

Кипер Р.А

**ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ**

Справочник по химии

Хабаровск
2013

УДК 544(035)
ББК 24.5я2
К42

Кипер, Р.А.

К42 Свойства веществ : Справочник по химии / Р. А. Кипер. – Хабаровск, 2013. – 1016 с.
ISBN 978-5-905463-10-5

Данный справочник предназначен для химиков, биологов, экологов. В справочнике приведены свойства для 10063 органических, неорганических и элементоорганических веществ, в том числе даны ссылки на методики синтеза для 921 вещества, приведены около 800 значения показателей кислотности кислот, значения скорости звука в веществе для 36 веществ, термодинамические свойства для 1635 веществ, летальные дозы для 1324 веществ, 178 значений параметров веществ в критическом состоянии, количественная растворимость примерно для 2300 веществ.

УДК 544(035)
ББК 24.5я2

Справочное издание

Кипер Руслан Анатольевич

**ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ**

Справочник по химии

ISBN 978-5-905463-10-5

© Р.А. Кипер, 2013

Оглавление

Предисловие	4
Инструкция по пользованию справочником	5
Список сокращений	7
Свойства веществ	8
Индекс брутто-формул	550
Список литературы	620

Предисловие

Компилятивные химические справочные издания, к которым относится и эта книга, ранее имели большое значение в работе химика, так как позволяли относительно быстро найти справочную информацию об интересующем веществе, не просматривая большое количество специализированных книг и журналов. В настоящее время развитие компьютерных технологий и глобальной сети Интернет значительно уменьшило роль таких изданий, но не устранило ее совсем, так как в сети Интернет информация часто разбросана по множеству сайтов и может не соответствовать реальной. Книга предназначена для химиков, биологов и экологов, использующих справочную химическую информацию.

В данном справочнике за основу было принято размещение материала «Краткого химического справочника» В.А. Рабиновича и З.Я. Хавина. Отказ от громоздкой табличной формы представления данных позволил уместить в относительно небольшой объем книги свойства большого количества веществ, в том числе лекарств, пестицидов и природных соединений. Это также позволило избавиться от эффекта смещения таблиц разделенных переплетом. Кроме того, размещение информации в одном месте избавляет читателя от сбора информации разбросанной по многим таблицам.

В справочнике представлены свойства 10063 веществ. Для сравнения в «Новом справочнике химика и технолога» (2002-2007 гг. издания) дается информация для 10750 веществ, в «Справочнике химика» (1962 г. издания) – примерно для 10000 веществ, в книге «Свойства органических соединений» под редакцией А.А. Потехина – примерно для 12000 веществ. В справочнике, который вы держите в руках, описаны свойства 5231 неорганического вещества (примерно 1% всех известных неорганических веществ), что делает его одним из крупнейших справочных изданий по неорганической химии из издававшихся на русском языке. Также в справочнике описаны свойства 4350 органических (примерно 0,007% от всех известных) и 482 элементоорганических веществ. Достаточно большой объем данных о количественной растворимости (примерно для 2300 веществ) позволяет использовать данную книгу и как справочник растворимости, хотя объем его и не достигает объема «Справочника по растворимости» В.Б. Когана с соавторами. В справочнике дается термодинамическая информация для 1635 веществ, среднелегальные дозы для 1324 веществ. Кроме того, указание английских названий веществ в некоторых случаях позволяет использовать книгу как русско-английский словарь названий веществ (например, для поиска в Интернете).

Информация в книге представлена в неравномерном объеме. Связано это с различной доступностью информации о свойствах представленных в спра-

вочнике веществ. Для всех веществ в данном справочнике обязательно наличие какой-либо термической константы (температуры плавления, кипения, разложения, давления паров); вещества без термических констант в справочник не включались. В справочник вошло довольно большое количество соединений, пока практически не представленных в обычной справочной литературе. Для части веществ в справочнике даются названия на иностранных языках, что помогает в поиске вещества в сети Интернет и переводе иностранных статей.

Данный справочник имеет ряд особенностей.

Первой особенностью является отсылка к первоисточникам, откуда была взята информация, что зачастую может помочь найти более подробные сведения о свойствах вещества, чем представленные в данном справочном издании. Список использованных источников информации приводится в конце данной книги. Среди источников информации присутствуют научно-популярные издания и обзорные статьи, так как в них часто даются отсылки на оригинальные исследования.

Второй из особенностей является отсутствие разделения на органические и неорганические вещества. Связано это с условностью деления и, как следствие, частым исключением из справочников веществ, деление которых на органические и неорганические затруднено (соли органических кислот, элементоорганические соединения, многие комплексы).

Третьей особенностью стали отсылки на методики синтеза для части (921 вещество) из перечисленных в справочнике веществ. Данная книга по охвату значительно уступает справочным изданиям И.М. Лернера с соавторами (1973-1986 гг., более 26000 соединений), но в части случаев дает информацию о ссылках на методы синтеза, опубликованные в более поздних работах.

Обо всех пожеланиях, замечаниях, предложениях и замеченных ошибках можно сообщать автору книги по электронному адресу burewestnik@mail.ru .

Кипер Р.А.

Инструкция по пользованию справочником

Более 10000 веществ, описанных в данной книге, расположены в алфавитном порядке их русских названий. **Названия** даются как по номенклатуре ИЮПАК, так и тривиальные. Для облегчения поиска информации о необходимом веществе в конце справочника есть индекс брутто-формулы. Порядок наименований веществ принят традиционный для подобных справочных изданий: катионная часть молекулы перечисляется первой, например, вместо «хлорид натрия» в справочнике дается «натрия хлорид». В отличие от других подобных справочников, в книге нет разделения на органические и неорганические вещества и все соединения представлены одним списком. Названия производных карбоновых кислот, кроме их солей (ангидриды, амиды, гидразиды и т.п.), идут сразу после названия кислоты (например, «уксусной кислоты амид»). Все остальные названия веществ даны без изменений, в алфавитном порядке, без учёта перед названием цифр, скобок, знаков препинания, апострофов, английских или греческих букв, слов «транс-», «цис-». В названиях комплексов и органических веществ, как принято в русском языке, к галогенам соединительная буква «о» не добавляется (например, тетрафторборат, а не тетрафторборат).

После названия вещества, в скобках, даются **синонимы** на русском и иностранных языках. Далее дается внешний вид и **текстовая формула** вещества, максимально отражающая строение вещества. Если вещество имеет сложное строение, то дается брутто-формула по закрепленной системе Хилла (первыми идут углерод и водород, а далее остальные элементы в порядке латинского алфавита, оригинальную систему см. в Am. Soc. 22 (1900) pp. 478-494), при этом в брутто-формулу включается присоединенный растворитель, в том числе гидратная вода. В отличие от оригинальной системы Хилла, где различается порядок элементов для органических и неорганических веществ, в данном справочнике порядок элементов в брутто-формуле одинаков для всех веществ. Графические структурные формулы в данном справочном издании не приводятся для обеспечения компактности издания.

Внешний вид вещества и кристаллическая структура, в случае если не указано специально, дается для наиболее устойчивой формы при комнатной температуре. Для неустойчивых при комнатной температуре веществ дается их внешний вид при температуре немного ниже температуры их разложения. Цвета веществ даются без окончаний для сокращения объема книги. Для некоторых веществ указывается растворитель, из которого была перекристаллизована данная форма кристаллов (р.п.).

Номер Chemical Abstracts (CAS №) дается для удобства поиска вещества в справочной литературе или в сети Интернет. Приведен не для всех веществ.

Относительные атомные и молекулярные веса (М) даются в атомных единицах массы (а.е.м.) по углеродной шкале.

Температуры плавления, кипения, сублимации (возгонки) и разложения даны в градусах Цельсия при нормальном атмосферном давлении (101325 Па). Если температуры плавления (кипения) и разложения совпадают, значит вещество плавится (кипит) с разложением. В описании свойств веществ почти не используется знак тире (кроме случаев указаний диапазона температур и диапазонов страниц), чтобы не было путаницы со знаком минуса.

Названия продуктов разложения веществ (Разл. на) приводятся с тем же названием, как они даны в данном справочнике.

Растворимость веществ (Раств.) дана качественная или количественная. Количественная растворимость выражена в граммах на 100 грамм растворителя при температуре (в градусах Цельсия), указанной в скобках. Если нет температуры в скобках после растворимости, значит, в источнике информации не была указана температура измерения растворимости. Растворимость газов дается при нормальном атмосферном давлении (760 мм рт.ст. = 101325 Па).

Плотность веществ (Пл.) при определенной температуре приведена как абсолютная (в г/см³), так и относительная, по отношению к воде при определенной температуре (в скобках указывается, например, «к в.4», что означает «к воде при 4 градусах Цельсия»). Также указано агрегатное состояние вещества при измерении плотности.

Показатель преломления (n) приводится для D-линии натрия (589,3 нм) с указанием температуры измерения.

Давление насыщенных паров (Давл.паров) приводится в мм рт.ст. (или торр), так значение 1 (20°) означает, что при температуре 20°C давление насыщенных паров вещества составляет 1 мм рт.ст.; это означает также, что при внешнем давлении 1 мм рт.ст. температура кипения (возгонки) вещества будет составлять 20°C.

Константы диссоциации вещества в основном представлены их показателями (кроме функции кислотности Гаммета), то есть отрицательными десятичными логарифмами от соответствующих значений констант диссоциации кислот, оснований, сопряженных кислот, производений растворимости, констант устойчивости комплексов. В скобках указывается степень диссоциации, значение (0) говорит, что приведена константа полной диссоциации. Для оснований, во избежание путаницы, разделены понятия pK_{BH^+} и pK_{a} (например, у анилина NH_2 -группа может выступать кислотой, отщепляя протон, и основанием – присоединяя его). Для веществ двойственной природы рассматривается соответственно присоединение или отщепление протона относительно нейтральной молекулы. Приведены также температура измерения и растворитель, в котором измерялась диссоциация.

Диэлектрическая проницаемость (ДП) – безразмерная величина, выражающая отношение силы взаимодействия электрических зарядов в вакууме к силе их взаимодействия в рассматриваемой среде при неизменном расстоянии между зарядами.

Дипольный момент молекулы (Дип.) выражен в дебаях.

Динамическая вязкость (Вязк.) для жидкостей и газов выражена в мПа • с (что численно равно значению в сантипуазах). Вязкость газов дается при нормальном давлении (101325 Па = 760 мм рт.ст.).

Поверхностное натяжение (Пов.н.) выражается в мН/м.

Скорость звука в веществе (Ск.зв.) дается в м/с.

Стандартная молярная теплоемкость (C_p^0) и стандартная молярная энтропия при 298 К (S_{298}^0) выражены в Дж/(моль•К).

Стандартная молярная энтальпия образования при 298 К (ΔH_{298}^0), стандартная молярная энергия Гиббса образования при 298 К (ΔG_{298}^0), молярные энтальпии плавления ($\Delta H_{пл}$), кипения ($\Delta H_{кип}$), возгонки ($\Delta H_{возг}$) и сгорания ($\Delta H_{сгор}$) выражены в кДж/моль.

Температуры вспышки (Т.всп.) и самовоспламенения (Т.свспл.) вещества на воздухе приведены в градусах Цельсия.

Среднедетальные дозы для лабораторных животных (LD_{50}) приведены в мг/кг веса подопытных животных. Они представляют собой дозы, вызывающие гибель 50% экспериментальных животных при определенном пути введения, указанном в скобках. В практической работе они позволяют оценить острую токсичность вещества, с которым производится работа. Пустые скобки после значения дозы указывают, что в источнике информации не был указан вид животного и способ введения.

Температура Нееля (T_N) приводится в Кельвинах.

Критическая температура (Т.крит.) приводится в градусах Цельсия.

Критическое давление (Р.крит.) приводится в мегапаскалях (МПа).

Критическая плотность (Пл.крит.) приводится в г/см³.

Литературные ссылки (Лит.) и ссылки на методики синтеза (Синт.) отсылают к списку литературы в конце данной книги. Литературная ссылка дается в квадратных скобках, после скобок находятся номера страниц данного издания, где дается информация о веществе. По литературным ссылкам можно найти как уже приведенные в справочнике значения, так и дополнительные сведения о веществе. Отсутствие номера страницы указывает на отсутствие разбиения источника информации на страницы или отсутствие в нем нумерации страниц. Следует иметь в виду, что в некоторых изданиях нумерация страниц буквенно-цифровая.

Список сокращений

H_0 – функция кислотности Гаммета для чистых веществ
 pK_a – показатель константы кислотности кислоты
 pK_b – показатель константы основности
 pK_{BH^+} – показатель константы кислотности протонированного основания
 $pK_{нест}$ – показатель константы нестойкости комплекса
 $pK_{уст}$ – показатель константы устойчивости комплекса
рПР – показатель произведения растворимости
абс. – абсолютный
ам. в-во – аморфное вещество
в.сл.р. – весьма слабо растворим
в/б – внутрибрюшинное введение
в/в – внутривенное введение
в/ж – внутрижелудочное введение
в/м – внутримышечное введение
взр. – взрывается
вод. р-р – водный раствор
воспл. – воспламеняется
г. – газ
ДМСО – диметилсульфоксид
ДМФА – диметилаформамид
ж. – жидкость
и/т – интратрахеальное введение
крист. – кристаллы
л.р. – легко растворим
м.р. – мало растворим
медл.р. – медленно растворим
мет. – металл
н.р. – не растворим
наб. – набухает
нак. – накожное нанесение
о.л.р – очень легко растворим
о.м.р. – очень мало растворим
о.х.р. – очень хорошо растворим
огр.р. – ограниченно растворим
орг.р-ли – органические растворители
п.н.р. – практически не растворим
п/к – подкожное введение
п/о – пероральное введение (через рот)

петр.эф. – петролейный эфир

пл.р. – плохо растворим

пор. – порошок

р. – растворим

р.п. – растворитель, из которого была перекристаллизована данная кристаллическая форма

реаг. – реагирует

рект. – ректальное введение

сл. р. – слабо растворим

смеш. – смешивается

т.р. – трудно растворим

ТГФ – тетрагидрофуран

укс. – уксусная кислота

ум.р. – умеренно растворим

х.р. – хорошо растворим

хлф. – хлороформ

эф. – диэтиловый эфир

Свойства веществ

1. **абиетиновая кислота** (abietic acid, sylvic acid) желт. ам. в-во $C_{20}H_{30}O_2$; М 302,450; CAS 514-10-3; $T_{\text{пл}}$ 173-174,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,004839 (20°), эф.: р., метанол: р., петр.эф.: м.р., укс.: р., этанол: р.; Давл. паров: 9 (249°); pK_a (1) = 7,62 (25°, вода); LD_{50} : 180 (мышь, в/в); Лит.: [1036] 8-9, [1045] 398-399, [1447] 7, [227] 1, [331] 1165, [612] 84-90

2. **абсцизовая кислота** (абсцизиновая кислота, дормин) $C_{15}H_{20}O_4$; М 264,317; $T_{\text{пл}}$ 191°; Лит.: [1447] 8, [677] 194

3. **адамантан** (трицикло[3,3,1,1^{3,7}]декан) бц. игольчатые крист. $C_{10}H_{16}$; М 136,230; $T_{\text{пл}}$ 269°; $T_{\text{кв}}$ 660°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., орг. р-ли: р.; ПЛ.: 1,07 (20°, г/см³, т.); n 1,568 (20°); Δn_{298}^0 : -197,2 (т); $\Delta n_{\text{возг}}$: 58,6; Δn_{298}^0 : -137,9 (г); Лит.: [971] 12-13, [1441] 29-30, [1444] 42, [1447] 10, [374] 12, [748] 582, [1105] 42, [1218] 1721-1753, [1255] 1376, [1390] 5, [1457] 15

4. **1-адамантанол** $C_{10}H_{16}O$; М 152,233; $T_{\text{пл}}$ 288,5-290°; Лит.: [971] 12-13

5. **1-(1-адаманти)этиламина гидрохлорид** (remantadin, rimantadine hydrochloride, мерадан, ремантадин) бц. крист. $C_{12}H_{22}ClN$; М 215,760; CAS 1501-84-4; $T_{\text{пл}}$ 373-375°; LD_{50} : 640 (крысы, п/о), 135 (крысы, в/б), 135 (мышь, в/б); Лит.: [1444] 236, [223] 1817-1818, [227] 176

6. **адамсит** (10-хлор-5,10-дигидрофенарсазин, DM) желт. крист. $HN(C_6H_4)_2AsCl$; М 277,580; $T_{\text{пл}}$ 195°; $T_{\text{кв}}$ 410°; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., тетрахлорметан: пл.р.; ПЛ.: 1,648 (20°, г/см³, т.); Δn_{298}^0 : 113,13 (т); Лит.: [1441] 30, [1447] 10

7. **аденин** (6-аминопурин) бц. крист. $C_5H_5N_5$; М 135,130; $T_{\text{пл}}$ 360°; Раств.: вода: 0,06377 (17,5°), 0,09459 (20°), 0,2045 (44°), 0,2439 (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; pK_{BH^+} (1) = 4,1 (25°, вода, H_2N группа); pK_{BH^+} (2) = 0,1 (25°, вода, N имидазольного кольца); pK_a (1) = 9,1 (25°, вода, HN имидазольного кольца); LD_{50} : 227 (крысы, п/о), 198 (крысы, в/б), 783 (мышь, п/о); Лит.: [1444] 142, [227] 79, [332] 143-144, [900] 120

8. **аденозин-5'-трифосфорная кислота** (ATP, adenosine triphosphate, АТФ, аденозин-5'-трифосфат, аденозинтрифосфорная кислота) крист. $C_{10}H_{16}N_5O_{13}P_3$; М 507,181; CAS 56-65-5; $T_{\text{пл}}$ 143-145°; $T_{\text{разл}}$ 145°; pK_a (1) = 4,1 (25°, вода); LD_{50} : 200 (крысы, в/б), 2780 (мышь, в/б); Лит.: [1447] 11, [227] 313, [522] 72, 89, [1412] 186-187

9. **аденозинцикло-3',5'-фосфат** (3',5'-АМФ, аденозинмонофосфат циклический, цАМФ) крист. $C_{10}H_{12}N_5O_6P$; М 329,206; CAS 60-92-4; $T_{\text{пл}}$ 219-220°; Раств.: вода: 0,7769 (20°); Лит.: [1447] 10, [227] 245, [331] 667, [522] 74

10. **адипиновая кислота** (1,4-бутандикарбоновая кислота, adipic acid, гександиовая кислота) бц. моноклинные крист. $(CH_2CH_2COOH)_2$; М 146,150; $T_{\text{пл}}$ 153°; Раств.: вода: 0,7937 (0°), 1,5 (15°), 2,913 (30°), 8,458 (50°), 14,97 (60°), 25,43 (70°), 41,18 (80°), 62,5 (100°), эф.: 0,6 (15°), лигроин: н.р., муравьиная кислота 95%: 4,04 (18,5°), укс.: н.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,36 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (205°), 100 (265°); pK_a (1) = 4,42 (25°, вода); pK_a (2) = 5,28 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -989,52 (т); $\Delta H_{\text{сгор}}$: 2799,1; ΔD_{50} : 4200 (б. мыши, п/о); Лит.: [1447] 11, [155] 317-320, [227] 83-84, [291] 430, [331] 287-288, [365] 230, [490] 176, [900] 120, [1503] 52; Синт.: [999] 15-17

11. **адипиновой кислоты бис(2-этилгексилловый) эфир** $(CH_2CH_2COOCH_2CH(C_2H_5)CH_2CH_2CH_2CH_3)_2$; М 370,570; $T_{\text{пл}}$ -40°; n 1,447 (20°); ΔD_{50} : 540 (кролики, в/в), 9110 (крысы, п/о), 900 (крысы, в/в), 15000 (мыши, п/о); Лит.: [227] 84, [376] 80, 86

12. **адипиновой кислоты диамид** (адипамид, гександиовой кислоты диамид) бц. моноклинные крист. $(CH_2CH_2CONH_2)_2$; М 144,180; $T_{\text{пл}}$ 220°; Раств.: вода: 0,44 (12°), эф.: м.р., этанол: х.р.; ΔD_{50} : 6000 (мыши, п/о); Лит.: [227] 83, [900] 120

13. **адипиновой кислоты динитрил** (1,4-дицианобутан, адипонитрил, гександиовой кислоты динитрил) бц. ж. $(CH_2CH_2CN)_2$; М 108,141; $T_{\text{пл}}$ 0°; $T_{\text{кип}}$ 295°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,951 (19°, г/см³, ж.); n 1,4597 (25°); Давл. паров: 20 (181°); ΔD_{50} : 48 (б. мыши, п/о), 20 (кролики, п/о), 105 (крысы, п/о), 50 (морские свинки, п/о); Лит.: [1447] 11, [227] 86, [900] 120; Синт.: [1007] 72-73

14. **адипиновой кислоты диоктиловый эфир** $CH_3(CH_2)_7OOC(CH_2)_4COO(CH_2)_7CH_3$; М 370,570; $T_{\text{пл}}$ 4°; Пл.: 0,919 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [509] 111

15. **адипиновой кислоты дихлорангидрид** (адипоилдихлорид, гександиовой кислоты дихлорангидрид) бц. ж. $(CH_2CH_2COCl)_2$; М 183,050; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Давл. паров: 12 (126°); Лит.: [900] 120

16. **адипиновой кислоты диэтиловый эфир** (гександиовой кислоты диэтиловый эфир, диэтиладипат) бц. ж. $(CH_2CH_2COOC_2H_5)_2$; М 202,250; $T_{\text{пл}}$ -19,8°; $T_{\text{кип}}$ 245°; Раств.: вода:

0,92 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,007 (25°, г/см³, ж.); n 1,4272 (25°); Давл. паров: 13 (127°); АД₅₀: 2190 (мышы, в/б); Лит.: [227] 85, [291] 683, [900] 120

17. **dl-адrenalин** (HO)₂C₆H₃CH(OH)CH₂NHCH₃; М 183,204; Т_{раза} 230°; Лит.: [18]; Синт.: [594] 193

18. **l-адrenalин** (epinephrine, альфа-(3,4-диоксифенил)-бета-(метиламино)этанол, эpineфрин) C₉H₁₃NO₃; М 183,200; Т_{пла} 212°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,018 (20°), х.р. (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; рK_a (1) = 8,66 (25°, вода); рK_a (2) = 9,95 (25°, вода); АД₅₀: 0,15 (крысы, в/в), 0,217 (мышы, в/в), 0,1 (собаки, в/в); Лит.: [1045] 398-399, [1441] 36, [1447] 11-12, [223] 752-753, [331] 597

19. **l-адrenalина гидротартрат** бел. крист. C₁₃H₁₉NO₉; М 333,290; Т_{пла} 150°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; АД₅₀: 0,082 (крысы, в/в), 4 (мышы, п/о), 1,78 (мышы, в/в); Лит.: [223] 752, [227] 86-87, [379] 430-431

20. **адrenalон** (3,4-дигидрокси-омега-метиламиноацетофенон) игольчатые крист. C₉H₁₁NO₃; М 181,200; Т_{пла} 235°; Т_{раза} 236°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; АД₅₀: 275 (мышы, в/в); Лит.: [971] 34-35, [223] 43-44; Синт.: [594] 192

21. **l-адренохром** (3-гидрокси-1-метил-5,6-индолиндион) красно-коричнев. крист. C₉H₉NO₃; М 179,200; Т_{пла} 135°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., этанол: х.р.; АД₅₀: 150 (крысы, в/б), 128 (мышы, в/в), 100 (мышы, в/б); Лит.: [318] 29, [392] 112-123, [963] 327-328, [971] 216-217, [227] 87

22. **1-азаадамантан** C₉H₁₅N; М 137,222; Т_{пла} 250-252°; рK_{вн+} (1) = 10,92 (20°, вода); Лит.: [1321] 1815

23. **1-азабицикло[2.2.1]гептан** C₆H₁₁N; М 97,160; Т_{пла} 78-79°; Т_{кип} 120-121°; Лит.: [454] 305, [971] 12-13

24. **3-азабицикло[3.3.1]нонан** C₈H₁₅N; М 125,211; Т_{пла} 151-152°; Лит.: [971] 12-13

25. **4-азаиндол** C₇H₆N₂; М 118,136; Т_{пла} 127-128°; Лит.: [1447] 12

26. **5-азаиндол** C₇H₆N₂; М 118,136; Т_{пла} 112-113°; Лит.: [1447] 12

27. **6-азаиндол** C₇H₆N₂; М 118,136; Т_{пла} 136-137°; Лит.: [1447] 12

28. **7-азаиндол** C₇H₆N₂; М 118,136; Т_{пла} 106-107°; Лит.: [1447] 12, [1212] 1266

29. **1-аза-18-краун-6** крист. C₁₂H₂₅NO₅; М 263,330; Т_{пла} 46-49°; Лит.: [762] 924

30. **азалептин** (8-хлор-11-(4-метил-1-пиперазинил)-5Н-дибензо[b,e][1,4]дiazепин, alemoxan, clozapine, iprox, alemok-

сан, клозапин, лепонекс) зеленовато-желт. крист. $C_{18}H_{19}ClN_4$; М 326,820; CAS 5786-21-0; $T_{пл}$ 183°; Раств.: вода: н.р., этанол: т.р.; ΔD_{50} : 251 (крысы, п/о), 31,6 (крысы, в/в), 150 (мышы, п/о), 36,5 (мышы, в/в), 165 (собаки, п/о); Лит.: [62] 488-489, [223] 537-538, [670] 68

31. **азатиоприн** (6-(1-метил-4-нитроимидазоли)-5-меркаптопурин, azathioprine, имуран) светло-желт. крист. $C_9H_7N_7O_2S$; М 277,263; CAS 446-86-6; $T_{пл}$ 238°; $T_{разл}$ 238°; Раств.: вода: 0,013 (25°); ΔD_{50} : 535 (крысы, п/о), 1389 (мышы, п/о); Лит.: [62] 368, [1447] 13, [223] 159-160, [227] 323, [331] 554

32. **азафен** (2-(4-метилпиперазинил-1)-10-метил-3,4-диазофеноксазина дигидрохлорид гидрат) $C_{16}H_{23}Cl_2N_5O_2$; М 388,292; $T_{пл}$ 194-195°; Лит.: [1447] 13

33. **азетидин** ж. $(CH_2)_3NH$; М 57,090; $T_{кип}$ 63°; Лит.: [1447] 13

34. **5-азидо-1-(аминоазидометиленамино)тетразол** бц. триклинные крист. $H_2N(N_3)C=NCN_4N_3$; М 194,118; $T_{разл}$ 136°; Лит.: [59] 214-224

35. **5-азидо-1-аминотетразол моногидрат** моноклинные $H_2N_2CN_4N_3$; М 144,095; $T_{разл}$ 142°; Лит.: [59] 214-224

36. **азидобензол** $C_6H_5N_3$; М 119,100; $T_{пл}$ -27,3°; Раств.: эф.: х.р.; Пл.: 1,088 (20°, г/см³, ж.); n 1,55886 (25°); Давл. паров: 16 (57°), 30 (80°); Лит.: [971] 64-65

37. **5-азидо-1-диазидометилениминотетразол** бц. орторомбические крист. $(N_3)_2C=NCN_4N_3$; М 220,115; $T_{разл}$ 124°; Лит.: [59] 214-224

38. **азидодитиоугольная кислота** (азидодитиокарбоновая кислота) бц. крист. $N_3C(S)SH$; М 119,169; $T_{разл}$ 50°; Раств.: бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., метанол: х.р., сероуглерод: х.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [373] 273-274, [734] 519, [1482] 15

39. **азидометан** CH_3N_3 ; М 57,100; $T_{кип}$ 21°; Пл.: 0,869 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [971] 230-231

40. **(азидометил)бензол** (бензилазид) $C_6H_5CH_2N_3$; М 133,151; Давл. паров: 11 (74°); Лит.: [971] 64-65

41. **4-азидо-3-нитрофуроксан** $C_2N_6O_4$; М 172,060; $T_{пл}$ 40°; Пл.: 1,83 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 323, [1483] 303

42. **азидо-оксофтораммония гексафторантимонат** бел. пор. $(FN(O)N_3)SbF_6$; М 326,780; $T_{разл}$ 50-60°; Раств.: фтороводород: л.р.; Лит.: [61] 16-17, [984]

43. **1-азидопентан** (амилазид) $CH_3(CH_2)_3CH_2N_3$; М 113,160; Давл. паров: 122 (78°); Лит.: [417] 444; Синт.: [417] 444

44. **1-азидо-2-пропанон** (азидоацетон) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{N}_3$; М 99,091; CAS 4504-27-2; Давл. паров: 2,5 (54°); Лит.: [227] 325
45. **3-азидо-1-пропен** (аллилазид) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{N}_3$; М 83,092; $T_{\text{кип}}$ 76,5°; Лит.: [971] 328-329
46. **азидосилан** бц. SiH_3N_3 ; М 73,129; $T_{\text{пл}}$ -82°; $T_{\text{кип}}$ 26°; Лит.: [734] 605
47. **5-азидотетразол** бц. моноклинные крист. CHN_7 ; М 111,070; $T_{\text{пл}}$ 80°; $T_{\text{разл}}$ 217°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: р., вода: л.р., лигроин: н.р.; Лит.: [335] 1051-1057, [373] 403, [948] 92, [1482] 16-19; Синт.: [179] 2969
48. **2-азидо-1,3,5-тринитробензол** (пикрилазид) желт. игольчатые крист. $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{N}_3$; М 254,120; $T_{\text{пл}}$ 93°; Лит.: [971] 64-65; Синт.: [404] 200-201
49. **азидотрифторметан** бц. г. F_3CN_3 ; М 111,026; $T_{\text{пл}}$ -152°; $T_{\text{кип}}$ -85°; Лит.: [479] 393
50. **азидоуксусная кислота** $\text{N}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; М 101,064; $T_{\text{пл}}$ 16°; Раств.: вода: р.; Давл. паров: 3 (92°), 12 (116°); Лит.: [77] 200, [227] 325
51. **азидоэтан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}_3$; М 71,100; $T_{\text{кип}}$ 49°; Раств.: петр. эф.: р.; Пл.: 0,8765 (25°, г/см³, ж.); n 1,3997 (20°); Лит.: [971] 432-433
52. **азиридин** (этиленимин) бц. подвижная ж. $(\text{CH}_2)_2\text{NH}$; М 43,070; $T_{\text{пл}}$ -73,9°; $T_{\text{кип}}$ 56,7°; Раств.: вода: 0,9116 (20°); ΔD_{50} : 15 (б. крысы, п/о); Лит.: [332] 34, [734] 559, [1197] 229-260, [1503] 228-229
53. **азобензол** оранжево-красн. моноклинные крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_5$; М 182,220; CAS 103-33-3; $T_{\text{пл}}$ 71°; $T_{\text{кип}}$ 293°; Раств.: амилацетат: 44,1 (25°), вода: 0,00044 (25°), эф.: р., лигроин: 8,57 (20°), метанол: 3,95 (16°), метилформиат: 46,6 (25°), пиридин: 76,44 (20°), пиридин 50% водный: 16,78 (20°), пропанол: 5,73 (9,5°), 6,4 (10,5°), серная кислота 100%: р., тетрахло-рметан: 2,83 (20°), укс.: р., хлф.: 16,24 (20°), этанол: 8,5 (16°), этанол абс.: 9,25 (20°); Пл.: 1,0498 (68°, г/см³, т.); $\Delta n_{\text{пл}}$: 22,04; $\Delta n_{\text{сгop}}$: 6506; ΔD_{50} : 1000 (крысы, п/о), 500 (мыши, в/б); Лит.: [1441] 57, [1447] 14, [227] 329, [291] 698-700, [331] 830-831, [900] 120
54. **4,4'-азобензолдикарбоновая кислота** (п,п'-азобензолдикарбоновая кислота, п,п'-азодибензойная кислота, п-азобензойная кислота) красн. игольчатые крист. $\text{HOOC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 270,240; $T_{\text{пл}}$ 330°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 400-401

55. **азо-бис(изобутироамидоксим)** (порофор ЧХЗ-23) $\text{HON}=\text{C}(\text{NH}_2)\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{N}=\text{NC}(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NH}_2)=\text{NOH}$; М 230,268; $T_{\text{раза}}$ 125-148°; Лит.: [1447] 14

56. **2,2'-азо-бис-изобутиронитрил** (порофор N) крист. (р.п. этанол) $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CN})\text{N}=\text{NC}(\text{CN})(\text{CH}_3)_2$; М 164,208; CAS 78-67-1; $T_{\text{пл}}$ 105-106°; $T_{\text{раза}}$ 106°; ΔD_{50} : 700 (мышы, п/о), 25 (мышы, в/б); Лит.: [1447] 14, [227] 329

57. **азодикарбоновой кислоты диамид** (азодикарбамид, азоформамид, порофор ЧХЗ-21) оранжево-красн. крист. $\text{H}_2\text{NCON}=\text{NCONH}_2$; М 116,080; $T_{\text{пл}}$ 180°; $T_{\text{раза}}$ 200°; Разл. на: аммиак, 2,4,6-тригидрокси-1,3,5-триазин; Раств.: бензол: н.р., вода: р. (100°), эф.: р., этанол: н.р.; ΔD_{50} : 6400 (крысы, п/о, крысы линии Вистар); Лит.: [77] 204, [1045] 402-403, [1447] 14

58. **азодикарбоновой кислоты ди-трет-бутиловый эфир** $(\text{CH}_3)_3\text{COC}(\text{O})\text{N}=\text{NCOOC}(\text{CH}_3)_3$; М 230,260; $T_{\text{пл}}$ 90-92°; Лит.: [1385] 12

59. **азодикарбоновой кислоты диметиловый эфир** маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{OOCN}=\text{NCOOCH}_3$; М 144,086; Давл. паров: 25 (96°); Лит.: [77] 204

60. **азодикарбоновой кислоты дипиперидид** (1,1'- (azodicarbonyl)dipiperidine) $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCON}=\text{NCON}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CH}_2$; М 252,320; $T_{\text{пл}}$ 135°; Лит.: [43] 109

61. **азодикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** оранжев. ж. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OOCN}=\text{NCOOC}_2\text{H}_5$; М 174,200; Раств.: ацетон: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1104 (19°, г/см³, ж.); n 1,4199 (20°); Давл. паров: 13 (106°); Лит.: [971] 16-17, [1385] 13-15

62. **азоксибензол** светло-желт. игольчатые крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{O})=\text{NC}_6\text{H}_5$; М 198,221; $T_{\text{пл}}$ 36°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., лигроин: р., этанол: 17,5 (16°); Пл.: 1,246 (20°, к в.4, т.); n 1,6644 (20°); ΔD_{50} : 620 (крысы, п/о), 940 (крысы, в/б), 515 (мышы, п/о); Лит.: [77] 205, [1441] 54, [227] 331; Синт.: [1001] 12-15, [468] 186

63. **азоксиметан** маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{N}=\text{N}(\text{O})\text{CH}_3$; М 74,082; CAS 25843-45-2; $T_{\text{кип}}$ 98°; ΔD_{50} : 27 (крысы, п/к); Лит.: [227] 332

64. **азоксиэтан** $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}=\text{N}(\text{O})\text{C}_2\text{H}_5$; М 102,135; CAS 16301-26-1; $T_{\text{кип}}$ 46°; ΔD_{50} : 210 (крысы, в/в); Лит.: [227] 332

65. **азометан** $\text{CH}_3\text{N}=\text{NCH}_3$; М 58,082; CAS 503-28-6; $T_{\text{кип}}$ 1,5°; Лит.: [77] 204, [227] 331

66. **азот** (nitrogen) бц. г. N_2 ; М 28,013; $T_{\text{пл}}$ -210°; $T_{\text{кип}}$ -196°; Раств.: вода: 0,00294 (0°), 0,00233 (10°), 0,00193 (20°), 0,00179 (25°), 0,00168 (30°), 0,00148 (40°), 0,00136 (50°), 0,0128 (60°), 0,0012 (80°), 0,00119 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 0,808 (-196°, г/см³,

ж.), 0,0012506 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-226°), 10 (-219°), 100 (-210°); ДП: 1,000528 (25°); Вязк.: 0,0165 (0°), 0,0208 (100°), 0,0246 (200°), 0,0311 (400°), 0,0366 (600°); Ск.зв.: 334 (0°, состояние среды - газ) 349 (19,1°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 199,9 (г); C_p^0 : 29,1 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,721; $\Delta H_{кип}$: 5,59; $T_{крит}$: -149,9; $P_{крит}$: 3,905; $Pl_{крит}$: 0,304; Лит.: [1447] 15, [251] 28-31, [289] 1015-1027, [433] 7-17, [490] 50, [498] 30, [501] 56-57, [586] 392-395, 411, [734] 382-383, 387-388, [900] 27, 50, [1033] 101-107, [1244] 863-902

67. азота(III) бромид-оксид (нитрозил бромистый, нитрозилбромид) бур. г. NOBr; M 109,920; $T_{пл}$ -55,5°; $T_{кип}$ -2°; $T_{разл}$ 20°; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : 51,5 (ж); ΔH_{298}^0 : 79,5 (г); S_{298}^0 : 273,5 (г); C_p^0 : 45,5 (г); Лит.: [1045] 16-17

68. азота(V) гипохлорит-диоксид (нитроксифторид, фтора нитрат) бц. г. FONO₂; M 81,003; $T_{пл}$ -175,15°; $T_{кип}$ -45,85°; Pl : 1,911 (-175°, г/см³, ж.), 1,507 (-45°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 15 (г); S_{298}^0 : 29 (г); C_p^0 : 66,5 (г); $\Delta H_{кип}$: 19,8; Лит.: [996] 264, [1405] 76, [721] 21, 47, 57, 150, [734] 431-432, [964] 154-155

69. азота(V) диоксид-гипохлорит (хлора нитрат) бц. ClONO₂; M 97,458; $T_{пл}$ -107°; $T_{кип}$ 18°; Лит.: [996] 267, [734] 432

70. азота(V) диоксид-фторид (нитрилфторид, нитрония фторид) NO₂F; M 65,004; $T_{пл}$ -166°; $T_{кип}$ -72,4°; Раств.: вода: реаг., эф.: реаг., хлф.: реаг., этанол: реаг.; Pl : 1,492 (-72,4°, г/см³, ж.), 0,0029 (20°, г/см³, г.); ΔH_{298}^0 : -109 (г); ΔG_{298}^0 : 27 (г); S_{298}^0 : 259,3 (г); C_p^0 : 49,09 (г); Лит.: [1045] 16-17, [1405] 79-80, [1441] 60-61, [734] 430-431

71. азота(III) дифторид-пентафторсульфуросид SF₅ONF₂; M 195,060; $T_{пл}$ -139°; $T_{кип}$ -10°; Лит.: [734] 400

72. азота(III) дифторид-хлорид бц. г. NF₂Cl; M 87,457; $T_{пл}$ -190°; $T_{кип}$ -66°; Лит.: [655] 133, [734] 402

73. азота(I) оксид (азота закись, веселящий газ) бц. г. N₂O; M 44,010; $T_{пл}$ -90,7°; $T_{кип}$ -88,7°; $T_{разл}$ 600°; Разл. на: азот, кислот; Раств.: вода: 0,257 (0°), 0,174 (10°), 0,125 (20°), 0,106 (25°), эф.: р., серная кислота 100%: р., этанол: р.; Pl : 1,226 (-89°, г/см³, ж.), 0,0019778 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-144°), 10 (-129°), 100 (-110°); ДП: 1,00103 (25°); Дип.: 0,16 (20°); Вязк.: 0,0137 (0°), 0,0183 (100°), 0,0225 (200°), 0,0303 (400°); Ск.зв.: 263 (0°, состояние среды - газ) 273 (19°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : 82 (г); ΔG_{298}^0 : 104,1 (г); S_{298}^0 : 219,9 (г); C_p^0 : 38,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 6,52; $\Delta H_{кип}$: 16,56; $T_{крит}$: 36,43; $P_{крит}$: 7,255; $Pl_{крит}$: 0,453; Лит.: [440] 106, [443]

31, [1045] 12-13, [289] 1135-1142, [479] 414-415, [555] 45-46, [734] 413-414, 418-419, [900] 50, [1033] 130, [1358] 107-121; Синт.: [957] 509

74. азота(II) оксид (азота моноокись, азота окись) бц. г. NO; M 30,010; $T_{\text{пл}}$ -163,7°; $T_{\text{кип}}$ -151,7°; $T_{\text{разл}}$ 1100-1200°; Разл. на: азот, кислород; Раств.: вода: 0,01 (20°), 0,0035 (100°), серная кислота 100%: р., сероуглерод: р., этанола: 0,036 (20°); Пл.: 1,269 (-152°, г/см³, ж.), 0,0013402 (0°, г/см³, г.); ΔH_{298}^0 : 90,25 (г); S_{298}^0 : 210,6 (г); C_p^0 : 29,9 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,3; $\Delta H_{\text{кип}}$: 13,77; $T_{\text{крит}}$: -94; Лит.: [440] 107-108, [1045] 12-13, [289] 1142-1144, [479] 416-418, [535] 226, [734] 414, 419-421, 426-427, [900] 50, [924] 638-639

75. азота(III) оксид (азотистый ангидрид) красно-бур. г. ONNO₂; M 76,010; $T_{\text{пл}}$ -101°; $T_{\text{кип}}$ 3,5°; $T_{\text{разл}}$ 3,5°; Раств.: вода: реар., эф.: р.; Пл.: 1,447 (2°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 83,3 (г); S_{298}^0 : 307 (г); C_p^0 : 65,3 (г); Лит.: [1045] 12-13, [1517] 223, [535] 226, [734] 415-416, 423, [900] 50

76. азота(IV) оксид (азота двуокись, азота диоксид) красно-бур. г. N₂O₄; M 46,010; $T_{\text{пл}}$ -11,2°; $T_{\text{кип}}$ 21°; $T_{\text{разл}}$ 140-620°; Разл. на: азота(II) оксид, кислород; Раств.: вода: реар., сероуглерод: р., хлф.: р.; Пл.: 1,491 (0°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 33,5 (г); S_{298}^0 : 240,2 (г); C_p^0 : 37,5 (г); Лит.: [440] 109-110, [1045] 12-13, [535] 226, [620] 180-182, [734] 414-415, 422-423, [900] 50

77. азота(V) оксид (азотный ангидрид, нитрония нитрат) бц. гексагональные крист. NO₂NO₃; M 108,010; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{кип}}$ 45°; $T_{\text{возг}}$ 32,3°; Раств.: вода: реар., хлф.: р.; Пл.: 1,642 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -42,7 (г); ΔG_{298}^0 : 114,1 (г); S_{298}^0 : 178 (г); Лит.: [778], [440] 111-112, [1045] 12-13, [463] 260, [479] 427, [734] 433, [1033] 127-128, [1385] 17-18

78. азота(V) оксид-трифторид (оксонитротрифторид) бц. г. NOF₃; M 87,001; $T_{\text{пл}}$ -160°; $T_{\text{кип}}$ -85°; Дип.: 0,04 (20°); ΔH_{298}^0 : -163,4 (г); ΔG_{298}^0 : -96,4 (г); S_{298}^0 : 278,8 (г); C_p^0 : 68 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 16,13; Лит.: [805] 102, 143, [479] 411, [734] 431, [735] 519

79. азота(III) оксид-фторид (нитрозилфторид) бц. г. NOF; M 49,005; $T_{\text{пл}}$ -134°; $T_{\text{кип}}$ -60°; Раств.: вода: реар., серная кислота 100%: реар.; Пл.: 2,176 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -66 (г); S_{298}^0 : 248 (г); C_p^0 : 41,3 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 19,2; Лит.: [1045] 16-17, [1405] 80, [734] 421

80. азота(III) оксид-фторид - фтороводород (1/3) (нитрозилфторид - фтороводород (1/3)) NOF • 3HF; M 109,024; $T_{\text{кип}}$ 94°; Лит.: [734] 421

81. **азота(III) оксид-фторид - фтороводород (1/6)** (нитрозилфторид - фтороводород (1/6)) $\text{NOF} \cdot 6\text{HF}$; M 169,043; $T_{\text{кип}}$ 68°; Лит.: [734] 421

82. **азота(III) оксид-хлорид** (нитрозил хлористый, нитрозилхлорид) желт. г. NOCl ; M 65,460; $T_{\text{пла}}$ -61,5°; $T_{\text{кип}}$ -5,5°; $T_{\text{раза}}$ 100°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; Пл.: 1,417 (-12°), $1,417 \text{ г/см}^3$, ж.), 0,002992 (20°, $1,417 \text{ г/см}^3$, г.); ДП: 20 (-10°); ΔH_{298}^0 : 28,2 (ж); $\Delta H_{\text{пла}}$: 4; $\Delta H_{\text{кип}}$: 25,1; ΔH_{298}^0 : 52,5 (г); S_{298}^0 : 261,6 (г); C_p^0 : 44,7 (г); Лит.: [440] 112, [1045] 16-17, [479] 406, [734] 421

83. **азота(III) оксид-хлорид - серы(VI) оксид (1/1)** $\text{NOCl} \cdot \text{SO}_3$; M 145,522; $T_{\text{пла}}$ 104°; Лит.: [734] 421

84. **азота(III) оксид-хлорид - серы(VI) оксид (1/2)** $\text{NOCl} \cdot 2\text{SO}_3$; M 225,586; $T_{\text{пла}}$ 68°; Лит.: [734] 421

85. **азота(III) сульфид-фторид** SNF ; M 65,070; $T_{\text{пла}}$ -79°; $T_{\text{кип}}$ 5°; Лит.: [734] 400

86. **азота(III) фторид** (азота трифторид) бц. г. NF_3 ; M 71,002; $T_{\text{пла}}$ -206,79°; $T_{\text{кип}}$ -129,06°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,76 (-208,5°, $1,76 \text{ г/см}^3$, ж.), 1,532 (-129,06°, $1,532 \text{ г/см}^3$, ж.); Давл. паров: 10 (-171°), 100 (-153°); Дип.: 0,24 (20°); ΔH_{298}^0 : -126 (г); ΔG_{298}^0 : -84,4 (г); S_{298}^0 : 260,6 (г); C_p^0 : 53,26 (г); $\Delta H_{\text{пла}}$: 0,4; $\Delta H_{\text{кип}}$: 11,6; $T_{\text{крит}}$: -39,25; $P_{\text{крит}}$: 4,531; Лит.: [440] 100, [1405] 76-78, [247] 630, [734] 401, [144] 900] 50, [1113] 37-38

87. **азота(III) фторид-дихлорид** NFCl_2 ; M 103,911; $T_{\text{кип}}$ -2°; Лит.: [734] 402

88. **азота(III) фторсульфонил-дифторид** $\text{F}_2\text{NOSO}_2\text{F}$; M 151,065; $T_{\text{пла}}$ -129°; $T_{\text{кип}}$ -2°; Лит.: [734] 400

89. **азотистая кислота** вод. р-р HONO ; M 47,013; $T_{\text{раза}}$ 0°; Лит.: [1046] 78, [1441] 61, [479] 430-433, [734] 423-424, [1052] 276

90. **азотистоводородная кислота** (азоимид) бц. подвижная ж. HNNN ; M 43,030; $T_{\text{пла}}$ -80°; $T_{\text{кип}}$ 36°; Разл. на: азот, водород; Раств.: вода: смеш., фтороводород: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,13 (20°, $1,13 \text{ г/см}^3$, ж.); Давл. паров: 1 (-72,8°), 10 (-44,9°), 100 (-8,1°); $pK_{\text{BH}} + (1) = -7,02$ (°, вода); $pK_a (1) = 4,59$ (25°, вода); Дип.: 0,85 (20°); ΔH_{298}^0 : 294 (г); ΔG_{298}^0 : 328 (г); S_{298}^0 : 238,8 (г); C_p^0 : 43,68 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 30; Лит.: [778], [440] 98-99, [1044] 607, [373] 136-153, [433] 19, 24, [479] 405-406, [522] 251, [734] 405, [900] 51, [1385] 25-28; Синт.: [373] 174

91. **азотная кислота** (nitric acid) бц. ж. HONO_2 ; M 63,010; $T_{\text{пла}}$ -41,6°; $T_{\text{кип}}$ 83°; Раств.: вода: смеш., эф.: р.; Пл.: 1,513 (20°, $1,513 \text{ г/см}^3$, ж.); n 1,397 (10,4°); Давл. паров: 10 (-4,4°), 100 (34,2°); $H_0 (1) = -3,78$

(20°, вода, 65% водный раствор); $H_0(1) = -6$ (25°, вода); $pK_a(1) = 3,17$ (25°, метанол); $pK_a(1) = 9,38$ (25°, уксусная кислота); $pK_a(1) = -1,64$ (25°, вода); $pK_a(1) = 3,57$ (25°, этанол); ΔH_{298}^0 : -174,1 (ж); ΔG_{298}^0 : -80,8 (ж); S_{298}^0 : 155,6 (ж); C_p^0 : 109,9 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10,47; Лит.: [440] 117-118, [676], [1044] 607, [1045] 12-13, [22] 445, [106] 244, [289] 582-583, [676] 138-139, [734] 416-418, 427-430, [900] 51

92. **азотная кислота моногидрат** бц. ж. $HNO_3 \cdot H_2O$; М 81,030; $T_{пл}$ -38°; Лит.: [1045] 12-13

93. **азотная кислота тригидрат** бц. ж. $HNO_3 \cdot 3H_2O$; М 117,600; $T_{пл}$ -18,5°; Раств.: вода: смеш.; Лит.: [1045] 14-15

94. **азотноватистая кислота** бц. крист. $HON=NOH$; М 62,030; $T_{разл}$ 25°; Разл. на: вода, азота(II) оксид; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: л.р.; $pK_a(1) = 7$ (20°, вода); $pK_a(2) = 11$ (20°, вода); Лит.: [1441] 63, [479] 406, 428-430, [734] 425, [1033] 130-131

95. **азоэтан** ж. $C_2H_5N=NC_2H_5$; М 86,136; CAS 821-14-7; $T_{кип}$ 58-59°; Лит.: [227] 330

96. **азулен** син. пластинчатые крист. $C_{10}H_8$; М 128,170; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 270°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., серная кислота 100%: х.р., этанол: р. (78°); Давл. паров: 14 (163°); Дип.: 0,8 (20°); ΔD_{50} : 520 (крысы, п/к), 180 (крысы, в/б), 56 (мышы, в/в), 145 (мышы, п/к), 108 (мышы, в/б); Лит.: [1447] 16, [227] 332, [900] 120, [1260] 1002-1040

97. **аймалин** (ajmaline, неоаймалин, раувольфин, раувонин, тахмалин) бц. крист. $C_{20}H_{26}N_2O_2$; М 326,440; CAS 4360-12-7; $T_{пл}$ 206°; Раств.: вода: 0,03591 (0°), 0,04244 (15°), 0,04897 (30°); $pK_{BH^+}(1) = 8,32$ (25°, вода); ΔD_{50} : 130 (б. мышы, в/б), 360 (крысы, п/о), 26 (крысы, в/в), 216 (крысы, п/к), 94 (крысы, в/б); Лит.: [62] 322, [1441] 65, [1447] 16, [223] 45, [227] 95, [331] 1161

98. **аконитин** (aconitine, ацетилбензоилаконин) ромбические крист. (р.п. хлороформ) $C_{34}H_{47}NO_{11}$; М 645,740; $T_{пл}$ 202°; Раств.: ацетон: р., бензол: 21,73 (25°), вода: 0,0226 (22°), 0,031 (25°), эф.: 1,56 (22°), 2,32 (25°), петр.эф.: 0,028 (25°), тетрахлорметан: 2,03 (20°), хлф.: 25 (20°), этанол: 4,76 (25°), этанол абс.: 2,7 (22°); $pK_{BH^+}(1) = 8,11$ (25°, вода); ΔD_{50} : 0,11 (крысы, в/в), 0,035 (собаки, в/в), 0,04 (человек, п/о); Лит.: [62] 319-320, [318] 19, [744] 221, 230, [1045] 404-405, [1442] 90-91, [1447] 17, [227] 62, [290] 17, [291] 828, [563] 122, [625] 276, [796] 732

99. **аконитина пикрат** $C_{40}H_{50}N_4O_{18}$; М 874,840; $T_{пл}$ 166°; Лит.: [1047] 622

100. **акридин** (дибензопиридин) желтоват. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_{13}H_9N$; M 179,220; $T_{пл}$ 111°; $T_{кип}$ 346°; Раств.: бензол: х.р., вода: 0,00005 (20°), эф.: х.р., сероуглерод: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,006 (25°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = 5,6 (20°, вода); LD_{50} : 1800-2000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1447] 17, [227] 63, [331] 897, [352] 140, [900] 121

101. **9-акридон** желт. листовидные крист. $C_{13}H_9NO$; M 195,200; $T_{пл}$ 354°; Раств.: бензол: н.р.; Лит.: [971] 18-19

102. **акриловой кислоты аллиловый эфир** ж. $CH_2=CHCOOCH_2CH=CH_2$; M 112,130; $T_{кип}$ 122°; Лит.: [1447] 25

103. **акриловой кислоты амид** (акриламид) бц. листовидные крист. (р.п. бензол) $CH_2=CHCONH_2$; M 71,078; $T_{пл}$ 85°; Раств.: ацетон: 63,1 (20°), вода: 215,5 (20°), эф.: р., метанол: 155 (20°), этанол: 86,2 (20°); LD_{50} : 156 (б. мыши, п/о), 280 (кролики, п/о), 175-208 (крысы, п/о), 173 (морские свинки, п/о); Лит.: [1447] 17, [227] 68-69, [332] 54, [900] 121

104. **акриловой кислоты бензиловый эфир** $CH_2=CHCOOCH_2C_6H_5$; M 162,185; $T_{кип}$ 228°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 330-331

105. **акриловой кислоты бутиловый эфир** (н-бутилакрилат) бц. ж. $CH_2=CHCOOCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 128,170; $T_{пл}$ -64°; $T_{кип}$ 147,4°; Раств.: вода: 0,2, эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9078 (20°, к в.4, ж.), 0,8935 (25°, к в.4, ж.); n 1,4156 (25°); Давл. паров: 1 (-0,5°), 10 (35,5°), 40 (63,4°), 100 (85,1°), 400 (125,2°); $T_{всп}$: 40,5; $T_{свощ}$: 267; LD_{50} : 3100 (кролики, накожно); Лит.: [720] 17-18, [1044] 641, [1441] 332-333, [1447] 86; Синт.: [1003] 116-118

106. **акриловой кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилакрилат) ж. $CH_2=CHCOO(CH_3)_3$; M 128,170; $T_{кип}$ 120°; Лит.: [1447] 86

107. **акриловой кислоты додециловый эфир** $CH_2=CHCOO(CH_2)_{11}CH_3$; M 240,382; Давл. паров: 0,8 (120°); Лит.: [626] 88, [720] 21

108. **акриловой кислоты изопропиловый эфир** $CH_2=CHCOOCH(CH_3)_2$; M 114,142; $T_{кип}$ 108-112°; Лит.: [626] 88

109. **акриловой кислоты метиловый эфир** (метилакрилат, пропеновой кислоты метиловый эфир) бц. ж. $H_2C=CHCOOCH_3$; M 86,089; $T_{пл}$ -75°; $T_{кип}$ 80,5°; $T_{раза}$ 80,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 4,943 (30°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9564 (20°, г/см³, ж.); n 1,404 (20°); Давл. паров: 10 (-13,5°),

400 (61,8°); ΔD_{50} : 545 (крысы, п/о); Лит.: [439] 178-179, [720] 17-18, [332] 94, [900] 121

110. **акриловой кислоты нитрил** (акрилонитрил, винил цианистый, пропеннитрил, цианозтилен) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCN}$; М 53,060; $T_{\text{пл}} -82^\circ$; $T_{\text{кип}} 79^\circ$; Раств.: вода: 6,716 (0°), 6,803 (20°), 8,173 (59°), 11,27 (90°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,797 (20°, к в.4, ж.); ΔD_{50} : 93-100 (кролики, п/о), 50 (морские свинки, п/о), 20 (мышы, п/о); Лит.: [439] 105-108, [1045] 406-407, [1447] 17, [227] 72-73, [332] 46

111. **акриловой кислоты пропиловый эфир** бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,142; $T_{\text{кип}} 119^\circ$; $n 1,413 (19^\circ)$; Давл. паров: 40 (44°); Лит.: [626] 88, [720] 18, [413] 431

112. **акриловой кислоты тетрадециловый эфир** $\text{CH}_2=\text{CHCOO}(\text{CH}_2)_{13}\text{CH}_3$; М 268,435; Давл. паров: 0,4 (138°); Лит.: [720] 22

113. **акриловой кислоты хлорангидрид** ж. $\text{CH}_2=\text{CHCOCl}$; М 90,508; $T_{\text{кип}} 75^\circ$; ΔD_{50} : 180 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 17, [227] 74

114. **акриловой кислоты этиловый эфир** (ethyl acrylate) $\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_3$; М 100,116; $T_{\text{пл}} -71,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 98,5-101^\circ$; Раств.: вода: 2 (25°); Пл.: 0,9234 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 1000-2800 (крысы, п/о); Лит.: [720] 17-18, [233] 3062-3064, [332] 152

115. **акрихин** (2-метокси-6-хлор-9-(1-метил-4-диэтиламино)нобутиламино)акридина дигидрохлорид дигидрат, атабрин, атебрин, малярицид) желт. крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{34}\text{Cl}_3\text{N}_3\text{O}_2$; М 478,880; $T_{\text{пл}} 250^\circ$; Раств.: вода: р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1447] 17, [379] 334, [1055] 276-278, [1412] 304-307

116. **акролеин** (acrolein, acrylic aldehyde, акриловый альдегид, пропеналь) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHO}$; М 56,063; $T_{\text{пл}} -86,95^\circ$; $T_{\text{кип}} 52,5^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 40 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,841 (20°, г/см³, ж.); $n 1,4022 (19,3^\circ)$; $\Delta n_{\text{кип}}: 28,33$; $T_{\text{всп}}: -17,8$; $T_{\text{свощ}}: 277$; $\Delta n_{\text{срощ}}: 1631$; ΔD_{50} : 46 (б. крысы, п/о), 7 (кролики, п/о), 28 (мышы, п/о); Лит.: [1447] 17, [227] 67-68, [291] 165, [332] 50, [490] 229, [900] 121; Синт.: [999] 17-20, [408] 10

117. **актиний** (actinium) серебристо-бел. кубические мет. Ас; М 227,000; $T_{\text{пл}} 1050^\circ$; $T_{\text{кип}} 3590^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 10,07 (20°, г/см³, т.); $\Delta H_{298}^0: 0$ (т); $\Delta G_{298}^0: 0$ (т); $S_{298}^0: 56$ (т); $C_p^0: 27$ (т); $\Delta H_{\text{пл}}: 12$; $\Delta n_{\text{кип}}: 378$; Лит.: [1447] 20, [257] 1, [490] 50, [714], [900] 52

118. **актиния бромид** бц. гексагональные крист. AsBr_3 ; М 466,760; $T_{\text{возг}} 800^\circ$; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 5,85 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 16-17, [655] 72

119. **актиния гидроксид** бел. $\text{Ac}(\text{OH})_3$; М 278,060; $T_{\text{раза}} 1100^\circ$; Разл. на: актиния оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; $p_{\text{ПР}}(0) = 15$ (20° , вода); Лит.: [1045] 16-17, [75] 8.6, [655] 72
120. **актиния иодид** бц. AcI_3 ; М 607,750; $T_{\text{кип}} 1407^\circ$; Лит.: [1045] 16-17, [428] 112
121. **актиния нитрат** бц. $\text{Ac}(\text{NO}_3)_3$; М 413,050; $T_{\text{раза}} 600^\circ$; Разл. на: актиния оксид; Раств.: этанол: р.; Лит.: [1045] 16-17, [655] 72
122. **актиния оксид** бел. гексагональные крист. Ac_2O_3 ; М 502,070; $T_{\text{пла}} 2500^\circ$; Пл.: 9,19 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2047 (т); ΔG_{298}^0 : -1958 (т); S_{298}^0 : 134 (т); Лит.: [1045] 16-17, [585] 20-21, [655] 72, 440
123. **актиния оксид-фторид** бц. кубические крист. AcOF ; М 262,030; $T_{\text{пла}} 1100^\circ$; Лит.: [1045] 16-17, [655] 72
124. **актиния оксид-хлорид** бц. тетрагональные крист. AcOCl ; М 278,490; $T_{\text{пла}} 1000^\circ$; Лит.: [1045] 16-17, [655] 72
125. **актиния сульфид** темно-коричнев. кубические крист. Ac_2S_3 ; М 550,270; $T_{\text{пла}} 1900^\circ$; Пл.: 6,75 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 16-17, [655] 72
126. **актиния фосфат полугидрат** бц. гексагональные крист. $(\text{AcPO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 331,020; $T_{\text{раза}} 700^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 16-17, [428] 112
127. **актиния фторид** бц. гексагональные крист. AcF_3 ; М 284,030; $T_{\text{пла}} 1327^\circ$; $T_{\text{кип}} 2277^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,88 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 16-17, [428] 112, [535] 92-93
128. **актиния хлорид** бц. гексагональные крист. AcCl_3 ; М 333,400; $T_{\text{возг}} 960^\circ$; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р.; Пл.: 7,81 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 16-17, [655] 72
129. **d(-)-аланин** призматические крист. (р.п. этанол) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 89,100; $T_{\text{пла}} 297^\circ$; $T_{\text{раза}} 297^\circ$; Раств.: вода: 11,27 (0°), 13,63 (20°), 27,17 (100°), эф.: н.р., этанол: 0,2 (20°); Лит.: [1447] 21, [291] 198-199, [332] 70-71, [900] 121
130. **dl-аланин** игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{H}_2\text{NCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$; М 89,093; $T_{\text{пла}} 295^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 16,6 (25°), 32,2 (75°), эф.: н.р., пиридин: р., этанол: 0,084 (25°), 0,57 (75°); Пл.: 1,424 (25° , г/см³, т.); $pK_a(1) = 9,87$ (25° , вода); Лит.: [291] 198-200, [332] 71, [900] 121; Синт.: [999] 20-22, [999] 23-24
131. **l-(+)-аланин** (l-альфа-аминопропионовая кислота) ромбические крист. (р.п. вода) $\text{H}_2\text{NCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$; М 89,100; $T_{\text{пла}} 297^\circ$; $T_{\text{раза}} 297^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 16,65 (25°), 32,2

(75°), эф.: н.р., этанол: 0,16 (20°); Пл.: 1,432 (23°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = 2,34 (25°, вода); pK_a (1) = 9,69 (25°, вода); Лит.: [1447] 21, [332] 69-70, [900] 121, [1149] 299

132. **аллантоин** бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_4H_6N_4O_3$; М 158,120; $T_{\text{пл}}$ 235°; Раств.: вода: 0,5223 (20°); pK_a (1) = 8,96 (25°, вода); Лит.: [1045] 410-411, [1046] 85, [332] 93

133. **аллен** (пропадиен) г. $CH_2=C=CH_2$; М 40,070; $T_{\text{пл}}$ -146°; $T_{\text{кип}}$ -32°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., петр.эф.: р.; Пл.: 0,662 (-34,5°, г/см³, ж.); n 1,4168 (-34,5°); ΔH_{298}^0 : 192,1 (г); S_{298}^0 : 244 (г); C_p^0 : 59,1 (г); Лит.: [1447] 24-25, [34] 266, [734] 550, [900] 121, [1180] 7; Синт.: [910] 127-128

134. **аллетрин** $C_{19}H_{26}O_3$; М 302,407; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,0048 (25°, г/см³, ж.); n 1,5051 (25°); Давл. паров: 0,001 (80°); ΔD_{50} : 800 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 522-523, [227] 106

135. **аллилбензол** ж. $C_6H_5CH_2CH=CH_2$; М 118,170; $T_{\text{пл}}$ -40°; $T_{\text{кип}}$ 156°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., тетрахлоорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,893 (20°, к в.4, ж.), 0,892 (25°, к в.4, ж.); n 1,5131 (25°), 1,5126 (20°); Давл. паров: 13 (47°); ΔD_{50} : 2900 (мышы, п/о); Лит.: [227] 110, [900] 121

136. **1-аллил-2-гидрокси-3-метоксибензол** (орто-эвгенол) бц. ж. $CH_3O(NO)C_6H_3CH_2CH=CH_2$; М 164,201; Давл. паров: 18 (125°); Лит.: [1071] 256; Синт.: [1071] 256

137. **1-аллил-3,4-диметоксибензол** (4-аллилвератрол, метилэвгенол, эвгенола метиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH=CH_2$; М 178,230; $T_{\text{кип}}$ 248°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,055 (15°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 1179 (крысы, п/о), 112 (мышы, в/в), 540 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 572-573, [227] 115

138. **аллилизотиоцианат** (аллилгорчичное масло) маслянистая ж. $CH_2=CHCH_2NCS$; М 99,150; $T_{\text{пл}}$ -80°; $T_{\text{кип}}$ 152°; Раств.: вода: 0,2 (20°); ΔD_{50} : 112 (крысы, п/о), 92 (крысы, п/к), 308 (мышы, п/о), 80 (мышы, п/к); Лит.: [439] 343, [1441] 102, [1447] 25, [227] 119, [332] 90

139. **аллилизотианид** ж. $CH_2=CHCH_2NC$; М 67,089; $T_{\text{кип}}$ 106°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 410-411

140. **аллимеркаптан** (2-пропен-1-тиол) ж. $CH_2=CHCH_2SH$; М 74,140; $T_{\text{кип}}$ 63-67°; Лит.: [1441] 102, [1447] 25, [227] 119

141. **1-аллил-3,4-метилendioксибензол** (сафрол, шикимол) бц. маслянистая ж. $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH=CH_2$; М 162,185; $T_{\text{пл}}$ 11,2°; $T_{\text{кип}}$ 234,5°; Раств.: вода: н.р., глицерин: пл.р., эф.: л.р., пропиленгликоль: пл.р., хлф.: смеш., этанол: л.р.30 (20°);

Пл.: 1,1 (20°, г/см³, ж.); n 1,5383 (20°); Давл. паров: 6 (104°), 15 (114°); ΔD_{50} : 1950 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 940-941, [1046] 373, [1444] 294-295, [370] 147

142. **1-аллил-4-метоксибензол** (метилхавикол, пара-аллиланализол, хавикола метиловый эфир, эсдрагол, эстрагол) маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 148,201; $T_{\text{кип}}$ 217°; Раств.: вода: 0,01778 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9755 (15°, г/см³, ж.), 0,9645 (21°, г/см³, ж.), 0,9612 (25°, г/см³, ж.); n 1,5231 (20°); Давл. паров: 12 (96°); ΔD_{50} : 1030 (крысы, в/б), 1250 (мыши, п/о), 1260 (мыши, в/б); Лит.: [1045] 1120-1121, [1447] 337, [227] 110, [331] 668

143. **6-аллил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламид** (AL-LAD) бел. крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}$; М 349,470; $T_{\text{пл}}$ 88-90°; Лит.: [15]

144. **аллиловый спирт** (2-пропен-1-ол) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OH}$; М 58,080; $T_{\text{пл}}$ -129°; $T_{\text{кип}}$ 97°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,854 (25°, г/см³, ж.); n 1,4135 (25°); Давл. паров: 4,2 (0°), 17,3 (20°), 98,8 (50°), 394,3 (80°), 850 (100°); pK_a (1) = 15,5 (25°, вода); Дип.: 1,6 (20°); Вязк.: 1,2 (20°), 0,553 (70°); Пов.нат.: 25,68 (20°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 39,95; $T_{\text{всп}}$: 22,2; $T_{\text{своесп}}$: 378; $\Delta n_{\text{своесп}}$: 1851; ΔD_{50} : 75,5 (б. мыши, п/о), 90 (кролики, п/о), 140 (крысы, п/о); $T_{\text{крист}}$: 271,9; $\text{P}_{\text{крист}}$: 5,6; Лит.: [1045] 412-413, [1441] 102, [1447] 25, [227] 109, [352] 124, [490] 229, [900] 122; Синт.: [999] 25-28, [610] 261-262, [709] 100

145. **4-аллилокси-3-гидроксибензальдегид** бел. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CHO}$; М 178,185; $T_{\text{пл}}$ 55-57°; Лит.: [239] 1896

146. **3-аллилокси-1,2-эпоксипропан** (аллилглицидиловый эфир) ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{O})\text{CH}_2$; М 114,142; $T_{\text{кип}}$ 153,9°; Лит.: [438] 483, [1447] 25

147. **2-аллилоксиэтанол** бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 102,132; $T_{\text{кип}}$ 159-160°; ΔD_{50} : 3050 (крысы-самцы, в/ж), 250 (мыши, в/б); Лит.: [227] 122, [1077] 41

148. **N-аллилтиомочевина** (аллилсульфомочевина, тиозинамин) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{NHCSNH}_2$; М 116,180; $T_{\text{пл}}$ 78°; Раств.: бензол: н.р., вода: 5,9 (20°), эф.: р., этанол 90%: 63 (15°); ΔD_{50} : 200 (крысы, п/о), 500 (крысы, в/б); Лит.: [1447] 25, [227] 126, [291] 243

149. **аллилтрихлорсилан** ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{SiCl}_3$; М 175,520; $T_{\text{кип}}$ 111,5°; Пл.: 1,2011 (20°, к в.4, ж.); ΔD_{50} : 56 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 25, [227] 126-127

150. **аллилфениловый эфир** (2-пропеноксибензол, аллилоксибензол) бц. маслянистая ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$; М 134,180;

$T_{\text{кип}}$ 192°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,9856 (15°, г/см³, ж.); Давл. паров: 19 (85°); ΔD_{50} : 63 (мышь, в/в), 100 (мышь, в/б); Лит.: [1045] 412-413, [227] 125; Синт.: [417] 336

151. **2-аллилфенол** $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 134,200; $T_{\text{пл}}$ 10°; $T_{\text{кип}}$ 220°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 374-375, [227] 124

152. **аллилхлорид** (2-пропенилхлорид) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{Cl}$; М 76,530; $T_{\text{пл}}$ -136,4°; $T_{\text{кип}}$ 45,1°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,3587 (20°), лигроин: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9376 (25°, к в.4, ж.); n 1,4157 (25°); Вязк.: 0,347 (15°), 0,3 (30°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 29,04; $T_{\text{всп}}$: -29; $T_{\text{своисп}}$: 420; $\Delta n_{\text{сгрупп}}$: 1844,7; $T_{\text{крит}}$: 240,3; $P_{\text{крит}}$: 4,71; Лит.: [1441] 102, [1447] 25, [332] 52, [900] 122

153. **аллилацианид** $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CN}$; М 67,090; $T_{\text{пл}}$ -86,8°; $T_{\text{кип}}$ 118,5°; Лит.: [1441] 103, [1447] 25

154. **п-аллил-п-циклопентадиенилпалладий** красн. крист. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{PdC}_5\text{H}_5$; М 212,590; $T_{\text{пл}}$ 63-63,5°; Лит.: [1447] 25-26

155. **2-аллил-2-этил-1,3-пропандиол** $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2(\text{C}_2\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_2\text{OH})_2)$; М 144,211; $T_{\text{пл}}$ 31°; Лит.: [1447] 26

156. **аллобетулин** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{30}\text{H}_{50}\text{O}_2$; М 442,716; $T_{\text{пл}}$ 260-261°; Лит.: [76] 287, [1454] 2, 18; Синт.: [154] 1986

157. **аллоксан** желт. пор. $\text{C}_4\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_4$; М 142,070; CAS 50-71-5; $T_{\text{пл}}$ 256°; $T_{\text{разл}}$ 256°; Раств.: вода: 0,08 (20°); ΔD_{50} : 5210 (крысы, п/о), 500 (крысы, в/в); Лит.: [1039] 57, [227] 108, [332] 79, [522] 282

158. **аллоксан моногидрат** (мезоксалиамочевинь моногидрат, пиримидинтетрона моногидрат) бц. ромбические крист. $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_5$; М 160,100; $T_{\text{пл}}$ 170°; $T_{\text{разл}}$ 256°; Лит.: [1045] 414-415, [522] 282, [618] 108-109

159. **аллоксановая кислота** (тетрагидро-4-гидрокси-2,5-диоксо-4-имидазолкарбоновая кислота) призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_5$; М 160,084; $T_{\text{пл}}$ 162-163°; $pK_a(1) = 6,64$ (25°, вода); Лит.: [1045] 414-415, [1046] 85

160. **аллоксан-5-оксим** (виолуровая кислота) ромбические крист. $\text{C}_4\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_4$; М 157,080; $T_{\text{пл}}$ 250-252°; $pK_a(1) = 4,7$ (18°, вода); ΔD_{50} : 100 (мышь, в/в); Лит.: [1045] 574-575, [1046] 86, [227] 108-109

161. **аллоксидим-натрий** $\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{NNaO}_5$; М 345,370; $T_{\text{пл}}$ 185°; ΔD_{50} : 2300 (крысы); Лит.: [1447] 26

162. **аллопуринол** (4-гидроксипиразоло[3,4-d]пиримидин, милурит) крист. $C_5H_4N_4O$; М 136,111; CAS 315-30-0; $T_{\text{разл}} > 300^\circ$; Раств.: вода: 0,05 (22°); Лит.: [62] 327-328, [1447] 26, [332] 137

163. **алмаз** (diamond) бц. кубические крист. С; М 12,011; $T_{\text{пла}} 3500^\circ$; $T_{\text{раза}} 1000^\circ$; Разл. на: графит; Пл.: 3,515 (20°, г/см³, т.); n 2,42 (20°); Ск.зв.: 17500 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100) 12800 (20°, состояние среды - кристаллы, ось $S_{10}0$) 18600 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L111) 11600 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S110); ΔH_{298}^0 : 1,828 (т); ΔG_{298}^0 : 2,833 (т); S_{298}^0 : 2,368 (т); C_p^0 : 6,117 (т); Лит.: [1395] 64, [1455], [1441] 106, [1445] 25-26, [1447] 26, [363] 626, [480] 299, [492] 41-43, [498] 48, [1016], [734] 499-501, [900] 105, [924] 459-461, [1494] 6-7, 18

164. **алфентанила гидрохлорид моногидрат** $C_{21}H_{35}ClN_6O_4$; М 470,990; CAS 70879-28-6; $T_{\text{пла}} 138,4-140,8^\circ$; LD_{50} : 47,5 (крысы, в/в); Лит.: [62] 326, [42] 171, [359] 148-149, [370] 145, [1426] 23

165. **альдикарб** (2-метилтио-О-(метилкарбамил)изобутиральдоксим, УК-21149, амбич, темик) $C_7H_{14}N_2O_2S$; М 190,260; $T_{\text{пла}} 100^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 0,6 (20°), эф.: 25 (20°), толуол: 11 (20°), хлорбензол: 18 (20°), хлф.: 43 (20°), этанол: 33 (20°); LD_{50} : 0,93 (крысы, п/о), 0,9 (мыши, п/о); Лит.: [438] 564-565, [775] 228, [1049] 564-565, [1442] 241, [85] 307-308, [331] 423

166. **альдрин** (1,2,3,4,10,10-гексахлор[4ас,8ас]-1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1г,4:5т,8-диметанофталин, 1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1,4-эндо-5,8-экзо-диметилен-1,2,3,4,10, 10-гексахлорнафталин, aldrin, ГГДН, аглюкон, вератокс, картофин, окталин, соединение 118) бел. крист. $C_{12}H_8Cl_6$; М 364,910; CAS 309-00-2; $T_{\text{пла}} 104-105^\circ$; Раств.: ацетон: 201,3 (20°), бензол: 398 (20°), вода: 0,00002 (20°), гексан: 148,5 (20°), тетрахлорметан: 65,6 (20°), этанол: 11,4 (20°); LD_{50} : 75 (кошки, наочно), 84 (кролики, наочно), 115 (крысы, наочно), 44 (крысы, в/ж), 18 (мыши, в/ж); Лит.: [62] 324-325, [445] 566-568, 700-702, [22] 99, [227] 100-101, [331] 818, [524] 259-266, [677] 72-73

167. **алюминий** (aluminum) серебрист. кубические мет. Al; М 26,980; $T_{\text{пла}} 660,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 2520^\circ$; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0023 (20°); Пл.: 2,699 (20°, г/см³,), 2,375 (660°, г/см³, ж.), 2,289 (1000°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,000000001 (595°), 0,00000001 (644°), 0,0000001 (701°), 0,000001 (766°), 0,00001 (841°), 0,0001 (927°), 0,001 (1028°), 0,01 (1148°), 0,1 (1125°), 1 (1279°), 100

(1995°); Пов.нат.: 840 (700°); Ск.зв.: 5080 (20°, состояние среды - кристаллы, в стержне); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 28,35 (т); C_p^0 : 24,35 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 10,8; $\Delta H_{кип}^0$: 293; Лит.: [72] 4-126, [961] 2169, [1044] 593, 596, [1045] 18-19, [1395] 449, [1441] 116-117, [1447] 28, [257] 2-4, [479] 208-218, [490] 50, [565] 49-50, [735] 32-38, [900] 52, [1072] 9-11

168. **алюминий-никель (1/1)** NiAl; М 85,675; $T_{пл}$ 1640°; ΔH_{298}^0 : -118,4 (т); S_{298}^0 : 54,1 (т); C_p^0 : 46 (т); Лит.: [34] 40, [735] 342

169. **алюминий-никель (1/3)** Ni₃Al; М 203,062; $T_{пл}$ 1390°; ΔH_{298}^0 : -153,1 (т); S_{298}^0 : 113,8 (т); C_p^0 : 98,1 (т); Лит.: [1060] 289, [34] 40

170. **алюминия азид** бел. Al(N₃)₃; М 153,050; $T_{разл}$ >200°; Разл. на: алюминия нитрид; Раств.: бензол: н.р., эф.: н.р., ТГФ: р.; Лит.: [227] 131, [655] 76

171. **алюминия-аммония сульфат** бц. гексагональные крист. NH₄Al(SO₄)₂; М 237,150; $T_{разл}$ 500°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Раств.: вода: 2,1 (0°), 26,7 (60°), глицерин: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,039 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2352 (т); ΔG_{298}^0 : -2038 (т); S_{298}^0 : 216 (т); Лит.: [1045] 18-19, [655] 76

172. **алюминия-аммония сульфат додекагидрат** (алюмоаммониевые квасцы) бц. кубические крист. NH₄Al(SO₄)₂ • 12H₂O; М 453,320; $T_{пл}$ 95°; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 2,1 (0°), 4,99 (10°), 7,74 (20°), 9,19 (25°), 10,94 (30°), 14,88 (40°), 20,1 (50°), 26,7 (60°), 109,7 (95°); Пл.: 1,64 (20°, г/см³, т.); n 1,459 (20°); ΔH_{298}^0 : -11886 (т); ΔG_{298}^0 : -9870 (т); S_{298}^0 : 1413 (т); C_p^0 : 1362 (т); Лит.: [1045] 18-19, [1447] 30, [900] 52

173. **алюминия антимоид** (aluminum antimonide) темно-сер. крист. AlSb; М 148,740; $T_{пл}$ 1060°; ΔH_{298}^0 : -50,4 (т); S_{298}^0 : 65 (т); Лит.: [1447] 28, [34] 41, [75] 3.13, [735] 48

174. **алюминия арсенат** бел. гексагональные крист. AlAsO₄; М 165,900; $T_{разл}$ >1000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,25 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1431,1 (т); S_{298}^0 : 145,6 (т); Лит.: [1045] 18-19, [655] 74

175. **алюминия арсенид** сер. кубические крист. AlAs; М 101,900; $T_{пл}$ 1740°; Раств.: вода: реаг. (100°), этанол: реаг.; ΔH_{298}^0 : -116,3 (т); S_{298}^0 : 60,3 (т); Лит.: [1045] 18-19, [1447] 28, [75] 3.13

176. **алюминия ацетат** (алюминий уксуснокислый) бел. Al(CH₃COO)₃; М 204,114; $T_{разл}$ >370°; Лит.: [1045] 20-21, [655] 74

177. **алюминия ацетилацетонат** $\text{Al}(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{O})_3$; М 324,310; $T_{\text{пл}}$ 190-193°; $T_{\text{кип}}$ 315°; Лит.: [75] 3.13, [735] 47

178. **алюминия борогидрид** бц. ж. $\text{Al}(\text{BH}_4)_3$; М 71,530; $T_{\text{пл}}$ -64,5°; $T_{\text{кип}}$ 44,5°; Пл.: 0,554 (20°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : -16,3 (ж); ΔG^0_{298} : 145 (ж); S^0_{298} : 289,1 (ж); C^0_p : 194,6 (ж); Лит.: [1045] 18-19, [1441] 308, [1447] 28, [75] 6.81, [227] 131, [479] 219, [735] 50, [1238] 3-25, [1411] 74-78

179. **алюминия бромат нонагидрат** бц. крист. $\text{Al}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 572,840; $T_{\text{пл}}$ 62,3°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [1045] 18-19

180. **алюминия бромид** (aluminum bromide) бц. моноклин-ные крист. AlBr_3 ; М 266,690; CAS 7727-15-3; $T_{\text{пл}}$ 97,5°; $T_{\text{кип}}$ 256,3°; Раств.: 1,2-дибромэтан: 72,71 (20°), ацетон: р., бензоилахлорид: 50,83 (20°), бензол: 86,92 (20°), бензонитрил: 37,87 (25°), бензофенон: 44,72 (60°), вода: р., эф.: р., нитробензол: 97,63 (30°), п-ксилол: 55,52 (20°), пиридин: 4,01 (20°), сероуглерод: 142,72 (20°), толуол: 73,91 (20°), этанол: р.; Пл.: 3,01 (25°, г/см³, т.), 2,64 (100°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (81°), 10 (118°), 100 (178°); ДП: 3,38 (100°); ΔH^0_{298} : -513,4 (т); ΔG^0_{298} : -490,6 (т); S^0_{298} : 180,2 (т); C^0_p : 100,5 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 11,25; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 50,2; ΔD_{50} : 1600 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 18-19, [1447] 28, [227] 131, [257] 4-5, [289] 78-83, [364] 157, [900] 52

181. **алюминия бромид - бензол (2/1)** $\text{C}_6\text{H}_6 \cdot 2\text{AlBr}_3$; М 611,499; $T_{\text{пл}}$ 37°; $T_{\text{разл}}$ 37°; Лит.: [479] 225

182. **алюминия бромид гексагидрат** бц. крист. $\text{AlBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 374,800; $T_{\text{пл}}$ 93°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: амиловый спирт: р., вода: р., сероуглерод: м.р., этанол: р.; Пл.: 2,54 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 18-19

183. **алюминия бромид-дигидрид** бц. ж. AlH_2Br ; М 108,900; $T_{\text{разл}}$ >35°; Лит.: [655] 75, [735] 50

184. **алюминия бромид - диметилсульфид (1/2)** $\text{AlBr}_3 \cdot 2(\text{CH}_3)_2\text{S}$; М 390,962; $T_{\text{пл}}$ 72°; Лит.: [735] 50

185. **алюминия бромид пентадекагидрат** бц. игольчатые крист. $\text{AlBr}_3 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$; М 536,940; $T_{\text{пл}}$ -7,5°; $T_{\text{разл}}$ 7°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 18-19

186. **алюминия бромид - сероводород (1/1)** $\text{AlBr}_3 \cdot \text{H}_2\text{S}$; М 300,774; $T_{\text{пл}}$ 98°; Лит.: [735] 46

187. **алюминия втор-бутоксид** ж. $\text{Al}(\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3)_3$; М 246,323; Давл. паров: 1 (137°); Лит.: [1447] 28, [75] 3.13

188. **алюминия трет-бутоксид** (алюминия трет-бутилат) $\text{Al}(\text{OC}(\text{CH}_3)_3)_3$; М 246,330; $T_{\text{пл}}$ 207°; $T_{\text{возг}}$ 180°; Пл.: 1,025 (20°, к в.0, т.); Лит.: [1447] 28, [75] 3.13, [1211] 654

189. **алюминия гексаборат нонагидрат** крист. $\text{Al}_4\text{B}_6\text{O}_{15} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 574,920; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [1447] 28

190. **алюминия гидрид** бел. гексагональные крист. AlH_3 ; М 30,005; $T_{\text{разл}} 105^\circ$; Разл. на: алюминий; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: реак.; Пл.: 1,477 (20° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -11,4 (т); ΔG^0_{298} : 46,4 (т); S^0_{298} : 30 (т); C_p^0 : 40,2 (т); Лит.: [1447] 28, [257] 8-9, [479] 218-219, [655] 75, [735] 49, [900] 52, [1202] 1529-1548

191. **алюминия гидрид - аммиак (1/1)** бел. $\text{AlH}_3 \cdot \text{NH}_3$; М 47,036; $T_{\text{разл}} -30^\circ$; Лит.: [735] 50

192. **алюминия гидрид-диоксид** бел. AlH_2O_2 ; М 281,800; $T_{\text{пл}} 80^\circ$; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [655] 75

193. **алюминия гидрид-дихлорид** бц. ж. AlHCl_2 ; М 98,900; $T_{\text{разл}} >60^\circ$; Лит.: [655] 75

194. **алюминия гидрид - триметиламин (1/1)** бел. крист. $\text{AlH}_3 \cdot (\text{CH}_3)_3\text{N}$; М 89,116; $T_{\text{пл}} 74-76^\circ$; Лит.: [735] 49-50, [1209] 218

195. **алюминия гидрид - триметиламин (1/2)** крист. $\text{AlH}_3 \cdot 2\text{N}(\text{CH}_3)_3$; М 148,226; $T_{\text{пл}} 95^\circ$; Лит.: [735] 49-50

196. **алюминия гидроксид-оксид альфа-форма** (алюминия метагидроксид, диаспор) бел. гексагональные крист. $\text{AlO}(\text{OH})$; М 59,990; $T_{\text{разл}} 420^\circ$; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -981 (т); ΔG^0_{298} : -923,5 (т); S^0_{298} : 35,2 (т); C_p^0 : 52,76 (т); Лит.: [479] 231-232, [900] 52, [1490] 16-17

197. **алюминия гидроксид-оксид гамма-форма** (алюминия метагидроксид, бемит, метаалюминиевая кислота) бел. ромбические крист. $\text{AlO}(\text{OH})$; М 59,990; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,01 (20° , г/см³, т.); $\text{pK}_a(1) = 12,22$ (25° , вода); $\text{pK}_a(1) = 12,4$ (18° , вода); ΔH^0_{298} : -985 (т); ΔG^0_{298} : -910,7 (т); S^0_{298} : 48,43 (т); C_p^0 : 65,63 (т); Лит.: [1046] 78, [479] 231-232, [900] 52

198. **алюминия гидроксид-сульфат** бел. $\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$; М 140,050; $T_{\text{разл}} 450^\circ$; Лит.: [655] 76

199. **алюминия гидроксид альфа-форма** (байерит) бц. моноклинные крист. $\text{Al}(\text{OH})_3$; М 78,004; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; $\text{pK}_b(3) = 8,86$ (25° , вода); ΔH^0_{298} : -1315 (т); ΔG^0_{298} : -1157 (т); S^0_{298} : 70,1 (т); C_p^0 : 93,07 (т); Лит.: [479] 231-233; Синт.: [618] 11

200. **алюминия гидроксид гамма-форма** (гиббсит, гидраргиллит) бел. моноклинные крист. $\text{Al}(\text{OH})_3$; М 78,004; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид гамма-форма,

вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,42 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 28-29, [479] 231-233, [899] 52

201. **алюминия гидроксоацетат** $\text{HOAl}(\text{OC}(\text{O})\text{CH}_3)_2$; М 162,077; $T_{\text{пл}}$ 54°; $T_{\text{разл}}$ 250-300°; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид альфа-форма, уксусной кислоты ангидрид; Раств.: ацетон: н.р., вода: 2 (20°), эф.: н.р., хлф.: 0,03 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [1447] 29, [1051] 304, [1072] 18

202. **алюминия гидроксиди(12-гидроксистеарат)** ам. в-во $\text{C}_{36}\text{H}_{71}\text{AlO}_7$; М 642,926; $T_{\text{пл}}$ 155°; Лит.: [1447] 29

203. **алюминия гидроксидистеарат** $\text{HOAl}(\text{OCO}(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3)_2$; М 610,927; $T_{\text{пл}}$ 145°; Лит.: [1447] 29

204. **алюминия гипофосфит** $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_2)_3$; М 221,940; $T_{\text{разл}}$ 220°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [75] 3.13, [1247] 2163

205. **алюминия диборид** медно-красн. гексагональные крист. AlB_2 ; М 48,604; $T_{\text{разл}}$ 1400°; ΔH^0_{298} : -151 (т); S^0_{298} : 34,7 (т); C_p^0 : 43,6 (т); Лит.: [535] 94-95

206. **алюминия дибромид-гидрид** бц. ж. AlHBr_2 ; М 187,800; $T_{\text{разл}}$ >55°; Лит.: [655] 75

207. **алюминия дигидрид-иодид** бел. AlH_2I ; М 155,900; $T_{\text{пл}}$ 35°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 75

208. **алюминия дигидрид-хлорид** бц. ж. AlH_2Cl ; М 64,450; $T_{\text{разл}}$ >40°; Лит.: [655] 75

209. **алюминия дигидроксид-хлорид** бел. $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$; М 96,449; $T_{\text{разл}}$ 350°; Разл. на: алюминия оксид-хлорид, вода; Лит.: [655] 75

210. **алюминия дигидроксостеарат** $(\text{HO})_2\text{AlOCO}(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3$; М 344,466; $T_{\text{пл}}$ 170°; Лит.: [1447] 29

211. **алюминия дигидроксосульфат** бел. $(\text{Al}(\text{OH})_2)_2\text{SO}_4$; М 218,055; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 76

212. **алюминия диодат-нитрат гексагидрат** бел. $\text{Al}(\text{IO}_3)_2\text{NO}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 438,790; $T_{\text{разл}}$ >100°; Лит.: [655] 76

213. **алюминия додекаборид** коричнев. крист. AlB_{12} ; М 156,714; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [1447] 29, [535] 94-95

214. **алюминия изопропоксид тетрамер** крист. $(\text{Al}(\text{OCH}(\text{CH}_3)_2))_4$; М 816,970; $T_{\text{пл}}$ 118,5°; ΔH^0_{298} : -5149,5 (т); Лит.: [1447] 28, [75] 3.13, [1266] 646

215. **алюминия имид-гидрид** HAlNH ; М 43,004; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [735] 50

216. **алюминия иодат** $\text{Al}(\text{IO}_3)_3$; М 551,690; $T_{\text{разл}}$ 460-560°; Лит.: [302] 254

217. **алюминия нодид** бц. гексагональные крист. Al_3 ; M 407,690; $T_{пл}$ 191°; $T_{кип}$ 382°; Раств.: вода: р., диоксид серы: 0,23 (0°), эф.: р., пиридин: 0,82 (25°), сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 3,98 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (178°), 10 (225°), 100 (296°); ΔH_{298}^0 : -313,8 (т); ΔG_{298}^0 : -300,8 (т); S_{298}^0 : 159 (т); C_p^0 : 98,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,9; Лит.: [1447] 29, [34] 36, [75] 6.82, [289] 91, [900] 52

218. **алюминия нодид гексагидрат** желтоват. крист. $Al_3 \cdot 6H_2O$; M 515,790; $T_{пл}$ 185°; $T_{разл}$ 185°; Раств.: вода: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 2,63 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 18-19

219. **алюминия нодид - лития иодид (2/1)** бц. крист. $LiI \cdot 2Al_3$; M 949,235; $T_{пл}$ 220°; Раств.: бензол: х.р.; Лит.: [735] 46

220. **алюминия нодид - фосфора(III) иодид (1/2)** $Al_3 \cdot 2PI_3$; M 1231,069; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [735] 46

221. **алюминия-калия метасиликат** (лейцит) бц. крист. $KAl(SiO_3)_2$; M 218,247; $T_{пл}$ 1686°; Лит.: [535] 94-95

222. **алюминия-калия ортосиликат** (калиофиллит) бц. гексагональные крист. $KAlSiO_4$; M 158,160; $T_{пл}$ 1800°; Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2120 (т); S_{298}^0 : 133 (т); C_p^0 : 119,8 (т); Лит.: [535] 126-127

223. **алюминия-калия сульфат** бел. тригональные крист. $KAl(SO_4)_2$; M 258,200; $T_{разл}$ 800-900°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, калия сульфат альфа-форма, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 3 (0°), 5 (15°), 8,4 (30°), 24,8 (60°), 67 (85°), 154 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 176, [1045] 18-19, [656] 85, [735] 46-47

224. **алюминия-калия сульфат додекагидрат** (алюмокалиевые квасцы) бц. кубические крист. $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 474,380; $T_{пл}$ 92,5°; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: алюминия-калия сульфат, вода; Раств.: вода: 3 (0°), 4 (10°), 5,9 (20°), 7,23 (25°), 8,39 (30°), 11,7 (40°), 17 (50°), 24,75 (60°), 40 (70°), 71 (80°), 109 (90°), 119 (92,5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,75 (20°, г/см³, т.); $pK_a(1) = 5,02$ (25°, вода, гидролиз иона алюминия); ΔH_{298}^0 : -12115 (т); ΔG_{298}^0 : -10274 (т); S_{298}^0 : 1375 (т); C_p^0 : 1302 (т); $\Delta H_{пл}$: 56,1; Лит.: [1517] 202, [498] 78, [656] 85, [900] 52

225. **алюминия карбид** желт. гексагональные крист. Al_4C_3 ; M 143,960; $T_{пл}$ 2200°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 2,35 (20°, г/см³, т.); $n_{D,20}$ 2,7 (20°); ΔH_{298}^0 : -209 (т); ΔG_{298}^0 : -196 (т); S_{298}^0 : 88,95 (т); C_p^0 : 116,8 (т); Лит.: [735] 48, [900] 52

226. **алюминия метафосфат** бц. кубические крист. $Al(PO_3)_3$; M 263,897; $T_{пл}$ 1240°; Лит.: [535] 94-95

227. **алюминия метоксид** (алюминия метилат) $\text{Al}(\text{OCH}_3)_3$; М 72,070; $T_{\text{пл}}^0$: $T_{\text{кип}}^0$ 130°; Пл.: 1,35 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1447] 28, [75] 3.13

228. **алюминия-натрия метасиликат** (жадеит) бц. моноклинные крист. $\text{AlNa}(\text{SiO}_3)_2$; М 202,140; $T_{\text{пл}}^0$ 1050°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3011 (т); S_{298}^0 : 133 (т); C_p^0 : 160 (т); Лит.: [535] 94-95

229. **алюминия-натрия ортосиликат** (нефелин) бц. гексагональные крист. NaAlSiO_4 ; М 142,054; $T_{\text{пл}}^0$ 1526°; ΔH_{298}^0 : -2093 (т); S_{298}^0 : 124 (т); C_p^0 : 118,1 (т); Лит.: [535] 162-163

230. **алюминия-натрия сульфат** бел. $\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2$; М 242,097; $T_{\text{раза}}^0$ 800°; Раств.: вода: 37,44 (0°), 39,33 (10°), 39,72 (20°), 41,74 (30°); Лит.: [1039] 136, [655] 136

231. **алюминия-натрия сульфат додекагидрат** (алюмо-натриевые квасцы) бц. кубические крист. $\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 458,280; $T_{\text{пл}}^0$ 61°; Раств.: вода: 106 (0°), 121 (45°), этанол: н.р.; Пл.: 1,675 (20°, к в.4, т.); n 1,4388 (20°); ΔH_{298}^0 : -5983 (т); Лит.: [631] 268-269, [1447] 366

232. **алюминия-натрия трисиликат** (альбит) бц. триклинные крист. $\text{NaAlSi}_3\text{O}_8$; М 262,223; $T_{\text{пл}}^0$ 1120°; ΔH_{298}^0 : -3939 (т); S_{298}^0 : 207,4 (т); C_p^0 : 205,1 (т); Лит.: [535] 162-163

233. **алюминия нитрат** (алюминий азотнокислый) бел. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$; М 212,990; $T_{\text{пл}}^0$ 66°; $T_{\text{раза}}^0 > 150^\circ$; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Раств.: вода: 56 (0°), 120 (80°); ΔD_{50} : 4280 (крысы, п/о); Лит.: [227] 135, [655] 76, [735] 47

234. **алюминия нитрат нонагидрат** бц. ромбические крист. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 375,140; $T_{\text{пл}}^0$ 73,6°; $T_{\text{раза}}^0$ 150°; Раств.: ацетон: р., вода: 62,6 (20°), 65,3 (25°), 68,1 (30°), 75,4 (40°), 85,2 (50°), 94,2 (60°), 122,2 (70°), 132,5 (80°), 153,2 (90°), 159,7 (100°), этанол: 100 (20°); ΔH_{298}^0 : -3757 (т); ΔD_{50} : 204 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1045] 18-19, [1447] 29, [227] 135-136, [289] 91-93, [900] 52

235. **алюминия нитрид** (алюминий азотистый) бц. гексагональные крист. AlN ; М 40,990; $T_{\text{возг}}^0$ 2000°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 3,05 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 318 (т); ΔG_{298}^0 : 287,4 (т); S_{298}^0 : 20,2 (т); C_p^0 : 30,1 (т); Лит.: [1045] 18-19, [1441] 118, [1447] 29, [257] 10, [735] 48, [900] 52

236. **алюминия оксалат тетрагидрат** бел. $\text{Al}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 390,081; $T_{\text{раза}}^0$ 290°; Лит.: [655] 75

237. **алюминия оксид альфа-форма** (корунд) бц. тригональные крист. Al_2O_3 ; М 101,960; $T_{\text{пл}}^0$ 2050°; $T_{\text{кип}}^0$ 3530°; Раств.:

вода: н.р.; Пл.: 3,96 (20°, г/см³, т.); n 1,765 (20°); Вязк.: 58,4 (2052°), 38,8 (2162°), 29,5 (2252°); Пов.нат.: 690 (2050°); ΔH⁰₂₉₈: -1676 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1582 (т); S⁰₂₉₈: 50,92 (т); C⁰: 79,04 (т); ΔH_{пл}: 113; Лит.: [1441] 118-119, [1447] 29, [479] 231, [498] 48, [655] 76, [735] 38-39, [900] 53, [1072] 11-12; Синт.: [618] 11, [618] 10-11

238. **алюминия оксид гамма-форма** бц. кубические крист. Al₂O₃; M 101,960; T_{разл} 1000°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см³, т.); Лит.: [479] 231-232

239. **алюминия оксид-хлорид** бел. AlOCl; M 78,434; T_{разл} >500°; ΔD₅₀: 4320 (крысы), 5430 (морские свинки), 5200 (мышь); Лит.: [227] 132, [655] 75

240. **алюминия олеат** (aluminum oleate) C₅₄H₉₉AlO₆; M 871,340; T_{пл} 135°; Раств.: ацетон: 0,39 (15°), бензол: 0,58 (15°), метанол: 2,49 (15°), 4,47 (66°); Лит.: [1447] 29, [289] 83

241. **алюминия ортониобат** AlNbO₄; M 183,890; T_{пл} 1560°; Лит.: [1258] 437

242. **алюминия пальмитат** (CH₃(CH₂)₁₃CH₂COO)₃Al; M 745,232; T_{пл} 98°; Лит.: [1447] 29

243. **алюминия перхлорат** (aluminum perchlorate) гексагональные крист. Al(ClO₄)₃; M 325,333; T_{разл} 147-427°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, хлор, кислород; Раств.: вода: 120 (0°), 180 (90°); Пл.: 2,209 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1443] 499, [289] 89, [735] 47, [1513] 61-62

244. **алюминия перхлорат гексагидрат** Al(ClO₄)₃ • 6H₂O; M 433,430; T_{пл} 120,8°; T_{разл} 178°; Раств.: вода: 133 (20°); Пл.: 2,02 (20°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.13, [1513] 61-62

245. **алюминия перхлорат нонагидрат** Al(ClO₄)₃ • 9H₂O; M 487,470; T_{пл} 85,3°; Раств.: вода: 564 (14°); Пл.: 1,924 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1072] 17, [1513] 61

246. **алюминия перхлорат пентадекагидрат** Al(ClO₄)₃ • 15H₂O; M 595,563; T_{пл} 76,2°; Пл.: 1,764 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1513] 61

247. **алюминия пропоксид** Al(OCH₂CH₂CH₃)₃; M 204,240; T_{пл} 106°; Лит.: [75] 3.14

248. **алюминия рицинолеат** (CH₃(CH₂)₅CH(OH)CH₂CH=CH(CH₂)₇COO)₃Al; M 919,340; T_{пл} 95°; Лит.: [1447] 29

249. **алюминия-рубидия сульфат** бел. RbAl(SO₄)₂; M 304,575; T_{разл} 800°; Раств.: вода: 0,72 (0°), 1,5 (20°), 3,25 (40°), 21,6 (80°); Лит.: [1039] 193-194, [655] 159

250. **алюминия-рубидия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $\text{RbAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 520,760; $T_{\text{пл}} 99^\circ$; Раств.: вода: 1,2 (0°), 43,5 (80°); Пл.: 1,89 (20°, к в.4, т.); $n 1,4566$ (20°); Лит.: [631] 268-269

251. **алюминия селенид** Al_2Se_3 ; М 290,843; $T_{\text{пл}} 947^\circ$; ΔH_{298}^0 : -566,9 (т); S_{298}^0 : 154,8 (т); Лит.: [34] 58, [75] 3.14

252. **алюминия стеарат** (aluminumstearate) $\text{Al}(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3$; М 877,410; $T_{\text{пл}} 117\text{-}120^\circ$; Раств.: ацетон: 0,88 (15°), бензол: 0,18 (15°), вода: н.р., метанол: 0,2 (66°), этанол: н.р.; Пл.: 1,07 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 29, [75] 3.14, [289] 83

253. **алюминия сульфат** бц. гексагональные крист. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; М 342,140; $T_{\text{пл}} 770^\circ$; $T_{\text{разл}} 770^\circ$; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Раств.: вода: 37,9 (0°), 38,1 (10°), 38,5 (25°), 38,9 (30°), 40,4 (40°), 44,9 (60°), 48,8 (70°), 89 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,71 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3442 (т); ΔG_{298}^0 : -3101 (т); S_{298}^0 : 239,2 (т); C_p^0 : 259 (т); ΔD_{50} : 980 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1447] 29-30, [75] 3.14, [227] 137, [257] 14-15, [289] 97-104, [655] 76, [735] 46, [900] 53

254. **алюминия сульфат октадекагидрат** $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$; М 666,426; $T_{\text{разл}} 86,5^\circ$; Разл. на: алюминия сульфат, вода; ΔH_{298}^0 : -8900 (т); ΔD_{50} : 61 (крысы, в/б), 997 (мыши, в/б); Лит.: [1447] 29, [227] 137, [655] 76

255. **алюминия сульфид** желт. гексагональные крист. Al_2S_3 ; М 150,160; $T_{\text{пл}} 1100^\circ$; $T_{\text{возг}} 1550^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг.; Пл.: 2,02 (13°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -724 (т); Лит.: [1045] 20-21, [735] 47

256. **алюминия-таллия сульфат** бел. $\text{TlAl}(\text{SO}_4)_2$; М 423,490; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Лит.: [655] 180

257. **алюминия-таллия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $\text{TlAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 639,660; $T_{\text{пл}} 91^\circ$; Раств.: вода: 10 (20°), 65,3 (60°); Пл.: 2,32 (20°, к в.4, т.); $n 1,4976$ (20°); Лит.: [631] 268-269, [1045] 20-21

258. **алюминия теллурид** Al_2Te_3 ; М 436,763; $T_{\text{пл}} 890^\circ$; ΔH_{298}^0 : -318,8 (т); S_{298}^0 : 188,3 (т); Лит.: [34] 59

259. **алюминия феноксид** $\text{Al}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$; М 306,270; $T_{\text{разл}} 265^\circ$; Лит.: [75] 3.13

260. **алюминия фосфат** бц. гексагональные крист. AlPO_4 ; М 121,950; $T_{\text{пл}} 1460^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1733,4 (т); S_{298}^0 : 90,8 (т); Лит.: [997] 211-212, [1447] 29, [34] 40, [75] 3.13, [257] 13-14, [415] 423-424, [535] 94-95, [735] 47, [1072] 17

261. **алюминия фосфат дигидрат** бел. $\text{AlPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 157,980; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [655] 76

262. **алюминия фосфид** светло-сер. кубические крист. AlP ; М 57,955; $T_{\text{пл}}$ 2550°; Лит.: [440] 137, [1441] 116, [1447] 30, [227] 136, [415] 102, [655] 76, [735] 48, [1054] 53; Синт.: [615] 17

263. **алюминия фторид** (aluminum fluoride) бц. тригональные крист. AlF_3 ; М 83,980; $T_{\text{пл}}$ 1290°; $T_{\text{возг}}$ 1272°; Раств.: вода: 0,13 (0°), 0,28 (10°), 0,5 (25°), 0,69 (50°), 0,89 (75°), 1,67 (100°), трифторид брома: 0,0195 (25°), 0,0038 (70°), фтороводород: 0,004 (-24,2°), 0,003 (-5,1°), 0,002 (11,2°); Пл.: 3,07 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (956°), 10 (1043°), 100 (1146°); ΔH_{298}^0 : -1510 (т); ΔG_{298}^0 : -1431 (т); S_{298}^0 : 66,48 (т); C_p^0 : 75,1 (т); $\Delta H_{\text{возг}}$: 272; ΔD_{50} : 103 (мышь, п/о); Лит.: [1441] 121-122, [1447] 30, [227] 133, [289] 89-90, [479] 223-224, [535] 94-95, [735] 44-45, [900] 53

264. **алюминия фторид тригидрат** бц. ромбические крист. $\text{AlF}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 138,023; $T_{\text{разл}}$ 140°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,17 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 96-97, [964] 515-518

265. **алюминия хлорат** бел. крист. $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$; М 277,335; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [227] 131, [655] 75

266. **алюминия хлорат гексагидрат** бел. $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 385,427; $T_{\text{разл}}$ >140°; Лит.: [655] 75

267. **алюминия хлорид** (aluminum chloride) бц. тригональные крист. AlCl_3 ; М 133,340; CAS 7446-70-0; $T_{\text{возг}}$ 181,2°; Раств.: ацетон: р., бензоилхлорид: 23,15 (20°), бензол: 0,2 (17°), 1,24 (80°), бензофенон: 23,92 (60°), вода: 44,9 (0°), 46,3 (10°), 45,1 (25°), 47 (30°), 46,5 (60°), гидразин: 1 (20°), эф.: р., нитробензол: 21,95 (15°), тетрахлорметан: 0,074 (4°), 0,022 (14°), 0,015 (20°), 0,006 (34°), толуол: 0,38 (17°), 1,35 (73°), хлф.: 0,065 (-15°), 0,1 (0°), 0,072 (25°), этанол: 100 (12,5°); Пл.: 2,44 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (99°), 10 (123°), 100 (151°); Вязк.: 0,35 (197°), 0,26 (237°), 0,2 (277°); Пов.нат.: 9,12 (200°), 6,3 (240°), 3,49 (280°), 1,38 (310°); ΔH_{298}^0 : -704,2 (т); ΔG_{298}^0 : -628,6 (т); S_{298}^0 : 109,3 (т); C_p^0 : 91 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 35,3; ΔH_{298}^0 : -585 (т); S_{298}^0 : 314 (т); C_p^0 : 72 (т); ΔD_{50} : 980 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1447] 30, [227] 131-132, [257] 6-7, [289] 83-88, [479] 224, [735] 44-45, [900] 53, [1523] 515-530; Синт.: [606] 135

268. **алюминия хлорид - аммиак (1/1)** $\text{AlCl}_3 \cdot \text{NH}_3$; М 150,371; $T_{\text{пл}}$ 125°; $T_{\text{кип}}$ 422°; Лит.: [735] 45

269. **алюминия хлорид - аммиак (1/6)** бц. $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{NH}_3$; М 235,524; $T_{\text{разл}}$ 180°; Лит.: [735] 45

270. **алюминия хлорид гексагидрат** бц. крист. $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 241,430; CAS 7784-13-6; $T_{\text{пл}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, вода, хлороводород; $\text{pK}_a(1) = 4,95$ (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); ΔH^0_{298} : -2692 (т); S^0_{298} : 318 (т); C_p^0 : 296 (т); ЛД_{50} : 3311 (крысы, п/о), 728 (крысы, в/б), 1990 (мыши, п/о), 940 (мыши, в/б); Лит.: [1045] 20-21, [227] 132, [257] 7-8, [428] 115, [479] 217; Синт.: [618] 8

271. **алюминия хлорид - селена(IV) хлорид (1/1)** $\text{AlCl}_3 \cdot \text{SeCl}_4$; М 354,113; $T_{\text{пл}}$ 164°; Лит.: [735] 45

272. **алюминия хлорид - теллура(IV) хлорид (1/1)** $\text{AlCl}_3 \cdot \text{TeCl}_4$; М 402,753; $T_{\text{пл}}$ 149°; Лит.: [735] 45

273. **алюминия хлорид - триметиламин (1/1)** $(\text{CH}_3)_3\text{N} \cdot \text{AlCl}_3$; М 192,450; $T_{\text{пл}}$ 156,9°; Лит.: [479] 225

274. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/1)** $\text{AlCl}_3 \cdot \text{POCl}_3$; М 286,673; $T_{\text{пл}}$ 186,5°; Лит.: [479] 225, [735] 45

275. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/2)** $\text{AlCl}_3 \cdot 2\text{POCl}_3$; М 440,005; $T_{\text{пл}}$ 164°; $T_{\text{разл}}$ 164°; Лит.: [479] 225

276. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/6)** $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{POCl}_3$; М 1053,334; $T_{\text{пл}}$ 41°; $T_{\text{разл}}$ 41°; Лит.: [479] 225

277. **алюминия хлорид - фосфора(V) хлорид (1/1)** $\text{AlCl}_3 \cdot \text{PCl}_5$; М 341,579; $T_{\text{пл}}$ 379°; Лит.: [735] 45

278. **алюминия-цезия сульфат** бел. $\text{CsAl}(\text{SO}_4)_2$; М 352,012; $T_{\text{разл}}$ 800°; Раств.: вода: 0,21 (0°), 0,4 (20°), 1,3 (50°), 22,7 (100°); Лит.: [1039] 210, [655] 101

279. **алюминия-цезия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $\text{CsAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 568,196; $T_{\text{пл}}$ 117°; Раств.: вода: 0,34 (0°), 42,54 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [1045] 20-21

280. **алюминия цианид** бел. $\text{Al}(\text{CN})_3$; М 105,034; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 75

281. **алюминия этилфосфит** крист. $\text{Al}(\text{OP}(\text{OH})\text{OC}_2\text{H}_5)_3$; М 354,105; $T_{\text{разл}}$ 200°; ЛД_{50} : 2680 (кролики, п/о), 550 (крысы, в/б), 2780 (морские свинки, п/о), 3700 (мыши, п/о); Лит.: [1447] 30, [227] 138, [677] 404-405

282. **алюминия этоксид** (aluminum ethoxide, алюминия этилат) $\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_3$; М 162,160; $T_{\text{пл}}$ 140°; Пл.: 1,14 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 414-415, [1447] 28, [75] 3.13, [1211] 654

283. **алюминон** (аммония ауринтрикарбоксилат) красно-коричнев. крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_9$; М 473,430; $T_{\text{пл}}$ 220-225°; ЛД_{50} : 9000 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 30, [227] 129; Синт.: [999] 37-39

284. **α -аманитин** игольчатые крист. $C_{39}H_{54}N_{10}O_{14}S$; M 918,970; CAS 23109-05-9; $T_{пл}$ 254-255°; $T_{разл}$ 255°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; ΔD_{50}^0 : 1 (мышы, п/о), 0,1 (мышы, в/б), 0,1 (человек, п/о); Лит.: [318] 60, [744] 231, [1076] 433-437, [1445] 529, [227] 139, [522] 211, [1084] 13-22, [1524] 311-312

285. **β -аманитин** игольчатые крист. (р.п. метанол) $C_{39}H_{53}N_9O_{15}S$; M 919,954; CAS 21150-22-1; $T_{пл}$ 300°; ΔD_{50}^0 : 3 (мышы, п/о), 0,4 (мышы, в/б); Лит.: [318] 60, [1445] 529, [227] 139

286. **амбреин** $C_{30}H_{52}O$; M 428,730; $T_{пл}$ 83°; Лит.: [1447] 31

287. **амбреттоид** (16-оксигексадецен-7-овой кислоты лактон) ж. $C_{16}H_{28}O_2$; M 252,390; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,958 (20°, к в.4, ж.); n 1,4815 (20°); Давл. паров: 10 (156°); Лит.: [1447] 31, [427] 366-367

288. **америй** (americium) серебристо-бел. мет. Am; M 243,000; $T_{пл}$ 1173°; $T_{кип}$ 2607°; Пл.: 13,67 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 54,84 (т); C_p^0 : 25,85 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 1437; Лит.: [444] 208-209, [1441] 125-126, [1447] 32, [1448] 407-422

289. **америя(III) гидроксид** розов. Am(OH)₃; M 294,080; $T_{разл}$ >350°; Разл. на: америя(III) оксид; Лит.: [655] 77

290. **америя(IV) гидроксид** коричнево-черн. Am(OH)₄; M 311,090; $T_{разл}$ 400°; Разл. на: америя(IV) оксид; Лит.: [655] 77

291. **америя(III) нитрат** розов. Am(NO₃)₃; M 429,070; $T_{разл}$ >250°; Разл. на: америя(III) оксид; Лит.: [655] 77

292. **америя(III) оксалат декагидрат** розов. крист. Am₂(C₂O₄)₃ • 10H₂O; M 930,210; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: америя(III) оксид; Лит.: [1447] 32, [655] 77

293. **америя(III) оксид** красно-коричнев. крист. Am₂O₃; M 534,120; $T_{пл}$ 2200°; ΔH_{298}^0 : -1757 (т); ΔG_{298}^0 : -1678 (т); S_{298}^0 : 154,7 (т); Лит.: [1448] 431, [75] 6.82, [535] 96-97

294. **америя(IV) оксид** темно-коричнев. крист. AmO₂; M 275,060; $T_{разл}$ 1000°; ΔH_{298}^0 : -1081 (т); ΔG_{298}^0 : -962 (т); S_{298}^0 : 84 (т); Лит.: [1447] 32, [655] 443

295. **америя(III) фторид** розов. гексагональные крист. AmF₃; M 300,057; $T_{пл}$ 1393°; $T_{кип}$ 2070°; Раств.: вода: пл.р.; ΔG_{298}^0 : -1518 (т); Лит.: [1441] 126, [1447] 32, [401] 84, [735] 109

296. **америя(IV) фторид** коричнев. моноклинные крист. AmF₄; M 319,055; $T_{разл}$ 635°; Разл. на: америя(III) фторид, фтор; Лит.: [1441] 126

297. **америя(III) хлорид** розов. гексагональные крист. AmCl₃; M 349,420; $T_{пл}$ 850°; $T_{кип}$ 1750°; Лит.: [1441] 126, [480] 588, [735] 109

298. **амигдалин** (амигдалозид, миндальной кислоты нитри-
ла генциобиозид) бц. ромбические крист. (р.п. вода) $C_{20}H_{27}NO_{11}$;
M 457,429; $T_{\text{пл}}$ 215°; Раств.: вода: 8,3 (10°), смеш., эф.: н.р., этанол:
0,11 (10°), 9 (78°); ΔD_{50} : 522 (крысы, п/о), 443 (мышы, п/о);
Лит.: [62] 352, [1045] 416-417, [227] 248, [291] 811, [1149] 383

299. **5-(4-амидино-1-тетразено)тетразол моногидрат**
(тетразен) желт. крист. $C_2H_8N_{10}O$; M 188,160; $T_{\text{рвзл}}$ 60°; Раств.:
1,2-дихлорэтан: н.р., ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 0,02 (22°),
реар. (100°), эф.: н.р., тетрачлорметан: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,635
(20°, г/см³, т.); Δn_{298}^0 : 293 (т); Лит.: [1444] 553-554, [373] 380-385

300. **амикацин** ((S)-O-3-амино-3-дезоксид-альфа-D-глюкопи-
ранозил-(1-6)-O-(6-амино-6-дезоксид-альфа-D-глюкопи-
ранозил-(1-4)-N1-(4-амино-2-гидрокси-1-оксобутил)-2-дезоксид-
D-стрептамина сульфат) бел. крист. $C_{22}H_{43}N_5O_{13}$; M 585,600;
CAS 37517-28-5; $T_{\text{пл}}$ 201-204°; $T_{\text{рвзл}}$ 201-204°; Раств.: вода: л.р.;
Лит.: [62] 338-339, [918] 71-72, [227] 275

301. **1-аминоадамантан** крист. $C_{10}H_{17}N$; M 151,200;
 $T_{\text{пл}}$ 190°; Лит.: [971] 12-13, [1447] 33-34

302. **2-аминоадамантан** крист. $C_{10}H_{17}N$; M 151,250;
 $T_{\text{пл}}$ 235°; Лит.: [971] 12-13

303. **1-аминоадамантана гидрохлорид** (адаман-
тин, амантадин, мидантан) бел. крист. $C_{10}H_{18}ClN$; M 187,710;
CAS 768-94-5; $T_{\text{пл}}$ 147-150°; Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 800
(крысы, п/о), 90 (крысы, в/в), 700 (мышы, п/о), 95 (мышы, в/в);
Лит.: [918] 67, [1447] 33-34, [223] 77

304. **4-аминоазобензол** (азоамин коричневый O) желт.
крист. $H_2NC_6H_4N=NC_6H_5$; M 197,240; $T_{\text{пл}}$ 125-126°; $T_{\text{кпп}}$ 360°;
Раств.: вода: 0,002959 (25°); Лит.: [1447] 34, [331] 837; Синт.:
[468] 207

305. **4-аминоазобензол-4'-карбоновая кислота** желт.
крист. $H_2NC_6H_4N=NC_6H_4COOH$; M 241,250; $T_{\text{пл}}$ 241°; Лит.: [1447] 34

306. **аминоакрихин** $C_{23}H_{37}Cl_3N_4O_3$; M 523,920; $T_{\text{пл}}$ 260-
262°; Лит.: [1447] 34

307. **4-аминоантипирин** $C_{11}H_{13}N_3O$; M 203,240; $T_{\text{пл}}$ 109°;
Раств.: вода: 18,4 (5,39°), 22,11 (10,93°), 25,44 (14,2°), 31,03
(20,96°), 42,18 (25,35°), 48,78 (30°), 58,16 (39,34°); ΔD_{50} : 1700 (кры-
сы, п/о), 1200 (крысы, в/б), 800 (мышы, п/о), 270 (мышы, в/б);
Лит.: [1447] 34, [227] 148, [331] 745

308. **1-амино-9,10-антрахинон** $C_{14}H_9NO_2$; M 223,227;
CAS 82-45-1; $T_{\text{пл}}$ 252°; Раств.: вода: 0,00003125 (25°); ΔD_{50} : 1500

(крысы, в/б), 6026 (мышы, в/б); Лит.: [1447] 34, [227] 148, [291] 733, [331] 945

309. **2-амино-9,10-антрахинон** $C_{14}H_9NO_2$; M 223,227; CAS 117-79-3; $T_{пл}$ 302°; Раств.: вода: 0,0000163 (25°); LD_{50} : 1500 (крысы, в/б); Лит.: [1447] 34, [227] 148, [331] 945; Синт.: [644] 147

310. **1-аминоантрахинон-2-карбоновая кислота** $C_{15}H_9NO_4$; M 267,236; $T_{пл}$ 290-295°; Лит.: [1447] 34

311. **1-аминоантрахинон-2-сульфокислота** красн. крист. $C_{14}H_9NO_5S$; M 303,290; $T_{раза}$ 400°; Лит.: [1447] 34

312. **4-аминобензальдегид** пластинчатые крист. (р.п. вода) $NH_2C_6H_4CHO$; M 121,150; $T_{пл}$ 71°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; LD_{50} : 912 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 472-473, [227] 149

313. **1-(альфа-аминобензил)-2-нафтол** $C_6H_5CH(NH_2)C_{10}H_6OH$; M 249,307; $T_{пл}$ 124-125°; Лит.: [999] 30-31; Синт.: [999] 30-31

314. **1-(альфа-аминобензил)-2-нафтола гидрохлорид** $C_6H_5CH(NH_2)C_{10}H_6OH \cdot HCl$; M 285,768; $T_{пл}$ 190-220°; Лит.: [999] 29-30; Синт.: [999] 29-30

315. **2-аминобензойная кислота** (антраниловая кислота, орто-аминобензойная кислота) бц. ромбические крист. $NH_2C_6H_4COOH$; M 137,140; $T_{пл}$ 146°; Раств.: бензол: 1,8 (11,4°), вода: 0,2991 (10°), 0,35 (14°), 0,5964 (30°), 0,892 (40°), 48,72 (100°), эф.: 16 (6,8°), пиридин: х.р. (115°), хлф.: х.р. (60°), этанол: х.р. (78°), этилацетат: 11,9 (10°); Пл.: 1,412 (25°, г/см³, т.); $pK_{BH^+}(1) = 2,09$ (25°, вода); $pK_a(1) = 4,95$ (25°, вода); LD_{50} : 1400 (мышы, п/о), 2500 (мышы, в/б); Лит.: [971] 46-47, [227] 271, [291] 539-540, [331] 386, [370] 147, [900] 125, 221

316. **3-аминобензойная кислота** желт. игольчатые крист. $H_2NC_6H_4COOH$; M 137,140; $T_{пл}$ 174-179,5°; Раств.: ацетон: 7,87 (11,3°), вода: 0,59 (14,9°), 0,7995 (30°), метанол: 5,06 (10,5°); $pK_a(1) = 4,74$ (25°, вода); LD_{50} : 6300 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 490-491, [1046] 85, [227] 152, [291] 538-541, [331] 388

317. **4-аминобензойная кислота** (4-aminobenzoic acid, ПАБК, витамин H1, пара-аминобензойная кислота) бц. крист. $H_2NC_6H_4COOH$; M 137,140; $T_{пл}$ 187°; Раств.: 1-бутанол: 6 (25°), вода: 0,495 (18°), 0,5 (25°), 0,611 (30°), 0,84 (37°), диоксан: 11,71 (25°); $pK_a(1) = 4,85$ (25°, вода); LD_{50} : 1830 (кролики, п/о), 2850 (мышы, п/о), 1000 (собаки, п/о); Лит.: [62] 340-341, [1045] 490-491, [1046] 85, [218] 72-73, [227] 152, [291] 541, [331] 385

318. **4-аминобензойной кислоты амид** желт. крист. $H_2NC_6H_4CONH_2$; M 136,150; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [1447] 34

319. **4-аминобензойной кислоты бутиловый эфир** (бу-тезин, бутил-п-аминобензоат, п-аминобензойной кислоты бутиловый эфир) бц. крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOC}_4\text{H}_9$; М 193,250; $T_{\text{пл}}$ 55-57°; Раств.: бензол: р., вода: 0,00014 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (147°); Лит.: [971] 46-47, [1045] 552-553

320. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтиламида гидрохлорид** (новокаиnamид) бел. крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CONHCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{HCl}$; М 271,790; $T_{\text{пл}}$ 167°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 1509,2 (крысы-самки, в/ж), 701,4 (мышы-самки, в/ж), 266,4 (мышы-самцы, в/б), 1045,4 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [223] 1711, [379] 211, [1096] 28-29

321. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (новокаин) бц. крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{HCl}$; М 272,770; $T_{\text{пл}}$ 155°; Раств.: вода: 100 (20°), эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: 3 (20°); ΔD_{50} : 200 (крысы, п/о), 38 (крысы, в/в), 175 (мышы, п/о), 33 (мышы, в/в), 63 (собаки, в/в); Лит.: [223] 1711-1712, [291] 729, [379] 211; Синт.: [951] 75

322. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтиловый эфир** пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 236,310; CAS 59-46-1; $T_{\text{пл}}$ 61°; Раств.: бензол: р., вода: 0,9453 (30°), этанол: р.; ΔD_{50} : 600 (крысы, п/к), 350 (мышы, п/о), 45 (мышы, в/в), 124 (мышы, в/б); Лит.: [80] 299, [227] 153, [291] 729, [331] 930; Синт.: [951] 74-75

323. **2-аминобензойной кислоты метиловый эфир** (антра-ниловой кислоты метиловый эфир) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$; М 151,200; $T_{\text{пл}}$ 24-25°; $T_{\text{кип}}$ 256°; ΔD_{50} : 2910 (крысы, п/о), 3900 (мышы, п/о); Лит.: [971] 46-47, [227] 272, [1511] 613; Синт.: [343] 75

324. **2-аминобензойной кислоты этиловый эфир** (эти-лантранилат) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; М 165,200; $T_{\text{пл}}$ 13°; $T_{\text{кип}}$ 268°; Лит.: [626] 264, [971] 46-47, [1441] 187

325. **4-аминобензойной кислоты этиловый эфир** (benzocaine, анестезин) бел. крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 165,200; $T_{\text{пл}}$ 90°; Раств.: вода: 0,07117 (15°), 0,1269 (30°), эф.: л.р., жир-ные масла: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 3042 (крысы-самцы, в/ж), 2500 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [62] 382-383, [223] 208, [331] 579, [379] 211, [1092] 34

326. **4-аминобензолсульфамид** (prontosil album, sul-fanilamide, стрептоцид, стрептоцид белый) бел. крист.

$\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NH}_2$; М 172,205; $T_{\text{пл}}$ 165°; Раств.: ацетон: л.р., вода: 0,1996 (1°), 0,4 (15°), 0,6 (20°), 1,088 (31°), 1,5 (37°), 9,747 (79°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.2,9 (20°); $\text{pK}_{\text{вн}}^+$ (1) = 10,43 (25°, вода); ΔD_{50} : 3900 (крысы, п/о), 1400 (крысы, в/в), 3000 (мышы, п/о), 500 (мышы, в/в), 2000 (собаки, п/о); Лит.: [223] 1934-1935, [331] 273-274, [379] 198, [671] 294-295, [1412] 262-265

327. **4-аминобензолсульфокислота дигидрат** (сульфа-ниловая кислота) бц. ромбические крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 209,240; $T_{\text{разл}}$ 100°; pK_a (1) = 3,23 (25°, вода); Лит.: [1045] 962-963, [1046] 93, [291] 422-423; Синт.: [461] 127-128, [468] 120

328. **2-аминобензотиазол** крист. (р.п. вода) $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2\text{S}$; М 150,200; $T_{\text{пл}}$ 129°; ΔD_{50} : 126 (мышы, в/в), 200 (мышы, в/б); Лит.: [76] 71, [227] 155; Синт.: [624] 16

329. **4-аминобутановая кислота** (гамма-аминомасляная кислота, пиперидиновая кислота) бц. игольчатые крист. $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 103,120; $T_{\text{пл}}$ 203°; $T_{\text{разл}}$ 203°; Раств.: бензол: р., вода: 130 (25°), эф.: р., лигроин: м.р., этанол: х.р.; $\text{pK}_{\text{вн}}^+$ (1) = 4,031 (25°, вода); pK_a (1) = 10,56 (25°, вода); Лит.: [332] 121, [900] 123

330. **4-аминобутановой кислоты этиловый эфир** (гамма-аминомасляной кислоты этиловый эфир) $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 131,180; Давл. паров: 12 (75°); Лит.: [971] 144-145

331. **4-амино-6-трет-бутил-3-метилтио-1,2,4-триазин-5-он** (зенкор, метрибузин) $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}_4\text{OS}$; М 214,290; $T_{\text{пл}}$ 125-126°; Раств.: вода: 0,12 (20°); ΔD_{50} : 2200 (); Лит.: [331] 516, [677] 660

332. **6-аминогексановая кислота** (ε-аминокапроновая кислота, 6-аминокапроновая кислота, amicar, epsilon-aminocaproic acid) бц. листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$; М 131,200; CAS 60-32-2; $T_{\text{пл}}$ 202-203°; Раств.: вода: 50,48 (25°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: пл.р.; pI (1) = 7,6 (25°, вода); ΔD_{50} : 3300 (крысы, в/в), 14300 (мышы, п/о), 4900 (мышы, в/в); Лит.: [62] 341, [971] 186-187, [1441] 136, [223] 91, [227] 161-162, [291] 455, [331] 319, [412] 457-458

333. **dl-2-аминогексановая кислота** (dl-альфа-аминокапроновая кислота, dl-гликолейцин, dl-норлейцин) листовидные крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 131,180; $T_{\text{пл}}$ 327°; $T_{\text{разл}}$ 327°; Раств.: вода: 1,18 (25°), 2,88 (75°); pK_a (1) = 9,83 (25°, вода); Лит.: [1045] 840-841, [291] 453-456, [331] 317; Синт.: [999] 31-32

334. **6-аминогексановой кислоты лактам** (ε-аминокапроновой кислоты лактам, ε-аминокапролактam)

бел. крист. $C_6H_{11}NO$; М 113,160; $T_{пл}$ 69°; $T_{кип}$ 262,5°; Раств.: бензол: о.х.р., вода: 525 (20°), эф.: о.х.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; n 1,4768 (20°); Давл. паров: 12 (139°); ΔD_{50} : 1438 (кролики, накожно), 1000 (кролики, в/ж), 1210 (крысы, в/ж), 930 (мышы, в/ж); Лит.: [673], [1038] 305-314, [331] 291, [900] 153, [1137] 25-26

335. **4-амино-2-гидроксibenзойная кислота** (4-аминосалициловая кислота) игольчатые крист. $H_2NC_6H_3(OH)COOH$; М 153,135; $T_{пл}$ 147°; ΔD_{50} : 3650 (кролики, п/о), 4000 (мышы, п/о), 4000 (мышы, п/к), 4250 (мышы, в/б); Лит.: [227] 219

336. **5-амино-2-гидроксibenзойная кислота** (5-амино-2-оксibenзойная кислота, 5-аминосалициловая кислота) бц. игольчатые крист. $HO(H_2N)C_6H_3COOH$; М 153,150; $T_{пл}$ 280°; $T_{разл}$ 283°; Раств.: вода: т.р. (100°), сероуглерод: р., этанол: н.р.; $pK_{BH} + (1) = 2,74$ (25°, вода); $pK_a (1) = 5,84$ (25°, вода); ΔD_{50} : 5000 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 938-939, [227] 219

337. **2-амино-3-гидроксипентандиовая кислота** (бета-оксиглутаминовая кислота) ромбические крист. (р.п. вода) $HOOCCH(NH_2)CH(OH)CH_2COOH$; М 163,140; $T_{пл}$ 198°; $T_{разл}$ 198°; $pK_a (1) = 4,24$ (25°, вода); $pK_a (2) = 9,56$ (25°, вода); Лит.: [1045] 630-631, [1046] 92

338. **аминогуанидина гипонитрат** бц. крист. $[(H_2N)_2CNHNH_2]_2N_2O_3$; М 226,198; $T_{разл}$ 90-180°; Раств.: вода: л.р., гексаметилфосфаттриамид: м.р., гидразин: л.р., ДМСО: м.р., ДМФА: м.р., метанол: л.р.; Лит.: [283] 52-58

339. **аминодиборан** $B_2H_5NH_2$; М 42,684; $T_{пл}$ -66°; $T_{кип}$ 76°; Лит.: [735] 28

340. **N-(2-амино-3,5-дибромбензил)-N-метилциклогексил-амина гидрохлорид** (2-амино-3,5-дибром-N-циклогексил-N-(метил)бензолметанамина гидрохлорид, бисольвон, бромгексин, муковин, сольвин, флегамин, фульпен А) бел. крист. $C_{14}H_{21}Br_2ClN_2$; М 412,590; CAS 3572-43-8; $T_{пл}$ 234-239°; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; ΔD_{50} : 44 (мышы, в/в), 7705,9 (мышы-самки, в/ж); Лит.: [918] 154, [223] 268-269, [670] 352, [1104] 40-41

341. **3-амино-3-(3,5-диiod-4-гидроксифенил)пропановая кислота** (бетазин) бел. крист. $I_2(HO)C_6H_2CH(NH_2)CH_2COOH$; М 432,980; $T_{пл}$ 180°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [379] 427

342. **1-2-амино-3-(3,5-диiod-4-гидроксифенил)пропановая кислота** (1-3,5-диiodтирозин, 1-iodгорговая кислота) бел. игольчатые крист. $I_2(HO)C_6H_2CH_2CH(NH_2)COOH$; М 432,980; $T_{пл}$ 200-213°; $T_{разл}$ 213°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,06 (25°), эф.:

н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 648-649, [291] 633, [331] 560, [379] 427; Синт.: [486] 418

343. **4-амино-2',3-диметилазобензол** желтовато-коричн. крист. $\text{CH}_3(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; М 225,289; $T_{\text{пл}}$ 102°; Лит.: [1447] 34

344. **1-амино-1,1-диметилбутанона-3 гидрооксалат моногидрат** (диацетонамин щавелевокислый кислотный водный) $\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NO}_6$; М 223,224; $T_{\text{пл}}$ 126-127°; Лит.: [999] 182-183; Синт.: [999] 182-183

345. **2-амино-N-(2-(2,5-диметоксифенил)-2-гидроксиэтил)ацетамида гидрохлорид** (гутрон, мидодрин) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHCOCH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 290,743; CAS 42794-76-3; $T_{\text{пл}}$ 192-193°; Раств.: вода: х.р., метанол: м.р.; LD_{50} : 68,8 (крысы, п/о), 18,2 (крысы, в/в), 246 (мыши, п/о), 56,2 (мыши, в/в), 150 (собаки, п/о); Лит.: [318] 973, [918] 553-554, [223] 1331-1332

346. **2-амино-4,6-динитрофенол** (пикраминовая кислота) темно-красн. игольчатые крист. (р.п. этанола) $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{NH}_2)\text{OH}$; М 199,121; $T_{\text{пл}}$ 69-71°; Раств.: бензол: р., вода: р., укс.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 376-377

347. **dl-2-амино-3-(метилтио)бутановая кислота** (dl-метионин) бел. крист. $\text{CH}_3\text{SCH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 149,211; CAS 59-51-8; $T_{\text{пл}}$ 281°; Раств.: вода: 1,8 (0°), 3 (20°), 17,6 (100°), орг. р-ли: н.р., укс.: 1,66 (18°); $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 2,13$ (25°, вода); $\text{pK}_a(1) = 9,27$ (25°, вода); Лит.: [1039] 418, [291] 311, [332] 174-175, [379] 120

348. **3-амино-4-метокси-N-ацетиланилин** $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{NHCOCH}_3$; М 180,204; $T_{\text{пл}}$ 103-104°; Лит.: [1447] 34

349. **3-амино-4-метоксибензолсульфокислоты диэтиламид** (2-аминоанизол-4-диэтилсульфамид, азоамин красный О) $\text{CH}_3\text{O}(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{SO}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 258,337; $T_{\text{пл}}$ 104-105°; Лит.: [1447] 34

350. **1-аминонафталин** (1-нафтиламин, альфа-нафтиламин) бц. ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2$; М 143,190; $T_{\text{пл}}$ 50°; $T_{\text{кип}}$ 301°; Раств.: вода: 0,17 (20°), этанол: л.р.; Лит.: [1045] 820-821, [331] 639

351. **2-аминонафталин** (2-нафтиламин) листовидные крист. (р.п. вода) $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NH}_2$; М 143,185; $T_{\text{пл}}$ 112°; $T_{\text{кип}}$ 306,1°; Раств.: вода: р.; Лит.: [971] 248-249; Синт.: [1151] 87

352. **2-амино-4-нитрофенол** оранжев. призматические крист. $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)\text{OH}$; М 154,130; $T_{\text{пл}}$ 143°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 1042-1043, [635] 111

353. **3-аминоперхлорилбензол** бц. игольчатые крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$; М 175,570; $T_{\text{пл}}$ 30°; Лит.: [1513] 87; Синт.: [711] 449

354. **2-аминопиридин** бел. листовидные крист. (р.п. лигроин) $\text{C}_5\text{H}_4\text{NNH}_2$; М 94,120; $T_{\text{пл}}$ 56°; $T_{\text{кип}}$ 204°; $\text{pK}_a(1) = 28$ (20°, диметилсульфоксид); LD_{50} : 200 (крысы, п/о), 23 (мышы, в/в), 70 (мышы, п/к), 35 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 884-885, [227] 216

355. **3-аминопиридин** (бета-пиридиламин) листовидные крист. (р.п. бензол) $\text{H}_2\text{NC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 94,120; $T_{\text{пл}}$ 64°; $T_{\text{кип}}$ 252°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 6,03$ (25°, вода); $\text{pK}_a(1) = 28,9$ (20°, диметилсульфоксид); LD_{50} : 24 (мышы, в/в), 30 (мышы, п/к), 28 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 884-885, [227] 216-217; Синт.: [990] 9-11, [682] 19-21

356. **4-аминопиридин** (авитрол) бц. игольчатые крист. (р.п. бензол) $\text{H}_2\text{NC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 94,120; $T_{\text{пл}}$ 158°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., лигроин: т.р., этанол: р.; $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 9,114$ (25°, вода); $\text{pK}_a(1) = 26,7$ (20°, диметилсульфоксид); LD_{50} : 7,5 (голуби, п/о), 21 (крысы, п/о), 6,5 (крысы, в/б), 5 (мышы, п/к), 10 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 884-885, [227] 217, [677] 513

357. **1-амино-2-пропанона гидрохлорид** призматические крист. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 109,555; $T_{\text{пл}}$ 75°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 322-323

358. **6-(2-аминопропил)-5-метокси-2,2-диметил-2,3-дигидробензофурана гидрохлорид** (F-22) бел. крист. $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{ClNO}_2$; М 271,780; $T_{\text{пл}}$ 154-155°; Лит.: [14]

359. **3-аминопропониитрил** ж. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CN}$; М 70,100; $T_{\text{кип}}$ 185°; Давл. паров: 16 (80°); LD_{50} : 1152 (мышы, в/б); Лит.: [439] 92, 100-101, [227] 212

360. **3-аминопропионовая кислота** (бета-аланин) $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 89,093; $T_{\text{пл}}$ 196°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 35,28 (25°); $\text{pK}_a(1) = 10,24$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 3,6$ (25°, вода, COOH); Лит.: [1045] 408-409, [1046] 85, [1441] 81-82, [291] 200, [332] 70

361. **4-аминопропиофенон** (PAPP, p-aminopropiophenone) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COCH}_2\text{CH}_3$; М 149,189; $T_{\text{пл}}$ 140°; LD_{50} : 5,6 (кошки, п/о), 221 (крысы, п/о), 14,1 (лисы, п/о), 223 (мышы, п/о); Лит.: [82] 25-26, [227] 212-213

362. **5-аминотетразол** (5-aminotetrazole) крист. H_2NCHN_4 ; М 85,070; CAS 4418-61-5; $T_{\text{пл}}$ 203°; Раств.: вода: 1,2 (18°); $\text{pK}_a(1) = 5,93$ (25°, вода); $\text{pK}_b(1) = 12,18$ (20°, вода); LD_{50} : 2500 (мышы, в/б); Лит.: [456] 12, [227] 222, [331] 9, [373] 394, [53]; Синт.: [53]

363. **5-аминотетразол моногидрат** бц. призматические крист. $\text{H}_2\text{NCHN}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 103,083; $T_{\text{раза}}$ 100°; Раств. на: 5-аминотетразол, вода; Раств.: вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: р., этанол: пл.р.; Лит.: [373] 394, [53]; Синт.: [53], [503] 123

364. **3-амино-1,2,4-триазол** (amitrole) $\text{C}_2\text{H}_4\text{N}_4$; М 84,080; CAS 61-82-5; $T_{\text{пл}}$ 159°; Раств.: вода: 21,88 (25°); ΔD_{50} : 1100 (крысы, п/о), 14700 (мышы, п/о), 200 (мышы, в/б); Лит.: [227] 227-228, [332] 31

365. **4-амино-1,2,4-(4Н)-триазол** бел. крист. $\text{C}_2\text{H}_4\text{N}_4$; М 84,080; $T_{\text{пл}}$ 81°; Лит.: [992] 17-19; Синт.: [992] 17-18

366. **2-амино-1,1,3-трициано-1-пропен** (2-amino-1-propene-1,1,3-tricarbonitrile, И-9189) $\text{NCCH}_2\text{C}(\text{NH}_2)=\text{C}(\text{CN})_2$; М 132,130; CAS 868-54-2; $T_{\text{пл}}$ 172°; Лит.: [43] 80, [318] 79, [439] 113, [49] 593-596, [752] 13-14

367. **2-аминофенилдицианфосфиноксид** $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{PO}$; М 293,300; $T_{\text{пл}}$ 165-167°; Лит.: [615] 265; Синт.: [615] 265

368. **4-аминофенилуксусная кислота** листовидные крист. (р.п. вода) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 151,170; $T_{\text{пл}}$ 199-200°; $T_{\text{раза}}$ 200°; $pK_a(1) = 3,6$ (25°, вода); ΔD_{50} : 3500 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 996-997, [227] 150; Синт.: [999] 36-37

369. **4-(4-аминофеноксид)анилин** (4,4'-диаминодифениловый эфир, 4,4'-диаминодифенилоксид) бц. крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; М 200,240; $T_{\text{пл}}$ 188-190°; $pK_{\text{BH}} + (1) = 5,41$ (20°, вода); ΔD_{50} : 570 (б. крысы, п/о); Лит.: [1442] 44

370. **2-аминофенол** (о-гидроксианилин) бц. пластинчатые крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 109,140; $T_{\text{пл}}$ 170-174°; Раств.: вода: 1,7 (0°), 1,865 (10°), 1,961 (20°), 2,344 (40°), 2,913 (80°), 6,542 (100°); $pK_a(1) = 9,71$ (21°, вода); ΔD_{50} : 500 (б. крысы, п/о), 1500 (кролики, п/о), 1900 (морские свинки, п/о), 600 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 1042-1043, [1046] 85, [227] 207, [291] 421-422, [331] 263-264; Синт.: [468] 187-188

371. **3-аминофенол** (м-оксианилин) бц. призматические крист. (р.п. толуол) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 109,140; $T_{\text{пл}}$ 122-123°; Раств.: вода: 2,5 (20°), 5,303 (40°), 17,36 (60°), 73,68 (80°), 90,48 (100°); $pK_a(1) = 9,87$ (21°, вода); ΔD_{50} : 420 (б. мышы, п/о); Лит.: [1045] 1042-1043, [1046] 85, [227] 207, [291] 421-422, [331] 264

372. **4-аминофенол** (пара-аминофенол, пара-оксианилин, родиналь) бц. листовидные крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 109,140; $T_{\text{пл}}$ 184°; $T_{\text{раза}}$ 184°; Раств.: вода: 1,1 (0°), 1,283 (10°), 1,575 (20°), 1,865 (30°), 2,248 (40°), 3,475 (60°), 7,322 (80°), 27,01 (100°), эф.:

т.р., этанол: 4,5 (0°); $pK_{BH^+}(1) = 5,48$ (25°, вода); $pK_a(1) = 10,3$ (25°, вода); LD_{50} : 375 (крысы, п/о), 420 (мыши, п/о); Лит.: [62] 342-343, [1045] 1042-1043, [1441] 146, [227] 207-208, [291] 421-422, [331] 263

373. **1-аминоэтанол** (ацетальдегидаммиак, уксусный альдегидаммиак) бц. ромбические крист. $CH_3CH(NH_2)OH$; М 61,083; $T_{пл}$ 75°; $T_{кип}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 1030-1031; Синт.: [888] 676-678

374. **2-аминоэтансульфоновая кислота** (таурин) игольчатые крист. $H_2NCH_2CH_2SO_3H$; М 125,200; $T_{пл}$ 320°; $T_{разл}$ 320°; Раств.: вода: 3,93 (0°), 10,48 (25°), 21,88 (50°), 45,76 (100°), эф.: н.р., этанол: 0,0032 (17°); $pK_a(1) = 9,06$ (25°, вода); Лит.: [630] 32, [764] 429, [291] 162, [332] 41, [522] 32, 389

375. **4-(2-аминоэтил)фенол** (тирамин) $HOC_6H_4CH_2CH_2NH_2$; М 137,180; $T_{пл}$ 164,5°; $T_{кип}$ 206°; Раств.: вода: 1,04 (15°); Лит.: [331] 508

376. **3-амино-4-этокси-N-ацетиланилин** $H_2N(CH_3CH_2O)C_6H_3NHCOCH_3$; М 194,230; $T_{пл}$ 133-133,2°; Лит.: [1447] 34

377. **амитриптилина гидрохлорид** (3-(10,11-дигидро-5Н-добенз[а, d]циклогептен-5-илиден)-N,N-диметил-1-пропанамина гидрохлорид) бел. крист. $C_{20}H_{24}ClN$; М 313,864; CAS 549-18-8; $T_{пл}$ 195-199°; Раств.: вода: х.р.; $pK_{BH^+}(1) = 9,4$ (25°, вода); LD_{50} : 280 (мыши, п/о), 26 (мыши, в/в); Лит.: [62] 346, [916] 81, [1441] 149, [223] 96-97

378. **аммиак** (ammonia, водорода нитрид) бц. г. NH_3 ; М 17,030; $T_{пл}$ -77,75°; $T_{кип}$ -33,42°; Раств.: ацетон: р., вода: 87,5 (0°), 67,9 (10°), 52,6 (20°), 46,2 (25°), 40,3 (30°), 30,7 (40°), 22,9 (50°), 15,4 (80°), 7,4 (100°), эф.: р., метанол: 41,5 (0°), 23,8 (20°), 16 (30°), перекись водорода: 24,7 (8°), 31,4 (20°), хлф.: р., этанол абс.: 24,53 (0°), 13 (20°), 9,65 (30°); Пл.: 0,00077 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-110°), 10 (-95°), 100 (-67,4°); $pK_{BH^+}(1) = 9,247$ (25°, вода); $pK_a(1) = 33$ (20°, вода); ДП: 22,7 (-50°); Дип.: 1,48 (20°); Ск.зв.: 1853 (-50°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -46,19 (г); ΔG_{298}^0 : -16,71 (г); S_{298}^0 : 192,6 (г); C_p^0 : 35,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 5,655; $\Delta H_{кип}$: 23,33; $T_{крит}$: 132,3; $P_{крит}$: 11,283; $P_{л.крит}$: 0,233; Лит.: [440] 88-92, [443] 14, [1447] 41, [289] 1031-1044, [954], [472] 72, [479] 394-399, [734] 389-393, [900] 51, [1095] 27-30

379. **аммиак - бора трифторид (1/1)** бц. крист. $NH_3 \cdot BF_3$; М 84,840; $T_{пл}$ 163°; $T_{разл}$ 125°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: х.р.; Лит.: [735] 18-19, [750] 48

380. **аммиак гемигидрат** $2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 52,076; $T_{\text{пл}}$ -78°; Лит.: [734] 395

381. **аммиак дигидрат** $\text{NH}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 53,061; $T_{\text{пл}}$ -97°; Лит.: [734] 395

382. **аммиак моногидрат** $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 35,046; $T_{\text{пл}}$ -77°; Лит.: [734] 395

383. **аммиак - триборан(7) (1/1)** бц. крист. $\text{NH}_3 \cdot \text{B}_3\text{H}_7$; М 56,519; $T_{\text{пл}}$ 74°; Раств.: аммиак жидкий: р., эф.: х.р.; Лит.: [735] 29, [1201] 1348-1349

384. **аммоний** NH_4 ; М 18,040; $T_{\text{разл}}$ -40°; Лит.: [734] 395, [735] 191

385. **аммония азид** бц. ромбические крист. NH_4N_3 ; М 60,060; $T_{\text{пл}}$ 160°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: аммиак жидкий: р., бензол: 0,0032 (20°), 0,0078 (40°), вода: 20,2 (30°), 27,07 (40°), эф.: 0,0063 (20°), метанол: 3,268 (20°), 3,984 (40°), этанол: 1,06 (20°); Пл.: 1,346 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 4,5 (48°), 55,1 (85°), 160,9 (102°), 508,1 (125°), 782,1 (134,2°); ΔH^0_{298} : 110,5 (т); Лит.: [778], [764] 237, [1039] 216, [1045] 22-23, [289] 1104, [373] 161-164, [535] 96-97

386. **аммония 5-азидотетразолат** $\text{NH}_4\text{N}_4\text{CN}_3$; М 128,096; CAS 35038-47-2; $T_{\text{пл}}$ 185-188°; Лит.: [179] 2969; Синт.: [179] 2969

387. **аммония ацетат** (ammonium acetate, аммоний уксуснокислый) бц. крист. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$; М 77,080; $T_{\text{пл}}$ 114°; $T_{\text{разл}}$ >114°; Раств.: ацетон: 0,34 (19°), вода: 148 (4°), диоксид серы: 1,09 (0°), метанол: 7,89 (15°), 131,24 (94,2°), этанол: р.; Пл.: 1,073 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -615 (т); ΔD_{50} : 632 (крысы, в/б), 386 (мыши, в/в); Лит.: [1045] 26-27, [1447] 42, [227] 229, [289] 1055-1056, [900] 53

388. **аммония ацетат - уксусная кислота (1/1)** $\text{CH}_3\text{COONH}_4 \cdot \text{CH}_3\text{COOH}$; М 137,134; $T_{\text{пл}}$ 66°; Лит.: [257] 25

389. **аммония бензоат** бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COONH}_4$; М 139,160; $T_{\text{пл}}$ 198°; Раств.: вода: 19,6 (14,5°), 83,3 (100°), глицерин: 10 (20°), эф.: н.р., метанол: 6,39 (15°), 13,07 (66°), этанол: 1,63 (25°); Пл.: 1,262 (20°, к в.4, т.); ΔD_{50} : 825 (крысы, п/о), 235 (мыши, п/о); Лит.: [631] 484, [1045] 22-23, [1447] 42, [227] 229, [289] 1059

390. **аммония-бериллия арсенат** бел. $\text{NH}_4\text{BeAsO}_4$; М 165,970; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 85

391. **аммония-бериллия фосфат** бел. NH_4BePO_4 ; М 122,022; $T_{\text{разл}}$ 700°; Раств.: вода: 0,0012 (20°); Лит.: [1039] 22, [655] 85

392. **аммония бромат** бц. гексагональные крист. NH_4BrO_3 ; М 145,940; $T_{\text{разл}}$ -5°; Лит.: [1045] 22-23, [480] 207

393. **аммония бромид** бц. кубические крист. NH_4Br ; М 97,940; $T_{\text{возг}}$ 394°; Раств.: аммиак жидкий: 90,75 (-33,9°), 137,9 (0°), 237,9 (25°), ацетон: р., вода: 59,5 (0°), 66,6 (10°), 74,2 (20°), 81,8 (30°), 89,7 (40°), 97,6 (50°), 104,9 (60°), 119,3 (80°), 134,7 (100°), гидразин: реаг.110 (20°), диоксид серы: 0,059 (0°), эф.: 0,123 (15°), метанол: 10,62 (0°), 12,33 (20°), 14,07 (40°), пропанол: 1,18 (25°), этанол: 2,97 (0°), 3,36 (20°), 4,26 (40°); Пл.: 2,4 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 100 (320°); ΔH_{298}^0 : -270,1 (т); ΔG_{298}^0 : -174,7 (т); S_{298}^0 : 112,8 (т); C_p^0 : 88,7 (т); ΔD_{50} : 2700 (крысы, п/о), 2860 (мышы, п/о), 559 (мышы, в/б); Лит.: [1039] 213, [227] 230, [289] 1050-1054, [900] 53

394. **аммония-ванадия(III) сульфат** фиолетов. $\text{NH}_4\text{V}(\text{SO}_4)_2$; М 261,105; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 31,69 (25°); Лит.: [1039] 23, [655] 185

395. **аммония-ванадия(III) сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист. $\text{NH}_4\text{V}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 477,290; $T_{\text{пл}}$ 45°; Раств.: вода: 15,6 (20°); Пл.: 1,69 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 96-97

396. **аммония-галлия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $\text{NH}_4\text{Ga}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 496,070; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 14,5 (25°); Пл.: 1,78 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 96-97, [655] 111

397. **аммония гексабромплатинат(IV)** красно-коричнев. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{PtBr}_6$; М 710,580; $T_{\text{разл}}$ 145°; Раств.: вода: 0,4165 (0,2°), 0,6438 (19°), 0,7384 (25°), 1,0355 (40°); Лит.: [1039] 224, [289] 1051, [535] 96-97

398. **аммония гексамолибдотеллурат гептагидрат** бц. ромбические крист. $(\text{NH}_4)_6\text{TeMo}_6\text{O}_{24} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 1321,560; $T_{\text{разл}}$ 550°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 98-99

399. **аммония гексанитратоцерат(IV)** светло-красн. $(\text{NH}_4)_2\text{Ce}(\text{NO}_3)_6$; М 548,222; $T_{\text{разл}}$ 180-280°; Раств.: вода: 135 (20°); Лит.: [75] 3.15, [655] 93

400. **аммония гексанитрокобальтат(III)** $(\text{NH}_4)_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$; М 375,075; $T_{\text{разл}}$ 230°; Лит.: [227] 235

401. **аммония гексафторалюминат** бел. крист. $(\text{NH}_4)_3\text{AlF}_6$; М 195,090; $T_{\text{разл}}$ 305°; Раств.: вода: 1,04 (20°); Пл.: 1,78 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 18-19, [1407] 80-81, [289] 90, [1296] 1466

402. **аммония гексафторванадат(III)** желтовато-зел. $(\text{NH}_4)_3\text{VF}_6$; М 219,047; $T_{\text{пл}}$ 1400°; ΔD_{50} : 10 (мышы, в/в); Лит.: [227] 235, [655] 184

403. **аммония гексафторгафнат** $(\text{NH}_4)_2\text{HfF}_6$; М 328,557; $T_{\text{разл}}$ 360°; Лит.: [1407] 90-91

404. **аммония гексафторгерманат** бц. гексагональные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{GeF}_6$; М 222,707; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,56 (25°, г/см³, т.); Лит.: [1407] 83-84, [535] 100-101, [1296] 1467

405. **аммония гексафториндат** $(\text{NH}_4)_3\text{InF}_6$; М 282,924; $T_{\text{разл}} 280^\circ$; Лит.: [1407] 82

406. **аммония гексафтороксонниобат** бц. кубические крист. $(\text{NH}_4)_3\text{NbOF}_6$; М 277,012; $T_{\text{разл}} 255-420^\circ$; Лит.: [1443] 252, [655] 143, [1296] 1472

407. **аммония гексафторренат(IV)** $(\text{NH}_4)_2\text{ReF}_6$; М 336,274; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [1407] 97

408. **аммония гексафторсиликат** (криптогалит) бц. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$; М 178,150; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: 18,6 (20°), 55,5 (100°), этанол: м.р.; ΔH_{298}^0 : -2688,6 (т); S_{298}^0 : 284,5 (т); C_p^0 : 247,9 (т); Лит.: [1405] 117-120, [1407] 82-83, [75] 3.15, [535] 100-101, [1296] 1467

409. **аммония гексафторскандат** $(\text{NH}_4)_3\text{ScF}_6$; М 213,062; $T_{\text{разл}} 260-290^\circ$; Лит.: [1407] 98

410. **аммония гексафторстаннат** $(\text{NH}_4)_2\text{SnF}_6$; М 268,777; $T_{\text{разл}} 410^\circ$; Лит.: [1407] 84

411. **аммония гексафтортанталат** NH_4TaF_6 ; М 312,977; $T_{\text{разл}} 390^\circ$; Лит.: [1407] 93

412. **аммония гексафтортехнат(IV)** $(\text{NH}_4)_2\text{TcF}_6$; М 248,974; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [1407] 97

413. **аммония гексафтортитанат** бел. тригональные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{TiF}_6$; М 197,930; CAS 16962-40-6; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: 25 (22°), этанол 98%: 0,005 (22°); ЛД_{50} : 56 (мышь, в/в); Лит.: [227] 234, [289] 1098, [964] 668-671, [1296] 1471

414. **аммония гексафторферрат(III)** $(\text{NH}_4)_3\text{FeF}_6$; М 223,951; $T_{\text{разл}} 280^\circ$; Лит.: [1407] 97-98

415. **аммония гексафторфосфат** бц. кубические крист. NH_4PF_6 ; М 163,003; $T_{\text{разл}} 68^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 74,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,18 (18°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.15, [535] 100-101, [655] 149

416. **аммония гексафторхромат(III)** $(\text{NH}_4)_3\text{CrF}_6$; М 220,102; $T_{\text{разл}} 390^\circ$; Лит.: [1407] 94

417. **аммония гексафторцирконат** $(\text{NH}_4)_2\text{ZrF}_6$; М 241,290; $T_{\text{разл}} 365^\circ$; Раств.: вода: 25,3 (20°); Лит.: [1407] 89, [1447] 42

418. **аммония гексахлориридат(IV)** темно-красн. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{IrCl}_6$; М 441,012; $T_{\text{разл}} 440^\circ$; Раств.: вода: 0,7

(14°), 0,905 (26,8°), 1,226 (39,4°), 2,13 (61,2°), 4,4 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,86 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1442] 272, [289] 680-681, [535] 100-101, [735] 407

419. **аммония гексахлоросмат(IV)** черн. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2[\text{OsCl}_6]$; М 439,025; $T_{\text{возг}}$ 170°; $T_{\text{раза}} > 500^\circ$; Пл.: 2,93 (25°, г/см³, т.); Лит.: [535] 100-101, [655] 148

420. **аммония гексахлорпалладат(IV)** красно-коричнев. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2[\text{PdCl}_6]$; М 355,215; $T_{\text{раза}}$ 300°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,42 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 100-101, [655] 154

421. **аммония гексахлорплатинат(IV)** желт. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_6]$; М 443,870; $T_{\text{раза}}$ 215°; Раств.: вода: 0,7 (15°), 1,25 (100°), эф.: н.р., этанол 95%: 0,0037 (18°); Пл.: 3,07 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -984,1 (т); ΔD_{50} : 195 (крысы, п/о); Лит.: [1039] 223-224, [1447] 42, [227] 232, [289] 1424-1425, [535] 100-101, [735] 407

422. **аммония гексахлорплюмбат(IV)** светло-желт. $(\text{NH}_4)_2[\text{PbCl}_6]$; М 455,995; $T_{\text{раза}} > 130^\circ$; Лит.: [655] 152, [734] 635

423. **аммония гексахлоррутенат(IV)** черн. $(\text{NH}_4)_2\text{RuCl}_6$; М 349,865; $T_{\text{раза}}$ 360°; Лит.: [655] 164

424. **аммония гексахлорстаннат(IV)** бц. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2[\text{SnCl}_6]$; М 367,505; $T_{\text{возг}}$ 400°; Раств.: вода: 33 (14,5°); Пл.: 2,4 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1234 (т); S_{298}^0 : 431 (т); C_p^0 : 264 (т); Лит.: [428] 175, [535] 100-101

425. **аммония гексахлортехнат(IV)** $(\text{NH}_4)_2[\text{TcCl}_6]$; М 347,701; $T_{\text{раза}}$ 350-535°; Лит.: [1256] 1956

426. **аммония гептамолибдат тетрагидрат** светло-желт. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 1235,860; $T_{\text{раза}}$ 90°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 98-99

427. **аммония гептафторгафнат** бел. $(\text{NH}_4)_3\text{HfF}_7$; М 365,594; $T_{\text{раза}}$ 240-600°; Раств.: вода: 15,26 (0°); Лит.: [1039] 23, [1407] 90-91, [655] 113

428. **аммония гептафтормолибдат(VI)** NH_4MoF_7 ; М 246,987; $T_{\text{раза}}$ 70°; Лит.: [1407] 94-95

429. **аммония гептафторстаннат** $(\text{NH}_4)_3\text{SnF}_7$; М 305,814; $T_{\text{раза}}$ 320°; Лит.: [1407] 84

430. **аммония гептафтортанталат** $(\text{NH}_4)_2\text{TaF}_7$; М 350,014; $T_{\text{раза}}$ 310°; Лит.: [1407] 93

431. **аммония гептафтортитанат** $(\text{NH}_4)_3\text{TiF}_7$; М 234,971; $T_{\text{раза}}$ >150°; Лит.: [1407] 88

432. **аммония гептафторуранат(VI)** NH_4UF_7 ; М 389,056; $T_{\text{раза}}$ 100-130°; Лит.: [1407] 101

433. **аммония гептафторцирконат** бц. кубические крист. $(\text{NH}_4)_3\text{ZrF}_7$; М 278,330; $T_{\text{разл}} 297^\circ$; Разл. на: аммония гексафторцирконат; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 1,43 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3365 (т); S_{298}^0 : 337 (т); C_p^0 : 299,6 (т); Лит.: [1407] 89, [394] 127, [535] 100-101

434. **аммония гидрокарбонат** бц. ромбические крист. NH_4HCO_3 ; М 79,060; $T_{\text{разл}} 70^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 11,9 (0°), 16,1 (10°), 21,7 (20°), 24,8 (25°), 28,4 (30°), 36,6 (40°), этанол: н.р.; Пл.: 1,586 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 59 ($25,4^\circ$), 278 (45°); ΔH_{298}^0 : -850 (т); ΔG_{298}^0 : -666 (т); ΔD_{50} : 245 (мышь, в/в); Лит.: [1039] 216, [1447] 42, [227] 229-230, [289] 1065-1075, [900] 53

435. **аммония гидроксид** вод. р-р NH_4OH ; М 35,046; $T_{\text{разл}} -77^\circ$; $pK_b(1) = 4,2$ (25° , вода, истинная константа); $pK_b(1) = 4,75$ (25° , вода, кажущаяся константа); Лит.: [1046] 80-81, [428] 171, [734] 392-393

436. **аммония гидромонифторфосфат** $\text{NH}_4\text{HPO}_3\text{F}$; М 117,017; $T_{\text{пл}} 225,5^\circ$; Лит.: [1405] 129

437. **аммония гидрооксалат** бел. $\text{HOOC}(\text{COONH}_4)_2$; М 107,065; $T_{\text{пл}} 220^\circ$; $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Лит.: [655] 134

438. **аммония гидропероксид** бел. NH_4OONH_2 ; М 51,045; $T_{\text{пл}} -24^\circ$; Лит.: [479] 591, [734] 395

439. **аммония гидросульфат** бц. ромбические крист. NH_4HSO_4 ; М 115,110; $T_{\text{пл}} 146,9^\circ$; $T_{\text{кнп}} 490^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 100 (20°), л.р. (100°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,78 (20° , г/см³, т.); $n 1,473$ (20°); ΔH_{298}^0 : -1025,5 (т); Лит.: [1045] 26-27, [734] 394

440. **аммония гидросульфид** бел. тетрагональные крист. NH_4HS ; М 51,111; $T_{\text{разл}} >20^\circ$; Разл. на: аммиак, сероводород; Раств.: аммиак жидкий: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., гексан: н.р., эф.: н.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,17 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 400 ($21,8^\circ$); ΔD_{50} : 168 (крысы, п/о), 132 (мышь, п/к); Лит.: [227] 235-236, [257] 38, [655] 134

441. **аммония гидросульфит** бц. ромбические крист. NH_4HSO_3 ; М 99,110; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: 71,8 (0°), 84,7 (60°); Пл.: 2,03 (г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -769 (т); Лит.: [1444] 464, [1447] 42, [535] 98-99

442. **аммония dl-гидротартрат** бц. моноклинные крист. $\text{HOOC}(\text{CH}(\text{OH})\text{COONH}_4)_2$; М 167,117; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: 1 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [81] 399, [1039] 231, [1045] 24-25, [1447] 42

443. **аммония гидрофосфат** бц. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$; М 132,060; $T_{\text{разл}} 70^\circ$; Разл. на: аммония дигидрофос-

фат, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 42,9 (0°), 62,8 (10°), 69 (20°), 75,2 (30°), 81,8 (40°), 89,2 (50°), 106 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 1,619 (20°, г/см³, т.); n 1,53 (20°); ΔH_{298}^0 : -1566 (т); Лит.: [1039] 218-219, [257] 42, [900] 54; Синт.: [618] 13

444. **аммония гидрофосфит** бел. $\text{NH}_4\text{H}(\text{PHO}_3)$; М 99,026; $T_{\text{пл}}$ 123°; $T_{\text{разл}}$ 145°; Лит.: [655] 134

445. **аммония гидрофторид** бц. ромбические крист. NH_4HF_2 ; М 57,043; $T_{\text{пл}}$ 126,45°; $T_{\text{кип}}$ 238°; Раств.: ацетон: 0,04 (25°), вода: 69,7 (25°), ДМСО: 0,06 (25°), дихлорукс.: р., метанол: 0,04 (25°), фтороводород: х.р., этанол: 0,04 (25°), этанол 90%: 1,76 (25°); ΔH_{298}^0 : -799 (т); S_{298}^0 : 115,5 (т); C_p^0 : 106,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 19,096; ΔD_{50} : 60 (крысы, п/о), 50 (морские свинки, п/о), 70 (мышы, п/о); Лит.: [1407] 28-53, [257] 26-28, [535] 100-101, [1296] 1463-1492; Синт.: [618] 12-13

446. **аммония гипофосфит** бц. ромбические крист. $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_2$; М 83,030; $T_{\text{пл}}$ 200°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 83 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,63 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 22, [227] 236, [535] 96-97

447. **аммония декафторуранат(VI)** $(\text{NH}_4)_4\text{UF}_{10}$; М 500,167; $T_{\text{разл}}$ 120°; Лит.: [1407] 101

448. **аммония дигидроарсенат** бел. $\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$; М 158,974; $T_{\text{разл}}$ 284°; Раств.: вода: 33,74 (0°), 48,68 (20°), 122,4 (90°); Лит.: [1039] 219, [655] 134

449. **аммония дигидрофосфат** бц. тетрагональные крист. $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$; М 115,030; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 22,6 (0°), 28 (10°), 35,3 (20°), 39,5 (25°), 43,9 (30°), 57 (40°), 82,5 (60°), 118,3 (80°), 173,2 (100°); Пл.: 1,8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1446 (т); ΔG_{298}^0 : -1211 (т); S_{298}^0 : 152 (т); C_p^0 : 142 (т); Лит.: [1039] 218, [227] 240, [900] 54

450. **аммония дигидроцианурат** крист. $\text{NH}_4\text{H}_2\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$; М 146,105; $T_{\text{разл}}$ 130°; Разл. на: 2,4,6-тригидрокси-1,3,5-триазин, аммиак; Лит.: [284] 307

451. **аммония динитрамид** (АДНА) бц. крист. $\text{NH}_4\text{N}(\text{NO}_2)_2$; М 124,060; $T_{\text{пл}}$ 93°; $T_{\text{разл}}$ 135°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., ДМФА: х.р., диоксан: пл.р., эф.: н.р., метанол: х.р., нитрометан: пл.р., толуол: н.р., этанол: х.р., этилацетат: пл.р.; Пл.: 1,84 (20°, г/см³, т.); Лит.: [778], [1516] 9-10, [7] 285-286, [948] 10

452. **аммония диоксопентафторвольфрамат(VI)** $(\text{NH}_4)_3\text{WO}_2\text{F}_5$; М 364,946; $T_{\text{разл}}$ 240°; Лит.: [1407] 96

453. **аммония диоксопентафтормолибдат(VI)** $(\text{NH}_4)_3\text{MoO}_2\text{F}_5$; М 277,066; $T_{\text{разл}}$ 90-115°; Лит.: [1407] 95
454. **аммония диоксопентафторуранат(VI)** желтовато-зел. $(\text{NH}_4)_3\text{UO}_2\text{F}_5$; М 419,135; $T_{\text{разл}} > 185^\circ$; Лит.: [655] 183
455. **аммония диоксотетрафторванадат(V)** $(\text{NH}_4)_3\text{VO}_2\text{F}_4$; М 162,108; $T_{\text{разл}}$ 50-60°; Лит.: [1407] 91-92
456. **аммония диоксотетрафторвольфрамат(VI)** $(\text{NH}_4)_2\text{WO}_2\text{F}_4$; М 327,909; $T_{\text{разл}}$ 285°; Лит.: [1407] 96
457. **аммония диоксотетрафтормолибдат(VI)** $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_2\text{F}_4$; М 240,029; $T_{\text{разл}}$ 210-230°; ΔD_{50} : 242 (крысы, п/о), 152 (крысы, п/к), 58 (крысы, в/б), 250 (мыши, п/о), 72 (мыши, п/к), 51 (мыши, в/б); Лит.: [1407] 95, [227] 239
458. **аммония дитиокарбамат** желт. крист. $\text{H}_2\text{NC(S)SNH}_4$; М 110,202; $T_{\text{пл}}$ 99°; $T_{\text{разл}}$ 99°; Лит.: [734] 519
459. **аммония дитионат гемигидрат** бц. моноклинные крист. $2(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 410,420; $T_{\text{разл}}$ 130°; Раств.: вода: 178,5 (19°), этанол: н.р.; Лит.: [1045] 24-25, [289] 1132
460. **аммония диуранат** желт. $(\text{NH}_4)_2\text{U}_2\text{O}_7$; М 624,131; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [655] 135
461. **аммония-диуранила фторид тетрагидрат** $\text{NH}_4(\text{UO}_2)_2\text{F}_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 725,147; $T_{\text{пл}}$ 64,5°; $T_{\text{разл}}$ 64,5°; Лит.: [1407] 101
462. **аммония-диуранила фторид тригидрат** $\text{NH}_4(\text{UO}_2)_2\text{F}_5 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 707,132; $T_{\text{пл}}$ 88,7°; $T_{\text{разл}}$ 88,7°; Лит.: [1407] 101
463. **аммония дифторфосфат** $\text{NH}_4\text{PO}_2\text{F}_2$; М 119,008; $T_{\text{пл}}$ 213°; Лит.: [1405] 140
464. **аммония дихромат** (аммоний двухромовокислый, аммония бихромат) оранжев. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 252,060; $T_{\text{разл}}$ 180°; Разл. на: хрома(III) оксид, вода, азот; Раств.: ацетон: н.р., вода: 18,3 (0°), 35,6 (20°), 46,5 (30°), 58,5 (40°), 86,6 (60°), 115 (80°), 155,6 (100°), этанол: р.; Пл.: 2,15 (25°, г/см³, т.); Δn_{298}^0 : -1799 (т); Лит.: [1039] 221, [1440] 146, 149, [1445] 320, [1447] 42, [227] 230, [289] 1098, [565] 44, [900] 54; Синт.: [592] 37
465. **аммония-железа(II) сульфат** бел. $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$; М 266,009; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: 12,5 (0°), 20 (15°), 25 (25°); Лит.: [1039] 228, [655] 109
466. **аммония-железа(III) сульфат** бц. гексагональные крист. $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$; М 266,009; $T_{\text{разл}}$ 420°; Раств.: вода: 44,15 (25°); Лит.: [1039] 24, [535] 96-97
467. **аммония-железа(II) сульфат гексагидрат** (соль Мора) светло-зелен. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$;

М 392,130; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 12,5 (0°), 17,2 (10°), 26,4 (20°), 33 (40°), 40 (50°), 52 (70°); Пл.: 1,864 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 96-97, [900] 62

468. **аммония-железа(III) сульфат додекагидрат** (железоаммониевые квасцы) светло-фиолетов. кубические крист. $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 482,190; $T_{\text{пл}}$ 40°; $T_{\text{разл}}$ 230°; Разл. на: аммония-железа(III) сульфат, вода; Раств.: вода: 124 (25°), 400 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,71 (20°, г/см³, т.); n 1,4854 (20°); Лит.: [535] 96-97, [900] 62

469. **аммония иодат** бц. ромбические крист. NH_4IO_3 ; М 192,940; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: 2,6 (15°), 14,5 (100°); Лит.: [1045] 24-25

470. **аммония иодид** бц. кубические крист. NH_4I ; М 144,940; $T_{\text{возг}}$ 405°; Раств.: аммиак жидкий: 334,6 (0°), 368,5 (25°), ацетон: л.р., вода: 154,2 (0°), 163,2 (10°), 172,3 (20°), 176,8 (25°), 181,4 (30°), 190,5 (40°), 199,6 (50°), 208,6 (60°), 228,8 (80°), 250,3 (100°), диоксид серы: 8,4 (0°), эф.: м.р., этанол: 26,3 (25°); Пл.: 2,51 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 100 (331°); ΔH_{298}^0 : -201 (т); ΔG_{298}^0 : -112 (т); S_{298}^0 : 117 (т); C_p^0 : 81,76 (т); Лит.: [1039] 214, [289] 1099-1100, [900] 53

471. **аммония-иридия(III) сульфат додекагидрат** желтовато-красн. $\text{NH}_4\text{Ir}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 618,564; $T_{\text{пл}}$ 106°; $T_{\text{разл}}$ >350°; Лит.: [655] 119

472. **аммония-кадмия сульфат** бел. $(\text{NH}_4)_2\text{Cd}(\text{SO}_4)_2$; М 340,613; $T_{\text{разл}}$ >650°; Лит.: [655] 92

473. **аммония-кадмия сульфат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{NH}_4\text{Cd}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 430,666; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,06 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 96-97

474. **аммония-кадмия хлорид** бц. ромбические крист. NH_4CdCl_3 ; М 236,808; $T_{\text{пл}}$ 289°; Раств.: вода: 33,5 (16°), 44 (63,8°), этанол: р.; Пл.: 2,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 226, [535] 96-97

475. **аммония-кальция ортоарсенат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{NH}_4\text{CaAsO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 305,127; $T_{\text{разл}}$ 140°; Пл.: 1,91 (15°, г/см³, т.); Лит.: [227] 230-231, [535] 96-97

476. **аммония карбамат** бел. ромбические крист. $\text{H}_2\text{NCOONH}_4$; М 78,071; CAS 1111-78-0; $T_{\text{возг}}$ 60°; Разл. на: аммиак, углерода(IV) оксид; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., этанол: м.р.; ΔD_{50} : 39 (крысы, в/в), 77 (мыши, в/в); Лит.: [227] 231, [257] 29-30, [655] 134

477. **аммония карбонат** бц. кубические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$; М 96,090; $T_{\text{разл}}$ 58°; Раств.: вода: 100 (15°), глицерин: 20 (15°),

этанол: 2,68 (25°); LD_{50} : 96 (мышь, в/в); Лит.: [936] 231, [218] 30, [1374] 1065-1075, [723] 53

478. **аммония-кобальта(II) сульфат** голубовато-фиолетов. $(NH_4)_2Co(SO_4)_2$; М 287,135; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 6,04 (0°), 9,053 (10°), 13 (20°), 49 (80°); Лит.: [1039] 228, [655] 97

479. **аммония-кобальта(II) сульфат гексагидрат** красн. моноклинные крист. $NH_4Co(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 377,190; $T_{разл}$ 80°; Раств.: вода: 14,9 (20°), 33 (80°); Пл.: 1,9 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 98-99, [655] 97

480. **аммония-магния ортоарсенат гексагидрат** бц. ромбические крист. $NH_4MgAsO_4 \cdot 6H_2O$; М 289,354; $T_{разл}$ 800°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,93 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3326,3 (т); Лит.: [535] 98-99, [655] 128

481. **аммония-магния сульфат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $(NH_4)_2Mg(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 342,560; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -4296 (т); Лит.: [289] 988, [535] 98-99

482. **аммония-магния фосфат гексагидрат** (струвит) бц. ромбические крист. $NH_4MgPO_4 \cdot 6H_2O$; М 245,407; $T_{разл}$ 900°; Разл. на: магния пиррофосфат; Раств.: вода: 0,013 (0°), 0,011 (80°); Пл.: 1,71 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 984, [535] 98-99, [655] 128

483. **аммония-магния хлорид гексагидрат** бц. ромбические крист. $NH_4MgCl_3 \cdot 6H_2O$; М 242,790; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 98-99

484. **аммония-марганца(II) сульфат гексагидрат** светлорозов. моноклинные крист. $NH_4Mn(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 373,190; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 37,1 (25°); Пл.: 1,83 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -4044,7 (т); Лит.: [289] 1008, [535] 98-99, [655] 130

485. **аммония-меди(II) хлорид дигидрат** (аммония тетрахлоорокупрат дигидрат) син. тетрагональные крист. $(NH_4)_2CuCl_4 \cdot 2H_2O$; М 277,470; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 29,4 (0°), 86,4 (80°), этанол: р.; Пл.: 1,99 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1460 (т); S_{298}^0 : 388,7 (т); C_p^0 : 324,7 (т); Лит.: [1039] 188, [535] 98-99

486. **аммония метаванадат** бц. ромбические крист. NH_4VO_3 ; М 116,980; $T_{разл}$ 100-150°; Раств.: вода: 4,8 (20°), 17,8 (50°), гидразин: 2 (20°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,326 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1051 (т); ΔG_{298}^0 : -886,2 (т); S_{298}^0 : 140,6 (т); C_p^0 : 129,3 (т); LD_{50} : 1,5-2 (кролики, в/в), 20-30 (крысы, п/к), 1-2 (морские свинки, п/к), 25-30 (мышь, п/к); Лит.: [1039] 219, [1045] 22-23, [1447] 43, [227] 243, [289] 1134-1135, [734] 483, [900] 53

487. **аммония монофторфосфат** $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_3\text{F}$; М 120,041; $T_{\text{разл}}$ 290°; Лит.: [1407] 85
488. **аммония монофторфосфат моногидрат** $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_3\text{F} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 152,063; $T_{\text{разл}}$ 105°; Лит.: [1405] 129, [1407] 85
489. **аммония натрия гидрофосфат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{NH}_4\text{NaHPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 209,069; $T_{\text{разл}}$ 79°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 98-99
490. **аммония-никеля сульфат** зеленовато-голуб. $(\text{NH}_4)_2\text{Ni}(\text{SO}_4)_2$; М 286,896; $T_{\text{разл}}$ >250°; Раств.: вода: 1 (0°), 4 (10°), 6,5 (20°), 20 (70°); Лит.: [1039] 228, [655] 145
491. **аммония-никеля сульфат гексагидрат** зеленовато-голуб. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{Ni}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 394,990; $T_{\text{разл}}$ 130°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 7,6 (20°), 21,8 (80°), этанол: н.р.; Лит.: [535] 98-99, [655] 145
492. **аммония нитрат** (аммиачная селитра) бц. ромбические крист. NH_4NO_3 ; М 80,040; $T_{\text{пл}}$ 169,6°; $T_{\text{кип}}$ 235°; $T_{\text{разл}}$ 210°; Раств.: аммиак жидкий: 391 (25°), ацетон: р., вода: 119 (0°), 150 (10°), 212 (25°), 346 (50°), 600 (80°), метанол: 17,1 (20°), пиридин: 23,35 (25°), этанол: 2,5 (20°), 5 (40°), 7,5 (60°); Пл.: 1,725 (20° г/см³, т.), 1,436 (170° г/см³, ж.), 1,414 (220° г/см³, ж.); Вязк.: 5,71 (170°), 3,23 (220°); ΔH_{298}^0 : -365,7 (т); ΔG_{298}^0 : -184 (т); S_{298}^0 : 151,1 (т); C_p^0 : 139,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 5,86; Лит.: [440] 118-119, [1039] 217-218, [1441] 153, [257] 39-42, [289] 1105-1115, [527] 227-252, [900] 53; Синт.: [618] 19
493. **аммония нитрит** (аммоний азотистокислый) бел. крист. NH_4NO_2 ; М 64,040; $T_{\text{разл}}$ 70°; Раств.: вода: 180,1 (19,5°), 300 (33,5°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,69 (20° г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -256 (т); Лит.: [1039] 216, [1045] 22-23, [1447] 43, [289] 1105, [900] 53
494. **аммония нитрозопентахлорорутенат(III)** темно-красн. $(\text{NH}_4)_2[\text{Ru}(\text{NO})\text{Cl}_5]$; М 344,418; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [655] 164
495. **аммония N-нитрозо-N-фенилгидроксамат** (купферон) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{ONH}_4$; М 155,150; $T_{\text{пл}}$ 163-164°; Разл. на: азоксибензол, азота(II) оксид, аммиак, вода; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; M_{50} : 199 (крысы, п/о), 180 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 293, [53] 1138, 1143, [227] 238; Синт.: [999] 238-240
496. **аммония 5-нитротетразолат** $\text{NH}_4\text{N}_4\text{CNO}_2$; М 132,080; $T_{\text{пл}}$ 202°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Пл.: 1,57 (20° г/см³, т.); Лит.: [156] 109-122; Синт.: [156] 112-113
497. **аммония озонид** красн. NH_4O_3 ; М 66,037; $T_{\text{разл}}$ -126°; Разл. на: аммония нитрат, вода, кислород; Лит.: [1443] 333, [735] 228-229, [1228] 307-308

498. **аммония оксалат моногидрат** (аммоний щавелево-кислый одноводный) бц. ромбические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 142,110; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: 2,36 (0°), 3,21 (10°), 4,45 (20°), 5,21 (25°), 6,08 (30°), 8,18 (40°), 10,8 (50°), 14 (60°), 22,4 (80°), 34,6 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 1,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1424 (т); Лит.: [289] 1075-1078, [655] 133, [900] 53

499. **аммония оксогексафторниобат** $(\text{NH}_4)_2\text{NbOF}_6$; М 258,973; $T_{\text{разл}}$ 255°; Лит.: [1407] 93

500. **аммония оксогексафтортанталат** $(\text{NH}_4)_3\text{TaOF}_6$; М 365,053; $T_{\text{разл}}$ 175°; Лит.: [1407] 93

501. **аммония октафторнептунат(IV)** $(\text{NH}_4)_4\text{NpF}_8$; М 461,140; $T_{\text{разл}}$ 120°; Лит.: [1407] 102, [1296] 1470

502. **аммония октафторплутонат(IV)** $(\text{NH}_4)_4\text{PuF}_8$; М 468,140; $T_{\text{разл}}$ 160°; Лит.: [1296] 1470

503. **аммония октафтортанталат** $(\text{NH}_4)_3\text{TaF}_8$; М 387,050; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [1407] 93, [1296] 1472

504. **аммония пентаборат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $\text{NH}_4\text{B}_5\text{O}_9 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 288,149; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 7,03 (18°); Лит.: [1045] 22-23, [1447] 43, [289] 1045-1047

505. **аммония пентафторгаллат** $(\text{NH}_4)_2\text{GaF}_5$; М 200,792; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [1407] 82

506. **аммония пентафториндат** $(\text{NH}_4)_2\text{InF}_5$; М 245,887; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [1407] 82

507. **аммония пентафтороксотеллурат(VI)** NH_4OTeF_5 ; М 256,630; $T_{\text{возг}}$ 140°; Лит.: [734] 364

508. **аммония пентафторстаннат** NH_4SnF_5 ; М 231,740; $T_{\text{разл}}$ 500°; Лит.: [1407] 84

509. **аммония пентафтортитанат** NH_4TiF_5 ; М 160,897; $T_{\text{разл}}$ >280°; Лит.: [1407] 88

510. **аммония пентафторуранат(IV)** зелен. NH_4UF_5 ; М 351,059; $T_{\text{разл}}$ 270°; Лит.: [655] 182

511. **аммония пентафторцирконат** NH_4ZrF_5 ; М 204,254; $T_{\text{разл}}$ 435°; Лит.: [1407] 89

512. **аммония пентахлорферрат(III)** красн. ромбические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{FeCl}_5$; М 269,190; $T_{\text{пл}}$ 234°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 96-97

513. **аммония пербромат** (ammonium perbromate) бел. крист. NH_4BrO_4 ; М 161,900; $T_{\text{разл}}$ 170-180°; Разл. на: азот, бром, вода; Раств.: ацетон: 3,22 (25°), ацетонитрил: 1,36 (25°), вода: 10,5 (0°), 18,27 (15°), 21,65 (25°), 35,83 (45°), метанол: 8,22 (25°),

этанол: 2,94 (25°); Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); Лит.: [957] 369, [112] 1560-1561, [1276] 2119-2121; Синт.: [957] 369

514. **аммония периодат** бц. тетрагональные крист. NH₄IO₄; М 208,940; T_{разл} 220°; Раств.: вода: 2,7 (16°); Лит.: [1045] 24-25, [655] 134

515. **аммония перманганат** фиолетов. ромбические крист. NH₄MnO₄; М 136,970; T_{разл} 60°; Раств.: вода: 7,9 (15°); Пл.: 2,208 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 24-25, [535] 98-99

516. **аммония пероксид** (NH₄)₂O₂; М 68,076; T_{пл} -93°; T_{разл} -93°; Лит.: [734] 395

517. **аммония пероксонитрат** NH₄NO₄; М 96,043; T_{разл} 5°; Лит.: [1146] 39

518. **аммония перренат** (аммоний рениевокислый) бел. тетрагональные крист. NH₄ReO₄; М 268,240; CAS 13598-65-7; T_{разл} 200°; Разл. на: рения(IV) оксид альфа-форма, вода, азот; Раств.: вода: 6,234 (20°), 8,7 (30°), 32,34 (80°); Пл.: 3,63 (20°, г/см³, т.); ЛД₅₀: 3510 (б. мыши, в/ж); Лит.: [922] 320-321, [1045] 26-27, [1129] 46

519. **аммония персульфат** бц. моноклинные крист. (NH₄)₂S₂O₈; М 228,190; T_{разл} 120°; Раств.: вода: 58,2 (0°), 74,8 (15,5°); Пл.: 1,982 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1648 (т); ЛД₅₀: 178 (кролики, в/в), 689 (крысы, п/о), 226 (крысы, в/б); Лит.: [227] 240, [900] 54

520. **аммония пертехнат** бел. NH₄TcO₄; М 180,942; T_{разл} 800°; Лит.: [655] 135

521. **аммония перхлорат** бц. ромбические крист. NH₄ClO₄; М 117,489; T_{разл} 270°; Раств.: аммиак жидкий: 135 (25°), вода: 10,7 (0°), 20,2 (25°), 42,5 (85°), диоксид серы: 0,025 (0°), метанол: 6,85 (25°), этанол: 1,906 (25°), этилацетат: 0,029 (25°); ΔH⁰₂₉₈: -289,4 (т); Лит.: [1039] 214-215, [1447] 43, [289] 1094-1096, [480] 212, [535] 98-99, [564] 19, [1523] 433-434, 448-453

522. **аммония перхлориламид** NH₄NHClO₃; М 116,504; T_{пл} 80°; T_{разл} 80°; Лит.: [227] 239

523. **аммония пикрат** красн. ромбические крист. (O₂N)₃C₆H₂ONH₄; М 246,140; T_{пл} 265°; Раств.: вода: 1,1 (20°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 24, [1045] 26-27, [1443] 514, [1516] 360, [227] 240-241, [289] 1059

524. **аммония селенат** бц. моноклинные крист. (NH₄)₂SeO₄; М 179,030; T_{разл} 500°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 117 (7°), 197 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [1045] 26-27, [655] 135

525. **аммония стеарат** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COONH}_4$; М 301,510; $T_{\text{пл}}$ 22°; Раств.: ацетон: 0,1 (13°), эф.: 0,14 (20°), этанол абс.: 0,63 (20°); Лит.: [75] 3.16, [289] 1063

526. **аммония сульфамат** (аммония амидосульфат) $\text{H}_2\text{NSO}_3\text{NH}_4$; М 114,120; $T_{\text{пл}}$ 131°; $T_{\text{разл}}$ 160°; ЛД_{50} : 3100 (б. мышцы, п/о), 2000 (крысы, п/о); Лит.: [440] 71-72, [75] 3.14, 3.16, [227] 242

527. **аммония сульфат** (аммоний сернокислый) бц. ромбические крист. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$; М 132,130; $T_{\text{разл}}$ 218°; Разл. на: аммиак, аммония гидросульфат; Раств.: ацетон: н.р., вода: 70,1 (0°), 72,7 (10°), 75,4 (20°), 76,9 (25°), 78,1 (30°), 81,2 (40°), 84,3 (50°), 87,4 (60°), 94,1 (80°), 102 (100°), диоксид серы: 0,067 (0°), эф.: н.р., муравьиная кислота 95%: 25,4 (16,5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см³, т.); n 1,521 (20°); ΔH^0_{298} : -1180 (т); ΔG^0_{298} : -901,3 (т); S^0_{298} : 220 (т); C_p^0 : 187 (т); ЛД_{50} : 4540 (крысы, в/ж), 4280 (мышы, в/ж); Лит.: [1039] 219-220, [227] 242, [257] 43-45, [289] 1122-1132, [900] 54

528. **аммония сульфид** бц. крист. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$; М 68,140; $T_{\text{разл}}$ 0°; Раств.: аммиак жидкий: 120 (25°), вода: х.р. (20°), этанол: р.; ΔH^0_{298} : -167 (т); Лит.: [1447] 44, [257] 45-46, [289] 1120, [618] 21-22, [900] 54

529. **аммония сульфит** бел. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$; М 116,140; $T_{\text{пл}}$ 80,8°; $T_{\text{разл}}$ 120-170°; Раств.: вода: 40 (13°), диоксид серы: 0,031 (0°); ΔH^0_{298} : -387,2 (т); Лит.: [1039] 220, [1444] 464-465, [289] 1120-1121, [655] 135

530. **аммония сульфит моногидрат** бц. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 134,155; $T_{\text{разл}}$ 60°; ΔH^0_{298} : -1185,3 (т); Лит.: [535] 98-99

531. **аммония теллурат** бел. $(\text{NH}_4)_2\text{TeO}_4$; М 227,675; $T_{\text{разл}}$ >575°; Лит.: [227] 242, [655] 135

532. **аммония тетраборат тетрагидрат** бц. тетрагональные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 263,380; $T_{\text{разл}}$ 87°; Раств.: вода: 7,27 (18°), 111 (90°); Лит.: [1045] 22-23, [1447] 44

533. **аммония тетрароданоdiamминхромат(III) моногидрат** (соль Рейнеке) красн. листовидные крист. $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{SCN})_4] \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 354,440; CAS 19441-09-9; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., этанол: х.р.; ЛД_{50} : 180 (мышы, в/в), 110 (мышы, п/к); Лит.: [631] 276-277, 321, [227] 241

534. **аммония тетративанадат(V)** $(\text{NH}_4)_3\text{VS}_3$; М 233,320; $T_{\text{разл}}$ 60-150°; Разл. на: аммиак; Лит.: [655] 135

535. **аммония тетрафторбериллат** бел. $(\text{NH}_4)_2\text{BeF}_4$; М 121,083; $T_{\text{пл}}$ 230°; $T_{\text{разл}}$ 800°; ΔH_{298}^0 : -1920 (т); S_{298}^0 : 250 (т); C_p^0 : 211 (т); ΔD_{50} : 100 (крысы, п/о), 5 (крысы, в/б); Лит.: [1407] 78-79, [227] 234, [655] 85

536. **аммония тетрафторборат** бц. ромбические крист. NH_4BF_4 ; М 104,860; $T_{\text{возг}}$ 350°; Раств.: вода: 25 (16°), 95 (100°); Пл.: 1,851 (17°, г/см³, т.); Лит.: [1407] 79-80, [489] 45, [535] 100-101

537. **аммония тетрафторгаллат** NH_4GaF_4 ; М 163,755; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [1407] 82

538. **аммония тетрафторевропеат** NH_4EuF_4 ; М 245,996; $T_{\text{разл}}$ 258°; Лит.: [1407] 99

539. **аммония тетрафториндат** NH_4InF_4 ; М 208,850; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [1407] 82

540. **аммония тетрафториттриат** NH_4YF_4 ; М 182,938; $T_{\text{разл}}$ 260°; Лит.: [1407] 98

541. **аммония тетрафторкобальтат(II)** $(\text{NH}_4)_2\text{CoF}_4$; М 171,004; $T_{\text{разл}}$ 270°; Лит.: [1407] 98

542. **аммония тетрафтормагнат** $(\text{NH}_4)_2\text{MgF}_4$; М 136,376; $T_{\text{разл}}$ 215-220°; Лит.: [1407] 79

543. **аммония тетрафтормагнат дигидрат** $(\text{NH}_4)_2\text{MgF}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 172,406; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [1407] 79

544. **аммония тетрафторникелат(II)** $(\text{NH}_4)_2\text{NiF}_4$; М 170,764; $T_{\text{разл}}$ 270°; Лит.: [1407] 98

545. **аммония тетрафторскандат** NH_4ScF_4 ; М 138,988; $T_{\text{разл}}$ 340-350°; Лит.: [1407] 98

546. **аммония тетрафторферрат(III)** NH_4FeF_4 ; М 149,877; $T_{\text{разл}}$ 410°; Лит.: [1407] 97-98

547. **аммония тетрахлоралюминат** бел. крист. NH_4AlCl_4 ; М 186,830; $T_{\text{пл}}$ 304°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 18-19

548. **аммония тетрахлораурат(III)** желт. NH_4AuCl_4 ; М 356,820; $T_{\text{пл}}$ 520°; Лит.: [655] 79

549. **аммония тетрахлоргаллат** бц. крист. $\text{NH}_4[\text{GaCl}_4]$; М 229,573; $T_{\text{пл}}$ 304°; Лит.: [735] 64

550. **аммония тетрахлорпалладат(II)** оливково-зелен. тетрагональные крист. $(\text{NH}_4)_2[\text{PdCl}_4]$; М 284,309; $T_{\text{разл}}$ 430°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 100-101, [655] 154

551. **аммония тетрахлорплатинат(II)** красн. тетрагональные крист. $(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_4]$; М 372,970; $T_{\text{разл}}$ 140°; Раств.: вода:

р., этанол: н.р.; Пл.: 2,94 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -800,8 (т); C_p⁰: 238 (т); ЛД₅₀: 60 (мышы, в/б); Лит.: [227] 242, [535] 100-101

552. **аммония тетрахлорферрат(III)** NH₄[FeCl₄]; М 215,695; T_{пл} 297°; T_{кип} 390°; Лит.: [735] 369-370

553. **аммония тетрахлорцинкат** бц. ромбические крист. (NH₄)₂ZnCl₄; М 243,280; T_{разл} 150°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 100-101

554. **аммония тетрацианолатинат(II)** бел. (NH₄)₂[Pt(CN)₄]; М 335,225; T_{разл} 200°; Лит.: [655] 156

555. **аммония тиосульфат** бц. моноклинные крист. (NH₄)₂S₂O₃; М 148,210; T_{разл} 150°; Разл. на: аммония сульфит, сера ромбическая; Раств.: ацетон: м.р., вода: 2,15 (15°), 103,3 (100°), этанол: н.р.; ЛД₅₀: 2890 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 26-27, [75] 3.17, [227] 236, [257] 47-48, [535] 98-99

556. **аммония тиоцианат** (аммония роданид) бц. моноклинные крист. NH₄SCN; М 76,120; T_{пл} 149,6°; T_{разл} 170°; Разл. на: тиомочевина; Раств.: аммиак жидкий: 312 (25°), ацетон: р., ацетонитрил: 7,52 (18°), вода: 120 (0°), 144 (10°), 170 (20°), 190 (25°), 208 (30°), 284 (50°), 431 (70°), диоксид серы: 46,8 (0°), метанол: 59 (24,58°), 66,8 (32,94°), этанол: 23,56 (18,45°), 27,45 (33,25°); Пл.: 1,305 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -82 (т); ЛД₅₀: 720 (мышы, п/о); Лит.: [440] 274-275, [1039] 214, [1441] 154, [227] 243, [289] 1063-1065, [900] 54

557. **аммония тригидрофторид** NH₄H₃F₄; М 97,060; T_{пл} 23,4°; Лит.: [1220] 2104

558. **аммония триодид** темно-коричнев. ромбические крист. NH₄I₃; М 398,750; T_{разл} 175°; Пл.: 3,75 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -215,5 (т); Лит.: [535] 96-97, [1187] 1883

559. **аммония тринитрометанид** NH₄C(NO₂)₃; М 168,066; T_{пл} 200°; T_{разл} 200°; Лит.: [1511] 654

560. **аммония триоксалатоферрат(III) тригидрат** зелен. моноклинные крист. (NH₄)₃[Fe(C₂O₄)₃] • 3H₂O; М 428,070; T_{разл} 165°; Пл.: 1,78 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 64-65

561. **аммония триоксодиформолибдат(VI)** (NH₄)₂MoO₃F₂; М 218,032; T_{разл} 357°; Лит.: [1407] 95

562. **аммония триоксотриформолибдат(VI)** (NH₄)₃MoO₃F₃; М 255,069; T_{разл} 300°; Лит.: [1407] 95

563. **аммония трифторбериллат** моноклинные крист. NH₄BeF₃; М 84,046; T_{разл} 210°; Лит.: [1407] 79

564. **аммония трифторкадмат** тетрагональные крист. NH₄CdF₃; М 187,445; T_{разл} 205°; Лит.: [1407] 87-88

565. **аммония трифторкобальтат(II)** NH_4CoF_3 ; М 133,967; $T_{\text{раза}}$ 370°; Лит.: [1407] 98
566. **аммония трифторкупрат(II)** NH_4CuF_3 ; М 138,580; $T_{\text{раза}}$ 250°; Лит.: [1407] 87
567. **аммония трифторникелат(II)** NH_4NiF_3 ; М 133,727; $T_{\text{раза}}$ 370°; Лит.: [1407] 98
568. **аммония трифторцинкат** NH_4ZnF_3 ; М 140,414; $T_{\text{раза}}$ 250°; Лит.: [1407] 87
569. **аммония трицианометанид** $\text{NH}_4\text{C}(\text{CN})_3$; М 108,101; $T_{\text{пла}}$ 183°; Лит.: [77] 588
570. **аммония формиат** (ammonium formate, аммоний муравьинокислый) бц. моноклинные крист. HCOONH_4 ; М 63,060; $T_{\text{пла}}$ 116°; $T_{\text{раза}}$ 180°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 102 (0°), 143 (20°), 204 (40°), 311 (60°), 531 (80°), эф.: р., муравьиная кислота: 73 (21,5°), этанол: р.; Пл.: 1,266 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50}^0 : 2250 (мышь, п/о), 410 (мышь, в/в); Лит.: [1039] 230, [1045] 24-25, [75] 3.15, 5.9, [227] 234, [289] 1055
571. **аммония фосфат** бц. крист. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$; М 149,087; $T_{\text{раза}}$ 30°; Разл. на: аммония гидрофосфат, аммиак; Лит.: [1441] 154
572. **аммония фторид** бц. гексагональные крист. NH_4F ; М 37,040; $T_{\text{раза}}$ 168°; Разл. на: аммония гидрофторид, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 0,01 (25°), вода: 71,9 (0°), 74,1 (10°), 82,6 (20°), 88,8 (30°), 111 (60°), 118 (80°), ДМСО: 0,11 (25°), метанол: 2,88 (25°), фтороводород: 36,8 (-20°), 95,3 (25°), этанол: 1,75 (25°); Пл.: 1,01 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -463,6 (т); ΔG_{298}^0 : -348,4 (т); S_{298}^0 : 71,96 (т); C_p^0 : 65,27 (т); ΔD_{50}^0 : 31 (крысы, в/б); Лит.: [1407] 8-28, [1447] 44, [227] 234, [257] 35-37, [900] 54, [1296] 1463-1492
573. **аммония фторсульфонат** $\text{NH}_4\text{SO}_3\text{F}$; М 117,100; $T_{\text{пла}}$ 245°; Лит.: [964] 177-178, [1296] 1467
574. **аммония хлорат** бц. моноклинные крист. NH_4ClO_3 ; М 101,490; $T_{\text{раза}}$ 50-100°; Раств.: вода: 28,7 (0°), 115 (75°), этанол: м.р.; Пл.: 1,8 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 28-29, [480] 207, [535] 100-101
575. **аммония хлорид** (аммоний хлористый, нашатырь) бц. кубические крист. NH_4Cl ; М 53,490; $T_{\text{возг}}$ 337,6°; Раств.: аммиак жидкий: 5,5 (-52,9°), 11,1 (-39,3°), 14,75 (-33,9°), 29,2 (-20,5°), ацетон: м.р., вода: 24,5 (-15°), 29,4 (0°), 33,2 (10°), 37,2 (20°), 39,3 (25°), 41,4 (30°), 45,8 (40°), 50,4 (50°), 55,2 (60°), 65,6 (80°), 78,6 (100°), гидразин: 75 (20°), глицерин: 9,7 (25°), гли-

церин 86,5%: 12,6 (20°), диоксид серы: 0,009 (0°), 0,0031 (25°), эф.: н.р., метанол: 3,2 (17°), 3,35 (19°), 3,54 (25°), пропанол: 0,18 (25°), укс.: 0,067 (16,6°), этанол 80%: 4 (15°), 5,3 (30°), этанол абс.: 0,6 (15°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,526 (20°, к в.4, т.); n 1,642 (20°); Давл. паров: 100 (270°); ΔH_{298}^0 : -314,2 (т); ΔG_{298}^0 : -203,2 (т); S_{298}^0 : 95,8 (т); C_p^0 : 84,1 (т); ΔD_{50} : 1650 (крысы, п/о), 1300 (мыши, п/о), 1439 (мыши, в/б); Лит.: [318] 532, [1039] 213, 740-741, [1045] 265, [1441] 155, [227] 231, [289] 1078-1093, [290] 44-50, [875] 1253-1259, [900] 54; Синт.: [618] 24

576. **аммония-хрома(III) сульфат** красн. $\text{NH}_4\text{Cr}(\text{SO}_4)_2$; М 262,160; $T_{\text{разл}}$ 700°; Раств.: вода: 10,78 (25°); Лит.: [1039] 23, 227, [655] 100

577. **аммония-хрома(III) сульфат додекагидрат** (ammonium chrome alums, хромоаммониевые квасцы) зелен. кубические крист. $\text{NH}_4\text{Cr}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 478,330; $T_{\text{пл}}$ 94°; Раств.: вода: 2,1 (0°), 15,7 (40°), этанол: р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -11346 (т); ΔG_{298}^0 : -9349 (т); S_{298}^0 : 1423 (т); C_p^0 : 1407 (т); ΔD_{50} : 720 (крысы, п/о); Лит.: [227] 232, [900] 110

578. **аммония хромат** желт. моноклинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$; М 152,070; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: аммиак жидкий: м.р., ацетон: м.р., вода: 24,7 (0°), 40,5 (30°), 70,1 (75°), этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1163 (т); S_{298}^0 : 657 (т); Лит.: [743] 102, [1039] 221, [1045] 28-29, [1445] 320, [227] 232, [289] 1096-1097, [535] 100-101

579. **аммония-церия(III) сульфат** бел. $\text{NH}_4\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$; М 350,280; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 5,33 (22,3°), 1,18 (85,2°); Лит.: [1039] 227, [655] 93

580. **аммония-церия(III) сульфат тетрагидрат** моноклинные крист. $\text{NH}_4\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 422,340; $T_{\text{разл}}$ 100-150°; Раств.: вода: 2,7 (50°); Пл.: 2,52 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 100-101

581. **аммония цианат** бел. NH_4OCN ; М 60,055; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: мочевины; Лит.: [655] 134

582. **аммония цианид** бц. кубические крист. NH_4CN ; М 44,056; $T_{\text{разл}}$ 36°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [227] 232-233, [535] 100-101

583. **ампициллин** ((2S-(2-альфа,5-альфа,6-бета))-3,3-диметил-6-((2-амино-2-фенилацетил)амино)-7-оксо-4-тиа-1-азабицикло[3.2.0]гептан-2-карбоновая кислота) бел. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}$; М 349,405; CAS 69-53-4; $T_{\text{пл}}$ 200°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 1,01 (21°), эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; $\text{pK}_a(1) = 2,5$ (25°, вода); ΔD_{50} : 6200 (крысы, в/в),

4600 (мышь, в/в); Лит.: [62] 351, [918] 85, [1076] 66, [223] 109-111, [331] 1048

584. **d-амфетамин** маслянистая ж. $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NH_2$; М 135,206; Давл. паров: 16 (102°); LD_{50} : 38 (крысы, п/о), 200 (крысы, п/к), 40 (мышь, п/о), 25 (мышь, в/в), 20 (мышь, п/к), 4,4 (мышь, в/б); Лит.: [227] 245

585. **dl-амфетамин** (DL-1-фенил-2-аминопропан) бц. подвижная ж. $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3$; М 135,206; CAS 300-62-9; $T_{кип}$ 204°; Раств.: вода: 2 (20°), эф.: х.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,93 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 7 (64°); pK_{BH^+} (1) = 9,9 (20°, вода); LD_{50} : 39 (крысы, п/к), 125 (крысы, в/б), 22 (мышь, п/о), 18 (мышь, в/в), 2,8 (мышь, п/к), 16 (мышь, в/б); Лит.: [62] 349-350, [918] 85, [1045] 1034-1035, [1447] 610, [227] 245, 358, [370] 145, [878] 280, [1481] 26-30

586. **амфетамина гидрохлорид** $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HCl$; М 171,700; $T_{пл}$ 149°; LD_{50} : 15 (кролики, в/в), 40 (мышь, в/б); Лит.: [227] 245-246, [878] 280

587. **амфетамина оксалат полугидрат** бц. игольчатые крист. $(C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3)_2 \cdot 2(COOH)_2 \cdot H_2O$; М 468,497; $T_{пл}$ 160°; Лит.: [551] 413

588. **амфетамина сульфат** (DL-1-фенил-2-аминопропана сульфат, актедрон, бензидрин, психотон, фенамин) бел. крист. $(C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3)_2 \cdot H_2SO_4$; М 368,500; CAS 60-13-9; $T_{пл}$ 300°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: р.5 (20°), 33 (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.0,19 (20°); LD_{50} : 300 (мышь, в/б); Лит.: [62] 349, [744] 147, [916] 90, [1049] 952-953, [227] 246, 358, [382] 496-497, [725] 221, [878] 280, [951] 38, [1412] 230-231

589. **амфетамина фосфат** бел. пор. $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot H_3PO_4$; М 233,200; CAS 139-10-6; $T_{разл}$ 300°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.х.р.; LD_{50} : 175 (крысы, п/о), 154 (мышь, п/о); Лит.: [62] 349, [227] 246, [878] 280

590. **амфотерицин В** темно-желт. призматические крист. (р.п. диметилформаид) $C_{47}H_{73}NO_{17}$; М 924,079; CAS 1397-89-3; $T_{разл}$ 170°; LD_{50} : 11,3 (крысы, в/в), 1,2 (мышь, в/в), 27,74 (мышь, в/б), 6 (собаки, в/в); Лит.: [318] 93, [626] 215-216, [227] 247

591. **1-анабазин** (1-2-(3-пиридил)пиперидин) бц. маслянистая ж. $C_{10}H_{14}N_2$; М 162,231; $T_{пл}$ 9°; $T_{кип}$ 276°; Раств.: бензол: р., вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0455 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 2 (105°); LD_{50} : 10,2 (мышь, в/б); Лит.: [1045] 420-421, [1441] 157, [227] 255-256, [796] 128-132, [966] 22-59

592. **андромедотоксин** (грайанотоксин I) крист. $C_{22}H_{36}O_7$; М 412,517; CAS 4720-09-6; $T_{\text{пл}}$ 267-270°; ΔD_{50} : 0,148 (мышь, п/к), 1,31 (мышь, в/б); Лит.: [227] 257

593. **анетол** (1-(4-метоксифенил)пропен, 1-метокси-4-пропенибензол, анисовая камфора, изоэстрагол) бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_{12}O$; М 148,201; $T_{\text{пл}}$ 22,5°; $T_{\text{кип}}$ 235,3°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0111 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: 20; Пл.: 0,9936 (15°, г/см³, т.); n 1,56 (20°); Давл. паров: 10 (106°); $T_{\text{всп}}$: 92; Лит.: [1045] 420-421, [1445] 506, [1447] 47, [1472] 238-239, [331] 668

594. **анилеридин** бел. крист. $C_{22}H_{28}N_2O_2$; М 352,470; CAS 144-14-9; $T_{\text{пл}}$ 80°; Лит.: [62] 355, [223] 126-127, [1426] 22

595. **анилин** (фениламин) бц. маслянистая ж. $C_6H_5NH_2$; М 93,130; $T_{\text{пл}}$ -5,89°; $T_{\text{кип}}$ 184,4°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 3,4 (20°), 4,031 (50°), 4,671 (60°), 6,4 (90°), эф.: смеш., лигроин: р., тетрахлорметан: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,02173 (20°, г/см³, ж.); n 1,5863 (20°); Давл. паров: 10 (68,3°), 33 (92°), 50 (102°); pK_{BH^+} (1) = 4,58 (25°, вода); pK_a (1) = 30,7 (20°, диметилсульфоксид); pK_a (1) = 27 (25°, вода); ДП: 6,89 (20°) 5,93 (70°); Дип.: 1,53 (20°); Вязк.: 3,77 (25°), 0,825 (100°); Пов.нат.: 43,3 (20°); Ск.зв.: 1659 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : 29,7 (ж); S_{298}^0 : 192 (ж); $S_{\text{в}}$: 191 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,56; $\Delta H_{\text{кип}}$: 55,83; $T_{\text{всп}}$: 79; $T_{\text{свосп}}$: 562; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 3410; ΔD_{50} : 250 (кошки, в/ж), 460 (мышь, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 425,65; $P_{\text{крит}}$: 5,134; Пл._{крит}: 0,314; Лит.: [439] 281-283, [1046] 85, [227] 260-261, [291] 406-419, [331] 262, [734] 555-556, [900] 124; Синт.: [461] 205-206

596. **анилина бензолсульфонат** $C_6H_5NH_3(C_6H_5SO_3)$; М 251,302; $T_{\text{пл}}$ 240°; Раств.: вода: 12,7 (19°); Лит.: [291] 708, [1062] 202

597. **анилина гидрохлорид** (анилин солянокислый) бц. крист. $C_6H_5NH_2 \cdot HCl$; М 129,600; $T_{\text{пл}}$ 198°; $T_{\text{кип}}$ 245°; Раств.: вода: 18 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,2215 (4°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 840 (крысы, п/о), 841 (мышь, п/о), 300 (мышь, в/б); Лит.: [77] 156, [227] 359, [291] 420, [900] 124

598. **анилина нитрат** бц. крист. $C_6H_5NH_2 \cdot HNO_3$; М 156,150; $T_{\text{разл}}$ 190°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,356 (4°, г/см³, т.); Лит.: [900] 124

599. **анилина оксалат** бц. крист. $(C_6H_5NH_3)_2C_2O_4$; М 276,290; $T_{\text{пл}}$ 150°; $T_{\text{разл}}$ 175°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,748 (0°), 1,542 (16,5°), 3,01 (50°), эф.: н.р., этанол: х.р., этанол 50%: 0,43 (0°), 0,748 (20,5°), 2,93 (50°); Лит.: [291] 420, [900] 124

600. **анилина пикрат** красн. крист. $(O_2N)_3C_6H_2ONH_3C_6H_5$; М 322,250; $T_{\text{пл}}$ 181°; $T_{\text{разл}}$ 181°; Раств.: бензол: 0,078, вода: 0,374 (18°), этанол: 8,4 (15°); Пл.: 1,558 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 124
601. **анилина 4-толуолсульфонат** $C_6H_5NH_3(CH_3C_6H_4SO_3)$; М 265,328; $T_{\text{пл}}$ 238,4°; Лит.: [1062] 202
602. **анилиния гипофосфит** $C_6H_5NH_3(H_2PO_2)$; М 159,123; $T_{\text{пл}}$ 115°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [1274] 94
603. **[18]аннулен** буро-красн. крист. $(CH=CH)_9$; М 234,336; $T_{\text{пл}}$ 230°; Лит.: [591] 45
604. **антиарин** $C_{29}H_{42}O_{11}$; М 566,640; $T_{\text{пл}}$ 225°; LD_{50} : 0,12 (мышы, в/в); Лит.: [77] 178, [318] 110, [281] 162
605. **анти-диацетилфуроксана диоксим** $C_6H_8N_4O_4$; М 200,150; $T_{\text{пл}}$ 145°; Лит.: [1483] 266, 281
606. **антипирин** (2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолон, анальгезин, феназон) бц. листовидные крист. $C_{11}H_{12}N_2O$; М 188,226; $T_{\text{пл}}$ 112°; Раств.: вода: 34 (20°), эф.: 2,6 (20°), лигроин: т.р., толуол: т.р., хлф.: л.р., этанол: 74 (20°); Пл.: 1,19 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (212°), 174 (319°); pK_{BH^+} (1) = 1,45 (25°, вода); LD_{50} : 1705 (крысы, п/о), 1310 (мышы, п/о), 750 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 434-435, [1447] 50, [227] 284, [291] 687-688, [331] 734-735, [1412] 330
607. **антрамицин** желт. призматические крист. $C_{16}H_{17}N_3O_4$; М 315,324; CAS 4803-27-4; $T_{\text{пл}}$ 188-194°; LD_{50} : 0,65 (мышы, в/б); Лит.: [227] 271
608. **9,10-антрахинон** желтоват. крист. $C_{14}H_8O_2$; М 208,212; CAS 84-65-1; $T_{\text{пл}}$ 286°; $T_{\text{кип}}$ 379,8°; Раств.: анилин: р., бензол: 0,11 (0°), 0,256 (20°), 0,35 (30°), 1,775 (80°), вода: 0,0001353 (25°), гексан: 0,006 (12,6°), 0,056 (49°), диоксид серы: 0,64 (3,96°), метанол: 0,707 (25°), нитробензол: р., хлф.: 0,34 (0°), 0,457 (10°), 0,605 (20°), 1,577 (60°), этанол: 0,437 (25°); LD_{50} : 3500 (б. крысы, в/б); Лит.: [1447] 52, [227] 272-273, [291] 731-733, [331] 940, [878] 108; Синт.: [461] 220-221
609. **антрацен** желт. крист. $C_{14}H_{10}$; М 178,230; CAS 120-12-7; $T_{\text{пл}}$ 216°; $T_{\text{кип}}$ 342°; Раств.: анилин: 0,75 (25°), ацетон: 0,55 (15,5°), 1,42 (30°), 2,48 (50°), бензол: 0,605 (0°), 0,975 (10°), 1,18 (14°), 1,225 (15°), 1,43 (20°), 1,86 (25°), 2,03 (30°), 8,35 (75°), бромбензол: 1,37 (25°), вода: 0,00000175 (10°), 0,000003992 (20°), 0,00000626 (35°), 0,000094 (70,7°), гексан: 0,37 (25°), гептан: 0,21 (14°), 1,67 (70°), эф.: 1,42 (25°), метанол: 1,8 (19,5°), муравьиная кислота 95%: 0,03 (18,3°), нитробензол: 1,51 (25°),

пентан: 0,184 (15°), пропанол: 0,11 (25°), сероуглерод: 2,58 (25°), тетрахлорметан: 0,732 (25°), толуол: 0,53 (15,5°), 1,9 (30°), 3,1 (50°), 12,04 (100°), трихлорэтилен: 1,01 (15°), фтороводород: 3,2 (0°), хлорбензол: 1,64 (25°), хлф.: 0,83 (15,5°), 1,64 (30°), 7,1 (50°), циклогексан: 0,65 (40°), этанол: 0,096 (20°); Пл.: 1,25 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 430 (мышь, в/б); Лит.: [1447] 52-53, [227] 270, [291] 736-741, [331] 946-947, [524] 129, 423, 708

610. **9-антроксинуксусная кислота** C₁₆H₁₂O₃; М 252,260; T_{пл} 187-188°; Лит.: [407] 329; Синт.: [407] 329

611. **антрон** бц. крист. C₁₄H₁₀O; М 194,230; T_{пл} 154-155°; Лит.: [1441] 191; Синт.: [999] 45-46

612. **апоморфин** бц. призматические крист. C₁₇H₁₇NO₂; М 267,330; CAS 58-00-4; T_{пл} 170°; Раств.: бензол: р., вода: 0,01069 (15°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; pK_{ВН}⁺ (1) = 8,92 (25°, вода); pK_{ВН}⁺ (2) = 7 (25°, вода); ΔD_{50} : 56 (мышь, в/в); Лит.: [250] 95, [763] 817, [1045] 444-445, [223] 130-131, [227] 287, [249] 76-77, [331] 1072

613. **апоморфина гидрохлорид** (апоморфина хлоргидрат) моноклинные крист. C₁₇H₁₈ClNO₂; М 303,790; T_{пл} 200°; Раств.: вода: 1,7 (15°), 2 (25°), эф.: 0,0536 (25°), этанол: 2,47 (25°), этанол 90%: 2 (25°); ΔD_{50} : 38 (мышь, в/в), 0,145 (мышь, в/б); Лит.: [62] 357, [1045] 444-445, [227] 287, [291] 769, 773

614. **апрофен** (1,1-дифенилпропионовой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист. C₂₁H₂₈ClNO₂; М 361,910; T_{пл} 165°; Раств.: ацетон: т.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1049] 836-837, [370] 146, [379] 134, [670] 216, [978] 258, [1412] 234-235

615. **1-арабиноза** ромбические крист. C₅H₁₀O₅; М 150,140; T_{пл} 159,5°; Раств.: вода: 58,9 (10°), эф.: н.р., этанол 90%: 0,5 (20°); Лит.: [1045] 444-445, [332] 170; Синт.: [999] 52-55

616. **арахионовая кислота** (5-цис,8-цис,11-цис,14-цис-эйкозанта тетраеновая кислота, arachidonic acid) CH₃(CH₂)₄(CH=CHCH₂)₄CH₂CH₂COOH; М 304,200; T_{пл} -49,5°; ΔD_{50} : 33 (мышь, в/в); Лит.: [1447] 54, [227] 290, [386] 621, [1074] 13

617. **арахиновой кислоты метиловый эфир** (эйкозановой кислоты метиловый эфир) CH₃(CH₂)₁₈COOCH₃; М 326,560; T_{пл} 46,4°; Давл. паров: 2 (188°); Лит.: [768] 15

618. **1-(+)-аргинин** призматические крист. (р.п. вода) H₂NC(=NH)NH(CH₂)₃CH(NH₂)COOH; М 174,200; T_{пл} 238°; T_{разл} 238°; Раств.: вода: 11,43 (10°), 15 (21°), 19,35 (30°), 30,84 (50°), эф.:

н.р., этанол: м.р.; pK_{BH^+} (1) = 9,04 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 2,17 (25°, вода); pK_a (1) = 12,48 (25°, вода); Лит.: [331] 325, [900] 125

619. **аргон** (argon) бц. г. Ar; M 39,950; $T_{\text{пл}}$ -189,6°; $T_{\text{кип}}$ -185,9°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0093 (0°), 0,0059 (20°), 0,0045 (40°), этанол: р.; Пл.: 1,4 (-186°, г/см³, ж.), 0,0017839 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-219,5°), 10 (-211,3°), 100 (-200,1°); ДП: 1,000504 (25°); Вязк.: 0,021 (0°), 0,0269 (100°), 0,0321 (200°), 0,0411 (400°); Ск.зв.: 319 (0°, состояние среды - газ) 321 (20°, состояние среды - газ) 325,23 (30,2°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 154,7 (г); C_p^0 : 20,79 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 1,19; $\Delta H_{\text{кип}}$: 6,51; $T_{\text{крит}}$: -122,5; $P_{\text{крит}}$: 4,86; $P_{\text{крит}}$: 0,531; Лит.: [257] 59-61, [490] 50, [734] 44, [900] 27, 54

620. **аргон - вода (8/46)** (аргона гидрат) 8Ar • 46H₂O; M 1148,290; $T_{\text{разл}}$ -42,8°; Лит.: [1214] 1113

621. **ареколин** (1,2,5,6-тетрагидро-1-метилникотиновой кислоты метиловый эфир, арекаидина метиловый эфир) бц. маслянистая ж. C₈H₁₃NO₂; M 155,200; $T_{\text{кип}}$ 220°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; pK_{BH^+} (1) = 6,84 (25°, вода); ΔD_{50} : 2500 (крысы, п/о), 40 (крысы, в/б), 550 (мыши, п/о), 36 (мыши, в/в), 190 (мыши, в/б); Лит.: [62] 360, [1045] 446-447, [227] 291-292, [728] 163-165

622. **арсаниловая кислота** (4-аминофенилмышьяковая кислота, п-аминобензоларсоновая кислота) бц. игольчатые крист. H₂NC₆H₄AsO(OH)₂; M 217,060; $T_{\text{пл}}$ 232°; $T_{\text{разл}}$ 280°; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: т.р., бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: р., укс.: т.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.; pK_a (2) = 4,02 (25°, вода); ΔD_{50} : 100 (мыши, в/в), 248 (мыши, в/б); Лит.: [77] 190, [1045] 446-447, [227] 296-297; Синт.: [999] 55-57

623. **1-арса-2-(2,5,6-три-(трет-бутил)фенил)ацетилен** светло-желт. крист. ((CH₃)₃C)₃C₆H₂CAs; M 332,355; $T_{\text{пл}}$ 114°; Лит.: [479] 550

624. **арсенукусная кислота** желт. игольчатые крист. HOOCCH₂As=AsCH₂COOH; M 267,930; $T_{\text{разл}}$ 205°; Лит.: [77] 190; Синт.: [999] 59

625. **арсин** (SA, arsine, водород мышьяковистый) бц. г. AsH₃; M 77,950; CAS 7784-42-1; $T_{\text{пл}}$ -116,9°; $T_{\text{кип}}$ -62,5°; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: бензол: р., вода: 0,02, хлф.: р.; Пл.: 0,003502 (20°, г/см³, г.); ΔH_{298}^0 : 66,4 (г); ΔG_{298}^0 : 68,9 (г); S_{298}^0 : 223 (г); C_p^0 : 38,6 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 1,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 16,69; Лит.: [440] 221-223, [443] 82-102, [105] 47-50, [227] 305-306, [257] 73-75, [349] 174-175, [734] 470-471, [737] 16-17, [900] 83

626. **арсония гексафторантимонат** бц. крист. $\text{AsH}_4[\text{SbF}_6]$; М 314,704; $T_{\text{разл}} -40^\circ$; Лит.: [479] 519

627. **арсония гексафторарсенат** бц. крист. $\text{AsH}_4[\text{AsF}_6]$; М 267,870; $T_{\text{разл}} -75^\circ$; Лит.: [479] 519

628. **артемизинин** $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{O}_5$; М 282,330; $T_{\text{пл}} 200^\circ$; Раств.: вода: 0,0063 (20°); Пл.: 1,3 (20° , г/см³, т.); $\Delta\text{H}_{298}^0 -1492,81$ (т); ΔD_{50} : 5105 (мышы, п/о), 2800 (мышы, в/м), 1558 (мышы, в/б); Лит.: [227] 306, [1345] 836-839, [1372] 1065-1088

629. **аскаридо** (1,4-перокси-п-ментен-2) ж. $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_2$; М 168,233; $T_{\text{пл}} 2,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 130-150^\circ$; ΔD_{50} : 200 (крысы, п/о), 400 (мышы, п/о); Лит.: [77] 192, [1441] 209, [1447] 57, [227] 309, [1193] 1333-1334, [1345] 837

630. **d-аскорбиновая кислота** $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$; М 176,120; $T_{\text{пл}} 192^\circ$; Лит.: [1507] 242

631. **l-аскорбиновая кислота** (2,3-дегидро-1-гулоновой кислоты гамма-лактон, витамин С) бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$; М 176,120; $T_{\text{пл}} 191^\circ$; $T_{\text{разл}} 192^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 16,33 ($6,99^\circ$), 24,98 (20°), 33,3 (25°), 39,37 ($49,99^\circ$), 46,41 ($64,99^\circ$), глицерин: пл.р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 4,8 (20°); Пл.: 1,65 (25° , г/см³, т.); $\text{pK}_a(1) = 4,1$ (24° , вода, 3-С-ОН); $\text{pK}_a(2) = 11,79$ (16° , вода, 2-С-ОН); ΔD_{50} : 3367 (мышы, п/о), 518 (мышы, в/в); Лит.: [62] 360-361, [955] 147, [1441] 384-385, [223] 137-138, [227] 309-310, [331] 277, [386] 19-56, [935], [900] 125, [1012] 244, [1402] 8, [1412] 634-638, [1507] 236-296

632. **d-аспарагиновая кислота** (l-аминоянтарная кислота) бц. ромбические крист. $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$; М 133,103; $T_{\text{пл}} 270^\circ$; Раств.: вода: 0,39 (10°), 0,54 (25°), 2,71 (75°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 448-449

633. **dl-аспарагиновая кислота** бц. моноклинные крист. $\text{HOOCCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 133,103; CAS 617-45-8; $T_{\text{пл}} 280^\circ$; $T_{\text{разл}} 280^\circ$; Лит.: [227] 311

634. **l-аспарагиновая кислота** (d-аминоянтарная кислота, l-aspartic acid) $\text{HOOCCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 133,103; $T_{\text{пл}} 270^\circ$; Раств.: вода: 0,223 (0°), 0,422 (20°), 0,5018 (25°), 0,845 (40°), 1,238 (50°), 2,642 (75°), эф.: н.р., этанол: н.р.; $\text{pK}_a(1) = 3,9$ (25° , вода); $\text{pK}_a(2) = 10$ (25° , вода); ΔD_{50} : 6000 (мышы, в/б); Лит.: [1045] 448-449, [223] 140-141, [227] 311, [291] 239-240, [332] 106-107

635. **l-аспарагиновой кислоты моноамид** (l-asparagine, l-аспарагин) бц. ромбические крист. $\text{H}_2\text{NCOCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$;

М 132,110; $T_{\text{пл}}$ 226°; Раств.: вода: 2,324 (20°), 34,4 (98°), пиридин: 0,03 (20°), трихлорэтилен: 0,018 (15°), хинолин: 0,11 (20°), этанол абс.: 0,02 (20°); $pK_a(1) = 8,85$ (25°, вода); Лит.: [1045] 448-449, [1046] 85, [227] 310, [291] 261-262, [332] 112

636. **аспартам** (L-альфа-аспартил-L-фенилаланина монометиловый эфир, aspartame) бел. игольчатые крист. $C_{14}H_{18}N_2O_5$; М 294,303; $T_{\text{пл}}$ 246,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: м.р.1 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; $pI(1) = 5,4$ (25°, вода); Лит.: [227] 311, [244] 86-95, [287] 401, [635] 103, [1093] 38

637. **астат** (astatine) At_2 ; М 419,970; $T_{\text{пл}}$ 244°; $T_{\text{кип}}$ 309°; Раств.: орг. р-ли: р.; Лит.: [444] 343-344, [1441] 211, [75] 3.18, [257] 75-77, [480] 227-229, [490] 50, [620] 423-424, [645] 228-259, [1033] 50, [1156] 1388-1406, [1209] 193-215

638. **атропин** (dl-гиосциамин, dl-датурин, dl-троповой кислоты тропиновый эфир) бц. ромбические крист. $C_{17}H_{23}NO_3$; М 289,369; $T_{\text{пл}}$ 115,5°; $T_{\text{возг}}$ 118°; Раств.: бензол: р., вода: 0,14 (19°), глицерин: 3 (15°), эф.: р.1,64 (20°), укс.: р., хлф.: р.50 (20°), этанол: р.25 (20°); $pK_{\text{BH}^+}(1) = 9,68$ (20°, вода); ΔD_{50} : 1500 (кролики), 221,5 (мышы, п/о), 30 (мышы, в/в), 1,5 (человек); Лит.: [934], [744] 150, [963] 335, [1045] 448-449, [1076] 28, [1441] 219-220, [1447] 60, [223] 151-152, [227] 315, [291] 778, [464] 307-309, [625] 259, [878] 368-369

639. **атропина пикрат** желт. пластинчатые крист. $C_{23}H_{26}N_4O_{10}$; М 518,475; $T_{\text{пл}}$ 175-176°; Лит.: [878] 369

640. **атропина сульфат** (dl-троповой кислоты тропинового эфира сульфат) бел. крист. $(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$; М 676,817; $T_{\text{пл}}$ 194°; Раств.: вода: 50 (20°), глицерин: 33 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 20 (20°); ΔD_{50} : 600 (крысы, п/о), 540 (крысы, п/к), 215 (крысы, в/б), 468 (мышы, п/о); Лит.: [764] 431, [1441] 219, [227] 315, [379] 350, [625] 259, [878] 369

641. **атропина сульфат моногидрат** $C_{34}H_{50}N_2O_{11}S$; М 694,830; $T_{\text{разл}}$ 109°; Разл. на: атропина сульфат, вода; Лит.: [878] 369

642. **атроповая кислота** (альфа-метилена-альфа-толуиловая кислота, альфа-фенилакриловая кислота) бц. моноклинные крист. $CH_2=C(C_6H_5)COOH$; М 148,160; $T_{\text{пл}}$ 106-107°; $T_{\text{кип}}$ 267°; $T_{\text{разл}}$ 267°; Раств.: вода: 0,13 (20°); $pK_a(1) = 3,84$ (25°, вода); Лит.: [1045] 450-451, [1046] 85, [331] 557

643. **афлатоксин В1** $C_{17}H_{12}O_6$; М 312,270; CAS 1162-65-8; $T_{\text{пл}}$ 269°; Раств.: вода: 0,0015; ΔD_{50} : 1 (коровы, п/о), 0,4 (кро-

лики, п/о), 17,9 (крысы-самки, п/о), 7,2 (крысы-самцы, п/о), 2 (лошади, п/о), 7,8 (макаки, п/о), 2 (морские свинки, п/о), 9 (мышь, п/о), 0,6 (норки, п/о), 2 (овцы, п/о), 2 (павианы, п/о), 0,5 (радужная форель, п/о), 0,62 (свиньи, п/о), 1 (собаки, п/о), 0,4 (утки, п/о), 10,2 (хомяки, п/о); Лит.: [1443] 80-81, [227] 89, [331] 1066, [1147] 26, 32

644. **аценафтен** (acenaphthene) бц. игольчатые крист. $C_{12}H_{10}$; М 154,200; CAS 83-32-9; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 279°; Раств.: вода: 0,000347 (25°), диоксид серы: 13 (7°), метанол: 1,8 (0°), 2,25 (20°), 6 (40°), 11,7 (60°), толуол: 20 (20°), хлф.: 33 (20°), этанол: 1,9 (0°), 4 (20°); Пл.: 1,024 (20°, г/см³, т.); n 1,604 (20°); LD_{50} : 600 (крысы, в/б), 2100 (мышь, п/о); Лит.: [76] 2, [1441] 221, [1447] 61, [227] 4, [231] 691-698, [291] 697, [331] 828, [951]

645. **аценафтилен** золотисто-желт. крист. $C_{12}H_8$; М 152,191; $T_{пл}$ 92-93°; $T_{кип}$ 265-275°; Раств.: вода: 0,000393 (25°), этанол 95%: л.р.; LD_{50} : 1700 (крысы, в/б), 3000 (крысы, в/ж); Лит.: [438] 134-135, [227] 4, [331] 814

646. **ацесульфам-К** (калия 6-метил-1,2,3-оксатиазин-4(3Н)-он-2,2-диоксид, пищевая добавка Е950, сунетт) бел. моноклинные крист. $C_4H_4KNO_5S$; М 201,240; $T_{взл}$ 225°; Раств.: вода: 15 (0°), 27 (20°), 130 (100°), ДМСО: л.р., ДМФА: л.р., этанол 50%: 10 (20°); Пл.: 1,81 (20°, г/см³, т.); LD_{50} : 7431 (, п/о); Лит.: [227] 5, [244] 65-85, [635] 86, 88, [749] 140-141

647. **ацетальдегид** (acetaldehyde, уксусный альдегид, этанал, этаналь) бц. ж. CH_3CHO ; М 44,050; $T_{пл}$ -124°; $T_{кип}$ 20,8°; Раств.: бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,783 (20°, г/см³, ж.); n 1,3316 (20°); pK_a (1) = 13,57 (25°, вода, для $CH_3CH(OH)_2$); ДП: 21,8 (10°); Дип.: 2,69 (20°); Вязк.: 0,22 (20°); Пов.нат.: 21,2 (20°); $\Delta n_{кип}$: 25,25; $T_{свесп}$: 156; $\Delta n_{сгор}$: 1164,8; LD_{50} : 1930 (б. крысы, п/о), 1232 (морские свинки, п/о), 1200 (мышь, п/о); $T_{крит}$: 188; $P_{крит}$: 6,4; Лит.: [1045] 1030-1031, [1050] 473, [1441] 224, [75] 1.76, [227] 5-6, [291] 100, [428] 248, [734] 560, [900] 187, [1149] 189; Синт.: [888] 676-678, [1521] 345-346

648. **ацетальдегида тетрамер** (метальдегид) бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $(CH_3CHO)_4$; М 176,210; $T_{пл}$ 246,2°; $T_{возг}$ 115°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,764 (25°), хлф.: р. (61°), этанол: 2,4 (70°); Лит.: [1045] 780-781

649. **ацетамидина гидрохлорид** (acetamidine hydrochloride) призматические крист. (р.п. этанол) $C_2H_7ClN_2$; М 94,540; $T_{пл}$ 166-167°; Лит.: [77] 5, [227] 8; Синт.: [999] 66-67

650. **4-ацетаминобензолсульфиновая кислота** $C_8H_9NO_3S$; М 199,227; $T_{пл}$ 155°; $T_{разл}$ 155°; Лит.: [999] 68-69; Синт.: [999] 68-69

651. **4-ацетаминофенол** (4-(ацетиламино)фенол, N-(4-гидроксифенил)ацетамид, paracetamol, ацетофен, парацетамол) бел. крист. $HO-C_6H_4-NHCOCH_3$; М 151,160; $T_{пл}$ 168°; Раств.: 1-бутанол: 4,755 (-5°), 5,196 (0°), 5,721 (5°), 6,331 (10°), 6,929 (15°), 7,707 (20°), 8,327 (25°), 1-гексанол: 4,971 (30°), 1-гептанол: 3,743 (30°), 1-октанол: 2,747 (30°), 1-пентанол: 6,782 (30°), 2-бутанон: 6,999 (30°), ацетон: 5,039 (-5°), 5,561 (0°), 6,232 (5°), 6,963 (10°), 7,848 (15°), 8,809 (20°), 9,938 (25°), 11,165 (30°), ацетонитрил: 1,118 (0°), 2,31 (20°), 3,283 (30°), вода: 1,436 (25°), 2,72 (50°), гексан: 0,000719 (25°), ДМСО: 113,256 (30°), ДМФА: 101,202 (30°), диоксан: 1,708 (30°), дихлорметан: 0,032 (30°), эф.: н.р., изопропанол: 1,719 (0°), 10,878 (20°), 13,501 (30°), метанол: 19,148 (0°), 23,96 (10°), 29,781 (20°), 37,161 (30°), пропанол: 7,23 (0°), 10,809 (20°), 13,277 (30°), ТГФ: 15,537 (30°), тетрачлорметан: 0,089 (30°), толуол: 0,022 (0°), 0,037 (20°), 0,034 (30°), укс.: 8,272 (30°), хлф.: 0,154 (30°), этанол: 11,856 (-5°), 12,965 (0°), 15,614 (10°), 19,061 (20°), 23,275 (30°), этилацетат: 0,527 (0°), 0,852 (20°), 1,073 (30°), этиленгликоль: 14,43 (30°); LD_{50} : 2404 (крысы, п/о), 338 (мыши, п/о); Лит.: [1049] 838-839, [1447] 423, [218] 71-220, [223] 1557-1558, [331] 487, [379] 183, [665] 22, 28

652. **2-ацетил-9-азабицикло[4.2.1]нон-2-ена гидрохлорид** (анатоксина-а гидрохлорид) бц. $C_{10}H_{18}ClNO$; М 203,710; CAS 64285-06-9; $T_{пл}$ 152,5-153°; Раств.: вода: р.; LD_{50} : 5 (мыши, п/о), 0,2 (мыши, в/б); Лит.: [264] 78, [96] 142-145, [100] 373-374, [164] 1301-1309, [1154] 216-218

653. **4-(ацетиламино)анилин** (N-ацетил-п-фенилендиамин, п-аминоацетанилид) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3CONHC_6H_4NH_2$; М 150,178; $T_{пл}$ 161-162°; $T_{кип}$ 267°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 452-453, [227] 145; Синт.: [461] 210-211

654. **N-ацетиланилин** (N-фенилацетамид, acetanilide, антифебрин, ацетанилид) $C_6H_5NHCOCH_3$; М 135,200; $T_{пл}$ 114,3°; $T_{кип}$ 304°; Раств.: амиловый спирт: 16,3 (25°), аммиак жидкий: 92,3, анилин: 24 (30°), ацетон: 45,24 (30°), бензальдегид: 23,2 (30°), бензол: 1,08 (20°), 1,4 (25°), 2,46 (30°), вода: 0,47 (16°), 0,5015 (20°), 0,71 (30°), 1,309 (50°), 2,606 (70°), эф.: 2,88 (25°), изопропанол: 25,9 (20°), ксилол: 1,68 (32,5°), метанол: 46 (20°),

215 (60°), муравьиная кислота 95%: 103 (16,8°), нитробензол: 7,6 (25°), п-цимол: 7,23 (30°), пиридин: 48,6 (20°), пропанола: 22,6 (20°), сероуглерод: 0,23 (25°), тетрагидрометан: 0,102 (25°), толуол: 0,54 (20°), 1,63 (40°), 8,69 (60°), 74,85 (80°), 355,5 (100°), укс. 85%: 40,4 (20°), 67,9 (35°), хинолин: 12,67 (20°), хлф.: 3,9 (0°), 13 (20°), 65 (60°), этанол 50%: 11,9 (20°), 18,8 (30°), этанол абс.: 28,8 (20°), 40,5 (30°); Пл.: 1,0261 (20°, г/см³, т.); ЛД₅₀: 800 (крысы, п/о), 540 (крысы, в/б), 1210 (мышы, п/о), 500 (мышы, в/б); Лит.: [1447] 61, [227] 13-14, [291] 600-605, [331] 485-486, [1462] 91; Синт.: [461] 169-170, [468] 86

655. **ацетилацетон** (2,4-пентандион, acetylacetone) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$; М 100,116; CAS 123-54-6; Т_{пл} -23°; Т_{кип} 140,5°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 15 (30°), 34 (80°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9721 (25°, г/см³, ж.); n 1,4541 (17°); Давл. паров: 746 (139°); рK_a (1) = 8,24 (25°, вода, енольная форма); рK_a (1) = 8,95 (25°, вода, кето-форма); ДП: 25,7 (20°); Лит.: [227] 37, [291] 292, [332] 152, [618] 120, [734] 561-562, [862] 14, [900] 126

656. **2-ацетилбензойная кислота** (о-ацетилбензойная кислота, о-ацетофенонкарбоновая кислота) крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{COC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 164,158; Т_{пл} 114-116°; Раств.: вода: р. (100°); Лит.: [1045] 490-491

657. **3-О-ацетилбетулиновый альдегид** $\text{C}_{32}\text{H}_{50}\text{O}_3$; М 482,738; Т_{пл} 173-175°; Лит.: [1433] 22

658. **3-ацетилдезоксииниваленол** крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{O}_7$; М 338,352; Т_{пл} 185,5-186°; ЛД₅₀: 34 (мышы, п/о), 47 (мышы, в/б); Лит.: [227] 42

659. **α-ацетилдигитоксин** пластинчатые крист. (р.п. метанол) $\text{C}_{43}\text{H}_{66}\text{O}_{14}$; М 806,976; Т_{пл} 217-221°; ЛД₅₀: 0,25 (кошки, п/о), 0,514 (кошки, в/в); Лит.: [318] 14, [227] 43

660. **ацетилен** (acetylene, этин) бц. г. C_2H_2 ; М 26,040; Т_{кип} -83,8°; Т_{возг} -84,1°; Раств.: бензол: 0,749 (4°), нитробензол: 0,573 (3°), циклогексанола: 0,963 (2,6°); n 1,00051 (0°); рK_a (1) = 25 (20°, вода); ΔH₂₉₈⁰: 226,75 (г); S₂₉₈⁰: 200,8 (г); C_p⁰: 43,93 (г); Т_{свояс}: 335; ΔH_{сгор}: 135,4; Т_{крит}: 35,2; Р_{крит}: 6,45; Пл_{крит}: 0,23; Лит.: [1039] 56, [227] 44-45, [291] 71-75, [734] 534, [900] 126, [924] 475-478

661. **ацетилендикарбоновая кислота** (бутиндиовая кислота) бц. призматические крист. HOOC-CC-COOH ; М 114,060; Т_{пл} 179°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; рK_a (1) = 1,74

(20°, вода); pK_a (2) = 4,38 (20°, вода); Лит.: [77] 23, [971] 180-181, [1045] 458-459, [1441] 228, [1447] 62

662. **ацетилендикарбоновой кислоты диамид** $H_2NCO-CC-CONH_2$; М 112,087; $T_{пл}$ 216-218°; LD_{50} : 89,2 (мышь, п/о), 11 (мышь, в/в); Лит.: [227] 45

663. **ацетилендикарбоновой кислоты диметиловый эфир** $CH_3OOC-CC-COCH_3$; М 142,109; $T_{кип}$ 195-198°; $T_{разл}$ 198°; Давл. паров: 8 (96°); Лит.: [77] 23, [971] 180-181, [1385] 78-79

664. **О-ацетилкодеин** $C_{20}H_{23}NO_4$; М 341,401; CAS 6703-27-1; $T_{пл}$ 134°; LD_{50} : 120 (мышь); Лит.: [62] 317-318, [978] 46, [1497] 358-359

665. **dl-О-ацетиаминдальная кислота** крист. $C_6H_5CH(OC(O)CH_3)COOH$; М 194,184; $T_{пл}$ 79-80°; Лит.: [78] 535; Синт.: [999] 69-70

666. **О-ацетиаминдальной кислоты хлорангидрид** $C_6H_5CH(OC(O)CH_3)COCl$; М 212,630; Давл. паров: 10 (130°); Лит.: [999] 69-70; Синт.: [999] 69-70

667. **ацетилнитрат** бц. ж. CH_3COONO_2 ; М 105,050; Давл. паров: 70 (22°); Лит.: [76] 25, [318] 15, [227] 53; Синт.: [487] 292

668. **Н-ацетил-4-нитроанилин** (пара-нитроацетанилид) желт. ромбические крист. $O_2NC_6H_4NHCOCH_3$; М 180,160; $T_{пл}$ 215°; Раств.: вода: 0,22 (20°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 454-455, [1447] 383, [291] 597-598, [331] 470, [565] 45; Синт.: [461] 113

669. **2-ацетил-3-нитробензойная кислота** $CH_3COC_6H_3(NO_2)COOH$; М 209,160; $T_{пл}$ 159-160°; Лит.: [808] 12; Синт.: [808] 12

670. **2-ацетилпиридин** $CH_3COC_5H_4N$; М 121,137; $T_{кип}$ 192°; Лит.: [971] 286-287

671. **3-ацетилпиридин** $CH_3COC_5H_4N$; М 121,137; $T_{пл}$ 13-14°; $T_{кип}$ 220°; Лит.: [971] 286-287

672. **4-ацетилпиридин** $CH_3COC_5H_4N$; М 121,137; $T_{пл}$ 15°; $T_{кип}$ 211-212°; Лит.: [971] 286-287

673. **4-ацетил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3COC(CH_2O)_3PO$; М 192,110; $T_{пл}$ 190-192°; LD_{50} : 51 (мышь, в/б); Лит.: [667] 12, 64

674. **2-ацетилфуран** (метил-2-фурилкетон) бц. крист. (р.п. петролейный эфир) $CH_3C(O)C_4H_3O$; М 110,111; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 173°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 794-795, [227] 47

675. **ацетилхолина хлорид** (N-(2-ацетоксиэтил)триметиламмония хлорид, acetylcholine chloride) бц. крист.

$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$; М 181,660; $T_{\text{пл}}$ 144-148°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., пиридин: 126 (25°), хлф.: л.р., этанол: 48,1 (0°), 110 (20°); LD_{50} : 2500 (крысы, п/о), 22 (крысы, в/в), 3000 (мыши, п/о), 10 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 63, [223] 20-21, [379] 151, [1412] 233-234

676. **N-ацетил-4-этоксанилин** (фенацетин) бел. крист. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{NHCOCH}_3$; М 179,220; $T_{\text{пл}}$ 135°; Раств.: амилацетат: 2,48 (30°), амиловый спирт: 3,64 (25°), анилин: 10,45 (30°), ацетон: 11,96 (30°), бензальдегид: 9,22 (30°), бензол: 0,65 (30°), вода: 0,03603 (15°), 0,0502 (25°), 1,186 (100°), эф.: 1,58 (25°), ксилол: 1,27 (32,5°), пиридин: 17,39 (20°), пиридин 50% водный: 28,94 (20°), тетрахлорметан: 0,037 (25°), толуол: 0,3 (25°), укс. 99,5%: 15,81 (21,5°), хиолин: 7,83 (20°), хлф.: 5 (25°), этанол 90%: 8,48 (25°), этанол абс.: 7,11 (25°); LD_{50} : 3600 (крысы, п/о), 866 (мыши, п/о); Лит.: [223] 1606, [291] 670-671, [331] 674, [350] 118, [379] 183

677. **ацетогидроксамавая кислота** (acetoxyhydroxamic acid) CH_3CONHOH ; М 75,070; $T_{\text{пл}}$ 88°; $\text{pK}_a(1) = 9,46$ (25°, вода); LD_{50} : 1300 (мыши, в/б); Лит.: [227] 21, [538] 53, [865] 12, 53

678. **2-ацетоксибензальдегид** $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 164,160; $T_{\text{пл}}$ 37°; Лит.: [24] 67

679. **3-ацетоксибензальдегид** ж. $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 164,160; $T_{\text{кип}}$ 203-263°; Лит.: [24] 79, [79] 729

680. **4-ацетоксибензальдегид** $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 164,160; $T_{\text{кип}}$ 264-265°; Лит.: [24] 82

681. **2-ацетоксибензойная кислота** (2-acetoxybenzoic acid, acetylsalicylic acid, аспирин, ацетилсалициловая кислота, салициловой кислоты уксуснокислый эфир) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 180,160; CAS 50-78-2; $T_{\text{пл}}$ 136,5°; $T_{\text{раза}}$ 140°; Раств.: бензол: 0,325 (25°), вода: 0,25 (15°), 0,38 (20°), 0,46 (25°), 0,51 (30°), 0,79 (40°), 0,89 (50°), 1,23 (60,17°), эф.: 3,57 (20°), тетрахлорметан: 0,04 (25°), хлф.: 5,9 (20°), этанол 90%: 24,4 (20°); Пов.нат.: 60,06 (25,9°); LD_{50} : 1010 (кролики, п/о), 200 (крысы, п/о), 1600 (крысы, п/к), 340 (крысы, в/б), 1075 (морские свинки, п/о), 250 (мыши, п/о), 1520 (мыши, п/к), 280 (мыши, в/б), 700 (собаки, п/о), 581 (собаки, в/в); Лит.: [62] 361-362, [42] 44, [218] 72-73, [223] 28-29, [227] 56-57, [291] 630-631, [331] 557-558, [878] 164-166, [900] 126, [1412] 174-175; Синт.: [461] 170, [468] 86

682. **4-ацетокси-3,5-диметоксибензальдегид** $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$; М 224,210; $T_{\text{пл}}$ 112-113°; Лит.: [554] 21; Синт.: [554] 21

683. **ацетоксимеркуркарбоневой кислоты этиловый эфир** бел. $\text{CH}_3\text{COOHgCOOC}_2\text{H}_5$; М 332,705; $T_{\text{пл}}$ 125°; Лит.: [1317] 737

684. **2-ацетокси-3-метилбензальдегид** $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 178,185; $T_{\text{кип}}$ 267°; Лит.: [24] 89

685. **2-ацетокси-5-метилбензальдегид** $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 178,185; $T_{\text{пл}}$ 57°; Лит.: [24] 88

686. **2-ацетокси-5-метоксибензальдегид** $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 194,184; $T_{\text{пл}}$ 63°; Лит.: [24] 99

687. **4-ацетокси-3-метоксибензальдегид** (ацетилванилин, ванилина ацетат) бц. иголючатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 194,184; $T_{\text{пл}}$ 77°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [24] 104, [1045] 570-571

688. **ацетоксициклогексимид** $\text{C}_{17}\text{H}_{25}\text{NO}_6$; М 339,383; $T_{\text{пл}}$ 140°; LD_{50} : 0,158 (крысы, п/о), 0,19 (крысы, п/к), 0,17 (крысы, в/б), 19 (мыши, в/б); Лит.: [227] 29-30

689. **2-ацетокси-5-этоксибензальдегид** $\text{CH}_3\text{COO}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 208,211; $T_{\text{пл}}$ 69°; $T_{\text{кип}}$ 285°; $T_{\text{раза}}$ 285°; Лит.: [24] 99

690. **ацетон** (acetone, dimethyl ketone, пропан-2-one, диметилкетон, пропанон) бц. ж. CH_3COCH_3 ; М 58,080; CAS 67-64-1; $T_{\text{пл}}$ -95,35°; $T_{\text{кип}}$ 56,24°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., метанол: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,7908 (20°, г/см³, ж.), 0,7899 (25°, г/см³, ж.); n 1,3591 (20°), 1,3588 (25°); pK_{BH^+} (1) = -7,2 (25°, вода); pK_{a} (1) = 20 (20°, вода); ДП: 20,9 (20°); Дип.: 2,84 (20°); Вязк.: 0,295 (25°), 0,28 (41°), 0,36 (10°); Пов.нат.: 23,7 (20°); Ск.зв.: 1189 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -247,7 (ж); S_{298}^0 : 200 (ж); C_p^0 : 125 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 5,69; $\Delta H_{\text{кип}}$: 29,1; $T_{\text{всп}}$: -18; $T_{\text{свосп}}$: 465; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 1829,4; ΔH_{298}^0 : -216,5 (г); LD_{50} : 3800 (кролики, п/о), 9750 (крысы, п/о); $T_{\text{крит}}$: 235,5; $P_{\text{крит}}$: 4,7; ПЛ_{крит}: 0,273; Лит.: [744] 261, [909] 145, [1441] 230-231, [227] 22-23, [291] 175-184, [299] 171-173, [352] 138, [370] 147, [472] 186, [734] 561, [779] 60, 279-284, [900] 127, [1499] 62-71

691. **ацетона оксим** (2-пропаноноксим, ацетоксим) бц. призматические крист. $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{NOH}$; М 73,100; $T_{\text{пл}}$ 61°; $T_{\text{кип}}$ 136,3°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., лигроин: р., этанол: л.р.; ПЛ.: 0,97 (20°, г/см³, т.); pK_{a} (1) = 12,42 (25°, вода); LD_{50} : 4000 (мыши, в/б); Лит.: [1045] 460-461, [1447] 63, [227] 24-25, [1484] 199; Синт.: [999] 164-166

692. **ацетона фенилгидразон** (1-фенил-2-изопропилиденгидразин) бц. ромбические крист. $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{NNHC}_6\text{H}_5$; М 148,200;

$T_{\text{пл}}$ 27°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 50 (163°); Лит.: [1045] 460-461

693. **ацетондикарбоновая кислота** (3-оксопентандиовая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{HOOCCH}_2\text{COCH}_2\text{COOH}$; М 146,100; $T_{\text{пл}}$ 135°; $T_{\text{разл}}$ 135°; Лит.: [971] 268-269; Синт.: [999] 70-72

694. **ацетонитрил-1,2-бис(дифенилфосфинил)этилен-платинакарбоновая кислота** $((\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{PCH}=\text{CHP}(\text{C}_6\text{H}_5)_2)(\text{CH}_3\text{CN})\text{PtCOOH}$; М 677,550; $T_{\text{пл}}$ 177-179°; Лит.: [1317] 732

695. **ацетонциангидрин** (2-гидрокси-2-метилпропаннитрил, 2-гидрокси-2-метилпропановой кислоты нитрил, гидроксизобутиронитрил, гидроксизомаслянной кислоты нитрил) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$; М 85,100; $T_{\text{пл}}$ -19°; $T_{\text{кип}}$ 82°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,932 (20°, г/см³, ж.); n 1,3996 (20°); Давл. паров: 23 (82°); ΔD_{50} : 5,9 (крысы-самки, п/о), 5,7 (крысы-самцы, п/о), 5,8 (мыши-самки, п/о); Лит.: [439] 103-105, [971] 312-313, [1441] 231-232, [1080] 29

696. **ацеторфин** $\text{C}_{27}\text{H}_{35}\text{NO}_5$; М 453,600; CAS 25333-77-1; $T_{\text{пл}}$ 193°; Раств.: вода: 0,025 (20°), эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [62] 316

697. **ацеторфина гидрохлорид** бел. крист. $\text{C}_{27}\text{H}_{36}\text{ClNO}_5$; М 490,031; CAS 25333-78-2; $T_{\text{пл}}$ 204°; Раств.: вода: 2 (20°), этанол: 10 (20°); Лит.: [62] 316

698. **ацетоуксусная кислота** ж. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOH}$; М 102,089; $T_{\text{кип}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 100°; pK_a (1) = 3,58 (18°, вода); Лит.: [1441] 110, [1447] 64

699. **ацетоуксусной кислоты этиловый эфир смесь таутомеров** (ацетоуксусный эфир) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 130,142; $T_{\text{пл}}$ -45°; $T_{\text{кип}}$ 180,8°; Раств.: вода: 12,51 (10,5°), 11,1 (16,5°); pK_a (1) = 10,68 (25°, вода); Лит.: [1447] 64, [331] 286; Синт.: [999] 73-74

700. **ацетофенон** (acetophenone, ацетилбензол, метилфенилкетон) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{O})\text{CH}_3$; М 120,150; $T_{\text{пл}}$ 19,62°; $T_{\text{кип}}$ 202,3°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,5371 (25°), 0,7937 (60°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0281 (20°, г/см³, ж.); n 1,53718 (20°); Давл. паров: 10 (79°); pK_a (1) = 19 (20°, вода, CH_3 группа); ДП: 17,39 (25°) 8,64 (202°); Дип.: 3,02 (20°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 38,79; $\Delta n_{\text{сгор}}$: 4137,6; ΔD_{50} : 2650 (б. крысы, п/о), 1250 (мыши, п/о); Лит.: [227] 26, [331] 473, [472] 77, [900] 127; Синт.: [468] 161, [468] 160-161

701. **ацикловир** (virolex, виролекс, зовиракс) крист. (р.п. этанол) $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}_5\text{O}_3$; М 225,204; CAS 59277-89-3; $T_{\text{пл}}$ 256,5-257°;

ЛД₅₀: 910 (крысы, в/в), 620 (крысы, п/к), 860 (крысы, в/б), 1118 (мышь, в/в), 1000 (мышь, в/б); Лит.: [318] 26, [223] 31-33, [227] 76, [671] 357

702. **баклофен** (бета-(аминомети)-бета-(4-хлорбензол)пропионовая кислота) бел. крист. $C_6H_4CH(CH_2NH_2)CH_2COOH$; М 213,660; CAS 1134-47-0; Т_{пл} 207°; Раств.: вода: 0,4549 (25°); ЛД₅₀: 145 (крысы, п/о), 78 (крысы, в/в), 200 (мышь, п/о), 31 (мышь, в/в); Лит.: [62] 369-370, [918] 119, [223] 174-175, [331] 659, [672] 46-47

703. **барбитуровая кислота** (N,N'-малонилмочевина, малоновой кислоты уреид) бц. ромбические крист. $CH_2(CONH)_2CO$; М 128,100; CAS 67-52-7; Т_{пл} 248°; Раств.: вода: м.р. (20°), х.р. (100°), эф.: р., этанол: м.р.; рK_а (1) = 4,04 (25°, вода); ЛД₅₀: 13400 (крысы-самки, в/ж), 505 (мышь, в/б); Лит.: [332] 85, [900] 127, [1120] 47; Синт.: [653] 65-66

704. **барий** (barium) серебристо-бел. кубические мет. Ва; М 137,340; Т_{пл} 727°; Т_{кип} 1860°; Раств.: аммиак жидкий: 153,6 (-33,4°), вода: реаг., ртуть: 0,33 (18°); Пл.: 3,76 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (724°), 1 (861°), 10 (1044°), 100 (1300°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 67 (т); C_р⁰: 28,7 (т); ΔH_{пл}: 8,66; ΔH_{кип}: 150,9; Лит.: [741] 10, [1517] 195, [75] 3.18, [490] 50, [900] 54

705. **бария азид** бц. моноклинные крист. $Ba(N_3)_2$; М 221,380; Т_{разл} 219°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 12,5 (0°), 16,7 (15°), 17,3 (17°), эф.: н.р., этанол абс.: 0,017 (16°); Пл.: 2,936 (20°, г/см³, т.); Лит.: [741] 81, [764] 184, [1045] 28-29, [1516] 20, [227] 339, [289] 169, [535] 100-101

706. **бария азид гексагидрат** бел. $Ba(N_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 329,459; Т_{разл} 120°; Лит.: [655] 83

707. **бария амид** бел. $Ba(NH_2)_2$; М 169,372; Т_{пл} 290°; Т_{разл} 500°; Лит.: [655] 83

708. **бария арсенат** бел. $Ba_3(AsO_4)_2$; М 689,819; Т_{пл} 1605°; Раств.: вода: 0,055 (20°); Лит.: [1039] 33, [655] 81

709. **бария арсенид** коричневл. Ba_3As_2 ; М 561,824; Т_{пл} >1000°; Лит.: [655] 81

710. **бария ацетат** (barium acetate) бц. крист. $(CH_3COO)_2Ba$; М 255,430; Т_{пл} 490°; Т_{разл} 490°; Разл. на: бария карбонат; Раств.: вода: 71 (20°), 75 (30°), 79 (40°), 74 (60°), 75 (100°), метанол: 0,55 (18°), 0,23 (66°); Пл.: 2,47 (20°, к в.4, т.); ЛД₅₀: 921 (крысы, п/о), 21 (мышь, в/в); Лит.: [634] 186-187, [1441] 241, [227] 338, [257] 79-80, [289] 135-136

711. **бария ацетат моногидрат** бц. триклинные крист. $\text{Ba}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 273,430; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: бария ацетат, вода; Раств.: вода: 71,4 (25°), 70 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,19 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 100-101

712. **бария бромат** бел. $\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2$; М 393,131; $T_{\text{разл}} 270^\circ$; Разл. на: бария бромид; Лит.: [655] 81

713. **бария бромат моногидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 411,170; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,3 (0°), 5,7 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,95 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1038 (т); S_{298}^0 : 288 (т); C_p^0 : 221,8 (т); Лит.: [1045] 30-31, [498] 69

714. **бария бромид** (barium bromide) бц. ромбические крист. BaBr_2 ; М 297,150; $T_{\text{пл}} 847^\circ$; $T_{\text{кип}} 1980^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,017 (0°), ацетон: 0,0287 (0°), 0,0262 (20°), 0,0246 (50°), вода: 90,5 (0°), 94,2 (10°), 98 (20°), 100 (25°), 102,5 (30°), 106,2 (40°), 110,5 (50°), 120,7 (75°), 132 (100°), изоамиловый спирт: 0,016 (25°), метанол: 44,4 (0°), 43,1 (10°), 41,9 (20°), 40,2 (40°), 38,8 (60°), этанол абс.: 5,88 (0°), 5,067 (10°), 4,13 (20°), 2,433 (40°), 1,253 (70°); Пл.: 4,78 (24°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -756,5 (т); ΔG_{298}^0 : -732 (т); S_{298}^0 : 150 (т); C_p^0 : 76 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 32,2; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 232; Лит.: [1046] 291, [289] 131-133, [535] 100-101, [900] 54

715. **бария бромид дигидрат** бел. $\text{BaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 297,135; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1356 (т); ΔG_{298}^0 : -1222 (т); S_{298}^0 : 230 (т); Лит.: [655] 81

716. **бария вольфрамат** бц. тетрагональные крист. BaWO_4 ; М 385,170; $T_{\text{пл}} 1475^\circ$; $T_{\text{кип}} 1730^\circ$; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,04 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1697 (т); S_{298}^0 : 146 (т); Лит.: [535] 100-101

717. **бария гексаборид** сер. кубические крист. BaB_6 ; М 202,193; $T_{\text{пл}} 2270^\circ$; Пл.: 4,36 (16°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 66, [535] 100-101

718. **бария гексагидроксокупрат(II)** голуб. $\text{Ba}_2[\text{Cu}(\text{OH})_6]$; М 440,244; $T_{\text{разл}} >250^\circ$; Лит.: [735] 271

719. **бария гексафторсиликат** BaSiF_6 ; М 279,400; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: 0,015 (0°), 0,019 (16°), 0,025 (25°), 0,028 (35°), 0,031 (45°), 0,035 (55°), 0,044 (78°), этанол: н.р.; Пл.: 4,29 (21°, к в.4, т.); ΔD_{50} : 175 (крысы, п/о); Лит.: [764] 185, [1405] 118-119, [75] 3.18, [227] 344, [289] 165, [734] 603

720. **бария гексахлорплатинат(IV)** темно-желт. $\text{Ba}[\text{PtCl}_6]$; М 545,123; $T_{\text{разл}} 320^\circ$; Лит.: [655] 157

721. **бария гексахлорплатинат(IV) гексагидрат** оранжево-желт. моноклинные крист. $\text{Ba}[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 653,220;

$T_{\text{разл}} 70^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,86 (20° , г/см³, т.); Лит.: [535] 104-105

722. **бария гексацианоферрат(II) гексагидрат** желт. моноклинные крист. $\text{Ba}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 594,720; $T_{\text{разл}} 40^\circ$; Раств.: вода: 0,17 (15°), 0,9 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,67 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2351 (т); S_{298}^0 : 114,6 (т); Лит.: [1045] 64-65, [535] 104-105, [1064] 49

723. **бария гидрид** светло-сер. ромбические крист. BaH_2 ; М 139,360; $T_{\text{разл}} 675^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,21 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -190,1 (т); ΔG_{298}^0 : -130 (т); S_{298}^0 : 63 (т); C_p^0 : 46 (т); Лит.: [227] 342, [535] 102-103, [900] 54

724. **бария гидроарсенат** бел. BaHAsO_4 ; М 277,254; $T_{\text{разл}} 900^\circ$; Разл. на: бария диарсенат(V); Лит.: [655] 82

725. **бария гидроарсенат моногидрат** бц. ромбические крист. $\text{BaHAsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 295,270; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: вода; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 1,93 (15° , г/см³, т.); Лит.: [535] 100-101

726. **бария гидроксид** бц. моноклинные крист. $\text{Ba}(\text{OH})_2$; М 171,350; $T_{\text{пл}} 408^\circ$; $T_{\text{разл}} 1000^\circ$; Раств.: ацетон: м.р., вода: 1,67 (0°), 2,48 (10°), 3,89 (20°), 5,59 (30°), 8,22 (40°), 13,1 (50°), 20,9 (60°), 101,4 (80°), этанол: 12,61 (25°); Пл.: 4,5 (20° , г/см³, т.); $pK_b(1) = 0,64$ (25° , вода); ΔH_{298}^0 : -950 (т); ΔG_{298}^0 : -886 (т); S_{298}^0 : 124 (т); ΔD_{50} : 255 (крысы, в/б), 308 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 136, [227] 342-343, [289] 176-179, [900] 54

727. **бария гидроксид октагидрат** бел. $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 315,464; $T_{\text{пл}} 78^\circ$; $T_{\text{разл}} 130^\circ$; Лит.: [655] 83

728. **бария гидросульфид** бел. крист. $\text{Ba}(\text{SH})_2$; М 203,473; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Разл. на: бария сульфид, сероводород; Раств.: вода: 48,8 (20°), 77,6 (100°); Лит.: [1046] 186, [1447] 66, [289] 182, [655] 82

729. **бария гидрофосфат** бц. ромбические крист. BaHPO_4 ; М 233,306; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,17 (15° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1818 (т); Лит.: [535] 102-103

730. **бария гипонитрит** бел. игольчатые крист. BaN_2O_2 ; М 197,350; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Разл. на: бария оксид; Лит.: [1045] 28-29, [655] 83

731. **бария гипонитрит тетрагидрат** бел. крист. $\text{BaN}_2\text{O}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 269,410; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: вода; Лит.: [1045] 28-29, [655] 83

732. **бария гипофосфит моногидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 285,320; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 28

(15°), 31 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,9 (17°, г/см³, т.); Лит.: [535] 102-103, [1247] 2167

733. **бария гипохлорит дигидрат** бел. $\text{Ba}(\text{ClO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 276,262; $T_{\text{разл}} > 185^\circ$; Лит.: [655] 82

734. **бария диарсенат(V)** бел. $\text{Ba}_2\text{As}_2\text{O}_7$; М 536,493; $T_{\text{разл}} > 1000^\circ$; Лит.: [655] 81

735. **бария диванадат** бел. $\text{Ba}_2\text{V}_2\text{O}_7$; М 488,533; $T_{\text{пл}} 863^\circ$; Лит.: [655] 84

736. **бария дигидрофосфат** бел. $\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$; М 331,301; $T_{\text{разл}} > 340^\circ$; Лит.: [655] 82

737. **бария диизонитрозогидразид тригидрат** $\text{BaN}_4\text{O}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 279,398; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Лит.: [546] 1838; Синт.: [546] 1839

738. **бария дикарбид** (бария карбид) сер. тетрагональные крист. BaC_2 ; М 161,360; $T_{\text{пл}} 2000^\circ$; $T_{\text{разл}} 2000^\circ$; Раств.: вода: реар.; Пл.: 3,75 (20°, г/см³, т.); $\Delta\text{H}_{298}^0: -82$ (т); Лит.: [1045] 32-33

739. **бария дисульфид** желт. BaS_2 ; М 201,457; $T_{\text{пл}} 925^\circ$; $T_{\text{разл}} 925^\circ$; Лит.: [655] 83

740. **бария дитионат** бел. BaS_2O_6 ; М 297,453; $T_{\text{разл}} > 140^\circ$; Разл. на: бария сульфат; Лит.: [655] 83

741. **бария дитионат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{BaS}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 333,800; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: 22,1 (18°), 81,1 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 4,54 (14°, г/см³, т.); Лит.: [289] 187-188, [535] 102-103

742. **бария дихромат** красн. BaCr_2O_7 ; М 353,315; $T_{\text{разл}} > 550^\circ$; Разл. на: бария хромат; $\Delta\text{H}_{298}^0: -2086$ (т); $\Delta\text{G}_{298}^0: -1910$ (т); $\text{S}_{298}^0: 235$ (т); Лит.: [655] 82

743. **бария дихромат дигидрат** оранжев. $\text{BaCr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 389,346; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Лит.: [655] 82

744. **бария иодат** (barium iodate) моноклинные крист. $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$; М 487,132; $T_{\text{разл}} 476^\circ$; Раств.: вода: 0,008 (0°), 0,033 (20°); Пл.: 5 (20°, г/см³, т.); $\Delta\text{H}_{298}^0: -1048$ (т); $\text{S}_{298}^0: 249,4$ (т); $\text{C}_p^0: 185,8$ (т); Лит.: [75] 3.18, [289] 168-169, [302] 254, [535] 102-103

745. **бария иодат моногидрат** бел. $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 505,148; $T_{\text{разл}} 130^\circ$; Разл. на: бария иодат; $\Delta\text{H}_{298}^0: -1296$ (т); $\Delta\text{G}_{298}^0: -1087$ (т); $\text{S}_{298}^0: 323$ (т); Лит.: [655] 82

746. **бария иодид** бц. ромбические крист. BaI_2 ; М 391,150; $T_{\text{пл}} 711^\circ$; $T_{\text{кип}} 1900^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,231 (0°), ацетон: р., вода: 166,7 (0°), 184,1 (10°), 204,4 (20°), 223,6 (30°), 228,9 (40°), 234,4 (50°), 241,3 (60°), 246,6 (70°), диоксид серы: 0,71 (0°), муравьиная кислота 95%: 75 (20,2°), пиридин: 8,22 (25°),

этанол: 77 (20°), 76,2 (40°); Пл.: 4,92 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -605,4 (т); ΔG⁰₂₉₈: -619 (т); S⁰₂₉₈: 167 (т); ΔH⁰₂₉₈: -286 (т); S⁰₂₉₈: 362 (г); C_p⁰: 57,6 (г); Лит.: [289] 166-167, [535] 102-103, [900] 55

747. **бария иодид гексагидрат** бц. гексагональные крист. BaI₂ • 6H₂O; М 499,230; T_{пл} 25,7°; Лит.: [535] 102-103

748. **бария иодид дигидрат** бц. ромбические крист. BaI₂ • 2H₂O; М 427,170; T_{разл} 100°; ΔH⁰₂₉₈: -1222 (т); S⁰₂₉₈: 247 (т); Лит.: [535] 102-103

749. **бария-кальция карбонат** бел. BaCa(CO₃)₂; М 297,423; T_{разл} 1000°; Лит.: [655] 82

750. **бария каприлат** пор. (CH₃(CH₂)₆COO)₂Ba; М 423,760; T_{пл} >200°; Раств.: вода: 0,35 (20°); ΛD₅₀: 1000 (крысы, п/о), 1250 (морские свинки, п/о), 1100 (мыши, п/о); Лит.: [440] 368-369, [227] 339, [1503] 63

751. **бария карбонат** (barium carbonate, витерит) бел. ромбические крист. BaCO₃; М 197,350; T_{разл} 1450°; Раств.: вода: 0,0016 (8,8°), 0,0022 (18°), 0,0024 (24,2°), этанол: н.р.; Пл.: 4,43 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 8,1 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -1219 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1139 (т); S⁰₂₉₈: 112 (т); C_p⁰: 85,35 (т); ΛD₅₀: 650 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 366, [442] 136, [227] 340, [289] 150-152, [535] 102-103, [735] 178, [900] 55

752. **бария ксенат** бел. Ba₃XeO₆; М 639,270; T_{разл} 125-250°; Разл. на: бария оксид, кислород, ксенон; Раств.: вода: 0,025 (25°); Лит.: [734] 245, [1191] 997

753. **бария манганат(VI)** (касселева зелень, марганцовая зелень) серо-зелен. гексагональные крист. BaMnO₄; М 256,263; T_{разл} 1000°; Раств.: вода: 0,00041 (20°); Пл.: 4,85 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 30-31, [1441] 241, [1442] 643, [428] 120, [655] 82

754. **бария метаарсенат(V)** бел. Ba(AsO₃)₂; М 383,167; T_{пл} 958°; T_{разл} 958°; Разл. на: бария диарсенат(V); Лит.: [655] 81

755. **бария метасиликат** бц. моноклинные крист. BaSiO₃; М 213,420; T_{пл} 1604°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,399 (4°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1617 (т); S⁰₂₉₈: 110 (т); C_p⁰: 90 (т); ΔH_{пл}: 21; Лит.: [631] 78-79

756. **бария метатангалат** бел. Ba(TaO₃)₂; М 595,219; T_{пл} 1410°; Лит.: [655] 84

757. **бария метатитанат** бел. BaTiO₃; М 233,192; T_{пл} 1616°; ΔH⁰₂₉₈: -1641 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1554 (т); S⁰₂₉₈: 108 (т); ΛD₅₀: 3000 (крысы, в/б); Лит.: [227] 345, [655] 84

758. **бария метацирконат** бел. BaZrO₃; М 276,549; T_{пл} 2690°; ΔH⁰₂₉₈: -2419 (т); ΔG⁰₂₉₈: -2335 (т); S⁰₂₉₈: 125 (т); Лит.: [655] 84

759. **бария метоксид** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{Ba}$; М 199,395; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [1189] 403

760. **бария молибдат** бц. тетрагональные крист. BaMoO_4 ; М 297,270; $T_{\text{пл}}$ 1450°; $T_{\text{кип}}$ 1730°; Раств.: вода: 0,0058 (25°); Пл.: 4,65 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -1531 (т); S_{298}^0 : 147 (т); Лит.: [1474] 120-121, [75] 3.18, [535] 102-103, [589] 114

761. **бария надпероксид** желтовато-зел. $\text{Ba}(\text{O}_2)_2$; М 201,325; $T_{\text{разл}}$ 50°; Лит.: [655] 83

762. **бария никелат(II)** черн. BaNiO_2 ; М 228,019; $T_{\text{пл}}$ 1250°; Лит.: [735] 357

763. **бария нитрат** (barium nitrate) бц. кубические крист. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$; М 261,350; $T_{\text{пл}}$ 595°; Разл. на: бария оксид, азота(IV) оксид, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 5,14 (-27°), 27,84 (-0,5°), 105,8 (22°), ацетон: 0,005 (25°), вода: 4,99 (0°), 6,78 (10°), 9,05 (20°), 10,32 (25°), 11,6 (30°), 14,3 (40°), 17,2 (50°), 20,3 (60°), 26,6 (80°), 34,2 (100°), гидразин: 3 (20°), гидроксилламин: 11,4 (18°), метанол: 0,07 (0°), 0,057 (20°), 0,04 (60°), укс.: 0,00217 (25°), этанол 50%: 1 (20°), 4,65 (100°); Пл.: 3,24 (25°, г/см^3 , т.); n 1,572 (20°); ΔH_{298}^0 : -991,9 (т); ΔG_{298}^0 : -795 (т); S_{298}^0 : 214 (т); C_p^0 : 151 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 25; ΔL_{50} : 293 (крысы, в/б), 390 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 136, [227] 343, [289] 169-175, [302] 155, [900] 55

764. **бария нитрид** бц. крист. Ba_3N_2 ; М 439,994; $T_{\text{пл}}$ 1000°; Пл.: 4,78 (25°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -335 (т); ΔL_{50} : 46,1 (мышы, п/о); Лит.: [227] 343, [535] 102-103, [735] 168

765. **бария нитрид-хлорид** желтовато-сер. Ba_2NCl ; М 324,114; $T_{\text{пл}}$ 965°; Лит.: [655] 82, [735] 169

766. **бария нитрит** (barium nitrite) бц. гексагональные крист. $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$; М 229,350; $T_{\text{пл}}$ 217°; $T_{\text{разл}}$ 217°; Разл. на: бария оксид, азота(II) оксид, азота(IV) оксид, бария нитрат, азот; Раств.: вода: 67,5 (20°), 300 (100°), этанол 80%: 1,24 (20°); Пл.: 3,23 (23°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -756 (т); Лит.: [1045] 28-29, [289] 175-176, [302] 154-155

767. **бария нитрит моногидрат** бел. $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 247,353; $T_{\text{разл}}$ 115°; Разл. на: бария нитрит, вода; Лит.: [655] 83

768. **бария оксалат моногидрат** бел. $\text{BaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 243,361; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 82

769. **бария оксид** бц. кубические крист. BaO ; М 153,340; $T_{\text{пл}}$ 1920°; $T_{\text{кип}}$ 2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 5,72 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -558,1 (т); ΔG_{298}^0 : -528,4 (т); S_{298}^0 : 70,3 (т); C_p^0 : 47,45 (т); ΔL_{50} : 300 (мышы, в/б); Лит.: [442] 136, [227] 343, [735] 170, [900] 55; Синт.: [618] 27

770. **бария ортованадат** $\text{Ba}_3(\text{VO}_4)_2$; М 641,860; $T_{\text{пл}}$ 707°; Пл.: 5,14 (20°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.19
771. **бария ортопериодат** $\text{Ba}_5(\text{IO}_6)_2$; М 1132,440; $T_{\text{разл}}$ 950°; Разл. на: бария оксид, иод, кислород; Лит.: [302] 254
772. **бария пентафтораргентат(III)** BaAgF_5 ; М 340,190; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [735] 278, [1182] 353
773. **бария пербромат** $\text{Ba}(\text{BrO}_4)_2$; М 425,130; $T_{\text{разл}}$ 187°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Лит.: [1276] 2121-2122
774. **бария периодат** $\text{Ba}(\text{IO}_4)_2$; М 519,130; $T_{\text{разл}}$ 150-250°; Лит.: [302] 254
775. **бария перксенат** Ba_2XeO_6 ; М 501,940; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [480] 238, [586] 490
776. **бария перманганат** черно-фиолетов. ромбические крист. $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$; М 375,210; $T_{\text{разл}}$ 220°; Раств.: вода: 62,5 (11°); Пл.: 3,77 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 30-31, [535] 102-103; Синт.: [962] 668-669
777. **бария пероксид** (бария перекись) бел. тетрагональные крист. BaO_2 ; М 169,340; $T_{\text{пл}}$ 450°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реак., фтороводород: реак.; Пл.: 4,96 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -629,7 (т); ΔG_{298}^0 : -587,9 (т); S_{298}^0 : 65,7 (т); ΔD_{50} : 50 (мышь, п/к); Лит.: [1443] 490, [227] 343-344, [735] 171-172, [900] 55
778. **бария пероксид октагидрат** бел. $\text{BaO}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 313,448; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 83
779. **бария перренат** (barium perrhenate) $\text{Ba}(\text{ReO}_4)_2$; М 637,736; $T_{\text{пл}}$ 999°; Раств.: вода: 17 (20°), этанол 90%: 0,31 (18,5°); Пл.: 5,91 (20°, г/см³, т.); Лит.: [922] 320, [289] 181
780. **бария персульфат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{BaS}_2\text{O}_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 401,520; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 52,2 (0°); Лит.: [1045] 30-31, [655] 83
781. **бария перхлорат** (barium perchlorate) бц. гексагональные крист. $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2$; М 336,230; $T_{\text{пл}}$ 470°; Раств.: 1-бутанол: 58,2 (20°), ацетон: 125 (25°), вода: 198 (25°), изобутанол: 56,2 (20°), метанол: 217 (20°), пропанол: 75,7 (20°), этанол: 125 (25°), этилацетат: 112,95 (20°); Пл.: 3,2 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -774 (т); S_{298}^0 : 251 (т); Лит.: [289] 164, [535] 102-103, [734] 264, [735] 175
782. **бария перхлорат тригидрат** (барий хлорнокислый трехводный) бц. гексагональные крист. $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 390,290; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: 138,1 (0°), 177,8 (20°), 205,8 (40°), этанол: л.р.; Пл.: 2,74 (20°, г/см³, т.); n 1,533 (20°); Лит.: [1045] 34-35

783. **бария пирофосфат** бц. ромбические крист. $\text{Ba}_2\text{P}_2\text{O}_7$; М 448,597; $T_{\text{пл}}$ 1430°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 3,9 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 102-103

784. **бария селенат** бц. ромбические крист. BaSeO_4 ; М 280,290; $T_{\text{разл}}$ 1500°; Раств.: вода: 0,008 (25°), 0,138 (100°); ΔH_{298}^0 : -1135 (т); S_{298}^0 : 134 (т); Лит.: [1039] 34, [535] 102-103, [655] 84

785. **бария селенид** бц. кубические крист. BaSe ; М 216,290; $T_{\text{пл}}$ 1780°; Пл.: 5,02 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -364 (т); S_{298}^0 : 91 (т); Лит.: [535] 102-103

786. **бария стеарат** (barium stearate) бел. пор. $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COO})_2\text{Ba}$; М 704,290; $T_{\text{пл}}$ 200°; Раств.: амиловый спирт: 0,007 (25°), вода: 0,004 (15,3°), 0,006 (50°), эф.: 0,001 (25°), метанол: 0,042 (15°), 0,077 (50,5°), этанол абс.: 0,006 (16,5°), 0,003 (50°); ΔD_{50} : 5500 (б. мыши, п/о), 4000 (крысы, п/о), 3600 (морские свинки, п/о); Лит.: [440] 368-369, [227] 344, [289] 147, [1503] 63

787. **бария сульфат** (barium sulfate, барит, баритовые белила) бц. ромбические крист. BaSO_4 ; М 233,400; $T_{\text{пл}}$ 1580°; Раств.: вода: 0,00022 (18°), 0,000336 (50°), 0,00041 (100°), муравьиная кислота 95%: 0,0083 (18,5°), серная кислота 100%: 11 (20°); Пл.: 4,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1465 (т); ΔG_{298}^0 : -1353 (т); S_{298}^0 : 132 (т); C_p^0 : 101,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 41; Лит.: [1039] 34, [227] 345, [289] 182-186, [535] 102-103, [735] 176, [900] 55

788. **бария сульфид** бц. кубические крист. BaS ; М 169,400; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Раств.: вода: 2,88 (0°), 4,89 (10°), 7,86 (20°), 8,95 (25°), 10,38 (30°), 14,89 (40°), 21,4 (50°), 27,7 (60°), 49,9 (80°), 60,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,25 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -443,5 (т); ΔG_{298}^0 : -437,2 (т); S_{298}^0 : 78,2 (т); C_p^0 : 49,37 (т); Лит.: [1447] 67, [227] 345, [900] 55

789. **бария сульфит** BaSO_3 ; М 217,390; $T_{\text{разл}}$ 380-900°; Раств.: вода: 0,0197 (20°), 0,00177 (80°); ΔH_{298}^0 : -1030 (т); ΔG_{298}^0 : -947 (т); S_{298}^0 : 121 (т); Лит.: [1039] 33, [302] 68

790. **бария теллуриат** бел. BaTeO_4 ; М 328,925; $T_{\text{разл}}$ 1700°; Лит.: [655] 84

791. **бария теллуриат тетрагидрат** бел. $\text{BaTeO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 400,986; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 84

792. **бария теллурид** светло-желт. кубические крист. BaTe ; М 264,930; $T_{\text{пл}}$ 1510°; Пл.: 5,13 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -314 (т); S_{298}^0 : 57 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 57; Лит.: [535] 102-103

793. **бария тетразолат** $\text{Ba}(\text{CHN}_4)_2$; М 275,420; $T_{\text{разл}}$ 344°; Лит.: [1369] 581

794. **бария тетрасульфид моногидрат** желтовато-красн. ромбические крист. $\text{BaS}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 337,650; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: 38,4 (15°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,99 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 102-103

795. **бария тетрахлорплатинат(II)** темно-красн. $\text{Ba}[\text{PtCl}_4]$; М 474,217; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 157

796. **бария тетрахлорплатинат(II) тригидрат** темно-красн. призматические крист. $\text{Ba}[\text{PtCl}_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 528,260; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,87 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 102-103

797. **бария тетрацианоплатинат(II)** голубовато-зелен. $\text{Ba}[\text{Pt}(\text{CN})_4]$; М 436,475; $T_{\text{разл}}$ >420°; Лит.: [655] 156

798. **бария тетрацианоплатинат(II) тетрагидрат** желтовато-зел. $\text{Ba}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 508,536; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: 3,5 (20°); Лит.: [227] 341, [655] 156, [735] 396

799. **бария тиосульфат** (barium thiosulfate) BaS_2O_3 ; М 249,500; CAS 35112-53-9; $T_{\text{пл}}$ 220°; $T_{\text{разл}}$ 220°; Раств.: вода: 0,21 (18,5°); Лит.: [1039] 34, [22] 399

800. **бария тиосульфат моногидрат** бц. ромбические крист. $\text{BaS}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 267,470; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 0,2 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,5 (18°, г/см³, т.); Лит.: [535] 102-103

801. **бария тиоцианат** бел. $\text{Ba}(\text{SCN})_2$; М 253,492; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: 169,3 (25°); Лит.: [1039] 33, [655] 83

802. **бария тиоцианат тригидрат** бел. $\text{Ba}(\text{SCN})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 307,538; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [655] 83

803. **бария трисульфид** темно-желт. BaS_3 ; М 233,522; $T_{\text{пл}}$ 554°; $T_{\text{разл}}$ 554°; Лит.: [655] 83

804. **бария феррат(VI)** красн. BaFeO_4 ; М 257,170; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [735] 377, [925] 309

805. **бария фосфат** бел. тригональные крист. $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$; М 601,960; $T_{\text{пл}}$ 1727°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,1 (16°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -4071 (т); Лит.: [1045] 32-33, [428] 120, [535] 102-103, [1403] 13

806. **бария фторид** (barium fluoride, франкдиксонит) бц. кубические крист. BaF_2 ; М 175,340; $T_{\text{пл}}$ 1280°; $T_{\text{кип}}$ 2140°; Раств.: вода: 0,159 (10°), 0,162 (30°), трифторид брома: 3,66 (25°), 5,44 (70°), фтороводород: 3,61 (-23°), 4,74 (-3,3°), 5,6 (12,2°); Пл.: 4,83 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (1436°), 10 (1639°), 100 (1905°); рПР (0) = 5,77 (20°)

вода); ΔH_{298}^0 : -1200 (т); ΔG_{298}^0 : -1149 (т); S_{298}^0 : 96,2 (т); C_p^0 : 71,21 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 347; ΔD_{50} : 250 (крысы, в/ж), 29,91 (мыши, в/б); Лит.: [442] 142, [227] 342, [289] 165, [900] 55

807. **бария фторсульфонат** $Ba(SO_3F)_2$; М 335,450; $T_{разл}$ 500°; Разл. на: серы(VI) диоксид-дифторид, бария сульфат; Лит.: [734] 336

808. **бария хлорат** (barium chlorate) $Ba(ClO_3)_2$; М 304,229; $T_{пл}$ 414°; Раств.: вода: 42,9 (25°); ΔH_{298}^0 : -755 (т); ΔG_{298}^0 : -557 (т); S_{298}^0 : 234 (т); Лит.: [289] 163, [734] 261

809. **бария хлорат моногидрат** бц. моноклинные крист. $Ba(ClO_3)_2 \cdot H_2O$; М 322,260; $T_{разл}$ 120°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 21,8 (0°), 119 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,179 (20°, г/см³, т.); n 1,577 (20°); ΔH_{298}^0 : -1048 (т); C_p^0 : 212 (т); Лит.: [1045] 34-35, [1046] 185, [1403] 12

810. **бария хлорид** (barium chloride) бц. ромбические крист. $BaCl_2$; М 208,250; $T_{пл}$ 960°; $T_{кип}$ 1560°; Раств.: вода: 31,6 (0°), 33,7 (10°), 36,2 (20°), 37,4 (25°), 38,7 (30°), 41,2 (40°), 43,7 (50°), 46,4 (60°), 52,2 (80°), 58,2 (100°), гидразин: 31 (20°), глицерин: 9,73 (15°), метанол: 2,18 (15,5°), муравьиная кислота 95%: 7,3 (19°), нитробензол: 0,139 (20°), этанол: н.р., этанол 80%: 0,5 (15°); Пл.: 3,92 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 4,6 (967°), 3,61 (1037°); Пов.нат.: 165 (970°), 159,4 (1040°); ΔH_{298}^0 : -860,1 (т); ΔG_{298}^0 : -810,9 (т); S_{298}^0 : 126 (т); C_p^0 : 75,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 23; ΔD_{50} : 150 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 366, [442] 136, [227] 340, [289] 154-162, [535] 102-103, [900] 55, [1485] 133

811. **бария хлорид дигидрат** бц. моноклинные крист. $BaCl_2 \cdot 2H_2O$; М 244,260; $T_{разл}$ 113°; Разл. на: бария хлорид, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 3,1 (24°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1446 (т); S_{298}^0 : 203,3 (т); C_p^0 : 155,2 (т); ΔD_{50} : 51 (мыши, в/б); Лит.: [227] 340, [535] 102-103

812. **бария хлорит** (barium chlorite) $Ba(ClO_2)_2$; М 272,231; $T_{разл}$ 130-200°; Раств.: вода: 43,9 (0°), 44,9 (15°), 80,8 (100°); Лит.: [227] 341, [289] 163, [302] 206-207

813. **бария хромат** (barium chromate) желт. орторомбические крист. $BaCrO_4$; М 253,321; $T_{пл}$ 1380°; Раств.: вода: 0,00026 (20°); ΔH_{298}^0 : -1429 (т); S_{298}^0 : 172 (т); Лит.: [1039] 34, [1445] 320, [227] 341, [289] 164, [428] 119

814. **бария цианид** бел. $Ba(CN)_2$; М 189,362; $T_{пл}$ 600°; Раств.: вода: 80 (14°); Лит.: [1046] 185, [227] 341, [735] 178

815. **бартрин** (ЭНТ-21557) маслянистая ж. $C_{18}H_{21}ClO_4$; М 336,820; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р.; Давл. паров: 0,2 (165°); Лит.: [318] 156-157, [1049] 528-529

816. **баумицин А1** оранжево-красн. крист. $C_{34}H_{43}NO_{13}$; М 673,704; CAS 64314-28-9; $T_{\text{пл}}$ 182-185°; LD_{50} : 1,5 (мышь, в/б); Лит.: [227] 347

817. **бензаконин** (бензоилаконин, напеллин, пикраконин) ам. в-во $C_{32}H_{43}NO_{10}$; М 601,690; $T_{\text{пл}}$ 130°; Лит.: [1045] 470-471

818. **бензальацетофенон** (1,3-дифенил-2-пропен-1-он, бензилиденацетофенон, стирилфенилкетон, халкон) светло-желт. ромбические крист. $C_6H_5CH=CHCO_6H_5$; М 208,260; $T_{\text{пл}}$ 62°; $T_{\text{кип}}$ 348°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., лигроин: т.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,071 (62°, г/см³, ж.); Давл. паров: 18 (219°); Лит.: [1045] 1074-1075; Синт.: [999] 77-79

819. **бензальдегид** (benzaldehyde, бензойный альдегид) бц. ж. C_6H_5CHO ; М 106,130; $T_{\text{пл}}$ -26°; $T_{\text{кип}}$ 179°; Раств.: аммиак жидкий: 455, ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,345 (20°), 0,9509 (60°), эф.: смеш., лигроин: х.р., этанол: смеш.; $pK_a(1) = 14,9$ (25°, вода, для $C_6H_5CH(OH)_2$); LD_{50} : 1300 (крысы, п/о); Лит.: [76] 237, [1045] 470-471, [1441] 256, [227] 353, [291] 497, [331] 368-369, [490] 229

820. **бензамидин** бц. крист. $C_6H_5C(NH_2)=NH$; М 120,152; $T_{\text{пл}}$ 80°; Лит.: [77] 211, [1045] 476-477

821. **бензамидина гидрохлорид** $C_6H_5C(NH_2)=NH_2Cl$; М 156,610; $T_{\text{пл}}$ 169°; Лит.: [77] 211

822. **бензамидина гидрохлорид дигидрат** $C_6H_5C(NH_2)=NH_2Cl \cdot 2H_2O$; М 192,643; $T_{\text{пл}}$ 72°; Лит.: [77] 211; Синт.: [999] 67-68

823. **бенз[а]антрацен** $C_{18}H_{12}$; М 228,290; CAS 56-55-3; $T_{\text{пл}}$ 160,5°; $T_{\text{кип}}$ 438°; Лит.: [227] 355, [231] 788-795

824. **бензгидрол** игольчатые крист. $(C_6H_5)_2CHOH$; М 184,230; $T_{\text{пл}}$ 68-69°; $T_{\text{кип}}$ 297-298°; Раств.: вода: 0,05 (20°); Лит.: [762] 710, [331] 907; Синт.: [999] 82, [468] 235-236

825. **бензиламин** (альфа-аминотолуол) бц. ж. $C_6H_5CH_2NH_2$; М 107,150; $T_{\text{кип}}$ 185°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9826 (19°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (90°); $pK_{\text{BH}^+}(1) = 9,34$ (25°, вода); Лит.: [1045] 480-481, [291] 554

826. **N-бензиланилин** (N-фенилбензиламин) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2NHC_6H_5$; М 183,250; $T_{\text{пл}}$ 32-37,8°; $T_{\text{кип}}$ 306-307°; Лит.: [1045] 480-481; Синт.: [999] 85-86

827. **2-бензилбензимидазола гидрохлорид** (дибазол) бел. крист. $C_{14}H_{13}ClN_2$; М 244,720; $T_{\text{пл}}$ 184°; Раств.: ацетон: м.р., вода: т.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 262, [1467] 22-25

828. **бензилбромид** (альфа-бромтолуол, бензил бромистый) бц. ж. $C_6H_5CH_2Br$; М 171,034; $T_{\text{пл}}$ -4°; $T_{\text{кип}}$ 198°; Раств.:

вода: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,438 (22°, к в.0, ж.); Лит.: [1045] 480-481; Синт.: [804] 71-72

829. **1-бензил-5-гидрокси-1Н-тетразол** $C_6H_5CH_2CN_4OH$; М 176,175; $T_{пл}$ 145,2°; Лит.: [108] 679-680; Синт.: [108] 679-680

830. **1-((альфа-бензилиденамино)бензил)-2-нафтол** $C_6H_5CH=NCH(C_6H_5)C_{10}H_6OH$; М 337,414; $T_{пл}$ 148-150°; Лит.: [999] 29; Синт.: [999] 29

831. **N-бензилиденанилин** (N-бензальанилин) желт. игольчатые крист. (р.п. сероуглерод) $C_6H_5CH=NC_6H_5$; М 181,240; $T_{пл}$ 51-54°; $T_{кип}$ 300°; Раств.: вода: н.р., диоксид серы: 113, эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 424-425, [291] 724; Синт.: [999] 75

832. **бензилиденацетона оксим** игольчатые крист. $C_6H_5CH=CHC(CH_3)=NOH$; М 161,200; $T_{пл}$ 116°; Лит.: [76] 273, [790] 19-20

833. **транс-2-бензилиденгепталь** (альфа-пентилкоричный альдегид, жасминальдегид, жасмональ) зеленовато-желт. ж. $C_6H_5CH=C(CHO)CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$; М 202,280; Пл.: 0,9711 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 10 (154°); LD_{50} : 3730 (крысы, п/о); Лит.: [1442] 130

834. **N-бензилиндол-3-альдегид** бел. крист. $C_8H_5N(CH_2C_6H_5)CHO$; М 235,800; $T_{пл}$ 113°; Лит.: [994] 18; Синт.: [994] 18

835. **бензилиодид** ((иодметил)бензол, бензил иодистый) игольчатые крист. (р.п. метанол) $C_6H_5CH_2I$; М 218,035; $T_{пл}$ 24,1°; Лит.: [971] 82-83; Синт.: [1071] 72

836. **бензиловая кислота** (дифенилгидроксиуксусная кислота, дифенилгликолевая кислота) моноклинные крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOH$; М 228,250; CAS 76-93-7; $T_{пл}$ 150°; $T_{кип}$ 180°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 0,1755 (25°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 3,04 (25°, вода); Лит.: [26] 342-343, [77] 222, [971] 362-363, [1045] 482-483, [291] 749, [331] 958, [878] 162-163; Синт.: [999] 88-89

837. **бензиловой кислоты амид** $(C_6H_5)_2C(OH)CONH_2$; М 227,259; $T_{пл}$ 154-155°; Лит.: [77] 222

838. **бензиловой кислоты бензиловый эфир** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2C_6H_5$; М 318,366; $T_{пл}$ 75-76°; Лит.: [77] 222

839. **бензиловой кислоты (4-бромбензоил)метильный эфир** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2COC_6H_4Br$; М 425,272; $T_{пл}$ 152°; Лит.: [1511] 601

840. **бензиловой кислоты гидразид** $(C_6H_5)_2C(OH)CONHNH_2$; М 242,273; $T_{пл}$ 168-169°; Лит.: [77] 222

841. **бензиловой кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (бензацин) бел. крист. $C_{18}H_{22}ClNO_3$; М 335,840; $T_{пл}$ 188°; Раств.: вода: л.р., эф.: пл.р., этанол: т.р.; $ЛД_{50}$: 1035 (крысы, п/о), 30 (крысы, в/в), 281 (мышы, п/о); Лит.: [227] 352, [951] 95-96

842. **бензиловой кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира иодметилат** (метацин) бел. крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2CH_2N(CH_3)_2I$; М 441,300; $T_{пл}$ 194°; Раств.: ацетон: т.р., бензол: т.р., вода: 0,5 (20°), эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: м.р.; Лит.: [1049] 890-891, [379] 134; Синт.: [951] 97

843. **бензиловой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (benacyzine, parasan, tranquilline, амизил, бенактизин) бел. крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; М 363,880; $T_{пл}$ 174-179°; Раств.: вода: р., этанол: т.р.; $ЛД_{50}$: 184 (крысы, п/о), 160 (мышы, п/о), 14,3 (мышы, в/в); Лит.: [62] 375, [1447] 33, [223] 188, [670] 80-81

844. **бензиловой кислоты метиловый эфир** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_3$; М 242,270; $T_{пл}$ 74-75°; Давл. паров: 13 (187°); Лит.: [26] 344-345, [77] 222

845. **бензиловой кислоты 1-метил-4-пиперидилового эфира гидрохлорид** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH(CH_2CH_2)NCH_3 \cdot HCl$; М 361,860; $T_{пл}$ 209°; Лит.: [36]

846. **бензиловой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (4-NMPB, N-метил-4-пиперидилбензилат) $(C_6H_5)_2C(OH)COOC_5H_9NCH_3$; М 325,400; $T_{пл}$ 164°; Лит.: [36]; Синт.: [36], [1419]

847. **бензиловой кислоты 4-нитробензиловый эфир** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2C_6H_4NO_2$; М 363,363; $T_{пл}$ 99°; Лит.: [1511] 601

848. **бензиловой кислоты пропиловый эфир** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2CH_2CH_3$; М 270,323; Давл. паров: 35 (220°); Лит.: [77] 222

849. **бензиловой кислоты N-фениламид** (бензиловой кислоты анилид) $(C_6H_5)_2C(OH)CONHC_6H_5$; М 303,354; $T_{пл}$ 175°; Лит.: [77] 222

850. **бензиловой кислоты 3-хиноклидиловый эфир** (3-quinuclidinyl benzilate, BZ, EA 2277, дифенилоксиуксусной кислоты 3-хиноклидиловый эфир, хиноклидил-3-бензилат) бц. крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOC(CH_2CH_2)_3N$; М 337,400; CAS 6581-06-2; $T_{пл}$ 167,5°; $T_{кип}$ 412°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,000032 (70°); $ЛД_{50}$: 102,5 (б. мышы, в/б), 23,5 (мышы, в/в); Лит.: [1445] 272, [105] 73-76, [222] 324, [349] 192-195, [359] 144, [1420] 7

851. **бензиловой кислоты этиловый эфир** (C₆H₅)₂C(OH)COOC₂H₅; М 256,296; Т_{пл} 34°; Давл. паров: 21 (201°); Лит.: [26] 345, [77] 222

852. **бензиловый спирт** (фенилметанол) бц. ж. C₆H₅CH₂OH; М 108,140; Т_{пл} -15,3°; Т_{кип} 205,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 4 (17°), 4,182 (55°), эф.: смеш., метанол: р., хлф.: р., этанол: смеш.; ЛД₅₀: 3100 (б. крысы, п/о); Лит.: [438] 400-401, [223] 214-215, [331] 396-397, [900] 128; Синт.: [461] 240-241, [461] 207-208, [468] 281

853. **3-бензилоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** C₆H₅CH₂OC₆H₄COOC₇H₁₂NHCl; М 373,867; Т_{пл} 186-188°; Лит.: [219] 2

854. **4-бензилоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** C₆H₅CH₂OC₆H₄COOC₇H₁₂NHCl; М 373,867; Т_{пл} 236-237°; Лит.: [219] 2; Синт.: [219] 26

855. **4-бензилокси-3,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (3С-BZ) бел. крист. C₆H₅CH₂O(CH₃O)₂C₆H₂CH₂CH(CH₃)NH₃Cl; М 337,840; Т_{пл} 162°; Лит.: [14]

856. **5-бензилокситриптамин** желтоват. крист. C₁₇H₁₈N₂O; М 266,300; CAS 20776-45-8; Т_{пл} 92-93°; Раств.: бензол: пл.р., вода: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р., этилацетат: пл.р.; ЛД₅₀: 2832,1 (крысы-самки, в/ж), 153,4 (мыши, в/б), 1765,1 (мыши-самки, в/ж), 952,2 (мыши-самцы, в/ж); Лит.: [1139] 46-48

857. **5-бензилокситриптамина гидрохлорид** (5-benzyloxytryptamine hydrochloride) желтоват. крист. C₆H₅CH₂OC₈H₅NCH₂CH₂NH₂ • HCl; М 302,810; CAS 52055-23-9; Т_{пл} 252-261°; Раств.: вода: пл.р., хлф.: н.р., этанол: пл.р. (78°); ЛД₅₀: 2707 (крысы-самцы, в/ж), 284 (мыши, в/б), 3701 (мыши-самки, в/ж), 2558 (мыши-самцы, в/ж); Лит.: [43] 139, [1140] 36-37

858. **2-бензилоксиэтанол** (бензилцеллозольв) бц. ж. C₆H₅CH₂OCH₂CH₂OH; М 152,190; Т_{кип} 256°; Раств.: вода: 0,4 (20°); Лит.: [900] 128

859. **бензилпалладия хлорид** C₆H₅CH₂PdCl; М 233,003; Т_{разл} 100-110°; Лит.: [1266] 692

860. **бензилпенициллин-калий** бц. крист. C₁₆H₁₇KN₂O₄S; М 372,500; CAS 113-98-4; Т_{пл} 214-217°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; ЛД₅₀: 8900 (крысы, п/о), 243 (крысы, в/в), 6257 (мыши, п/о), 240 (мыши, в/в); Лит.: [62] 390, [223] 216, [878] 465

861. **1-бензилпиперидин** (N-бензилпиперидин) C₁₂H₁₇N; М 175,270; n 1,5252 (20°); Давл. паров: 13 (119°); Лит.: [787] 188

862. **2-бензил-1,2,3,4-тетрагидрофуран** $C_4H_7OCH_2C_6H_5$; М 162,228; Давл. паров: 20 (125°); Лит.: [991] 13-14; Синт.: [991] 13-14

863. **бензилтиол** (бензилмеркаптан, фенилметантиол) $C_6H_5CH_2SH$; М 124,200; $T_{кип}$ 194-195°; Лит.: [971] 236-237; Синт.: [1007] 10-12

864. **5-бензилфуран-2-карбоновая кислота** бц. крист. $C_{12}H_{10}O_3$; М 202,210; $T_{пл}$ 104°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [980] 12; Синт.: [980] 11-12

865. **3-(5'-бензилфурил-2')-5-меркаптотриазол-1,2,4** бц. крист. $C_{13}H_{11}N_3OS$; М 257,320; $T_{пл}$ 240°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [980] 14; Синт.: [980] 13-14

866. **бензилцианид** (альфа-толуилцианид, альфа-толуни-трил, фенилацетонитрил, фенилуксусной кислоты нитрил) бц. ж. $C_6H_5CH_2CN$; М 117,160; $T_{пл}$ -24°; $T_{кип}$ 234°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,018 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 270 (крысы, п/о), 78 (мыши, п/о); Лит.: [439] 92, 120-121, [1045] 998-999, [1441] 261

867. **бензил(циклопентадиенил)дикарбонимоллибден** темно-красн. $C_6H_5CH_2Mo(CO)_2C_5H_5$; М 308,180; $T_{пл}$ 85°; Лит.: [1234] 2191

868. **бензилэтиловый эфир** (альфа-этокситолуол) бц. ж. $C_6H_5CH_2OC_2H_5$; М 136,190; $T_{кип}$ 185°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9577 (10°, к в.4, ж.), 0,949 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 484-485; Синт.: [343] 63

869. **бензимидазол** (1,3-бенздиазол) $C_7H_6N_2$; М 118,140; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: р., этанол: р.; $pK_{BH^+}(1) = 5,53$ (25°, вода); Лит.: [1447] 70, [752] 39

870. **N-(бензимидазолил-2)-О-метилкарбамат** (БМК, карбендазим) $C_9H_9N_3O_2$; М 191,190; $T_{пл}$ 310°; Раств.: вода: 0,00058 (20°); ΔD_{50} : 6400 (); Лит.: [331] 563, [677] 559

871. **бенз[а]нафтацен** ярко-желт. игольчатые крист. $C_{22}H_{14}$; М 278,350; $T_{пл}$ 263-264°; Лит.: [601] 385-389

872. **бензогидроксамовая кислота** $C_6H_5CONHOH$; М 137,140; $T_{пл}$ 127-128°; $pK_a(1) = 8,84$ (20°, вода); $pK_b(1) = -1,83$ (25°, вода); Лит.: [865] 12, 54, 68

873. **1,4-бензодиоксан** $C_8H_8O_2$; М 136,148; n 1,549 (20°); Давл. паров: 6 (103°); Лит.: [75] 1.101; Синт.: [343] 63-64

874. **1,3-бензодиоксола** (метилendioксибензол, пирокатехина метиленовый эфир) $C_6H_4O_2CH_2$; М 122,121; $T_{кип}$ 172-173°; Лит.: [77] 410

875. **1,3-бензодиксола-2-карбэтоксиметил-2-карбоновая кислота** желт. ж. $C_{12}H_{12}O_6$; М 252,220; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 1 (220°); Лит.: [987] 17; Синт.: [987] 17-18

876. **бензоилазид** пластинчатые крист. $C_6H_5CON_3$; М 147,130; $T_{\text{пл}}$ 27,2°; $T_{\text{кип}}$ 160°; $T_{\text{разл}}$ 160°; Лит.: [971] 44-45; Синт.: [450] 194

877. **N-бензоиламфетамин** (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NHCO_2C_6H_5$; М 239,310; $T_{\text{пл}}$ 135°; Лит.: [1412] 230

878. **N-бензоиаглицин** (гипшуровая кислота) бц. ромбические крист. $C_6H_5CONHCH_2COOH$; М 179,172; $T_{\text{пл}}$ 187-190°; Раств.: вода: 0,367 (25°), метанол: 9,8 (22°), пиридин 50% водный: 88 (20°), пропанол: 2,8 (23°), этанол: 5,2 (22°); pK_a (1) = 3,64 (25°, вода); Лит.: [1045] 618-619, [1046] 87, [291] 632-633, [331] 562; Синт.: [468] 185

879. **N-бензоил-1,4-диаминоантрахинон** фиолетов. крист. $C_{21}H_{14}N_2O_3$; М 342,347; $T_{\text{пл}}$ 278°; Лит.: [1447] 35

880. **N-бензоил-1,5-диаминоантрахинон** оранжев. крист. $C_{21}H_{14}N_2O_3$; М 342,347; $T_{\text{пл}}$ 261°; Лит.: [1447] 35

881. **N-бензоилпиперидин** триклинные крист. $C_6H_5CON(CH_2CH_2)_2CH_2$; М 189,250; $T_{\text{пл}}$ 49°; Лит.: [971] 280-281; Синт.: [999] 92-94

882. **4-бензоилпиридин** $C_6H_5COC_5H_4N$; М 183,206; $T_{\text{пл}}$ 72°; $T_{\text{кип}}$ 314°; Лит.: [971] 286-287

883. **бензоилуксусной кислоты этиловый эфир** бц. ж. $C_6H_5COCH_2COOC_2H_5$; М 192,210; $T_{\text{кип}}$ 267°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,122 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1024-1025

884. **N-бензоил-N-фенилгидроксиламин** бц. игольчатые крист. $C_6H_5CO(C_6H_5)NOH$; М 213,230; $T_{\text{пл}}$ 121-122°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,04 (25°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1170] 989-1003

885. **1-бензоил-2-фенилсульфонилгидразин** $C_{13}H_{12}N_2O_3S$; М 276,310; $T_{\text{пл}}$ 192-194°; Лит.: [794] 304-305; Синт.: [794] 304-305

886. **1-бензоил-5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота** (бензобарбитал, бензонал) бел. крист. $C_{19}H_{16}N_2O_4$; М 336,340; $T_{\text{пл}}$ 135°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [1447] 72, [379] 307

887. **бензоин** (фенил-альфа-гидроксибензилкетон) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH(OH)COC_6H_5$;

М 212,250; CAS 579-44-2; $T_{\text{пл}}$ 137°; $T_{\text{кип}}$ 344°; Раств.: вода: 0,03 (25°), эф.: м.р., муравьиная кислота 95%: 3,06 (18,5°), пиридин: 20 (20°), укс.: х.р. (118°), хлф.: р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,31 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 12 (194°), 768 (344°); Лит.: [291] 748, [331] 957, [900] 129; Синт.: [999] 95-96

888. бензойная кислота (benzoic acid, бензолкарбоновая кислота) бц. моноклинные крист. C_6H_5COOH ; М 122,120; $T_{\text{пл}}$ 122,4°; $T_{\text{кип}}$ 249°; Раств.: аллиловый спирт: 33,4 (21,2°), амилацетат: 28,2 (25°), амиловый спирт: 47,86 (25°), аммиак жидкий: 46, ацетон: р., бензол: 13,93 (25°), вода: 0,18 (4°), 0,27 (18°), 2,2 (75°), диоксан: 55,3 (25°), эф.: 40 (15°), жирные масла: р., изобутанол: 18 (0°), изопропанол: 48,5 (21,2°), ксилол: 10,75 (25°), лигроин: 1,78 (25°), метанол: 30 (-18°), 32,1 (-13°), 71,5 (23°), нитробензол: 11,17 (25°), пропанол: 16,9 (-18°), 42,3 (23°), сероуглерод: 5,06 (25°), тетрахлорметан: 4,36 (25°), толуол: 11,97 (25°), трихлорэтилен: 6,88 (15°), хлф.: 17,84 (25°), этанол: 25,4 (-18°), 47,1 (15°), 52,4 (19,2°), 55,9 (23°), этанол абс.: 52,5 (20°), 65,8 (30°), этиленгликоль: 8,69 (18°); Пл.: 1,2659 (15°, г/см³, т.), 1,0749 (130°, г/см³, ж.); n 1,504 (132°), 1,53974 (20°); Давл. паров: 10 (133°); pK_a (1) = 4,18 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -385,2 (т); S_{298}^0 : 167,6 (т); C_p^0 : 146,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17,32; $\Delta H_{\text{стоп}}$: 3226,7; ΔL_{50} : 3300 (крысы, п/о); Лит.: [439] 26, [1441] 267-268, [218] 72-73, [291] 500-516, [331] 369-372, [379] 169, [461] 222, [900] 129; Синт.: [461] 221-222, [468] 281, [468] 238-239

889. бензойной кислоты аллиловый эфир $C_6H_5COOCH_2CH=CH_2$; М 162,185; $T_{\text{кип}}$ 226-227°; Лит.: [971] 44-45

890. бензойной кислоты амид (бензамид, бензолкарбонамид) бц. моноклинные крист. $C_6H_5CONH_2$; М 121,137; $T_{\text{пл}}$ 125-130°; $T_{\text{кип}}$ 290°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,58 (12°), 1,35 (25°), эф.: р., этанол: 21,5 (25°); ΔL_{50} : 781 (крысы, в/б), 1160 (мыши, п/о); Лит.: [1045] 474-475, [227] 354; Синт.: [461] 231-232

891. бензойной кислоты ангидрид бц. крист. $(C_6H_5CO)_2O$; М 226,200; $T_{\text{пл}}$ 42°; $T_{\text{кип}}$ 360°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,199 (15°, к в.4, т.); n 1,5767 (15°); Лит.: [490] 92-93; Синт.: [999] 96-98, [408] 368

892. бензойной кислоты бензиловый эфир (бензилбензоат) $C_6H_5COOCH_2C_6H_5$; М 212,250; CAS 120-51-4; $T_{\text{пл}}$ 21°; $T_{\text{кип}}$ 323-324°; Раств.: вода: 0,0026 (15°), этанол: р.; n 1,5681 (20°); Лит.: [1447] 69, [223] 215, [331] 957; Синт.: [999] 89-91

893. бензойной кислоты изопропиловый эфир бц. ж. $C_6H_5COOCH(CH_3)_2$; М 164,201; $T_{\text{кип}}$ 218,5°; Лит.: [1045] 488-489

894. **бензойной кислоты метиловый эфир** (метилбензоат) $C_6H_5COOCH_3$; М 136,148; $T_{пл}$ -12,21°; $T_{кип}$ 199,5°; Лит.: [1441] 267, [291] 585; Синт.: [343] 74-75

895. **бензойной кислоты N-фенилаамид** (N-фенилбензамид, benzanilide, бензанилид, бензойной кислоты анилид) $C_6H_5CONHC_6H_5$; М 197,240; $T_{пл}$ 163°; Раств.: вода: н.р., укс. 85%: 1,11 (20°), 1,69 (30°), 2,07 (35°); Лит.: [75] 1.98, [291] 725; Синт.: [999] 80-81

896. **бензойной кислоты фениловый эфир** (фенилбензоат) крист. $C_6H_5COOC_6H_5$; М 198,200; $T_{пл}$ 71°; $T_{кип}$ 314°; Давл. паров: 1 (106,8°), 10 (157,8°), 40 (197,6°), 100 (227,8°), 400 (283,5°); Лит.: [971] 46-47, [1044] 665; Синт.: [461] 172

897. **бензойной кислоты хлорангидрид** (бензоил хлорид, бензоил хлористый, бензоилхлорид) бц. дымящая ж. C_6H_5COCl ; М 140,570; $T_{пл}$ -0,6°; $T_{кип}$ 197,2°; Раств.: бензол: р., вода: реак., эф.: смеш., сероуглерод: р.; Пл.: 1,2122 (20°, г/см³, ж.); n 1,5537 (20°); Давл. паров: 9 (71°); ДП: 29 (0°) 15 (20°); Лит.: [1045] 486-487, [900] 129; Синт.: [1522] 252-253, [644] 141

898. **бензойной кислоты этиловый эфир** (этилбензоат) $C_6H_5COOC_2H_5$; М 150,174; $T_{пл}$ -34,7°; $T_{кип}$ 212,4°; Раств.: вода: 0,1 (20°); Лит.: [971] 46-47; Синт.: [461] 168-169

899. **бензо-15-краун-5** крист. $C_{14}H_{20}O_5$; М 268,300; $T_{пл}$ 78-80°; Лит.: [762] 912, [1239] 494

900. **бензо-15-краун-5-серебра нитрат** $C_{14}H_{20}AgNO_8$; М 438,180; $T_{пл}$ 134-135°; Лит.: [1239] 500

901. **бензол** (benzene, benzol, benzole, бензен, фен) бц. ж. C_6H_6 ; М 78,120; CAS 71-43-2; $T_{пл}$ 5,533°; $T_{кип}$ 80,103°; Раств.: ацетон: смеш., вода: 0,153 (0°), 0,1807 (9°), 0,181 (20°), 0,185 (30°), 0,1902 (41°), 0,207 (51°), 0,2299 (61°), 0,4106 (99,99°), смеш. (270°), эф.: смеш., укс.: смеш., фтороводород: 2,3 (0°), хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,90006 (0°, г/см³, ж.), 0,8895 (10°, г/см³, ж.), 0,879 (20°, г/см³, ж.), 0,8685 (30°, г/см³, ж.), 0,8576 (40°, г/см³, ж.), 0,8357 (60°, г/см³, ж.), 0,8145 (80°, г/см³, ж.); n 1,50112 (20°), 1,49478 (30°); Давл. паров: 1 (-45°), 10 (-11,6°), 40 (7,5°), 100 (26,1°), 400 (60,6°); pK_a (1) = 37 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -82,98 (ж); S_{298}^0 : 269,38 (ж); C_p^0 : 81,6 (ж); $\Delta H_{пл}^0$: 9,843; $\Delta H_{кип}^0$: 30,76; $T_{всп}$: -11; $T_{своч}$: 534; $\Delta H_{сгор}$: 3273,1; ΔD_{50} : 8100 (крысы, в/ж, возраст 8-10 мес.), 1800 (крысы, в/ж, возраст 1-1,5 мес.), 6400 (крысы, в/ж, возраст 18-24 мес.), 4700 (мышы, в/ж, возраст 6-8 нед.), 5700 (мышы, в/ж, возраст 14-18 нед.), 5000 (мышы, в/ж, возраст 18-

24 нед.), 340 (мышы, в/б); $T_{\text{крит}}$: 289,41; $P_{\text{крит}}$: 4,92; $P_{\text{Л}}$: 0,307; Лит.: [438] 88-97, [445] 115-140, [761] 557-605, [893] 620-622, [1044] 553, [1046] 634, [1441] 268-269, [1517] 376, 380-381, [227] 360-361, [291] 368-370, [299] 35-37, [331] 238-242, [437] 200, [472] 186, 462, [490] 229, [734] 550-551, [779] 282, [900] 129, [1463] 82; Синт.: [461] 186-187, [927] 97

902. **бензола триизоозонид** (ozobenzene) бел. крист. $(\text{CNO}_3\text{CH})_3$; M 222,106; $T_{\text{разл}}$ 50°; Раств.: бензол: р., эф.: н.р., се-роуглерод: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [80] 327, [91] 067

903. **бензол - бром (1/1)** $\text{Br}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_6$; M 237,920; $T_{\text{пл}}$ -14°; Лит.: [734] 274

904. **бензолгексатиола трис(тритиокарбонат)** $\text{C}_6(\text{S}_2\text{CS})_3$; M 396,680; $T_{\text{возг}}$ 310°; Лит.: [479] 297

905. **1,3-бензолдикарбоновая кислота** (изофталевая кислота, м-фталевая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$; M 166,140; $T_{\text{пл}}$ 348,5°; Раств.: вода: 0,013 (25°), 0,22 (100°), этанол: р.; $pK_a(1) = 3,62$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4,6$ (25°, вода); ΔD_{50} : 9580 (б. мышы, п/о), 10800 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 694-695, [291] 572-574, [331] 458

906. **1,4-бензолдикарбоновой кислоты диметил-овый эфир** (ДМТ, диметилтерефталат) $\text{CH}_3\text{OOC}\text{C}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$; M 194,184; $T_{\text{пл}}$ 140,6-140,7°; $T_{\text{кип}}$ 281°; Раств.: вода: 0,003282 (25°); $P_{\text{Л}}$: 1,084 (150°, г/см³, ж.); Лит.: [331] 651, [776] 227-228

907. **бензолпентакарбоновая кислота** бц. крист. $\text{C}_6\text{H}(\text{COOH})_5$; M 298,170; $T_{\text{пл}}$ 238°; Раств.: вода: р.; $pK_a(1) = 1,8$ (25°, вода); $pK_a(2) = 2,73$ (25°, вода); $pK_a(3) = 3,97$ (25°, вода); $pK_a(4) = 5,25$ (25°, вода); $pK_a(5) = 6,26$ (25°, вода); Лит.: [1441] 269

908. **бензолсульфиновая кислота** (фенилсульфиновая кислота) бел. призматические крист. (р.п. вода) $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{H}$; M 142,180; $T_{\text{пл}}$ 64,5-65°; $T_{\text{разл}}$ 100°; $pK_a(1) = 1,5$ (25°, вода); Лит.: [1045] 524-525, [1046] 86

909. **бензолсульфокислота** (бензолсульфоновая кислота) бц. листовидные крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H}$; M 158,180; $T_{\text{пл}}$ 50°; $T_{\text{разл}}$ 136°; Раств.: бензол: т.р., вода: 48,85 (31,4°), 49,17 (42,6°), 49,89 (61,3°), эф.: н.р., этанол: л.р.; $pK_a(1) = 0,7$ (25°, вода); ΔD_{50} : 890 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 524-525, [1046] 86, [227] 366-367, [331] 260; Синт.: [468] 117-118

910. **бензолсульфокислоты N,N-дихлорамид** (дихлорамин Б) бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{NCl}_2$; M 226,080; $T_{\text{пл}}$ 73°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: х.р., бензол: х.р., вода: 0,02 (20°), тетрахлорме-

тан: х.р., толуол: х.р., хлф.: х.р.; Пл.: 1,435 (80°, г/см³, ж.); T_{всп}: 204; Лит.: [893] 386-390, [1445] 283; Синт.: [893] 388

911. **бензолсульфокислоты метиловый эфир** C₆H₅SO₂CH₃; M 172,200; Раств.: вода: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,2734 (17°, к в.4, ж.); n 1,5151 (20°); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [971] 104-105

912. **бензолсульфокислоты хлорангидрид** (бензолсульфонилхлорид, бензолсульфохлорид) бц. маслянистая ж. C₆H₅SO₂Cl; M 176,621; T_{пл} 14,5°; T_{кип} 251-252°; Лит.: [1045] 524-525

913. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновая кислота** (пиромеллитовая кислота) C₆H₂(COOH)₄; M 254,160; T_{пл} 272°; Раств.: вода: 1,42 (16°), эф.: т.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 1,92 (25°, вода); pK_a (2) = 2,87 (25°, вода); pK_a (3) = 4,49 (25°, вода); pK_a (4) = 5,63 (25°, вода); Лит.: [1045] 892-893, [1441] 269

914. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновая кислота дигидрат** (пиромеллитовой кислоты дигидрат) триклинные крист. (р.п. вода) C₆H₂(COOH)₄ • 2H₂O; M 292,196; T_{пл} 242°; Лит.: [1045] 892-893

915. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновой кислоты диангидрид** (пиромеллитовый диангидрид) бц. крист. O(CO)₂C₆H₂(CO)₂O; M 218,120; T_{пл} 287°; T_{кип} 397-400°; Лит.: [1443] 538

916. **бензолтрикарбонилхром** желт. C₆H₆Cr(CO)₃; M 214,140; T_{пл} 162°; ΔH₂₉₈⁰: -444 (т); Лит.: [1470] 461, [480] 280, [734] 552; Синт.: [610] 44

917. **1,2,3-бензолтрикарбоновая кислота** (гемимеллитовая кислота) бц. крист. C₆H₃(COOH)₃; M 210,150; T_{пл} 197°; Раств.: вода: 3,06 (19°); pK_a (1) = 2,8 (25°, вода); pK_a (2) = 4,2 (25°, вода); pK_a (3) = 5,87 (25°, вода); Лит.: [1441] 269, [331] 549

918. **1,2,4-бензолтрикарбоновая кислота** (тримеллитовая кислота) бц. крист. C₆H₃(COOH)₃; M 210,150; T_{пл} 238°; pK_a (1) = 2,52 (25°, вода); pK_a (2) = 3,84 (25°, вода); pK_a (3) = 5,2 (25°, вода); ΔD₅₀: 3100 (б. крысы, в/ж), 1960 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1441] 269

919. **бензонитрил** (бензойной кислоты нитрил, фенилцианид) бц. ж. C₆H₅CN; M 103,130; T_{пл} -13°; T_{кип} 190,7-191,3°; Раств.: вода: 0,4331 (25°), 0,5569 (50°), 1 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0102 (15°, к в.15, ж.); ΔD₅₀: 800 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 526-527, [1441] 271, [331] 354

920. **бензо[g,h,i]перилен** (бенз[g,h,i]перилен) C₂₂H₁₂; M 276,330; CAS 191-24-2; T_{пл} 272,5°; T_{кип} 525°; Раств.: вода: 0,000000026 (25°); Лит.: [231] 823-825, [331] 1188

921. **бензо[а]пирен** (1,2-бензопирен, 3,4-бензпирен, benzo[a]purgene) светло-желт. игольчатые крист. $C_{20}H_{12}$; М 252,320; CAS 50-32-8; $T_{\text{пл}}$ 180°; $T_{\text{кип}}$ 310°; Раств.: вода: 0,00000038 (25°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,351 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (311°); Лит.: [445] 236-250, [1045] 530-531, [1441] 272, [231] 804-810, [331] 1146, [602] 155-165, [900] 131

922. **бензо[е]пирен** призматические крист. (р.п. бензол) $C_{20}H_{12}$; М 252,309; $T_{\text{пл}}$ 178-179°; Лит.: [318] 172

923. **бензотриазол** желт. ж. C_7H_5NS ; М 135,130; $T_{\text{кип}}$ 229-231°; Лит.: [1441] 276

924. **бензо[б]тиофен** (benzo[b]thiophene) C_8H_6S ; М 134,198; CAS 95-15-8; $T_{\text{пл}}$ 32°; $T_{\text{кип}}$ 221°; Раств.: вода: 0,013 (25°); ΔD_{50} : 960 (б. мышцы), 1260 (крысы); Лит.: [231] 3419-3420, [331] 459

925. **бензотриазол** (benzotriazole, бензтриазол) бц. крист. $C_6H_5N_3$; М 119,124; $T_{\text{пл}}$ 99°; pK_a (1) = 8,2 (25°, вода); Лит.: [77] 238, [318] 173, [761] 901, [971] 110-111, [1447] 72, [83] 207, [504] 362, [505] 644

926. **бензотрифуроксан** (BTF, БТФ, бензо-трис(1,2,5-оксадиазолилоксид), бензтрифуроксан) бел. крист. $C_6N_6O_6$; М 252,101; $T_{\text{пл}}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: н.р., ДМСО: х.р., ДМФА: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р., этилацетат: х.р.; ПЛ.: 1,902 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 61

927. **бензофенон** (benzophenone, дифенилкетон) $C_6H_5COC_6H_5$; М 182,220; $T_{\text{пл}}$ 48°; $T_{\text{кип}}$ 305°; Раств.: вода: 0,00751 (20°), этанол 40%: 2 (40°), этанол 50%: 8 (40°), этанол 60%: 16 (40°); Лит.: [75] 1.102, [291] 722, [331] 902; Синт.: [999] 99-101, [468] 163, [468] 274

928. **бензо[б]флуорантен** $C_{20}H_{12}$; М 252,300; CAS 205-99-2; $T_{\text{пл}}$ 168°; $T_{\text{кип}}$ 481°; Раств.: вода: 0,00000015; Лит.: [231] 796-798, [331] 1147

929. **бензо[к]флуорантен** (benzo[k]fluoranthene) $C_{20}H_{12}$; М 252,300; CAS 207-08-9; $T_{\text{пл}}$ 217°; $T_{\text{кип}}$ 480°; Раств.: вода: 0,00000008; Лит.: [231] 800-803, [331] 1148

930. **бензо[а]флуорен** $C_{17}H_{12}$; М 216,277; CAS 238-84-6; $T_{\text{пл}}$ 189,5°; $T_{\text{кип}}$ 405°; Раств.: вода: 0,00000045 (25°); Лит.: [231] 767-768

931. **1,2-бензохинон** (3,5-циклогексадиен-1,2-дион, орто-бензохинон, орто-хинон) ярко-красн. крист. $OC(CH=CH)_2CO$; М 108,100; $T_{\text{раза}}$ 70°; Раств.: вода: р., гексан: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1441] 278-279

932. **1,4-бензохинон** (2,5-циклогексадиен-1,4-дион, пара-бензохинон, пара-хинон, хинон) желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_6H_4O_2$; М 108,100; $T_{\text{пл}}$ 115,7°; Раств.: вода: 0,7 (5°), 1,5 (30°), р. (100°), эф.: р., лигроин: р. (100°), петр.эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,318 (20°, г/см³, т.); ДП: 3,12 (17°); S_{298}^0 : -187,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20,95; $\Delta H_{\text{книп}}$: 47,76; Лит.: [769] 840-846, [1441] 278-279, [291] 343-345, [331] 219, [900] 131, [1329] 134-168; Синт.: [1486] 200-201, [450] 349, [450] 348-349

933. **2(3Н)-бензтиазолтион** (2-меркаптобензотиазол, анкап, каптакс, ротакс) желт. крист. $C_7H_5NS_2$; М 167,250; $T_{\text{пл}}$ 180°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 2300-2700 (мышы, п/о); Лит.: [439] 433-434, [1447] 323, [1503] 145-146

934. **берберин** светло-желт. крист. $C_{20}H_{19}NO_5$; М 353,360; $T_{\text{пл}}$ 144°; Раств.: бензол: т.р., вода: 22 (21°), эф.: т.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.; pK_{BH^+} (1) = 11,73 (25°, вода); ΔD_{50} : 9,55 (б. мышы, в/в); Лит.: [62] 391-392, [1045] 534-535, [1441] 279, [75] 8.31, [590] 1102-1104, [729] 358, [884] 21-26

935. **берберина иодид** $C_{20}H_{19}NO_5 \cdot HI$; М 481,280; $T_{\text{пл}}$ 262°; $T_{\text{разл}}$ 262°; Лит.: [1441] 279

936. **берберина пикрат** $C_{20}H_{19}NO_5 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$; М 582,470; $T_{\text{пл}}$ 234°; Лит.: [1441] 279

937. **берберина сульфат** желт. игольчатые крист. $C_{20}H_{21}NO_9S$; М 451,460; $T_{\text{пл}}$ 270°; Раств.: вода: 1 (21°), этанол: т.р.; Лит.: [1045] 534-535, [1441] 279

938. **берберин-хлороформ (1/1)** триклинные крист. (р.п. хлороформ) $C_{21}H_{20}Cl_3NO_5$; М 472,750; $T_{\text{пл}}$ 179°; Лит.: [1045] 534-535

939. **бериллий** (berillium) светло-сер. гексагональные мет. Ве; М 9,010; $T_{\text{пл}}$ 1285°; $T_{\text{книп}}$ 2470°; Раств.: вода: н.р., ртуть: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,85 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,001 (1091°), 0,1 (1361°), 1 (1548°), 10 (1785°), 100 (2097°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 9,54 (т); C_p^0 : 16,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14,7; $\Delta H_{\text{книп}}$: 309; $\Delta H_{\text{возг}}$: 333; Лит.: [103] 11-51, [1448], [1044] 182, [1395] 449, 994, [479] 115, [490] 50, [498] 32, [735] 113, 115-117, [900] 55, [1164] 550-560, [1462]

940. **бериллий - иттрий (13/1)** YBe_{13} ; М 206,064; $T_{\text{пл}}$ 1920°; Лит.: [1199] 784

941. **бериллий - медь (1/1)** $CuBe$; М 72,560; $T_{\text{пл}}$ 920°; Лит.: [1199] 781

942. **бериллий - цирконий (13/1)** $ZrBe_{13}$; М 208,830; $T_{\text{пл}}$ 1927°; Пл.: 2,72 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1199] 789

943. **бериллия ацетат** $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; М 127,100; $T_{\text{пл}}$ 295°; $T_{\text{разл}}$ 295°; Лит.: [735] 122

944. **бериллия ацетилацетонат** $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{O})_2$; М 207,228; $T_{\text{пл}}$ 108°; $T_{\text{кип}}$ 270°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., сероуглерод: р.; Лит.: [626] 345, [735] 124

945. **бериллия борогидрид** (бериллия боранат) бел. крист. $\text{Be}(\text{BH}_4)_2$; М 38,700; $T_{\text{возг}}$ 91,3°; $T_{\text{разл}}$ 123°; Раств.: бензол: р., вода: реаг.; Давл. паров: 1 (2°), 10 (27,6°), 100 (58,4°); Лит.: [479] 117-118, [735] 26, 123, [900] 55, [1238] 3-25

946. **бериллия бромид** (beryllium bromide) бц. игольчатые крист. BeBr_2 ; М 168,820; $T_{\text{пл}}$ 488°; $T_{\text{возг}}$ 480°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: р., пиридин: 18,56 (25°), этанол: р.; Пл.: 3,465 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (285°), 10 (340°), 100 (404°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -330 (т); ΔG_{298}^0 : -354 (т); S_{298}^0 : 103 (т); Лит.: [289] 189, [900] 55

947. **бериллия трет-бутоксид** $\text{Be}(\text{OC}(\text{CH}_3)_3)_2$; М 155,240; $T_{\text{пл}}$ 112°; Лит.: [479] 130, [1266] 643

948. **бериллия гидрид** бел. гексагональные крист. BeH_2 ; М 11,030; $T_{\text{разл}}$ 190-250°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., толуол: н.р.; Лит.: [1045] 34-35, [479] 117, [735] 120

949. **бериллия гидрид - триметиламин (1/1)** $(\text{CH}_3)_3\text{NBeH}_2$; М 70,140; $T_{\text{пл}}$ 128°; Лит.: [735] 120

950. **бериллия гидроксид** (beryllium hydroxide) бел. тетрагональные крист. $\text{Be}(\text{OH})_2$; М 43,030; $T_{\text{разл}}$ 138°; Разл. на: бериллия оксид, вода; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 1,92 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 21,2 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -907 (т); ΔG_{298}^0 : -818 (т); S_{298}^0 : 55,6 (т); C_p^0 : 64,22 (т); Лит.: [740] 59, [289] 193, [535] 104-105, [735] 118, [759] 9-12, [900] 55

951. **бериллия диборид** BeB_2 ; М 30,634; $T_{\text{пл}}$ >2000°; Лит.: [974] 170

952. **бериллия додекаборид** BeB_{12} ; М 138,744; $T_{\text{пл}}$ 2300°; Лит.: [974] 170

953. **бериллия иодид** бц. игольчатые крист. BeI_2 ; М 262,820; $T_{\text{пл}}$ 510°; $T_{\text{кип}}$ 590°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 4,325 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (282°), 10 (339°), 100 (410°); ΔH_{298}^0 : -165 (т); ΔG_{298}^0 : -210 (т); S_{298}^0 : 130 (т); C_p^0 : 71,1 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 19; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 80; Лит.: [900] 55

954. **бериллия карбонат** бел. BeCO_3 ; М 69,021; $T_{\text{разл}}$ 180°; Разл. на: бериллия оксид, углерода(IV) оксид; рПР (0) = 3 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1025 (т); ΔG_{298}^0 : -948 (т); S_{298}^0 : 52 (т); C_p^0 : 65 (т); Лит.: [428] 286, [655] 84, 448

955. **Бериллия карбонат тетрагидрат** (бериллий углекислый четырехводный) бел. гексагональные крист. $\text{BeCO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 141,080; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 0,36 (0°); Лит.: [1045] 36-37, [900] 56

956. **Бериллия метаалюминат** (хризоберилл) желтовато-зел. ромбические крист. $\text{Be}(\text{AlO}_2)_2$; М 126,970; $T_{\text{пл}} 1870^\circ$; Пл.: 3,76 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2302 (т); S_{298}^0 : 66,3 (т); C_p^0 : 105,4 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 171,5; Лит.: [535] 104-105

957. **Бериллия метаарсенат** бел. $\text{Be}(\text{AsO}_3)_2$; М 254,852; $T_{\text{пл}} 574^\circ$; Лит.: [655] 84

958. **Бериллия нитрат** $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$; М 133,020; $T_{\text{разл}} 320^\circ$; Раств.: вода: 104,9 (15°), 109,6 (30°); ΔH_{298}^0 : -678 (т); Лит.: [1039] 232, [289] 192, [900] 56

959. **Бериллия нитрат тетрагидрат** бц. крист. $\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 205,070; $T_{\text{пл}} 61^\circ$; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Разл. на: бериллия нитрат, вода; Раств.: вода: 98,6 (0°), 107 (20°), 110 (30°), 142 (50°), 184 (61°), этанол: х.р.; ΔH_{298}^0 : -1936,4 (т); Лит.: [900] 56

960. **Бериллия нитрид** бц. кубические крист. Be_3N_2 ; М 55,050; $T_{\text{пл}} 2200^\circ$; ΔH_{298}^0 : -588 (т); S_{298}^0 : 34,3 (т); C_p^0 : 64,6 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 109; Лит.: [535] 104-105, [735] 125

961. **Бериллия оксалат** BeC_2O_4 ; М 97,030; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Лит.: [535] 104-105

962. **Бериллия оксалат тригидрат** ромбические крист. $\text{BeC}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 151,077; $T_{\text{разл}} 100-220^\circ$; Раств.: вода: 63,2 (25°); Лит.: [289] 190-191, [535] 104-105, [759] 30-32

963. **Бериллия оксид** (бромеллит) бц. гексагональные крист. BeO ; М 25,010; $T_{\text{пл}} 2530^\circ$; $T_{\text{кип}} 4120^\circ$; Раств.: вода: 0,00002 (20°); Пл.: 3,01 (20° , г/см³, т.); $n 1,719$ (20°); ΔH_{298}^0 : -598 (т); ΔG_{298}^0 : -582 (т); S_{298}^0 : 14,1 (т); C_p^0 : 25,5 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 71; ΔD_{50} : 2062 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 93, [1039] 25, [1453] 735] 117, [900] 56

964. **Бериллия ортосиликат** (фенакит) крист. Be_2SiO_4 ; М 110,107; $T_{\text{пл}} 1560^\circ$; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2145 (т); ΔG_{298}^0 : -2030 (т); S_{298}^0 : 64 (т); Лит.: [1447] 74

965. **Бериллия перхлорат тетрагидрат** бел. $\text{Be}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 279,975; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [655] 84

966. **Бериллия селенат** бел. BeSeO_4 ; М 151,970; $T_{\text{разл}} 730^\circ$; ΔH_{298}^0 : -947 (т); Лит.: [655] 85

967. **Бериллия селенат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $\text{BeSeO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 224,030; $T_{\text{разл}} 100-300^\circ$; Раств.: вода:

х.р.; Пл.: 2,03 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -2113 (т); S⁰₂₉₈: 247 (т); Лит.: [289] 198, [535] 104-105

968. **бериллия селенид** светло-сер. BeSe; М 87,972; T_{пл} 1000°; Лит.: [655] 85

969. **бериллия сульфат** бц. тетрагональные крист. BeSO₄; М 105,070; T_{разл} 550°; Раств.: вода: 36,2 (0°), 37,9 (10°), 40 (20°), 41,2 (25°), 42,5 (30°), 45,8 (40°), 49,7 (50°), 54,3 (60°), 63,9 (76°), 60 (80°), 42,9 (100°); Пл.: 2,44 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1197 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1088 (т); S⁰₂₉₈: 90 (т); ΔD₅₀: 82 (крысы, п/о), 80 (мышы, п/о), 0,265 (мышы, в/в); Лит.: [440] 344, [1039] 233, [289] 194-198, [575] 86, [735] 121, [900] 56

970. **бериллия сульфат тетрагидрат** бц. тетрагональные крист. BeSO₄ • 4H₂O; М 177,140; T_{разл} 100-400°; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; ΔH⁰₂₉₈: -2420,4 (т); S⁰₂₉₈: 233 (т); C_р⁰: 216,6 (т); Лит.: [535] 104-105

971. **бериллия сульфид** светло-сер. кубические крист. BeS; М 41,077; T_{разл} 1800°; Пл.: 2,36 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -235 (т); S⁰₂₉₈: 34 (т); C_р⁰: 34 (т); Лит.: [535] 104-105, [655] 85

972. **бериллия теллурид** светло-сер. BeTe; М 136,612; T_{пл} 1200°; Лит.: [655] 85

973. **бериллия тетраборид** BeB₄; М 52,256; T_{пл} 2020-2120°; Лит.: [974] 170

974. **бериллия тетрагидроалюминат** бц. крист. Be(AlH₄)₂; М 71,039; T_{разл} -10°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [1441] 122

975. **бериллия фторид** бц. тетрагональные крист. BeF₂; М 47,010; T_{пл} 797°; T_{кип} 1159°; Раств.: вода: х.р., фтороводород: 0,014 (-24,2°), 0,013 (-5,1°), 0,015 (11,2°); Пл.: 1,99 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (775°), 10 (880°), 100 (1013°); ΔH⁰₂₉₈: -1010 (т); ΔG⁰₂₉₈: -941 (т); S⁰₂₉₈: 45 (т); C_р⁰: 59 (т); Лит.: [535] 104-105, [900] 56

976. **бериллия хлорид** бц. ромбические крист. BeCl₂; М 79,920; T_{пл} 440°; T_{кип} 520°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: х.р., вода: 67,6 (0°), 72,8 (20°), 77 (30°), диоксид серы: 0,046 (0°), эф.: х.р., хлф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,9 (20°, г/см³, т.); Дип.: 0 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -494 (т); ΔG⁰₂₉₈: -468 (т); S⁰₂₉₈: 63 (т); C_р⁰: 71,1 (т); ΔH_{пл}: 16; ΔH_{кип}: 109; ΔD₅₀: 86 (крысы, п/о), 92 (мышы, п/о), 1,35 (мышы, в/б); Лит.: [440] 344, [740] 56-57, [289] 189-190, [535] 104-105, [575] 86, [900] 56, [1397] 412

977. **бериллия хлорид тетрагидрат** бел. BeCl₂ • 4H₂O; М 151,979; T_{пл} 96°; T_{разл} >176°; Разл. на: бериллия оксид, хлороводород, вода; Лит.: [740] 56, [655] 84

978. **Берклий** (berkelium) серебристо-бел. мет. Вк; М 247,000; $T_{\text{пл}}$ 986°; $T_{\text{кип}}$ 2630°; Пл.: 14,78 (25°, г/см³, г.); Лит.: [444] 222, [1441] 282-283, [1448] 519-531, [480] 581

979. **Берклия(III) оксид** желтовато-зел. $\text{Vк}_2\text{O}_3$; М 541,998; $T_{\text{пл}}$ 600°; Лит.: [1448] 536, [428] 124, [480] 586

980. **Берклия(IV) оксид** коричневл. кубические крист. VкO_2 ; М 278,999; $T_{\text{пл}}$ 500°; Лит.: [1448] 535-536, [428] 124, [480] 586

981. **Берклия(III) хлорид** зелен. VкCl_3 ; М 353,359; $T_{\text{пл}}$ 603°; Лит.: [480] 588

982. **Бетулин** (3 β ,28-дигидрокси-20(29)-лупен, betulin) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{30}\text{H}_{50}\text{O}_2$; М 442,720; CAS 473-98-3; $T_{\text{пл}}$ 251-252°; Раств.: 1-бутанол: 1,08 (5°), 1,28 (15°), 1,43 (25°), 1,63 (35°), 1-гексанол: 0,321 (5°), 0,366 (15°), 0,443 (25°), 0,552 (35°), 1-пентанол: 0,478 (5°), 0,606 (15°), 0,721 (25°), 0,861 (35°), ацетон: 0,425 (5°), 0,662 (15°), 1,207 (25°), 1,74 (35°), бензол: р. (80°), вода: н.р., дихлорметан: 0,41 (5°), 0,436 (10°), 0,468 (15°), 0,517 (25°), эф.: 0,4 (20°), 3 (35°), лигроин: м.р., метанол: 0,248 (5°), 0,343 (15°), 0,453 (25°), 0,549 (35°), метилацетат: 0,358 (5°), 0,422 (15°), 0,477 (25°), 0,549 (35°), метилформиат: 0,138 (5°), 0,156 (10°), 0,19 (15°), 0,233 (25°), пропанол: 0,837 (5°), 0,941 (15°), 1,08 (25°), 1,18 (35°), укс.: р. (118°), хлф.: 0,967 (5°), 1,26 (15°), 1,63 (25°), 1,905 (35°), циклогексан: 0,00885 (10°), 0,0143 (15°), 0,0334 (25°), 0,086 (35°), этанол: 0,558 (5°), 0,634 (15°), 0,863 (25°), 1,09 (35°), 4,3 (78°), этилацетат: 0,484 (5°), 0,781 (15°), 1,04 (25°), 1,54 (35°), этилформиат: 0,18 (5°), 0,2 (15°), 0,216 (25°), 0,236 (35°); Лит.: [76] 287, [762] 492, [1045] 534-535, [152] 1366-1368, [1452] 1-30, [1453] 391-400

983. **Бетулиновая кислота** (3 β -гидрокси-20(29)-лупаен-28-овая кислота) бел. пор. $\text{C}_{30}\text{H}_{48}\text{O}_3$; М 456,700; $T_{\text{пл}}$ 295-298°; Раств.: 1-бутанол: 0,726 (5°), 0,917 (15°), 1,184 (25°), 1,447 (35°), 1,849 (45°), 1-гексанол: 1,013 (5°), 1,269 (15°), 1,453 (25°), 1,694 (35°), 2,035 (45°), 1-пентанол: 1,035 (5°), 1,182 (15°), 1,383 (25°), 1,606 (35°), 1,884 (45°), 2-бутанол: 0,506 (5°), 0,696 (15°), 0,92 (25°), 1,166 (35°), 1,509 (45°), ацетон: 0,313 (5°), 0,395 (15°), 0,47 (25°), 0,652 (35°), 0,812 (45°), бутилацетат: 0,324 (5°), 0,394 (15°), 0,471 (25°), 0,626 (35°), 0,759 (45°), вода: т.р., изопропанол: 0,582 (5°), 0,7 (15°), 0,91 (25°), 1,132 (35°), 1,493 (45°), метанол: 0,27 (5°), 0,35 (15°), 0,48 (25°), 0,66 (35°), 1,04 (45°), пропанол: 0,784 (5°), 1,043 (15°), 1,352 (25°), 1,681 (35°), 2,128 (45°), ТГФ: 6,24 (5°), 8,67 (15°), 13,15 (25°), 17,64 (35°), 24,79 (45°), этанол: 0,646 (5°), 0,813 (15°), 1,06 (25°), 1,34 (35°), 1,7 (45°), этилацетат: 0,233 (5°), 0,267 (15°), 0,38 (25°), 0,496

(35°), 0,645 (45°), этилформиат: 0,123 (5°), 0,168 (15°), 0,264 (25°), 0,338 (35°), 0,485 (45°); Лит.: [76] 287, [762] 493, [1045] 534-535, [74] 657-666, [153] 4587-4591, [390] 787-793, [1046], [1045], [1434] 26-28, [1452] 1-30; Синт.: [390] 791-792, [306] 1611

984. **бетулоновая кислота** $C_{30}H_{46}O_3$; М 454,680; $T_{пл}$ 253°; $T_{разл}$ 253°; Лит.: [76] 287, [1452] 24; Синт.: [390] 791, [1434] 27

985. **бикукулин** бц. крист. $C_{20}H_{17}NO_6$; М 367,140; $T_{пл}$ 215°; Раств.: бензол: х.р., эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р., этилацетат: х.р.; Лит.: [1441] 285, [467] 26

986. **бикхаконитин** (ацетилвератрилбикхаконин) крист. $C_{36}H_{51}NO_{11}$; М 673,790; $T_{пл}$ 113-125°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 534-535, [796] 736

987. **бидирубин** коричнев. ромбические крист. $C_{33}H_{36}N_4O_6$; М 584,660; CAS 635-65-4; $T_{пл}$ 192°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,0000004093 (18°), ДМСО: р., ДМФА: р., эф.: т.р., пиридин: р., сероуглерод: р., формамид: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 534-535, [331] 1251, [385] 507-508, [1283] 72-91

988. **d-(+)-биотин** (витамин Н) $C_{10}H_{16}N_2O_3S$; М 244,310; $T_{пл}$ 230-232,5°; Раств.: вода: 0,022 (20°), этанол: 0,08 (20°); Лит.: [1441] 290, [1447] 76, [223] 246-249

989. **бис(акрилонитрил)никель** красн. крист. $[Ni(CH_2=CHCN)_2]$; М 164,820; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: никель, акриловой кислоты нитрил; Лит.: [1390] 7

990. **бис(η-аллил)-ди-μ-хлородипалладий** желт. крист. $CH_2=CH-CH_2PdCl_2PdCH_2CH=CH_2$; М 365,890; $T_{разл}$ 130-131°; Лит.: [1447] 25, [227] 124

991. **бис(п-аллил)никель** желт. $Ni(CH_2CH=CH_2)_2$; М 140,840; $T_{пл}$ 1°; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [1214] 1059-1060

992. **2,2-бис(бис(триметилсилил)метил)-3-трет-бутил-фосфагермирен** желт. $C_{19}H_{47}GePSi_4$; М 491,530; $T_{пл}$ 89°; Лит.: [479] 374

993. **бис(бис(триметилсилил)метил)гермилен** ярко-желт. крист. $([(CH_3)_3Si]_2CH)_2Ge$; М 391,430; $T_{пл}$ 182°; Лит.: [479] 372

994. **бис(бис(трифторметилсульфонил)имидо)ксенон** $Xe(N(SO_2CF_3)_2)_2$; М 691,590; $T_{разл}$ 72°; Лит.: [1359] 279

995. **бис[бис(трифторметилсульфонил)имидо]ксенон(II)** $Xe(N(SO_2CF_3)_2)_2$; М 691,590; $T_{разл}$ 72°; Лит.: [1359] 279

996. **1,2-бис(бромметил)бензол** (о-ксилендибромид) ромбические крист. $C_6H_4(CH_2Br)_2$; М 263,957; $T_{пл}$ 95°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 66-67; Синт.: [1004] 42-44

997. **2,2'-бис(бромметил)бифенил** ($\text{BrCH}_2\text{C}_6\text{H}_4$)₂; М 340,053; $T_{\text{пл}}$ 91-92°; Лит.: [1071] 67; Синт.: [1071] 67

998. **1,1-бис(трет-бутил)-2-нитрозоэтилен** голуб. крист. $((\text{CH}_3)_3\text{C})_2\text{C}=\text{CHNO}$; М 169,264; $T_{\text{пл}}$ 38°; $T_{\text{разл}}$ 220°; Лит.: [1351] 524

999. **бис(гептафторпропил)оксид** $\text{C}_6\text{F}_{14}\text{O}$; М 354,041; $T_{\text{кип}}$ 56°; Лит.: [657] 166

1000. **2,2-бис(4-гидроксифенил)пропан** (4,4'-изопропилидендифенол, бис-фенол А, бисфенол А, диан, дифенилолпропан) бел. крист. $\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 228,290; CAS 80-05-7; $T_{\text{пл}}$ 157°; Раств.: вода: 0,035 (20°); LD_{50} : 2400-2500 (б. мыши, п/о), 4000 (кролики, п/о); Лит.: [331] 1008, [656], [1503] 121-122

1001. **бис(1-гидроперокси-2-хлорметил-хлорэтил)пероксид** $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_4\text{O}_6$; М 319,950; $T_{\text{пл}}$ 112-114°; Лит.: [905] 280; Синт.: [905] 280

1002. **бис(дибензилиденацетон)палладий** красно-пурпурн. $((\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH})_2\text{CO})_2\text{Pd}$; М 575,005; $T_{\text{пл}}$ 135°; Лит.: [1315] 2086

1003. **бис(дибензо-18-краун-6)цезияроданид** $\text{C}_{41}\text{H}_{48}\text{CsNO}_{12}\text{S}$; М 911,790; $T_{\text{пл}}$ 146-147°; Лит.: [1480] 102

1004. **бис(дибутиламино)фторфосфат** $((\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{N})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 322,440; $T_{\text{пл}}$ 59,5°; LD_{50} : 16 (мыши, п/к); Лит.: [1026] 119-120, [1397] 286

1005. **бис(диметиламино)фторфосфат** (CR-409, гамон, ганнан, димефокс, пестокс14, терраситам, ханан) бц. ж. $((\text{CH}_3)_2\text{N})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 154,130; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,1151 (20°, г/см³, ж.); n 1,4267 (20°); Давл. паров: 0,11 (20°), 1 (38°), 4 (67°), 10 (80°), 15 (86°), 18 (92°); LD_{50} : 3 (кролики, в/в), 7,5 (крысы, п/о), 5 (крысы, в/б), 1 (мыши, п/к), 1,4 (мыши, в/б); Лит.: [1049] 538-539, [1405] 138, [466] 8, [1397] 284-285, 348-349, [1510] 115-120

1006. **4,4'-бис(диметиламино)бензофенон** (кетон Михлера) кремев. листовидные крист. (р.п. этанол) $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{COC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$; М 268,340; $T_{\text{пл}}$ 174°; $T_{\text{кип}}$ 360°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,04 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 528-529, [1443] 95

1007. **1,8-бис(диметиламино)нафталин** бц. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{N}(\text{CH}_3)_2)_2$; М 214,306; $T_{\text{пл}}$ 47-48°; pK_{BH^+} (1) = 16,8 (25°, тетрагидрофуран); pK_{BH^+} (1) = 7,47 (25°, диметилсульфоксид); pK_{BH^+} (1) = 12,1 (25°, вода); pK_{BH^+} (1) = 18,28 (25°, ацетонитрил); pK_{BH^+} (2) = -9 (25°, вода); Лит.: [303] 11, [1442] 61-62, [1349] 3

1008. **бис(диметиламино)тетраборан(8)** $((\text{CH}_3)_2\text{N})_2\text{B}_4\text{H}_6$; М 137,443; $T_{\text{пл}}$ 15°; Лит.: [735] 29

1009.1-(бис(диметиламино)фосфонил)-3-фенил-5-амино-1,2,4-триазол (WP-155, ПФИ-26, вепсин, ниагара-5943, триамфос) $C_{12}H_{19}N_6OP$; М 294,300; $T_{пл}$ 166°; Раств.: вода: 0,025 (20°); LD_{50} : 17 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 604-605, [331] 876, [582] 9

1010.1,4-бис((3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)диметиламмоний)бутана дибромид (EA 4038) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_2CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 662,460; $T_{пл}$ 175°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 5,6 (кролики, в/в), 3,2 (мыши, в/в); Лит.: [85] 115-116, [198]

1011.1,6-бис((3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)диметиламмоний)гексана дибромид (EA 3948) крист. $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_4CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 690,510; CAS 110913-93-4; $T_{пл}$ 147°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 0,0176 (кролики, в/в), 0,0178 (мыши, в/в); Лит.: [85] 113, [198]

1012.1,7-бис((3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)диметиламмоний)гептана дибромид (EA 4181) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_5CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 704,540; $T_{пл}$ 163°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 0,0056 (кролики, в/в), 0,013 (мыши, в/в); Лит.: [85] 118, [198]

1013.1,10-бис((3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)диметиламмоний)декана дибромид (EA 3887) бел. $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_8CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 746,700; CAS 110913-97-8; $T_{пл}$ 199°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 0,0042 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [85] 112-113, [198]

1014.1,10-бис((3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)диметиламмоний)декана диодид (EA 3887A) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_8CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2I_2$; М 840,618; $T_{пл}$ 160°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 0,005 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [198]

1015.1,10-бис(N-(3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)-N,N-диметиламмоний)декан-2,9-диола дибромид крист. $C_{32}H_{50}Br_2N_6O_6$; М 774,580; $T_{пл}$ 170°; LD_{50} : 0,0027 (кролики, в/в), 0,007 (мыши, в/в); Лит.: [543]

1016.1,9-бис((3-диметилкарбамоксиридила-2-метил)диметиламмоний)нонана дибромид (EA 4056) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_7CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 732,590; $T_{пл}$ 105°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 0,0027 (кролики, в/в), 0,011 (мыши, в/в); Лит.: [85] 116-117, [198]

1017.1,8-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)октана дибромид (ЕА 3990) бел. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$; М 716,590; CAS 110913-95-6; $T_{\text{пл}} 190^\circ$; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см³, т.); ЛД_{50} : 0,0026 (кролики, в/в), 0,0063 (мышы, в/в); Лит.: [85] 114-115, [198]

1018.1,8-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N,N-диметиламмоний)октан-2,7-дио́на дибромид $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{Br}_2\text{N}_6\text{O}_6$; М 746,530; $T_{\text{пл}} 210^\circ$; ЛД_{50} : 0,0027 (кролики, в/в), 0,01 (мышы, в/в); Лит.: [543]

1019.1,5-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)пентана дибромид (ЕА 4026) $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$; М 676,480; $T_{\text{пл}} 190^\circ$; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; ЛД_{50} : 0,056 (кролики, в/в), 0,063 (мышы, в/в); Лит.: [85] 115, [198]

1020.1,3-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)пропана дибромид (ЕА 4048) $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$; М 648,430; $T_{\text{пл}} 198^\circ$; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [85] 116, [198]

1021.1,11-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)ундекана дибромид (ЕА 4057) $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$; М 760,644; $T_{\text{пл}} 132^\circ$; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; ЛД_{50} : 0,005 (кролики, в/в), 0,009 (мышы, в/в); Лит.: [85] 117, [198]

1022.1,10-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N-этил-N-метиламмоний)декан-2,9-дио́на дибромид $\text{C}_{34}\text{H}_{54}\text{Br}_2\text{N}_6\text{O}_6$; М 802,640; $T_{\text{пл}} 160^\circ$; ЛД_{50} : 0,004 (кролики, в/в), 0,01 (мышы, в/в); Лит.: [543]

1023.4,4'-бис(О,О-диметилтионфосфорилокси)дифенилсульфид (дифос, темефос) $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{O}_6\text{P}_2\text{S}_3$; М 466,470; CAS 3383-96-8; $T_{\text{пл}} 30,5^\circ$; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетонитрил: р., вода: 0,0000009 (10°), 0,000027 (20°), 0,00007 (30°), эф.: р., тетрачлорметан: р., толуол: р.; n 1,587 (25°); ЛД_{50} : 1000 (крысы, п/о), 460 (мышы); Лит.: [1447] 185, [331] 1052

1024.1,2-бис(дихлоробор)этан бц. ж. $\text{Cl}_2\text{BCH}_2\text{CH}_2\text{BCl}_2$; М 191,490; $T_{\text{пл}} -28,5^\circ$; Лит.: [735] 16, [1181] 245-247

1025.бис(диэтиламино)фторфосфат $((\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 210,229; Давл. паров: 20 (124°); ЛД_{50} : 160 (мышы, п/к); Лит.: [1026] 119, [1397] 286

1026. **бис(изопропиламино)фторфосфат** (изопестокс, ми-пафокс, пестокс 15) $((\text{CH}_3)_2\text{CHNH})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 182,180; $T_{\text{пл}}$ 65°; Раств.: вода: 7,407; ЛД_{50} : 70 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 548-549, [331] 338, [1510] 121-125

1027. **бис(2-нитрофенил)дисульфид** $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SSC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 308,333; $T_{\text{пл}}$ 192-195°; Лит.: [999] 200-201; Синт.: [999] 200-201

1028. **4,4'-бис(4-нитро-3-фуразанилазоксид)-азоксифуразан** $\text{C}_8\text{N}_{16}\text{O}_{11}$; М 496,190; $T_{\text{пл}}$ 148°; Плот.: 1,88 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 321

1029. **бис(оксометилден)гидразин** (оксоциан) бц. $(\text{NCO})_2$; М 84,034; $T_{\text{пл}}$ -12°; Лит.: [734] 526

1030. **1,10-бис(3-оксохинолидиний)декана дибромид гидрат** крист. $\text{C}_{24}\text{H}_{44}\text{Br}_2\text{N}_2\text{O}_3$; М 568,426; $T_{\text{пл}}$ 273-275°; ЛД_{50} : 2,24 (мышь, в/в); Лит.: [760]

1031. **бис(пентафторфенил)ксенон** $(\text{C}_6\text{F}_5)_2\text{Xe}$; М 465,405; $T_{\text{раза}}$ -20°; Лит.: [16] 448-450, [110] 500

1032. **бис(пентафторэтил)оксид** $(\text{C}_2\text{F}_5)_2\text{O}$; М 254,026; $T_{\text{кип}}$ 1°; Лит.: [630] 600, [657] 164

1033. **бис-пентафторэтил-тетракарбонилжелезо** светло-желт. $(\text{C}_2\text{F}_5)_2\text{Fe}(\text{CO})_4$; М 405,912; $T_{\text{пл}}$ 62-63,5°; $T_{\text{раза}}$ 100°; Лит.: [1198] 405, 423

1034. **бис(перфтор-трет-бутил)пероксид** $(\text{CF}_3)_3\text{COOC}(\text{CF}_3)_3$; М 470,056; $T_{\text{пл}}$ 12°; $T_{\text{кип}}$ 98,6°; Лит.: [479] 594

1035. **бис(перфторизопропил)иода(III) тетракис(фторсульфонато)иодат(III)** $(\text{CF}_3)_2\text{CFI}(\text{OSO}_2\text{F})_2$; М 494,050; $T_{\text{пл}}$ 101°; Лит.: [1287] 1280

1036. **бис(тетрабутиламмония) дихромат** (bis-(tetrabutylammonium) dichromate) $((\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{N})_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 700,900; CAS 56660-19-6; $T_{\text{пл}}$ 139-142°; Лит.: [22] 402

1037. **бис-триметиламмония 5,5'-битетразолат** $((\text{CH}_3)_3\text{NH})_2\text{CN}_4\text{CN}_4$; М 256,310; $T_{\text{пл}}$ 38°; Лит.: [319] 102

1038. **бис(триметилсилил)карбодимид** $(\text{CH}_3)_3\text{SiN}=\text{C}=\text{NSi}(\text{CH}_3)_3$; М 186,402; $T_{\text{пл}}$ -23°; $T_{\text{кип}}$ 164°; Лит.: [9] 112-113

1039. **бис(триметилсилил)ртуть** желт. крист. $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_2\text{Hg}$; М 346,970; $T_{\text{пл}}$ 102-104°; $T_{\text{раза}}$ 100-160°; Разл. на: ртуть; Раств.: бензол: р., эф.: р., сероуглерод: р., ТГФ: р.; Лит.: [1190] 706-707

1040. **бис(трифениларсин)диизотиоцианатопалладий(II)** ярко-желт. $[\text{Pd}(\text{As}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_2(\text{NCS})_2]$; М 835,051; $T_{\text{пл}}$ 195°; Лит.: [735] 397

1041. **1,4-бис(трифенилгермил)бутадиин** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Ge}-(\text{CC})_2-\text{Ge}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 655,946; $T_{\text{пл}}$ 294°; Лит.: [8] 62

1042. **бис(трифенилсилил)барий** оранжево-желт. $((C_6H_5)_3Si)_2Ba$; M 656,120; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Лит.: [1190] 705
1043. **бис(трифенилсилил)карбонат** $((C_6H_5)_3SiO)_2CO$; M 578,803; $T_{\text{пл}} 160^\circ$; Лит.: [1257] 2206
1044. **бис(трифенилсилил)цинк** желтоват. $((C_6H_5)_3Si)_2Zn$; M 584,180; $T_{\text{разл}} 105^\circ$; Разл. на: цинк; Лит.: [1190] 705-706
1045. **бис(трифенилстаннил)дифенилсилан** бц. крист. $(C_6H_5)_3SnSi(C_6H_5)_2Sn(C_6H_5)_3$; M 882,340; $T_{\text{пл}} 199^\circ$; Лит.: [1190] 715
1046. **бис(трифенилфосфин)дигидридоплатина** бц. $PtH_2(P(C_6H_5)_3)_2$; M 721,671; $T_{\text{пл}} 177^\circ$; $T_{\text{разл}} 177^\circ$; Лит.: [735] 395
1047. **бис-трифенилфосфин-сероуглерод-платина** оранжев. игольчатые крист. $[Pt(CS_2)(P(C_6H_5)_3)_2]$; M 795,790; $T_{\text{пл}} 170^\circ$; Лит.: [479] 298
1048. **бис(трифенилфосфин)тригидридорений(III)** красн. $H_3Re(P(C_6H_5)_3)_2$; M 713,802; $T_{\text{пл}} 178^\circ$; Лит.: [735] 499
1049. **бис(трифенилфосфоранилиден)аммония гексаазидогерманат** $((C_6H_5)_3P=)_2N)_2Ge(N_3)_6$; M 1401,916; $T_{\text{пл}} 211^\circ$; Лит.: [141] 12005
1050. **бис(трифенилфосфоранилиден)аммония гексаазидосиликат** $((C_6H_5)_3P=)_2N)_2Si(N_3)_6$; M 1357,361; $T_{\text{пл}} 225^\circ$; Лит.: [141] 12005
1051. **бис(трифенилфосфоранилиден)аммония гексаазидофосфат(V)** бел. крист. $((C_6H_5)_3P=)_2NP(N_3)_6$; M 821,672; $T_{\text{пл}} 200-202^\circ$; $T_{\text{разл}} 263^\circ$; Раств.: ацетонитрил: р., ТГФ: л.р.; Лит.: [141] 12004-12009
1052. **1,2-бис(трифторметил)бензол** $C_6H_4(CF_3)_2$; M 214,108; $T_{\text{кип}} 140-142^\circ$; Лит.: [1405] 438
1053. **3,3-бис(трифторметил)диазирин** $(CF_3)_2CN_2$; M 178,036; $T_{\text{кип}} -14^\circ$; Лит.: [630] 602, [1506] 178
1054. **бис(трифторметил)диселен** $(CF_3)_2Se_2$; M 295,932; $T_{\text{кип}} 70^\circ$; Лит.: [10] 129
1055. **бис(трифторметил)дисульфид** CF_3SSCF_3 ; M 202,142; $T_{\text{кип}} 35^\circ$; Лит.: [10] 129, [657] 318, 320, [1502] 391; Синт.: [1010] 66, [1010] 65-66
1056. **бис(трифторметил)ксенон** бел. $Xe(CF_3)_2$; M 269,305; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [480] 245
1057. **бис(трифторметил)оксид** CF_3OCF_3 ; M 154,011; $T_{\text{кип}} -59^\circ$; Лит.: [1477] 12-13, [734] 530
1058. **бис(трифторметил)пероксид** бц. г. CF_3OOCF_3 ; M 170,011; $T_{\text{кип}} -37^\circ$; $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Лит.: [778], [52] 1782, [734] 530

1059. **бис(трифторметил)ртуть** бц. крист. $(CF_3)_2Hg$; М 338,602; $T_{пл}$ 161°; Раств.: вода: р.; Лит.: [630] 604, [10] 132
1060. **бис(трифторметил)селен** $(CF_3)_2Se$; М 216,972; $T_{кип}$ -1°; Лит.: [10] 129
1061. **бис(трифторметил)сульфид** $(CF_3)_2S$; М 170,077; $T_{кип}$ -22°; Лит.: [734] 530
1062. **бис(трифторметил)тетрасульфид** $CF_3-(S)_4-CF_3$; М 266,272; $T_{кип}$ 135°; Лит.: [10] 129
1063. **бис(трифторметил)триоксид** CF_3OOOCF_3 ; М 186,010; $T_{пл}$ -138°; $T_{кип}$ -16°; $T_{разл}$ 70°; Разл. на: бис(трифторметил)пероксид, кислород; Лит.: [778], [479] 594, [906] 112, [1227] 1916
1064. **бис(трифторметил)трисульфид** CF_3SSSCF_3 ; М 234,207; $T_{кип}$ 86,5°; Лит.: [10] 129
1065. **1,2-бис(трифторметокси)тетрафторэтан** $C_4F_{10}O_2$; М 270,026; $T_{кип}$ 13°; Лит.: [657] 164
1066. **бис(трифторфосфин)дихлороплатина(II)** бц. крист. $[PtCl_2(PF_3)_2]$; М 441,928; $T_{пл}$ 102°; $T_{кип}$ 240°; $T_{разл}$ 240°; Лит.: [735] 394-395
1067. **бис(трихлорметил)ртуть** $Hg(CCl_3)_2$; М 437,330; $T_{пл}$ 146,5-148,5°; Лит.: [1228] 228
1068. **бис(трихлорфосфорилден)аммония гексахлорфосфат** бц. крист. $(Cl_3P=N=PCl_3)[PCl_6]$; М 532,364; $T_{пл}$ 310°; Лит.: [734] 461
1069. **бис(триэтилфосфин)тетрахлородиплатина(II)** $Pt_2Cl_4(P(C_2H_5)_3)_2$; М 768,294; $T_{пл}$ 230°; Лит.: [735] 395
1070. **бис(триэтилфосфин)трихлорокобальт(III)** $[CoCl_3(P(C_2H_5)_3)_2]$; М 401,606; $T_{пл}$ 104°; Лит.: [735] 375
1071. **бис(триэтилфосфин)трихлороникель(III)** темно-син. $[NiCl_3(P(C_2H_5)_3)_2]$; М 401,367; $T_{пл}$ 63°; Лит.: [735] 375
1072. **бис(фениламидо)фторфосфат** $(C_6H_5NH)_2P(O)F$; М 250,209; $T_{пл}$ 145°; $АД_{50}$: 90 (мышь); Лит.: [1026] 118, [1397] 286
1073. **бис(2-хлорвинил)хлорарсин** (L-2) $(ClCH=CH)_2AsCl$; М 233,400; CAS 40334-69-8; $T_{кип}$ 230°; Пл.: 1,7 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [105] 11-14
1074. **2,2-бис(4-хлорфенил)-1,1,1-трихлорэтан** (4,4'-ДДТ, ДДТ, азотокс, аэротокс, гезарол, дикофан, нооцид, п,п'-ДДТ, пентацид) бел. игольчатые крист. (р.п. этанол) $(ClC_6H_4)_2CHCCl_3$; М 354,480; CAS 50-29-3; $T_{пл}$ 109°; $T_{кип}$ 260°; Разл. на: хлороводород, 1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен; Раств.: ацетон: 51 (24°), бензол: 50 (24°), вода: 0,00000012 (25°), гексан: 147 (24°), эф.: 38,7 (24°), тетрахлорметан: 11,3 (24°), этанол: 2,8

(24°); ΔD_{50} : 300 (б. крысы, п/о), 1000 (собаки, п/о); Лит.: [438] 330-337, [1045] 1122-1123, [1076] 345, [1442] 239, [1447] 147, [331] 943-944, [524] 259-266, [878] 41-42

1075. **бис(2-хлорэтил)метиламин** маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl})_2$; М 156,070; CAS 51-75-2; $T_{\text{пл}}$ -65°; Пл.: 1,15 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1447] 15, [105] 29-32

1076. **бис(2-хлорэтил)этиламин** (HN-1) бц. маслянистая ж. $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl})_2$; М 170,080; CAS 538-07-8; $T_{\text{пл}}$ -34°; Лит.: [105] 26-29

1077. **бис(2-цианоэтил)амин** (β, β' -иминодипропионитрил, β, β' -иминодипропионовой кислоты динитрил, 3,3'-iminodipropionitrile) бц. ж. $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN})_2$; М 123,160; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,0165 (30°, г/см³, ж.); n 1,47 (20°); Давл. паров: 1 (140°), 10 (173°), 25 (205°); ΔD_{50} : 2100 (б. мышцы); Лит.: [43] 722, [439] 92, 101, [382]

1078. **1,8-бис(1-циклогексенил)октатетраин** желт. C_6H_9 - $(\text{CC})_4$ - C_6H_9 ; М 258,360; $T_{\text{пл}}$ 127°; Лит.: [1177] 516

1079. **бис(циклогексиламидо)фторфосфат** ($\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NH})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 262,304; $T_{\text{пл}}$ 127°; ΔD_{50} : 9 (мышы, п/к); Лит.: [1397] 286

1080. **бис(1,5-циклооктадиен)железо(0)** крист. $(\text{C}_8\text{H}_{12})_2\text{Fe}$; М 272,207; $T_{\text{разл}}$ -40°; Лит.: [1266] 686

1081. **бис(1,5-циклооктадиен)кобальт(0)** $(\text{C}_8\text{H}_{12})_2\text{Co}$; М 275,295; $T_{\text{разл}}$ -10°; Лит.: [1266] 686

1082. **бис(циклопентаденил)бериллий** $\text{Be}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; М 139,199; $T_{\text{пл}}$ 59°; Лит.: [479] 130, [1170] 951-952

1083. **бис(η 5циклопентаденил)ванадий** (ванадоцен) темно-фиолетов. $\text{V}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; М 181,128; $T_{\text{пл}}$ 167,5°; ΔH^0_{298} : -142,3 (т); Лит.: [480] 334, [655] 184

1084. **бис(циклопентаденил)германий** бц. крист. $\text{Ge}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; М 202,826; $T_{\text{пл}}$ 78°; Лит.: [479] 373

1085. **бис(циклопентаденил)кальций** бледно-желт. пор. $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Ca}$; М 170,260; $T_{\text{возг}}$ 265°; Лит.: [1170] 955-956

1086. **бис(циклопентаденил)кобальт** (кобальтоцен) темно-красн. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{Co}$; М 189,120; $T_{\text{пл}}$ 173-174°; ΔH^0_{298} : -235,6 (т); Лит.: [1447] 264, [1169] 845, [1240] 615-644; Синт.: [610] 363

1087. **бис(циклопентаденил)магний** бел. $\text{Mg}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; М 154,491; $T_{\text{пл}}$ 177°; $T_{\text{кип}}$ 221°; ΔH^0_{298} : 66,9 (т); Лит.: [479] 135-136, [655] 128, [735] 124

1088. **бис(циклопентаденил)марганец** (манганоцен) янтарн. крист. $\text{Mn}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; М 185,124; $T_{\text{пл}}$ 172°; ΔH^0_{298} : -201,3 (т); Лит.: [480] 395-396

1089. **бис(циклопентадиенил)олово** бел. крист. $\text{Sn}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; М 248,896; $T_{\text{пл}}$ 105°; Лит.: [1443] 386, [479] 377; Синт.: [706] 194

1090. **бис(циклопентадиенил)тетракарбонилдиосмий** желт. $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Os}_2(\text{CO})_4$; М 622,687; $T_{\text{пл}}$ 197°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [735] 388

1091. **бис(циклопентадиенил)титана(IV) дибромид** красн. $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{TiBr}_2$; М 337,861; $T_{\text{пл}}$ 314°; Лит.: [734] 653-654

1092. **бис(циклопентадиенил)циркония(IV) дибромид** бц. $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{ZrBr}_2$; М 381,218; $T_{\text{пл}}$ 260°; Лит.: [734] 653-654

1093. **бис(этилендиамин)динитроникель** красн. $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2(\text{NO}_2)_2]$; М 270,900; $T_{\text{разл}}$ 25°; Лит.: [479] 432

1094. **бис(этилен)ортокарбонат** $(\text{CH}_2\text{O})_2\text{C}(\text{OCH}_2)_2$; М 132,115; $T_{\text{пл}}$ 143-144°; Лит.: [583] 4200; Синт.: [180] 4200

1095. **биурет моногидрат** (аллофанамида моногидрат, карбамилмочевины моногидрат) бц. игольчатые крист. $\text{H}_2\text{NCONHCONH}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 121,100; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: вода: 1,54 (15°), 45,5 (100°), эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 538-539

1096. **2,2'-бифенилдикарбоновая кислота** (дифеновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{HOOC}_6\text{H}_4\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 242,200; CAS 482-05-3; $T_{\text{пл}}$ 233,5°; Раств.: вода: 0,126 (25°); Лит.: [971] 124-125, [331] 952; Синт.: [999] 209-211

1097. **бифенилен** соломенно-желт. игольчатые крист. C_{12}H_8 ; М 152,190; $T_{\text{пл}}$ 110°; Лит.: [602] 51-54

1098. **бицикло[2.2.0]гексадиен-2,5** (бензол Дьюара) C_6H_6 ; М 78,112; $T_{\text{разл}}$ 90°; Разл. на: бензол; Лит.: [591] 53, [1200] 1324, [1213] 1572

1099. **цис-бицикло[2.2.1]гепт-5-ен-2,3-дикарбоновой кислоты диметиловый эфир** (НИСИ, димелон, диметилкарбат) бц. ж. $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_4$; М 210,230; $T_{\text{кип}}$ 115°; Раств.: вода: 1,32 (35°); ΔD_{50} : 1000 (); Лит.: [886] 114-115, [677] 193

1100. **цис-бицикло[4.2.0]октан** C_8H_{14} ; М 110,200; $T_{\text{кип}}$ 136°; Лит.: [971] 126-127

1101. **болдин** крист. $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NO}_4$; М 327,374; $T_{\text{пл}}$ 161-163°; Лит.: [728] 196, [796] 355-358

1102. **бора арсенид** светло-коричнев. VAs; М 85,733; $T_{\text{пл}}$ >2000°; Лит.: [655] 79

1103. **бора ацетат** бел. $\text{B}(\text{CH}_3\text{COO})_3$; М 187,943; $T_{\text{пл}}$ 149°; Лит.: [655] 79, [735] 12

1104. **9-борабцикло[3.3.1]нонана димер** (9-ББН) $C_{16}H_{30}B_2$; М 244,030; $T_{пл}$ 152-155°; Давл. паров: 12 (195°); Лит.: [772] 240, 242, [1389] 35-36

1105. **бора бромид** (бора трибромид) бц. ж. BBr_3 ; М 250,540; $T_{пл}$ -46°; $T_{кип}$ 90,9°; Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 2,65 (0°, г/см³, ж.); n 1,553 (20°); ΔH_{298}^0 : -240 (ж); S_{298}^0 : 228 (ж); $\Delta H_{кип}$: 29,7; ΔH_{298}^0 : -205 (г); S_{298}^0 : 325 (г); C_p^0 : 67,8 (г); $T_{крит}$: 300; Лит.: [1045] 36-37, [735] 7, 15

1106. **бора дибромид-иодид** бц. ж. $BiBr_2$; М 297,523; $T_{кип}$ 125°; Лит.: [655] 81

1107. **2,1-боразанафталин** C_8H_8BN ; М 128,970; $T_{пл}$ 100-101°; Лит.: [1184] 760

1108. **боразин** (borazine, боразол, триборинтриимид) бц. ж. $B_3N_3H_6$; М 80,500; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 55°; ΔH_{298}^0 : -541 (ж); S_{298}^0 : 193 (ж); $\Delta H_{кип}$: 29,3; ΔH_{298}^0 : -511 (г); S_{298}^0 : 286,6 (г); C_p^0 : 92 (г); $T_{крит}$: 252; Лит.: [1441] 302, [479] 201, [735] 29-30, [1160] 972-992

1109. **бора иодид** (бора трииодид) бц. крист. I_3B ; М 391,524; $T_{пл}$ 49,9°; $T_{кип}$ 210°; Раств.: сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,35 (50°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -37,2 (т); S_{298}^0 : 200 (т); $\Delta H_{кип}$: 41,8; ΔH_{298}^0 : 26,8 (г); S_{298}^0 : 350 (г); C_p^0 : 71 (г); Лит.: [479] 189, [535] 104-105, [735] 14-15

1110. **бора нитрид** бц. гексагональные крист. BN ; М 24,820; $T_{пл}$ 3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -252,6 (т); ΔG_{298}^0 : -226,8 (т); S_{298}^0 : 14,8 (т); C_p^0 : 19,7 (т); Лит.: [479] 199, [735] 13-14, [900] 56

1111. **бора оксид** (борный ангидрид) бц. ам. в-во B_2O_3 ; М 69,620; $T_{пл}$ 450°; $T_{кип}$ 2100°; Раств.: вода: 1,1 (10°), 3,3 (20°), 15,7 (100°); Пл.: 1,83 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 5020, (1137°), 3840, (1217°), 2700, (1317°), 1870, (1417°), 1300, (1517°), 918, (1617°); Пов.нат.: 72,4 (700°), 79,4 (1000°), 90,1 (1200°), 97,1 (1400°); ΔH_{298}^0 : -1254 (т); S_{298}^0 : 80,8 (т); C_p^0 : 62,76 (т); $\Delta H_{кип}$: 356; Лит.: [479] 193-195, [535] 104-105, [735] 9, [739] 14-15, [900] 56

1112. **бора оксид-метафосфат** бел. $BOPO_3$; М 105,782; $T_{возг}$ 1500°; Лит.: [735] 12

1113. **бора ортоарсенат** бц. тетрагональные крист. BAO_4 ; М 149,730; $T_{возг}$ 700°; Раств.: вода: н.р. (0°), 1,4 (100°); Пл.: 3,64 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 104-105

1114. **бора перхлорат** бц. $B(ClO_4)_3$; М 309,163; $T_{раза}$ 20°; Лит.: [1443] 499, [735] 12

1115. **бора сульфид** бц. крист. B_2S_3 ; М 117,820; $T_{\text{пл}}$ 310°; ΔH_{298}^0 : -252 (г); ΔH_{298}^0 : -44 (г); S_{298}^0 : 327 (г); C_p^0 : 80,3 (г); Лит.: [535] 104-105, [735] 12-13

1116. **бора трис(трифторметансульфонат)** бц. ж. $(CF_3SO_3)_3B$; М 458,018; $T_{\text{пл}}$ 43-45°; Лит.: [254] 46-49

1117. **бора трифторид дигидрат** бц. ж. $BF_3 \cdot 2H_2O$; М 103,840; $T_{\text{пл}}$ 6,2°; $T_{\text{разл}}$ >20°; Лит.: [479] 191, [655] 80, [735] 15

1118. **бора трифторид - диэтиловый эфир (1/1)** $BF_3 \cdot (C_2H_5)_2O$; М 141,928; $T_{\text{пл}}$ -60,4°; $T_{\text{кип}}$ 125-126°; $T_{\text{разл}}$ 126°; Лит.: [971] 208-209

1119. **бора трифторид моногидрат** бц. ж. $BF_3 \cdot H_2O$; М 85,820; $T_{\text{пл}}$ 6°; Раств.: диоксан: р., эф.: р.; Лит.: [535] 106-107, [735] 15

1120. **бора фосфат** бел. BPO_4 ; М 105,782; $T_{\text{пл}}$ 1600°; Лит.: [655] 81

1121. **бора фосфид** кубические крист. ВР; М 41,785; $T_{\text{пл}}$ 2250°; ΔH_{298}^0 : -115,5 (г); S_{298}^0 : 26,8 (г); Лит.: [1445] 133, [34] 103, [655] 81, [735] 14

1122. **бора фторид** (бора трифторид) бц. г. BF_3 ; М 67,810; $T_{\text{пл}}$ -128°; $T_{\text{кип}}$ -100°; Раств.: бензол: р., вода: 332 (0°), реар. (100°), фтороводород: м.р., этанол: реар.; Пл.: 0,00299 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 10 (-142°), 100 (-124°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -1137 (г); ΔG_{298}^0 : -1120 (г); S_{298}^0 : 254,3 (г); C_p^0 : 50,46 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 4,62; $\Delta H_{\text{кип}}$: 17,1; $T_{\text{крит}}$: -12,3; $P_{\text{крит}}$: 4,99; Лит.: [440] 312-313, [1405] 173-191, [479] 189, [735] 7, 15, [900] 56, [924] 370, [964] 411-438

1123. **бора хлорид** (бора трихлорид) бц. г. BCl_3 ; М 117,170; $T_{\text{пл}}$ -107°; $T_{\text{кип}}$ 12,5°; Раств.: вода: реар., хлор жидкий: 190 (-136,4°), этанол: реар.; Пл.: 1,43 (0°, г/см³, ж.); n 1,428 (12°); Давл. паров: 1 (-92°), 10 (-68°), 100 (-33,5°); Пов.нат.: 16,7 (20°); ΔH_{298}^0 : -427 (г); ΔG_{298}^0 : -387,2 (г); S_{298}^0 : 206 (г); C_p^0 : 107 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 6,81; $\Delta H_{\text{кип}}$: 23,9; $T_{\text{крит}}$: 178,8; $P_{\text{крит}}$: 3,87; $P_{\text{крит}}$: 0,7; Лит.: [1445] 280, [735] 19, [900] 56, [1033] 217-219, [1409] 128-130

1124. **бор кристаллический** (boron) темно-сер. крист. В; М 10,811; $T_{\text{пл}}$ 2075°; $T_{\text{кип}}$ 3700°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2136°), 0,1 (2358°), 1 (2625°), 10 (2957°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 5,86 (г); C_p^0 : 11,1 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 23; $\Delta H_{\text{кип}}$: 530; Лит.: [103] 11-51 - 11-52, [479] 139-144, [490] 50, [735] 5-6, 8-9, [900] 56

1125. **борная кислота** (boric acid, ортоборная кислота, сассолин) бц. триклинные крист. $B(OH)_3$; М 61,830; $T_{\text{пл}}$ 171°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: метаборная кислота моноклинная форма, вода; Раств.: аммиак жидкий: 1,92 (25°), ацетон: 0,65 (20°),

вода: 2,77 (0°), 3,65 (10°), 4,87 (20°), 5,74 (25°), 6,77 (30°), 8,9 (40°), 11,39 (50°), 14,89 (60°), 23,54 (80°), 38 (100°), гидразин: 55 (20°), глицерин: 24,2 (25°), глицерин 86,5%: 13,78 (20°), диоксан: р., эф.: 0,0087 (25°), изобутанол: 5,26 (25°), метанол: 26,6 (20°), пиридин: р., пропанол: 7,18 (25°), трихлорэтилен: 0,016 (15°), этанол: 12,6 (20°); Пл.: 1,435 (15°, г/см³, т.); рK_a (1) = 9,24 (25°, вода); рK_a (2) = 12,74 (20°, вода); рK_a (3) = 13,8 (20°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -1094 (т); ΔG⁰₂₉₈: -968,8 (т); S⁰₂₉₈: 88,74 (т); C⁰_p: 81,34 (т); ΔД₅₀: 3500-4000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1441] 305, [1517] 198, [289] 118-129, [379] 47, [479] 195-196, [735] 6-7, 10, [739] 16-18, [900] 56, 218

1126.(+)-борнеол (d-борнеол, борнейская камфора) гексагональные крист. C₁₀H₁₈O; М 154,249; CAS 464-43-7; T_{пл} 208,5°; T_{кип} 212°; Раств.: бензол: р., вода: 0,074 (25°), эф.: р., лигроин: р., этанол: р.; Лит.: [626] 457, [971] 128-129, [1036] 8-9, [1441] 305, [1447] 80, [22] 136, [331] 703, [427] 211-212

1127.(+/-)-борнеол C₁₀H₁₈O; М 154,249; T_{пл} 210,3°; Лит.: [1036] 8-9, [1441] 305, [1447] 80

1128.-)-борнеол (l-борнеол) C₁₀H₁₈O; М 154,250; CAS 507-70-0; T_{пл} 204°; Раств.: вода: 0,0696 (15°), 0,0738 (25°); Лит.: [626] 457, [1036] 8-9, [75] 1.116, [331] 704

1129.борной кислоты триметилловый эфир (метилборат, триметилборат, триметоксибор) бц. ж. В(ОСН₃)₃; М 103,910; T_{пл} -29,2°; T_{кип} 68,7°; Раств.: вода: реак., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9547 (20°, к в.4, ж.); n 1,361 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -932,6 (ж); Лит.: [1045] 790-791, [1447] 329, [735] 10; Синт.: [958] 880

1130.борной кислоты трифениловый эфир (трифенилборат, трифеноксидборан) В(ОС₆Н₅)₃; М 290,121; T_{пл} 89°; Давл. паров: 0,05 (155°); ΔH⁰₂₉₈: -669 (т); Лит.: [772] 511, [1441] 303

1131.борной кислоты триэтиловый эфир (триэтилборат, триэтоксидбор, этилборат) бц. ж. В(ОС₂Н₅)₃; М 145,993; T_{пл} -85°; T_{кип} 117°; Раств.: вода: реак., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,864 (26,5°, г/см³, ж.); ΔH⁰₂₉₈: -1048 (ж); Лит.: [1045] 1138-1139, [1441] 303

1132.бормицин C₄₆H₇₆ВNO₁₅; М 893,900; T_{пл} 223-228°; Лит.: [1447] 80

1133.ботулинический нейротоксин А (ботокс, диспорат) бц. игольчатые крист. C₆₇₆₅H₁₀₄₅₄N₁₇₄₄O₂₀₁₂S₃₃; М 149466,037; CAS 93384-43-1; T_{раза} 50°; Раств.: вода: р.; ΔД₅₀: 0,000000425 (мышы, в/б), 0,001 (человек, п/о); Лит.: [264] 80, [84] 197, [277] 105-107, [349] 248-254, [544] 32

1134. **бреветоксин А** призматические крист. $C_{49}H_{70}O_{13}$; М 867,070; $T_{пл}$ 197-199°; LD_{50} : 0,5 (мышы, в/в); Лит.: [1445] 528, [33] 169

1135. **бреветоксин В** бц. игольчатые крист. (р.п. ацетонитрил) $C_{50}H_{70}O_{14}$; М 895,082; $T_{пл}$ 270°; $T_{разл}$ 270°; Лит.: [33] 73, 129

1136. **бродифакум** бел. $C_{31}H_{23}BrO_3$; М 523,420; $T_{пл}$ 228-230°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: н.р., хлф.: р., этанол: м.р.; LD_{50} : 25 (кошки, п/о), 0,2 (кролики, п/о), 0,5 (крысы, п/о), 0,4 (мышы, п/о), 10 (свиньи, п/о), 3,5 (собаки, п/о); Лит.: [318] 209, [1442] 176, [82] 23-24, [100] 208, 210

1137. **бром** (bromine) красно-бур. ж. Br_2 ; М 159,810; $T_{пл}$ -7,25°; $T_{кип}$ 58,8°; Раств.: ацетон: реак., вода: 4,3 (-0,58°), 3,58 (20°), 3,43 (30°), 3,58 (54°), 0,14 (100°), эф.: х.р., сероуглерод: 83,15 (-95°), хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,1193 (20°, г/см³, ж.), 3,102 (25°, г/см³, ж.), 3,0848 (30°, г/см³, ж.); n 1,6475 (25°); Давл. паров: 1,09 (-50°), 4,44 (-7,3°), 7,45 (-30°), 10 (-26°), 65,9 (0°), 100 (8,6°), 173 (20°), 392 (40°); ДП: 3,22 (15°); Вязк.: 1,253 (0°), 0,942 (25°), 0,746 (50°); Пов.нат.: 44,1 (13°); Ск.зв.: 135 (0°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : 0 (ж); ΔG_{298}^0 : 0 (ж); S_{298}^0 : 152,2 (ж); C_p^0 : 75,69 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,44; $\Delta H_{кип}$: 29,5; LD_{50} : 5500 (морские свинки, п/о), 3100 (мышы, п/о); $T_{крит}$: 311; $P_{крит}$: 10,3; $Pl_{крит}$: 1,18; Лит.: [443] 389-390, [1395] 134, [289] 206-214, [490] 50, 229, [592] 75-76, [879] 13-19, [900] 57

1138. **1-бромадамантан** желтовато-бур. крист. $C_{10}H_{15}Br$; М 215,130; $T_{пл}$ 119-120°; LD_{50} : 12700 (крысы, в/ж), 8474 (мышы, в/б), 9766 (мышы, в/ж); Лит.: [1447] 82, [1087] 37

1139. **брома(V) диоксид-фторид** бц. ж. $FBrO_2$; М 130,901; $T_{пл}$ -9°; $T_{разл}$ 55°; Лит.: [1441] 319, [480] 222-223, [655] 87, [734] 283

1140. **бромадиолон** бел. $C_{30}H_{23}BrO_4$; М 527,405; $T_{пл}$ 200-210°; LD_{50} : 1 (кролики, п/о), 0,65 (крысы, п/о), 0,99 (мышы, п/о); Лит.: [318] 209-210, [100] 208-210

1141. **бромазепам** (7-бром-1,3-дигидро-5-(2-пиридинил)-2Н-1,4-бензодиазепин-2-он) светло-желт. крист. $C_{14}H_{10}BrN_3O$; М 316,152; CAS 1812-30-2; $T_{пл}$ 247°; LD_{50} : 1950 (крысы, п/о), 879 (мышы, п/о); Лит.: [62] 400, [918] 153, [223] 265-266

1142. **бромазид** красн. ж. BrN_3 ; М 121,924; $T_{пл}$ -45°; Лит.: [734] 406

1143. **3-бром-4-аминотолуол** (2-бром-4-метиланилин) $H_2NC_6H_3BrCH_3$; М 186,049; $T_{пл}$ 2,6°; $T_{кип}$ 240°; Лит.: [971] 20-21; Синт.: [999] 102-104

1144. **брома монофторид** красно-бур. г. BrF ; M 98,900; $T_{\text{пл}} -33^\circ$; $T_{\text{кип}} 20^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Дип.: 1,29 (20°); ΔH_{298}^0 : -42,4 (г); ΔG_{298}^0 : -57,7 (г); S_{298}^0 : 228,9 (г); C_p^0 : 33 (г); Лит.: [900] 57

1145. **4-броманилин** ромбические крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; M 172,023; $T_{\text{пл}} 66,4^\circ$; Лит.: [971] 20-21

1146. **брома(I) нитрат** желт. BrNO_3 ; M 141,909; $T_{\text{пл}} -42^\circ$; $T_{\text{разл}} >0^\circ$; Лит.: [996] 267, [480] 226, [655] 87, [734] 285; Синт.: [957] 375

1147. **брома(III) нитрат** бц. $\text{Br}(\text{NO}_3)_3$; M 265,919; $T_{\text{пл}} 48^\circ$; $T_{\text{разл}} 48^\circ$; Лит.: [655] 87, [734] 285; Синт.: [957] 376

1148. **брома(I) нитрат - пиридин (1/2)** бц. $\text{BrNO}_3 \cdot 2\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$; M 286,102; $T_{\text{пл}} 80^\circ$; Лит.: [734] 285

1149. **бромантан** (N-(адамант-2-ил)-N-(4-бромфенил)амин, ладастен) бел. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{BrN}$; M 306,270; $T_{\text{пл}} 105^\circ$; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., гексан: р., диоксан: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: м.р.; LD_{50} : 9000 (крысы, в/б), 5460 (мышы, в/б); Лит.: [725] 221, 272, [1435] 34-35

1150. **брома(I) оксид** темно-коричнев. Br_2O ; M 175,807; $T_{\text{пл}} -17,5^\circ$; $T_{\text{разл}} -17,5^\circ$; Лит.: [480] 195, [734] 282

1151. **брома(IV) оксид** (брома двуокись) светло-желт. крист. BrOBrO_3 ; M 111,903; $T_{\text{разл}} 0^\circ$; Лит.: [480] 195-196, [734] 282, [1033] 77

1152. **брома(V) оксид-трифторид** бц. ж. BrOF_3 ; M 152,899; $T_{\text{пл}} 0^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Разл. на: брома трифторид; Лит.: [1441] 319, [655] 87

1153. **брома пентафторид** бц. ж. BrF_5 ; M 174,920; CAS 7789-30-2; $T_{\text{пл}} -61,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 40,8^\circ$; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,47 (25° , г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (-40°), 100 (-5°); ДП: 8,33 ($-11,7^\circ$), 8,21 ($0,2^\circ$), 8,02 ($14,5^\circ$), 7,91 ($24,5^\circ$); Дип.: 1,5 (20°); ΔH_{298}^0 : -460,7 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 7,36; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 30,6; Лит.: [364] 160, [448] 337-341, [480] 179-181, [734] 278, [753] 208-245, [900] 57

1154. **брома(I) перхлорат** красн. ж. BrClO_4 ; M 179,355; $T_{\text{разл}} -20^\circ$; Лит.: [734] 285

1155. **брома(VII) триоксид-фторид** (perbromyl fluoride, пербромилфторид) бц. г. BrO_3F ; M 146,901; $T_{\text{пл}} -110,35^\circ$; $T_{\text{кип}} 2,35^\circ$; Пл.: 2,2 (0° , г/см³, ж.); Давл. паров: 5 ($-85,1^\circ$), 7 ($-79,6^\circ$), 125 ($-36,1^\circ$), 253 ($-22,7^\circ$), 424 ($-11,85^\circ$), 689 (0°), 994 ($9,47^\circ$), 1418 ($18,7^\circ$); ΔH_{298}^0 : 112,13 (ж); ΔG_{298}^0 : 195,16 (ж); S_{298}^0 : 206,84 (ж); ΔH_{298}^0 : 137,5 (г); ΔG_{298}^0 : 193,06 (г); S_{298}^0 : 298,95 (г); Лит.: [1441] 319, [113] 800-802

1156. **брома трифторид** светло-желт. ж. BrF_3 ; M 136,900; $T_{\text{пл}} 8,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 126^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,84 ($8,8^\circ$, г/см³, ж.);

Давл. паров: 10 (29°), 100 (73°); Дип.: 1,19 (20°); ΔH_{298}^0 : -303,1 (ж); ΔG_{298}^0 : -242,9 (ж); S_{298}^0 : 178,1 (ж); C_p^0 : 124,6 (ж); $\Delta H_{пл}^0$: 12,03; $\Delta H_{кип}^0$: 42,68; Лит.: [448] 320-336, [900] 57

1157. **брома(I) фторсульфонат** красновато-черн. ж. BrOSO_2F ; М 178,970; $T_{пл}$ -31,5°; $T_{кип}$ 120,5°; Лит.: [998] 72, [734] 336, [1287] 1259; Синт.: [957] 374-375

1158. **брома(III) фторсульфонат** оранжев. крист. $\text{Br}(\text{SO}_3\text{F})_3$; М 377,089; $T_{пл}$ 59°; Лит.: [998] 73, [1287] 1259

1159. **брома(I) хлорид** желт. г. BrCl ; М 115,360; $T_{пл}$ -54°; $T_{кип}$ 5°; $T_{разл}$ 5°; Лит.: [1443] 10, [734] 277, [879] 25-26

1160. **бромацетилен** бц. г. HCCBr ; М 104,940; $T_{кип}$ -2°; Раств.: вода: т.р., эф.: р.; Пл.: 0,004684 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 27,4 (-58,7°), 610 (-1,2°); Лит.: [1045] 456-457, [1206] 783

1161. **4-бромацетофенон** бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COCH}_3$; М 199,045; $T_{пл}$ 50°; $T_{кип}$ 255°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., укс.: р., этанол: р.; Пл.: 1,647 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 15 (130°); Лит.: [971] 32-33, [1045] 466-467; Синт.: [999] 104-106

1162. **альфа-бромацетофенон** (фенацилбромид) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{Br}$; М 199,045; $T_{пл}$ 51,2°; Лит.: [971] 32-33; Синт.: [1071] 69-70, [694] 40-41

1163. **4-бромбензальдегид** листовидные крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 185,020; $T_{пл}$ 67°; Лит.: [971] 38-39; Синт.: [686] 29-31

1164. **альфа-бромбензицианид** (CA) желтоват. крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{Br})\text{CN}$; М 196,044; $T_{пл}$ 25,4°; $T_{кип}$ 242°; $T_{разл}$ 242°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,516 (20°, г/см³, т.); Лит.: [439] 121-122, [1441] 320

1165. **2-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 201,017; $T_{пл}$ 147-150°; Раств.: вода: 0,1856 (25°); $pK_a(1) = 2,85$ (25°, вода); Лит.: [1045] 492-493, [1046] 86, [291] 473-474

1166. **3-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 201,030; $T_{пл}$ 155°; Раств.: вода: 0,04021; $pK_a(1) = 3,9$ (25°, вода); Лит.: [1045] 492-493, [1046] 86, [331] 349

1167. **4-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 201,030; $T_{пл}$ 251-254°; Раств.: вода: 0,0056 (22,5°); $pK_a(1) = 3,97$ (25°, вода); Лит.: [1045] 492-493, [1046] 86, [291] 473, [331] 349; Синт.: [610] 196-197

1168. **бромбензол** бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$; М 157,030; $T_{пл}$ -30,82°; $T_{кип}$ 156°; Раств.: бензол: р., вода: 0,045 (30°), эф.: 71,3 (20°), тетрахлорметан: р., этанол: 10,4 (25°); Пл.: 1,4951 (20°, г/см³, ж.);

n 1,5572 (20°); Давл. паров: 18 (43°); ДП: 5,4 (20°); Дип.: 1,7 (20°); Ск.зв.: 1170 (20°, состояние среды - жидкость); C_p^0 : 155,2 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,62; $\Delta H_{\text{кип}}$: 37,86; $T_{\text{крит}}$: 397; $P_{\text{крит}}$: 4,52; Лит.: [1441] 320, [331] 220, [900] 132; Синт.: [461] 137-138, [468] 141-142

1169. **4-бромбифенил** бц. пластинчатые крист. (р.п. этанола) $C_6H_5C_6H_4Br$; M 233,110; $T_{\text{пл}}$ 89-90°; $T_{\text{кип}}$ 310°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 654-655; Синт.: [999] 106-107

1170. **1-бромбутан** (1-bromobutane, бутил бромистый) $CH_3CH_2CH_2CH_2Br$; M 137,020; $T_{\text{пл}}$ -112,4°; $T_{\text{кип}}$ 101,6°; Раств.: вода: 0,06166 (25°); Лит.: [1045] 556-557, [75] 1.117, [332] 119; Синт.: [999] 111, [999] 119

1171. **dl-2-бромбутандиовая кислота** (dl-бромянтарная кислота) бц. крист. $HOOCCHBrCH_2COOH$; M 196,987; $T_{\text{пл}}$ 159°; Раств.: вода: 19 (15°), эф.: н.р., метанол: 129,7 (22°), пропанола: 49,4 (22°), этанол: 86,2 (22°); Пл.: 2,073 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 1150-1151, [291] 219, [332] 87

1172. **1-бромгептан** (гептил бромистый, н-гептилбромид) бц. ж. $CH_3(CH_2)_6Br$; M 179,110; $T_{\text{пл}}$ -58,86°; $T_{\text{кип}}$ 178,8°; Раств.: вода: 0,0006645 (25°); Лит.: [77] 296, [971] 192-193, [331] 431; Синт.: [795] 471, [1071] 65-66, [1071] 66-67

1173. **1-бромгептафторпропан** $CF_3CF_2CF_2Br$; M 248,925; $T_{\text{кип}}$ 12°; Лит.: [1477] 170

1174. **5-бром-2-гидрокси-3-метоксибензальдегид** светло-желт. игольчатые крист. $Br(CH_3O)(HO)C_6H_2CHO$; M 231,060; $T_{\text{пл}}$ 127-129°; Лит.: [77] 289; Синт.: [697] 30-31

1175. **5-бром-4-гидрокси-3-метоксибензальдегид** (5-бромванилин) бц. листовидные крист. $CH_3O(HO)BrC_6H_2CHO$; M 231,060; $T_{\text{пл}}$ 164°; Раств.: бензол: т.р., вода: н.р., эф.: т.р., этанол: р. (78°); Лит.: [1045] 570-571

1176. **бромдиборан** бц. г. B_2H_5Br ; M 106,566; $T_{\text{пл}}$ -104°; $T_{\text{кип}}$ 10°; Лит.: [735] 27

1177. **2-бром-1,4-дигидроксибензол** (бромгидрохинон) $HOС_6H_3BrOH$; M 189,007; $T_{\text{пл}}$ 110-111°; Лит.: [1447] 12

1178. **4-бром-2,5-диметил-3-(1-нафтоил)-1-пентил-1Н-пиррол** бел. крист. $C_{22}H_{24}BrNO$; M 398,336; $T_{\text{пл}}$ 74-77°; Лит.: [37] 3965-3973

1179. **5-бром-2,3-диметоксибензальдегид** игольчатые крист. $Br(CH_3O)_2C_6H_2CHO$; M 245,070; $T_{\text{пл}}$ 81°; Лит.: [77] 289

1180. **бромдифторметан** $CHBrF_2$; M 130,919; $T_{\text{кип}}$ -14,5°; Лит.: [1405] 440

1181. **бромдифторнитрозометан** CF_2BrNO ; М 159,918; $T_{\text{кип}} -12^\circ$; Лит.: [630] 602

1182. **бромдихлорметан** CHBrCl_2 ; М 163,800; CAS 75-27-4; $T_{\text{пла}} -57,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 90^\circ$; Раств.: вода: 0,3 (30°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,98 (20°, к в.4, ж.); n 1,4964 (20°); Лит.: [971] 230-231, [291] 16, [331] 3

1183. **1-бромдодекан** (1-bromododecane) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{Br}$; М 249,240; $T_{\text{пла}} -11^\circ$; $T_{\text{кип}} 276^\circ$; Лит.: [971] 210-211, [75] 1.120; Синт.: [999] 112

1184. **бромидогидридо-трис(трифенилфосфин) осмий(II)** бц. $\text{OsHBr}(\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_3$; М 1057,998; $T_{\text{пла}} 276^\circ$; $T_{\text{разл}} 276^\circ$; Лит.: [735] 395

1185. **бромизовал** (N-(альфа-бромизовалерианил)мочевина, бромурал) бел. крист. $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{BrN}_2\text{O}_2$; М 223,070; $T_{\text{пла}} 150^\circ$; Раств.: вода: 1,903, этанол: р.; ΔD_{50} : 1000 (крысы, п/о), 2000 (мышы, п/о); Лит.: [1447] 83, [223] 270, [291] 432, [331] 291, [379] 145

1186. **1-бром-2-нодбензол** $\text{C}_6\text{H}_4\text{BrI}$; М 282,900; $T_{\text{пла}} 9-10^\circ$; $T_{\text{кип}} 257^\circ$; Пл.: 2,2571 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 66-67

1187. **бромкамфора** бц. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{BrO}$; М 231,130; $T_{\text{пла}} 75^\circ$; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., жирные масла: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 4450 (мышы-самки, в/ж), 151,6 (мышы-самцы, в/б), 3500 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [476] 141-142, [291] 677, [379] 242, [1081] 30-31

1188. **бромметан** (bromomethane, methyl bromide, метил бромистый, метилбромид) бц. г. CH_3Br ; М 94,940; CAS 74-83-9; $T_{\text{пла}} -93,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 3,56^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,26 (10°), 0,1797 (17°), 0,16 (20°), 0,134 (25°), эф.: л.р., сероуглерод: смеш., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,732 (0°, г/см³, ж.), 0,003974 (25°, г/см³, г.); n 1,4432 (-20°), 1,4218 (20°); Давл. паров: 1420 (20°); Дип.: 1,786 (20°); ΔH_{298}^0 : -35,6 (г); ΔG_{298}^0 : -25,9 (г); S_{298}^0 : 245,77 (г); C_p^0 : 42,59 (г); $\Delta H_{\text{пла}}$: 5,98; $\Delta H_{\text{кип}}$: 23,91; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 769,8; $T_{\text{крит}}$: 192,6; $P_{\text{крит}}$: 6,94; Лит.: [438] 260-262, [1045] 788-789, [331] 7, [734] 553, [900] 160; Синт.: [1522] 226-227

1189. **4-(бромметил)бензойная кислота** крист. $\text{BrCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 215,100; $T_{\text{пла}} 220^\circ$; Лит.: [971] 48-49; Синт.: [1071] 71-72

1190. **1-бром-3-метилбутан** (1-bromo-3-methylbutane, изоамил бромистый) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$; М 151,045; $T_{\text{пла}} -111,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 120,6^\circ$; Раств.: вода: 0,02 (16°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,236 (0°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 670-671, [75] 1.122; Синт.: [999] 110-111

1191.1-**бром-3-метил-2-бутен** $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_2\text{Br}$; М 149,029; Давл. паров: 150 (83°); Лит.: [1071] 67-68; Синт.: [1071] 67-68

1192.2-**бром-4,5-метилendioксиамфетамина гидробромид** (2-Br-4,5-MDA) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{BrCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Br}$; М 339,024; $T_{\text{пл}}$ 222°; Лит.: [14]

1193.1-**бромметил-2-метилбензол** (о-ксилилбромид, о-метилбензилбромид) призматические крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Br}$; М 185,061; $T_{\text{пл}}$ 21°; $T_{\text{кип}}$ 216-217°; Лит.: [971] 68-69; Синт.: [951] 63, [1418] 72

1194.4-**бромметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{BrCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 242,992; $T_{\text{пл}}$ 147-149°; LD_{50} : 1,43 (мышь, в/б); Лит.: [667] 12, 72

1195.1-**бром-4-метоксибензол** $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$; М 187,034; $T_{\text{кип}}$ 217-218°; Лит.: [971] 68-69

1196.1-**бромнафталин** бц. маслянистая ж. $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$; М 207,080; $T_{\text{пл}}$ 6,2°; $T_{\text{кип}}$ 281,1°; Раств.: вода: 0,0009077 (4°), 0,001334 (25°), 0,001898 (40°); Лит.: [1045] 812-813, [331] 629; Синт.: [999] 127-128, [468] 143-144

1197.2-**бромнафталин** ромбические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$; М 207,080; $T_{\text{пл}}$ 59°; $T_{\text{кип}}$ 282°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0003831 (4°), 0,0008041 (25°), 0,001576 (40°), эф.: р., хлф.: р., этанол: 6 (20°); Пл.: 1,605 (0°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 812-813, [331] 629

1198.2-**бром-3-нитробензойная кислота** крист. $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrCOOH}$; М 246,015; $T_{\text{пл}}$ 191°; Лит.: [971] 48-49; Синт.: [999] 129-130

1199.3-**бромнитробензол** (м-бромнитробензол) ромбические крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 202,020; $T_{\text{пл}}$ 56°; $T_{\text{кип}}$ 256,5°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,7036 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1045] 504-505; Синт.: [999] 131-132, [417] 173

1200.2-**бром-4-нитрофенол** игольчатые крист. (р.п. хлороформ) $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrOH}$; М 218,005; $T_{\text{пл}}$ 114°; Лит.: [971] 378-379

1201.3-**бром-4-нитрофенол** желт. игольчатые крист. (р.п. бензол) $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrOH}$; М 218,005; $T_{\text{пл}}$ 129-130°; Лит.: [971] 378-379

1202.4-**бром-2-нитрофенол** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{BrC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{OH}$; М 218,005; $T_{\text{пл}}$ 92°; LD_{50} : 3810 (крысы-самки, в/ж); Лит.: [971] 378-379, [1078] 32

1203.**альфа-бром-н-капроновая кислота** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CHBrCOOH}$; М 195,054; Давл. паров: 17 (130°), 30 (150°); Лит.: [77] 282; Синт.: [999] 126-127

1204.1-бромноафторбутан $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CF}_2\text{Br}$; М 298,932; $T_{\text{кип}}$ 44°; Лит.: [657] 72

1205.бромоводород бц. г. HBr ; М 80,910; $T_{\text{пл}}$ -86,9°; $T_{\text{кип}}$ -66,8°; Раств.: вода: 221 (0°), 193 (25°), 130 (100°), фтороводород: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,003645 (20°, г/см³, г.); $H_0(1) = -4,85$ (25°, вода, 56% водный раствор); $H_0(1) = -10$ (25°); $pK_a(1) = -9$ (25°, вода); ДП: 6,3 (-80°) 1,0028 (21°) ; Дип.: 0,79 (20°); ΔH_{298}^0 : -34,1 (г); ΔG_{298}^0 : -51,2 (г); S_{298}^0 : 198,6 (г); C_p^0 : 28,01 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,41; $\Delta H_{\text{кип}}$: 17,61; $T_{\text{крит}}$: 89,8; $P_{\text{крит}}$: 8,51; $P_{\text{пл,крит}}$: 0,807; Лит.: [1046] 78, [1046] 367, 452-453, [254] 62, [289] 568-569, [900] 57, [1195] 1937

1206.бромокарбонилрутений бц. $\text{Ru}(\text{CO})\text{Br}$; М 208,984; $T_{\text{раза}}$ 200°; Лит.: [735] 388

1207.бром октагидрат $\text{Br}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 303,930; $T_{\text{пл}}$ 6°; Лит.: [734] 274

1208.1-бромоктан (1-bromo-octane) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{Br}$; М 193,130; $T_{\text{пл}}$ -55°; $T_{\text{кип}}$ 201°; Раств.: вода: 0,0001671 (25°); Лит.: [75] 1.123, [331] 532; Синт.: [999] 112

1209.1-бромпентан $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{Br}$; М 151,045; $T_{\text{пл}}$ -129,7°; $T_{\text{кип}}$ 36,07°; ΔD_{50} : 1250 (мышь, в/б); Лит.: [971] 264-265, [227] 250

1210.бромпентафторэтан $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{Br}$; М 198,917; $T_{\text{кип}}$ -23--20°; Лит.: [657] 59

1211.2-бромпиридин $\text{C}_5\text{H}_4\text{BrN}$; М 157,996; $T_{\text{пл}}$ -40,1°; $T_{\text{кип}}$ 193,4-193,7°; Лит.: [971] 286-287

1212.3-бромпиридин $\text{C}_5\text{H}_4\text{BrN}$; М 157,996; $T_{\text{пл}}$ -29,5°; $T_{\text{кип}}$ 173,7-174°; Лит.: [971] 286-287

1213.4-бромпиридин $\text{C}_5\text{H}_4\text{BrN}$; М 157,996; $T_{\text{пл}}$ 8,5-9,5°; Лит.: [971] 286-287

1214.1-бромпропан (пропилбромид) ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$; М 122,992; $T_{\text{пл}}$ -110°; $T_{\text{кип}}$ 70,9°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,297 (0°), 0,245 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,353 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 914-915, [291] 197, [332] 66; Синт.: [795] 471, [999] 118-119

1215.2-бромпропан (бромистый изопропил, изопропилбромид) $(\text{CH}_3)_2\text{CHBr}$; М 122,992; $T_{\text{пл}}$ -89°; $T_{\text{кип}}$ 59,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,418 (0°), 0,32 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,31 (20°, г/см³, ж.); n 1,4251 (20°); Лит.: [291] 197, [332] 66, [900] 175; Синт.: [461] 144, [999] 118

1216.3-бромпропановая кислота (бета-бромпропионовая кислота) бц. листовидные крист. $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 152,980; $T_{\text{пл}}$ 62,5°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см³,

г.); Давл. паров: 45 (141°); pK_a (1) = 4,03 (25°, вода); Лит.: [1045] 922-923, [291] 170-171; Синт.: [999] 133-134

1217. **dl-2-бромпропановая кислота** (dl-альфа-бромпропионовая кислота) призматические крист. $CH_3CHBrCOOH$; М 152,980; $T_{пл}$ 25,7°; $T_{кип}$ 203,5°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,7 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 10 (96°); pK_a (1) = 2,98 (25°, вода); Лит.: [1045] 922-923, [291] 169-170; Синт.: [1492] 238-239

1218. **1-бром-2-пропанон** (бромацетон) бц. ж. CH_3COCH_2Br ; М 136,980; $T_{пл}$ -54°; $T_{кип}$ 136,5°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., эф.: л.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,634 (23°, г/см³, ж.); Давл. паров: 8 (31,5°); Лит.: [1045] 908-909; Синт.: [417] 181

1219. **3-бромпропен** (2-пропенилбромид, аллилбромид) бц. ж. $CH_2=CHCH_2Br$; М 120,980; $T_{пл}$ -119,4°; $T_{кип}$ 71,3°; Раств.: вода: 0,3835 (25°), эф.: н.р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,398 (20°, г/см³, ж.); n 1,46595 (20°); LD_{50} : 30 (морские свинки, п/о), 108 (мышы, в/б); Лит.: [1447] 25, [227] 111, [332] 52, [900] 122; Синт.: [999] 110, [486] 410-411, [786] 284

1220. **1-(3-бромпропил)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiCH_2CH_2CH_2Br$; М 296,230; $T_{пл}$ 141-142°; LD_{50} : 5 (мышы, в/б); Лит.: [435] 43, [667] 105

1221. **бромсилан** SiH_3Br ; М 111,013; $T_{пл}$ -94°; $T_{кип}$ 2°; Лит.: [734] 604

1222. **N-бромсукцинимид** красн. крист. (р.п. бензол) $(CH_2CO)_2NBr$; М 177,984; $T_{пл}$ 176-177°; $T_{разл}$ 177°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., укс.: х.р.; Лит.: [971] 136-137; Синт.: [292] 59-60

1223. **бромсульфоная кислота** бледно-желт. HSO_3Br ; М 160,975; $T_{пл}$ -7°; $T_{разл}$ -7°; Лит.: [734] 336

1224. **1-(8-бром-2,3,6,7-тетрагидробензо[1,2-b:4,5-b'] дифуран-4-ил)-2-аминопропана гидрохлорид** бел. крист. $C_{13}H_{17}BrClNO_2$; М 334,637; $T_{пл}$ 244-245°; Лит.: [167] 2957; Синт.: [167] 2957

1225. **5-бромтетразол** $BrCHN_4$; М 148,949; $T_{пл}$ 148°; Лит.: [221] 802

1226. **3-бром-1,1,1,3-тетрафтор-2-пропанон** (3-бром-1,1,1,3-тетрафторацетон) $CF_3COCHBrF$; М 208,937; $T_{кип}$ 65°; Лит.: [657] 184

1227. **1-(5-бромтиенил-2)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_2SBr$; М 336,280; $T_{пл}$ 233°; LD_{50} : 0,42 (); Лит.: [435] 114

1228. **2-бромтолуол** (2-bromotoluene) $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; М 171,034; $T_{\text{пл}}$ -26° ; $T_{\text{кип}}$ 181° ; Лит.: [75] 1.125; Синт.: [999] 136-137

1229. **3-бромтолуол** (м-бромтолуол) бц. ж. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; М 171,034; $T_{\text{пл}}$ $-39,8^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $183,7^\circ$; Раств.: вода: 0,005131, эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,4099 (20° , г/см³, ж.); n 1,551 (20°); Лит.: [331] 380, [900] 132; Синт.: [999] 134-135

1230. **4-бромтолуол** (п-бромтолуол) ромбические крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; М 171,034; $T_{\text{пл}}$ $28,5^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $184,5^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,3898 (20° , г/см³, т.); n 1,549 (20°); Лит.: [900] 132; Синт.: [461] 145, [343] 198-199

1231. **бромтрифторметан** (фреон 13В1, хладон 13В1) CBrF_3 ; М 148,910; $T_{\text{пл}}$ $-174,7^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $-57,8^\circ$; Пл.: 1,538 (25° , г/см³, ж.); n 1,238 (25°); ΔH_{298}^0 : $-650,1$ (г); $T_{\text{крит}}$: 66,9; $P_{\text{крит}}$: 3,946; $P_{\text{л.крит}}$: 0,77; Лит.: [1445] 279

1232. **2-бром-1,1,1-трифтор-2-хлорэтан** (галотан, фторотан) бц. подвижная ж. CF_3CHBrCl ; М 197,390; CAS 151-67-7; $T_{\text{кип}}$ $50,2^\circ$; Раств.: вода: 0,3438, эф.: смеш., жирные масла: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,87 (20° , г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : $-699,9$ (г); ΔD_{50} : 5680 (крысы, п/о); Лит.: [62] 649, [1049] 960-961, [223] 999, [331] 20, [370] 146, [379] 92, [878] 40

1233. **бромуксусная кислота** бц. гексагональные крист. BrCH_2COOH ; М 138,960; $T_{\text{пл}}$ 50° ; $T_{\text{кип}}$ 208° ; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,934 (20° , г/см³, т.); pK_a (1) = 2,9 (25° , вода); ΔD_{50} : 100 (б. крысы, п/о); Лит.: [1045] 1024-1025, [291] 86, [352] 118; Синт.: [1002] 504-507

1234. **бромуксусной кислоты этиловый эфир** (этилбромацетат) бц. ж. $\text{BrCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 167,010; $T_{\text{кип}}$ 159° ; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,514 (13° , г/см³, ж.); Давл. паров: 15 (58°); Лит.: [439] 168, [1045] 1024-1025, [1155] 1287-1291; Синт.: [1002] 504-507

1235. **2-бромфенилуксусная кислота** призматические крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 215,100; $T_{\text{пл}}$ $105-106^\circ$; pK_a (1) = 4,05 (25° , вода); Лит.: [971] 362-363, [1046] 86

1236. **4-бромфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 215,100; $T_{\text{пл}}$ 114° ; pK_a (1) = 4,19 (25° , вода); Лит.: [971] 362-363, [1046] 86

1237. **1-бром-2-фенилэтан** (бета-фенилэтилбромид) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$; М 185,061; $T_{\text{кип}}$ 218° ; Лит.: [1511] 637

1238. **2-бромфенол** бц. маслянистая ж. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 173,020; $T_{\text{пл}} 5,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 194-195^\circ$; $pK_a(1) = 8,44$ (25° , вода); Лит.: [1045] 1044-1045, [1046] 86

1239. **3-бромфенол** (м-бромфенол) листовидные крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 173,020; $T_{\text{пл}} 33^\circ$; $T_{\text{кип}} 236,5^\circ$; $pK_a(1) = 9,03$ (25° , вода); Лит.: [1045] 1044-1045, [1046] 86

1240. **4-бромфенол** тетраэдрические крист. $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 173,020; $T_{\text{пл}} 63,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 238^\circ$; Раств.: вода: 1,393 (20°); $pK_a(1) = 9,36$ (25° , вода); Лит.: [1045] 1044-1045, [331] 220, [352] 126; Синт.: [999] 140-142, [417] 151

1241. **бромфторхлорметан** CHBrClF ; М 147,374; $T_{\text{пл}} -115^\circ$; $T_{\text{кип}} 36,11-36,18^\circ$; Лит.: [1405] 440

1242. **5-бромфуран-2-карбоновая кислота** бц. листовидные крист. $\text{BrC}_4\text{H}_2\text{O}_2\text{COOH}$; М 190,980; $T_{\text{пл}} 186^\circ$; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., эф.: х.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [971] 390-391, [1045] 894-895; Синт.: [881] 78-79

1243. **5-бромфуран-2-карбоновой кислоты этиловый эфир** призматические крист. $\text{C}_7\text{H}_7\text{BrO}_3$; М 219,050; $T_{\text{пл}} 17^\circ$; $T_{\text{кип}} 235^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 894-895

1244. **бромхлордифторметан** (фреон 12В1, хладон 12В1) CBrClF_2 ; М 165,360; $T_{\text{пл}} -159,5^\circ$; $T_{\text{кип}} -4^\circ$; Пл.: 1,88 (21° , г/см³, ж.); $T_{\text{крит}}: 153,7$; $P_{\text{крит}}: 4,252$; $P_{\text{пл. крит}}: 0,4252$; Лит.: [1445] 279

1245. **бромхлорметан** CH_2BrCl ; М 129,384; $T_{\text{пл}} -86,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 68,11^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 230-231

1246. **1-бром-2-хлорэтан** (этилен бромхлористый, этиленбромхлорид) бц. ж. $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Br}$; М 143,410; $T_{\text{пл}} -16,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 108^\circ$; Раств.: вода: 0,688 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,689 (19° , г/см³, ж.); $\Delta H_{298}^0: -87$ (г); Лит.: [1045] 1122-1123

1247. **бромциан** BrCN ; М 105,921; $T_{\text{пл}} 52^\circ$; $T_{\text{кип}} 61,3^\circ$; Лит.: [77] 589, [660] 57, [734] 523

1248. **бромциклогексан** (циклогексил бромистый) ж. $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CHBr}$; М 163,070; $T_{\text{пл}} -56^\circ$; $T_{\text{кип}} 163,5^\circ$; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,329 (15° , г/см³, ж.), 1,336 (20° , г/см³, ж.); $n_{D,20}: 1,4953$ (20°); $LD_{50}: 2800$ (крысы, п/о), 4100 (мыши, п/о); Лит.: [445] 601, 704-705, [1045] 1102-1103; Синт.: [703] 48-50

1249. **1-бромциклооктен** $\text{C}_8\text{H}_{13}\text{Br}$; М 189,093; Давл. паров: 10 (80°); Лит.: [1071] 57-58; Синт.: [1071] 57-58

1250. **бромциклопентан** C_5H_9Br ; M 149,029; $T_{кип}$ 137-139°; Лит.: [1045] 1104-1105

1251. **бромэтан** (ethyl bromide, этил бромистый, этилбромид) бц. ж. CH_3CH_2Br ; M 108,970; $T_{пл}$ -125,5°; $T_{кип}$ 38,4°; Раств.: вода: 1,08 (0°), 0,96 (17,5°), 0,914 (20°), эф.: 632 (-13°), 561 (0°), 462 (12°), 302 (22,5°), 253 (32°), хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,50138 (0°, г/см³, ж.), 1,4555 (20°, г/см³, ж.); n 1,42386 (20°); ΔH_{298}^0 : -85,3 (ж); C_p^0 : 100,4 (ж); $T_{всп}$: -25; $T_{свочп}$: 455; $\Delta H_{сгор}$: 1424,8; ΔH_{298}^0 : -61,5 (г); Лит.: [75] 1.120, [291] 118, [332] 33, [900] 197

1252. **2-бромэтанол** бц. ж. $BrCH_2CH_2OH$; M 124,970; $T_{кип}$ 150,3°; Лит.: [1045] 1130-1131

1253. **N-бромэтилфталимид** $C_6H_4(CO)_2NCH_2CH_2Br$; M 254,080; $T_{пл}$ 82-83,5°; Лит.: [81] 194, [80] 476; Синт.: [999] 143-145

1254. **бруцин** (brucine) $C_{23}H_{26}N_2O_4$; M 394,460; CAS 357-57-3; $T_{пл}$ 178°; Раств.: анилин: 13,6 (20°), вода: 0,32 (15°), глицерин: 2,25 (20°), диэтиламин: 1,63 (20°), эф.: 0,76 (20°), метанол: 125 (25°), пиперидин: 1 (20°), пиридин: 38,8 (20°), тетрахлорметан: 2 (20°), трихлорэтилен: 2,56 (15°), хлф.: 13,1 (25°), этанол: 3,5 (20°), 82,5 (25°), этилацетат: 4,45 (20°); Лит.: [1441] 322, [291] 820, [331] 1204

1255. **бруцин тетрагидрат** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{23}H_{34}N_2O_8$; M 466,525; $T_{пл}$ 105°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1 (20°), 0,67 (100°), эф.: 0,75 (20°), хлф.: 13,1 (25°), этанол: 81,8 (25°); $pK_{BH} + (1) = 11,07$ (25°, вода); $pK_{BH} + (2) = 6,04$ (25°, вода); Лит.: [1045] 542-543, [1441] 322

1256. **бульбокапнин** ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_{19}H_{19}NO_4$; M 325,370; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [963] 349-350, [1045] 542-543

1257. **бульвален** (трицикло[3.2.2.0.4,6]дека-2,7,9-триен) крист. $C_{10}H_{14}$; M 134,218; $T_{пл}$ 96°; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [1441] 322, [1029] 81

1258. **1,2-бугадиен** (метилаллен) бц. г. $CH_2=C=CHCH_3$; M 54,090; $T_{пл}$ -136,19°; $T_{кип}$ 10,85°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,676 (0°, г/см³, ж.); n 1,4205 (1,3°); Дип.: 0,403 (20°); ΔH_{298}^0 : 165,48 (г); ΔG_{298}^0 : 201,71 (г); S_{298}^0 : 293 (г); $T_{крит}$: 173,5; $P_{крит}$: 4,46; Лит.: [900] 132, [1180] 7

1259. **1,3-бугадиен** (дивинил, эритрен) бц. г. $CH_2=CH-CH=CH_2$; M 54,090; $T_{пл}$ -108,91°; $T_{кип}$ -4,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 0,07349999999 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,65 (-6°, г/см³, ж.); n 1,4292 (-25°); Дип.: 0 (20°); Вязк.: 0,178

(5°), 0,133 (30°); ΔH_{298}^0 : 111,9 (г); ΔG_{298}^0 : 152,42 (г); S_{298}^0 : 278,7 (г); C^0 : 79,54 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 7,89; $\Delta H_{кип}^0$: 363,2; $T_{всп}$: -40; $\Delta H_{сгор}^0$: 2543,48; $T_{крит}^p$: 161,8; $P_{крит}$: 4,32; $Pl_{крит}$: 0,245; Лит.: [332] 91, [734] 550, [900] 132, [675], [1329] 69-102

1260. **бутадин** (диацетилен) г. $HCC-CCH$; M 50,060; $T_{пл}$ -36,4°; $T_{кип}$ 10,3°; Раств.: вода: 1 (25°), эф.: л.р., этанол: р.; Pl : 0,7364 (0°, г/см³, ж.); n 1,4386 (20°); Лит.: [1037] 462-463, [1045] 544-545, [1447] 161, [332] 79, [734] 534-535

1261. **бутадиннилдифениларсин** (C_6H_5)₂As-CC-CCH; M 278,180; $T_{пл}$ 55°; Лит.: [1246] 1387

1262. **бутадион** (1,2-дифенил-4-н-бутил-3,5-пиразолидин-дион) бел. крист. $C_{19}H_{20}N_2O_2$; M 308,370; $T_{пл}$ 105°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,009 (20°), эф.: л.р., метанол: л.р., хлф.: л.р., этанол: 3,6 (20°); ΔD_{50} : 500 (крысы, п/о), 238 (мышы, п/о), 90 (мышы, в/в), 332 (собаки, п/о), 121 (собаки, в/в); Лит.: [955] 211, [1441] 331, [223] 1623-1624, [1412] 335

1263. **бутан** (н-бутан) бц. г. $CH_3CH_2CH_2CH_3$; M 58,122; $T_{пл}$ -138,35°; $T_{кип}$ -0,5°; Раств.: вода: 0,01824 (3°), 0,01345 (9°), 0,01096 (14°), 0,00614 (25°), 0,003836 (50°), хлф.: р.; Pl : 0,6511 (-50°, г/см³, ж.), 0,6415 (-40°, г/см³, ж.), 0,6317 (-30°, г/см³, ж.), 0,6218 (-20°, г/см³, ж.), 0,6115 (-10°, г/см³, ж.), 0,6012 (0°, г/см³, ж.), 0,002672 (0°, г/см³, г.), 0,573 (25°, г/см³, ж.); n 1,3543 (-13°), 1,3621 (-25°); Давл. паров: 1 (-101°), 10 (-77,8°), 40 (-59,1°), 100 (-44,2°), 400 (-16,3°); ΔH_{298}^0 : -124,7 (г); S_{298}^0 : 310 (г); C^0 : 97,78 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 4,66; $\Delta H_{кип}^0$: 21,07; $\Delta H_{сгор}^0$: 2657; $T_{крит}$: 152,01; $P_{крит}^p$: 3,797; $Pl_{крит}$: 0,228; Лит.: [767] 59-60, [1044] 628, [1441] 331, [332] 126, [900] 133, [903] 319-323

1264. **бутаналь** (бутиральдегид, масляный альдегид) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CHO$; M 72,106; $T_{пл}$ -99°; $T_{кип}$ 74,7-75,7°; Раств.: вода: 3,7 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 772-773

1265. **бутандиаль** (янтарный альдегид) $ONCCH_2CH_2CHO$; M 86,089; $T_{кип}$ 169-170°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 134-135

1266. **1,2-бутандиол** (α-бутиленгликоль, этилэтиленгликоль) ж. $HOCH_2CH(OH)CH_2CH_3$; M 90,121; $T_{кип}$ 192°; Лит.: [1045] 548-549

1267. **1,3-бутандиол** (α-метилтриметиленгликоль, β-бутиленгликоль) маслянистая ж. $HOCH_2CH_2CH(OH)CH_3$; M 90,121; $T_{кип}$ 204°; Лит.: [1045] 548-549

1268. **1,4-бутандиол** (1,4-бутиленгликоль, тетраметиленгликоль) маслянистая ж. $HOCH_2CH_2CH_2CH_2OH$; M 90,121; $T_{пл}$ 20,9°;

$T_{\text{кип}}$ 235°; Раств.: вода: смеш., эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,0171 (25°, г/см³, ж.); n 1,446 (25°); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [1441] 334-335, [1447] 87, [490] 180-181, [878] 68-69, [900] 133

1269. **2,3-бутандион** (диацетил, диметилаглиоксаль) желтовато-зел. ж. $\text{CH}_3\text{COCOCCH}_3$; M 86,089; $T_{\text{пл}}$ -2,4°; $T_{\text{кип}}$ 87,5-88°; Раств.: вода: 20 (20°); Лит.: [1447] 161, [332] 94

1270. **2,3-бутандиона диоксим** (диметилаглиоксим) бц. крист. $\text{CH}_3\text{C(=NOH)C(=NOH)CH}_3$; M 116,120; $T_{\text{пл}}$ 238°; $T_{\text{разл}}$ 238°; Раств.: вода: 0,06 (20°), 0,36 (80°), 0,59 (100°), эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 11,1 (18°, вода); Лит.: [1046] 87, [332] 110, [735] 365, [864] 16

1271. **бутаннитрил** (бутиронитрил, масляной кислоты нитрил, пропила цианистый) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN}$; M 69,105; $T_{\text{пл}}$ -112,6°; $T_{\text{кип}}$ 117,4-118°; Раств.: вода: 0,3764 (25°); LD_{50} : 50-100 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1045] 564-565, [332] 104

1272. **2-бутанон** (бутан-2-он, метилэтилкетон) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$; M 72,100; $T_{\text{пл}}$ -83,4°; $T_{\text{кип}}$ 79,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 29,2 (20°), 19 (90°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8054 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [291] 243-244, [332] 113-114, [342] 210-211, [370] 147, [523] 37, [900] 162, [1519] 538-541

1273. **2-бутанона 2,4-динитрофенилгидразон** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C(CH}_3)=\text{NNHC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$; M 252,227; $T_{\text{пл}}$ 117°; Лит.: [1511] 647

1274. **2-бутанона семикарбазон** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C(CH}_3)=\text{NNHCONH}_2$; M 129,160; $T_{\text{пл}}$ 146°; Лит.: [1511] 647

1275. **1-бутантиол** (бутилмеркаптан) бц. ж. $\text{C}_4\text{H}_9\text{SH}$; M 90,180; $T_{\text{пл}}$ -115,9°; $T_{\text{кип}}$ 98°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,858 (0°, г/см³, ж.), 0,8337 (20°, г/см³, ж.); n 1,44402 (20°); Лит.: [439] 376, [1045] 552-553, [1047] 840, [524] 694-700; Синт.: [1501] 132

1276. **1,2,4-бутантриол** ж. $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}_3$; M 106,120; Давл. паров: 12 (173°); Лит.: [971] 164-165, [1447] 86

1277. **1-бутен** (1-butene, 1-бутилен) бц. г. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; M 56,110; $T_{\text{пл}}$ -185,35°; $T_{\text{кип}}$ -6,3°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0222 (25°), 0,06791 (38°), 0,08876 (71°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,703 (-80°, г/см³, ж.), 0,694 (-70°, г/см³, ж.), 0,6835 (-60°, г/см³, ж.), 0,6732 (-50°, г/см³, ж.), 0,6627 (-40°, г/см³, ж.), 0,6519 (-30°, г/см³, ж.), 0,6409 (-20°, г/см³, ж.), 0,6297 (-10°, г/см³, ж.), 0,6182 (0°, г/см³, ж.), 0,0025001 (0°, г/см³, г.); n 1,3962 (25°); Δn^D_{298} : 1,17 (г); S^0_{298} : 307,4 (г); C_p^0 : 89,33 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 20,38; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 2717,3; $T_{\text{крит}}$:

147,4; $P_{\text{крит}}: 4,056$; $P_{\text{ла}}: 0,234$; Лит.: [1441] 331-332, [332] 108, [859] 10, [900] 134, [903] 345-348

1278. **транс-2-бутен** (trans-2-butene, транс-2-бутилен) бц. г. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$; $M 56,110$; $T_{\text{пла}} -105,55^\circ$; $T_{\text{кип}} 0,88^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; $P_{\text{ла}}: 0,6814$ (-50° , г/см³, ж.), 0,6705 (-40° , г/см³, ж.), 0,6596 (-30° , г/см³, ж.), 0,6487 (-20° , г/см³, ж.), 0,6378 (-10° , г/см³, ж.), 0,6269 (0° , г/см³, ж.), 0,6269 (4° , г/см³, ж.), 0,616 (10° , г/см³, ж.); $n 1,3848$ (-25°); $\Delta H_{298}^0: -10,06$ (г); $S_{298}^0: 296,5$ (г); $C_p^0: 87,82$ (г); $\Delta H_{\text{кип}}: 23,83$; $\Delta H_{\text{сгор}}: 2706,3$; Лит.: [893] 614-615, [1393] 20-21, [75] 1.128, [900] 134, [903] 348-351

1279. **цис-2-бутен** (cis-2-butene, цис-2-бутилен) бц. г. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$; $M 56,110$; $T_{\text{пла}} -138,91^\circ$; $T_{\text{кип}} 3,72^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; $P_{\text{ла}}: 0,6994$ (-50° , г/см³, ж.), 0,6885 (-40° , г/см³, ж.), 0,6776 (-30° , г/см³, ж.), 0,6667 (-20° , г/см³, ж.), 0,6558 (-10° , г/см³, ж.), 0,6449 (0° , г/см³, ж.), 0,6449 (4° , г/см³, ж.), 0,634 (10° , г/см³, ж.); $n 1,393$ (-25°); $\Delta H_{298}^0: -5,7$ (г); $S_{298}^0: 300,8$ (г); $C_p^0: 78,91$ (г); $\Delta H_{\text{кип}}: 23,35$; $P_{\text{крит}}: 4,1$; Лит.: [75] 1.128, [900] 134, [903] 348-351

1280. **бутена-2 изоозонид** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONO}_2$; $M 104,100$; $P_{\text{ла}}: 0,234$; Давл. паров: 60 (27°); Лит.: [748] 207

1281. **транс-2-бутеналь** (кетоновый альдегид, транс-бета-метилакролеин) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCHO}$; $M 70,090$; $T_{\text{пла}} -69^\circ$; $T_{\text{кип}} 102,2^\circ$; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: 18,1 (20°), эф.: смеш., толуол: смеш., этанол: смеш.; $P_{\text{ла}}: 0,848$ (20° , к в.4, ж.); $n 1,4366$ (20°); $\Delta H_{\text{кип}}: 36,13$; $\Delta H_{\text{сгор}}: 3239,5$; Лит.: [332] 94, [900] 154, [1102] 36

1282. **3-бутен-1-ин** (винилацетилен) бц. г. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CCH}_3$; $M 52,080$; $T_{\text{пла}} -138^\circ$; $T_{\text{кип}} 5^\circ$; Лит.: [1045] 554-555, [1393] 20-21

1283. **3-бутеновая кислота** (винилуксусная кислота) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{COOH}$; $M 86,089$; $T_{\text{пла}} -39^\circ$; $T_{\text{кип}} 163^\circ$; $pK_a(1) = 4,34$ (25° , вода); Лит.: [80] 916, [1045] 554-555, [1046] 86

1284. **3-бутеновой кислоты ангидрид** (винилуксусной кислоты ангидрид) $(\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CO})_2\text{O}$; $M 166,174$; Давл. паров: 12 (90°); Лит.: [1152] 196; Синт.: [1152] 196

1285. **бутенон-3** (метилвинилкетон) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCOCH}_3$; $M 70,090$; $T_{\text{кип}} 80^\circ$; $P_{\text{ла}}: 0,86$ (20° , г/см³, ж.); Лит.: [438] 530, 539-540, [499] 29; Синт.: [785] 319

1286. **1-бутиламин** (1-аминобутан, н-бутиламин) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; $M 73,140$; CAS 103-73-9; $T_{\text{пла}} -50,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 77,8^\circ$; Раств.: вода: 0,2384 (25°), эф.: р., этанол: р.; $P_{\text{ла}}: 0,7414$ (20° , г/см³,

ж.); n 1,4044 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,78 (25°, вода); LD_{50} : 500 (крысы, в/ж); Лит.: [1045] 558-559, [1441] 333, [291] 280-281, [332] 134, [1142] 41; Синт.: [1145] 364

1287.втор-бутиламин $CH_3CH_2CH(NH_2)CH_3$; M 73,140; $T_{пл}$ -104,5°; $T_{кип}$ 63°; Раств.: вода: 11,2 (20°); Пл.: 0,7246 (20°, г/см³, ж.); n 1,3928 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,56 (25°, вода); Лит.: [1441] 333, [332] 133

1288.трет-бутиламин (альфа, альфа-диметилэтиламин, триметилкарбинамин) бц. ж. $(CH_3)_3CNH_2$; M 73,140; $T_{пл}$ -72,65°; $T_{кип}$ 44,5°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,696 (20°, г/см³, ж.); n 1,379 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,45 (25°, вода); $T_{всп}$ -8; Лит.: [1045] 558-559, [1441] 333

1289.трет-бутиламин - боран (1/1) $(CH_3)_3CNH_2 \cdot BH_3$; M 86,972; $T_{пл}$ 96°; Раств.: вода: р., циклогексан: м.р.; Лит.: [772] 244

1290.4-(бутиламино)бензойной кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира гидрохлорид (дикаин) бел. крист. $C_4H_9NHC_6H_4COOCH_2CH_2N(CH_3)_2 \cdot HCl$; M 300,820; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 211

1291.2-(4-трет-бутилбензил)пропаналь (lilestralis, liliat, lismeral, лилиальальдегид) ж. $(CH_3)_3CC_6H_4CH_2CH(CH_3)CHO$; M 204,310; CAS 80-54-6; $T_{кип}$ 279°; LD_{50} : 3700 (крысы, п/о); Лит.: [427] 403-404

1292.2-трет-бутилбензойная кислота пластинчатые крист. $(CH_3)_3CC_6H_4COOH$; M 178,230; $T_{пл}$ 80,3-80,5°; pK_a (1) = 3,54 (25°, вода); Лит.: [971] 48-49, [1046] 86

1293.4-трет-бутилбензойная кислота игольчатые крист. $(CH_3)_3CC_6H_4COOH$; M 178,230; $T_{пл}$ 165°; pK_a (1) = 4,4 (25°, вода); LD_{50} : 582 (б. крысы, в/ж); Лит.: [439] 28, [971] 50-51, [1046] 86

1294.бутилбензол $C_{10}H_{14}$; M 134,218; CAS 104-51-8; $T_{пл}$ -88,5°; $T_{кип}$ 183,1°; Раств.: вода: 0,001382 (25°); Лит.: [331] 681-682

1295.втор-бутилбензол (2-фенилбутан) ж. $C_6H_5CH(CH_3)CH_2CH_3$; M 134,218; $T_{пл}$ -75,47°; $T_{кип}$ 173-174°; Раств.: вода: 0,00101 (25°); LD_{50} : 6400 (мышы, в/ж); Лит.: [438] 105, [331] 679

1296.трет-бутилбромид $(CH_3)_3CBr$; M 137,018; $T_{пл}$ -16,2°; $T_{кип}$ 73,2°; Пл.: 1,2209 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 302-303; Синт.: [999] 119-120

1297.бутилгексидипентиламмония бромид $C_6H_{13}(C_4H_9)(C_5H_{11})_2NBr$; M 378,430; $T_{пл}$ 83,4°; Лит.: [329] 50

1298.бутилгермания трихлорид $CH_3CH_2CH_2CH_2GeCl_3$; M 236,113; $T_{кип}$ 184°; LD_{50} : 50 (б. мышы, в/ж); Лит.: [440] 436

1299. **трет-бутилгидропероксид** бц. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{COOH}$; М 90,121; $T_{\text{пл}} -5,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 133^\circ$; ΔD_{50} : 1330 (мышы, в/ж); Лит.: [1441] 334

1300. **трет-бутилгипобромит** красновато-оранж. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{COBr}$; М 153,018; $T_{\text{раза}} 85^\circ$; Давл. паров: 85 (44°); Лит.: [996] 270

1301. **трет-бутилгипохлорит** желтовато-зел. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{COCl}$; М 108,600; $T_{\text{кип}} 79,6^\circ$; Пл.: 0,91 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 750 (79,6°); ΔD_{50} : 2780 (крысы-самки, в/ж), 2460 (мышы-самки, в/ж); Лит.: [971] 180-181, [996] 269, [1115] 33-34; Синт.: [1003] 114-116

1302. **2-(4'-трет-бутил-2',6'-диметил-3'-гидроксiben-зила)-2-имидазолина гидрохлорид** (nasivin, називин) бел. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{25}\text{ClN}_2\text{O}$; М 296,840; $T_{\text{пл}} 300^\circ$; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [8] 55

1303. **трет-бутилдифторамина** $(\text{CH}_3)_3\text{CNF}_2$; М 109,118; $T_{\text{кип}} 55-56^\circ$; Лит.: [911] 71; Синт.: [911] 71

1304. **11-бутилкозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}(\text{C}_4\text{H}_9)(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_3$; М 366,707; $T_{\text{пл}} 0^\circ$; Пл.: 0,8046 (20°, г/см³, ж.); n 1,45 (20°); Лит.: [509] 56, [859] 214

1305. **бутилизоцианид** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NC}$; М 83,100; $T_{\text{кип}} 118^\circ$; Лит.: [971] 180-181; Синт.: [487] 66-67, [107] 1637

1306. **N-(1-(N-бутилкарбамоил)бензимидазолил-2)-O-метилкарбамат** (бенлат, беномил) $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_3$; М 290,320; CAS 17804-35-2; $T_{\text{пл}} 290^\circ$; Раств.: вода: 0,00038 (20°); ΔD_{50} : 5600 (мышы, п/о); Лит.: [227] 350-351, [331] 972, [677] 559

1307. **бутиллитий** бц. вязкая ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Li}$; М 64,055; Давл. паров: 0,00045 (60°), 0,002 (70°); ΔH_{298}^0 : -132,2 (ж); Лит.: [707] 36-37, 99, [1441] 336

1308. **трет-бутиллитий** бц. крист. $\text{LiC}(\text{CH}_3)_3$; М 64,055; $T_{\text{раза}} 140^\circ$; Давл. паров: 0,1 (70°); ΔH_{298}^0 : -92 (ж); Лит.: [707] 37-38, 108, [479] 105-107

1309. **1-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$; М 284,182; $T_{\text{пл}} 6,4^\circ$; Лит.: [329] 53

1310. **1-втор-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$; М 284,182; $T_{\text{пл}} 83,3^\circ$; Лит.: [329] 53

1311. **1-трет-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$; М 284,182; $T_{\text{пл}} 159,7^\circ$; Лит.: [329] 53

1312. **1-бутил-3-метилимидазолия тетрафторборат** $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{BF}_4\text{N}_2$; М 226,023; $T_{\text{пл}} -82^\circ$; Пл.: 1,17 (30°, г/см³, ж.); Вязк.: 233, (30°); Лит.: [543] 345

1313. **бутиланитрит** ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{ONO}$; М 103,120; $T_{\text{кип}}$ 77°; Раств.: эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9114 (0°, г/см³, ж.); Лит.: [440] 116, [971] 180-181, [1045] 560-561; Синт.: [742] 136

1314. **трет-бутиланитроацетилен** $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{CC}-\text{NO}_2$; М 127,140; $T_{\text{пла}}$ -3°; Лит.: [1249] 749

1315. **5-бутилнонан** $\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_3$; М 184,361; Давл. паров: 10 (90°); Лит.: [1393] 38-39

1316. **1-бутиловый спирт** (1-butanol, 1-бутанол, butyl alcohol, n-butanol, propyl carbinol, бутиловый спирт, н-бутиловый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 74,120; CAS 71-36-3; $T_{\text{пла}}$ -89,53°; $T_{\text{кип}}$ 117,25°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 9,355 (0°), 8,181 (10°), 7,236 (20°), 6,629 (30°), 6,191 (40°), 6,455 (80°), 9,102 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8098 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-1,2°), 10 (30,2°), 40 (53,4°), 100 (70,1°), 400 (100,8°); LD_{50} : 2680 (б. мыши, п/о); Лит.: [1049] 479-481, [1441] 336-337, [291] 265-267, [299] 77-79, [332] 127-129, [490] 229, [900] 134

1317. **втор-бутиловый спирт** (2-butanol, 2-гидроxy-butane, 2-бутанол, s-butanol) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{OH}$; М 74,120; CAS 78-92-2; $T_{\text{пла}}$ -114,7°; $T_{\text{кип}}$ 99,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 11,11 (20°), 13,04 (85°), 13,42 (90,04°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8063 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [291] 268-270, [299] 85-87, [332] 132, [900] 134; Синт.: [343] 127

1318. **трет-бутиловый спирт** (1,1-диметилэтанол, 2-метил-2-пропанол, трет-бутанол) бц. ромбические крист. $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$; М 74,120; CAS 75-65-0; $T_{\text{пла}}$ 25,5°; $T_{\text{кип}}$ 82,2°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7887 (20°, г/см³, ж.); pK_a (1) = 19 (20°, вода); Лит.: [971] 320-321, [900] 134

1319. **трет-бутилпероксид** бц. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{COOC}(\text{CH}_3)_3$; М 146,230; $T_{\text{пла}}$ -20--18°; $T_{\text{кип}}$ 108°; Лит.: [1441] 337-338

1320. **трет-бутилперренат** бц. крист. $(\text{CH}_3)_3\text{COReO}_3$; М 307,320; $T_{\text{раза}}$ -4°; Лит.: [1266] 659

1321. **4-трет-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$; М 190,180; $T_{\text{пла}}$ 145-149°; LD_{50} : 0,21 (мыши, в/б); Лит.: [667] 7, 64

1322. **4-втор-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 206,176; $T_{\text{пла}}$ 171-173°; LD_{50} : 0,37 (мыши, в/б); Лит.: [667] 64

1323. **4-трет-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** (4-трет-бутилбициклоортофосфат) крист.

$(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 206,176; $T_{\text{пл}}$ 245°; ЛД_{50} : 0,12 (мышы, в/в), 0,036 (мышы, в/б); Лит.: [667] 12, 64

1324. **4-трет-бутилфенол** крист. $(\text{CH}_3)_3\text{CC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 150,220; $T_{\text{пл}}$ 98-99°; $T_{\text{кип}}$ 236-238°; Раств.: вода: 0,058 (25°); pK_a (1) = 10,23 (25°, вода); ЛД_{50} : 1030 (б. крысы, в/ж); Лит.: [438] 412, [331] 689, [613] 48

1325. **2-трет-бутил-1-фосфаэтин** (3,3-диметил-1-фосфабу-тин) бц. подвижная ж. $(\text{CH}_3)_3\text{C-CP}$; М 100,099; $T_{\text{кип}}$ 61°; Лит.: [1298] 420; Синт.: [615] 378-379

1326. **5-бутилэйкозан** $\text{C}_{24}\text{H}_{50}$; М 338,654; $T_{\text{пл}}$ 8°; Лит.: [859] 171

1327. **1-бутин** (бутин-1, этилацетилен) г. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CCH}$; М 54,090; $T_{\text{пл}}$ -125,72°; $T_{\text{кип}}$ 8,07°; Раств.: вода: 0,287 (25°), эф.: р., этанола: р.; ΔH^0_{298} : 166,1 (г); S^0_{298} : 290,9 (г); C_p^0 : 116,3 (г); Лит.: [1045] 562-563, [34] 268, [332] 91, [1384] 280

1328. **2-бутин** (бутин-2, диметилацетилен) ж. CH_3CCCH_3 ; М 54,090; $T_{\text{пл}}$ -32,3°; $T_{\text{кип}}$ 26,97°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанола: р.; Пл.: 0,6906 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1037] 462-463, [1045] 562-563, [428] 239, [1384] 280

1329. **2-бутин-1,4-дио́л** бц. крист. $\text{HOCH}_2\text{-CC-CH}_2\text{OH}$; М 86,089; $T_{\text{пл}}$ 58°; $T_{\text{кип}}$ 238°; ЛД_{50} : 105 (мышы, п/о); Лит.: [1441] 338, [1447] 89

1330. **3-бутин-1,2-дио́л** бц. крист. $\text{HCCCH(OH)CH}_2\text{OH}$; М 86,089; $T_{\text{пл}}$ 39,5-40,5°; Лит.: [1441] 338

1331. **2-бутиновая кислота** (мети́лацетиленкарбо́новая кислота, метилпропиоловая кислота, тетроловая кислота) бц. табличковидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{CH}_3\text{CC-COOH}$; М 84,070; $T_{\text{пл}}$ 77-78°; $T_{\text{кип}}$ 203°; pK_a (1) = 2,6 (25°, вода); Лит.: [630] 126-127, [1045] 970-971

1332. **3-бутин-1-о́л** (бета-этинилэтанол, пропаргилкарбино́л) $\text{HCC-CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 70,090; $T_{\text{пл}}$ -63,6°; $T_{\text{кип}}$ 128,9°; Лит.: [1447] 89

1333. **бутирилколина иодид** ((2-бутирилоксиэтил)три-мети́ламмония иодид) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{I}$; М 301,700; CAS 2494-56-6; $T_{\text{пл}}$ 85-94°; Лит.: [22] 517

1334. **бутирофенон** (бутирилбензол, пропи́лфени́лкетон) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 148,201; $T_{\text{пл}}$ 11°; $T_{\text{кип}}$ 232,2°; Лит.: [1045] 564-565

1335. **бутоксиацетилен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCCH}$; М 98,143; $T_{\text{кип}}$ 102-104°; Пл.: 0,8078 (25°, к в.4, ж.); n 1,4033 (20°); Давл. паров: 110 (50,5°); Дип.: 2,03 (20°); Лит.: [971] 446-447, [1152] 121

1336.1-бутоксидан (дибутиловый эфир)
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 130,200; $T_{\text{пл}}$ -95,3°; $T_{\text{кип}}$ 142°;
Лит.: [971] 202-203, [291] 622, [331] 538; Синт.: [343] 65-66

1337.2-(4-бутоксидан-3,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$;
М 289,798; $T_{\text{пл}}$ 152-153°; Лит.: [14]

1338.2-бутоксидан-4-хинолинкарбоновой кислоты 2-диэтиламиноэтиламина гидрохлорид (совкаин) бел. крист.
 $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{ClN}_3\text{O}_2$; М 379,920; $T_{\text{пл}}$ 96°; Раств.: ацетон: л.р., вода: о.х.р.,
эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1447] 533, [379] 291

1339.2-бутоксиданэтанол (бутилцеллозольв, гликоля монобутиловый эфир) бц. ж. $\text{C}_4\text{H}_9\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 118,174; $T_{\text{кип}}$ 170,6°;
Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9011 (15°,
к в.15, ж.), 0,9027 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1130-1131, [291] 461

1340.буторфанол (11-циклобутилметил-1,2,3,4,9,10-гексагидро-4а,10-пропанофенантрен-6,10а-диол, butorphanol, stadol) $\text{C}_{21}\text{H}_{29}\text{NO}_2$; М 327,220; CAS 42408-82-2; $T_{\text{пл}}$ 215-217°;
Лит.: [42] 176-177

1341.буторфанола тартрат (butorphanol tartrate) $\text{C}_{25}\text{H}_{35}\text{NO}_8$; М 477,550; CAS 58786-99-5; $T_{\text{пл}}$ 217-219°; ЛД_{50} : 315
(крысы, п/о), 17 (крысы, в/в), 395 (мышы, п/о), 36 (мышы, в/в),
10 (собаки, в/в); Лит.: [42] 176-177, [223] 308-309

1342.буфоталин $\text{C}_{26}\text{H}_{36}\text{O}_6$; М 444,560; $T_{\text{пл}}$ 223°; $T_{\text{раза}}$ 223°;
 ЛД_{50} : 0,136 (кошки, в/в), 4,13 (мышы, в/в), 0,4 (мышы, п/к);
Лит.: [77] 352, [281] 165

1343.буфотенин (5-гидрокси-3-(2-диметиламиноэтил)индол, N,N-диметил-5-гидроксиทริปтамин, N,N-диметилсеротонин, bufotenine) бц. крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}$; М 204,268; CAS 487-93-4; $T_{\text{пл}}$ 146°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: пл.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 0,1 (320°); Лит.: [62] 407-408, [1441] 339

1344.буфотенина оксалат $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_5$; М 294,303; $T_{\text{пл}}$ 96,5°;
Лит.: [77] 352, [1441] 339

1345.буфотоксин крист. $\text{C}_{40}\text{H}_{60}\text{N}_4\text{O}_{10}$; М 756,930; $T_{\text{пл}}$ 204°;
 $T_{\text{раза}}$ 204°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., эф.: н.р., метанол: р.,
петр.эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этанол: р., этилацетат:
н.р.; ЛД_{50} : 0,3 (кошки, в/в), 0,4 (мышы, п/к); Лит.: [77] 352,
[1445] 526, [1447] 727, [281] 165, [878] 446

1346.dl-вазицин (dl-пеганин) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$; М 188,226; $T_{\text{пл}}$ 210°; Раств.: бензол: т.р., вода:

г.р., эф.: г.р., хлф.: р., этанол: р.; LD_{50} : 78,2 (б. мыши, в/в), 208 (б. мыши, п/к), 135 (б. мыши, в/б); Лит.: [1045] 564-565, [1379] 75, [590] 1092-1093

1347. **1-вазицин** (l-пеганин) бц. крист. (р.п. этанол) $C_{11}H_{12}N_2O$; М 188,226; $T_{пл}$ 211°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р., метанол: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [80] 335, [1045] 564-565, [796] 651-655

1348. **валериановая кислота** (valeric acid, пентановая кислота) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$; М 102,132; $T_{пл}$ -33,83°; $T_{кип}$ 186,05°; Раств.: вода: 3,7 (16°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9391 (25°, г/см³, ж.); n 1,4085 (25°); Давл. паров: 10 (82,7°), 23 (96°); pK_a (1) = 4,86 (25°, вода); ДП: 2,66 (20°); Вязк.: 2,359 (15°), 1,724 (30°); $\Delta H_{пл}$: 11,89; $\Delta H_{гор}$: 2851,8; $T_{крит}$: 378; $P_{крит}$: 3,8; Лит.: [291] 301-302, [332] 166, [900] 135; Синт.: [468] 239-240

1349. **валерофенон** (бутилфенилкетон) ж. $C_6H_5COC_4H_9$; М 162,230; $T_{кип}$ 239,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,988 (20°, к в.20, ж.); Лит.: [1045] 568-569

1350. **1-(+)-валин** гексагональные крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2CHCH(NH_2)COOH$; М 117,160; $T_{пл}$ 315°; Раств.: бензол: м.р., вода: 9,1 (16,5°), эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,23 (25°, г/см³, т.); pI (1) = 5,96 (25°, вода); pK_a (1) = 9,72 (25°, вода); Лит.: [332] 174, [900] 136, [1149] 299

1351. **ванадий** (vanadium) светло-сер. кубические мет. V; М 50,940; $T_{пл}$ 1900°; $T_{кип}$ 3400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,96 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1850°), 0,1 (2044°), 1 (2282°), 10 (2590°), 100 (2955°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 28,9 (т); C_p^0 : 24,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 23; $\Delta H_{кип}$: 444,8; Лит.: [1517] 257, [490] 50, [734] 479, 481-482, [900] 57, [1171] 1076-1103

1352. **ванадия(III) амид-дихлорид** $V(NH_2)Cl_2$; М 137,870; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [734] 489-490

1353. **ванадия(IV) бис(дисульфид)** $V(S_2)_2$; М 179,201; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [734] 484

1354. **ванадия борид** VB ; М 61,752; $T_{пл}$ 2250°; Лит.: [974] 171

1355. **ванадия(II) бромид** светло-коричнев. VBr_2 ; М 210,749; $T_{возг}$ >1000°; Лит.: [655] 184

1356. **ванадия(III) бромид** черно-зелен. гексагональные крист. VBr_3 ; М 290,650; $T_{возг}$ 280°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 4 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -446 (т); S_{298}^0 : 142 (т); ΔH_{298}^0 : -257,7 (т); Лит.: [535] 106-107, [655] 184

1357. **ванадия(IV) бромид** VBr_4 ; М 370,558; $T_{разл}$ -45°; Лит.: [734] 488

1358. **ванадия(III) бромид-оксид** фиолетов. кубические крист. VOBr ; M 146,850; $T_{\text{разл}}$ 480°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; Пл.: 4 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 106-107

1359. **ванадия гексакарбонил** черн. $\text{V}(\text{CO})_6$; M 219,002; $T_{\text{разл}}$ 60-70°; Лит.: [655] 184, [734] 517

1360. **ванадия(III) гидроксид** зелен. $\text{V}(\text{OH})_3$; M 101,960; $T_{\text{разл}}$ 80°; pK_b (3) = 11,08 (25°, вода); Лит.: [1046] 81, [655] 185, [734] 489

1361. **ванадия(III) гидроксид-оксид** черн. $\text{VO}(\text{OH})$; M 83,948; $T_{\text{разл}}$ >300°; Лит.: [655] 185

1362. **ванадия(IV) диацетилацетонат-оксид** $\text{VO}(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{COCH}_3)_2$; M 263,140; $T_{\text{пл}}$ 255°; $T_{\text{разл}}$ 255°; Лит.: [1389] 341; Синт.: [610] 365-366

1363. **ванадия диборид** VB_2 ; M 72,560; $T_{\text{пл}}$ 2745°; Лит.: [1441] 304

1364. **ванадия(IV) дибромид-оксид** темно-желт. VOBr_2 ; M 226,749; $T_{\text{возг}}$ 600°; Лит.: [655] 184, [734] 488

1365. **ванадия(IV) дибромид-оксид пентагидрат** син. $\text{VOBr}_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 316,825; $T_{\text{разл}}$ 140°; Лит.: [655] 185

1366. **ванадия(IV) дигидроксид-оксид** розов. $\text{VO}(\text{OH})_2$; M 100,956; $T_{\text{разл}}$ >700°; Лит.: [655] 185

1367. **ванадия(V) диоксид-хлорид** светло-красн. VO_2Cl ; M 118,393; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [655] 184

1368. **ванадия дисилицид** сер. VSi_2 ; M 107,113; $T_{\text{пл}}$ 1660°; Лит.: [655] 185

1369. **ванадия(II) иодид** розов. гексагональные крист. VI_2 ; M 304,750; $T_{\text{возг}}$ 800°; $T_{\text{разл}}$ 1400°; Раств.: бензол: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -256 (т); ΔH_{298}^0 : -22 (г); Лит.: [535] 106-107, [655] 184, [734] 491

1370. **ванадия(III) иодид** темно-коричнев. VI_3 ; M 431,655; $T_{\text{разл}}$ 280°; Лит.: [655] 184

1371. **ванадия(III)-калия сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист. $\text{KV}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; M 498,350; $T_{\text{пл}}$ 20°; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,78 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 106-107, [655] 124

1372. **ванадия карбид** сер. кубические крист. VC ; M 62,950; $T_{\text{пл}}$ 2800°; $T_{\text{кип}}$ 3900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,4 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -104,6 (т); ΔG_{298}^0 : -101,9 (т); S_{298}^0 : 24,9 (т); C_p^0 : 32,2 (т); Лит.: [1395] 298, 358, 451, [900] 57, [1367] 768-796

1373. **ванадия(III) нитрид** черн. кубические крист. VN ; M 64,950; $T_{\text{пл}}$ 2360°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,13 (20°, г/см³, т.);

ΔH_{298}^0 : -218 (т); S_{298}^0 : 37,3 (т); C_p^0 : 38 (т); Лит.: [535] 106-107, [655] 184

1374. **ванадия(II) оксид** светло-сер. кубические крист. VO ; M 66,940; $T_{пл}$ 1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,76 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -431,8 (т); ΔG_{298}^0 : -402,6 (т); S_{298}^0 : 33,6 (т); C_p^0 : 38,6 (т); Лит.: [900] 57

1375. **ванадия(III) оксид** черн. тригональные крист. V_2O_3 ; M 149,880; $T_{пл}$ 1970°; $T_{кип}$ 3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,87 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1219,1 (т); ΔG_{298}^0 : -1139,4 (т); S_{298}^0 : 98,3 (т); C_p^0 : 103,2 (т); ΔD_{50} : 130 (б. мышцы, п/о); Лит.: [900] 57

1376. **ванадия(IV) оксид** (ванадия диоксид) син. тетрагональные крист. VO_2 ; M 82,940; $T_{пл}$ 1545°; $T_{кип}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,34 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -720 (т); ΔG_{298}^0 : -665 (т); S_{298}^0 : 51,57 (т); C_p^0 : 59,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 56,92; Лит.: [1517] 258, [535] 106-107, [734] 487-488, [900] 58

1377. **ванадия(V) оксид** (ванадиевый ангидрид) оранжев. ромбические крист. V_2O_5 ; M 181,880; $T_{пл}$ 680°; $T_{разл}$ 700°; Раств.: вода: 0,07 (25°), 0,07 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,36 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1552 (т); ΔG_{298}^0 : -1421,2 (т); S_{298}^0 : 131 (т); C_p^0 : 127,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 65,1; ΔD_{50} : 1-2 (кролики, в/в), 85,7-117 (мышцы, п/к); Лит.: [1517] 258, [734] 483, [900] 58

1378. **ванадия(IV) оксид-дихлорид** зелен. $VOCl_2$; M 137,847; $T_{разл}$ 450°; Лит.: [655] 185, [734] 488

1379. **ванадия(IV) оксид-сульфат** (ванадил серноокислый) зелен. крист. $VOSO_4$; M 163,004; $T_{разл}$ 530°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1043] 140, [1045] 44-45, [655] 185

1380. **ванадия(IV) оксид-сульфат тригидрат** голуб. крист. $VOSO_4 \cdot 3H_2O$; M 217,050; $T_{разл}$ 260°; Раств.: вода: л.р., этанол: м.р.; Лит.: [1045] 44-45, [655] 185

1381. **ванадия(V) оксид-трифторид** светло-желт. моноклинные крист. VOF_3 ; M 123,940; $T_{возг}$ 109,5°; Лит.: [535] 106-107

1382. **ванадия(V) оксид-трихлорид** желт. ж. $VOCl_3$; M 173,300; $T_{пл}$ -78°; $T_{кип}$ 126,7°; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -736 (ж); S_{298}^0 : 242 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,6; $\Delta H_{кип}$: 34,7; ΔH_{298}^0 : -696 (г); S_{298}^0 : 342,7 (г); C_p^0 : 90 (г); Лит.: [535] 106-107, [734] 486-487

1383. **ванадия(III) оксид-хлорид** желтовато-коричн. ромбические крист. $VOCl$; M 102,390; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -609 (т); S_{298}^0 : 75 (т); Лит.: [535] 106-107, [655] 184, [734] 490

1384. **ванадия(III)-рубидия сульфат** желт. $RbV(SO_4)_2$; M 328,534; $T_{разл}$ 475°; Раств.: вода: 5,79 (25°); Лит.: [1039] 194, [655] 161

1385. **ванадия(III)-рубидия сульфат додекагидрат** желт. кубические крист. $\text{RbV}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 544,718; $T_{\text{пл}}$ 64°; $T_{\text{разл}}$ 220°; Раств.: вода: 1,6 (10°); Лит.: [535] 106-107, [655] 161
1386. **ванадия(III) сульфат** светло-оранжев. $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$; М 390,071; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 185
1387. **ванадия(II) сульфат гептагидрат** светло-фиолетов. $\text{VSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 273,111; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 185
1388. **ванадия(II) сульфид** темно-коричнев. VS; М 83,006; $T_{\text{разл}}$ 1400°; Лит.: [655] 185
1389. **ванадия(III) сульфид** зеленовато-черн. моноклинные крист. V_2S_3 ; М 198,080; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 106-107
1390. **ванадия(IV) сульфид** черно-сер. VS_2 ; М 115,071; $T_{\text{разл}}$ 520°; Лит.: [655] 185
1391. **ванадия(V) сульфид** зеленовато-черн. крист. V_2S_5 ; М 262,208; $T_{\text{разл}}$ 500°; Разл. на: ванадия(III) сульфид, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 106-107, [655] 185
1392. **ванадия(V) трибромид-оксид** красн. ж. VOBr_3 ; М 306,650; $T_{\text{разл}}$ 180°; Пл.: 2,93 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [535] 106-107
1393. **ванадия(V) тринитрат-оксид** желт. $\text{VO}(\text{NO}_3)_3$; М 252,956; $T_{\text{пл}}$ 2°; Лит.: [734] 484
1394. **ванадия(V) триперхлорат-оксид** желт. $\text{VO}(\text{ClO}_4)_3$; М 365,293; $T_{\text{пл}}$ 22°; Лит.: [734] 484
1395. **ванадия(V) трихлорид-хлоримид** Cl_3VNCl ; М 206,760; $T_{\text{пл}}$ 132°; Лит.: [734] 487
1396. **ванадия(III) фторид** зелен. ромбические крист. VF_3 ; М 107,940; $T_{\text{пл}}$ 1400°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [535] 106-107
1397. **ванадия(IV) фторид** (ванадия тетрафторид) желтовато-бур. гексагональные крист. VF_4 ; М 126,940; $T_{\text{разл}}$ 325°; Разл. на: ванадия(V) фторид, ванадия(III) фторид; Раств.: ацетон: р., вода: реак., хлф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,97 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1412 (т); ΔG_{298}^0 : -1312 (т); S_{298}^0 : 126 (т); Лит.: [734] 488-489, [900] 58
1398. **ванадия(V) фторид** (ванадия пентафторид) бц. ромбические крист. VF_5 ; М 145,930; $T_{\text{пл}}$ 19,5°; $T_{\text{кип}}$ 48°; Раств.: ацетон: р., эф.: реак., сероуглерод: н.р., толуол: реак., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,18 (19°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1480,9 (ж); ΔG_{298}^0 : -1378,4 (ж); S_{298}^0 : 191,9 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 4,2; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 43,9; Лит.: [1405] 100, [734] 485, [900] 58

1399. **ванадия(II) хлорид** зелен. гексагональные крист. VCl_2 ; M 121,850; $T_{пл}$ 1350°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,23 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -461 (т); S_{298}^0 : 97 (т); C_p^0 : 72,2 (т); ΔH_{298}^0 : -216 (г); S_{298}^0 : 284 (г); C_p^0 : 57 (г); Лит.: [1045] 44-45, [535] 108-109, [734] 491

1400. **ванадия(III) хлорид** розов. тригональные крист. VCl_3 ; M 157,300; $T_{возг}$ 425°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -581 (т); S_{298}^0 : 131 (т); C_p^0 : 93,2 (т); ΔH_{298}^0 : -369 (г); S_{298}^0 : 333 (г); C_p^0 : 74 (г); ΔL_{50} : 24 (б. мышцы, п/о); Лит.: [1045] 44-45, [1441] 351, [535] 108-109

1401. **ванадия(IV) хлорид** красно-коричнев. ж. VCl_4 ; M 192,750; $T_{пл}$ -20,5°; $T_{кип}$ 153°; $T_{разл}$ 164°; Разл. на: ванадия(III) хлорид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-9,6°), 10 (30,4°), 100 (85°); ΔH_{298}^0 : -569,8 (ж); ΔG_{298}^0 : -505,6 (ж); S_{298}^0 : 259 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,6; $\Delta H_{кип}$: 35,6; Лит.: [535] 108-109, [734] 488, [900] 58

1402. **ванадия(IV) хлорид - серы(IV) хлорид (1/1)** черн. крист. $VCl_4 \cdot SCl_4$; M 366,631; $T_{пл}$ 32°; Лит.: [734] 488

1403. **ванадия(III)-цезия сульфат** красн. $CsV(SO_4)_2$; M 375,972; $T_{разл}$ >350°; Раств.: вода: 0,77 (25°); Лит.: [1039] 208, [655] 102

1404. **ванадия(III)-цезия сульфат додекагидрат** красн. кубические крист. $CsV(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 592,160; $T_{пл}$ 82°; $T_{разл}$ 230°; Раств.: вода: 0,29 (10°); Лит.: [535] 108-109

1405. **верапамил** (cardilax, verapamil, альфа-(3-((2-(3,4-диметоксифенил)этил)метиламино)пропил)-3,4-диметокси-альфа-(1-метилэтил)бензолацетонитрила гидрохлорид, изоптин, фаликард, финоптин) бел. крист. $C_{27}H_{39}ClN_2O_4$; M 491,062; CAS 53-53-9; $T_{пл}$ 140-145°; Раств.: вода: р., метанол: р., хлф.: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,6 (25°, вода); ΔL_{50} : 16 (крысы, в/в), 150 (крысы-самки, в/ж), 341 (крысы-самцы, в/ж), 5,795 (мышы, в/в), 76 (мышы-самцы, в/б); Лит.: [918] 173-174, [22] 573-574, [223] 2162-2163, [1092] 37

1406. **винилгермания трихлорид** $CH_2=CHGeCl_3$; M 206,044; $T_{кип}$ 128,6°; Лит.: [1470] 151

1407. **1-винил-2,5-дигидроксибензол** (2,5-диоксистиrol) бц. игольчатые крист. $(HO)_2C_6H_3CH=CH_2$; M 136,148; $T_{пл}$ 111°; Лит.: [608] 161; Синт.: [608] 161

1408. **2-винилнафталин** (2-vinylnaphthalene, 2-нафтилэтилен) $C_{10}H_7CH=CH_2$; M 154,200; CAS 827-54-3; $T_{пл}$ 66°; Давл. паров: 2,1 (95°), 18 (136°); Лит.: [1417] 307

1409. **2-винилоксиэтанол** (этиленгликоля моновиниловый эфир) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{CHOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 88,110; $T_{\text{кип}}$ 139-140°; ΔD_{50} : 2900 (б. мыши, п/о), 3900 (крысы, п/о); Лит.: [1503] 227

1410. **винилоксиэтилен** (divinyl ether, дивиниловый эфир) $\text{CH}_2=\text{CHOCH}=\text{CH}_2$; М 70,090; CAS 109-93-3; $T_{\text{кип}}$ 28,4°; Раств.: вода: 0,525 (37°); Лит.: [720] 137, [332] 93

1411. **2-винилпиридин** $\text{CH}_2=\text{CHC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 105,137; $T_{\text{кип}}$ 159-160°; Лит.: [971] 286-287

1412. **4-винилпиридин** $\text{CH}_2=\text{CHC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 105,137; Давл. паров: 15 (65°); Лит.: [971] 286-287

1413. **винилтрифенилсвинец** $\text{CH}_2=\text{CHPb}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 465,560; $T_{\text{пл}}$ 33-34°; Лит.: [1470] 160

1414. **винилтрихлорсилан** $\text{CH}_2=\text{CHSiCl}_3$; М 161,490; $T_{\text{кип}}$ 92°; Лит.: [1443] 404

1415. **винилфенилкетон** бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}=\text{CH}_2$; М 132,160; $T_{\text{раза}}$ 150-160°; Лит.: [413] 365-384

1416. **винкристин** $\text{C}_{46}\text{H}_{56}\text{N}_4\text{O}_{10}$; М 824,958; CAS 57-22-7; $T_{\text{пл}}$ 218-220°; ΔD_{50} : 1 (крысы, в/в), 3,99 (мыши, в/в); Лит.: [318] 1571, [223] 2175-2176

1417. **d-винная кислота** (D-(-)-tartatic acid) бц. моноклинные крист. $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; М 150,090; $T_{\text{пл}}$ 170°; Раств.: ацетон: р., вода: 139 (20°), 343 (100°), глицерин: р., эф.: 0,39 (15°), метанол: 59 (20°), этанол: 25,6 (16°); Пл.: 1,7598 (20°, к в.4, т.); $pK_a(1) = 2,98$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4,34$ (25°, вода); Лит.: [1045] 572-573, [75] 1.312, [332] 100-101

1418. **виноградная кислота** (2,3-дигидроксипутандиовая кислота, dl-tartatic acid, dl-винная кислота) бц. крист. $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; М 150,090; $T_{\text{пл}}$ 205°; Раств.: вода: 17,08 (20°), 40,33 (60°), 65 (100°); $pK_a(1) = 3,03$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4,37$ (25°, вода); Лит.: [291] 233-237, [332] 102, [900] 138; Синт.: [999] 151-153

1419. **виноградная кислота гидрат** бц. триклинные крист. $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 168,102; $T_{\text{пл}}$ 110°; Лит.: [900] 138

1420. **винпоцетин** бел. крист. (р.п. бензол) $\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_2$; М 350,454; CAS 42971-09-5; $T_{\text{пл}}$ 147-153°; $T_{\text{раза}}$ 147-153°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ΔD_{50} : 503 (крысы, п/о), 32 (крысы, в/в), 534 (мыши, п/о), 45 (мыши, в/в); Лит.: [318] 1572, [918] 187, [223] 2178-2179

1421. **висмут** (bismuth) серебристо-бел. гексагональные мет. Вi; М 208,980; $T_{\text{пл}}$ 271,4°; $T_{\text{кип}}$ 1552°; Раств.: вода: н.р.,

ртуть: 1,42 (18°); Пл.: 9,8 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (487°), 0,1 (614°), 1 (767°), 10 (947°), 100 (1144°); Вязк.: 1,66 (304°), 1,27 (461°), 1, (600°); Пов.нат.: 388 (300°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 56,9 (т); C_p^0 : 26 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,05; $\Delta H_{кип}$: 177; ΔD_{50} : 5000 (крысы, в/ж); Лит.: [741] 10, [1042] 122-129, [1441] 379-380, [472] 462, [490] 50, [734] 468-469, [900] 58

1422. **висмута арсенат** бц. тетрагональные крист. $BiAsO_4$; М 347,900; $T_{пл}$ 1150°; $T_{разл}$ 1150°; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 7,14 (20°, г/см³, т.); ΔG_{298}^0 : -614 (т); Лит.: [1045] 44-45, [535] 108-109, [655] 85

1423. **висмута бромид** желт. крист. $BiBr_3$; М 448,690; $T_{пл}$ 218°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: ацетон: р., вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 5,65 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (280°), 100 (361°); ΔH_{298}^0 : -259 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,7; $\Delta H_{кип}$: 75,4; $T_{крит}$: 947; $P_{крит}$: 8,4; $P_{крит}$: 1,49; Лит.: [900] 58

1424. **висмута бромид-оксид** бц. крист. $BiOBr$; М 304,880; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 8,08 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -342 (т); Лит.: [1441] 381, [535] 108-109

1425. **висмута гидроксид** бел. ам. в-во $Bi(OH)_3$; М 260,002; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: пл.р., глицерин: р.; Пл.: 4,36 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 31,5 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -712 (т); Лит.: [289] 204, [900] 58

1426. **висмута гидроксид-оксид** бел. $BiO(OH)$; М 241,987; $T_{пл}$ 415°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: 0,000144 (20°); Лит.: [1039] 46, [655] 86

1427. **висмута дигидрокарбонат** бел. $(Bi(OH)_2)_2CO_3$; М 545,999; $T_{разл}$ 380°; Разл. на: висмута оксид; Лит.: [655] 85

1428. **висмута дигидроперхлорат** бел. $Bi(OH)_2ClO_4$; М 342,446; $T_{разл}$ >100°; Лит.: [655] 86

1429. **висмута иодид** зеленовато-черн. ромбические крист. BiI_3 ; М 589,690; $T_{пл}$ 439°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., диiodметан: 0,15 (12°), эф.: р., метанол: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол абс.: 3,5 (20°); Пл.: 5,7 (20°, г/см³, т.); $\Delta H_{пл}$: 32; $\Delta H_{кип}$: 78; S_{298}^0 : 408,4 (т); C_p^0 : 82 (т); Лит.: [289] 201-202, [900] 58

1430. **висмута иодид-оксид** красн. тетрагональные крист. $BiOI$; М 351,880; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,92 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -269 (т); Лит.: [1441] 381, [535] 108-109

1431. **висмута молибдат** желт. тетрагональные крист. $Bi_2(MoO_4)_3$; М 897,770; $T_{пл}$ 643°; Пл.: 6,07 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 108-109

1432. **висмута нитрат** бел. $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$; М 394,995; $T_{\text{разл}} 700^\circ$; Разл. на: висмута оксид; Лит.: [655] 86

1433. **висмута нитрат-оксид** бел. пор. BiONO_3 ; М 286,980; CAS 10361-46-3; $T_{\text{разл}} 260^\circ$; Разл. на: висмута оксид; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,93 (20° , г/см³, т.); Лит.: [257] 113-114

1434. **висмута нитрат-оксид моногидрат** гексагональные крист. $\text{BiONO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 305,000; $T_{\text{разл}} 105\text{-}260^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 108-109

1435. **висмута нитрат пентагидрат** бц. триклинные крист. $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 485,070; $T_{\text{разл}} 30^\circ$; Разл. на: висмута нитрат-оксид моногидрат; Раств.: ацетон: 48,66 (0°), 42 (19°), вода: реак., эф.: х.р.; Пл.: 2,83 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2005 (т); ΔL_{50} : 4042 (крысы, п/о); Лит.: [443] 113, [1441] 379, [289] 202-203, [655] 86, [734] 472, [900] 58

1436. **висмута оксалат** бел. $\text{Bi}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$; М 682,018; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Разл. на: висмута оксид; Лит.: [655] 85

1437. **висмута оксалат гептагидрат** бел. $\text{Bi}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 808,125; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [655] 85

1438. **висмута оксид** (бисмит) желт. моноклинные крист. Bi_2O_3 ; М 465,960; $T_{\text{пл}} 825^\circ$; $T_{\text{кнп}} 1890^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р.; Пл.: 8,9 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -577,8 (т); ΔG_{298}^0 : -497,3 (т); S_{298}^0 : 151 (т); C_p^0 : 114 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 16; ΔL_{50} : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [443] 113, [654] 178, [734] 471, [900] 58

1439. **висмута(II) оксид** черн. BiO ; М 224,980; $T_{\text{пл}} 902^\circ$; $T_{\text{кнп}} 1647^\circ$; ΔH_{298}^0 : 119 (г); ΔG_{298}^0 : 93 (г); S_{298}^0 : 246 (г); Лит.: [655] 86

1440. **висмута(III,V) оксид** бур. Bi_2O_4 ; М 481,958; $T_{\text{пл}} 305^\circ$; $T_{\text{разл}} 550^\circ$; Разл. на: висмута оксид; Лит.: [655] 85

1441. **висмута(V) оксид** темно-коричнев. крист. Bi_2O_5 ; М 497,960; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,1 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1441] 381, [900] 58

1442. **висмута оксид-фторид** бц. крист. BiOF ; М 243,980; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Лит.: [535] 108-109

1443. **висмута оксид-хлорид** бц. тетрагональные крист. BiOCl ; М 260,430; $T_{\text{пл}} 232,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 575^\circ$; ΔH_{298}^0 : -369 (т); ΔG_{298}^0 : -319 (т); S_{298}^0 : 103 (т); Лит.: [1441] 381, [535] 108-109

1444. **висмута ортосиликат** бел. $\text{Bi}_4(\text{SiO}_4)_3$; М 1112,171; $T_{\text{пл}} 1020^\circ$; Лит.: [655] 86

1445. **висмута селенид** черн. гексагональные крист. Bi_2Se_3 ; М 654,840; $T_{\text{пл}} 706^\circ$; ΔH_{298}^0 : -140 (т); Лит.: [1441] 380, [535] 108-109

1446. **висмута сульфат** бц. игольчатые крист. $\text{Bi}_2(\text{SO}_4)_3$; М 706,130; $T_{\text{разл}} 405^\circ$; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,08 (15° , г/см³,

т.); ΔH_{298}^0 : -2552 (т); ΔD_{50} : 5625 (кролики, п/о), 2500 (крысы, п/о), 3750 (морские свинки, п/о), 1600 (мышь, п/о); Лит.: [443] 113, [1441] 379, [75] 3.20, [734] 472, [900] 58

1447. **висмута сульфид** (висмутин) черн. ромбические крист. Bi_2S_3 ; М 514,140; $T_{\text{пл}}$ 685°; Раств.: вода: 0,000018 (18°); Пл.: 7,6 (20°, г/см³, т.); $p\text{IP}(0) = 72$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -155,6 (т); ΔG_{298}^0 : -152,9 (т); S_{298}^0 : 200,4 (т); C_p^0 : 122 (т); ΔD_{50} : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [443] 113, [289] 205, [900] 58

1448. **висмута теллурид** сер. гексагональные крист. Bi_2Te_3 ; М 800,760; $T_{\text{пл}}$ 586°; $T_{\text{кип}}$ 1172°; ΔH_{298}^0 : -78,6 (т); S_{298}^0 : 251 (т); C_p^0 : 124 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 118,6; Лит.: [535] 108-109, [734] 473

1449. **висмута(III) тетрагалоралюминат** коричневл. $[\text{BiAlCl}_4]_3$; М 1133,322; $T_{\text{пл}}$ 253°; Лит.: [735] 46

1450. **висмута фосфат** бел. моноклинные крист. BiPO_4 ; М 303,950; $T_{\text{разл}}$ 1300°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,323 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1173 (т); ΔG_{298}^0 : -1058 (т); S_{298}^0 : 123 (т); Лит.: [1045] 46-47, [655] 86

1451. **висмута фторид** сер. кубические крист. BiF_3 ; М 265,980; $T_{\text{пл}}$ 727°; Раств.: фтороводород: 0,01 (-23,1°), 0,011 (-8,3°), 0,01 (12,4°); ΔH_{298}^0 : -904 (т); Лит.: [535] 108-109

1452. **висмута(V) фторид** бел. игольчатые крист. BiF_5 ; М 303,970; $T_{\text{пл}}$ 154,4°; $T_{\text{кип}}$ 230°; Пл.: 5,4 (25°, г/см³, т.); Лит.: [1405] 96, [479] 524-525, [734] 475

1453. **висмута хлорид** (висмута(III) хлорид) бц. кубические крист. BiCl_3 ; М 315,340; CAS 7787-60-2; $T_{\text{пл}}$ 233°; $T_{\text{кип}}$ 439°; Раств.: ацетон: 17,9 (18°), вода: реаг., метанол: р., муравьиная кислота 95%: 0,05 (19,8°), этанол: р., этилацетат: 1,66 (18°); Пл.: 4,75 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (264°), 100 (343°); $pK_a(1) = 1,58$ (25°, вода, гидролиз соли); Вязк.: 30,2 (267°), 23,7 (297°), 18,3 (437°); Пов.нат.: 66,4 (270°), 52,2 (380°); ΔH_{298}^0 : -379 (т); ΔG_{298}^0 : -313,1 (т); S_{298}^0 : 172 (т); C_p^0 : 109 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 23,6; $\Delta H_{\text{кип}}$: 73,6; $T_{\text{крит}}$: 905; $P_{\text{крит}}$: 11,97; $P_{\text{крит}}$: 1,21; Лит.: [22] 402, [289] 200-201, [900] 58-59

1454. **висмута хлорид моногидрат** бел. $\text{BiCl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 333,355; $T_{\text{разл}}$ 280°; Разл. на: висмута оксид-хлорид; Лит.: [655] 85

1455. **вода** (water, водорода гидроокись, водорода оксид, диводорода окись) бц. ж. H_2O ; М 18,020; CAS 7732-18-5; $T_{\text{пл}}$ 0°; $T_{\text{кип}}$ 100°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: 0,15 (20°), 0,187 (25°), бензол: 0,055 (20°), бутилакрилат: 0,7, бутилацетат: 2,4 (20°), вода: смеш.,

гексан: 0,01 (20°), гептан: 0,015 (20°), диизопропиловый эфир: 0,87 (20°), дихлорметан: 0,085 (0°), 0,142 (20°), 0,17 (25°), 0,196 (30°), эф.: 1,47 (20°), изобутилакрилат: 0,6, изопентан: 0,0097 (20°), м-ксилол: 0,03 (20°), метанол: смеш., нитробензол: 0,19 (20°), нитрометан: 2 (20°), октан: 0,014 (20°), п-крезол: 16,3 (37,1°), 28,7 (110,8°), 64 (142,5°), смеш. (142,6°), пентан: 0,012 (20°), сероуглерод: 0,0142 (20°), тетрахлорметан: 0,008 (20°), 0,0116 (25°), тетрахлорэтилен: 0,01 (20°), толуол: 0,045 (20°), углекислый газ жидкий: о.м.р., фурфурол: 4,8 (20°), хлф.: 0,0932 (25°), циклогексан: 0,01 (20°), этанол: смеш., этилацетат: 3,3 (20°), этилбензол: 0,33 (20°); ПЛ.: 0,99997 (4°, г/см³, ж.), 0,9982 (20°, г/см³, ж.), 0,9971 (25°, г/см³, ж.), 0,97777 (70°, г/см³, ж.), 0,95836 (100°, г/см³, ж.); n 1,33369 (0°), 1,33369 (10°), 1,33299 (20°), 1,3325 (25°), 1,33194 (50°), 1,32725 (60°); Давл. паров: 0,03 (-50°), 0,3 (-30°), 0,8 (-20°), 1 (-17,4°), 1,9 (-10°), 2,3 (-8°), 2,8 (-6°), 3,3 (-4°), 3,9 (-2°), 4,6 (0°), 6,5 (5°), 9,2 (10°), 10 (11,2°), 12,8 (15°), 17,5 (20°), 23,8 (25°), 31,8 (30°), 55,3 (40°), 92,5 (50°), 100 (51,6°), 289,1 (75°), 730 (98,9°), 740 (99,3°), 750 (99,6°), 770 (100,4°), 780 (100,7°), 1520 (120°), 3800 (151°), 7600 (179°), 38000 (263°), 76000 (310°); pK_{вн}⁺ (1) = 0 (25°, вода); pK_а (1) = 31,2 (25°, диметилсульфоксид); pK_а (1) = 15,7 (20°, вода); pK_а (2) = 29 (25°, вода); ДП: 78,3 (25°); Дип.: 1,84 (20°); Вязк.: 1,792 (0°), 1,308 (10°), 1,005 (20°), 0,894 (25°), 0,801 (30°), 0,656 (40°), 0,549 (50°), 0,469 (60°), 0,406 (70°), 0,3565 (80°), 0,3165 (90°), 0,284 (100°), 0,26 (107°), 0,22 (127°), 0,18 (147°), 0,16 (167°), 0,14 (187°), 0,13 (207°), 0,12 (227°), 0,11 (247°), 0,1 (267°), 0,094 (287°), 0,086 (307°), 0,079 (327°), 0,071 (347°), 0,042 (374°); Пов. нат.: 75,62 (0°), 74,2 (10°), 72,75 (20°), 71,15 (30°), 69,55 (40°), 67,9 (50°), 66,17 (60°), 64,41 (70°), 62,6 (80°), 60,74 (90°), 58,84 (100°), 56,97 (110°), 54,96 (120°), 52,9 (130°), 52,79 (140°), 48,68 (150°), 46,51 (160°), 44,38 (170°), 42,19 (180°), 40 (190°), 37,77 (200°), 35,51 (210°), 33,21 (220°), 30,88 (230°), 28,52 (240°), 26,13 (250°), 23,73 (260°), 21,33 (270°), 18,94 (280°), 16,6 (290°), 14,29 (300°), 12,04 (310°), 9,84 (320°), 7,69 (330°), 5,61 (340°), 3,64 (350°), 2,71 (355°), 1,85 (360°), 1,68 (361°), 1,53 (362°), 1,07 (365°), 0,42 (370°), 0,31 (371°), 0,2 (372°), 0,1 (373°), 0 (374,15°); Ск.зв.: 1482,7 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH⁰₂₉₈: -285,83 (ж); ΔG⁰₂₉₈: -237,24 (ж); S⁰₂₉₈: 70,08 (ж); C⁰_p: 75,299 (ж); ΔH_{пл}: 6,009; ΔH_{кип}: 40,66; ΔH⁰₂₉₈: -241,82 (г); ΔG⁰₂₉₈: -228,61 (г); S⁰₂₉₈: 188,72 (г); C⁰_p: 33,58 (г); T_{криг}: 374,15; P_{криг}: 22,12; ПЛ_{криг}: 0,32; Лит.: [740] 16-23, [1046] 907, [1395] 138, 332, 370, [1441] 394-397, [1442] 393, [22] 497, [75]

5.87, [106] 238, [289] 583-588, [338] 79, [472] 462, [498] 46, [734] 131-147, [900] 59, [1368] 64-85

1456. **вода сверхтяжелая** (третия оксид) бц. ж. T_2O ; М 22,031; $T_{пл}$ 4,49°; $T_{кип}$ 101,6°; ΔH_{298}^0 : -252,303 (г); Лит.: [1069] 71, [1395] 297, [1445] 6, [479] 48-49, [655] 175, [731] 36

1457. **вода тяжелая** (дейтерия оксид) бц. ж. DOD; М 20,030; $T_{пл}$ 3,81°; $T_{кип}$ 101,43°; Раств.: эф.: м.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1042 (25°, г/см³, ж.); n 1,32844 (20°); Давл. паров: 10 (13,1°), 100 (54°); ДП: 78,2 (25°); Дип.: 1,86 (20°); Вязк.: 0,969 (30°), 0,713 (45°), 0,552 (60°), 0,445 (75°), 0,365 (90°), 0,323 (100°); Пов. нат.: 72,6 (20°), 71,85 (25°), 71,1 (30°); ΔH_{298}^0 : -294,6 (ж); ΔG_{298}^0 : -243,48 (ж); S_{298}^0 : 75,9 (ж); C_p^0 : 84,3 (ж); $\Delta H_{пл}^0$: 5,301; $\Delta H_{кип}^0$: 45,4; ΔH_{298}^0 : -249,2 (г); ΔG_{298}^0 : -234,56 (г); S_{298}^0 : 198,24 (г); C_p^0 : 34,34 (г); $T_{крит}^0$: 370,9; $P_{крит}$: 21,86; $P_{крит}$: 0,363; Лит.: [440] 12, [1445] 20-21, [735] 542-543, [900] 59, [1161] 1112-1137, [1466] 34-35

1458. **водород** (hydrogen) бц. г. H_2 ; М 2,015; $T_{пл}$ -259,19°; $T_{кип}$ -252,77°; $T_{разл}$ 1700-5000°; Раств.: вода: 0,000194 (0°), 0,000175 (10°), 0,000164 (20°), 0,000157 (25°), 0,000153 (30°), 0,000147 (40°), 0,000145 (50°), 0,000144 (60°), 0,000144 (100°), этанол: 0,000624 (0°); Пл.: 0,08 (-260°, г/см³, т.), 0,07 (-252°, г/см³, ж.), 0,00008988 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-263,6°), 10 (-261,4°), 100 (-258,1°); pK_a (1) = 39 (25°, вода); ДП: 1,000252 (25°); Вязк.: 0,0085 (0°), 0,0103 (100°), 0,0121 (200°), 0,0154 (400°), 0,0183 (600°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 130,52 (г); C_p^0 : 28,83 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 0,117; $\Delta H_{кип}^0$: 0,916; $T_{крит}^0$: -239,91; $P_{крит}$: 1,297; $P_{крит}$: 0,031; Лит.: [103] 11-51, [740] 5-13, [1046] 742, [1395] 994, [1447] 104, [106] 238, [251] 27, [289] 553-567, [411] 7-43, [479] 39-53, [490] 50, [565] 12-21, [586] 465, [734] 79-82, 115-122, [900] 59

1459. **водорода гексахлороплатинат(IV) гексагидрат** (гексахлороплатиновая кислота гексагидрат, платинохлористоводородная кислота гексагидрат) красно-коричнев. крист. $H_2PtCl_6 \cdot 6H_2O$; М 517,920; $T_{пл}$ 60°; $T_{разл}$ 115°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,43 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2363 (г); Лит.: [535] 178-179, [735] 406, [900] 90

1460. **водорода диоксотетрафторниодат(VII)** бел. $H[IO_2F_4]$; М 235,905; $T_{пл}$ 36°; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [655] 116

1461. **водорода дихлоргаллат(I)** бел. $H[GaCl_2]$; М 141,637; $T_{пл}$ 29°; Лит.: [655] 110

1462. **водорода пероксид** (водорода перекись) бц. ж. $HOON$; М 34,010; $T_{пл}$ -0,43°; $T_{кип}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода:

смеш., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,6434 (-4,5°, г/см³, т.), 1,4425 (25°, г/см³, ж.); n 1,4067 (25°); Давл. паров: 1,9 (25°), 10 (50°), 100 (95°); pK_a (1) = 11,65 (25°, вода); pK_a (2) = 25 (18°, вода); ДП: 84,2 (0°); Дип.: 2,1 (20°); Вязк.: 1,245 (20°); Пов.нат.: 80,4 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -187,8 (ж); ΔG⁰₂₉₈: -120,4 (ж); S⁰₂₉₈: 109,5 (ж); C_p⁰: 89,33 (ж); ΔH_{пл}: 12,49; ΔH_{кип}: 51,63; ΛД₅₀: 620 (крысы, п/к), 4050 (крысы, в/ж), 880 (мыши, в/б), 12000 (мыши, наочно); Лит.: [440] 10-11, [442] 17, [740] 23-27, [106] 238, [289] 588-591, [479] 588-592, [498] 63, [565] 22-28, [654] 173, [734] 147-152, [900] 59; Синт.: [618] 31, [618] 30-31

1463. **водорода пероксид гидрат** H₂O₂ • H₂O; M 52,030; T_{пл} -52°; Лит.: [479] 588

1464. **водорода тетрабромаурат(III) пентагидрат** коричнево-красн. крист. H₃AuBr₄ • 5H₂O; M 607,667; T_{пл} 27°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [428] 150

1465. **водорода тетранитратоурат(III) тригидрат** желт. H[Au(NO₃)₄] • 3H₂O; M 500,040; T_{пл} 72,5°; T_{разл} >150°; Лит.: [655] 79

1466. **водорода тетраоксид бц.** H₃OOOON; M 66,010; T_{разл} -100°; Разл. на: водорода пероксид, кислород; ΔH⁰₂₉₈: -117 (т); Лит.: [1394] 30, [1441] 402, [1146] 16

1467. **водорода тетрахлораурат(III)** (золотохлористоводородная кислота) светло-желт. H₃AuCl₄; M 339,790; T_{разл} 205°; Раств.: эф.: л.р., этилацетат: л.р.; pK_a (1) = 1 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -326 (т); Лит.: [627] 118, [405] 17, [655] 78, [809] 90-91

1468. **водорода тетрахлораурат(III) тетрагидрат** светло-желт. игольчатые крист. H₃AuCl₄ • 4H₂O; M 411,850; T_{разл} 120°; Разл. на: золота(III) хлорид, хлороводород, вода; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р., этилацетат: р.; ΔH⁰₂₉₈: -1490,2 (т); Лит.: [627] 118, [1442] 171, [1447] 206, [257] 325-326, [655] 78; Синт.: [959] 1106

1469. **водорода тетрахлоргаллат - диоксан (1/3)** HGaCl₄ • 3O(CH₂CH₂)₂O; M 392,699; T_{пл} 280°; Лит.: [735] 64

1470. **водорода тетрахлориодат(III) тетрагидрат** оранжев. H[ICl₄] • 4H₂O; M 341,786; T_{пл} 19°; T_{разл} 124°; Лит.: [655] 116

1471. **водорода тетрахлороферрат(III) дигидрат** (железохлористоводородная кислота) янтарно-желт. ромбические крист. HFeCl₄ • 2H₂O; M 234,700; T_{пл} 45,7°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 64-65

1472. **водорода триоксид** H₃OOOON; M 50,010; T_{разл} -55°; Разл. на: вода, кислород; pK_a (1) = 9,5 (25°, вода); Лит.: [1394] 30, [1441] 402, [479] 592, [1358] 141

1473. **водорода тритид** бц. г. НТ; М 4,024; $T_{\text{кип}} -250,23^\circ$; $T_{\text{криг}}: -236,02$; $P_{\text{криг}}: 1,571$; Лит.: [1445] 6, [655] 113

1474. **водород цианистый** (синильная кислота, цианостоводородная кислота, циановодород) бц. ж. HCN; М 27,030; $T_{\text{пла}} -13,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 25,65^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: р., фтороводород: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 0,688 (20° , г/см³, ж.); $n 1,2675$ (10°); Давл. паров: 1 (-73°), 10 (-49°), 100 ($-18,6^\circ$); $pK_a(1) = 9,1$ (25° , вода); ДП: 115 (20°) 158 (0°) 107 (25°); Дип.: 2,8 (20°); Вязк.: 0,201 (20°); Пов.нат.: 18,2 (20°); $\Delta H_{298}^0: 135$ (г); $S_{298}^0: 113,1$ (г); $C_p^0: 70,6$ (г); $\Delta H_{\text{пла}}: 8,41$; $\Delta H_{\text{кип}}: 25,2$; $\Delta D_{50}: 1$ (человек, п/о); Лит.: [440] 260-265, [963] 212-215, [1045] 16-17, [289] 569-570, [349] 158-171, [479] 300-301, [734] 519-521, [900] 51

1475. **вольфрам** (tungsten) светло-сер. кубические мет. W; М 183,850; $T_{\text{пла}} 3420^\circ$; $T_{\text{кип}} 5680^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 19,32 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (3230°), 0,1 (3525°), 1 (3875°), 10 (4295°), 100 (4810°); $\Delta H_{298}^0: 0$ (т); $\Delta G_{298}^0: 0$ (т); $S_{298}^0: 32,7$ (т); $C_p^0: 24,3$ (т); $\Delta H_{\text{пла}}: 61,5$; $\Delta H_{\text{кип}}: 769$; Лит.: [921] 368-373, [1406] 5-27, [75] 3.57, [490] 49-50, [561] 17-31, [900] 59

1476. **вольфрама бис(циклопентадиенил)дигидрид** желт. $(C_5H_5)_2WH_2$; М 316,042; $T_{\text{пла}} 163-165^\circ$; Лит.: [655] 186, [1284] 515

1477. **вольфрама борид** WB; М 194,651; $T_{\text{пла}} 2900^\circ$; Лит.: [974] 171

1478. **вольфрама(II) бромид** желтовато-зел. WBr_2 ; М 343,648; $T_{\text{раза}} 400^\circ$; Лит.: [655] 186

1479. **вольфрама(III) бромид** темно-зелен. WBr_3 ; М 423,552; $T_{\text{раза}} >180^\circ$; Лит.: [655] 186

1480. **вольфрама(IV) бромид** черн. WBr_4 ; М 503,456; $T_{\text{возг}} 240^\circ$; Лит.: [655] 186

1481. **вольфрама(V) бромид** коричнево-фиолетов. игольчатые крист. WBr_5 ; М 583,360; $T_{\text{пла}} 295^\circ$; $T_{\text{кип}} 392^\circ$; Раств.: вода: реаг., эф.: р., хлф.: р., этанол абс.: р.; $\Delta H_{298}^0: -313,4$ (т); $S_{298}^0: 274$ (т); $\Delta H_{\text{пла}}: 17$; $\Delta H_{\text{кип}}: 58$; $\Delta H_{298}^0: -223,4$ (г); $S_{298}^0: 460$ (г); $C_p^0: 127$ (г); Лит.: [535] 110-111

1482. **вольфрама(VI) бромид** черно-сер. игольчатые крист. WBr_6 ; М 663,260; $T_{\text{пла}} 309^\circ$; $T_{\text{раза}} 400^\circ$; Раств.: эф.: р., сероуглерод: р., этанол абс.: р.; Пл.: 6,9 (20° , г/см³, т.); $\Delta H_{298}^0: -344,8$ (т); $S_{298}^0: 314$ (т); $\Delta H_{298}^0: -244,8$ (г); $S_{298}^0: 487$ (г); $C_p^0: 151$ (г); Лит.: [535] 110-111

1483. **вольфрама гексакарбонил** бц. ромбические крист. $W(CO)_6$; М 351,901; $T_{\text{пла}} 170^\circ$; Раств.: ацетон: 1,71 (20°), бензол: 1,3 (20°), эф.: 1,44 (20°), пентакарбонил железа: 2,79 (0°), 4,85

(20°), тетракарбонил никеля: 1,73 (0°), 2,76 (20°), тетрахлорметан: 1,22 (20°), толуол: 1,13 (20°), этанол: 0,33 (20°); Пл.: 2,65 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -952 (т); S⁰₂₉₈: 332 (т); C⁰_p: 241 (т); ΔH⁰₂₉₈: -875 (г); S⁰₂₉₈: 501 (г); C⁰_p: 208,8 (г); Лит.: [535] 110-111, [589] 302-304, [734] 514-515

1484. **вольфрама гидрид - диметилаэтилфосфин (1/2)** бел. крист. WH₆ • 2C₂H₅(CH₃)₂P; M 370,095; T_{пл} 112°; T_{разл} 112°; Лит.: [734] 371

1485. **вольфрама диборид** серебрист. кубические крист. WB₂; M 205,460; T_{пл} 2900°; Пл.: 10,77 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 110-111

1486. **вольфрама(VI) дибромид-диоксид** красн. WO₂Br₂; M 375,647; T_{возг} >440°; Лит.: [655] 186

1487. **вольфрама(IV) дибромид-оксид** темно-сер. WObBr₂; M 359,647; T_{возг} 450°; Лит.: [655] 186

1488. **вольфрама(VI) диодид-диоксид** темно-зелен. WO₂I₂; M 469,648; T_{разл} >400°; Лит.: [655] 186

1489. **вольфрама(VI) диоксид-дихлорид** желт. WO₂Cl₂; M 286,745; T_{пл} 266°; Лит.: [734] 374

1490. **вольфрама дисилицид** серо-син. тетрагональные крист. WSi₂; M 240,011; T_{пл} 2160°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,4 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1444] 346, [535] 110-111

1491. **вольфрама додекаборид** WB₁₂; M 313,572; T_{пл} 2440°; Лит.: [974] 171

1492. **вольфрама(II) иодид** светло-коричнев. WI₂; M 437,649; T_{разл} >800°; Лит.: [655] 186

1493. **вольфрама(III) иодид** черн. WI₃; M 564,553; T_{разл} >600°; Лит.: [655] 186

1494. **вольфрама(V) иодид-диоксид** сине-черн. WO₂I; M 342,743; T_{возг} >410°; Лит.: [655] 186

1495. **вольфрама карбид** серо-син. гексагональные крист. WC; M 195,860; T_{пл} 2600°; T_{разл} 2600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 15,7 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -41 (т); ΔG⁰₂₉₈: -39,5 (т); S⁰₂₉₈: 35 (т); C⁰_p: 35,1 (т); Лит.: [1395] 358, [561] 235-239, [599] 18-20, [900] 60, [1370] 687-708

1496. **вольфрама(VI) метоксид** крист. (CH₃O)₆W; M 370,044; Давл. паров: 0,0001 (55°); Лит.: [1266] 653

1497. **вольфрама(IV) оксид** (вольфрама диоксид) коричнев. тетрагональные крист. WO₂; M 215,850; T_{пл} 1500°; T_{кип} 1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12,11 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -589 (т); S⁰₂₉₈: 50 (т); C⁰_p: 56 (т); Лит.: [900] 60

1498. **вольфрама(VI) оксид** желт. триклинные крист. WO_3 ; M 231,850; $T_{\text{пл}}$ 1473°; $T_{\text{кип}}$ 1670°; Раств.: вода: 0,002; Пл.: 7,2 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (1300°), 10 (1408°); ΔH_{298}^0 : -842,7 (г); ΔG_{298}^0 : -763,9 (г); S_{298}^0 : 75,94 (г); C_p^0 : 73,85 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 73,43; Лит.: [734] 372, [900] 60

1499. **вольфрама(IV) оксид-дихлорид** желтовато-коричн. $WOCl_2$; M 270,745; $T_{\text{возг}}$ 500°; Лит.: [655] 186

1500. **вольфрама(VI) оксид-тетрафторид** бц. моноклин-ные крист. WOF_4 ; M 275,830; $T_{\text{пл}}$ 106°; $T_{\text{кип}}$ 185,9°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р., тетрахлоорметан: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1445 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 56; ΔH_{298}^0 : -1372 (г); Лит.: [1406] 41-43, [535] 110-111

1501. **вольфрама(VI) оксид-тетрахлорид** красн. тетрагональные крист. $WOCl_4$; M 341,650; $T_{\text{пл}}$ 209,5°; $T_{\text{кип}}$ 224°; Раств.: вода: реаг., дихлорид серы: р., сероуглерод: р.; ΔH_{298}^0 : -718,8 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 33; $\Delta H_{\text{кип}}$: 43; ΔH_{298}^0 : -633 (г); Лит.: [535] 110-111

1502. **вольфрама(V) оксид-трихлорид** темно-зелен. $WOCl_3$; M 306,198; $T_{\text{разл}}$ 290°; Лит.: [655] 186

1503. **вольфрама(VI) пентафторид-хлорид** красн. WF_5Cl ; M 314,285; $T_{\text{пл}}$ -30°; Лит.: [734] 375

1504. **вольфрама(IV) сульфид** (тунгстенит) темно-сер. гексагональные крист. WS_2 ; M 247,970; $T_{\text{разл}}$ 1250°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,5 (10°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -200,4 (г); S_{298}^0 : 71 (г); Лит.: [535] 110-111

1505. **вольфрама(VI) сульфид-тетрахлорид** $WScCl_4$; M 357,717; $T_{\text{пл}}$ 142°; Лит.: [734] 375

1506. **вольфрама(VI) тетрабромид-оксид** черн. тетрагональные крист. $WOBr_4$; M 519,460; $T_{\text{пл}}$ 322°; $T_{\text{кип}}$ 331°; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -548,1 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 61; $\Delta H_{\text{кип}}$: 55,2; Лит.: [535] 110-111, [734] 374

1507. **вольфрама(V) трибромид-оксид** сине-черн. $WOBr_3$; M 439,551; $T_{\text{возг}}$ >420°; Лит.: [655] 186

1508. **вольфрама(V) фторид** WF_5 ; M 278,832; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: вольфрама(VI) фторид, вольфрама(IV) фторид; Лит.: [1406] 29-31, [734] 376

1509. **вольфрама(VI) фторид** (вольфрама гексафторид) бц. г. WF_6 ; M 297,840; $T_{\text{пл}}$ 2,5°; $T_{\text{кип}}$ 17,3°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., гексафторид урана: 42,9 (70°), фтороводород: 24,07 (-10°); Пл.: 3,44 (17°, г/см³, ж.), 0,0129 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-71,7°), 10 (-49,2°), 100 (-21,1°); ΔH_{298}^0 : -1721,5 (г); ΔG_{298}^0 : -1635,9 (г); S_{298}^0 : 353,5 (г); C_p^0 : 120,5 (г); ΔH_{298}^0 : -1746,8 (ж); S_{298}^0 :

265 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 4,1; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 25,9; $T_{\text{крит}}^0$: 171; $P_{\text{крит}}^0$: 4,4; Лит.: [1405] 101-102, [1406] 31-40, [247] 642, [535] 110-111, [561] 109-111, [589] 298-300, [734] 374, [900] 60

1510. **вольфрама(II) хлорид** светло-сер. WCl_2 ; М 254,746; $T_{\text{раза}} > 100^\circ$; Лит.: [655] 186

1511. **вольфрама(III) хлорид** черн. WCl_3 ; М 290,199; $T_{\text{раза}} > 200^\circ$; Лит.: [655] 186

1512. **вольфрама(IV) хлорид** черн. WCl_4 ; М 325,652; $T_{\text{раза}} > 450^\circ$; Лит.: [655] 186

1513. **вольфрама(V) хлорид** темно-зелен. моноклинные крист. WCl_5 ; М 361,120; $T_{\text{пл}} 248^\circ$; $T_{\text{кип}} 287^\circ$; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р.; Пл.: 3,87 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 1 (111°), 10 (160°), 100 (217°); ΔH_{298}^0 : -517,6 (т); ΔG_{298}^0 : -410,2 (т); S_{298}^0 : 230 (т); C_p^0 : 140,48 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 24; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 49; Лит.: [900] 60

1514. **вольфрама(VI) хлорид** фиолетово-син. гексагональные крист. WCl_6 ; М 396,570; $T_{\text{пл}} 283^\circ$; $T_{\text{кип}} 340^\circ$; Раств.: вода: реаг. (100°), н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,52 (25° , г/см³, т.); Давл. паров: 1 (154°), 10 (198°), 100 (256°); ΔH_{298}^0 : -598,3 (т); ΔG_{298}^0 : -469 (т); S_{298}^0 : 268 (т); C_p^0 : 163,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 8,4; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 61,5; ΔH_{298}^0 : -498 (г); S_{298}^0 : 418 (г); C_p^0 : 143,5 (г); ΔD_{50} : 1800 (крысы, в/ж), 1080 (мыши, в/ж); $T_{\text{крит}}^0$: 650; $P_{\text{крит}}^0$: 5; $P_{\text{крит}}^0$: 0,94; Лит.: [734] 374-375, [900] 60

1515. **вольфрам-железо (1/2)** сер. WFe_2 ; М 295,530; $T_{\text{пл}} 1046^\circ$; Лит.: [655] 186

1516. **вольфрамовая кислота** оранжево-желт. ромбические крист. H_2WO_4 ; М 249,860; $T_{\text{раза}} 100^\circ$; Разл. на: вольфрама(VI) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,5 (20° , г/см³, т.); $pK_a(1) = 2,2$ (25° , вода); $pK_a(2) = 3,7$ (25° , вода); ΔH_{298}^0 : -1132 (т); ΔG_{298}^0 : -1036,4 (т); S_{298}^0 : 117,2 (т); C_p^0 : 119,9 (т); Лит.: [900] 60

1517. **вюрцит** (цинк сернистый, цинка сульфид) бц. гексагональные крист. ZnS ; М 97,430; $T_{\text{пл}} 1775^\circ$; $T_{\text{возг}} 1185^\circ$; Раств.: вода: 0,00000000003 (18°), укс.: н.р.; Пл.: 4,087 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -192 (т); Лит.: [1045] 254-255, [900] 113

1518. **гадолиний** (gadolinium) серебристо-бел. гексагональные мет. Gd; М 157,250; $T_{\text{пл}} 1312^\circ$; $T_{\text{кип}} 3280^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 7,87 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 68,2 (т); C_p^0 : 37 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 8,8; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 338; Лит.: [1441] 450, [1447] 113, [490] 48, 50, [900] 60

1519. **гадолиния бромат нонагидрат** гексагональные крист. $\text{Gd}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 703,094; $T_{\text{пл}} 80^\circ$; $T_{\text{раза}} 85^\circ$; Раств.:

вода: 50,15 (0°), 70 (10°), 95,7 (20°), 126 (30°), 165 (40°); Лит.: [631] 804, [289] 548, [976] 236

1520. **гадолиния бромид** бел. $GdBr_3$; М 396,962; $T_{\text{пл}}$ 778°; $T_{\text{кип}}$ 1490°; Лит.: [655] 111

1521. **гадолиния бромид гексагидрат** бц. ромбические крист. $GdBr_3 \cdot 6H_2O$; М 505,070; $T_{\text{пл}}$ 770°; $T_{\text{кип}}$ 1490°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,844 (15°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51, [535] 110-111

1522. **гадолиния вольфрамат** $Gd_2(WO_4)_3$; М 1058,013; $T_{\text{пл}}$ 1200°; Лит.: [1474] 27

1523. **гадолиния гексаборид** син. крист. GdB_6 ; М 222,116; $T_{\text{пл}}$ 2510°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [1447] 113

1524. **гадолиния гидроксид** бел. $Gd(OH)_3$; М 208,272; $T_{\text{разл}}$ 920°; Лит.: [655] 112

1525. **гадолиния дикарбид** GdC_2 ; М 181,271; $T_{\text{пл}}$ 2370°; Лит.: [974] 172

1526. **гадолиния иодид** светло-желт. гексагональные крист. GdI_3 ; М 537,960; $T_{\text{пл}}$ 926°; $T_{\text{кип}}$ 1340°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 50-51, [535] 110-111

1527. **гадолиния(II) иодид** бронзов. GdI_2 ; М 411,060; $T_{\text{пл}}$ 831°; Лит.: [480] 559

1528. **гадолиния молибдат** $Gd_2(MoO_4)_3$; М 794,310; $T_{\text{пл}}$ 1150°; ΔH_{298}^0 : -4250 (т); ΔG_{298}^0 : -3948 (т); Лит.: [921] 400, [1022] 6-38, [735] 85, [883] 331-334

1529. **гадолиния нитрат гексагидрат** желт. триклинные крист. $Gd(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; М 451,360; $T_{\text{пл}}$ 91°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Пл.: 2,332 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3038 (т); S_{298}^0 : 577 (т); C_p^0 : 473 (т); Лит.: [1045] 50-51

1530. **гадолиния нитрат пентагидрат** желт. призматические крист. $Gd(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$; М 433,340; $T_{\text{пл}}$ 92°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 2,406 (15°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51

1531. **гадолиния нитрид** GdN ; М 171,257; $T_{\text{пл}}$ 2900°; Лит.: [974] 173

1532. **гадолиния оксалат декагидрат** бц. моноклинные крист. $Gd_2(C_2O_4)_3 \cdot 10H_2O$; М 758,710; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: вода: 0,055 (25°); Лит.: [1045] 50-51, [1469] 67, [289] 548-549

1533. **гадолиния оксид** бел. моноклинные крист. Gd_2O_3 ; М 362,500; $T_{\text{пл}}$ 2350°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 7,407 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1820,5 (т); S_{298}^0 : 150,6 (т); C_p^0 : 105,22 (т); Лит.: [1045] 50-51, [1441] 450

1534. **гадолия селенат** бел. $Gd_2(SeO_4)_3$; М 743,373; $T_{\text{раза}} 700^\circ$; Лит.: [655] 112

1535. **гадолия селенат октагидрат** бц. моноклинные крист. $Gd_2(SeO_4)_3 \cdot 8H_2O$; М 887,490; $T_{\text{раза}} 130^\circ$; Раств. на: вода; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,309 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51

1536. **гадолия сульфат** бц. крист. $Gd_2(SO_4)_3$; М 602,680; $T_{\text{раза}} 555^\circ$; Раств.: вода: 2,89 (20°), 2,18 (40°); Пл.: 4,139 ($14,6^\circ$, г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51

1537. **гадолия сульфат октагидрат** бц. моноклинные крист. $Gd_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; М 746,800; $T_{\text{раза}} 400^\circ$; Раств.: вода: 3,28 (20°), 2,54 (40°); Пл.: 3,01 ($14,6^\circ$, г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51, [289] 550

1538. **гадолия сульфид** желт. кубические крист. Gd_2S_3 ; М 410,690; $T_{\text{пла}} 1885^\circ$; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,8 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51

1539. **гадолия фторид** бел. ромбические крист. GdF_3 ; М 214,240; $T_{\text{пла}} 1380^\circ$; $T_{\text{кип}} 2280^\circ$; Раств.: вода: н.р.; рПП (0) = 16,17 (25° , вода); ΔH_{298}^0 : -1630 (т); Лит.: [1045] 50-51, [965] 76

1540. **гадолия хлорид** бц. моноклинные крист. $GdCl_3$; М 263,590; $T_{\text{пла}} 612^\circ$; $T_{\text{кип}} 1580^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,52 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1005 (т); S_{298}^0 : 135,1 (т); C_p^0 : 98,3 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 40,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 203,8; ΔH_{298}^0 : -690 (т); Лит.: [1045] 50-51

1541. **гадолия хлорид гексагидрат** бц. моноклинные крист. $GdCl_3 \cdot 6H_2O$; М 371,680; $T_{\text{раза}} 225^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,424 (0° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 50-51, [655] 111

1542. **альфа-D-галактоза** $C_6H_{12}O_6$; М 180,200; $T_{\text{пла}} 170^\circ$; Раств.: вода: 9,091 (0°), 40,48 (25°), пиридин: 5,76 (26°); Лит.: [971] 182-183, [291] 448, [331] 311

1543. **галантамин** (нивалин) $C_{17}H_{21}NO_3$; М 287,354; $T_{\text{пла}} 118^\circ$; Раств.: ацетон: л.р., бензол: т.р., вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Δd_{50} : 1240 (крысы, накожно); Лит.: [1447] 117, [55] 116-133, [796] 426

1544. **галантин** $C_{18}H_{23}NO_4$; М 317,380; $T_{\text{пла}} 164^\circ$; Раств.: ацетон: л.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [796] 426

1545. **галлий** (gallium) серебристо-бел. ромбические мет. Ga; М 69,720; $T_{\text{пла}} 29,78^\circ$; $T_{\text{кип}} 2205^\circ$; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,85 (10°); Пл.: 5,904 ($29,6^\circ$, г/см³, т.), 6,095 ($29,8^\circ$, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,1 (1180°), 1 (1350°), 10 (1570°), 100 (1870°); Пов. нат.: 358 (30°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 41,1 (т); C_p^0 : 26,1 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 256; Лит.: [961] 2175, [1517] 206, [490] 50, [498] 35, [529] 5-13, [928], [735] 59-62, [900] 60, [1348] 112

1546. **галлия антимонид** светло-желт. GaSb; M 191,483; T_{пл} 712°; Лит.: [655] 111, [735] 67

1547. **галлия арсенид** темно-сер. кубические крист. GaAs; M 144,650; T_{пл} 1238°; Лит.: [1441] 205, [535] 112-113, [735] 67

1548. **галлия ацетилацетонат** Ga(CH₃COCH=C(O)CH₃)₃; M 367,047; T_{пл} 194°; Лит.: [735] 66

1549. **галлия бромид** бц. крист. GaBr₃; M 309,440; T_{пл} 121°; T_{кип} 279°; Раств.: вода: 530 (20°); Пл.: 3,69 (25°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -387 (т); Лит.: [535] 112-113, [735] 64

1550. **галлия(I) бромид** темно-желт. GaBr; M 149,627; T_{пл} 158°; T_{разл} 158°; Лит.: [655] 110

1551. **галлия бромид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1)** GaBr₃ • POCl₃; M 462,767; T_{пл} 115°; Лит.: [735] 64

1552. **галлия бромид - фосфора(V) трибромид-оксид (1/1)** GaBr₃ • POBr₃; M 596,120; T_{пл} 155°; Лит.: [735] 64

1553. **галлия(I) гептабромдигаллат(III)** бел. Ga[Ga₂Br₇]; M 768,497; T_{разл} 81°; Лит.: [655] 110

1554. **галлия гидрид-дихлорид - триметиламин (1/1)** GaHCl₂ • (CH₃)₃N; M 200,747; T_{пл} 70°; Лит.: [735] 68

1555. **галлия гидрид - диэтиловый эфир (1/1)** GaH₃ • (C₂H₅)₂O; M 146,868; T_{разл} 35°; Лит.: [735] 68

1556. **галлия гидрид - триметиламин (1/1)** бц. крист. (CH₃)₃N • GaH₃; M 131,860; T_{пл} 70,5°; Лит.: [479] 222

1557. **галлия гидрид - триметилфосфин (1/1)** GaH₃ • (CH₃)₃P; M 148,824; T_{пл} 71°; Лит.: [735] 68

1558. **галлия гидроксид** ам. в-во Ga(OH)₃; M 120,750; T_{разл} 80-400°; pK_a (2) = 10,3 (18°, вода); pK_a (3) = 11,7 (18°, вода); pK_b (2) = 10,8 (18°, вода); pK_b (3) = 11,4 (18°, вода); Лит.: [1447] 118, [735] 63

1559. **галлия гидроксид-оксид** бел. GaO(OH); M 102,730; T_{разл} 600°; Лит.: [655] 111

1560. **галлия изопропоксид** вязкая ж. ((CH₃)₂CHO)₃Ga; M 246,980; Давл. паров: 1 (120°); Лит.: [1266] 649

1561. **галлия иодид** желт. ромбические крист. GaI₃; M 450,440; T_{пл} 212°; T_{кип} 345°; Раств.: вода: 1000 (20°); Пл.: 4,15 (25°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -239,3 (т); ΔH_{пл}: 22; ΔH_{кип}: 69; ΔH⁰₂₉₈: -144,8 (г); Лит.: [535] 112-113, [735] 64, [735] 64

1562. **галлия(I) иодид** GaI; M 196,630; T_{пл} 271°; Лит.: [479] 229

1563. **галлия нитрат** Ga(NO₃)₃; M 255,740; T_{разл} 200°; Разл. на: галлия оксид альфа-форма; ΛD₅₀: 46 (крысы, в/в), 4360

(мышь, п/о), 55 (мышь, в/в), 600 (мышь, п/к); Лит.: [223] 951, [302] 158

1564. **галлия нитрид** желтовато-бур. GaN; М 83,730; T_{раза} 1200°; Лит.: [655] 111

1565. **галлия(I) оксид** темно-коричнев. крист. Ga₂O; М 155,440; T_{пла} 660°; T_{возг} 500°; T_{раза} 700°; Разл. на: галлий, галлия оксид альфа-форма; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,77 (25°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -356 (т); ΔH⁰₂₉₈: -86 (т); S⁰₂₉₈: 284 (т); C_p⁰: 48 (т); Лит.: [586] 350, [735] 69, [900] 60

1566. **галлия оксид альфа-форма** бел. тригональные крист. Ga₂O₃; М 187,440; T_{пла} 1740°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,48 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -516 (т); Лит.: [735] 63, [900] 60

1567. **галлия оксид бета-форма** бел. моноклинные крист. Ga₂O₃; М 187,440; T_{пла} 1740°; Пл.: 5,88 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1089 (т); ΔG⁰₂₉₈: -998,2 (т); C_p⁰: 92 (т); Лит.: [900] 60

1568. **галлия ортониобат** GaNbO₄; М 226,630; T_{пла} 1450°; Лит.: [1258] 437

1569. **галлия перхлорат** бел. Ga(ClO₄)₃; М 368,075; T_{раза} 175°; Лит.: [655] 110

1570. **галлия селенид** темно-красн. Ga₂Se₃; М 376,326; T_{пла} 960°; Лит.: [655] 111

1571. **галлия сульфат** бц. гексагональные крист. Ga₂(SO₄)₃; М 427,610; T_{раза} 520°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.; C_p⁰: 259 (т); Лит.: [900] 60

1572. **галлия сульфат эйкосагидрат** бел. Ga₂(SO₄)₃ • 20H₂O; М 787,939; T_{раза} 350°; Лит.: [655] 111

1573. **галлия сульфид** желт. кубические крист. Ga₂S₃; М 235,640; T_{пла} 1110°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,65 (25°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -510 (т); Лит.: [535] 112-113, [735] 66

1574. **галлия(I) сульфид** темно-сер. крист. Ga₂S; М 171,510; T_{раза} 800°; ΔH⁰₂₉₈: -243 (т); Лит.: [535] 112-113, [735] 69

1575. **галлия теллурид** черн. ромбические крист. Ga₂Te₃; М 522,250; T_{пла} 790°; ΔH⁰₂₉₈: -272 (т); Лит.: [535] 112-113

1576. **галлия(I) тетрабромгаллат(III)** бел. Ga[GaBr₄]; М 459,062; T_{пла} 166°; T_{кип} 462°; Лит.: [655] 110, [735] 69

1577. **галлия(I) тетраиодгаллат(III)** желт. Ga[GaI₄]; М 647,064; T_{пла} 211°; T_{кип} 469°; Лит.: [655] 111, [735] 69

1578. **галлия(I) тетралоралюминат** Ga[AlCl₄]; М 238,517; T_{пла} 175°; Лит.: [735] 69

1579. **галлия(I) тетралоргаллат(III)** бц. крист. Ga[GaCl₄]; М 281,258; T_{пла} 176°; T_{раза} 200°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [735] 68-69

1580. **галлия-триантия нитрид** светло-желт. Li_3GaN_2 ; М 118,559; $T_{\text{разл}}$ 800°; Лит.: [655] 111
1581. **галлия фосфат** бел. GaPO_4 ; М 164,694; $T_{\text{пл}}$ 1670°; Лит.: [655] 111
1582. **галлия фосфид** кубические крист. GaP ; М 100,697; $T_{\text{пл}}$ 1465°; Лит.: [1445] 133, [735] 67
1583. **галлия фторид** бц. GaF_3 ; М 126,718; $T_{\text{возг}}$ 950°; Лит.: [479] 226, [535] 112-113
1584. **галлия фторид тригидрат** бел. $\text{GaF}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 180,764; $T_{\text{разл}}$ >140°; Лит.: [655] 110
1585. **галлия хлорид** бц. игольчатые крист. GaCl_3 ; М 176,080; $T_{\text{пл}}$ 78°; $T_{\text{кип}}$ 201°; Раств.: вода: 180 (20°); Пл.: 2,47 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (48°), 100 (133°); ΔH^0_{298} : -524,7 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 11,5; ΔH^0_{298} : -444,3 (г); Лит.: [529] 19, [735] 64, [900] 61
1586. **галлия хлорид - аммиак (1/1)** $\text{GaCl}_3 \cdot \text{NH}_3$; М 193,113; $T_{\text{пл}}$ 124°; $T_{\text{кип}}$ 438°; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [735] 64
1587. **галлия хлорид - мышьяка(III) хлорид (1/1)** $\text{GaCl}_3 \cdot \text{AsCl}_3$; М 357,363; $T_{\text{пл}}$ 50°; Лит.: [735] 64
1588. **галлия хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1)** $\text{GaCl}_3 \cdot \text{POCl}_3$; М 329,414; $T_{\text{пл}}$ 118°; Лит.: [735] 64
1589. **галлия хлорид - фосфора(III) хлорид (1/1)** $\text{GaCl}_3 \cdot \text{PCl}_3$; М 313,415; $T_{\text{пл}}$ 28°; Лит.: [735] 64
1590. **галлия-цезия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $\text{CsGa}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 610,940; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 0,8 (25°); Пл.: 2,11 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 112-113, [655] 101
1591. **галловая кислота** (3,4,5-тригидроксибензойная кислота, 3,4,5-триоксибензойная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_5$; М 170,130; $T_{\text{пл}}$ 220°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Раств.: амилацетат: 2,8 (25°), ацетон: 35,12 (25°), бензол: 0,022 (25°), вода: 0,95 (15°), 1,65 (25°), 33 (100°), глицерин: р., эф.: 2,5 (15°), изоамиловый спирт: 5,7 (25°), сероуглерод: 0,042 (25°), этанол 30%: 8,11 (25°), этанол 80%: 24,8 (25°), этанол 90%: 26,9 (25°), этанол 95%: 27,6 (25°), этанол абс.: 28,5 (25°), этилацетат: 3,75 (25°); Пл.: 1,694 (4°, г/см³, т.); pK_a (1) = 4,41 (25°, вода); Лит.: [1045] 578-579, [291] 533; Синт.: [56]
1592. **галловой кислоты бутиловый эфир** (бутилгаллат) сероват. пор. $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 226,230; $T_{\text{пл}}$ 143-144°; A_{50} : 860 (б. мышцы, п/о); Лит.: [1503] 70
1593. **галловой кислоты пропиловый эфир** (пропилгаллат) бел. пор. $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOC}_3\text{H}_7$; М 212,200; $T_{\text{пл}}$ 146-148°; Лит.: [878] 92

1594. **галоперидол** (haloperidol) $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{ClCOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}$
(CH_2CH_2)₂C(OH)C₆H₄Cl; M 375,864; CAS 52-86-8; T_{пл} 147-152°;
Раств.: вода: н.р.; ЛД₅₀: 128 (крысы, п/о), 15 (крысы, в/в), 71
(мышы, п/о), 13 (мышы, в/в), 90 (собаки, п/о), 18 (собаки, в/в);
Лит.: [62] 648, [223] 995-996

1595. **гальвиноксил** (2,6-ди-трет-бутил-4-((3,5-ди-трет-бу-
тил-4-оксо-2,5-циклогексаденилиден)метил)феноксил, галь-
виноксильный радикал, радикал Коппингера) син. крист.
C₂₉H₄₁O₂; M 421,650; T_{пл} 158°; Раств.: орг. р-ли: л.р.; Лит.: [1441]
501; Синт.: [945] 216

1596. **гармалин** (дигидрогармин) ромбические крист.
C₁₃H₁₄N₂O; M 214,260; T_{пл} 238°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., эта-
нол: р.; pK_{БН}⁺ (1) = 4,2 (25°, вода); Лит.: [62] 650, [1045] 578-579,
[590] 1120

1597. **гарман** (3-метил-бета-карболин) C₁₂H₁₀N₂; M 182,220;
T_{пл} 237°; Лит.: [62] 650-651, [590] 1120

1598. **гармин** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)
C₁₃H₁₂N₂O; M 214,240; T_{пл} 259°; Раств.: вода: 2,5, эф.: т.р., эта-
нол: т.р.; pK_{БН}⁺ (1) = 7,7 (25°, вода); Лит.: [62] 651, [963] 345-
346, [1045] 578-579, [590] 1120

1599. **гафний** (hafnium) серебристо-бел. гексагональные
мет. Hf; M 178,490; T_{пл} 2220°; T_{кип} 4600°; Раств.: вода: н.р.;
Пл.: 13,31 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2870°), 1 (3205°), 10
(3700°), 100 (4440°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 43,55 (т); C_р⁰:
25,7 (т); ΔH_{пл}: 21; ΔH_{кип}: 569; Лит.: [490] 48, 50, [900] 61, [1481]

1600. **гафния борогидрид** Hf(BH₄)₄; M 237,860; T_{пл} 29°;
T_{кип} 117,6°; Давл. паров: 0,1 (-30,5°), 1 (-7,9°), 10 (19,4°), 100
(62,5°); Лит.: [1044] 608, [735] 26, [1411] 46

1601. **гафния бромид** бел. HfBr₄; M 498,106; T_{возг} 332°; Лит.:
[655] 113

1602. **гафния гидроксид** Hf(OH)₄; M 246,519; T_{раза} 155°;
Лит.: [734] 649

1603. **гафния диборид** HfB₂; M 200,112; T_{пл} 3250°; Лит.:
[1395] 303, [1441] 304

1604. **гафния дигидроксид-оксид** бел. HfO(OH)₂; M 228,504;
T_{раза} 1000°; Лит.: [655] 113

1605. **гафния динитрат-оксид** бел. HfO(NO₃)₂; M 318,499;
T_{раза} 400-640°; Лит.: [655] 113

1606. **гафния дисилицид** сер. HfSi₂; M 234,661; T_{пл} 1750°;
Лит.: [655] 114

1607. **гафния иодид** светло-оранжев. HfI_4 ; M 686,108; $T_{\text{возг}}$ 397°; Лит.: [655] 113, [734] 652

1608. **гафния карбид** сер. крист. HfC ; M 190,501; $T_{\text{пл}}$ 3960°; $T_{\text{кип}}$ 5400°; Пл.: 12,7 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1395] 102, 293, 358, [1447] 121, [734] 649

1609. **гафния нитрид** темно-коричнев. кубические крист. HfN ; M 192,497; $T_{\text{пл}}$ 3300°; ΔH_{298}^0 : -374 (т); S_{298}^0 : 45 (т); C_p^0 : 41 (т); Лит.: [535] 112-113

1610. **гафния оксид** бел. ромбические крист. HfO_2 ; M 210,490; $T_{\text{пл}}$ 2780°; Раств.: вода: 0,0000023 (34,6°), 0,0000028 (49,7°), 0,0000029 (60°), 0,0000032 (70,3°), 0,0000047 (89,7°); Пл.: 9,68 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1117,5 (т); ΔG_{298}^0 : -1061,1 (т); S_{298}^0 : 59,33 (т); C_p^0 : 60,25 (т); Лит.: [764] 207, [1045] 54-55, [900] 61

1611. **гафния оксид-дихлорид** бел. HfOCl_2 ; M 265,395; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 113

1612. **гафния оксид-дихлорид октагидрат** бел. $\text{HfOCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; M 409,518; $T_{\text{разл}}$ >400°; Лит.: [655] 113

1613. **гафния силицид** HfSi ; M 206,576; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [974] 174

1614. **гафния сульфат** бел. $\text{Hf}(\text{SO}_4)_2$; M 370,615; $T_{\text{разл}}$ 800°; Лит.: [655] 114

1615. **гафния сульфат тетрагидрат** бел. $\text{Hf}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 442,676; $T_{\text{разл}}$ <300°; Лит.: [655] 114

1616. **гафния фторид** бц. моноклинные крист. HfF_4 ; M 254,480; $T_{\text{возг}}$ 974°; Раств.: вода: н.р., фтороводород: р; Пл.: 7,13 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1930 (т); ΔG_{298}^0 : -1830 (т); S_{298}^0 : 113 (т); C_p^0 : 92 (т); $\Delta H_{\text{возг}}$: 226; Лит.: [900] 61

1617. **гафния хлорид** бел. кубические крист. HfCl_4 ; M 300,300; $T_{\text{возг}}$ 315°; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -990 (т); ΔG_{298}^0 : -901 (т); S_{298}^0 : 191 (т); C_p^0 : 120,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 22,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 103,1; ΔD_{50} : 2000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [900] 61

1618. **гафния(IV) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1)** бц. $\text{HfCl}_4 \cdot \text{POCl}_3$; M 473,634; $T_{\text{пл}}$ 222°; Лит.: [734] 653

1619. **гафния(IV) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/2)** бц. $\text{HfCl}_4 \cdot 2\text{POCl}_3$; M 626,966; $T_{\text{пл}}$ 198°; Лит.: [734] 653

1620. **гексаамминбария иодид** бел. $[\text{Ba}(\text{NH}_3)_6]\text{I}_2$; M 493,319; $T_{\text{разл}}$ >20°; Лит.: [655] 83, [735] 169

1621. **гексаамминжелеза(II) иодид** $[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]\text{I}_2$; M 411,837; $T_{\text{разл}}$ 174°; Лит.: [735] 364

1622. **гексаамминжелеза(II) сульфат** $[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]\text{SO}_4$;
M 254,091; $T_{\text{разл}} 96^\circ$; Лит.: [735] 364

1623. **гексаамминиридия(III) нитрат** бц. тетрагональные крист. $[\text{Ir}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_3$; M 480,420; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: 1,7 (14°); Пл.: 2,39 (15°, г/см³, т.); Лит.: [535] 122-123, [655] 119

1624. **гексаамминиридия(III) хлорид** бц. ромбические крист. $[\text{Ir}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$; M 400,760; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Разл. на: иридия(III) хлорид, аммиак; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,43 (15,5°, г/см³, т.); Лит.: [535] 122-123, [655] 118

1625. **гексаамминкальций** крист. $[\text{Ca}(\text{NH}_3)_6]$; M 142,260; $T_{\text{разл}} 12^\circ$; Лит.: [735] 168-169

1626. **гексаамминкальция иодид** бел. $[\text{Ca}(\text{NH}_3)_6]\text{I}_2$;
M 396,070; $T_{\text{разл}} 96^\circ$; Лит.: [655] 90

1627. **гексаамминкобальта(II) бромид** темно-красн. кубические крист. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Br}_2$; M 320,920; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; ΔH^0_{298} : -909,2 (т); Лит.: [535] 144-145

1628. **гексаамминкобальта(II) иодид** розов. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{I}_2$;
M 414,925; $T_{\text{разл}} >120^\circ$; Лит.: [655] 97, [735] 364

1629. **гексаамминкобальта(III) иодид** темно-красн. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{I}_3$; M 541,830; $T_{\text{разл}} <100^\circ$; Лит.: [655] 97

1630. **гексаамминкобальта(III) нитрат** желт. тетрагональные крист. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_3$; M 347,130; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 1,7 (25°); ΔH^0_{298} : -1291,2 (т); Лит.: [535] 144-145, [655] 97

1631. **гексаамминкобальта(II) сульфат** $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{SO}_4$;
M 257,179; $T_{\text{разл}} 106^\circ$; Лит.: [735] 364

1632. **гексаамминкобальта(III) сульфат** темно-желт. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]_2(\text{SO}_4)_3$; M 449,304; $T_{\text{разл}} >375^\circ$; Лит.: [655] 97

1633. **гексаамминкобальта(III) сульфат пентагидрат** темно-желт. моноклинные крист. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$;
M 700,497; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: вода; Раств.: вода: 1,2 (17°); Лит.: [535] 144-145, [655] 97, [857] 70

1634. **гексаамминкобальта(II) хлорид** светло-красн. кубические крист. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$; M 232,022; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: кобальта хлорид, аммиак; ΔH^0_{298} : -998,7 (т); Лит.: [535] 144-145, [655] 97

1635. **гексаамминкобальта(III) хлорид** темно-красн. моноклинные крист. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$; M 267,480; $T_{\text{разл}} 215^\circ$; Разл. на: кобальта хлорид, аммиак; Раств.: вода: 4,26 (0°), 5,9 (10°), 12,7 (46,6°); ΔH^0_{298} : -1132,2 (т); S^0_{298} : 255,2 (т); C^0_{p} : 226,4 (т); Лит.: [1039] 50, [289] 420, [535] 144-145, [655] 97, [735] 419

1636. **гексаамминмагния перхлорат** $[\text{Mg}(\text{NH}_3)_6](\text{ClO}_4)_2$; М 325,389; $T_{\text{разл}} 227^\circ$; Лит.: [735] 124

1637. **гексаамминмеди(II) хлорид** голуб. тетрагональные крист. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$; М 236,640; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Разл. на: меди(II) хлорид, аммиак; Раств.: вода: х.р.; ΔH_{298}^0 : -870 (т); Лит.: [289] 491, [535] 158-159, [655] 104

1638. **гексаамминникеля(II) бромид** голубовато-фиолетов. $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{Br}_2$; М 320,685; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Лит.: [289] 1346, [655] 145

1639. **гексаамминникеля(II) иодид** син. кубические крист. $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{I}_2$; М 414,690; $T_{\text{разл}} 135^\circ$; Разл. на: никеля иодид; Пл.: 2,101 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : $-789,1$ (т); Лит.: [1045] 154-155, [289] 1346, [655] 145, [735] 364

1640. **гексаамминникеля(II) сульфат** $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{SO}_4$; М 256,939; $T_{\text{разл}} 125^\circ$; Лит.: [735] 364

1641. **гексаамминникеля(II) хлорат** крист. $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6](\text{ClO}_3)_2$; М 327,820; $T_{\text{пл}} 180^\circ$; Пл.: 1,52 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 156-157

1642. **гексаамминникеля(II) хлорид** сине-фиолетов. кубические крист. $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$; М 231,820; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Разл. на: диаамминникеля(II) хлорид, аммиак; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,468 (25° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -997 (т); Лит.: [631] 288-289, [1045] 156-157, [1409] 410

1643. **гексаамминосмий** коричневл. $\text{Os}(\text{NH}_3)_6$; М 292,413; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Лит.: [735] 385

1644. **гексаамминродия(III) хлорид** (luteo rhodium chloride) ромбические крист. $[\text{Rh}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$; М 311,450; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Раств.: вода: 12,5 (8°); Пл.: 2,01 (25° , г/см³, т.); Лит.: [290] 581, [535] 180-181, [735] 401

1645. **гексаамминхрома(III) хлорид** темно-желт. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$; М 260,538; $T_{\text{разл}} >600^\circ$; Лит.: [655] 100

1646. **гексабензилгексаазанзворцитан** бел. крист. $\text{C}_{48}\text{H}_{48}\text{N}_6$; М 708,930; $T_{\text{пл}} 153^\circ$; Лит.: [1367] 831

1647. **гексабензо-18-краун-6** ($\text{C}_6\text{H}_4\text{O}$)₆; М 552,570; $T_{\text{пл}} 282-283^\circ$; Лит.: [99] 106

1648. **гексаборан(10)** бц. ж. B_6H_{10} ; М 74,950; $T_{\text{пл}} -62,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 108^\circ$; Пл.: 0,69 (0° , г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 58 (ж); ΔH_{298}^0 : 97 (г); Лит.: [1441] 307, [479] 161, [535] 106-107, [1201] 1375-1377

1649. **гексаборан(12)** B_6H_{12} ; М 76,960; $T_{\text{пл}} -82,3^\circ$; Давл. паров: 17 (0°), 67 (25°); Лит.: [440] 315, [1441] 307, [479] 161, [735] 21, [1201] 1377

1650. **гексабора силицид** черн. B_6Si ; М 92,951; $T_{\text{разл}}$ 1864°; Лит.: [655] 81

1651. **гексабромдисулан** Si_2Br_6 ; М 535,595; $T_{\text{пл}}$ 90°; $T_{\text{кип}}$ 265°; Лит.: [734] 600

1652. **гексабром-2-пропанон** (гексабромацетон) призматические крист. (р.п. хлороформ) CBr_3COBr_3 ; М 531,456; $T_{\text{пл}}$ 107-109°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., сероуглерод: л.р., хлф.: л.р., этанол: реак.; Лит.: [78] 160

1653. **2,2,4,4,6,6-гексабромциклотрифосфазен** $(NPBr_2)_3$; М 614,365; $T_{\text{пл}}$ 192°; Лит.: [734] 461

1654. **гексабромэтан** ромбические крист. CBr_3CBr_3 ; М 503,445; $T_{\text{пл}}$ 148-149°; $T_{\text{кип}}$ 200°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., сероуглерод: р., этанол: т.р.; Пл.: 3,823 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1045] 1122-1123

1655. **гексагексаконтан** $CH_3(CH_2)_6CH_3$; М 927,770; $T_{\text{пл}}$ 103,6°; Лит.: [765] 96-97

1656. **гексагелицен** гексагональные крист. $C_{26}H_{16}$; М 328,405; $T_{\text{пл}}$ 231-232°; Лит.: [601] 274-276, [747] 266

1657. **гексагидразина меллитат** бц. крист. $C_6(COON_2H_5)_6$; М 534,440; $T_{\text{пл}}$ 175°; $T_{\text{разл}}$ 175°; Лит.: [970] 83

1658. **гексагидроксibenзола трис-карбонат - тетрагидрофуран (1/2,35)** бел. крист. $C_9O_9 \cdot 2,35C_4H_8O$; М 252,091; $T_{\text{разл}}$ 50°; Лит.: [311] 4897-4900; Синт.: [311] 4900

1659. **гексадейтеробензол** C_6D_6 ; М 84,149; $T_{\text{пл}}$ 6,6°; $T_{\text{кип}}$ 79,4°; Лит.: [735] 539

1660. **гексадекаборан(20)** бел. $B_{16}H_{20}$; М 193,135; $T_{\text{пл}}$ 99°; Лит.: [655] 80

1661. **гексадекан** (цетан) $CH_3(CH_2)_{14}CH_3$; М 226,400; CAS 544-76-3; $T_{\text{пл}}$ 18,2°; $T_{\text{кип}}$ 286,8°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,000000629 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7751 (20°, к в.4, ж.); n 1,43435 (20°); Давл. паров: 1 (105°), 10 (149°), 40 (182,8°), 100 (209,5°), 400 (259°); Лит.: [1044] 669, [1447] 676, [186] 3084, [291] 767, [331] 1063

1662. **гексадеканаль** (пальмитиновый альдегид) $CH_3(CH_2)_{14}CHO$; М 240,425; $T_{\text{пл}}$ 34°; Лит.: [522] 148

1663. **1-гексадеканол** (1-hexadecanol) $CH_3(CH_2)_{14}CH_2OH$; М 242,450; CAS 36653-82-4; $T_{\text{пл}}$ 48,5°; $T_{\text{кип}}$ 334°; Раств.: вода: 0,000004122 (25°), 0,00000406 (61°), метанол: 95,9 (23,9°), пропанол: 405 (39°), этанол: 102,2 (23,9°), 410 (37°); Лит.: [691] 43, [75] 1.234, [291] 767, [331] 1063, [658] 283

1664. **1-гексадекантиол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_2\text{SH}$; M 258,506; $T_{\text{пл}}$ 18-20°; Лит.: [971] 182-183

1665. **1-гексадецен** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{13}\text{CH}=\text{CH}_2$; M 224,425; $T_{\text{пл}}$ 4,1°; $T_{\text{кип}}$ 284,4°; Лит.: [971] 182-183

1666. **1-гексадециламин** (цетиламин) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_2\text{NH}_2$; M 241,460; $T_{\text{пл}}$ 46,77°; $T_{\text{кип}}$ 330°; Давл. паров: 1 (123,6°), 10 (176°), 40 (215,7°), 100 (245,8°), 400 (300,4°); Лит.: [72] 6-87, [971] 182-183, [1044] 669

1667. **(R)-1-О-гексадецил-2-О-ацетил-sn-глицеро-3-фосфохолин** (1-O-hexadecyl-PAF, C_{16} -platelet activating factor, C_{16} -ФАТ, C_{16} -фактор активации тромбоцитов) бел. ам. в-во $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OC}(\text{O})\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OP}(\text{O})(\text{O})\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3$; M 523,683; $T_{\text{пл}}$ 247°; $T_{\text{разл}}$ 247°; Лит.: [318] 1195-1196, [359] 105-106

1668. **1-гексадецин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{13}-\text{CCH}$; M 222,409; $T_{\text{пл}}$ 15°; $T_{\text{кип}}$ 284°; Лит.: [971] 182-183, [1045] 578-579

1669. **2-гексадецин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}-\text{CC}-\text{CH}_3$; M 222,409; $T_{\text{пл}}$ 20°; Лит.: [971] 182-183

1670. **1,2-гексадиен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}=\text{CH}_2$; M 82,144; $T_{\text{кип}}$ 76°; Лит.: [971] 182-183

1671. **1,3-гексадиен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; M 82,144; $T_{\text{кип}}$ 73°; Лит.: [971] 182-183

1672. **1,4-гексадиен** $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; M 82,144; $T_{\text{кип}}$ 64,3-64,6°; Лит.: [971] 182-183

1673. **1,5-гексадиен** $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; M 82,144; $T_{\text{пл}}$ -140,68°; $T_{\text{кип}}$ 59,46°; Раств.: вода: 0,0169 (25°); Лит.: [971] 182-183, [331] 284

1674. **2,3-гексадиен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}=\text{CHCH}_3$; M 82,144; $T_{\text{кип}}$ 77,1-78,6°; Лит.: [971] 182-183

1675. **2,4-гексадиен** $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$; M 82,144; $T_{\text{пл}}$ -79°; $T_{\text{кип}}$ 80°; Лит.: [971] 182-183

1676. **1,5-гексадиен - золота(I) хлорид** $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 \cdot \text{AuCl}$; M 314,560; $T_{\text{разл}}$ 50°; Лит.: [1231] 1232

1677. **1,5-гексадиин** $\text{HCCCH}_2\text{CH}_2\text{CCH}$; M 78,111; $T_{\text{кип}}$ 87,86°; Лит.: [1393] 24-25

1678. **2,2,4,4,6,6-гексаизотиоцианатоциклотрифосфазен** $(\text{NP}(\text{NCS})_2)_3$; M 483,436; $T_{\text{пл}}$ 41-42°; Лит.: [997] 81; Синт.: [997] 81

1679. **гексанод-2-пропанон** (гексаиодацетон) ярко-желт. крист. Cl_3COCI_3 ; M 813,458; $T_{\text{пл}}$ 78°; Лит.: [78] 177

1680. **гексакарбониднимиддиджелезо** оранжево-желт. $(\text{OC})_3\text{Fe}(\text{NH})_2\text{Fe}(\text{CO})_3$; М 309,780; $T_{\text{пл}}$ 82°; Лит.: [735] 348

1681. **гексакарбонидирутения(II) хлорид** бел. $\text{Ru}_2(\text{CO})_6\text{Cl}_4$; М 512,013; $T_{\text{разл}}$ 315°; Лит.: [655] 163

1682. **гексакарбонидрения тетраглоралюминат** бц. крист. $[\text{Re}(\text{CO})_6][\text{AlCl}_4]$; М 523,061; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [735] 46

1683. **гексакис(диметилсульфоксид)галлия нитрат** крист. $[\text{Ga}(\text{CH}_3\text{SOCH}_3)_6](\text{NO}_3)_3$; М 724,538; $T_{\text{пл}}$ 202°; Лит.: [735] 66

1684. **гексакис(диметилсульфоксид)таллия(III) нитрат** крист. $[\text{Tl}(\text{CH}_3\text{SOCH}_3)_6](\text{NO}_3)_3$; М 859,199; $T_{\text{пл}}$ 110°; Лит.: [735] 66

1685. **гексакис(метилизоцианид)марганца(I) иодид** бел. $[\text{Mn}(\text{CH}_3\text{NC})_6]\text{I}$; М 428,154; $T_{\text{пл}}$ 264°; Лит.: [734] 554

1686. **гексакис(метилизоцианид)марганца(III) иодид** голуб. $[\text{Mn}(\text{CH}_3\text{NC})_6]\text{I}_3$; М 681,963; $T_{\text{пл}}$ 152°; Лит.: [734] 554

1687. **гексакис(трифторметил)бензвален** $\text{C}_6(\text{CF}_3)_6$; М 486,100; $T_{\text{кип}}$ 136°; Лит.: [1249] 687

1688. **гексакис(трифторметил)бицикло[2.2.0]гексадиен-2,5** $\text{C}_6(\text{CF}_3)_6$; М 486,100; $T_{\text{кип}}$ 89°; Лит.: [1249] 687

1689. **гексакис(трифторметил)призман** $\text{C}_6(\text{CF}_3)_6$; М 486,100; $T_{\text{пл}}$ 34°; $T_{\text{кип}}$ 110°; Лит.: [1249] 687

1690. **гексакис(трифторфосфин)вольфрам** крист. $\text{W}(\text{PF}_3)_6$; М 711,654; $T_{\text{пл}}$ 214°; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [734] 454, [734] 515

1691. **гексакис(трифторфосфин)молибден** бел. $\text{Mo}(\text{PF}_3)_6$; М 623,754; $T_{\text{пл}}$ 196°; Лит.: [655] 132, [734] 515

1692. **гексакис(трифторфосфин)хром(0)** бц. крист. $\text{Cr}(\text{PF}_3)_6$; М 579,810; $T_{\text{пл}}$ 193°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [655] 100, [734] 515

1693. **гексакозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{24}\text{CH}_3$; М 366,707; $T_{\text{пл}}$ 56,3°; $T_{\text{кип}}$ 412°; Давл. паров: 1 (205°), 10 (254°), 40 (292°), 100 (322°), 400 (379°); Лит.: [1044] 673, [859] 10; Синт.: [1151] 38

1694. **гексаконтан** крист. (р.п. бутилацетат) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{58}\text{CH}_3$; М 843,611; $T_{\text{пл}}$ 99°; $T_{\text{кип}}$ 250°; Лит.: [79] 655, [590] 36

1695. **гексаметилбензол** $\text{C}_6(\text{CH}_3)_6$; М 162,270; $T_{\text{пл}}$ 166°; $T_{\text{кип}}$ 264°; Лит.: [1037] 484-485, [734] 552

1696. **гексаметилбензол - трифениларсин (1/1)** $\text{C}_6(\text{CH}_3)_6 \cdot \text{As}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 468,505; $T_{\text{пл}}$ 144°; Лит.: [735] 499

1697. **гексаметилбензол - трифенилсурьма(1/1)** $\text{C}_6(\text{CH}_3)_6 \cdot \text{Sb}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 515,343; $T_{\text{пл}}$ 137°; Лит.: [735] 499

1698. **гексаметилбензол - трифенилфосфин (1/1)** $\text{C}_6(\text{CH}_3)_6 \cdot \text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 424,557; $T_{\text{пл}}$ 145°; Лит.: [735] 499

1699. **гексаметилбицикло[2.2.0]гексадиен-2,5** $C_{12}H_{18}$; M 162,270; $T_{пл}$ 7,5°; Лит.: [1213] 1572-1573
1700. **гексаметилвольфрам** $W(CH_3)_6$; M 274,050; $T_{пл}$ 30°; Лит.: [480] 368, [735] 500; Синт.: [225] 132, [225] 133
1701. **5,5',5'',5''',5''''-гексаметил-гекса-м-фенилен** $(C_6H_3CH_3)_6$; M 540,740; $T_{пл}$ 452-453°; Лит.: [1251] 1854
1702. **2,2,3,4,5,5-гексаметилгексан** $(CH_3)_3CCH(CH_3)CH(CH_3)C(CH_3)_3$; M 170,335; $T_{кип}$ 191-192°; Лит.: [765] 46-47
1703. **гексаметилдигерман** $Ge_2(CH_3)_6$; M 235,490; $T_{пл}$ -40°; $T_{кип}$ 140°; Лит.: [479] 372, [735] 498
1704. **гексаметилдисвинец** $(CH_3)_3PbPb(CH_3)_3$; M 504,607; $T_{пл}$ 38°; Лит.: [735] 498
1705. **1,1,1,3,3,3-гексаметилдисилазан** ж. $(CH_3)_3SiNHSi(CH_3)_3$; M 161,400; $T_{кип}$ 125,4-125,6°; Пл.: 0,7742 (20°, к в.4, ж.); n 1,408 (20°); $T_{всп}$: 8; ΔD_{50} : 600 (крысы); Лит.: [1443] 407, [1447] 122, [22] 428, [75] 1.234, [357] 377; Синт.: [357] 369
1706. **гексаметилдисилаан** $(CH_3)_3SiSi(CH_3)_3$; M 146,378; $T_{пл}$ 12°; $T_{кип}$ 112°; Лит.: [735] 498
1707. **гексаметилдисилоксан** $(CH_3)_3SiOSi(CH_3)_3$; M 162,380; $T_{пл}$ -67°; $T_{кип}$ 98,5°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,763 (20°, к в.4, ж.); n 1,377 (20°); $T_{всп}$: -4; $T_{свочп}$: 340; Лит.: [762] 1190, [971] 206-207, [1442] 514, [1443] 407, [1447] 122, [479] 342
1708. **гексаметилдистаннан** $Sn_2(CH_3)_6$; M 327,630; $T_{пл}$ 23°; $T_{кип}$ 182°; Лит.: [479] 376, [735] 498
1709. **гексаметилендиамин адипат** (соль АГ) бц. крист. $C_{12}H_{26}N_2O_4$; M 262,360; $T_{пл}$ 190°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., метанол: р. (64°), этанол: р. (78°); ΔD_{50} : 3600 (б. мыши, п/о); Лит.: [900] 120, [1503] 81-82; Синт.: [1007] 32-33
1710. **гексаметиленимин** (азациклогептан, гексагидроазепин, гомопиперидин) ж. $(CH_2)_6NH$; M 99,180; $T_{кип}$ 138°; ΔD_{50} : 22,4-40 (б. крысы, в/ж); Лит.: [439] 229-230
1711. **гексаметилентрипероксиддиамин** (ГМТД) бел. ромбические крист. $N(CH_2OOSCH_2)_3N$; M 208,170; $T_{разл}$ 50-200°; Раств.: ацетон: 0,33 (20°), вода: 0,01 (22°), эф.: 0,017 (22°), сероуглерод: 0,01 (22°), тетрахлорметан: 0,013 (22°), укс.: 0,14 (22°), хлф.: 0,64 (20°), этанол: 0,01 (22°), этиленгликольдиацетат: 0,9 (25°); Пл.: 1,57 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1040] 1464, [373] 406-411
1712. **4,7,13,16,21,24-гексаметил-1,4,7,10,13,16,21,24-октаазабицикло[8.8.8]гексакозанкалия калид** темно-красно-

ваго-бронзов. крист. $[N(CH_2CH_2N(CH_3)CH_2CH_2N(CH_3)CH_2CH_2)_3NK]K$; М 532,936; $T_{\text{разл}} >60^\circ$; Лит.: [206] 10666-10667

1713.4,7,13,16,21,24-гексаметила-1,4,7,10,13,16,21,24-октаазабицикло[8.8.8]гексакозанкалия натрид золотисто-бронз. крист. $[N(CH_2CH_2N(CH_3)CH_2CH_2N(CH_3)CH_2CH_2)_3NK]Na$; М 516,827; $T_{\text{разл}} >60^\circ$; Лит.: [206] 10666-10667

1714.гексаметилпризман $(CH_3CH)_6$; М 162,270; $T_{\text{пл}} 89-90,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [748] 576, [1213] 1573-1574

1715.2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракозан $CH_3CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_2(CH_2)_3CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_3$; М 422,800; $T_{\text{пл}} -35^\circ$; Пл.: 0,8093 (20° , г/см³, ж.); n 1,4534 (25°); Лит.: [509] 56

1716.гексаметилциклотрисилазан $((CH_3)_2SiNH)_3$; М 219,508; Давл. паров: 456 (138°); Лит.: [1443] 407

1717.2,2',2'',6,6',6''-гексаметокситрифенилметил $((CH_3O)_2C_6H_5)_3C$; М 423,480; $T_{\text{пл}} 132-136^\circ$; Лит.: [946] 101-102; Синт.: [946] 101-102

1718.гексан (n-hexane, н-гексан) бц. ж. $CH_3(CH_2)_4CH_3$; М 86,175; CAS 110-54-3; $T_{\text{пл}} -95,34^\circ$; $T_{\text{кип}} 68,742^\circ$; Раств.: вода: 0,001518 (14°), 0,00095 (25°), ДМСО: 2,6 (25°), эф.: р., метанол: 40 (5°), 46,2 (20°), 76,46 (25°), 106,4 (30°), смеш. ($33,2^\circ$), хлф.: р., этанол: 50 (30°); Пл.: 0,6769 (0° , г/см³, ж.), 0,6684 (10° , г/см³, ж.), 0,65937 (20° , г/см³, ж.), 0,6412 (40° , г/см³ г/см³, ж.), 0,6318 (50° , г/см³, ж.), 0,6221 (60° , г/см³, ж.); n 1,37486 (20°); Давл. паров: 1 (-54°), 10 (-25°), 40 ($-2,3^\circ$), 100 ($15,8^\circ$), 120 (20°), 400 ($49,6^\circ$); ДП: 1,89 (20°); Дип.: 0,08 (20°); Пов.нат.: 18,43 (20°), 18,94 (15°); Ск.зв.: 199,6 (134° , состояние среды - газ); Лит.: [445] 29-34, [1044] 553-554, 637, [1045] 580-581, [1049] 118-119, [151] 339, [291] 457-459, [299] 7-9, [331] 319-320, [409] 58, [437] 200, [899] 141; Синт.: [708] 1054

1719.гексаналь (капроновый альдегид) $CH_3(CH_2)_4CHO$; М 100,159; $T_{\text{пл}} -56^\circ$; $T_{\text{кип}} 128^\circ$; Лит.: [971] 186-187

1720.гексанатрия гептаоксодисиликат бел. $Na_6Si_2O_7$; М 306,105; $T_{\text{разл}} 620^\circ$; Лит.: [655] 141

1721.гексанатрия тетракосаоксогептавольфрамат(VI) бел. $Na_6W_7O_{24}$; М 1808,804; $T_{\text{разл}} 1000^\circ$; Лит.: [655] 142

1722.2,5-гександион (ацетонилацетон, симм-диацетилэтан) бц. ж. $CH_3COCH_2CH_2COCH_3$; М 114,142; $T_{\text{пл}} -9^\circ$; $T_{\text{кип}} 192-194^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9737 (20° , к в.4, ж.); Лит.: [1045] 584-585

1723. **3,4-гександион** $C_2H_5COCOC_2H_5$; М 114,142; $T_{кип}$ 130°; Лит.: [77] 1052; Синт.: [864] 45

1724. **3,4-гександиона диоксим** (диэтилглиоксим) игольчатые крист. (р.п. бензол) $C_2H_5C(NO)C(NO)C_2H_5$; М 144,180; $T_{пла}$ 185°; Лит.: [77] 794; Синт.: [864] 45

1725. **гексаниобия ундекаиодид** черно-коричн. Nb_6I_{11} ; М 1953,387; $T_{разл}$ >950°; Лит.: [655] 143

1726. **2,2',4,4',6,6'-гексанитроазобензол** $(O_2N)_3C_6H_2N=NC_6H_2(NO_2)_3$; М 452,207; $T_{пла}$ 220°; Лит.: [7] 177

1727. **гексанитробензол** (HNB, ГНБ) бел. крист. $C_6(NO_2)_6$; М 348,097; $T_{пла}$ 250°; Раств.: вода: н.р., петр.эф.: н.р.; Пл.: 2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1441] 508, [1516] 126-127

1728. **гексанитрогексаазанзювюрцитан** (2,4,6,8,1,12-гексанитро-2,4,6,8,10,12-гексаазатетрацикло[5.5.0.0.5,903,11]додекан, CL-20, HNiW) $C_6H_6N_{12}O_{12}$; М 438,190; $T_{пла}$ 195°; $T_{разл}$ 250-260°; Раств.: ацетон: р., ацетонитрил: р.; Пл.: 2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 127-128, [7] 273-275, [1367] 830-836

1729. **2,2',4,4',6,6'-гексанитродифениламин** (гексил) желт. крист. $NH(C_6H_2(NO_2)_3)_2$; М 439,220; $T_{пла}$ 245°; $T_{разл}$ 245°; Раств.: ацетон: 0,573 (17°), бензол: н.р. (17°), 0,399 (50°), вода: 0,006 (17°), 0,019 (50°), 0,03399 (100°), этанол 96%: 0,073 (17°), этанол абс.: 0,03 (17°), этилацетат: 0,841 (17°); $pK_a(1) = 5,42$ (25°, вода); Лит.: [439] 309, 348, [1441] 512, [1447] 124, [291] 692, [331] 798, [352] 132, [802] 248-250

1730. **1-гексанол** (амилкарбинол, н-гексильный спирт) бц. ж. $CH_3(CH_2)_4CH_2OH$; М 102,175; $T_{пла}$ -51,6°; $T_{кип}$ 157,2°; Раств.: вода: 0,8035 (0°), 0,7873 (5,54°), 0,6951 (10°), 0,59 (20°), 0,5371 (40°), 0,4975 (50°), 0,5173 (60°), 0,5661 (70°), 0,6212 (80°), 0,6853 (90°), 0,7857 (100°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8186 (20°, г/см³, ж.); LD_{50} : 1900-4000 (мышь, в/ж); Лит.: [1045] 584-585, [291] 460, [331] 326-327; Синт.: [999] 154-156

1731. **гексан-4-ол-3-он** (4-гидрокси-3-гексанон) $C_2H_5CH(OH)COC_2H_5$; М 116,158; Пл.: 0,956 (21°, к в.4, ж.); Давл. паров: 20 (73°); Лит.: [971] 190-191; Синт.: [864] 44-45

1732. **1-гексантиол** (перв-гексилмеркаптан) бц. ж. $CH_3(CH_2)_5SH$; М 118,240; CAS 111-31-9; $T_{пла}$ -81,03°; $T_{кип}$ 151°; Пл.: 0,8424 (20°, к в.4, ж.); n 1,4496 (20°); ДП: 4,711 (10°) 4,436 (20°) 4,203 (30°) 3,995 (40°); Лит.: [1045] 586-587, [75] 1.235, [364] 365

1733. **гексаоксидфторид** O_6F_2 ; М 133,993; $T_{разл}$ -183°; Лит.: [1442] 389

1734. **гексародия гексадекакарбонил** черн. $\text{Rh}_6(\text{CO})_{16}$; М 1065,595; $T_{\text{раза}} 220^\circ$; Лит.: [655] 162

1735. **гексарубидия оксид** Rb_6O ; М 528,806; $T_{\text{раза}} -7,3^\circ$; Лит.: [479] 90

1736. **гексасеры оксид альфа-форма** оранжево-желт. крист. S_6O ; М 208,389; $T_{\text{пла}} 39^\circ$; $T_{\text{раза}} 39^\circ$; Лит.: [480] 49

1737. **гексасеры оксид бета-форма** темно-оранжев. крист. S_6O ; М 208,389; $T_{\text{пла}} 34^\circ$; $T_{\text{раза}} 34^\circ$; Лит.: [480] 49

1738. **гексасилан** бц. ж. Si_6H_{14} ; М 182,620; $T_{\text{пла}} -44,7^\circ$; Лит.: [479] 319

1739. **гексасульфан** светло-зелен. ж. $\text{HS-S}_4\text{-SH}$; М 194,400; $T_{\text{раза}} 100^\circ$; Пл.: 1,686 (20° , г/см³, ж.); $n 1,867 (20^\circ)$; $\Delta n_{298}^0: -8,33$ (ж); $C_p^0: 215,6$ (ж); Лит.: [1444] 456, [655] 165

1740. **гексатантала пентадекабромид** черно-коричн. $\text{Ta}_6\text{Br}_{15}$; М 2284,247; $T_{\text{возг}} >450^\circ$; Лит.: [655] 175

1741. **гексатантала пентадекахлорид** черно-зелен. $\text{Ta}_6\text{Cl}_{15}$; М 1617,482; $T_{\text{возг}} >470^\circ$; Лит.: [655] 175

1742. **гексатантала тетрадеканиодид** зелен. Ta_6I_{14} ; М 2862,350; $T_{\text{возг}} >535^\circ$; Лит.: [655] 175

1743. **1,4,7,10,13,16-гексатиациклооктадекан** $(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{S})_6$; М 360,709; $T_{\text{пла}} 91-93^\circ$; Лит.: [1288] 1487

1744. **гексатриаконтан** (hexatriacontane) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{34}\text{CH}_3$; М 506,973; CAS 630-06-8; $T_{\text{пла}} 75,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 497^\circ$; Раств.: вода: 0,00000017 (25°); Давл. паров: 1 (270°), 10 (323°), 40 (364°), 100 (397°), 400 (457°); Лит.: [1044] 675, [331] 1256, [379] 88

1745. **гексатриаконтилбензол** $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2(\text{CH}_2)_{34}\text{CH}_3$; М 583,069; $T_{\text{пла}} 80^\circ$; $T_{\text{кип}} 549^\circ$; Лит.: [1044] 676

1746. **гексатриаконтициклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_2(\text{CH}_2)_{34}\text{CH}_3$; М 589,116; $T_{\text{пла}} 80,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 551^\circ$; Лит.: [1044] 676

1747. **гексафенилбензол** $\text{C}_6(\text{C}_6\text{H}_5)_6$; М 534,688; $T_{\text{пла}} 465^\circ$; Лит.: [1223] 671

1748. **гексафенилдигерман** $\text{Ge}_2(\text{C}_6\text{H}_5)_6$; М 607,903; $T_{\text{пла}} 340^\circ$; Лит.: [479] 372

1749. **гексафенилдистаннан** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SnSn}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 700,043; $T_{\text{пла}} 232^\circ$; Лит.: [735] 498

1750. **мета-гексафенилен** $(\text{C}_6\text{H}_4)_6$; М 456,576; $T_{\text{пла}} 510-511^\circ$; Лит.: [1223] 668

1751. **орто-гексафенилен** $(\text{C}_6\text{H}_4)_6$; М 456,576; $T_{\text{пла}} 334-335^\circ$; Лит.: [1223] 670

1752. **гексафторазометан** $\text{CF}_3\text{N}=\text{NCF}_3$; M 166,025; $T_{\text{пл}} -133^\circ$;
 $T_{\text{кип}} -31,6^\circ$; Лит.: [1405] 413, 421, [734] 531

1753. **гексафторбензол** (перфторбензол) бц. ж. C_6F_6 ;
M 186,060; $T_{\text{пл}} 5,29^\circ$; $T_{\text{кип}} 80^\circ$; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.;
n 1,3777 (20°); Лит.: [1441] 509, [900] 139

1754. **гексафторбензола гексафторарсенат** СВЕТЛО-ЖЕЛТ.
 $\text{C}_6\text{F}_6\text{AsF}_6$; M 374,970; CAS 53863-36-8; $T_{\text{пл}} 69^\circ$; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Лит.:
[198] 4937-4943, [947] 60

1755. **гексафторбензола тетрафторхромундекафторди-
антимонат** желтовато-зел. $\text{C}_6\text{F}_6(\text{CrF}_4\text{Sb}_2\text{F}_{11})$; M 766,550; $T_{\text{разл}} 20^\circ$;
Лит.: [63] 932

1756. **гексафтор-1,2-бутадиен** $\text{CF}_2=\text{C}=\text{CFCF}_3$; M 162,033;
 $T_{\text{кип}} 6^\circ$; Лит.: [1405] 380

1757. **гексафтор-1,3-бутадиен** $\text{CF}_2=\text{CFCF}=\text{CF}_2$; M 162,033;
 $T_{\text{кип}} 6,6^\circ$; Лит.: [1405] 380

1758. **гексафтор-2-бутин** $\text{CF}_3-\text{CC}-\text{CF}_3$; M 162,033; $T_{\text{пл}} -117,4^\circ$;
 $T_{\text{кип}} -24,6^\circ$; Лит.: [971] 180-181, [1405] 380, [1476] 23

1759. **гексафтордисилан** бц. г. Si_2F_6 ; M 170,161; $T_{\text{возг}} -19,1^\circ$;
Лит.: [655] 169, [964] 308-309

1760. **гексафтордисилоксан** бц. г. $\text{SiF}_3\text{OSiF}_3$; M 186,161;
 $T_{\text{пл}} -47,8^\circ$; $T_{\text{кип}} -23,3^\circ$; Лит.: [655] 169, [734] 602, [964] 312

1761. **1,1,2,2,3,3-гексафтор-1,3-дихлорпропан** $\text{C}_3\text{Cl}_2\text{F}_6$;
M 220,900; $T_{\text{пл}} -125^\circ$; $T_{\text{кип}} 36,1^\circ$; Лит.: [445] 708-709

1762. **гексафториода(VII) гексафторантимонат** IF_6SbF_6 ;
M 476,650; $T_{\text{пл}} 175^\circ$; Лит.: [480] 186

1763. **гексафторкремниевая кислота** (кремнефтористо-
водородная кислота) вод. р-р H_2SiF_6 ; M 144,090; $T_{\text{пл}} 19^\circ$; $pK_a(1) =$
1,92 (25° , вода); Лит.: [440] 40, [1405] 112-117, [579] 58-59,
[734] 602-603

1764. **1,1,1,3,3,3-гексафтор-2-пропанол** (гексафторизопро-
пиловый спирт) бц. ж. $(\text{CF}_3)_2\text{CHOH}$; M 168,040; $T_{\text{пл}} -3,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 58,2^\circ$;
 $pK_a(1) = 9,3$ (25° , вода); Лит.: [1441] 509

1765. **гексафтор-2-пропанон** (гексафторацетон) бц. г.
 CF_3COCF_3 ; M 166,030; $T_{\text{пл}} -122^\circ$; $T_{\text{кип}} -27,28^\circ$; $T_{\text{разл}} 550^\circ$; ΔH_{298}^0 :
 -1250 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 8,38; $\Delta H_{\text{кип}}$: 21,61; $T_{\text{крит}}$: 212; $P_{\text{крит}}$: 2,767; $P_{\text{л.крит}}$:
0,72; Лит.: [892] 392-394, [971] 322-323, [1441] 508-509, [1444]
38, [1306] 900-909

1766. **гексафтор-2-пропанон гидрат** (гексафторацетон
гидрат) $(\text{CF}_3)_2\text{C}(\text{OH})_2$; M 184,037; $T_{\text{пл}} 46^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.:
[971] 322-323

1767. **гексафторпропен** $\text{CF}_3\text{CF}=\text{CF}_2$; М 150,023; $T_{\text{пл}}$ -156,2°; $T_{\text{кип}}$ -29,4°; Лит.: [1405] 380

1768. **гексафторфосфорная кислота гексагидрат** крист. $\text{HPF}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 254,060; $T_{\text{пл}}$ 32°; $T_{\text{разл}}$ 150-200°; Лит.: [1405] 143, [655] 149, [734] 457, [964] 252

1769. **гексафторхлора гексафторплатинат(V)** канареечно-желт. ClF_6PtF_6 ; М 458,510; $T_{\text{разл}}$ 140°; Лит.: [254] 437, [480] 186, [947] 46

1770. **гексафторциклобутен** C_4F_6 ; М 162,033; $T_{\text{пл}}$ -60,37°; $T_{\text{кип}}$ 1,13°; Лит.: [1405] 422

1771. **2,2,4,4,6,6-гексафторциклотрифосфазен** (NPF_2)₃; М 248,930; $T_{\text{пл}}$ 28°; Лит.: [479] 499, [615] 20-21, [734] 461; Синт.: [997] 80

1772. **гексафторэтан** бц. г. CF_3CF_3 ; М 138,012; $T_{\text{пл}}$ -100,6°; $T_{\text{кип}}$ -78,2°; ΔH_{298}^0 : -1344 (г); Лит.: [1070] 73, [1475] 37, [247] 626

1773. **гексахлорбензол** (перхлорбензол) бц. моноклинные крист. C_6Cl_6 ; М 284,800; CAS 118-74-1; $T_{\text{пл}}$ 231°; $T_{\text{кип}}$ 322°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,000054 (20°), эф.: м.р., сероуглерод: м.р., хлф.: м.р., этанол: н.р. (0°), р. (78°); Пл.: 2,044 (23,5°, г/см³, т.), 1,569 (236°, г/см³, ж.); LD_{50} : 3500 (б. крысы, п/о); Лит.: [438] 311-313, [893] 436-441, [1441] 510, [291] 318, [331] 340-341, [900] 139

1774. **3,3',4,4',5,5'-гексахлорбифенил** (3,3',4,4',5,5'-hexachlorobiphenyl, РСВ-169) $\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3$; М 360,878; CAS 32774-16-6; $T_{\text{пл}}$ 201-202°; Раств.: вода: 0,0000013 (25°); LD_{50} : 0,5 (морские свинки, п/о); Лит.: [94] 63, [232] 1909-1910

1775. **гексахлор-1,3-бутадиен** (гексахлорбутадиен-1,3) бц. маслянистая ж. $\text{CCl}_2=\text{CCl}-\text{CCl}=\text{CCl}_2$; М 260,760; $T_{\text{пл}}$ -18,6°; $T_{\text{кип}}$ 215°; $T_{\text{разл}}$ 650°; Раств.: вода: 0,0005 (20°); Пл.: 1,6794 (20°, к в.4, ж.); η 1,5557 (20°); Давл. паров: 20 (101°), 50 (123°); ДП: 2,55 (20°); Дип.: 0 (20°); LD_{50} : 51 (мышы, в/ж); Лит.: [445] 517-524, [1447] 123, [332] 134, [1183] 396-417

1776. **гексахлор-1,2,3,4,5,6-гексагидро-2,4,6-трибора-1,3,5-триазин** $\text{B}_3\text{N}_3\text{Cl}_6$; М 287,171; $T_{\text{пл}}$ 177°; Лит.: [735] 30

1777. **1,2,3,4,7,8-гексахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $\text{C}_{12}\text{H}_2\text{Cl}_6\text{O}_2$; М 400,940; $T_{\text{пл}}$ 273°; Раств.: вода: 0,00000000044 (20°); LD_{50} : 0,825 (крысы), 0,0725 (морские свинки); Лит.: [331] 778, [569] 27, 44

1778. **2,3,4,6,7,8-гексахлордибензо[b,d]фуран** (2,3,4,6,7,8-NCDF) $\text{C}_{12}\text{H}_2\text{Cl}_6\text{O}$; М 374,863; CAS 60851-34-5;

$T_{\text{пл}}$ 239-240°; ΔD_{50} : 0,12 (морские свинки); Лит.: [322] 2232-2233, [569] 28, 44

1779. **гексахлордисилан** бц. ж. Si_2Cl_6 ; M 268,889; $T_{\text{пл}}$ -1°; $T_{\text{кип}}$ 144,5°; Лит.: [655] 168, [734] 600

1780. **гексахлордисилоксан** бц. ж. $\text{Cl}_3\text{SiOSiCl}_3$; M 284,888; $T_{\text{пл}}$ -33°; $T_{\text{кип}}$ 135,6°; Лит.: [655] 168, [734] 602, [858] 76

1781. **гексахлордисилтиан** $\text{Cl}_3\text{SiSSiCl}_3$; M 300,954; $T_{\text{пл}}$ -45°; $T_{\text{кип}}$ 187°; $T_{\text{раза}}$ 187°; Лит.: [734] 602

1782. **гексахлороловяная кислота гексагидрат** бел. $\text{H}_2\text{SnCl}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 441,536; $T_{\text{пл}}$ 19,2°; $T_{\text{раза}}$ 30°; Лит.: [655] 172, [734] 635

1783. **гексахлор-2-пропанон** (гексахлорацетон) бц. ж. $\text{CCl}_3\text{COCCL}_3$; M 264,750; $T_{\text{пл}}$ -2°; $T_{\text{кип}}$ 202-204°; Раств.: ацетон: р., вода: р. (100°); Лит.: [893] 293-296, [971] 322-323

1784. **гексахлорсурьмяная кислота гемитетрагидрат** светло-зелен. $2\text{H}[\text{SbCl}_6] \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 833,109; $T_{\text{пл}}$ 44°; $T_{\text{раза}}$ 70-80°; Лит.: [655] 166

1785. **(1r,2R,3S,4r,5R,6S)-1,2,3,4,5,6-гексахлорциклогексан** (гамма-гексахлорциклогексан, гексахлоран, линдан) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$; M 290,830; $T_{\text{пл}}$ 114-115°; $T_{\text{кип}}$ 323,4°; Раств.: ацетон: 55 (20°), бензол: р.32,8 (20°), вода: 0,0007 (20°), 0,0033 (50°), эф.: р.29,3 (20°), метанол: р., этанол: р.8,1 (20°); ΔD_{50} : 60 (кролики, п/о), 76 (крысы, п/о), 44 (мышь, п/о), 125 (мышь, в/б), 40 (собаки, п/о); Лит.: [762] 559, [893] 428-436, [1441] 510-511, [227] 365, [331] 246-247, [524] 259-266

1786. **альфа-гексахлорциклогексан** бел. крист. $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$; M 290,830; $T_{\text{раза}}$ 288°; Раств.: бензол: р., вода: 0,000163 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 177 (крысы, п/о); Лит.: [438] 251, [227] 365, [331] 247, [524] 259-266

1787. **бета-гексахлорциклогексан** бц. кубические крист. $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$; M 290,830; $T_{\text{пл}}$ 309-310°; Раств.: вода: 0,00007 (25°); ΔD_{50} : 6000 (крысы, п/о); Лит.: [893] 428-429, [227] 366, [331] 247

1788. **гексахлор-1,3-циклопентадиен** (гексахлорциклопентадиен) светло-желт. ж. C_5Cl_6 ; M 272,772; $T_{\text{пл}}$ 10°; $T_{\text{кип}}$ 239°; Раств.: вода: н.р., тетрахлорметан: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,712 (20°, г/см³, ж.), 1,702 (25°, г/см³, ж.); n 1,5647 (20°), 1,5614 (25°); Давл. паров: 0,06 (45,2°), 1 (78,5°), 5 (94°), 10 (108°), 44 (140°), 100 (163,7°); Вязк.: 5,04 (100°), 1,65 (210°); Пов. нат.: 47; $T_{\text{свопн}}$: 670; Лит.: [893] 347-354

1789.2,2,4,4,6,6-гексахлорциклотрифосфазен (2,2,4,4,6,6-гексахлор-2,4,6-трифосфатриазин, трис-фосфони-трихлорид) бц. ромбические крист. $(\text{NPCl}_2)_3$; М 347,660; $T_{\text{пл}} 114^\circ$; $T_{\text{кип}} 255^\circ$; Раств.: бензол: 55,08 (25°), вода: реак., диоксан: 29,55 (25°), эф.: 46,37 (25°), ксилол: 38,85 (25°), сероуглерод: 52,05 (25°), тетрахлорметан: 38,88 (25°), толуол: 47,3 (25°), трихлороксид фосфора: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,98 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 13 (123°); Лит.: [1045] 12-13, [535] 208-209, [615] 20, [734] 460; Синт.: [615] 19-20

1790.гексахлорэтан (гексоран, перхлорэтан, углерод шестихлористый, фасциолин) бц. ромбические крист. Cl_3CCCl_3 ; М 236,720; $T_{\text{возг}} 187^\circ$; Раств.: вода: 0,00077 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 2,091 (20°, г/см³, т.); Лит.: [438] 214, [1045] 1122-1123, [1441] 511, [332] 44

1791.гексацен черно-зелен. крист. $\text{C}_{26}\text{H}_{16}$; М 328,400; $T_{\text{пл}} 380^\circ$; Лит.: [971] 190-191, [601] 426-430

1792.гексациркония пентасилицид Zr_6Si_5 ; М 687,772; $T_{\text{пл}} 2250^\circ$; Лит.: [974] 174

1793.гексаэтилдисилоксан (триэтилкремния окись, триэтилсиликоноксид) ж. $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{SiOSi}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$; М 246,550; $T_{\text{кип}} 231^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,859 (0°, г/см³, ж.); Лит.: [971] 206-207, [1045] 950-951

1794.1-гексен $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CH}_2$; М 84,159; $T_{\text{пл}} -139,82^\circ$; $T_{\text{кип}} 63,35^\circ$; Раств.: вода: 0,005 (25°); Лит.: [971] 190-191, [331] 294

1795.транс-2-гексен $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$; М 84,159; $T_{\text{пл}} -132,97^\circ$; $T_{\text{кип}} 67,87^\circ$; Лит.: [971] 190-191, [1393] 22-23

1796.(Z)-3-гексендиол-1,6-диацетат бц. ж. $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$; М 200,230; Давл. паров: 0,1 (93°); Лит.: [1071] 55; Синт.: [1071] 55

1797.2-гексеновая кислота (бета-пропилакриловая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 114,142; $T_{\text{пл}} 32-33^\circ$; $T_{\text{кип}} 217^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,7$ (25°, вода); Лит.: [1045] 590-591, [1046] 93

1798.3-гексеновая кислота $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{COOH}$; М 114,142; $T_{\text{пл}} 12^\circ$; $T_{\text{кип}} 208^\circ$; Лит.: [78] 212

1799.4-гексеновая кислота (бета-пропенилпропионовая кислота) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 114,142; $T_{\text{пл}} 1^\circ$; $T_{\text{кип}} 206,5^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,72$ (25°, вода); Лит.: [78] 36, [1046] 93

1800.5-гексеновая кислота (бета-аллилпропионовая кислота) $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$; М 114,142; $T_{\text{кип}} 203^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,72$ (25°, вода); Лит.: [77] 50, [1046] 85

1801. **цис-3-гексен-1-ол** (спирт листьев) бц. ж.
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 100,160; $T_{\text{кип}}$ 156-157°; Лит.: [1444] 404
1802. **5-гексен-2-он** (аллилацетон) ж. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$;
М 98,143; $T_{\text{кип}}$ 129,5°; Лит.: [1447] 25
1803. **1-гексилламин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 101,190; $T_{\text{кип}}$ 128°;
Лит.: [1511] 612
1804. **1-гексил-5-аминотетразол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{N}_4\text{CNH}_2$;
М 169,230; $T_{\text{пл}}$ 162°; Лит.: [792] 315; Синт.: [792] 315
1805. **гексилбензол** $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 162,270; CAS 1077-16-3; $T_{\text{пл}}$ -55,2°; $T_{\text{кип}}$ 226,1°; Раств.: вода: 0,00008357 (10°), 0,00009079 (15,04°), 0,00009097 (17,04°), 0,00009509 (20°), 0,0001069 (40°); Лит.: [1044] 663, [331] 869-870; Синт.: [407] 13
1806. **1-гексил-3-метилимидазолия хлорид** $\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{ClN}_2$;
М 202,724; $T_{\text{пл}}$ -75°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,05 (25°, г/см³, ж.); Вязк.: 7500, (25°); Лит.: [543] 345
1807. **гексилнитрит** желт. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{ONO}$; М 131,180;
 $T_{\text{кип}}$ 130°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8851 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 592-593
1808. **7-гексилпентадекан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$;
М 296,574; $T_{\text{пл}}$ -61°; Лит.: [509] 54
1809. **1-гексин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{-C}\equiv\text{CH}$; М 82,100; $T_{\text{пл}}$ -131,9°;
 $T_{\text{кип}}$ 71,33°; Раств.: вода: 0,036 (20°); Лит.: [78] 186, [971] 192-193, [331] 284, [428] 239; Синт.: [1071] 61-62
1810. **2-гексин** $\text{CH}_3\text{-CC}-(\text{CH}_2)_2\text{CH}_3$; М 82,143; $T_{\text{пл}}$ -89,6°;
 $T_{\text{кип}}$ 84,5°; Лит.: [428] 239
1811. **3-гексин** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CC-CH}_2\text{CH}_3$; М 82,100; $T_{\text{пл}}$ -101°;
 $T_{\text{кип}}$ 81,7-82°; Раств.: вода: 0,05586 (25°), 0,05257 (35°); Лит.: [971] 192-193, [1441] 228, [331] 283
1812. **гексобендин** (4,7-диметил-4,7-дизадекандиола-1,10 бис-3,4,5-триметоксибензоат, andiamine, bendicor, corilan, cormed, dilacor, ditrimin, hexobendine, ustimon, дитримин, устимон) $\text{C}_{30}\text{H}_{44}\text{N}_2\text{O}_{10}$; М 592,677; CAS 54-03-5; $T_{\text{пл}}$ 75-77°; LD_{50} : 34 (крысы, в/в); Лит.: [62] 657, [223] 1011-1012, [670] 395
1813. **гексоген** (1,3,5-тринитро-1,3,5-триазациклогексан, RDX, циклонит, циклотриметилентринитрамин) бц. крист. $(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_3$; М 222,126; $T_{\text{пл}}$ 205°; $T_{\text{разл}}$ 205°; Раств.: ацетон: 4,36 (0°), 7,3 (20°), 18 (58°), ацетонитрил: х.р., бензол: 0,02 (10°), 0,045 (20°), 0,301 (70°), вода: 0,07 (20°), ДМФА: х.р., эф.: пл.р., изоамиловый спирт: 0,02 (0°), 0,026 (20°), 0,32 (70°), метанол: 0,14 (0°), 0,235 (20°), 1,27 (64,5°), метилацетат: х.р., тетрахлоорметан: 0,005 (50°), 0,015 (70°), толуол:

0,018 (10°), 0,02 (20°), 0,125 (60°), хлф.: 0,015 (20°), этанол: 0,04 (0°), 0,105 (20°), 0,89 (70°), этилацетат: 0,05 (10°), 0,055 (20°), 0,075 (30°); Пл.: 1,816 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: 70,6 (т); ΔД₅₀: 500 (б. мыши, п/о); Лит.: [439] 486-487, [1441] 512, [291] 196, [527] 223, [801] 227-244

1814. **гектан** CH₃(CH₂)₉₈CH₃; М 1404,674; Т_{пл} 115,2°; Лит.: [1517] 340, [595] 221, [733] 87

1815. **гелий** (helium) бц. г. He; М 4,002; Т_{кип} -268,93°; Раств.: вода: 0,000173 (0°), 0,000177 (10°), 0,000179 (30°), 0,000191 (50°), 0,000216 (75°), этанол: 0,0005 (15°), 0,00057 (25°); Пл.: 0,13 (-269°, г/см³, ж.), 0,0001785 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-271,9°), 10 (-271,4°), 100 (-270,5°); ДП: 1,000068 (0°); Вязк.: 0,0188 (0°), 0,0229 (100°), 0,0269 (200°), 0,0342 (400°), 0,0407 (600°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (г); ΔG⁰₂₉₈: 0 (г); S⁰₂₉₈: 126,04 (г); С_p⁰: 20,79 (г); ΔH_{пл}: 0,00723; ΔH_{кип}: 0,084; Т_{крит}: -267,95; Р_{крит}: 0,229; Пл_{крит}: 0,0693; Лит.: [103] 11-51, [1395] 994, [289] 601-604, [480] 235, [490] 50, [498] 36, [734] 44-46, [735] 540-541, [900] 24, 61

1816. **гельветикозид дигидрат** игольчатые крист. C₂₉H₄₆O₁₂; М 586,668; Т_{пл} 153-157°; ΔД₅₀: 0,099 (кошки, в/в), 54 (крысы, в/в), 0,867 (морские свинки, в/в), 7,8 (мыши, в/б), 0,103 (обезьяны, в/в); Лит.: [318] 731, [281] 162

1817. **генгептаконтан** CH₃(CH₂)₆₉CH₃; М 997,903; Т_{пл} 98-113°; Лит.: [765] 96-97

1818. **гентетраконтан** CH₃(CH₂)₃₉CH₃; М 577,106; Т_{пл} 80,7°; Лит.: [765] 92-93

1819. **гентриаконтан** CH₃(CH₂)₂₉CH₃; М 436,800; Т_{пл} 67,3°; Т_{кип} 458°; Давл. паров: 1 (240°), 10 (291°), 40 (331°), 100 (363°), 400 (422°); Лит.: [1044] 674, [859] 10

1820. **1-гентриаконтанола** CH₃(CH₂)₂₉CH₂OH; М 452,840; Т_{пл} 87°; Лит.: [658] 283

1821. **генэйкозан** крист. CH₃(CH₂)₁₉CH₃; М 296,570; Т_{пл} 40,2°; Т_{кип} 356°; Пл.: 0,7778 (40,3°, к в.4, ж.), 0,7589 (70°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (160°), 3 (179,8°), 10 (207°), 15 (215°), 40 (244°), 100 (272°), 400 (326°); Лит.: [1044] 672, [1045] 596-597, [859] 10

1822. **1-генэйкозанола** CH₃(CH₂)₁₉CH₂OH; М 312,570; Т_{пл} 69°; Лит.: [658] 283

1823. **гептагексаконтан** CH₃(CH₂)₆₅CH₃; М 941,797; Т_{пл} 104,1°; Лит.: [765] 96-97

1824. **гептадекамолибдена гептатетраконтаоксид** черн. игольчатые крист. MO₁₇O₄₇; М 2382,952; Т_{раза} >630°; Пл.: 4,72 (20°, г/см³, т.); ΔG⁰₂₉₈: -502,4 (т); Лит.: [921] 374

1825. **гептадекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_3$; М 240,500; $T_{\text{пл}}$ 22°; $T_{\text{кип}}$ 302,1°; Пл.: 0,778 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (117°), 10 (162°), 40 (195,9°), 100 (223,3°), 400 (273,8°); Лит.: [1044] 670, [186] 3084

1826. **1-гептадеканол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_2\text{OH}$; М 256,467; CAS 1454-85-9; $T_{\text{пл}}$ 54°; Лит.: [331] 1090, [658] 283

1827. **1-гептадециламин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 255,482; $T_{\text{пл}}$ 49°; $T_{\text{кип}}$ 336°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (188,9°); Лит.: [971] 192-193

1828. **гептадецилтриметиламмония бромид** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Br}$; М 378,430; $T_{\text{пл}}$ 210°; Лит.: [329] 50

1829. **гептанола фторсульфонат** черн. $\text{I}_7\text{SO}_3\text{F}$; М 987,390; $T_{\text{пл}}$ 90,5°; Лит.: [106] 451, [480] 189-190

1830. **гептакарбониддинитрозилидмарганец** темнокрасн. $\text{Mn}_2(\text{CO})_7(\text{NO})_2$; М 365,959; $T_{\text{раза}}$ 140°; Лит.: [734] 516-517

1831. **гептакозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{25}\text{CH}_3$; М 380,700; $T_{\text{пл}}$ 58,9°; $T_{\text{кип}}$ 422°; Давл. паров: 1 (212°), 10 (262°), 40 (300°), 100 (331°), 400 (389°); Лит.: [1044] 673, [859] 10

1832. **гептаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{68}\text{CH}_3$; М 983,876; $T_{\text{пл}}$ 105°; Лит.: [590] 36, [1384] 126

1833. **гептан** (n-heptane, н-гептан) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$; М 100,202; CAS 142-82-5; $T_{\text{пл}}$ -90,601°; $T_{\text{кип}}$ 98,427°; Раств.: вода: 0,000293 (25°), эф.: смеш., метанол: 22,3 (5°), 25 (10°), 28,1 (15°), 32,1 (20°), 36,3 (25°), 41,9 (30°), 48,5 (35°), 58,4 (40°), смеш. (51,2°), хлф.: р., этанол: 100 (20°); Пл.: 0,68368 (20°, г/см³, ж.), 0,68376 (20°, к в.4, ж.), 0,69763 (25°, к в.4, ж.); n 1,38764 (20°); Давл. паров: 1 (-33°), 10 (-2°), 40 (22,4°), 100 (41,8°), 400 (78°); $T_{\text{всп}}$: -4; $T_{\text{свосп}}$: 223; Лит.: [1044] 643, [1045] 596-597, [1447] 127, [1517] 340, [151] 339, [291] 562-563, 566, [299] 11-13, [331] 434-435, [437] 200

1834. **гепталь** (энантиковый альдегид) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CHO}$; М 114,180; $T_{\text{пл}}$ -45°; $T_{\text{кип}}$ 153°; Раств.: вода: 0,31 (0°); LD_{50} : 3000 (крысы, п/о); Лит.: [1441] 524, [331] 425, [1417] 20-21; Синт.: [610] 341

1835. **1,7-гептандикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** (азелаиновой кислоты диэтиловый эфир, этилазелат) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OOC}(\text{CH}_2)_5\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 244,330; $T_{\text{кип}}$ 291°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 14 (152°); Лит.: [1045] 400-401

1836. **1-гептанол** (гептанол-1, гептиловый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{OH}$; М 116,210; $T_{\text{пл}}$ -34,1°; $T_{\text{кип}}$ 176,3°; Раств.: вода:

0,09 (18°), 0,28 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,82601 (15°, г/см³, ж.), 0,8219 (20°, г/см³, ж.); ЛД₅₀: 6000 (б. мыши, п/о), 750 (кролики, п/о), 1600 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 600-601, [291] 567, [331] 438-440, [437] 115, [1489] 108; Синт.: [999] 156-158

1837.2-гептанон CH₃CH₂CH₂CH₂CH₂COCH₃; М 114,185; Т_{пл} -35,5°; Т_{кип} 151,45°; Раств.: вода: 0,4381 (20°); Лит.: [971] 196-197, [331] 424, [591] 151; Синт.: [999] 247-249

1838.4-гептанон (бутирон, дипропилкетон) бц. ж. CH₃CH₂CH₂COCH₂CH₂CH₃; М 114,190; Т_{пл} -32,6°; Т_{кип} 144°; Раств.: вода: 0,7342 (0°), 0,5321 (10°), 0,4282 (20°), 0,319 (25,5°), 0,3106 (75°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8205 (15°, к в.4, ж.), 0,8174 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 602-603, [331] 425

1839.1-гептантиол (гептилмеркаптан) ж. CH₃(CH₂)₆SH; М 132,270; Т_{пл} -43,4°; Т_{кип} 174-176,2°; Лит.: [1045] 602-603, [1511] 651

1840.гептарения триборид Re₇B₃; М 1335,882; Т_{пл} 2000°; Лит.: [974] 172

1841.гептарутения триборид Ru₇B₃; М 739,923; Т_{пл} 1660°; Лит.: [974] 172

1842.гептасеры оксид оранжев. крист. S₇O; М 240,454; Т_{пл} 55°; Т_{разл} 55°; Лит.: [480] 49, [1146] 18

1843.гептасилан бц. ж. Si₇H₁₆; М 212,730; Т_{пл} -30,1°; Лит.: [479] 319

1844.гептасульфан зелен. ж. HS-S₅-SH; М 226,470; Т_{разл} 130°; ПЛ.: 1,721 (20°, г/см³, ж.); n 1,893 (20°); Лит.: [1444] 456, [655] 165

1845.гептасульфуримид (гептасеры имид) бц. крист. HNS₇; М 239,480; Т_{пл} 113°; Лит.: [60] 113-114, [734] 397-398

1846.гептатриаконтан CH₃(CH₂)₃₅CH₃; М 520,999; Т_{пл} 77,7°; Т_{кип} 504°; Давл. паров: 1 (276°), 10 (329°), 40 (370°), 100 (403°), 400 (463°); Лит.: [1044] 675

1847.1-гептатриаконтанол CH₃(CH₂)₃₅CH₂OH; М 536,999; Т_{пл} 92,7°; Лит.: [658] 283

1848.гептафен светло-оранжев. пластинчатые крист. C₃₀H₁₈; М 378,460; Т_{пл} 473-474°; Лит.: [601] 400-401

1849.гептафторизопрониода(III) перхлорат (CF₃)₂CFI(ClO₄)₂; М 494,830; Т_{пл} 71-73°; Т_{разл} 100°; Лит.: [1314] 1824

1850.1,1,1,2,3,3,3-гептафтор-2-хлорпропан CF₃CFCICF₃; М 204,474; Т_{кип} -2°; Лит.: [1405] 452

1851.гептафторхлорциклобутан C₄ClF₇; М 216,485; Т_{кип} 23-25°; Лит.: [1476] 31

1852. 2,2,4,4,6,6,8-гептафтор-8-хлорциклотетрафосфазен $\text{ClF}_7\text{N}_4\text{P}_4$; М 348,364; $T_{\text{пл}} -5^\circ$; $T_{\text{кип}} 117^\circ$; Лит.: [734] 461

1853. гептахлор (1,4,5,6,7,8,8-гептахлор-3а,4,7,7а-тетрагидро-4,7-метаноинден, велзикол 104, гептазол, гептамюль, соединение 104) бел. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_7$; М 373,320; CAS 76-44-8; $T_{\text{пл}} 95-96^\circ$; Раств.: ацетон: 15 (27°), бензол: 106 (27°), вода: 0,0000056 (25°), 0,000049 (45°), ксилол: х.р., тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., циклогексанон: х.р., этанол: 4,5 (27°); Пл.: 1,6 (71°, г/см³, т.); ЛД_{50} : 50 (кошки, в/ж), 500 (кролики, накожно), 57-340 (крысы, в/ж), 68-475 (мышы, в/ж); Лит.: [62] 652, [445] 559-563, 700-703, [331] 624-625, [524] 259-266, [625] 397-399, [677] 69-71

1854. гептацезия оксид бронзов. Cs_7O ; М 946,340; $T_{\text{пл}} 4,3^\circ$; Лит.: [479] 90

1855. 1-гептен $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CH}_2$; М 98,186; $T_{\text{пл}} -119^\circ$; $T_{\text{кип}} 93,64^\circ$; Раств.: вода: 0,001817 (25°); Лит.: [971] 196-197, [331] 421

1856. 1-гептиламин $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 115,217; $T_{\text{кип}} 155^\circ$; Лит.: [1511] 612

1857. гептилнитрит ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{ONO}$; М 145,210; $T_{\text{кип}} 156^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р.; Пл.: 0,8939 (0°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 604-605

1858. 4-гептилоксифенол $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 208,300; $T_{\text{пл}} 60^\circ$; Лит.: [1045] 1044-1045

1859. 1-гептин $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{-CCH}$; М 96,170; $T_{\text{пл}} -81^\circ$; $T_{\text{кип}} 99,7^\circ$; Раств.: вода: 0,0094 (25°); Лит.: [331] 413, [428] 239

1860. 2-гептин $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{-CC-CH}_3$; М 96,170; $T_{\text{кип}} 112^\circ$; Раств.: вода: 0,01635 (25°); Лит.: [331] 414, [428] 239

1861. 3-гептин $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CC-CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 96,170; $T_{\text{кип}} 105-106^\circ$; Лит.: [971] 196-197

1862. гераналь (Е-3,7-диметил-2,6-октадиеналь, Е-цитраль, альфа-цитраль) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCHO}$; М 152,240; $T_{\text{кип}} 229^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8898 (20°, к в.4, ж.); n 1,4896 (20°); Давл. паров: 20 (119°); Лит.: [1045] 1110-1111, [1445] 391

1863. германий (germanium) светло-сер. кубические мет. Ge; М 72,590; $T_{\text{пл}} 937^\circ$; $T_{\text{кип}} 2850^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,323 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1414°), 0,1 (1588°), 1 (1802°), 10 (2074°), 100 (2430°); Пов.нат.: 600 (959°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 31,1 (т); C^0_p : 23,4 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 37; Лит.: [1517] 216, [479] 347-348, [490] 50, [732] 7-17, [734] 626-627, [900] 61

1864. **германий-мышьяк (1/1)** GeAs; M 147,560; T_{пл} 737°; Лит.: [479] 519

1865. **германия(IV) ацетат** бел. игольчатые крист. Ge(CH₃COO)₄; M 308,816; T_{пл} 156°; Лит.: [479] 363, [734] 636

1866. **германия(II) бромид** желт. пор. GeBr₂; M 232,448; T_{пл} 122°; T_{разл} 150°; Лит.: [479] 355

1867. **германия(IV) бромид** сер. кубические крист. GeBr₄; M 392,256; T_{пл} 26,1°; T_{кип} 186,8°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол абс.: р.; Пл.: 3,13 (29°, г/см³, ж.); ΔH⁰₂₉₈: -348,1 (ж); ΔH_{кип}: 41; ΔH⁰₂₉₈: -298,7 (г); S⁰₂₉₈: 396 (г); C_p⁰: 101,7 (г); Лит.: [479] 356, [535] 112-113

1868. **германия(II) гипофосфит - германия(II) бромид (1/1)** Ge(H₂PO₂)₂ • GeBr₂; M 435,065; T_{пл} 129°; Лит.: [1247] 2165

1869. **германия(II) гипофосфит - германия(II) хлорид (1/1)** Ge(H₂PO₂)₂ • GeCl₂; M 346,160; T_{пл} 124°; Лит.: [1247] 2165

1870. **германия(IV) дигидроксид-оксид** бел. GeO(OH)₂; M 122,650; T_{разл} 380°; pK_a (1) = 8,77 (25°, вода); pK_a (2) = 12,72 (25°, вода); Лит.: [655] 112, [732] 20

1871. **германия(IV) дифторид-дихлорид** GeF₂Cl₂; M 181,543; T_{пл} -51,8°; T_{кип} -2,8°; Лит.: [734] 634, [964] 316

1872. **германия(II) имид** GeNH; M 87,655; T_{разл} 250°; Лит.: [734] 640

1873. **германия(IV) имид** Ge(NH)₂; M 102,669; T_{разл} 150°; Лит.: [734] 640

1874. **германия(II) иодид** желто-оранжев. гексагональные крист. GeI₂; M 326,450; T_{возг} 240°; T_{разл} 550°; Пл.: 5,37 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -77,8 (г); ΔH⁰₂₉₈: 74 (г); S⁰₂₉₈: 334 (г); C_p⁰: 56,5 (г); Лит.: [479] 355, [535] 112-113

1875. **германия(IV) иодид** красновато-оранж. кубические крист. GeI₄; M 580,260; T_{пл} 146°; T_{кип} 400°; T_{разл} 440°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 4,32 (26°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -143,3 (г); ΔH⁰₂₉₈: -38 (г); S⁰₂₉₈: 429 (г); C_p⁰: 104,2 (г); Лит.: [479] 356, [535] 112-113, [734] 634

1876. **германия(II) нитрид** Ge₃N₂; M 245,933; T_{разл} 500°; Лит.: [734] 640

1877. **германия(IV) нитрид** светло-коричнев. гексагональные крист. Ge₃N₄; M 273,950; T_{разл} 450°; Раств.: вода: н.р.; ΔH⁰₂₉₈: -70,3 (г); Лит.: [535] 112-113, [734] 640

1878. **германия(II) оксид** черн. крист. GeO; M 88,590; T_{возг} 700°; Раств.: вода: м.р.; ΔH⁰₂₉₈: -255 (г); ΔH⁰₂₉₈: -30,7 (г); S⁰₂₉₈: 223,8 (г); C_p⁰: 30,8 (г); Лит.: [900] 61

1879. **германия(IV) оксид-дихлорид** бц. ж. GeOCl_2 ; M 159,550; $T_{\text{пл}} -56^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [535] 114-115, [734] 634

1880. **германия(IV) оксид нерастворимый** бел. тетрагональные крист. GeO_2 ; M 104,590; $T_{\text{пл}} 1086^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,24 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -580,15 (т); ΔG_{298}^0 : -521,6 (т); S_{298}^0 : 39,7 (т); C_p^0 : 50,17 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 21,1; Лит.: [1045] 54-55, [732] 19, [734] 630, [900] 61

1881. **германия(IV) оксид растворимый** (германия диоксид) бел. тригональные крист. GeO_2 ; M 104,590; $T_{\text{пл}} 1116^\circ$; Раств.: вода: 0,43 (20°), 1 (100°); Пл.: 4,703 (18° , г/см³, т.); n 1,65 (20°); ΔH_{298}^0 : -554,7 (т); ΔG_{298}^0 : -500,8 (т); S_{298}^0 : 55,27 (т); C_p^0 : 52,09 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17; Лит.: [1045] 54-55, [289] 551-552, [732] 18-20, [734] 630, [900] 61

1882. **германия(II) селенид** темно-коричнев. GeSe ; M 151,600; $T_{\text{пл}} 675^\circ$; Лит.: [655] 113, [734] 639

1883. **германия(IV) селенид** оранжев. ромбические крист. GeSe_2 ; M 230,560; $T_{\text{пл}} 707^\circ$; ΔH_{298}^0 : -63 (т); S_{298}^0 : 112 (т); C_p^0 : 71,2 (т); Лит.: [535] 114-115, [734] 639

1884. **германия(II) сульфид** красно-коричнев. ромбические крист. GeS ; M 104,650; $T_{\text{пл}} 665^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,0473 (-33°), вода: 0,24 (20°); Пл.: 4,01 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -70,09 (т); ΔG_{298}^0 : -70,97 (т); S_{298}^0 : 65,98 (т); C_p^0 : 47,78 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 21; Лит.: [1039] 43, [289] 552, [734] 639, [900] 61

1885. **германия(IV) сульфид** бел. кубические крист. GeS_2 ; M 136,710; $T_{\text{пл}} 840^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 3,112 ($-32,9^\circ$), вода: 0,45 (20°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,94 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -38,38 (т); ΔG_{298}^0 : -39,9 (т); S_{298}^0 : 78,28 (т); C_p^0 : 50 (т); Лит.: [1039] 43, [289] 552, [900] 61

1886. **германия(II) теллурид** сер. GeTe ; M 200,240; $T_{\text{пл}} 725^\circ$; Лит.: [655] 113, [734] 639

1887. **германия(IV) трифторид-хлорид** GeF_3Cl ; M 165,088; $T_{\text{пл}} -66^\circ$; $T_{\text{кип}} -20^\circ$; Лит.: [734] 634

1888. **германия фосфид** моноклинные крист. GeP ; M 103,610; $T_{\text{пл}} 725^\circ$; Лит.: [1445] 133

1889. **германия(II) фторид** бц. ромбические крист. GeF_2 ; M 110,640; $T_{\text{пл}} 110^\circ$; ΔH_{298}^0 : -586 (т); ΔH_{298}^0 : -473 (т); S_{298}^0 : 271 (т); C_p^0 : 48,1 (т); Лит.: [479] 355, [535] 114-115

1890. **германия(IV) фторид** (германия тетрафторид) бц. г. GeF_4 ; M 148,580; $T_{\text{возр}} -36,6^\circ$; Раств.: вода: реаг., фтороводород: 0,106 ($-23,8^\circ$), 0,1 ($-9,8^\circ$), 0,1 ($11,9^\circ$); Пл.: 0,00665 (20° , г/см³, г.); Давл. па-

ров: 1 (-109°), 10 (-85°), 100 (-61°); ΔH_{298}^0 : -1190 (г); ΔG_{298}^0 : -1150 (г); S_{298}^0 : 303 (г); C_p^0 : 82 (г); $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 31; Лит.: [1405] 99, [734] 634, [900] 62

1891. **германия(IV) фторид тригидрат** бел. $\text{GeF}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 202,679; $T_{\text{раза}} > 100^\circ$; Лит.: [655] 112

1892. **германия(IV) фторид трихлорид** GeFCl_3 ; М 197,997; $T_{\text{пла}} -50^\circ$; $T_{\text{кип}} 37^\circ$; Лит.: [734] 634

1893. **германия(II) хлорид** бел. GeCl_2 ; М 143,546; $T_{\text{раза}} > 75^\circ$; Лит.: [655] 112

1894. **германия(IV) хлорид** бц. ж. GeCl_4 ; М 214,400; $T_{\text{пла}} -49,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 83,1^\circ$; Раств.: вода: реак., эф.: р., серная кислота 100%: н.р. (279°), сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 1,87 (25°, г/см³, ж.); n 1,464 (20°); Давл. паров: 1 (-44,2°), 10 (-14,4°), 100 (27,9°); ΔH_{298}^0 : -504,6 (г); ΔG_{298}^0 : -466 (г); S_{298}^0 : 347,7 (г); C_p^0 : 96,2 (г); ΔH_{298}^0 : -540 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 33; $T_{\text{крит}}^0$: 279; $P_{\text{крит}}^0$: 3,85; $\rho_{\text{крит}}^0$: 0,65; Лит.: [734] 634, [900] 62

1895. **германия(IV) цианат** $\text{Ge}(\text{NCO})_4$; М 240,707; $T_{\text{пла}} 8^\circ$; $T_{\text{кип}} 204^\circ$; Лит.: [1473] 127, [734] 635

1896. **германия(IV) цианид** бел. $\text{Ge}(\text{CN})_4$; М 176,710; $T_{\text{раза}} 80^\circ$; Лит.: [655] 112, [734] 635

1897. **гермилнатрий** бел. NaGeH_3 ; М 98,654; $T_{\text{раза}} -33^\circ$; Лит.: [734] 641

1898. **героин** (diacetylmorphine, diagesil, diamorphine, heroin, диацетилморфин) бц. крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{NO}_5$; М 369,420; CAS 561-27-2; $T_{\text{пла}} 171^\circ$; Раств.: вода: 0,058 (20°), эф.: 1,4 (20°), хлф.: р., этанол: 4 (20°); Давл. паров: 12 (272°); ΔD_{50} : 22 (); Лит.: [1045] 800-801, [42] 186, [291] 816, [369] 57, [370] 141, [421] 17

1899. **героина гидрохлорид моногидрат** бц. крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{ClNO}_6$; М 423,900; CAS 561-27-2; $T_{\text{пла}} 230^\circ$; Раств.: вода: 50 (20°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1045] 800-801

1900. **гибберелиновая кислота** (гибберелин А3) $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{O}_6$; М 346,370; $T_{\text{пла}} 233^\circ$; Лит.: [1195] 2046

1901. **гидразин** (hydrazine) бц. ж. N_2H_4 ; М 32,050; $T_{\text{пла}} 2^\circ$; $T_{\text{кип}} 113,5^\circ$; Раств.: вода: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,008 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (18,9°), 100 (61,8°); ДП: 58 (25°); Вязк.: 1,21 (5°), 0,91 (25°); Пов.нат.: 66,7 (25°); ΔH_{298}^0 : 50,5 (ж); ΔG_{298}^0 : 149,2 (ж); S_{298}^0 : 121 (ж); C_p^0 : 98,83 (ж); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 12,66; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 41; ΔD_{50} : 60 (крысы, в/ж), 59 (мышы, в/ж); $T_{\text{крит}}^0$: 380; $P_{\text{крит}}^0$: 14,7; Лит.: [440] 92-94, [498] 55, [734] 403-404, [425], [900] 51; Синт.: [452] 125

1902. **гидразина азид** бц. моноклинные крист. $\text{N}_2\text{H}_5\text{N}_3$; М 75,070; $T_{\text{пла}} 75,4^\circ$; $T_{\text{раза}} 130^\circ$; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.:

н.р., метанол: 6,1 (23°), сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: 1,2 (23°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,4 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 246 (т); Лит.: [778], [1045] 14-15, [1441] 548, [373] 165-166

1903. **гидразина ацетат** бел. $\text{CH}_3\text{COON}_2\text{H}_5$; М 92,097; $T_{\text{пл}}$ 101°; Лит.: [655] 133

1904. **гидразина гексафторсиликат** бц. крист. $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{SiF}_6$; М 176,140; $T_{\text{разл}}$ 186°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Лит.: [1045] 14-15

1905. **гидразина гидрохлорид** бц. игольчатые крист. $\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl}$; М 68,510; $T_{\text{пл}}$ 89°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Лит.: [1045] 14-15

1906. **гидразина дигидрохлорид** бц. кубические крист. $\text{N}_2\text{H}_6\text{Cl}_2$; М 104,970; $T_{\text{пл}}$ 198°; Раств.: вода: 270,4 (23°), этанол: м.р.; Пл.: 1,42 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -364 (т); Лит.: [900] 51

1907. **гидразина динитрат** бц. игольчатые крист. $\text{N}_2\text{H}_6(\text{NO}_3)_2$; М 158,070; $T_{\text{пл}}$ 104°; $T_{\text{разл}}$ 104°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [1045] 14-15

1908. **гидразина диформиат** бц. кубические крист. $(\text{HCOO})_2\text{N}_2\text{H}_6$; М 124,100; $T_{\text{пл}}$ 128°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 14-15

1909. **гидразина ди(2-хлорэтилфосфонат)** (гидрел) бел. крист. $\text{C}_4\text{H}_{16}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6\text{P}_2$; М 321,033; $T_{\text{пл}}$ 89-90°; Лит.: [678] 41-42

1910. **гидразина нитрат альфа-форма** бц. игольчатые крист. $\text{N}_2\text{H}_5\text{NO}_3$; М 95,600; $T_{\text{пл}}$ 70,7°; $T_{\text{возг}}$ 140°; Раств.: вода: 174,9 (10°), 217,2 (15°), 266,3 (20,01°), 327,5 (25,01°), 402,2 (30,01°), 490,3 (35,01°), 607,2 (40,02°), 737,6 (45,02°), 1034 (50,01°), 1458 (55,01°), 2127 (60,02°), этанол: м.р.; Лит.: [1039] 331, [1045] 14-15, [289] 1028, [373] 165, [781] 168-170

1911. **гидразина нитрат бета-форма** $\text{N}_2\text{H}_5\text{NO}_3$; М 95,600; $T_{\text{пл}}$ 62,09°; Лит.: [781] 169

1912. **гидразина оксалат** бц. игольчатые крист. $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{C}_2\text{O}_4$; М 154,130; $T_{\text{пл}}$ 148°; Раств.: вода: 200 (25°), эф.: н.р.; Лит.: [1045] 14-15

1913. **гидразина перхлорат** бел. моноклинные крист. $\text{N}_2\text{H}_5\text{ClO}_4$; М 132,504; $T_{\text{пл}}$ 142,4°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,91 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -176,2 (т); Лит.: [1441] 548, [1523] 459

1914. **гидразина пикрат полугидрат** желт. крист. $((\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{ON}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 270,160; $T_{\text{пл}}$ 201,3°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 14-15, [289] 1029

1915. **гидразина сульфат** бц. ромбические крист. $(\text{N}_2\text{H}_6)\text{SO}_4$; М 130,120; $T_{\text{пл}}$ 254°; Раств.: вода: 2,87 (20°), 3,41 (25°), 3,89 (30°), 4,16 (40°), 7 (50°), 9,07 (60°), 14,4 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 1,37

(20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1030, [900] 51; Синт.: [999] 158-160, [618] 32-33

1916. **гидразина тартрат** (N₂H₄)₂ • HOOCCH(OH)(OH)COOH; М 182,130; T_{пл} 183°; Раств.: вода: 6 (0°); Лит.: [75] 3.30

1917. **гидразина хлорат** крист. N₂H₅ClO₃; М 116,510; T_{пл} 80°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,782 (-73°, г/см³, ж.); Лит.: [90] Н194-Н195

1918. **гидразин - боран (1/1)** бц. крист. N₂H₄ • BH₃; М 45,880; T_{пл} 61°; T_{разл} 61°; Лит.: [735] 27

1919. **гидразин гидрат** бц. ж. N₂H₄ • H₂O; М 50,060; T_{пл} -51,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,03 (21°, г/см³, ж.); Давл. паров: 740 (118,5°); pK_b (1) = 5,9 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -242,6 (ж); ΔH⁰₂₉₈: -205 (г); S⁰₂₉₈: 264 (г); ΔD₅₀: 55 (кролики, в/ж), 129 (крысы, в/ж), 40 (морские свинки, в/ж), 83 (мыши, в/ж); Лит.: [1045] 14-15, [900] 51

1920. **1,2-гидразиндикарбоновой кислоты диазидоангидрид** (гидразиндикарбоназид) N₃C(O)NHNHC(O)N₃; М 170,090; T_{пл} 150-152°; T_{разл} 152°; Раств.: ацетон: х.р., бензин: н.р., бензол: м.р., вода: м.р., эф.: х.р., хлф.: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [373] 283-284

1921. **гидразинмуравьиная кислота** (гидразинкарбоновая кислота) бел. пор. H₂NNHCOOH; М 76,055; T_{разл} 90°; Лит.: [78] 203

1922. **3-гидразиноизохинолин** светло-желт. крист. C₉H₉N₃; М 159,190; T_{пл} 94-96°; Лит.: [987] 21; Синт.: [987] 21

1923. **3-гидразиноизохинолина N-оксид** C₉H₉N₃O; М 175,187; T_{пл} 208-210°; Лит.: [987] 20-21; Синт.: [987] 20-21

1924. **8-гидразинохинолин** C₉H₉N₃; М 159,188; T_{пл} 64°; Лит.: [701] 5-8; Синт.: [701] 5-8

1925. **гидрастин** (hydrastine) бц. ромбические крист. C₂₁H₂₁NO₆; М 383,395; CAS 118-08-1; T_{пл} 132°; Раств.: бензол: 9,76 (20°), вода: 0,003 (20°), 0,025 (80°), эф.: 0,8 (25°), петр.эф.: 0,073 (20°), хлф.: р., этанол: 0,74 (25°), 6,3 (60°), этилацетат: 4,22 (20°); pK_{BH}⁺ (1) = 7,8 (25°, вода); Лит.: [62] 663, [1045] 610-611, [23] 505-506, [291] 811-812, [728] 186-189

1926. **гидридо-бис(триэтилфосфин)хлороплатина(II)** бц. PtHCl(P(C₂H₅)₃)₂; М 467,859; T_{пл} 82°; Лит.: [735] 395

1927. **гидробензамид** (N, N-дибензилиден-альфа, альфа-толуолдиамин, hydrobenzamide, трибензальдиамин) бц. призматические крист. (р.п. этанол) C₂₁H₁₈N₂; М 298,380; T_{пл} 101°; T_{кнп} 130°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хинолин: 3,94 (20°), этанол: 1,99 (20°); Лит.: [1045] 612-613, [291] 811; Синт.: [699] 79-80

1928. **гидрокодон** (dicodid) $C_{18}H_{21}NO_3$; M 299,360; CAS 76-42-6; $T_{пл}$ 198°; LD_{50} : 8,57 (мышь, п/к); Лит.: [62] 664-665, [42] 192-193, [223] 1020-1021

1929. **гидрокодона битартрат гемипентагидрат** $C_{44}H_{76}N_2O_{29}$; M 1097,070; CAS 34195-34-1; $T_{пл}$ 118-128°; LD_{50} : 375 (крысы, п/о); Лит.: [42] 192-193, [223] 1020

1930. **гидрокодона гидрохлорид моногидрат** $C_{18}H_{24}ClNO_4$; M 353,840; CAS 124-90-3; $T_{пл}$ 185-186°; $T_{разл}$ 186°; Лит.: [42] 192-193

1931. **4-гидроксиазобензол** ромбические крист. $HO_6C_6H_4N=NC_6H_5$; M 198,221; $T_{пл}$ 152-156°; Раств.: вода: 0,00218 (25°); pK_a (1) = 8,3 (25°, вода); Лит.: [1045] 402-403, [1046] 92, [331] 831

1932. **4-гидроксиамфетамина гидрохлорид** (4-НА) $HO_6C_6H_4CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 187,667; $T_{пл}$ 171-172°; Лит.: [14]

1933. **гидроксиацетон** (1-гидрокси-2-пропанон, 1-окси-2-пропанон, acetol, ацетилкарбинол, ацетол) бц. ж. CH_3COCH_2OH ; M 74,079; $T_{пл}$ -17°; $T_{кип}$ 146°; $T_{разл}$ 146°; Лит.: [1045] 460-461, [227] 22

1934. **2-гидроксибензальдегид** (орто-гидроксибензойный альдегид, салициловый альдегид) бц. ж. $HO_6C_6H_4CHO$; M 122,121; $T_{пл}$ -7°; $T_{кип}$ 196,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: 64,6 (12°), вода: 0,008077 (25°), 1,72 (86°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1669 (20°, г/см³, ж.); n 1,5736 (19,7°); Давл. паров: 18 (86°), 20 (88,7°); pK_a (1) = 8,37 (25°, вода); ДП: 17,1 (30°); Дип.: 2,9 (20°); Лит.: [291] 498-499, [331] 372, [878] 114, 123, [900] 177; Синт.: [408] 46, [653] 100-101

1935. **3-гидроксибензальдегид** (м-оксибензальдегид) бц. игольчатые крист. $HO_6C_6H_4CHO$; M 122,121; $T_{пл}$ 102°; $T_{кип}$ 240°; Раств.: бензол: 6,31 (61°), вода: 2,73 (43°), эф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 19 (85°); pK_a (1) = 8,98 (25°, вода); Лит.: [1045] 474-475, [291] 498-499; Синт.: [1002] 363-364

1936. **4-гидроксибензальдегид** (п-оксибензальдегид) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $HO_6C_6H_4CHO$; M 122,121; $T_{пл}$ 116°; Раств.: бензол: 3,68 (65°), вода: 1,38 (30,5°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 7,61 (25°, вода); Лит.: [1045] 474-475, [291] 498-499, [331] 372; Синт.: [436], [1418] 322

1937. **4-гидроксибензиловый спирт** (альфа,4-диокситолуол) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $HO_6C_6H_4CH_2OH$; M 124,140; $T_{пл}$ 110-124°; $T_{кип}$ 252°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 484-485; Синт.: [861] 53-54

1938. **3-гидроксibenзойная кислота** (3-оксибензойная кислота, м-оксибензойная кислота) бц. ромбические крист. (р.п. вода) $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 199-201,3°; Раств.: 1-бутанол: 26,1 (36,5°), бензол: 0,008 (20°), 0,01 (25°), 0,012 (30°), 0,017 (40°), 0,028 (50°), 0,047 (60°), вода: 0,3488 (0°), 0,547 (10°), 1,188 (30°), 3,88 (50°), 11,03 (80°), 36,99 (100°), метанол: 115,4 (15°), муравьиная кислота 95%: 2,37 (20,8°), этанол 99%: 65,56 (65°); $\text{pK}_a(1) = 4,08$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 9,92$ (19°, вода); Лит.: [1045] 496-497, [1046] 92, [291] 528-529, [331] 376

1939. **4-гидроксibenзойная кислота** (4-оксибензойная кислота, п-оксибензойная кислота, парабен) $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 210°; Раств.: 1-бутанол: 24,3 (25°), бензол: 0,0018 (10°), 0,0027 (20°), 0,0045 (30°), 0,066 (80°), вода: 0,2494 (0°), 0,4975 (20°), 0,7488 (30°), 2,534 (75°), диоксан: 14,5 (25°), этанол 99%: 63,27 (67°); $\text{pK}_a(1) = 4,58$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 9,46$ (25°, вода); Лит.: [1045] 498-499, [218] 72, 76, [291] 530-531, [331] 377-378, [878] 166

1940. **2-гидроксibenзойной кислоты бензильный сложный эфир** (бензиасалицилат, салициловой кислоты бензильный эфир) $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOСH}_2\text{C}_6\text{H}_5$; М 228,243; $T_{\text{кнп}}$ 320°; Лит.: [971] 50-51

1941. **4-гидроксibenзойной кислоты бутиловый эфир** (butylparaben, бутилпарабен) $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOСH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 194,227; $T_{\text{пл}}$ 68,5°; Раств.: 1-бутанол: 150 (25°), вода: 0,02039 (25°); Лит.: [218] 73, [331] 750

1942. **2-гидроксibenзойной кислоты 3-хиноулидилового эфира гидрохлорид** $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOС}_7\text{H}_{12}\text{N} \cdot \text{HCl}$; М 283,749; $T_{\text{пл}}$ 266-267°; Лит.: [219] 2

1943. **3-гидроксibenзойной кислоты 3-хиноулидилового эфира гидрохлорид** $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOС}_7\text{H}_{12}\text{N} \cdot \text{HCl}$; М 283,749; $T_{\text{пл}}$ 245-247°; Лит.: [219] 2

1944. **4-гидроксibenзойной кислоты 3-хиноулидилового эфира гидрохлорид** $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOС}_7\text{H}_{12}\text{N} \cdot \text{HCl}$; М 283,749; $T_{\text{пл}}$ 259-261°; Лит.: [219] 2

1945. **4-гидроксibenзойной кислоты этиловый эфир** $\text{HOС}_6\text{H}_4\text{COOС}_2\text{H}_5$; М 166,174; $T_{\text{пл}}$ 116°; $T_{\text{кнп}}$ 297°; Раств.: 1-бутанол: 51,6 (25°), вода: 0,1049 (25°); Лит.: [218] 74, [331] 571-572

1946. **3-гидроксibутаналь** (альдоль, ацетальдоль, бета-оксимасляный альдегид) бц. $\text{СH}_3\text{СH}(\text{OH})\text{СH}_2\text{СНО}$; М 88,120; Раств.: ацетон: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,103 (20°, к в.4, ж.); η 1,461 (20°); Давл. паров: 20 (83°); $\Delta H_{\text{срор}}$: 2287; ΔD_{50} : 2180 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 27, [227] 7, [900] 122

1947. **3-гидрокси-2-бутанон** (acetoin, ацетилметилкарбинол, ацетоин) $\text{CH}_3\text{COCH}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 88,105; $T_{\text{пл}}$ 15°; $T_{\text{кип}}$ 147-148°; Пл.: 1,002 (15°, г/см³, т.); n 1,4178 (20°); Лит.: [1447] 63, [227] 21-22

1948. **6-гидроксигексановой кислоты этиловый эфир** (5-гидроксикапроновой кислоты этиловый эфир) $\text{HOCH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 160,211; Давл. паров: 15 (134°); Лит.: [79] 741

1949. **4-гидрокси-3,5-диметоксибензальдегид** (сиреневой кислоты альдегид, сиреневый альдегид) бц. крист. (р.п. лигроин) $(\text{CH}_3\text{O})_2(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$; М 182,180; $T_{\text{пл}}$ 113°; Раств.: бензол: л.р. (80°), вода: т.р., эф.: л.р., лигроин: т.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 14 (192°); Лит.: [80] 654, [1045] 952-953; Синт.: [1003] 441-443, [554] 20, [554] 19, [554] 21-22

1950. **4-гидрокси-3,5-диметоксибензойная кислота** (syringic acid, сиреневая кислота) крист. $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$; М 198,173; $T_{\text{пл}}$ 204-205°; Лит.: [80] 654; Синт.: [554] 24

1951. **4-гидрокси-3,5-диметоксикоричная кислота** (sinapic acid, синаповая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 224,210; $T_{\text{пл}}$ 192°; Лит.: [81] 360; Синт.: [554] 80

1952. **N-гидрокси-2,5-диметокси-4-этилтиофенилэтиламина гидрохлорид** (НОТ-2) крист. $\text{C}_2\text{H}_5\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2(\text{OH})\text{Cl}$; М 293,810; $T_{\text{пл}}$ 122°; $T_{\text{разл}}$ 122°; Лит.: [14]

1953. **2-гидрокси-3,5-динитробензойная кислота** (3,5-динитросалициловая кислота) $\text{HO}(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$; М 228,116; $T_{\text{пл}}$ 173-174°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: 2,4-динитрофенол, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [77] 1002

1954. **транс-2-гидроксикоричная кислота** (о-кумаровая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 164,160; $T_{\text{пл}}$ 207-208°; $pK_a(1) = 4,61$ (25°, вода); Лит.: [1045] 750-751, [1046] 92

1955. **транс-3-гидроксикоричная кислота** (м-кумаровая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 164,160; $T_{\text{пл}}$ 191°; $pK_a(1) = 4,4$ (25°, вода); Лит.: [1045] 750-751, [1046] 92

1956. **транс-4-гидроксикоричная кислота** (п-кумаровая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 164,160; $T_{\text{пл}}$ 206-213°; Лит.: [1045] 750-751

1957.7-гидроксикумарин (7-оксикумарин, умбеллиферон) игольчатые крист. (р.п. вода) $C_9H_6O_3$; M 162,150; $T_{пл}$ 225°; Раств.: вода: 1 (100°), эф.: т.р., укс.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1030-1031, [1447] 605, [331] 548

1958.гидроксиламин (hydroxylamine) бц. ромбические крист. NH_2OH ; M 33,029; $T_{пл}$ 32°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: 1,2 (35,6°), метанол: 53,85 (5°), сероуглерод: м.р., хлф.: м.р., этанол абс.: 17,65 (15°), этилацетат: 1,6 (77,15°); Пл.: 1,216 (10°, г/см³, т.), 1,204 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 22 (58°); ΔH_{298}^0 : -115 (т); ΔG_{298}^0 : -17,4 (т); S_{298}^0 : 66,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 16,5; $\Delta H_{кип}$: 47,7; Лит.: [440] 97-98, [1045] 14-15, [1441] 559, [289] 1028, [734] 402, [900] 51

1959.гидроксиламина азид бц. чешуйчатые крист. $(NH_3OH)N_3$; M 76,058; $T_{пл}$ 66°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [373] 272

1960.гидроксиламина гидросульфат бел. $(NH_3OH)HSO_4$; M 131,108; $T_{пл}$ 57°; Лит.: [655] 135

1961.гидроксиламина гидрохлорид (гидроксиламмония хлорид) бц. моноклинные крист. $(NH_3OH)Cl$; M 64,490; $T_{пл}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода: 83 (17°), 94,4 (20°), глицерин: р., эф.: н.р., метанол: 16,4 (19,75°), этанол абс.: 4,43 (19,75°); Пл.: 1,67 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -312 (т); Лит.: [1045] 14-15, [289] 1028, [900] 51; Синт.: [999] 164-165

1962.гидроксиламина нитрат бц. крист. $(NH_3OH)NO_3$; M 96,040; $T_{пл}$ 48°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1045] 14-15

1963.гидроксиламина перхлорат бел. $(NH_3OH)ClO_4$; M 133,488; $T_{пл}$ 89°; $T_{разл}$ >150°; Лит.: [655] 135

1964.гидроксиламина сульфат бц. моноклинные крист. $(NH_3OH)_2SO_4$; M 164,140; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: 63,7 (25°), 68,5 (90°), эф.: р., метанол: н.р., этанол: н.р.; LD_{50} : 1000 (б. крысы, в/ж), 1345 (б. мыши, в/ж); Лит.: [900] 51, [1117] 41

1965.гидроксималеиновая кислота $HOOCCH=C(OH)COOH$; M 132,072; $T_{пл}$ 184°; pK_a (1) = 3,41 (25°, вода); pK_a (2) = 5,11 (25°, вода); Лит.: [80] 321, [1046] 92

1966.гидроксималоновая кислота (гартроновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $HOCH(COOH)_2$; M 120,060; $T_{пл}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; pK_a (1) = 2,37 (25°, вода); pK_a (2) = 4,74 (25°, вода); Лит.: [80] 661, [1045] 964-965, [1046] 94

1967. **1-бета-гидроксимасляная кислота** (3-гидроксibuтановая кислота) моноклинные крист. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{COOH}$; М 104,100; $T_{\text{пл}}$ 49-50°; pK_a (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [1045] 772-773, [1046] 92

1968. **гамма-гидроксимасляная кислота** (4-гидроксibuтановая кислота) ж. $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 104,100; $T_{\text{пл}}$ 15-18°; $T_{\text{кип}}$ 178-180°; pK_a (1) = 4,72 (25°, вода); Лит.: [971] 148-149, [1045] 772-773, [1046] 92

1969. **2-гидокси-2-(4-метил-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (ВОHD) $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 247,719; $T_{\text{пл}}$ 181°; Лит.: [14]

1970. **4(5)-(гидроксиметил)имидазола гидрохлорид** $\text{C}_4\text{H}_7\text{ClN}_2\text{O}$; М 134,560; $T_{\text{пл}}$ 107-109°; Лит.: [78] 351; Синт.: [885] 163

1971. **4(5)-(гидроксиметил)имидазола пикрат** $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_5\text{O}_8$; М 327,210; $T_{\text{пл}}$ 205-206°; $T_{\text{разл}}$ 207°; Лит.: [78] 351; Синт.: [885] 162

1972. **N-гидокси-N-метил-3,4-метилendioксиамфетамин оксалат** (FLEA) бел. крист. $\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_{10}$; М 508,520; $T_{\text{пл}}$ 146-147°; Лит.: [14]

1973. **4-гидокси-4-метил-2-пентанон** (диацетонoвый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2(\text{OH})$; М 116,158; $T_{\text{пл}}$ -42,8°; $T_{\text{кип}}$ 169,2°; $T_{\text{разл}}$ 169,2°; ЛД_{50} : 2560 (крысы, в/ж), 3000 (мышы, в/ж); Лит.: [438] 530, 537-538; Синт.: [999] 184-186

1974. **4-гидроксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $\text{HOCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$; М 164,100; $T_{\text{пл}}$ 61°; ЛД_{50} : 500 (мышы, в/б); Лит.: [667] 7, 64

1975. **4-гидроксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{HOCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 180,100; $T_{\text{пл}}$ 161°; ЛД_{50} : 500 (мышы, в/б); Лит.: [667] 12, 64

1976. **1-(2-(2-гидокси-5-метилфенил-ОНN-азокси)фенилазо)-2-нафтол** (азо-азокси БН) оранжево-красн. крист. $\text{C}_{23}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_3$; М 398,414; $T_{\text{пл}}$ 227-229°; Лит.: [1447] 14

1977. **гидроксиметилфенилфосфиновая кислота** $\text{HOCH}_2(\text{C}_6\text{H}_5)\text{P}(\text{O})\text{OH}$; М 172,120; CAS 61451-78-3; $T_{\text{пл}}$ 138°; Раств.: вода: 170,4 (34,29°), 729,8 (54,41°), 1663 (64,99°), 5370 (83,95°); Лит.: [332] 410

1978. **5-гидроксиметилфуран-2-карбоновая кислота** бел. крист. $\text{HOCH}_2\text{C}_4\text{H}_2\text{OSOOH}$; М 142,110; $T_{\text{пл}}$ 168°; Лит.: [987] 23; Синт.: [987] 23

1979. **5-(гидроксиметил)фурфурол** (5-(гидроксиметил)-2-фуранальдегид) бц. игольчатые крист. $\text{HOCH}_2\text{C}_4\text{H}_2\text{OCHO}$;

М 126,120; $T_{\text{пл}}$ 33°; Раств.: вода: смеш.; Давл. паров: 0,2 (120°); Лит.: [291] 405, [291] 292-293, [590] 960-961, [969] 35; Синт.: [692] 158-159

1980. **8-гидрокси-2-метилхинолин** призматические крист. $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{NO}$; М 159,190; CAS 826-81-3; $T_{\text{пл}}$ 72,5°; $T_{\text{кип}}$ 266-267°; $T_{\text{возг}}$ 100°; Лит.: [78] 324, [332] 655

1981. **2'-гидрокси-5'-метоксиацетофенон** $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$; М 166,174; CAS 705-15-7; $T_{\text{пл}}$ 52°; Лит.: [43] 703

1982. **2-гидрокси-3-метоксибензальдегид** (орто-ванилин) желт. игольчатые крист. $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 44°; $T_{\text{кип}}$ 265°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (128°); $\text{pK}_a(1) = 7,912$ (25°, вода); Лит.: [971] 40-41

1983. **2-гидрокси-4-метоксибензальдегид** игольчатые крист. $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 41°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р. (78°); Лит.: [971] 40-41

1984. **2-гидрокси-5-метоксибензальдегид** (2-hydroxy-5-methoxybenzaldehyde, 5-methoxysalicylaldehyde, 5-метоксисалициловый альдегид) $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 152,147; CAS 672-13-9; $T_{\text{пл}}$ 4°; $T_{\text{кип}}$ 247-248°; Раств.: вода: м.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,219 (20°, г/см³, ж.); n 1,578 (20°); Давл. паров: 2,5 (103°); Лит.: [43] 703, [78] 108, [971] 40-41; Синт.: [692] 146-147

1985. **3-гидрокси-4-метоксибензальдегид** (изованилин) желт. пластинчатые крист. $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 116°; Раств.: вода: р. (100°), этанол: р.; Давл. паров: 15 (179°); $\text{pK}_a(1) = 8,889$ (25°, вода); Лит.: [971] 40-41

1986. **4-гидрокси-3-метоксибензальдегид** (3-метокси-4-оксибензальдегид, vanillin, ванилин) бц. моноклинные крист. $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 82°; $T_{\text{кип}}$ 285°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 1 (14°), 5 (80°), глицерин: р., эф.: л.р., лигронин: р., пиридин: 316 (20°), пропиленгликоль: р., серная кислота 100%: р., сероуглерод: р., хинолин: 5,51 (20°), хлф.: л.р., этанол абс.: 67,22 (20°); Пл.: 1,056 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 15 (170°); $\text{pK}_a(1) = 7,4$ (25°, вода); $T_{\text{всп}}$: 162; $T_{\text{свосп}}$: 366; ΔD_{50} : 2000 (крысы, п/о); Лит.: [888] 326, [1045] 570-571, [1441] 352-353, [1447] 94, [287] 873-877, [291] 589-590, [331] 479; Синт.: [431], [432], [434], [436]

1987. **2-гидрокси-5-метоксибензойная кислота** $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 168,147; CAS 2612-02-4; $T_{\text{пл}}$ 142°; Лит.: [43] 815

1988. **4-гидрокси-3-метоксибензойная кислота** (vanillic acid, ванилиновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)

$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH}$; M 168,147; CAS 121-34-6; $T_{\text{пл}}$ 214°; Раств.: вода: 0,15 (14°), 2,6 (100°), эф.: р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 4,52 (25°, вода); Лит.: [971] 50-51, [1045] 570-571, [1046] 86, [75] 1.240, [331] 482, [332] 487

1989. **3-гидрокси-4-метокси-винилбензол** (4-метокси-3-оксистириол, гесперетол) крист. $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CH}_2$; M 150,180; $T_{\text{пл}}$ 57°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 606-607

1990. **4-гидрокси-3-метокси-2-нитробензальдегид** (2-нитрованилин) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_2\text{CHO}$; M 197,145; $T_{\text{пл}}$ 137°; Лит.: [80] 277

1991. **4-гидрокси-3-метокси-5-нитробензальдегид** (5-нитрованилин) светло-желт. пластинчатые крист. (р.п. уксусная кислота) $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_2\text{CHO}$; M 197,145; $T_{\text{пл}}$ 178°; Лит.: [80] 277; Синт.: [487] 300

1992. **4-гидрокси-3-метокси-6-нитробензальдегид** (6-нитрованилин) желт. пластинчатые крист. (р.п. уксусная кислота) $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_2\text{CHO}$; M 197,145; $T_{\text{пл}}$ 212°; Лит.: [80] 278

1993. **3-гидрокси-4-метокси-омега-нитростирол** $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHNO}_2$; M 195,170; $T_{\text{пл}}$ 154-162°; Лит.: [855] 59

1994. **4-гидрокси-3-метокси-омега-нитростирол** $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHNO}_2$; M 195,170; $T_{\text{пл}}$ 167-168°; Лит.: [855] 59

1995. **3-(2-гидроксинафталиназо)перхлорилбензол** $\text{HOC}_{10}\text{H}_6\text{NNC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$; M 330,720; $T_{\text{пл}}$ 200-210°; Лит.: [711] 449; Синт.: [711] 449

1996. **2-гидрокси-1,4-нафтохинон** $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_3$; M 174,153; $T_{\text{пл}}$ 192°; Лит.: [540] 6, 42-43

1997. **5-гидрокси-1,4-нафтохинон** (нуцин, реакинин, юлон) желто-оранжев. моноклинные крист. $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_3$; M 174,153; $T_{\text{пл}}$ 155-156°; Лит.: [30], [591] 154

1998. **2-гидрокси-3-нитробензойная кислота** (3-нитросалициловая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. уксусная кислота) $\text{HO}(\text{O}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; M 183,118; $T_{\text{пл}}$ 148-149°; Лит.: [971] 50-51

1999. **2-гидрокси-4-нитробензойная кислота** (4-нитросалициловая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HO}(\text{O}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; M 183,118; $T_{\text{пл}}$ 235°; Лит.: [971] 50-51

2000. **2-гидрокси-5-нитробензойная кислота** (5-нитросалициловая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HO}(\text{O}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; M 183,118; $T_{\text{пл}}$ 229-230°; Лит.: [971] 50-51

2001. **2-гидрокси-6-нитробензойная кислота** (6-нитросалициловая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. бензол) $\text{HO}(\text{O}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 183,118; $T_{\text{пл}}$ 166-167°; Лит.: [971] 50-51

2002. **8-гидроксиоктановая кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HOCH}_2(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{COOH}$; М 160,211; $T_{\text{пл}}$ 58°; Лит.: [79] 742

2003. **2-гидрокси-омега-нитростирол** $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 165,150; $T_{\text{пл}}$ 133-134°; Лит.: [855] 53

2004. **3-гидрокси-омега-нитростирол** $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 165,150; $T_{\text{пл}}$ 132-134°; Лит.: [855] 54

2005. **4-гидрокси-омега-нитростирол** $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 165,150; $T_{\text{пл}}$ 167-169°; Лит.: [855] 54

2006. **4-гидрокси-3-пентенон-2** (ацетилацетон енольная форма) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 100,116; $T_{\text{пл}}$ -9°; n 1,4609 (15°); Лит.: [900] 126

2007. **3-гидроксипиперидин** (бета-пиперида) светло-желт. крист. $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}$; М 101,150; $T_{\text{пл}}$ 62°; Лит.: [1443] 519

2008. **4-гидроксипиперидин** светло-желт. крист. $\text{HOCH}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$; М 101,150; $T_{\text{пл}}$ 86°; Лит.: [1443] 519

2009. **3-гидроксипиридин** бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_5\text{NO}$; М 95,100; CAS 109-00-2; $T_{\text{пл}}$ 127,5°; $T_{\text{кип}}$ 152°; Раств.: вода: 3,226 (20°); pK_a (1) = 4,86 (25°, вода); Лит.: [79] 819, [78] 322-323, [628] 705-706, [332] 142, [593] 267; Синт.: [888] 446-447

2010. **4-гидроксипиридин** $\text{HOC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 95,100; CAS 626-64-2; $T_{\text{пл}}$ 148°; $T_{\text{кип}}$ 232,5°; Раств.: вода: 50 (20°); Лит.: [332] 142

2011. **4-гидроксипиридина нитрат** $\text{HOC}_5\text{H}_4\text{N} \cdot \text{HNO}_3$; М 158,110; $T_{\text{пл}}$ 203-204°; Лит.: [907] 39-40; Синт.: [907] 39-40

2012. **3-гидрокси-4-(2-пропилокси)бензальдегид** бел. $\text{CHSSCH}_2\text{OC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CHO}$; М 176,169; $T_{\text{пл}}$ 82-84°; Лит.: [239] 1896

2013. **2-гидроксипропионитрил** (альфа-гидроксипропионитрил, ацетальдегидциангидрин, лактонитрил, молочной кислоты нитрил) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$; М 71,078; $T_{\text{пл}}$ -40°; $T_{\text{кип}}$ 182-184°; LD_{50} : 21 (); Лит.: [439] 92, 99

2014. **бета-гидроксипропионовой кислоты лактон** (бета-пропиолактон) $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$; М 72,060; $T_{\text{пл}}$ 33,4°; LD_{50} : 50-100 (б. крысы); Лит.: [439] 133-134

2015. **3-гидрокси-4-пропоксибензальдегид** бел. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CHO}$; М 180,200; $T_{\text{пл}}$ 71-73°; Лит.: [239] 1895

2016. **2-гидрокси-5-сульфобензойная кислота** (сульфосалициловая кислота) бц. игольчатые крист. $\text{HO}_3\text{SC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH}$; М 218,900; $T_{\text{пл}}$ 177°; $T_{\text{разл}}$ 180°; Разл. на: фенол, салициловая кис-

лота; pK_a (1) = 2,49 (25°, вода); pK_a (2) = 12 (25°, вода); Лит.: [1444] 472

2017. **2-гидрокси-5-сульфобензойная кислота дигидрат** $HO_3SC_6H_3(OH)COOH \cdot 2H_2O$; М 254,214; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [1444] 472

2018. **5-гидроксицитразол** $HOCHN_4$; М 86,053; $T_{пл}$ 260°; Лит.: [221] 802

2019. **5-гидроксиทริปтамина адипинат** (серотонина адипинат) бел. крист. $HO_8C_8H_5NCH_2CH_2NH_2 \cdot HOOC(CH_2)_4COOH$; М 322,370; CAS 16031-83-7; $T_{пл}$ 178-179°; ΔD_{50} : 3000 (крысы-самки, в/ж), 3500 (мышы-самки, в/ж); Лит.: [1141] 43-45

2020. **4-(4-гидроксифенил)-2-бутанон** (кетон малины, оксифенилон, фрамбинон) бц. крист. $CH_3COCH_2CH_2C_6H_4OH$; М 164,201; $T_{пл}$ 83°; ΔD_{50} : 1800 (крысы, п/о); Лит.: [1442] 376

2021. **1-(3-гидроксифенил)-2-метиламиноэтанола гидрохлорид** бел. крист. $HO_6C_6H_4CH(OH)CHNHCH_3 \cdot HCl$; М 202,658; $T_{пл}$ 143°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 431

2022. **3-(4-гидроксифенил)пентендиовая кислота** (sphagnum acid, п-гидрокси-β-(карбоксиметил)коричная кислота, сфагновая кислота) крист. $HO_6C_6H_4C(CH_2COOH)=CHCOOH$; М 222,194; CAS 57100-28-4; $T_{пл}$ 178-204°; pK_a (1) = 3,98 (25°, вода); pK_a (2) = 5,53 (25°, вода); pK_a (3) = 9,88 (25°, вода); Лит.: [282] 304-306

2023. **1-(4-гидроксифенил)пропанол-1** $HO_6C_6H_4CH(OH)CH_2CH_3$; М 152,190; $T_{пл}$ 74-76°; Лит.: [554] 101-103; Синт.: [554] 102, [554] 101-103

2024. **3-(2-гидроксифенил)пропионовая кислота** (мелилотовая кислота) призматические крист. (р.п. вода) $HO_6C_6H_4CH_2CH_2COOH$; М 166,174; $T_{пл}$ 82-84°; Раств.: вода: х.р. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 312-313

2025. **3-гидроксифенилуксусная кислота** $HO_6C_6H_4CH_2COOH$; М 152,147; $T_{пл}$ 129°; Лит.: [718] 268, [971] 364-365

2026. **8-гидроксихинолин** (8-оксихинолин, 8-хинолинол, оксин, хинофенол) призматические крист. C_9H_7NO ; М 145,170; $T_{пл}$ 73-76°; $T_{возг}$ 266,9°; Раств.: вода: 0,05552 (20°), 0,06489 (25,2°), 0,0781 (30,3°); pK_a (1) = 9,81 (25°, вода); ΔD_{50} : 1200 (крысы, п/о), 20000 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 1084-1085, [1046] 92, [223] 1540-1541, [331] 552; Синт.: [642] 230-232

2027. **8-гидроксихинолина сульфат** (8-оксихинолина сульфат, хинозол) лимонно-желт. крист. $C_{18}H_{16}N_2O_6S$; М 388,390; $T_{пл}$ 176°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; ΔD_{50} : 1200 (крысы, п/о), 280 (мышы, п/о); Лит.: [223] 1540, [379] 289, [677] 525

2028. **1-гидроксиэтилдифосфоновая кислота** бел. крист. $\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})(\text{P}(\text{O})(\text{OH})_2)_2$; М 206,028; CAS 2809-21-4; $T_{\text{пл}}$ 198°; Раств.: вода: х.р.; $\text{pK}_a(1) = 1,35$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 2,87$ (25°, вода); $\text{pK}_a(3) = 7,03$ (25°, вода); $\text{pK}_a(4) = 11,3$ (25°, вода); ΔD_{50} : 2800 (крысы, п/о), 1900 (мышы, п/о); Лит.: [72] 606, [1120] 48; Синт.: [694] 150-155

2029. **3-(2-гидроксиэтил)индол** (бета-(3-индолил)этиловый спирт, триптофол) призматические крист. $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 161,200; $T_{\text{пл}}$ 59°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1014-1015; Синт.: [539] 210

2030. **гидроксония гексафторантимонат** бел. крист. $(\text{H}_3\text{O})[\text{SbF}_6]$; М 254,774; $T_{\text{разл}}$ 357°; Лит.: [479] 586

2031. **гидроксония гексафторарсенат** $(\text{H}_3\text{O})[\text{AsF}_6]$; М 207,935; $T_{\text{разл}}$ 193°; Лит.: [479] 586, [655] 77

2032. **гидроморфон** (dilaudid) $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$; М 285,338; CAS 466-99-9; $T_{\text{пл}}$ 266-267°; ΔD_{50} : 104 (мышы, в/в); Лит.: [62] 667-668, [42] 193, [223] 1027-1028

2033. **гидрохинон** (1,4-дигидроксibenзол, п-дигидроксibenзол, хинол) бц. гексагональные крист. (р.п. вода) $\text{HO}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 110,120; $T_{\text{пл}}$ 170°; $T_{\text{кип}}$ 286°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: 3,846 (0°), 5,9 (15°), 7,334 (25°), 11,5 (40°), 25,93 (60°), 46,81 (80°), 66,44 (100°), эф.: р., муравьиная кислота 95%: 6,07 (20,2°), тетрахлорметан: смеш., этанол: х.р.; Пл.: 1,358 (20°, г/см³, т.); $\text{pK}_a(1) = 9,85$ (25°, вода); $\text{pK}_a(1) = 9,96$ (18°, вода); $\text{pK}_a(2) = 11,4$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -363,48 (т); $\Delta \text{H}_{\text{пл}}$: 27,15; $\Delta \text{H}_{\text{кип}}$: 99,3; $\Delta \text{H}_{\text{сгор}}$: 2864,7; ΔD_{50} : 720 (крысы, п/о), 340 (мышы, п/о); Лит.: [1044] 862-863, [291] 396-400, [331] 258-259, [900] 140

2034. **гидрохинон - 1,4-бензохинон (1/1)** (quinhydrone, хингидрон) темно-зелен. ромбические крист. $\text{HO}_6\text{H}_4\text{OH} \cdot \text{O}(\text{C}(\text{H}=\text{C})_2\text{CO})$; М 218,210; $T_{\text{пл}}$ 171°; Раств.: вода: 0,35 (20°), 0,4061 (25°), 1,035 (50°), р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,401 (20°, г/см³, т.); ДП: 4,12 (17°); Лит.: [1045] 1076-1077, [1441] 278, [291] 701-702, [332] 866

2035. **гиндариин** $\text{C}_{21}\text{H}_{25}\text{NO}_4$; М 355,428; $T_{\text{пл}}$ 147°; Лит.: [728] 192-194, [796] 753

2036. **1-гиосциамин** игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3$; М 289,369; CAS 101-31-5; $T_{\text{пл}}$ 108,5°; Раств.: вода: 0,36 (20°); Лит.: [62] 676, [331] 1085, [664] 491-493, [878] 369

2037. **гистамин** (2-(4(5)-имидазолил)этиламин, бета-амино-этилглиоксалин) бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_9\text{N}_3$; М 111,150; $T_{\text{пл}}$ 86°; Раств.:

вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р. (61°), этанол: л.р.; Давл. паров: 18 (210°); $pK_{BH^+}(1) = 9,75$ (25°, вода); $pK_{BH^+}(2) = 6,04$ (25°, вода); ΔD_{50} : 12 (мышь); Лит.: [1045] 618-619, [272] 1984, [1012] 86

2038. **l-гистидин** листовидные крист. (р.п. вода) $C_6H_9N_3O_2$; М 155,150; $T_{пл}$ 277°; $T_{разл}$ 277°; Раств.: вода: 4,106 (25°), 8,088 (50°), 12,28 (70°); $pK_a(1) = 9,17$ (25°, вода); Лит.: [1045] 618-619, [1046] 87, [331] 282

2039. **гитоксин** бел. крист. $C_{41}H_{64}O_{14}$; М 780,940; $T_{пл}$ 263-265°; Раств.: вода: 0,0002343, этанол: м.р.; ΔD_{50} : 2,5 (кошки, п/о), 0,59 (кошки, в/в), 4,4 (морские свинки, в/в); Лит.: [281] 162, [331] 1258, [1412] 546

2040. **d-глауцин** желт. ромбические крист. $C_{21}H_{25}NO_4$; М 355,430; $T_{пл}$ 120°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 618-619, [1447] 136, [796] 342-345

2041. **dl-глауцин** $C_{21}H_{25}NO_4$; М 355,430; $T_{пл}$ 137-139°; Лит.: [796] 343

2042. **глауцина гидрохлорид** $C_{21}H_{26}ClNO_4$; М 391,888; $T_{пл}$ 243°; Раств.: хлф.: р.; Лит.: [1447] 136, [796] 343

2043. **гликолевая кислота** (оксиуксусная кислота, оксиэтановая кислота) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $HOCH_2COOH$; М 76,050; $T_{пл}$ 79-80°; Раств.: вода: 60,96 (24,99°), эф.: р., этанол: р.; $pK_a(1) = 3,83$ (25°, вода); Лит.: [1045] 618-619, [291] 117-118, [331] 34

2044. **гликолевой кислоты амид** (гидроксиацетамид) листовидные крист. $HOCH_2CONH_2$; М 75,067; $T_{пл}$ 116-117°; Лит.: [78] 126

2045. **глиоксалевая кислота гидрат** (глиоксильная кислота гидрат) бц. призматические крист. $(HO)_2CHCOOH$; М 92,060; $T_{пл}$ 98°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; $pK_a(1) = 3,3$ (25°, вода); Лит.: [626] 969-970, [1045] 622-623, [1441] 110

2046. **глиоксальной кислоты н-бутиловый эфир** $ONCCOOSH_2CH_2CH_2CH_3$; М 130,142; $T_{кип}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; Лит.: [1005] 18-19; Синт.: [1005] 18-19

2047. **глиоксальной кислоты тиосемикарбазон** $H_2NCSNHN=CHCOOH$; М 147,156; $T_{пл}$ 159°; $T_{разл}$ 159°; Лит.: [1421] 31; Синт.: [1421] 31

2048. **глиоксаль** (диформил, щавелевый диальдегид, этандиаль) желт. призматические крист. $CHOCHO$; М 58,040; $T_{пл}$ 15°; $T_{кип}$ 50,4°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,14

(20°, г/см³, ж.); ЛД₅₀: 200-400 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1045] 624-625, [1441] 583, [1447] 137, [1495] 113; Синт.: [483] 18-19

2049. глицерин (1,2,3-пропантриол, glycerol, глицерол) бц. ж. HOCH₂CH(OH)CH₂OH; М 92,090; Т_{пл} 20°; Т_{кип} 290°; Т_{раза} 290°; Раств.: бензол: н.р., вода: смеш., эф.: м.р., петр.эф.: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., углекислый газ жидкий: 0,05, хэф.: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,2604 (20°, г/см³, ж.); n 1,4729 (20°); Давл. паров: 1 (125,5°), 9 (166°), 10 (167,2°), 20 (182°), 40 (198°), 100 (220,1°), 400 (263°); рK_a (1) = 13,99 (25°, вода); ДП: 42,5 (25°); Дип.: 0,28 (20°); Вязк.: 945, (25°); Пов.нат.: 62,5 (25°); Ск.зв.: 1895 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH_{кип}: 88,12; Т_{всп}: 174; Т_{свопл}: 393; ЛД₅₀: 28000 (крысы, в/ж); Лит.: [22] 252, [291] 209-210, [393] 53, [490] 182-183, [498] 44-45, [900] 141, [1128] 38; Синт.: [1501] 128

2050. глицерина 1-ацетат (α-моноацетин) CH₃COOCH₂CH(OH)CH₂OH; М 134,131; Давл. паров: 3 (130°); Лит.: [78] 835

2051. глицерина 2-ацетат (β-моноацетин) CH₃COOCH(CH₂OH)₂; М 134,131; Давл. паров: 0,3 (178°); Лит.: [78] 835

2052. глицерина 1-лаурат (α-монолаурин) CH₃(CH₂)₁₀COOCH₂CH(OH)CH₂OH; М 274,396; Т_{пл} 63°; Лит.: [78] 835

2053. глицерина 2-лаурат (β-монолаурин) CH₃(CH₂)₁₀COOCH(CH₂OH)₂; М 274,396; Т_{пл} 51°; Лит.: [78] 835

2054. глицерина 1-олеат (α-моноолеин) CH₃(CH₂)₇CH=CH(CH₂)₇COOCH₂CH(OH)CH₂OH; М 356,540; Т_{пл} 35°; Лит.: [78] 836, [522] 148

2055. глицерина 2-олеат (β-моноолеин) CH₃(CH₂)₇CH=CH(CH₂)₇COOCH(CH₂OH)₂; М 356,540; Т_{пл} 26°; Лит.: [78] 836

2056. глицерина 1-пальмитат (α-монопальмитин) CH₃(CH₂)₁₄COOCH₂CH(OH)CH₂OH; М 330,503; Т_{пл} 77°; Лит.: [78] 836, [522] 148

2057. глицерина 2-пальмитат (β-монопальмитин) CH₃(CH₂)₁₄COOCH(CH₂OH)₂; М 330,503; Т_{пл} 69°; Лит.: [78] 836, [522] 148

2058. глицерина 1-стеарат (α-моностеарин) CH₃(CH₂)₁₆COOCH₂CH(OH)CH₂OH; М 358,556; Т_{пл} 76-82°; Лит.: [78] 836

2059. глицерина 2-стеарат (β-моностеарин) CH₃(CH₂)₁₆COOCH(CH₂OH)₂; М 358,556; Т_{пл} 74,4°; Лит.: [78] 836

2060. **глицерина триацетат** (triacetin, триацетин) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{OC}(\text{O})\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OC}(\text{O})\text{CH}_3$; М 218,204; $T_{\text{кип}}$ 258-260°; Лит.: [80] 793

2061. **глицерина триолеат** (triolein, триолеин) бц. маслянистая ж. $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$; М 885,460; CAS 122-32-7; $T_{\text{пл}}$ -5,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,915 (20°, г/см³, ж.), 0,8988 (40°, к в.4, ж.), 0,8992 (50°, г/см³, ж.); n 1,4621 (40°); Давл. паров: 18 (235°); ДП: 3,2 (25°); Лит.: [1045] 626-627, [291] 786, [364] 512, [1012] 239

2062. **глицерина трипальмитат** (пальмитин, пальмитиновой кислоты глицериновый эфир, трипальмитин) бц. игольчатые крист. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$; М 807,340; CAS 555-44-2; $T_{\text{пл}}$ 46°; $T_{\text{кип}}$ 315°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: 0,004 (21°); Пл.: 0,875 (70°, г/см³, ж.), 0,866 (80°, г/см³, ж.); ДП: 2,927 (60°) 2,895 (70°); Лит.: [1045] 626-627, [291] 766, [364] 512, [1012] 239

2063. **глицерина тристеарат** (стеарин, стеариновой кислоты глицериновый эфир, тристеарин) бц. крист. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$; М 891,480; $T_{\text{пл}}$ 54,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,862 (80°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 628-629, [291] 790, [1012] 239

2064. **глицеринтринитрат** (нитроглицерин, тринитрин) бц. маслянистая ж. $\text{CH}_2(\text{ONO}_2)\text{CH}(\text{ONO}_2)\text{CH}_2\text{ONO}_2$; М 227,140; $T_{\text{пл}}$ 13,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензин: пл.р., бензол: х.р., вода: 0,13 (20°), 0,2 (50°), 0,35 (80°), глицерин: пл.р., эф.: х.р., метанол: х.р., нитробензол: х.р., тетрахлорметан: пл.р., укс.: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,735 (10°, г/см³, ж.), 1,5951 (20°, г/см³, ж.); n 1,4732 (20°); ДП: 19,25 (20°); Δn_{D}^{20} : 367 (ж); Лит.: [440] 124-126, [1443] 270, [291] 173, [332] 55, [801] 266

2065. **d-глицилаланин** игольчатые крист. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$; М 146,144; $T_{\text{пл}}$ 235-236°; $T_{\text{разл}}$ 235°; Лит.: [78] 128

2066. **глицилглицилглицин** моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$; М 189,200; $T_{\text{пл}}$ 244-246°; Раств.: вода: 4,705 (20°); pK_{BH^+} (1) = 3,225 (25°, вода); pK_{a} (1) = 8,09 (25°, вода); Лит.: [291] 432, [331] 293, [522] 305

2067. **глицилглицин** $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$; М 132,100; CAS 556-50-3; $T_{\text{пл}}$ 260-262°; $T_{\text{разл}}$ 262°; Раств.: вода: 18,48 (25°); pK_{BH^+} (1) = 3,126 (25°, вода); pK_{a} (1) = 8,252 (25°, вода); Лит.: [22] 252, [291] 260, [332] 111; Синт.: [452] 151

2068. **глицин** (glycine, аминокусусная кислота, гликокол) бц. моноклинные крист. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$; М 75,070; $T_{\text{пл}}$ 262°; $T_{\text{разл}}$ 262°;

Раств.: ацетон: м.р., вода: 25,3 (25°), 57,5 (75°), эф.: н.р., пиридин: 0,61 (25°), хинолин: 0,07 (25°), этанол: 0,043 (25°); pK_a (1) = 9,88 (25°, вода); Лит.: [291] 122-125, [332] 35-37, [734] 566, [900] 141, 222, [1149] 299; Синт.: [999] 167-168, [999] 168-169

2069.**глициризин** (глицирризиновая кислота) бц. крист. $C_{43}H_{64}O_{16}$; М 836,958; $T_{пл}$ 225°; Раств.: вода: н.р. (0°), р. (100°), этанол: р.; Лит.: [635] 59-61, [1143] 30-31

2070.**глицирретовая кислота** $C_{30}H_{46}O_4$; М 470,680; $T_{пл}$ 292°; Лит.: [332]

2071.**l-глутамин** (l-глутаминовой кислоты гамма-амид) бел. игольчатые крист. $H_2NCOCH_2CH_2CH(NH_2)COOH$; М 146,144; $T_{пл}$ 185-186°; $T_{разл}$ 186°; Раств.: вода: 1,73 (0°), 3,572 (20°), 4,61 (30°), 3,12 (60°); pK_{BH^+} (1) = 9,13 (25°, вода); pK_a (1) = 2,13 (25°, вода); Лит.: [1447] 139, [332] 161-162, [522] 22

2072.**d-глутаминовая кислота** бц. ромбические крист. (р.п. вода) $HOOC(CH_2)_2CH(NH_2)COOH$; М 147,130; CAS 6893-26-1; $T_{пл}$ 201°; Раств.: ацетон: 0,00076 (25°), вода: 0,3439 (0°), 0,717 (20°), 1,508 (40°), 2,179 (50°), 12,28 (100°), эф.: н.р., метанол: 0,0073 (25°), этанол абс.: 0,0025 (25°), 0,0056 (44,9°); Лит.: [1045] 630-631, [291] 296-297, [332] 157; Синт.: [999] 171-172

2073.**l-(+)-глутаминовая кислота** бц. тетрагональные крист. $HOOCCH_2CH_2CH(NH_2)COOH$; М 147,130; $T_{пл}$ 248°; Раств.: вода: 0,341 (0°), 0,89 (25°), 5,24 (75°), 12,28 (100°), эф.: н.р., метанол: 0,007 (25°); Пл.: 1,538 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (175°); pK_a (1) = 4,51 (25°, вода); pK_a (1) = 9,95 (25°, вода); Лит.: [955] 150-151, [332] 158, [553] 5-8, [900] 141

2074.**d-глутаминовой кислоты гидрохлорид** $HOOC(CH_2)_2CH(NH_2)COOH \cdot HCl$; М 183,590; $T_{пл}$ 202°; $T_{разл}$ 202°; Лит.: [78] 119; Синт.: [999] 170-171

2075.**глутаровая кислота** (пентандиовая кислота, пропан-1,3-дикарбоновая кислота) призматические крист. (р.п. вода) $HOOC(CH_2)_3COOH$; М 132,115; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 303°; Раств.: бензол: 0,0163 (25°), вода: 83,3 (14°), 64 (20°), эф.: л.р., муравьиная кислота 95%: 55,62 (18,6°), петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,192 (106°, г/см³, ж.); Давл. паров: 20 (200°); pK_a (1) = 4,34 (25°, вода); pK_a (2) = 5,27 (25°, вода); Лит.: [1045] 630-631, [291] 293, [332] 154-155, [900] 222; Синт.: [999] 173-174, [999] 175-176

2076.**глутаровый альдегид** $ONC(CH_2)_3CHO$; М 100,116; $T_{пл}$ -14°; $T_{кип}$ 188°; $T_{разл}$ 188°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,72 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1447] 139

2077. **d-глюкаролактон-1,4 гидрат** (сахаролактон) бц. крист. $C_6H_8O_7$; М 192,100; $T_{\text{пл}}$ 90°; Раств.: ацетон: р., вода: р.; Лит.: [522] 275

2078. **альфа-D-(+)-глюкоза** (alpha-D-(+)-glucose, альфа-D-глюкопираноза, виноградный сахар, декстроза) крист. (р.п. вода) $C_6H_{12}O_6$; М 180,160; $T_{\text{пл}}$ 146°; Раств.: ацетон: 0,014 (23°), вода: 32,3 (0°), 82 (25°), изопропанол: 0,08 (23°), метанол: 1,52 (0°), 2,35 (25°), 5,15 (50°), пиридин: 7,62 (25°), пиридин 50% водный: 49,17 (25°), трихлорэтилен: 0,006 (15°), этанол: 2 (20°), р. (78°), этанол абс.: 0,22 (23°); Пл.: 1,562 (18°, г/см³, т.); pK_a (1) = 12,2 (23°, вода); Дип.: 14,1 (20°); Лит.: [1045] 632-633, [291] 445-446, [352] 124, [889] 71, [900] 141

2079. **бета-D-(+)-глюкоза** (бета-D-глюкопираноза) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_{12}O_6$; М 180,160; $T_{\text{пл}}$ 150°; Раств.: вода: 154 (15°), эф.: н.р., метанол: м.р., пиридин: р. (115°), этанол: 4,9 (20°); Пл.: 1,562 (18°, г/см³, т.); Дип.: 14,1 (20°); Лит.: [900] 142; Синт.: [885] 165

2080. **d-глюконовая кислота** крист. $HOCH_2(CHON)_4COOH$; М 196,155; $T_{\text{пл}}$ 125-132°; Лит.: [1045] 632-633

2081. **d-глюкуроновая кислота** игольчатые крист. $CHO(CHON)_4COOH$; М 194,139; $T_{\text{пл}}$ 156°; Лит.: [1045] 632-633

2082. **гольмий** (holmium) сер. гексагональные мет. Но; М 164,930; $T_{\text{пл}}$ 1500°; $T_{\text{кип}}$ 2700°; Раств.: вода: реак.; ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 74,9 (т); C_p^0 : 27 (т); Лит.: [1441] 590-591, [429] 208-209, [490] 50, [900] 62

2083. **гольмия бромид** желт. гексагональные крист. $HoBr_3$; М 404,642; $T_{\text{пл}}$ 919°; $T_{\text{кип}}$ 1336°; C_p^0 : 100 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 50,2; Лит.: [480] 559, [535] 114-115

2084. **гольмия вольфрамат** $Ho_2(WO_4)_3$; М 1073,373; $T_{\text{пл}}$ 1410°; Лит.: [1474] 27

2085. **гольмия гексаборид** HoB_6 ; М 229,796; $T_{\text{пл}}$ 2180°; Лит.: [974] 171

2086. **гольмия гидроксид** желт. $Ho(OH)_3$; М 215,952; $T_{\text{разл}}$ 850°; Лит.: [655] 115

2087. **гольмия дикарбид** HoC_2 ; М 188,952; $T_{\text{пл}}$ 2287°; Лит.: [974] 172

2088. **гольмия иодид** желт. гексагональные крист. HoI_3 ; М 545,640; $T_{\text{пл}}$ 994°; $T_{\text{кип}}$ 1300°; Лит.: [480] 559, [535] 114-115

2089. **гольмия нитрат пентагидрат** желт. $Ho(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$; М 441,021; $T_{\text{разл}}$ 560°; Лит.: [655] 115

2090. **гольмия оксалат декагидрат** светло-желт. $\text{Ho}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 774,070; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 115
2091. **гольмия оксид** светло-желт. крист. Ho_2O_3 ; М 377,860; $T_{\text{пл}}$ 2360°; Лит.: [1441] 591
2092. **гольмия сульфат** желт. $\text{Ho}_2(\text{SO}_4)_3$; М 618,048; $T_{\text{разл}}$ 850°; Лит.: [655] 115
2093. **гольмия сульфат октагидрат** светло-желт. $\text{Ho}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 762,171; $T_{\text{разл}}$ <400°; Раств.: вода: 8,18 (20°), 4,52 (40°); Лит.: [1039] 42, [655] 115
2094. **гольмия фторид** розов. ромбические крист. HoF_3 ; М 221,930; $T_{\text{пл}}$ 1143°; $T_{\text{кип}}$ 2200°; ΔH_{298}^0 : -1714 (г); S_{298}^0 : 121 (г); C_p^0 : 88 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 56,3; ΔH_{298}^0 : -1257 (г); S_{298}^0 : 347 (г); C_p^0 : 74 (г); Лит.: [1441] 591, [480] 559, [535] 114-115
2095. **гольмия хлорид** светло-желт. моноклинные крист. HoCl_3 ; М 271,290; $T_{\text{пл}}$ 720°; $T_{\text{кип}}$ 1507°; ΔH_{298}^0 : -1006 (г); S_{298}^0 : 161 (г); C_p^0 : 98,3 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 30,4; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 190; Лит.: [1441] 591, [480] 559, [535] 114-115
2096. **гоматропин** призматические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{NO}_3$; М 275,343; $T_{\text{пл}}$ 95,5-98,5°; Лит.: [1045] 632-633
2097. **гоматропина гидробромид** (homatropine hydrobromide, миндальной кислоты тропинового эфира гидробромид) бел. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{BrNO}_3$; М 356,250; $T_{\text{пл}}$ 212°; Раств.: вода: 17,5 (25°), эф.: н.р., хлф.: 0,16 (25°), этанол: 3,08 (25°), 11,5 (60°); Δd_{50} : 107 (мышы, в/в); Лит.: [1045] 632-633, [223] 1016, [291] 763, [379] 350
2098. **гоматропина гидрохлорид** бц. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$; М 311,804; $T_{\text{пл}}$ 216-217°; Лит.: [1045] 634-635
2099. **альфа-гомохелидонин** $\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{NO}_5$; М 369,410; $T_{\text{пл}}$ 182°; Лит.: [1437] 41
2100. **графит** (graphite) сер. гексагональные крист. С; М 12,011; $T_{\text{возг}}$ 3700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,265 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 5,74 (г); C_p^0 : 8,54 (г); ΔH_{298}^0 : 717 (г); S_{298}^0 : 158 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [103] 11-52, [479] 263, [490] 51, [734] 499, 502, 505-506, [900] 105, [924] 461-463, [1065] 18-29, [1186] 132-153
2101. **гремучая кислота** HCNO ; М 43,030; $T_{\text{пл}}$ -10°; Лит.: [1473] 130, [1484] 159
2102. **гуанидин** (аминометанамидин, карбамидин) бц. крист. $\text{H}_2\text{NC}(\text{NH})\text{NH}_2$; М 59,070; $T_{\text{пл}}$ 50°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = 13,6 (25°, вода); Лит.: [303] 2, [1045] 634-635, [734] 525

2103. **гуанидина гидрометасиликат** $C(NH_2)_3HSiO_3$; М 109,157; $T_{пл}$ 200°; ПЛ.: 1,672 (20°, г/см³, г.); Лит.: [616] 84-85
2104. **гуанидина гидрохлорид** бел. крист. $(H_2N)_2C=NH_2Cl$; М 95,530; CAS 50-01-1; $T_{пл}$ 180-185°; Лит.: [1130] 34-35
2105. **гуанидина карбонат** $((H_2N)_2C=NH)_2CO_3$; М 180,170; CAS 3425-08-9; $T_{пл}$ 198°; Раств.: вода: 33,33 (24°); Лит.: [332] 78
2106. **гуанидина нитрат** $(H_2N)_2C=NH \cdot HNO_3$; М 122,083; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [78] 137, [734] 525; Синт.: [999] 176-178, [704] 5-8
2107. **дактиномицин** (cosmegen, meractinomycin, актиномицин D) оранжево-красн. пор. $C_{62}H_{86}N_{12}O_{16}$; М 1255,417; CAS 50-76-0; $T_{пл}$ 241-246°; Раств.: вода: 12,8 (1°), 0,08 (20°), 0,05 (37°); LD_{50} : 7,2 (крысы, п/о), 0,46 (крысы, в/в), 13 (мышы, п/о), 1,025 (мышы, в/в); Лит.: [193] 3771-3777, [223] 571-572, [331] 1269, [531] 270-278, [671] 466-467
2108. **дафнетоксин** (daphnetoxin) $C_{27}H_{30}O_8$; М 482,522; $T_{пл}$ 194-196°; LD_{50} : 0,275 (мышы); Лит.: [56] 1106, [195] 1070-1071
2109. **1,3-дегидроадамантан** $C_{10}H_{14}$; М 134,218; $T_{раза}$ 130-160°; Лит.: [1284] 481, [1293] 1541-1543
2110. **2,4-дегидроадамантан** (тетрацикло[4,3,1,02,4,03,8] декан) $C_{10}H_{14}$; М 134,218; $T_{пл}$ 202,5-203,5°; Лит.: [1293] 1543-1545
2111. **дегидроаскорбиновая кислота** бц. крист. $C_6H_6O_6$; М 174,120; $T_{пл}$ 238°; $T_{раза}$ 240°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1441] 384; Синт.: [1507] 242
2112. **3,4-дегидро-2-(3-индолилметил)-1-метилпиперидин-4-карбоновая кислота** $C_{16}H_{18}N_2O_2$; М 270,320; $T_{пл}$ 215°; Лит.: [635] 112
2113. **2'-дезоксидоксиридин** (idoxuridine, идоксуридин) $C_9H_{11}N_2O_5$; М 354,100; CAS 54-42-2; $T_{пл}$ 165°; LD_{50} : 4000 (крысы, в/б), 1000 (мышы, в/б); Лит.: [223] 1046-1047, [332] 588, [412] 760-761
2114. **дезоксикортикостерона ацетат** (прегнен-4-ол-21-диона-3,20 ацетат) бел. крист. $C_{23}H_{32}O_4$; М 372,498; $T_{пл}$ 160°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [379] 437, [1412] 615-619
2115. **дезоксидапаконитин** $C_{32}H_{44}N_2O_7$; М 568,701; $T_{пл}$ 213°; Лит.: [936] 33
2116. **дезоксиниваленол** бц. крист. $C_{15}H_{20}O_6$; М 296,320; $T_{пл}$ 151-153°; LD_{50} : 46 (мышы, п/о); Лит.: [1443] 81, [1147] 155, 171
2117. **11-дезокситетродотоксин** бц. игольчатые крист. $C_{11}H_{17}N_3O_7$; М 303,269; $T_{пл}$ 202°; $T_{раза}$ 202°; LD_{50} : 0,071 (мышы, в/б); Лит.: [80] 58-59, [199] 2345

2118. **дезоморфин** (дигидродезоксиморфин-D) пластинчатые крист. $C_{17}H_{21}NO_2$; M 271,350; $T_{\text{пл}}$ 189°; ΔD_{50} : 104 (мышы, п/к); Лит.: [318] 460-461, [41] 18-27, [887] 234, 239

2119. **дезоцина гидробромид** $C_{16}H_{24}BrNO$; M 326,270; CAS 57236-36-9; $T_{\text{пл}}$ 269-270°; Лит.: [42] 184, [223] 620

2120. **дейтерий** (deuterium, водород тяжелый) бц. г. D_2 ; M 4,030; $T_{\text{пл}}$ -254,42°; $T_{\text{кип}}$ -249,55°; Раств.: вода: м.р.; Давл. паров: 1 (-260,9°), 10 (-258,4°), 100 (-254,9°); ДП: 1,00025 (20°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 144,86 (г); C_p^0 : 29,2 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 0,197; $\Delta H_{\text{кип}}$: 1,33; $T_{\text{крит}}$: -234,8; $P_{\text{крит}}$: 1,665; $P_{\text{пл,крит}}$: 0,0623; Лит.: [479] 42-43, 46, [735] 542, [900] 59

2121. **дейтерия бромид** бц. г. D_2Br ; M 81,918; $T_{\text{пл}}$ -87,6°; $T_{\text{кип}}$ -66,85°; Лит.: [655] 105

2122. **дейтерия иодид** бц. г. DI ; M 128,919; $T_{\text{пл}}$ -51,82°; $T_{\text{кип}}$ -36,2°; Лит.: [655] 105

2123. **дейтерия сульфид** бц. г. D_2S ; M 36,093; $T_{\text{пл}}$ -86,01°; $T_{\text{кип}}$ -60°; Лит.: [655] 105

2124. **дейтерия фторид** бц. г. DF ; M 21,013; $T_{\text{пл}}$ -83,6°; $T_{\text{кип}}$ 18,66°; Лит.: [1405] 199, [655] 105

2125. **дейтерия хлорид** бц. г. DCl ; M 37,467; $T_{\text{пл}}$ -114,7°; $T_{\text{кип}}$ -84,75°; Лит.: [655] 105

2126. **дейтероводород** HD ; M 3,022; $T_{\text{кип}}$ -251°; Дип.: 0,0009 (20°); Лит.: [735] 542

2127. **декаамминдиридий** желт. $Ir_2(NH_3)_{10}$; M 554,739; $T_{\text{раза}} >90^\circ$; Лит.: [655] 118, [735] 385

2128. **декаборан(14)** бц. моноклинные крист. $B_{10}H_{14}$; M 122,220; $T_{\text{пл}}$ 99,5°; $T_{\text{кип}}$ 213°; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; $pK_a(1) = 2,7$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -37 (г); S_{298}^0 : 176,1 (г); C_p^0 : 217,9 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 44; ΔH_{298}^0 : 38 (г); Лит.: [1441] 307, [479] 161, 170-171, [535] 106-107, [586] 349, [735] 20-21, [1191] 1011-1039

2129. **декаборан(16)** $B_{10}H_{16}$; M 124,240; $T_{\text{пл}}$ 81°; Пл.: 0,87 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1441] 307

2130. **декаборан(12) - диметилсульфид (1/1)** $B_{10}H_{12} \cdot (CH_3)_2S$; M 182,339; $T_{\text{пл}}$ 123°; Лит.: [735] 25

2131. **4а,13с-цис-1,2,3,4,4а,5,7,8,13с-декагидро-13Н-бенз[g]индоло[2,3-а]индолизин** бел. крист. $C_{18}H_{22}N_2$; M 266,390; $T_{\text{пл}}$ 209°; Лит.: [987] 26; Синт.: [987] 26

2132. **транс-декагидронафталин** (транс-декалин) $C_{10}H_{18}$; M 138,260; $T_{\text{пл}}$ -30,4-187,25°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода:

н.р., эф.: х.р., метанол: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,8699 (20°, к в.4, ж.); n 1,4695 (20°); Давл. паров: 10 (63°); Вязк.: 1,956 (25°); Пов. нат.: 29,89 (20°); C_p^0 : 228 (ж); $\Delta H_{\text{сгор}}^0$: 6277,2; $T_{\text{крит}}^0$: 408,5; Лит.: [900] 142

2133. **цис-декагидрофталин** (цис-декалин) бц. ж. $C_{10}H_{18}$; М 138,260; $T_{\text{пл}}^0$ -43,01-195,65°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8965 (20°, к в.4, ж.); n 1,481 (20°); Давл. паров: 10 (69,4°); Вязк.: 2,901 (25°); Пов.нат.: 32,08 (20°); C_p^0 : 231,8 (ж); $\Delta H_{\text{сгор}}^0$: 6289; $T_{\text{крит}}^0$: 419; Лит.: [878] 31, [900] 142

2134. **декадиктан** $CH_3(CH_2)_{208}CH_3$; М 2947,598; $T_{\text{пл}}^0$ 125-126°; Лит.: [216] 1643

2135. **декакис(трифторфосфин)дирений** бел. $Re_2(PF_3)_{10}$; М 1252,104; $T_{\text{пл}}^0$ 182°; Лит.: [655] 162, [734] 517

2136. **декан** бц. ж. $CH_3(CH_2)_8CH_3$; М 142,282; $T_{\text{пл}}^0$ -29,673°; $T_{\text{кип}}^0$ 174,1°; Раств.: вода: 0,000001976 (25°), эф.: р., метанол: 7,65 (5°), 8,5 (10°), 9,3 (15°), 10,3 (20°), 11,3 (25°), 12,6 (30°), 13,97 (35°), 15,4 (40°), этанол: смеш.; Пл.: 0,73005 (20°, г/см³, ж.); n 1,41203 (20°); Давл. паров: 1 (21°), 10 (57,7°), 15 (63°), 40 (86,9°), 100 (108,6°), 400 (150,5°); ДП: 1,991 (20°); Вязк.: 0,92 (20°); Пов.нат.: 23,92 (20°); ΔH_{298}^0 : -301 (ж); S_{298}^0 : 425,9 (ж); C_p^0 : 314,5 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 28,78; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 51,36; $\Delta H_{\text{сгор}}^0$: 6737,1; $T_{\text{крит}}^0$: 345,2; $P_{\text{крит}}^0$: 2,13; $Pl_{\text{крит}}^0$: 0,236; Лит.: [1044] 659, [1517] 340, [34] 278, [151] 339, [331] 718, [379] 88, [779] 97, [900] 142

2137. **декадиновая кислота** (sebacic acid, себациновая кислота) бц. листовидные крист. $HOOC(CH_2)_8COOH$; М 202,250; CAS 111-20-6; $T_{\text{пл}}^0$ 134,5°; $T_{\text{кип}}^0$ 294,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,1 (17°), 0,42 (65°), 2 (100°), эф.: х.р., муравьиная кислота 95%: 1,05 (19°), этанол: х.р.; Пл.: 1,207 (25°, г/см³, т.); n 1,422 (133°); Давл. паров: 10 (232°), 15 (243,5°), 50 (273°), 100 (295°); Лит.: [291] 683, [331] 706, [490] 195-196, [900] 178

2138. **1-деканол** (дециловый спирт, нонилкарбинол) бц. ж. $CH_3(CH_2)_8CH_2OH$; М 158,280; $T_{\text{пл}}^0$ 6°; $T_{\text{кип}}^0$ 231°; Раств.: вода: 0,003704 (25°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8292 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (111°); LD_{50} : 12800 (крысы, п/о), 35000 (мышы, в/ж); Лит.: [1045] 638-639, [331] 719, [427] 16, [437] 115

2139. **2,4,6,8-декатетраин** $CH_3(CC)_4CH_3$; М 126,155; $T_{\text{разл}}^0$ 80°; Лит.: [1443] 629, [1177] 509-538; Синт.: [1153] 332

2140. **декафторбутан** (перфторбутан) бц. г. $CF_3(CF_2)_2CF_3$; М 238,028; $T_{\text{пл}}^0$ -128°; $T_{\text{кип}}^0$ -2°; ΔH_{298}^0 : -2185 (г); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 22,7; $T_{\text{крит}}^0$: 113,2; $P_{\text{крит}}^0$: 2,324; $Pl_{\text{крит}}^0$: 0,6258; Лит.: [892] 185-187, [1475] 37

2141. **декафторпентагидропиран** $C_5F_{10}O$; M 266,037; $T_{кип}$ 31-33°; Лит.: [657] 170
2142. **декафтортетрасилан** бел. Si_4F_{10} ; M 302,326; $T_{пл}$ 67°; $T_{кип}$ 85°; Лит.: [655] 169, [734] 601
2143. **декафторциклопентан** (перфторциклопентан) C_5F_{10} ; M 250,038; $T_{пл}$ -12°; $T_{кип}$ 22°; Лит.: [1475] 39, [509] 180
2144. **декахлорбифенил** (2,2',3,3',4,4',5,5',6,6'-decachlorobiphenyl, PCB-209) $C_{12}Cl_{10}$; M 498,658; CAS 2051-24-3; $T_{пл}$ 309°; Раств.: вода: 0,00000000006 (25°), 0,00000000084 (60°); Лит.: [232] 1995-1998, [331] 893
2145. **2,2,4,4,6,6,8,8,10,10-декахлорциклопентафосфазен** бц. крист. $(NPCl_2)_5$; M 579,432; $T_{пл}$ 41°; Лит.: [734] 460
2146. **дексетимид** ((+)-2-(1-бензил-4-пиперидил)-2-фенил-глутаримида гидрохлорид, dexbenzetimide, serenone, tremblex, тремблекс) крист. $C_{23}H_{27}ClN_2O_2$; M 398,926; $T_{пл}$ 181-183°; Лит.: [318] 464, [670] 139
2147. **декстрометорфан** бел. крист. $C_{18}H_{25}NO$; M 271,400; CAS 125-71-3; $T_{пл}$ 109-113°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,3 (25°, вода); LD_{50} : 19 (кролики, в/в), 350 (крысы, п/о), 740 (крысы, п/к), 165 (мышы, п/о), 37 (мышы, в/в), 275 (мышы, п/к); Лит.: [62] 520-521, [305] 98, [370] 146
2148. **декстрометорфана гидробромид моногидрат** ((+)-3-метокси-N-метилморфинана гидробромид моногидрат, 3-метокси-17-метилморфинана гидробромид моногидрат, ДХМ, гикорфан, деморфана гидробромид, ромиляр) бел. крист. $C_{18}H_{28}BrNO_2$; M 370,350; CAS 6700-34-1; $T_{пл}$ 125°; $T_{раза}$ 125°; Раств.: вода: 1,5 (25°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: 10; LD_{50} : 350 (крысы, п/о), 165 (мышы, п/о), 34 (мышы, в/в); Лит.: [62] 520-521, [917] 275, [1049] 858-859, [223] 615-616, [370] 146, [951] 232-233
2149. **декстроморамид** ((+)-(S)-3-метил-4-морфолин-4-ил-2,2-дифенил-1-пирролидин-1-илбутан-1-он, dextromoramide) $C_{25}H_{32}N_2O_2$; M 392,550; CAS 357-56-2; $T_{пл}$ 183-184°; LD_{50} : 71,8 (крысы, п/о), 13 (крысы, в/в), 168 (мышы, п/о), 21 (мышы, в/в); Лит.: [62] 521-522, [42] 181-182, [223] 616-617
2150. **декстроморамид d-тартрат** (dextromoramide tartrate) $C_{29}H_{38}N_2O_8$; M 542,640; CAS 2922-44-3; $T_{пл}$ 189-192°; LD_{50} : 71,8 (крысы, п/о); Лит.: [42] 181-182, [223] 616-617
2151. **декстропимаровая кислота** $C_{20}H_{30}O_2$; M 302,450; $T_{пл}$ 219°; Лит.: [1444] 375, [612] 90-98

2152. **дексропропоксифен** ((+)-(1S,2R)-1-бензил-3-диметиламино-2-метил-1-фенилпропилпропионат, dexproporophene) крист. $C_{22}H_{29}NO_2$; М 339,500; CAS 469-62-5; $T_{пл}$ 75°; LD_{50} : 135 (крысы, п/о), 140 (мышы, п/о), 25 (мышы, в/в); Лит.: [62] 522-523, [223] 617-619

2153. **дексропропоксифена гидрохлорид** $C_{22}H_{30}ClNO_2$; М 375,930; CAS 1639-60-7; $T_{пл}$ 163-168,5°; LD_{50} : 230 (крысы, п/о), 15 (крысы, в/в), 282 (мышы, п/о), 28 (мышы, в/в), 29 (собаки, в/в); Лит.: [42] 182, [223] 617-619

2154. **дельваконитина нитрат** $C_{29}H_{40}N_2O_9$; М 560,636; $T_{пл}$ 156°; Лит.: [936] 33

2155. **дельта-каротин** красн. игольчатые крист. $C_{40}H_{56}$; М 536,870; $T_{пл}$ 140,5°; Лит.: [522] 196

2156. **дельтаметрин** $C_{22}H_{19}Br_2NO_3$; М 505,199; CAS 52918-63-5; $T_{пл}$ 98-101°; $T_{кип}$ 300°; Раств.: вода: 0,0000002 (25°); LD_{50} : 128 (); Лит.: [1443] 525, [331] 1190

2157. **дельта-9-тетрагидроканнабинол** (6а,7,8,10а-тетрагидро-6,6,9-триметил-3-пентил-6Н-добензо[b,d]пиран-1-ол, дельта-1-тетрагидроканнабинол, дронабинол) желт. маслянистая ж. $C_{21}H_{30}O_2$; М 314,450; $T_{кип}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,00028 (23°), метанол: х.р., этанол: х.р.; pK_a (1) = 10,6 (20°, вода); LD_{50} : 1800 (крысы, п/о), 40 (крысы, в/в); Лит.: [223] 720-721, [246] 7, 12, [369] 73, [534] 31

2158. **дельфинин** ромбические крист. $C_{33}H_{45}NO_9$; М 559,700; CAS 561-07-9; $T_{пл}$ 198-200°; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 0,002 (25°); Лит.: [22] 186, [331] 1252, [796] 741

2159. **денатония бензоат** (bitrex, denatonium benzoate, бензидиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония бензоат, битрекс) бц. пор. $C_6H_3(CH_3)_2NHCOCH_2N(C_2H_5)_2CH_2C_6H_5(C_6H_5COO)$; М 446,590; CAS 3734-33-6; $T_{пл}$ 166-174°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [43] 133, [287] 271-275, [37]

2160. **денатония сахарид** (бензидиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония сахаринат, денатония сахаринат) $C_{28}H_{33}N_3O_4S$; М 507,640; $T_{пл}$ 177°; Раств.: вода: м.р., ДМСО: р., изопропанол: р., хлф.: р.; LD_{50} : 1500 (); Лит.: [39], [40]; Синт.: [39]

2161. **1-децен** (децен-1) $CH_3(CH_2)_7CH=CH_2$; М 140,266; $T_{пл}$ -66,3°; $T_{кип}$ 170,6°; Лит.: [971] 200-201

2162. **транс-5-децен** $CH_3CH_2CH_2CH_2CH=CHCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 140,266; $T_{пл}$ -73°; $T_{кип}$ 170,2°; Лит.: [971] 200-201

2163. **1-дециламин** (1-аминодекан) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 157,296; $T_{\text{пл}}$ 17°; $T_{\text{кип}}$ 220,5°; Раств.: вода: пл.р., гексан: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,951 (20°, к в.4, ж.); n 1,437 (20°); Давл. паров: 10 (95,8°); $\text{pK}_{\text{вн}^+}$ (1) = 10,64 (25°, вода); $T_{\text{всп}}$: 53; Лит.: [971] 200-201, [1447] 152-153, [752] 56

2164. **3-децил-1,2-диметоксибензол** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2(\text{CH}_2)_8\text{CH}_3$; М 306,480; Давл. паров: 0,5 (140°); Лит.: [786] 482-483; Синт.: [786] 482-483

2165. **децилнитрит** ж. $\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{ONO}$; М 187,290; Давл. паров: 12 (108°); Лит.: [1045] 638-639

2166. **1-децин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CCH}$; М 138,250; $T_{\text{пл}}$ -36°; $T_{\text{кип}}$ 174°; Лит.: [971] 202-203

2167. **мета-децифенил** $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_4)_8\text{C}_6\text{H}_5$; М 762,975; $T_{\text{пл}}$ 184°; Лит.: [1223] 667

2168. **1,3-ди(1-адаманти)имидазолиниден-2** $\text{C}_{23}\text{H}_{32}\text{N}_2$; М 336,514; $T_{\text{пл}}$ 240-241°; Лит.: [32] 109

2169. **1,3-диазаадамтан** $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}_2$; М 138,210; $T_{\text{пл}}$ 260-264°; Лит.: [1321] 1815

2170. **1,4-диазабцикло[2.2.2]октан** (ДАБКО, триэтилендиамин) крист. $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{N}$; М 112,180; $T_{\text{пл}}$ 159,8°; $T_{\text{кип}}$ 174°; Раств.: вода: х.р.; LD_{50} : 1100 (кролики, п/о), 3300 (крысы, п/о), 2250 (морские свинки, п/о); Лит.: [1137] 45-48, [1503] 201

2171. **диазепам** (7-хлор-1,3-дигидро-1-метил-5-фенил-1Н-1,4-бензодиазепин-2-он, апаурин, валиум, реланиум, седуксен, сибазон, фаустан) бц. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}$; М 284,700; CAS 439-14-5; $T_{\text{пл}}$ 132°; Раств.: вода: 0,005 (25°), эф.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1447] 155, [331] 1031, [670] 73-75, [878] 336

2172. **3,6-диазидо-1,2,4,5-тетразин** $\text{N}_3\text{C}_2\text{N}_4\text{N}_3$; М 164,088; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [18] 4926

2173. **2-(4,6-диазидо-1,3,5-триазирилазо)-4,6-диазидо-1,3,5-триазин** $(\text{N}_3)_2\text{C}_3\text{N}_3\text{N}=\text{NC}_3\text{N}_3(\text{N}_3)_2$; М 352,198; $T_{\text{разл}}$ 200°; Пл.: 1,724 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : 2171 (т); Лит.: [18] 4924-4928

2174. **диазирин** бц. г. CH_2N_2 ; М 42,040; $T_{\text{кип}}$ -14°; Лит.: [1442] 38

2175. **диазоацетон** светло-желт. ж. $\text{CH}_3\text{COCHN}_2$; М 84,077; Пл.: 1,0864 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 13 (47°); Дип.: 3,37 (20°); Лит.: [1235] 730

2176. **диазометан** (азиметилен) желт. г. CH_2N_2 ; М 42,040; $T_{\text{пл}}$ -145°; $T_{\text{кип}}$ -23°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р. (78°); Дип.: 1,5 (20°); Лит.: [760] 116-125, [1447] 156, [734] 525, [900] 142; Синт.: [1001] 174-176, [730] 672, 674, [760] 127, [760] 127-128

2177. **диазота тетраоксид - 1,4-диоксан (1/1)** бц. $N_2O_4 \cdot O(CH_2CH_2)_2O$; М 180,116; $T_{\text{пл}}$ 45,2°; Лит.: [1194] 1725

2178. **диазота тетраоксид - диэтиловый эфир (1/2)** $N_2O_4 \cdot (C_2H_5)_2O$; М 166,133; $T_{\text{пл}}$ -74,8°; Лит.: [1194] 1724

2179. **диазоуксусной кислоты этиловый эфир** (диазоуксусный эфир) желт. маслянистая ж. $N_2CHCOOC_2H_5$; М 114,100; $T_{\text{пл}}$ -24°; $T_{\text{кип}}$ 143°; Раств.: бензол: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0852 (17,6°, г/см³, ж.), 1,0921 (20°, г/см³, ж.); n 1,4588 (17,6°), 1,4616 (20°); Давл. паров: 12 (45°), 88 (85°), 720 (140°); Лит.: [760] 120, [1442] 42, [590] 358-359, [900] 142; Синт.: [468] 210-211

2180. **диакватринитратонитрозорутений** $[Ru(NO)(NO_3)_3(H_2O)_2]$; М 353,121; $T_{\text{разл}}$ 150°; Разл. на: рутения(IV) оксид; Лит.: [735] 408

2181. **диаллиламин** ж. $(CH_2=CHCH_2)_2NH$; М 97,170; $T_{\text{кип}}$ 111-112°; Лит.: [77] 629, [1045] 640-641; Синт.: [999] 179-180

2182. **диаллилолова дибромид** $(CH_2=CHCH_2)_2SnBr_2$; М 360,660; Давл. паров: 2 (78°); Лит.: [706] 183; Синт.: [706] 183

2183. **диаллилпалладий** светло-желт. $Pd(CH_2CH=CH_2)_2$; М 188,560; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{разл}}$ 20°; Лит.: [1214] 1059

2184. **диаллилплатина** бц. $Pt(CH_2CH=CH_2)_2$; М 277,222; $T_{\text{пл}}$ 44°; $T_{\text{разл}}$ 20°; Лит.: [1214] 1059

2185. **диаллилцианамид** $(CH_2=CHCH_2)_2NCN$; М 122,170; Давл. паров: 57 (130°); Лит.: [77] 630; Синт.: [999] 180-182

2186. **диаллилцинк** бц. $Zn(CH_2CH=CH_2)_2$; М 147,530; $T_{\text{пл}}$ 84°; Лит.: [1214] 1059

2187. **диалюминия карбид-оксид** Al_2OC ; М 81,973; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [735] 49

2188. **диалюминия-трибериллия циклогексасиликат** (берилл) бц. гексагональные крист. $Al_2Be_3O_{18}Si_6$; М 537,502; $T_{\text{пл}}$ 1400°; Лит.: [1395] 64, [535] 94-95

2189. **диамантан** (конгрессан, пентацикло[7,3,1,14,12,02,7,06,11]тетрадекан) $C_{14}H_{20}$; М 188,300; $T_{\text{пл}}$ 262°; ΔH_{298}^0 : -239,7 (г); ΔH_{298}^0 : -143,8 (г); Лит.: [748] 588, [1390] 9, [1457] 15

2190. **1,2-диаминобензол** (1,2-фенилендиамин, о-фенилендиамин) бц. крист. $C_6H_4(NH_2)_2$; М 108,141; $T_{\text{пл}}$ 102-104°; $T_{\text{кип}}$ 256-258°; Раств.: вода: 3,11 (20°), 4,07 (35°), 46,91 (80,8°); Лит.: [1447] 612, [291] 425-426, [331] 269

2191. **1,3-диаминобензол** (1,3-фенилендиамин, м-фенилендиамин) бц. крист. $C_6H_4(NH_2)_2$; М 108,141; $T_{\text{пл}}$ 63-64°; $T_{\text{кип}}$ 287°;

Раств.: вода: 36,11 (19,9°), 48 (43,5°); ΔD_{50} : 350,8 (б. крысы, в/ж), 65,3 (б. мыши, в/ж), 437,5 (кролики, в/ж); Лит.: [439] 309-310, [1447] 612, [291] 425-426, [331] 270; Синт.: [461] 209

2192. **1,4-диаминобензол** (1,4-фенилендиамин, п-фенилендиамин) бц. крист. $C_6H_4(NH_2)_2$; М 108,141; $T_{пл}$ 147°; $T_{кип}$ 267°; Раств.: вода: 1,068 (3,6°), 4,52 (25°), 15,79 (49,9°); ΔD_{50} : 133,4 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1447] 612, [291] 425-426, [331] 271; Синт.: [644] 189-190

2193. **4,4'-диаминобифенил** (бензидин) крист. $H_2NC_6H_4C_6H_4NH_2$; М 184,240; CAS 92-87-5; $T_{пл}$ 127,5-128°; $T_{кип}$ 401,7°; Раств.: вода: 0,036 (24°), этанол абс.: 7,68 (20°); Лит.: [1447] 68-69, [291] 706, [331] 840

2194. **1,6-диаминогексан** (гексаметилендиамин) $H_2N(CH_2)_6NH_2$; М 116,200; $T_{пл}$ 42°; $T_{кип}$ 204-205°; Раств.: вода: 71,15 (4,5°); Лит.: [971] 184-185, [331] 339

2195. **1,5-диамино-4-метил-1Н-тетразолия азид** орторомбические крист. $C_2H_7N_9$; М 157,170; $T_{пл}$ 135-137°; $T_{разл}$ 137°; Пл.: 1,417 (20°, , т.); Лит.: [140] 4237-4253

2196. **1,5-диамино-4-метил-1Н-тетразолия динитрамид** орторомбические крист. $C_2H_7N_9O_4$; М 221,170; $T_{пл}$ 85-86°; Пл.: 1,719 (20°, , т.); Лит.: [140] 4237-4253

2197. **1,5-диамино-4-метил-1Н-тетразолия нитрат** орторомбические крист. $C_2H_7N_7O_3$; М 177,150; $T_{пл}$ 121-122°; Пл.: 1,506 (20°, , т.); Лит.: [140] 4237-4253

2198. **1,2-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 98°; Лит.: [1447] 368

2199. **1,3-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 96°; Лит.: [518] 289

2200. **1,4-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [1447] 368

2201. **1,5-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 189,5°; Лит.: [1447] 368

2202. **1,7-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 117,5°; Лит.: [518] 289

2203. **1,8-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 66,5°; $T_{кип}$ 205°; Лит.: [1447] 368, [622] 25

2204. **2,4-диамино-6-оксипиримидин** желт. игольчатые крист. $C_4H_6N_4O$; М 126,120; $T_{пл}$ 265°; Лит.: [1003] 149; Синт.: [1003] 149

2205. **1,5-диаминопентан** (кадаверин, пентаметилендиамин) бц. дымящая ж. $H_2N(CH_2)_5NH_2$; М 102,180; $T_{пл}$ -21°; $T_{кип}$ 180°;

Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,873 (20°, г/см³, ж.); n 1,4561 (25°), 1,45889 (16,6°); pK_{ВН}⁺ (1) = 10,916 (25°, вода); pK_{ВН}⁺ (2) = 10,05 (25°, вода); Лит.: [900] 151

2206. **1,2,5-диаминопентановая кислота** (l-орнитин) бц. крист. H₂NCH₂CH₂CH₂CH(NH₂)COOH; М 132,160; Т_{пл} 140°; Лит.: [1443] 409

2207. **1,3-диаминопропан** (триметилендиамин) H₂NCH₂CH₂CH₂NH₂; М 74,125; Т_{кип} 136,5°; Лит.: [971] 354-355

2208. **1,5-диаминотетразола нитрат** бц. моноклинные крист. N₄C(NH₂)₂ • HNO₃; М 163,120; Т_{пл} 138-139°; Пл.: 1,727 (20°, , т.); Лит.: [140] 4237-4253

2209. **1,5-диаминотетразола перхлорат** бц. моноклинные крист. N₄C(NH₂)₂ • HClO₄; М 200,560; Т_{пл} 125-130°; Пл.: 1,902 (20°, , т.); Лит.: [140] 4237-4253, [268] 156-163; Синт.: [140] 4241

2210. **6,9-диамино-2-этоксиакридина лактат** (2-этокси-6,9-диаминоакридина лактат, риванол, этакридина лактат) желт. крист. C₁₈H₂₁N₃O₄; М 343,377; Т_{пл} 120°; Раств.: вода: л.р. (100°), м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Λ_D₅₀^{пл}: 120 (мышы, п/к), 42 (мышы, в/б); Лит.: [1447] 715, [223] 792, [379] 334; Синт.: [388] 142

2211. **диамминборония борогидрид** (H₃NBH₂NH₃)[BH₄]; М 61,731; Т_{пл} 90°; Лит.: [735] 27, [750] 39-41

2212. **диамминдинитроплатина(II)** светло-желт. [Pt(NH₃)₂(NO₂)₂]; М 321,150; Т_{разл} 200°; Лит.: [655] 158

2213. **диамминдихлоропалладий(II)** желт. тетрагональные крист. [Pd(NH₃)₂Cl₂]; М 211,390; Т_{разл} >210°; Разл. на: палладий; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,3 (10°), хлф.: н.р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); ΔH₂₉₈⁰: -429,3 (т); Лит.: [535] 176-177, [655] 154

2214. **транс-диамминдихлорплатина(II)** желт. [Pt(NH₃)₂Cl₂]; М 300,045; Т_{разл} >340°; Разл. на: платина; Раств.: вода: 0,04 (25°); Лит.: [655] 157, [735] 455

2215. **цис-диамминдихлорплатина(II)** (цисплатин) темно-желт. [Pt(NH₃)₂Cl₂]; М 300,045; CAS 15663-27-1; Т_{разл} 270-275°; Разл. на: транс-диамминдихлорплатина(II); Раств.: вода: 0,25 (25°); Λ_D₅₀: 3,4 (крысы, в/в), 9,7 (морские свинки, в/в); Лит.: [223] 487-488, [655] 157, [735] 455

2216. **диамминникеля(II) хлорид** [Ni(NH₃)₂Cl₂]; М 163,660; Т_{разл} 300°; Лит.: [1409] 410

2217. **транс-диамминтетрахлороплатина(IV)** желтовато-зел. [Pt(NH₃)₂Cl₄]; М 370,951; Т_{разл} 340°; Лит.: [655] 157

2218. **цис-диамминтетрахлороплатина(IV)** оранжево-желт. крист. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_4]$; М 370,950; $T_{\text{пл}} 240^\circ$; Лит.: [535] 176-177

2219. **диамминтетрахлорпалладий(IV)** темно-оранжев. $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_4]$; М 282,293; $T_{\text{разл}} > 260^\circ$; Лит.: [655] 154

2220. **диамминцинка хлорид** бц. ромбические крист. $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$; М 170,357; $T_{\text{пл}} 210,8^\circ$; $T_{\text{разл}} 270^\circ$; ΔH_{298}° : -698,7 (т); Лит.: [535] 218-219, [655] 189

2221. **диаммония-калия гексафторалюминат** $(\text{NH}_4)_2\text{KAlF}_6$; М 216,147; $T_{\text{разл}} 245-340^\circ$; Лит.: [1407] 81

2222. **диаммония-лития гексафторалюминат** $(\text{NH}_4)_2\text{LiAlF}_6$; М 183,990; $T_{\text{разл}} 245-310^\circ$; Лит.: [1407] 81

2223. **диаммония-натрия гексафторалюминат** $(\text{NH}_4)_2\text{NaAlF}_6$; М 200,039; $T_{\text{разл}} 240-305^\circ$; Лит.: [1407] 81

2224. **диаммония-неодима пентанитрат тетрагидрат** красно-фиолетов. табличковидные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{Nd}(\text{NO}_3)_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 562,400; $T_{\text{пл}} 47^\circ$; Лит.: [1045] 148-149

2225. **диаммония-рубидия гексафторалюминат** $(\text{NH}_4)_2\text{RbAlF}_6$; М 262,517; $T_{\text{разл}} 245-340^\circ$; Лит.: [1407] 81

2226. **диаммония-церия(III) нитрат тетрагидрат** моно-клинные крист. $(\text{NH}_4)_2\text{Ce}(\text{NO}_3)_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 558,279; $T_{\text{пл}} 74^\circ$; Лит.: [976] 362

2227. **диантипирилметан** (бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)метан) $\text{C}_{23}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_2$; М 388,460; CAS 1251-85-0; $T_{\text{пл}} 179^\circ$; Раств.: вода: 0,04398 (20°); $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 2,15$ (20°, вода); $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (2) = 0,15$ (25°, вода); Лит.: [1447] 160, [331] 1203

2228. **диантипирилпропилметан** (1,1-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)бутан) $\text{C}_{26}\text{H}_{30}\text{N}_4\text{O}_2$; М 430,540; $T_{\text{пл}} 164^\circ$; Раств.: ацетон: р., этанол: р.; $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 3,3$ (20°, вода); Лит.: [1447] 160; Синт.: [404] 193

2229. **диантипирилфенилметан** (4,4'-(фенилметиле)-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он)) $\text{C}_{29}\text{H}_{28}\text{N}_4\text{O}_2$; М 464,560; CAS 1861-84-3; $T_{\text{пл}} 200^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 0,024 (20°), эф.: н.р., петр.эф.: н.р., укс.: р., этанол: р.; $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 2,8$ (20°, вода); Лит.: [1447] 160-161, [331] 1243

2230. **О,О-диацетилбетулин** призматические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{33}\text{H}_{52}\text{O}_4$; М 512,760; $T_{\text{пл}} 216-217^\circ$; Лит.: [76] 287, [1452] 10

2231. **диацетилкойевая кислота** крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_6$; М 226,183; $T_{\text{пл}} 102^\circ$; Лит.: [78] 490; Синт.: [885] 163-164

2232. **диацетилфуроксан** $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{C}_2\text{N}_2\text{O}_2$; М 170,120; Давл. паров: 0,1 (65°); Лит.: [1483] 266, 273, [1484] 199

2233. **диацетона дипероксид** (3,3,6,6-тетраметил-1,2,4,5-тетраоксациклогексан, диацетона диперекись, циклодиацетондипероксид) бел. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OO})_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$; М 148,157; $T_{\text{пл}}$ 133°; Лит.: [373] 412-413, [1410] 338-339

2234. **дибария-иттрия-тримеди гептаоксид** $\text{YBa}_2\text{Cu}_3\text{O}_7$; М 666,194; $T_{\text{пл}}$ 970-1000°; $T_{\text{разл}}$ 970°; Лит.: [920] 198-199, [327] 88, [480] 506

2235. **дибенз[а,j]коронен** желт. игольчатые крист. $\text{C}_{32}\text{H}_{16}$; М 400,470; $T_{\text{пл}}$ 496-499°; Лит.: [602] 120-121

2236. **дибенз[jk,a'b']октацен** оранжев. игольчатые крист. $\text{C}_{40}\text{H}_{22}$; М 502,603; $T_{\text{пл}}$ 560°; Лит.: [602] 219-220

2237. **дибензальацетон** (1,5-дифенил-1,4-пентадиен-3-он, дибензилиденацетон, дистирилкетон, циннамон) желт. пластинчатые крист. (р.п. ацетон) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHCOCH}=\text{CHC}_6\text{H}_5$; М 234,290; $T_{\text{пл}}$ 112°; $T_{\text{разл}}$ 112°; Лит.: [79] 444, [971] 264-265; Синт.: [461] 251, [469] 360

2238. **дибенз[а,h]антрацен** $\text{C}_{22}\text{H}_{14}$; М 278,347; CAS 53-70-3; $T_{\text{пл}}$ 269,5°; $T_{\text{кип}}$ 524°; Лит.: [971] 202-203, [231] 830-833

2239. **дибензилиденацетона оксим** $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH})_2\text{C}=\text{NOH}$; М 249,307; $T_{\text{пл}}$ 142-144°; Лит.: [79] 444, [790] 19

2240. **дибензиололова дихлорид** $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_2\text{SnCl}_2$; М 371,880; $T_{\text{пл}}$ 163°; Лит.: [1504] 261; Синт.: [706] 185

2241. **О,О-дибензоилбетулин** игольчатые крист. $\text{C}_{43}\text{H}_{56}\text{O}_4$; М 636,902; $T_{\text{пл}}$ 181°; Лит.: [76] 287

2242. **О,О-дибензоилвинная кислота моногидрат** $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCHCOOH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 376,314; $T_{\text{пл}}$ 90°; Лит.: [81] 399; Синт.: [343] 72

2243. **дибензоилметан кето-форма** $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{COC}_6\text{H}_5$; М 224,255; $T_{\text{пл}}$ 81°; $\text{pK}_a(1) = 8,95$ (25°, вода); Лит.: [79] 57; Синт.: [999] 186-188

2244. **1,5-дибензоилнафталин** $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CO})_2\text{C}_{10}\text{H}_6$; М 336,380; $T_{\text{пл}}$ 185-186°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., пиридин: л.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1447] 161; Синт.: [644] 17-18

2245. **3,7-дибензоил-5-нитро-1,3,7-триазабицикло[3.3.1]нонан** бел. крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_4$; М 380,400; $T_{\text{пл}}$ 238-240°; Лит.: [986] 26-27; Синт.: [986] 26-27

2246. **ди(бензоил)пероксид** (бензоила перекись) бц. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2$; М 242,230; $T_{\text{пл}}$ 107°; $T_{\text{разл}}$ 108°; Раств.: вода: 0,0000155; Пл.: 1,334 (25°, г/см³, т.); LD_{50} : 1200 (б. мыши, в/ж), 6400 (крысы, в/ж); Лит.: [1441] 265, [223] 210, [331] 952, [511] 442

2247. **дибензо-18-краун-6** (2,3,11,12-дибензо-1,4,7,10,13,16-гексаоксациклооктадека-2,11-диен) бел. игольчатые крист. $C_{20}H_{24}O_6$; М 360,410; $T_{пл}$ 162,5-164°; $T_{кип}$ 380°; Раств.: ацетон: 0,7 (43,3°), бензол: 0,74 (26°), 1,3 (47°), вода: 0,1 (26°), гептан: 0,1 (91°), ДМСО: 2 (51,3°), диоксан: 0,7 (30°), метанол: 0,1 (80,8°), хлф.: 5 (26°), 5,8 (30,8°), 11,1 (55,8°), циклогексан: 0,03 (26°), этанол: 0,4 (26°); $ЛД_{50}$: 11000 (крысы, п/о); Лит.: [331] 1159, [493] 10, [1239] 494, [1480] 34-48, 341; Синт.: [1528] 196

2248. **дибензо-24-краун-8** бел. крист. $C_{24}H_{32}O_8$; М 448,520; $T_{пл}$ 103-114°; Раств.: ацетон: 4 (28,9°), вода: 0,1 (86,2°), гептан: 0,2 (63,3°), метанол: 0,9 (36°), хлф.: 47,9 (46,3°); $ЛД_{50}$: 300 (мышы, п/о); Лит.: [99] 103, [1480] 34-51, 341

2249. **дибензо-30-краун-10** крист. $C_{28}H_{40}O_{10}$; М 536,610; $T_{пл}$ 106-108°; Лит.: [762] 624, [99] 104

2250. **дибензо-24-краун-8-калия роданид** $C_{25}H_{32}KNO_8S$; М 545,690; $T_{пл}$ 113-114°; Лит.: [1480] 102

2251. **дибензо-18-краун-6-натрия нитрит** $C_{20}H_{24}NNaO_8$; М 429,396; $T_{пл}$ 154-157°; Лит.: [1480] 102

2252. **дибензо-18-краун-6-натрия роданид** $C_{21}H_{24}NNaO_6S$; М 441,470; $T_{пл}$ 230-232°; Лит.: [1480] 102

2253. **дибензо-18-краун-6-серебра трифторметансульфонат** бц. игольчатые крист. $C_{21}H_{24}AgF_3O_9S$; М 617,340; $T_{пл}$ 195-197°; Лит.: [1480] 121

2254. **дибензоксазепин** (11Н-дибенз[b,e]оксазепин, CR, EA 3547, дибенз[b,f] [1,4]-оксазепин) желт. крист. $C_{13}H_9NO$; М 195,220; $T_{пл}$ 72°; $T_{кип}$ 340°; Раств.: бензол: р., вода: 0,008 (20°), эф.: л.р., петр. эф.: р., этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 48 (кролики, в/в), 7200 (крысы, в/ж); Лит.: [1442] 48, [84] 60, 158, [349] 209-211, [1082] 15; Синт.: [1429] 45

2255. **дибензолтитан(0)** красновато-оранж. крист. $(C_6H_6)_2Ti$; М 204,091; $T_{раза}$ 80°; Давл. паров: 0,001 (80°); Лит.: [1266] 681

2256. **дибензолхром(0)** темно-коричнев. крист. $Cr(C_6H_6)_2$; М 208,220; $T_{пл}$ 284°; $T_{раза}$ 284°; Разл. на: хром, бензол; ΔH^0_{298} : -146,4 (т); Лит.: [1470] 450-454, 460, [480] 280, [734] 551-552

2257. **диберберин ундекагидрат** желт. крист. $(C_{20}H_{19}NO_5)_2 \cdot 11H_2O$; М 904,905; $T_{раза}$ 100°; Лит.: [1441] 279

2258. **дибериллия борид** Be_2B ; М 28,835; $T_{пл}$ 1500°; Лит.: [974] 170

2259. **дибериллия карбид** желт. кубические крист. Be_2C ; М 30,040; $T_{пл}$ 2100°; $T_{раза}$ 2100°; Раств.: вода: реак.; ΔH^0_{298} : -117,1 (т); C_p^0 : 43,2 (т); Лит.: [1045] 36-37, [1395] 358, [735] 125

2260. **ди-1,2-бис(дифенилфосфинил)этан-платина** золо-
тисто-желт. пластинчатые крист. $\text{Pt}((\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{PCH}_2\text{CH}_2\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_2)_2$;
M 991,917; $T_{\text{пл}}$ 255°; Лит.: [735] 386

2261. **ди(бис(2,4,6-триметилфенил)фосфинил)этоксидбо-
ран** бц. $\text{C}_{38}\text{H}_{49}\text{BOR}_2$; M 594,550; $T_{\text{пл}}$ 163°; Лит.: [479] 202

2262. **диборан** (diborane(6)) бц. г. B_2H_6 ; M 27,670; $T_{\text{пл}}$ -165°;
 $T_{\text{кип}}$ -92,5°; Раств.: вода: реар.; Пл.: 0,447 (-112°, г/см³, ж.); Давл.
паров: 10 (-146°), 100 (-122°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298} : 38,5 (г); ΔG^0_{298} :
89,6 (г); S^0_{298} : 232 (г); C_p^0 : 56,9 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 4,47; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 13,3; $T_{\text{крит}}$:
16,7; $P_{\text{крит}}$: 4; $\text{Пл}_{\text{крит}}$: 0,14; Лит.: [1441] 307, [479] 161-164, [735]
20-22, [900] 57, [1168] 417-451, [1411] 28-36

2263. **дибора тетрабромид** бц. B_2Br_4 ; M 341,238; $T_{\text{пл}}$ 1°;
Лит.: [735] 17

2264. **дибора тетрафторид** BF_2BF_2 ; M 97,616; $T_{\text{пл}}$ -56°;
 $T_{\text{кип}}$ -34°; Лит.: [479] 192, [735] 17, [1181] 252-253

2265. **дибора тетрахлорид** бц. ж. BCl_2BCl_2 ; M 163,434;
 $T_{\text{пл}}$ -92,6°; $T_{\text{кип}}$ 65,5°; $T_{\text{разл}}$ 0°; ΔH^0_{298} : -529 (ж); Лит.: [479] 192,
[735] 16-17, [1181] 235-250, [1409] 130-131

2266. **диброма гексадекафтортриантимолат** красн.
крист. $\text{Br}_2[\text{Sb}_3\text{F}_{16}]$; M 829,062; $T_{\text{пл}}$ 85,5°; $T_{\text{возг}}$ 200°; Лит.: [106]
452, [254] 432, [479] 531

2267. **9,10-дибромантрацен** желт. игольчатые крист. (р.п.
толуол) $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{Br}_2$; M 336,021; $T_{\text{пл}}$ 226°; Лит.: [971] 28-29; Синт.:
[999] 189-190

2268. **дибромацетилен** ж. BrCCBr ; M 183,840; $T_{\text{пл}}$ -24°;
 $T_{\text{кип}}$ 76°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 456-
457, [1206] 777-802

2269. **альфа,4-дибромацетофенон** игольчатые крист. (р.п.
этанол) $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COCH}_2\text{Br}$; M 283,988; $T_{\text{пл}}$ 110°; Лит.: [971] 34-35;
Синт.: [999] 138-139

2270. **1,2-дибромбензол** $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$; M 235,920; $T_{\text{пл}}$ 6,7°;
 $T_{\text{кип}}$ 224°; Лит.: [1441] 320

2271. **1,4-дибромбензол** $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$; M 235,920; $T_{\text{пл}}$ 86,9°;
 $T_{\text{возг}}$ 219°; Раств.: бензол: 83,8 (25°), вода: 0,002 (25°), гек-
сан: 25,9 (25°), эф.: 71,3 (25°), метанол: 10,35 (25°), серо-
углерод: 90 (25°), тетрахлорметан: 36,6 (25°), этанол: 16,3
(30°); ЛД_{50} : 3120 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1441] 320, [291]
340-341, [331] 203

2272. **1,2-дибромбутан** $\text{BrCH}_2\text{CHBrCH}_2\text{CH}_3$; M 215,914;
 $T_{\text{пл}}$ -65,4°; $T_{\text{кип}}$ 166°; Лит.: [77] 683

2273. **1,3-дибромбутан** $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CHBrCH}_3$; M 215,914; $T_{\text{кип}}$ 174°; Лит.: [77] 683

2274. **1,4-дибромбутан** $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$; M 215,914; $T_{\text{пл}}$ -16,53°; $T_{\text{кип}}$ 197°; Раств.: эф.: р., хлф.: р.; Пл.: 1,789 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 130-131

2275. **2,2-дибромбутан** $\text{CH}_3\text{CBr}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 215,914; $T_{\text{кип}}$ 144-145°; Лит.: [77] 683

2276. **2,3-дибромбутан** $\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCH}_3$; M 215,914; $T_{\text{кип}}$ 161°; Лит.: [971] 130-131

2277. **2,3-дибром-4,5-дигидроксибензальдегид** $(\text{HO})_2\text{Br}_2\text{C}_6\text{HCHO}$; M 295,910; $T_{\text{пл}}$ 204°; Лит.: [344] 185

2278. **1,2-дибром-3,3-диметилбутан** б.ц. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{CCHBrCH}_2\text{Br}$; M 243,970; Давл. паров: 12 (85°); Лит.: [1071] 65; Синт.: [1071] 65

2279. **5,5-дибром-2,2-диметил-4,6-диоксо-1,3-диоксан** $\text{Br}_2\text{C}(\text{COO})_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$; M 301,920; $T_{\text{пл}}$ 74°; Лит.: [1071] 70; Синт.: [1071] 70

2280. **2,3-дибром-1,4-диоксан** $\text{C}_4\text{H}_6\text{Br}_2\text{O}_2$; M 245,897; $T_{\text{пл}}$ 71,5-73,5°; Лит.: [1285] 807

2281. **дибромдифторметан** (фреон 12В₂, хладон 12В₂) CF_2Br_2 ; M 209,820; $T_{\text{пл}}$ -141,1°; $T_{\text{кип}}$ 24,2°; Пл.: 2,288 (15°, г/см³, ж.); n 1,399 (12°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 24,86; $T_{\text{крит}}$: 198,85; $P_{\text{крит}}$: 4,335; $P_{\text{л.крит}}$: 0,8664; Лит.: [1445] 279

2282. **дибромдифторсилан** SiF_2Br_2 ; M 225,890; $T_{\text{пл}}$ -66,9°; $T_{\text{кип}}$ 13,7°; Лит.: [964] 311

2283. **2,3-дибром-7,8-дихлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Br}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$; M 410,873; $T_{\text{пл}}$ 316-317°; LD_{50} : 0,01 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [515] 463-464

2284. **2,7-дибром-3,8-дихлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Br}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$; M 410,873; $T_{\text{пл}}$ 288-290°; LD_{50} : 0,01 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [515] 463-464

2285. **дибромметан** (dibromomethane) BrCH_2Br ; M 173,850; CAS 74-95-3; $T_{\text{пл}}$ -52,7°; $T_{\text{кип}}$ 96-97°; Раств.: вода: 1,173 (0°), 1,146 (10°), 1,148 (20°), 1,176 (30°); Лит.: [75] 1.168, [291] 22, [331] 5; Синт.: [999] 123

2286. **2,6-дибром-4-нитрофенол** желт. призматические крист. (р.п. этанол) $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_2\text{Br}_2\text{OH}$; M 296,920; $T_{\text{пл}}$ 144°; Лит.: [1045] 1046-1047

2287. **1,5-дибромпентан** $\text{Br}(\text{CH}_2)_5\text{Br}$; М 229,950; $T_{\text{пл}} -34^\circ$; Лит.: [75] 1.168; Синт.: [999] 124-125

2288. **1,3-дибромпропан** (1,3-dibromopropane) $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$; М 201,900; $T_{\text{пл}} -36^\circ$; $T_{\text{кип}} 166,8^\circ$; Раств.: вода: 0,1697 (20°); Лит.: [75] 1.169, [332] 57; Синт.: [999] 113, [999] 112-113

2289. **1,3-дибром-2-пропанон** (sym.-dibromoacetone, симм-дибромацетон) игольчатые крист. $\text{BrCH}_2\text{COCH}_2\text{Br}$; М 219,903; $T_{\text{пл}} 24^\circ$; Раств.: эф.: р., сероуглерод: р.; Лит.: [77] 673

2290. **2,3-дибромпропен** ж. $\text{CH}_2=\text{CBrCH}_2\text{Br}$; М 199,880; $T_{\text{кип}} 140^\circ$; Лит.: [1045] 910-911; Синт.: [999] 191-193

2291. **2,3-дибромпропионовая кислота** пластинчатые крист. $\text{BrCH}_2\text{CHBrCOOH}$; М 231,871; $T_{\text{пл}} 66,5-67^\circ$; Давл. паров: 20 (160°); Лит.: [971] 312-313

2292. **дибромсилан** SiH_2Br_2 ; М 189,909; $T_{\text{пл}} -70^\circ$; $T_{\text{кип}} 66^\circ$; Лит.: [734] 604

2293. **1,1-дибром-1,3,3,3-тетрафтор-2-пропанон (1,1-дибром-1,3,3,3-тетрафторацетон)** $\text{CBr}_2\text{FCOCF}_3$; М 287,833; $T_{\text{кип}} 81^\circ$; Лит.: [657] 184

2294. **1,2-дибром-1,1,2,2-тетрафторэтан** (симм-дибром-тетрафторэтан, фреон 114В₂, хладон 114В₂) бц. ж. $\text{CF}_2\text{BrCF}_2\text{Br}$; М 259,800; $T_{\text{пл}} -112^\circ$; $T_{\text{кип}} 47,6^\circ$; Раств.: вода: 0,002 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 2,149 (25°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -789,9 (г); Лит.: [445] 640-642, 708-709, [524] 632

2295. **2,4-дибромфенол** игольчатые крист. $\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 251,900; $T_{\text{пл}} 40^\circ$; $T_{\text{кип}} 238-239^\circ$; Лит.: [971] 378-379

2296. **2,6-дибромфенол** игольчатые крист. $\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 251,900; $T_{\text{пл}} 56-57^\circ$; $T_{\text{кип}} 255-261^\circ$; Лит.: [971] 378-379

2297. **4,5-дибромфурфурол** (4,5-дибром-2-фуранальдегид) $\text{C}_5\text{H}_2\text{Br}_2\text{O}_2$; М 253,880; $T_{\text{пл}} 37^\circ$; Лит.: [695] 47-48; Синт.: [695] 47-48

2298. **дибромхлорметан** CHBr_2Cl ; М 208,280; $T_{\text{кип}} 119-120^\circ$; ПЛ.: 2,451 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 230-231

2299. **1,1-дибромэтан** (этилиденбромид) CH_3CHBr_2 ; М 187,870; $T_{\text{пл}} -63^\circ$; $T_{\text{кип}} 108^\circ$; ΔH_{298}^0 : -26,7 (г); Лит.: [971] 434-435

2300. **1,2-дибромэтан** (гликоля дибромгидрин, этилен бромистый, этилендибромид) бц. ж. $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$; М 187,870; $T_{\text{пл}} 9,79^\circ$; $T_{\text{кип}} 131,36^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,43 (20°), 0,5292 (50°), эф.: смеш., этанол: р.; ПЛ.: 2,1785 (20°, к в.4, ж.); n 1,5388 (20°); Давл. паров: 10 (29,1°), 14 (34°); ΔH_{298}^0 : -38,3 (г); Лит.: [971] 434-435, [1045] 1142-1143, [291] 97, [332] 28; Синт.: [468] 151-152

2301. **1,2-дибром-1-этоксигтан** $C_2H_5OCHBrCH_2Br$; М 231,914; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 20 (80°); Лит.: [971] 210-211

2302. **ди-втор-бутиламин** $NN(CH(CH_3)CH_2CH_3)_2$; М 129,240; $T_{пл} -104^\circ$; $T_{кип} 135,8^\circ$; Пл.: 0,7534 (20°, г/см³, ж.); $n 1,4162$ (20°); $pK_{BH^+} + (1) = 11,01$ (25°, вода); Лит.: [1441] 333

2303. **дибутиламин** $(C_4H_9)_2NH$; М 129,240; $T_{пл} -61,9^\circ$; $T_{кип} 159,6^\circ$; Раств.: вода: 0,3231 (25°); Пл.: 0,766 (20°, г/см³, ж.); $n 1,4175$ (20°); $pK_{BH^+} + (1) = 11,25$ (25°, вода); ΔD_{50} : 290-300 (крысы, п/о), 230 (морские свинки, п/о); Лит.: [1441] 333, [331] 541

2304. **5-(дибутиламино)-1Н-тетразол** $(C_4H_9)_2NCHN_4$; М 197,280; $T_{пл} 132,5-133,5^\circ$; Лит.: [108] 696; Синт.: [108] 696

2305. **ди-трет-бутилбериллий** бц. ж. $((CH_3)_3C)_2Be$; М 123,240; $T_{пл} -16^\circ$; Лит.: [1170] 949-950

2306. **1,3-ди-трет-бутил-1,3-диаза-2-силациклопент-4-ен-2-иден** бц. крист. $C_{10}H_{20}N_2Si$; М 196,360; Давл. паров: 0,1 (85°); Лит.: [479] 315

2307. **дибутилдисульфид** $C_4H_9SSC_4H_9$; М 178,360; $T_{кип} 235^\circ$; $T_{раза} 500-550^\circ$; Разл. на: тиофен; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 558-559, [1251] 1906; Синт.: [417] 582

2308. **ди-трет-бутилиминоксила** $((CH_3)_3C)_2NO$; М 144,235; Давл. паров: 35 (75°); Лит.: [945] 30; Синт.: [945] 30

2309. **дибутилкарбонат** $CH_3CH_2CH_2CH_2OC(O)OCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 174,237; $T_{кип} 206^\circ$; Пл.: 0,9238 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [77] 728, [971] 356-357, [1442] 323

2310. **2,6-ди-трет-бутил-4-метилфенол** (2,6-ди-трет-бутил-п-крезол, 3,5-di-tret-butyl-4-hydroxytoluene, ВНТ, butylated hydroxytoluene, агидол 1, алкофен БП, гомол, ионол) бел. крист. $((CH_3)_3C)_2(CH_3)C_6H_2OH$; М 220,350; $T_{пл} 70^\circ$; $T_{кип} 265^\circ$; Раств.: 1-бутанол: 44,42, ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., диоксан: 40,72, дихлорметан: 212,3, этанол: р.; $pK_a(1) = 17,18$ (25°, метанол); $pK_a(1) = 12,33$ (25°, вода); ΔD_{50} : 2450 (б. крысы, п/о), 2000 (мыши, п/о); Лит.: [438] 413-414, [1447] 163, [218] 69, 72-73, [287] 133-136, [490] 183-184, [878] 87, [1057] 34, [1503] 96-97

2311. **дибутилолова диодид** $(C_4H_9)_2SnI_2$; М 486,750; Давл. паров: 3 (144°); Лит.: [706] 181; Синт.: [706] 181

2312. **дибутилолова дихлорид** светло-коричнев. крист. $(C_4H_9)_2SnCl_2$; М 303,840; $T_{пл} 43^\circ$; ΔD_{50} : 35 (мыши, в/ж); Лит.: [440] 441-443, [1447] 163, [1503] 98; Синт.: [706] 184

2313. **дибутилсульфид** бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{S}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$; М 146,294; $T_{\text{пл}} -79,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 185,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 204-205, [1444] 460, [1355] 93; Синт.: [1501] 132

2314. **дибутилсульфоксид** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 162,290; $T_{\text{пл}} 35^\circ$; Лит.: [77] 729, [1253] 2235

2315. **2,6-ди-трет-бутилфенол** желтоват. крист. $((\text{CH}_3)_3\text{C})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 206,320; $T_{\text{пл}} 39^\circ$; Лит.: [1447] 164

2316. **О, О - д и - в т о р - б у т и л ф т о р ф о с ф а т** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 212,199; Давл. паров: 12 (91°); Лит.: [1026] 15, [1397] 268

2317. **диванадия карбид** темно-сер. V_2C ; М 113,890; $T_{\text{пл}} 2165^\circ$; C_p^0 : 55,9 (т); Лит.: [1395] 209, [655] 184

2318. **диванадия нитрид** черн. V_2N ; М 115,890; $T_{\text{пл}} 2000^\circ$; Лит.: [655] 185

2319. **дивинилхлорборан** $(\text{CH}_2=\text{CH})_2\text{BCl}$; М 100,350; $T_{\text{пл}} -109,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 71,1^\circ$; Лит.: [1470] 134

2320. **диводорода гексахлоририд(IV) гексагидрат** черно-красн. $\text{H}_2[\text{IrCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 515,043; $T_{\text{разл}} >200^\circ$; Лит.: [655] 118

2321. **диводорода тетракарбонилферрат(II)** (железа карбонилгидрид) бц. ж. $\text{H}_2[\text{Fe}(\text{CO})_4]$; М 169,900; $T_{\text{пл}} -70,2^\circ$; $T_{\text{разл}} -10^\circ$; $pK_a(1) = 4,4$ (20°, вода); $pK_a(1) = 11,4$ (25°, ацетонитрил); $pK_a(2) = 13,4$ (20°, вода); Лит.: [1470] 574, [381] 86-93, [609] 96, [735] 347

2322. **диводорода тетра(трифторфосфин)феррат** бц. $\text{H}_2\text{Fe}(\text{PF}_3)_4$; М 409,740; $T_{\text{пл}} -80^\circ$; Лит.: [735] 346

2323. **диводорода тетрациано платинат(II) пентагидрат** красн. $\text{H}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 391,240; $T_{\text{пл}} 100^\circ$; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Лит.: [655] 156

2324. **дивольфрама борид** W_2B ; М 378,491; $T_{\text{пл}} 2740^\circ$; Лит.: [974] 171

2325. **дивольфрама карбид** темно-сер. кубические крист. W_2C ; М 379,710; $T_{\text{пл}} 2800^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 17,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -26 (т); S_{298}^0 : 82 (т); C_p^0 : 35,1 (т); Лит.: [1395] 358, [561] 235-239, [900] 60

2326. **дивольфрама пентаборид** сер. W_2B_5 ; М 421,735; $T_{\text{пл}} 2300^\circ$; $T_{\text{разл}} 2300^\circ$; Лит.: [655] 186

2327. **дигаллия дисульфид** желт. $\text{Ga}_2(\text{S}_2)$; М 203,576; $T_{\text{пл}} 1015^\circ$; Лит.: [655] 111, [735] 68

2328. **дигафния силицид** Hf_2Si ; М 385,066; $T_{\text{пл}} 2430^\circ$; Лит.: [974] 174

2329. **дигексилсульфид** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{S}(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$; М 202,400; $T_{\text{кнп}}$ 260°; Лит.: [1251] 1906

2330. **дигерман** бц. ж. Ge_2H_6 ; М 151,330; $T_{\text{пл}}$ -109°; $T_{\text{кнп}}$ 29°; Раств.: аммиак жидкий: р.; Пл.: 1,98 (-109°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 137,7 (ж); $\Delta H_{\text{кнп}}$: 24,7; ΔH_{298}^0 : 162 (г); S_{298}^0 : 297 (г); C_p^0 : 84,9 (г); Лит.: [479] 354, [535] 114-115, [734] 641

2331. **дигидразина 5,5'-азотетразолат дигидрат** желт. моноклинные крист. $(\text{N}_2\text{H}_5)_2(\text{N}_4\text{C-N=N-CN}_4) \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 266,230; $T_{\text{раза}}$ 120°; Лит.: [138] 3570-3575

2332. **дигидразина сульфат** бц. табличковидные крист. $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{SO}_4$; М 162,160; $T_{\text{пл}}$ 110°; $T_{\text{раза}}$ 180°; Раств.: аммиак жидкий: 10, вода: 202,2 (25°), 554,45 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 1,75 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -955,6 (г); Лит.: [1045] 14-15, [1441] 548, [289] 1030

2333. **дигидрокодеин** $\text{C}_{18}\text{H}_{23}\text{NO}_3$; М 301,380; CAS 125-28-0; $T_{\text{пл}}$ 112-113°; LD_{50} : 80 (мышь, в/в); Лит.: [42] 187, [223] 647-648

2334. **дигидрокодеина тартрат** $\text{C}_{22}\text{H}_{29}\text{NO}_9$; М 451,470; CAS 5965-13-9; $T_{\text{пл}}$ 192-193°; Лит.: [42] 187

2335. **4,4'-дигидроксиазобензол** (п-азофенол) оранжево-желт. пластинчатые крист. $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 214,200; $T_{\text{пл}}$ 216-216,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 16-17

2336. **1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон** (alizarin, ализарин) оранжево-красн. триклинные крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{O}_4$; М 240,230; $T_{\text{пл}}$ 290°; $T_{\text{кнп}}$ 430°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,0000595 (25°), 0,034 (100°), эф.: р., метанол: р. (64°), муравьиная кислота 95%: 0,1 (20,8°), пиридин: смеш., сероуглерод: р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1447] 21, [1517] 610, [290] 20, [291] 736, [900] 121; Синт.: [640] 9, [644] 112-113

2337. **2,5-дигидроксиацетофенон** (ацетогидрохинон, хи-нацетофенон) желтовато-зел. игольчатые крист. (р.п. вода) $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 204-205°; Раств.: бензол: м.р., вода: р. (100°), эф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [971] 34-35; Синт.: [1501] 176

2338. **2,3-дигидроксибензальдегид** (2,3-dihydroxybenzaldehyde) желт. игольчатые крист. $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 108°; Раств.: ацетон: р., бензол: р. (80°), укс.: р., этанол: р.; Давл. паров: 16 (120°); Лит.: [1014] 819

2339. **2,4-дигидроксибензальдегид** (бета-резорциловый альдегид) желт. игольчатые крист. $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 138,121;

$T_{\text{пл}}$ 135°; Раств.: бензол: т.р., вода: л.р., эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 22 (225°); Лит.: [1045] 930-931; Синт.: [343] 168-169, [436]

2340. **2,5-дигидроксибензальдегид** (2,5-dihydroxybenzaldehyde, gentisaldehyde) желт. игольчатые крист. $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 138,121; CAS 1194-98-5; $T_{\text{пл}}$ 154°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [43] 460, [971] 40-41

2341. **2,6-дигидроксибензальдегид** $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 155-156°; Лит.: [80] 595

2342. **3,4-дигидроксибензальдегид** (протокатеховый альдегид) бц. табличковидные крист. (р.п. вода) $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 154°; Раств.: вода: 5 (0°), 33 (100°), эф.: л.р., этанол: 78,9 (78°); Лит.: [1045] 926-927; Синт.: [436]

2343. **3,5-дигидроксибензальдегид** (3,5-dihydroxybenzaldehyde) игольчатые крист. (р.п. лигроин) $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 156°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1014] 819

2344. **2,3-дигидроксибензойная кислота** (о-пирокатеховая кислота, пирокатехин-о-карбоновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 154,130; $T_{\text{пл}}$ 204°; pK_a (1) = 2,94 (25°, вода); Лит.: [1045] 494-495, [1046] 87

2345. **2,5-дигидроксибензойная кислота** (2,5-dihydroxybenzoic acid, gentisic acid, гентизиновая кислота) $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 154,120; CAS 490-79-9; $T_{\text{пл}}$ 205°; $T_{\text{разл}}$ 205°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,83 (0°), 2,2 (25°), эф.: л.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 2,97 (25°, вода); pK_a (2) = 10,5 (25°, вода); ЛД_{50} : 4500 (мышь, п/о), 374 (мышь, в/в); Лит.: [43] 461, [223] 959-960, [291] 531, [331] 378, [1412] 171; Синт.: [407] 302

2346. **3,4-дигидроксибензойная кислота** (протокатеховая кислота) моноклинные крист. $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 154,130; $T_{\text{пл}}$ 199°; $T_{\text{разл}}$ 199°; Раств.: вода: 1,82 (14°), 22,2 (80°); pK_a (1) = 4,48 (25°, вода); Лит.: [1045] 926-927, [1046] 88, [331] 378

2347. **2,6-дигидроксибензойная кислота моногидрат** (гамма-резорциловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 172,150; $T_{\text{пл}}$ 167°; pK_a (1) = 1,3 (25°, вода); Лит.: [1045] 930-931, [1046] 88

2348. **3,5-дигидроксибензойная кислота сесквигидрат** (альфа-резорциловая кислота) бц. призматические крист. $2(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 362,286; $T_{\text{пл}}$ 232-233°; pK_a (1) = 4,04 (25°, вода); Лит.: [1045] 930-931, [1046] 88

2349. **2,4-дигидроксibenзойная кислота тригидрат** (бета-резорциловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(HO)_2C_6H_3COOH \cdot 3H_2O$; М 208,190; $T_{пл}$ 213-227°; $pK_a(1) = 3,29$ (25°, вода); Лит.: [1045] 930-931, [1046] 87; Синт.: [785] 436-437

2350. **4,6-дигидрокси-1,3-бензолдикарбоновая кислота** (4,6-диоксизофталевая кислота) крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_2(COOH)_2$; М 198,130; $T_{пл}$ 326°; $pK_a(1) = 3,81$ (25°, вода); Лит.: [77] 839, [1046] 88

2351. **дигидроксивинная кислота** (диоксивинная кислота, тетрагидроксиянтарная кислота) $C_4H_6O_8$; М 182,086; $T_{пл}$ 114-115°; $T_{разл}$ 115°; Разл. на: гидроксималоновая кислота, углерода(IV) оксид; $pK_a(1) = 1,92$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4$ (25°, вода); Лит.: [72] 606, [77] 878, [1046] 88

2352. **1,2-дигидрокси-3-(N,N-ди(карбоксиметил)аминомети)-9,10-антрахинон** (ализаринкомплексон) желтовато-коричн. крист. $C_{19}H_{15}NO_8$; М 385,320; $T_{пл}$ 179-180°; Лит.: [1447] 21

2353. **2,5-дигидрокси-3,6-динитро-1,4-бензохинон** (нитраниловая кислота) золотисто-желт. игольчатые крист. (р.п. ацетон) $(O_2N)_2C_6O_2(OH)_2$; М 230,100; $T_{пл}$ 100°; $T_{кип}$ 170°; $T_{разл}$ 170°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [80] 62, [1045] 836-837

2354. **7,4'-дигидроксиизофлавоп** (дайдзеин) $C_{15}H_{10}O_4$; М 254,240; $T_{пл}$ 320°; Лит.: [583] 9

2355. **2,5-дигидроксикоричная кислота** крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3CH=CHCOOH$; М 180,157; $T_{пл}$ 207°; Раств.: этанол: р.; Лит.: [971] 332-333, [1045] 732-733; Синт.: [608] 161

2356. **3,4-дигидроксикоричная кислота** (3,4-dihydroxycinnamic acid, caffeic acid, кофейная кислота) желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3CH=CHCOOH$; М 180,160; $T_{пл}$ 195°; $T_{разл}$ 195°; Раств.: вода: р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [76] 407, [1045] 734-735

2357. **7,8-дигидроксикумарин** (дафнетин) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_9H_6O_4$; М 178,150; $T_{пл}$ 256°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [318] 443, [1045] 636-637, [590] 676

2358. **ди-(4-гидроксикумаринил)-3)метан** (дикумарин) бел. крист. $C_{19}H_{12}O_6$; М 336,290; CAS 66-76-2; $T_{пл}$ 290°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: о.м.р., эф.: о.м.р., пиридин: р., хлф.: м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [331] 1121, [379] 266

2359. **ди-(4-гидроксикумаририл-3)уксусной кислоты этиловый эфир** (неодикумарин) бел. крист. $C_{22}H_{16}O_8$; М 408,360; $T_{пл}$ 175°; Раств.: ацетон: т.р., вода: о.м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [379] 266

2360. **дигидроксималеиновая кислота** $HOOC(OH)=C(OH)COOH$; М 148,071; $T_{разл}$ 155°; $pK_a(1) = 1,92$ (25°, вода); Лит.: [77] 839, [1046] 88; Синт.: [640] 59

2361. **6,7-дигидрокси-4-метилкумарин** (4-метилэскулетин) желт. игольчатые крист. $C_{10}H_8O_4$; М 192,168; $T_{пл}$ 272-274°; Лит.: [78] 608; Синт.: [999] 266-267

2362. **4,5-дигидрокси-3-метоксибензальдегид** (5-оксиванилин) игольчатые крист. (р.п. бензол) $(CH_3O)(HO)_2C_6H_2CHO$; М 168,147; $T_{пл}$ 130-131°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [79] 582; Синт.: [554] 19-20

2363. **5,4'-дигидрокси-7-метоксиизофлавоин** (прунетин) $C_{15}H_{10}O_5$; М 270,240; $T_{пл}$ 240°; Лит.: [583] 10

2364. **2,7-дигидроксинафталин** $C_{10}H_8O_2$; М 160,169; $T_{пл}$ 194°; Раств.: вода: 0,108 (14°); Лит.: [1442] 73

2365. **3,4-дигидрокси-омега-хлорацетофенон моногидрат** (хлорацетопирокатехин моногидрат) $(HO)_2C_6H_3COCH_2Cl \cdot H_2O$; М 204,607; $T_{пл}$ 178°; Лит.: [18]; Синт.: [594] 190-191

2366. **1,3-дигидрокси-2-пропанон** (1,3-дигидроксиацетон) крист. (р.п. диэтиловый эфир) $HOCH_2COCH_2OH$; М 90,078; $T_{пл}$ 89-91,5°; Раств.: вода: р., эф.: н.р.; Лит.: [971] 322-323

2367. **3,5-дигидрокситолуол** (5-метилрезорцин, орсин, орсинол, орцин) бц. крист. $CH_3C_6H_3(OH)_2$; М 124,130; $T_{пл}$ 107-108°; $T_{кнп}$ 287-290°; Лит.: [628] 781

2368. **1-(3,5-дигидроксифенил)-2-(изопропиламино)этанол сульфат** (алуpent, астмопент, метапротеренола сульфат, орципреналина сульфат) бц. крист. $C_{22}H_{36}N_2O_{10}S$; М 520,590; $T_{пл}$ 202-203°; LD_{50} : 5538 (крысы, п/о), 4800 (мыши, п/о), 114 (мыши, в/в); Лит.: [1443] 413, [223] 1492

2369. **2,5-дигидроксифенилуксусная кислота** $(HO)_2C_6H_3CH_2COOH$; М 168,147; $T_{пл}$ 151°; Раств.: вода: 45,95 (25°); Лит.: [331] 482

2370. **2,4-ди(4-гидроксифенил)-3-этилгексан** (бензэстрол, октофоллин, октэстрол) бел. крист. $C_{20}H_{26}O_2$; М 298,419; $T_{пл}$ 161°; Раств.: бензол: м.р., вода: н.р., эф.: р., жирные масла: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [628] 721-722, [379] 452

2371. **1,4-дигидрокси-2-хлорбензол** (хлоргидрохинон) $HO-C_6H_3Cl-OH$; М 144,560; $T_{пл}$ 103-104°; Лит.: [1447] 12

2372. **1 α ,25-дигидроксиколекальциферол** ((1 α ,3 β ,5Z,7E)-9,10-секохолеста-5,7,10(19)-триен-1,3,25-триол, 1 α ,25-дигидрокси-витамин D₃, кальцитриол) бел. крист. C₂₇H₄₄O₃; М 416,650; CAS 32222-06-3; T_{пл} 111-115°; ЛД₅₀: 0,62 (крысы, п/о), 0,105 (крысы, в/в), 1,35 (мыши, п/о); Лит.: [318] 249-250, [223] 320-321, [522] 171

2373. **3,4-дигидроксициклобутен-3-дион-1,2** (squaric acid, квадратная кислота) бц. крист. C₄H₂O₄; М 114,060; CAS 2892-51-5; T_{пл} 293-294°; pK_a (1) = 1,5 (20°, вода); pK_a (2) = 2,93 (20°, вода); Лит.: [1443] 366, [22] 352, [1391] 177

2374. **1,1-дигидроксициклопропан** (CH₂)₂C(OH)₂; М 74,079; T_{пл} 82-84°; Лит.: [1334] 2028

2375. **3,4-дигидро-6-метил-1,2,3-оксатиазин-4-он-2,2-диоксид** C₄H₅NO₄S; М 163,150; T_{пл} 123,5°; Лит.: [635] 86-87

2376. **1,3-дигидро-7-нитро-5-фенил-2Н-1,4-бензодиазепин-2-он** (nitrazepam, нитразепам) желт. крист. C₁₅H₁₁N₃O₃; М 281,267; CAS 146-22-5; T_{пл} 226-230°; ЛД₅₀: 825 (крысы, п/о), 550 (мыши, п/о), 130 (мыши, в/в); Лит.: [62] 815-816, [223] 1450-1451

2377. **дигидросангвинарин** C₂₀H₁₅NO₄; М 333,337; T_{пл} 188-189°; Лит.: [1437] 42

2378. **5,10-дигидрофеназин** ромбические крист. C₁₂H₁₀N₂; М 182,221; T_{пл} 317°; Лит.: [971] 370-371

2379. **дигитоксин** бел. крист. C₄₁H₆₄O₁₃; М 764,940; CAS 71-63-6; T_{пл} 256°; Раств.: вода: 0,001 (20°), эф.: о.м.р., хлф.: т.р., этанол: м.р.; ЛД₅₀: 0,18 (кошки, п/о), 0,17 (кошки, в/б), 8,9 (крысы-самки, в/в), 15,4 (крысы-самцы, в/в), 1,8 (морские свинки, в/б), 3,9 (мыши, в/б), 0,286 (человек, п/о); Лит.: [35] 3, [62] 541-542, [281] 162, [379] 417, [878] 442-443

2380. **дигоксин** бел. крист. C₄₁H₆₄O₁₄; М 780,940; CAS 20830-75-5; T_{пл} 265°; T_{разл} 265°; Раств.: вода: 0,0098 (25°), этанол: н.р.; ЛД₅₀: 0,2 (кошки, п/о), 3,5 (морские свинки, п/о), 7,67 (мыши, в/в), 0,075 (человек, п/о); Лит.: [918] 284, [223] 645-646, [281] 162, [878] 443, [1417] 206

2381. **дидейтеросерная кислота** бц. ж. D₂SO₄; М 100,091; T_{пл} 14,35°; Лит.: [655] 105

2382. **О, О-ди(1,3-диметилбутил)фторфосфат** ((CH₃)₃CSH₂CH(CH₃)O)₂P(O)F; М 296,360; Давл. паров: 1 (106°); Лит.: [1026] 15, [1397] 268

2383. **ди(1,3-ди(2-метилтетразол-5-ил)триазен)никель** темно-красн. крист. C₈H₁₂N₂₂Ni; М 475,022; T_{разл} 250°; Лит.: [1369] 590

2384. **дидодещилартуть** бц. крист. $\text{Hg}(\text{C}_{12}\text{H}_{25})_2$; М 539,244; $T_{\text{пл}}$ 45°; Лит.: [1444] 280

2385. **диджелеза борид** Fe_2B ; М 122,501; $T_{\text{пл}}$ 1389°; Лит.: [735] 341

2386. **диджелеза нитрид** сер. ромбические крист. Fe_2N ; М 125,697; $T_{\text{разл}}$ 200°; Пл.: 6,35 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 58-59

2387. **диджелеза нонакарбонил** оранжев. гексагональные крист. $\text{Fe}_2(\text{CO})_9$; М 363,790; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., пиридин: р., толуол: р., этанол: м.р.; Пл.: 2,085 (18°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1410 (т); $\Delta\text{H}^0_{\text{возр}}$: 75; Лит.: [1045] 60-61, [1442] 130, [735] 347-348

2388. **диджелеза октакарбонилдиинид** бел. $\text{Fe}_2(\text{CO})_8\text{I}_2$; М 589,580; $T_{\text{пл}}$ -5°; Лит.: [735] 348

2389. **диджелеза фосфид** серо-черн. тригональные крист. Fe_2P ; М 142,670; $T_{\text{пл}}$ 1290°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,56 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -163 (т); Лит.: [1045] 62-63, [1442] 140

2390. **О,О-диизоамилфторфосфат** $((\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 240,252; Давл. паров: 23 (138°); Лит.: [1026] 15, [1397] 268

2391. **диизобутиламин** $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$; М 129,240; $T_{\text{пл}}$ -73,5°; $T_{\text{кип}}$ 139,5°; Пл.: 0,745 (20°, г/см³, ж.); n 1,4093 (20°); $\text{pK}_{\text{BH}} + (1) = 10,91$ (25°, вода); Лит.: [1441] 333

2392. **О,О-диизопропил-S-бензилтиофосфат** (кетацин-П, рицид П) вязкая ж. $((\text{CH}_3)_2\text{CHO})_2\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$; М 318,412; CAS 26087-47-8; $T_{\text{кип}}$ 126°; Раств.: вода: 0,1 (18°); LD_{50} : 660 (мышь); Лит.: [440] 186, [1447] 509, [331] 933

2393. **О,О-диизопропилфторфосфат** (ДФФ, дифлос) бц. ж. $((\text{CH}_3)_2\text{CHO})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 184,170; CAS 55-91-4; $T_{\text{пл}}$ -82°; $T_{\text{кип}}$ 183°; Раств.: вода: 1,5 (20°), орг. р-ли: р.; Пл.: 1,065 (20°, г/см³, ж.); n 1,379 (20°); Давл. паров: 12 (67,5°); Вязк.: 16,5 (20°); LD_{50} : 0,4 (б. мышь, в/в), 5 (б. мышь, п/к), 0,5 (кролики, в/в), 0,75 (кролики, в/м), 1 (кролики, п/к), 1 (кролики, в/б), 1,15 (кролики, в глаз), 7,5 (крысы, п/о), 36,8 (мышь, п/о), 3,56 (мышь, в/м), 3 (мышь, в/б), 0,3 (обезьяны, в/в); Лит.: [426] 252, [1442] 56, [331] 323, [349] 117, [466] 8, [784] 14, [950] 169, [1026] 12-14, [1510] 126-133

2394. **N,N-диизопропилэтиламин** $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$; М 129,243; CAS 7087-68-5; $T_{\text{кип}}$ 127°; Пл.: 0,742 (20°, г/см³, ж.); n 1,4133 (20°); $\text{pK}_{\text{BH}} + (1) = 10,9$ (25°, вода); Лит.: [43] 471, [1417] 209

2395. **диизопропилэтиламмония трифторацетат** $((\text{CH}_3)_2\text{CH})_2\text{NHC}_2\text{H}_5(\text{CF}_3\text{COO})$; М 243,270; $T_{\text{пл}}$ 92-93°; Лит.: [329] 192

2396. **1,3-диизоцианобензол** $\text{NCC}_6\text{H}_4\text{NC}$; M 128,131; $T_{\text{пл}}$ 107°; Лит.: [1442] 190

2397. **диоида гексаоксид** светло-желт. I_2O_6 ; M 349,805; $T_{\text{разл}}$ >150°; Лит.: [655] 116

2398. **диоида тетраоксид** лимонно-желт. крист. I_2O_4 ; M 317,807; $T_{\text{разл}}$ 85-135°; Разл. на: иода(V) оксид, иод; Пл.: 4,2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [480] 196, [655] 116, [734] 285

2399. **диоида ундекафтордиантимолат** темно-син. крист. $\text{I}_2\text{Sb}_2\text{F}_{11}$; M 706,311; $T_{\text{пл}}$ 127°; Лит.: [480] 188

2400. **диоида ундекафтордитангалат** син. $\text{I}_2\text{Ta}_2\text{F}_{11}$; M 824,690; $T_{\text{пл}}$ 120°; Лит.: [480] 188

2401. **диоидацетилен** бц. ромбические крист. C_2I_2 ; M 277,820; $T_{\text{пл}}$ 80°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: иод, графит; Раств.: лигроин: т.р.; Лит.: [1045] 458-459, [486] 423, [1146] 53, [1206] 777-802; Синт.: [417] 149

2402. **1,2-диодбензол** моноклинные крист. (р.п. лигроин) $\text{C}_6\text{H}_4\text{I}_2$; M 329,905; $T_{\text{пл}}$ 27°; $T_{\text{кип}}$ 286°; Лит.: [971] 74-75, [1045] 506-507

2403. **1,3-диодбензол** крист. (р.п. этанол) $\text{C}_6\text{H}_4\text{I}_2$; M 329,905; $T_{\text{пл}}$ 40,4°; $T_{\text{кип}}$ 285°; Лит.: [971] 74-75, [1045] 506-507

2404. **1,4-диодбензол** пластинчатые крист. $\text{C}_6\text{H}_4\text{I}_2$; M 329,905; $T_{\text{пл}}$ 129,4°; $T_{\text{кип}}$ 285°; Лит.: [971] 74-75, [1045] 506-507

2405. **1,4-диодбутан** $\text{ICH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$; M 309,900; $T_{\text{пл}}$ 5,8°; Лит.: [971] 130-131; Синт.: [328] 284

2406. **1,6-диодгексан** бц. ж. $\text{ICH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{I}$; M 337,960; $T_{\text{пл}}$ 6-9,5°; Лит.: [1045] 580-581

2407. **диодметан** (methylene iodide, метилен иодистый) бц. ж. CH_2I_2 ; M 267,830; CAS 75-11-6; $T_{\text{пл}}$ 6,02°; $T_{\text{кип}}$ 180,4°; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: вода: 0,0833 (25°), 0,1238 (30°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,119 (6°, г/см³, ж.), 3,3326 (15°, г/см³, ж.), 3,3254 (40°, г/см³, ж.), 2,722 (180°, г/см³, ж.); Давл. паров: 11 (70°); Дип.: 1,14 (20°); ΔH_{298}^0 : 67 (ж); S_{298}^0 : 215 (ж); C_p^0 : 134 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 12,02; ΔH_{298}^0 : 121 (г); S_{298}^0 : 310 (г); C_p^0 : 57,6 (г); Лит.: [1045] 790-791, [291] 24, [331] 6, [486] 448, [721] 33, 47, 55, 143, 149; Синт.: [999] 222-224, [1525] 55

2408. **диодная кислота** бел. $\text{H}_4\text{I}_2\text{O}_9$; M 401,835; $T_{\text{разл}}$ >100°; Лит.: [655] 117

2409. **диодо-октакис(фенилизоцианид)диродия(II) перхлорат** зеленовато-черн. $[\text{Rh}_2\text{I}_2(\text{CNC}_6\text{H}_5)_8](\text{ClO}_4)_2$; M 1483,492; $T_{\text{пл}}$ 215°; Лит.: [735] 396

2410. **1,3-диод-2-пропанон** (1,3-diiodoacetone, 1,3-диодацетон) игольчатые крист. $\text{ICH}_2\text{COCH}_2\text{I}$; М 309,872; $T_{\text{пл}}$ 65-66°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р.; Лит.: [77] 864

2411. **диодсилан** бц. ж. SiH_2I_2 ; М 283,910; $T_{\text{пл}}$ -1°; $T_{\text{кип}}$ 149,5°; Лит.: [655] 170, [734] 604

2412. **1,2-диод-1,1,2,2-тетрафторэтан** $\text{ICF}_2\text{CF}_2\text{I}$; М 353,824; $T_{\text{кип}}$ 112-113°; Пл.: 2,6293 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [1405] 420

2413. **диод-трифторметиларсин** CF_3AsI_2 ; М 397,736; $T_{\text{кип}}$ 154°; Лит.: [10] 129

2414. **1,2-диодэтан** (этилен иодистый, этилендиодид) желт. моноклинные крист. ICH_2CHI ; М 281,850; $T_{\text{пл}}$ 81-82°; $T_{\text{кип}}$ 200°; Пл.: 3,325 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 66,7 (г); Лит.: [971] 434-435, [1045] 1142-1143

2415. **диридия октакарбонил** желтовато-зел. $\text{Ir}_2(\text{CO})_8$; М 608,515; $T_{\text{возг}}$ 160°; Раств.: орг. р-ли: р.; Лит.: [655] 118, [735] 387

2416. **дииттрия карбид** Y_2C ; М 189,822; $T_{\text{пл}}$ 2000°; Лит.: [974] 172

2417. **дииттрия трикарбид** Y_2C_3 ; М 213,844; $T_{\text{разл}}$ 1227°; Лит.: [974] 172, [735] 77

2418. **дикалия гексаизобутилдиалюминид** коричневл. $\text{K}_2\text{Al}_2(\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3)_6$; М 474,850; $T_{\text{пл}}$ 40°; Лит.: [479] 246

2419. **дикалия-димагния сульфат** бц. кубические крист. $\text{K}_2\text{Mg}_2(\text{SO}_4)_3$; М 414,994; $T_{\text{пл}}$ 943°; Лит.: [535] 128-129

2420. **дикалия-димарганца(II) сульфат** розов. кубические крист. $\text{K}_2\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3$; М 476,260; $T_{\text{пл}}$ 850°; Лит.: [535] 128-129

2421. **дикалия-натрия гексанитрокобальтат(III) моногидрат** желт. крист. $\text{K}_2\text{Na}[\text{Co}(\text{NO}_2)_6] \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 454,170; $T_{\text{пл}}$ 135°; Раств.: вода: 0,07 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,63 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 128-129

2422. **1,12-дикарбадодекаборан(12)** $\text{C}_2\text{H}_{12}\text{B}_{10}$; М 144,227; $T_{\text{пл}}$ 261°; Лит.: [479] 180

2423. **1,2-дикарбадодекаборан(12)** $\text{C}_2\text{H}_{12}\text{B}_{10}$; М 144,227; $T_{\text{пл}}$ 320°; Лит.: [479] 180, [735] 30-31

2424. **1,7-дикарбадодекаборан(12)** (мета-карборан) $\text{C}_2\text{H}_{12}\text{B}_{10}$; М 144,227; $T_{\text{пл}}$ 265°; Лит.: [479] 180

2425. **1,5-дикарбапентаборан(5)** $\text{C}_2\text{B}_3\text{H}_5$; М 61,494; $T_{\text{пл}}$ -126°; $T_{\text{кип}}$ -4°; Лит.: [735] 30

2426. **ди(4-карбоксифенил)фенилфосфиноксид** $\text{C}_6\text{H}_5\text{P}(\text{O})(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_2$; М 366,304; $T_{\text{пл}}$ 306°; Лит.: [457] 110

2427. **ди(4-карбоксифенил)-4-хлорфенилфосфиноксид** $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{P}(\text{O})(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_2$; М 400,750; $T_{\text{пл}}$ 76°; Лит.: [457] 110

2428. **дикарбонилзолота(I) ундекафтордиантимонат**
[Au(CO)₂][Sb₂F₁₁]; M 705,490; T_{раза} 130°; Лит.: [247] 352

2429. **дикарбонил-нитрозил-пентафенилфосфоркобальт**
красн. Co(NO)(CO)₂P(C₆H₅)₅; M 561,453; T_{пла} 130°; Лит.: [735] 354

2430. **дикарбонилосмия диодид** Os(CO)₂I₂; M 500,059;
T_{раза} 300°; Лит.: [735] 391

2431. **дикарбонилпалладия(II) фторсульфонат** желт.
Pd(CO)₂(SO₃F)₂; M 360,563; T_{раза} 117°; Лит.: [1351] 560

2432. **дикарбонилплатины(II) хлорид** светло-желт.
игольчатые крист. [Pt(CO)₂]Cl₂; M 322,004; T_{пла} 142°; T_{раза} 210°;
Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р.; Лит.: [535] 178-179,
[735] 392

2433. **дикарбонилтетрабромдиплатина(II)** светло-красн.
[Pt₂(CO)₂Br₄]; M 765,792; T_{пла} 177,7°; T_{раза} 177,7°; Лит.: [655] 156

2434. **дикарбонилтетраиоддиплатина(II)** красн. [Pt₂(CO)₂I₄];
M 953,794; T_{пла} 140-150°; T_{раза} 140-150°; Лит.: [655] 156

2435. **дикарбонилтетрахлордиплатина(II)** оранжев.
[Pt₂(CO)₂Cl₄]; M 587,988; T_{пла} 194°; T_{раза} >300°; Лит.: [655] 156

2436. **дикарбонил-циклопентадиенилосмия(II) бромид**
светло-желт. Os(C₅H₅)(CO)₂Br; M 391,247; T_{пла} 121°; Лит.: [735] 399

2437. **ди(карбэтоксиметил)олова дибромид**
(C₂H₅OC(O)CH₂)₂SnBr₂; M 452,710; T_{пла} 139°; Лит.: [706] 183;
Синт.: [706] 183

2438. **дикетен** C₄H₄O₂; M 84,070; T_{пла} -8°; T_{кип} 127,4°; Раств.:
вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,0943 (20°, к в.4, ж.); n 1,4378
(20°); Лит.: [1152] 230-246, [1447] 167

2439. **дикетоянтарной кислоты диэтиловый эфир**
оранжево-желт. маслянистая ж. C₂H₅OCOCOCOCOCOC₂H₅;
M 202,161; T_{кип} 233-234°; Лит.: [77] 878

2440. **диkobальта арсенид** сер. крист. Co₂As; M 192,790;
T_{пла} 958°; ΔH⁰₂₉₈: -59 (т); S⁰₂₉₈: 84,5 (т); Лит.: [535] 140-141, [655] 95

2441. **диkobальта борид** сер. Co₂B; M 128,677; T_{пла} 1280°;
Лит.: [655] 95

2442. **диkobальта карбид** Co₂C; M 129,877; T_{раза} 450°; Лит.:
[735] 341

2443. **диkobальта нитрид** серо-черн. Co₂N; M 131,873;
T_{раза} >250°; Лит.: [655] 97

2444. **диkobальта октакарбонил** оранжево-красн. крист.
Co₂(CO)₈; M 341,950; T_{пла} 51°; T_{раза} 52°; Раств.: вода: н.р., эф.:
р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 1,73 (18°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈:

-1243 (т); ΔD_{50} : 377 (мышь, в/ж); Лит.: [440] 539-541, [996] 113, [1470] 540, [735] 350-351, [900] 73

2445. **дикобальта силицид** сер. ромбические крист. Co_2Si ; М 145,950; $T_{\text{пл}}$ 1332°; ΔH^0_{298} : -115 (т); Лит.: [974] 175, [535] 142-143, [735] 341

2446. **дикобальта фосфид** сер. ромбические крист. Co_2P ; М 148,840; $T_{\text{пл}}$ 1386°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,4 (16°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -197 (т); Лит.: [1442] 414, [535] 142-143

2447. **дикотекс** (2-метил-4-хлорфеноксиуксусная кислота, 2М-4Х, МСРА, метаксон) $(\text{CH}_3)\text{C}(\text{Cl})\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOH}$; М 200,620; $T_{\text{пл}}$ 120°; Раств.: вода: 0,63 (20°); ΔD_{50} : 540 (мышь, п/о); Лит.: [439] 131-132, [1445] 297, [331] 559

2448. **ди(15-краун-5)калия натрид** $[\text{((CH}_2\text{CH}_2\text{O)}_5)_2\text{K}]\text{Na}$; М 502,614; $T_{\text{пл}}$ 45°; Лит.: [316] 3845

2449. **ди(15-краун-5)рубидия натрид** $[\text{((CH}_2\text{CH}_2\text{O)}_5)_2\text{Rb}]\text{Na}$; М 548,983; $T_{\text{пл}}$ 75°; $T_{\text{разл}}$ 75°; Лит.: [316] 3844

2450. **ди(18-краун-6)цезия цезид** $[\text{((CH}_2\text{CH}_2\text{O)}_6)_2\text{Cs}]\text{Cs}$; М 794,442; $T_{\text{пл}}$ 60°; Лит.: [316] 3845

2451. **ди(18-краун-6)цезия электрид** $[\text{((CH}_2\text{CH}_2\text{O)}_6)_2\text{Cs}]e$; М 661,536; $T_{\text{пл}}$ 36°; Лит.: [316] 3845

2452. **дикремния фосфид** син. Si_2P ; М 87,145; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [734] 592

2453. **дикумилпероксид** (дикумила перекись, кумила пероксид) бц. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O})_2$; М 270,370; $T_{\text{пл}}$ 40°; Раств.: бензол: 318,4 (20°), вода: н.р., метанол: 33,5 (20°), петр.эф.: 204 (20°), тетрахлометан: 141 (20°), этанол: 14,55 (20°); Пл.: 1,08 (20°, г/см³, т.); n 1,586 (21°); Давл. паров: 0,2 (100°); Лит.: [1442] 555, [1447] 292

2454. **дилантана диоксид-сульфид** $\text{La}_2\text{O}_2\text{S}$; М 341,875; $T_{\text{пл}}$ 1940°; Лит.: [735] 76

2455. **дилантана трикарбид** La_2C_3 ; М 313,843; $T_{\text{разл}}$ 1415°; Лит.: [974] 172, [735] 77

2456. **дилития пентафосфид** красно-коричнев. пор. Li_2P_5 ; М 168,750; $T_{\text{пл}}$ 650°; Лит.: [1468] 24, [415] 103

2457. **дильдрин** (3,4,5,6,13,13-гексахлор-10-оксапентацикло[6,3.1,13,6,02,7,09,11]тридец-4-ен) бел. пор. $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$; М 380,900; $T_{\text{пл}}$ 175-176°; $T_{\text{кип}}$ 385°; Раств.: ацетон: 32,9 (25°), вода: 0,00002 (20°); Лит.: [438] 347-349, [762] 558, [677] 73-74

2458. **димагния трикарбид** Mg_2C_3 ; М 84,640; $T_{\text{разл}}$ 750°; Разл. на: графит, магний; ΔH^0_{298} : 79,5 (т); S^0_{298} : 100,4 (т); Лит.: [34] 267, [735] 125

2459. **димарганца борид** Mn_2B ; M 120,687; $T_{пл}$ 1580°; Лит.: [974] 171

2460. **димарганца декакарбонил** золотисто-желт. крист. $Mn_2(CO)_{10}$; M 389,977; $T_{пл}$ 155°; $T_{раза}$ 110°; Раств.: вода: н.р., ТГФ: х.р.; Пл.: 1,75 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1676 (т); Лит.: [996] 117, [1442] 649, [106] 1631, 1648, [480] 392-394, [734] 516, [1210] 380-408

2461. **димарганца силлицид** крист. Mn_2Si ; M 137,962; $T_{пл}$ 1316°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,2 (15°, г/см³, т.); Лит.: [535] 154-155

2462. **димарганца фосфид** Mn_2P ; M 140,850; $T_{пл}$ 1327°; Лит.: [1442] 648, [646] 21

2463. **димедрол** (2-диметиламиноэтилового эфира бензгидрола гидрохлорид, дифенгидрамин) бел. крист. $C_{17}H_{23}ClNO$; M 292,824; CAS 58-73-1; $T_{пл}$ 170°; Раств.: бензол: о.м.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 700 (крысы-самцы, в/ж), 64 (мыши, в/ж); Лит.: [918] 304-305, [1049] 864-865, [223] 677-678, [379] 130, [1085] 63

2464. **диметиламидо-О-3-диметиламинопропил-фторфосфат** (EA 5414) ж. $(CH_3)_2NP(O)(F)OCH_2CH_2CH_2N(CH_3)_2$; M 212,200; $T_{кип}$ 224°; Пл.: 1,04 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,014 (25°); Лит.: [84] 140-141

2465. **диметиламидо-О-2-диметиламиноэтил-фторфосфат** (EA 5365, GV) бц. $(CH_3)_2NP(F)(O)OCH_2CH_2N(CH_3)_2$; M 198,180; CAS 141102-74-1; $T_{пл}$ -110°; $T_{кип}$ 226°; ΔD_{50} : 0,19 (крысы, п/о), 0,011 (крысы, в/в), 0,017 (крысы, в/м), 0,0276 (мыши, в/в); Лит.: [100] 333, [105] 100-103, [224] 40-47, [359] 82-83

2466. **диметиламидо-О-2-диметиламиноэтил-фторфосфата метилиодид** (EA 5366) $(CH_3)_2NP(O)(F)OCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; M 340,115; $T_{пл}$ 106°; Лит.: [85] 34, 654

2467. **N,N-диметиламидо-О-этилфторфосфат** (fluorotabun, фтортабун) ж. $(CH_3)_2NP(O)(F)OC_2H_5$; M 155,100; CAS 358-29-2; Раств.: вода: р.; Давл. паров: 2 (50°); ΔD_{50} : 2,5 (мыши, п/к); Лит.: [85] 24-25, [1397] 284-285

2468. **диметиламин** бц. г. $(CH_3)_2NH$; M 45,090; CAS 124-40-3; $T_{пл}$ -93°; $T_{кип}$ 7,4°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6804 (0°, г/см³, ж.); $pK_{вн}^+$ (1) = 10,71 (25°, вода); ΔD_{50} : 316 (б. мыши, п/о), 698 (крысы, в/ж); Лит.: [291] 160, [900] 143, [1142] 41, [1503] 107

2469. **диметиламина гидрохлорид** игольчатые крист. $(CH_3)_2NH HCl$; M 81,550; $T_{пл}$ 171°; Раств.: вода: 208 (20°), 369

(25°), эф.: н.р., хлф.: 25,16 (27°), этанол: л.р.; Лит.: [1039] 56, [1045] 648-649, [289] 1093, [291] 161

2470. **4-(диметиламино)азобензол** (диметиловый желтый, метиловый желтый) оранжево-желт. пор. $C_6H_5NNC_6H_4N(CH_3)_2$; М 225,289; CAS 60-11-7; $T_{\text{пл}}$ 114-117°; Раств.: вода: 0,00014 (20°); Лит.: [576] 107-108, [291] 699, 753, [331] 964

2471. **4-(диметиламино)бензальдегид** $(CH_3)_2NC_6H_4CHO$; М 149,190; $T_{\text{пл}}$ 74°; Лит.: [971] 40-41; Синт.: [999] 193-196

2472. **4-(диметиламино)бензофенон** крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2NC_6H_4COC_6H_5$; М 225,290; $T_{\text{пл}}$ 92-93°; Лит.: [971] 112-113; Синт.: [999] 196-198

2473. **(диметиламино)диборан** $B_2H_5N(CH_3)_2$; М 70,737; $T_{\text{пл}}$ -55°; $T_{\text{кип}}$ 50°; Лит.: [735] 28

2474. **4-диметиламино-3,5-диметилфенил-N-метилкарбамаат** (дауко-139, цектран) $(CH_3)_2N(CH_3)_2C_6H_2OCONHCH_3$; М 222,284; $T_{\text{пл}}$ 85°; LD_{50} : 75 (б. крысы, в/ж), 39 (б. мыши, в/ж); Лит.: [439] 65

2475. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанон-3** $C_{21}H_{27}NO$; М 309,445; $T_{\text{пл}}$ 74-80°; Лит.: [304] 52-54

2476. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанона-3 гидробромид** $C_{21}H_{28}BrNO$; М 290,360; $T_{\text{пл}}$ 228-231°; Лит.: [304] 52-54

2477. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанона-3 гидрохлорид** (аданон, амидон, анадон, гептадон, дианон, метадон, фенадон) бел. крист. $C_{21}H_{28}ClNO$; М 345,906; $T_{\text{пл}}$ 231-233°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [304] 52-54, [1049] 952-953, 994, [370] 144, [555] 96-97, [636] 281-284, [1412] 231-232

2478. **2-(диметиламино)нафталин** темно-красн. игольчатые крист. $C_{10}H_7N(CH_3)_2$; М 171,240; $T_{\text{пл}}$ 46-47°; $T_{\text{кип}}$ 305°; Лит.: [971] 248-249

2479. **3-диметиламино-1-пропанол** б.ц. ж. $(CH_3)_2NCH_2CH_2CH_2OH$; М 103,170; CAS 3179-63-3; $T_{\text{кип}}$ 164°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,872 (20°, г/см³, ж.); n 1,436 (20°); LD_{50} : 2130 (крысы, в/ж), 1650 (мыши, в/ж); Лит.: [43] 488, [1092] 34-35

2480. **10-(2-диметиламинопропи)фенотиазина гидрохлорид** (дипразин) бел. крист. $C_{17}H_{21}ClN_2S$; М 320,880; $T_{\text{пл}}$ 223°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 323, [1412] 322-323

2481. **10-(3-диметиламинопропи)фенотиазина гидрохлорид** (кальмизан, промазин, пропазин, протактил, спарин, та-

лофен) бел. крист. $C_{17}H_{21}ClN_2S$; М 320,880; $T_{\text{пл}}$ 180°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; LD_{50} : 400 (крысы, п/о), 29 (крысы, в/в), 38 (мыши, в/в); Лит.: [223] 1723, [379] 323, [412] 127-128

2482. **4-диметиламино-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $(CH_3)_2NC(CH_2O)_3PO$; М 193,138; $T_{\text{пл}}$ 211-213°; LD_{50} : 3 (мыши, в/б); Лит.: [667] 12, 64

2483. **4-(N,N-диметиламино)фенилпентазол** светло-желт. $(CH_3)_2NC_6H_4N(N=N)_2$; М 190,210; $T_{\text{разл}}$ 50°; Лит.: [4] 374, [69] 843

2484. **2-(диметиламино)этанол** (бета-диметиламиноэтиловый спирт) бц. ж. $(CH_3)_2NCH_2CH_2OH$; М 89,140; $T_{\text{кип}}$ 131-135°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8866 (20°, к в.4, ж.); LD_{50} : 5600 (крысы, в/ж); Лит.: [1045] 1130-1131

2485. **3-(2-(диметиламино)этил)индол-5-метансульфо-намида сукцинат** (суматриптан) бел. крист. $C_{32}H_{48}N_6O_8S_2$; М 708,888; CAS 103628-46-2; $T_{\text{пл}}$ 165-166°; Раств.: вода: л.р.; LD_{50} : 43,112 (крысы, в/в); Лит.: [318] 1422, [918] 826, [223] 1948-1950

2486. **О-диметиламиноэтил-метилфторфосфоната иодметилат** (метилфторфосфорилхолина иодид) $CH_3P(F)(O)OCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; М 311,070; $T_{\text{пл}}$ 152°; LD_{50} : 0,01 (мыши, в/в), 0,1 (мыши, в/б); Лит.: [963] 132, [1397] 317, 325

2487. **диметиламмония 5-метилтетразолат** $(CH_3)_2NH_2CN_4CH_3$; М 129,160; $T_{\text{пл}}$ 90°; Лит.: [319] 102

2488. **2,3-диметиланилин** (2,3-ксилидин, 3-амино-о-ксилол, виц-о-ксилидин) ж. $(CH_3)_2C_6H_3NH_2$; М 121,180; $T_{\text{кип}}$ 221-223,8°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 742-743

2489. **2,6-диметиланилин** (2,6-ксилидин, 2-амино-м-ксилол, виц-м-ксилидин) бц. ж. $(CH_3)_2C_6H_3NH_2$; М 121,180; $T_{\text{кип}}$ 216,9°; Лит.: [1045] 742-743

2490. **3,4-диметиланилин** (3,4-ксилидин) призматические крист. $(CH_3)_2C_6H_3NH_2$; М 121,200; $T_{\text{пл}}$ 51°; $T_{\text{кип}}$ 226°; Лит.: [971] 20-21; Синт.: [1006] 58

2491. **N,N-диметиланилин** желт. ж. $C_6H_5N(CH_3)_2$; М 121,180; $T_{\text{пл}}$ 2,5°; $T_{\text{кип}}$ 193°; Раств.: вода: 0,1105 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9557 (20°, к в.4, ж.); pK_{BH^+} (1) = 5,06 (25°, вода); Лит.: [1045] 426-427, [1441] 89, [291] 615, [331] 508, [490] 184; Синт.: [644] 43-44

2492. **диметиларсин** $(CH_3)_2AsH$; М 105,999; $T_{\text{кип}}$ 35,6°; Лит.: [737] 20

2493. **диметиларсиновая кислота** (алкарген, какодиловая кислота) бц. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{As}(\text{O})\text{OH}$; М 137,980; $T_{\text{пл}} 200^\circ$; Раств.: вода: 83 (22°), эф.: н.р., этанол: 28,5 (15°); $\text{pK}_a(1) = 6,19$ (25°, вода); Лит.: [1045] 704-705, [332] 42

2494. **N,N-диметилбензиламин** бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$; М 135,206; $T_{\text{пл}} -60^\circ$; $T_{\text{кип}} 180-182^\circ$; $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 9,02$ (25°, вода); Лит.: [1442] 62

2495. **N,N-диметил-3-(1-бензилциклогептилокси)-1-пропанамина фумарат** (bencyclane fumarate, бенциклан, галидор) бел. крист. $\text{C}_{23}\text{H}_{35}\text{NO}_5$; М 405,530; CAS 14286-84-1; $T_{\text{пл}} 131-133^\circ$; Раств.: вода: м.р., этанол: л.р.; LD_{50} : 414 (крысы, п/о), 41 (крысы, в/в), 257 (крысы, п/к), 86 (крысы, в/б), 446 (мышы, п/о), 132 (мышы, в/б); Лит.: [918] 132-133, [227] 350

2496. **3,5-диметилбензойная кислота** (3,5-ксилиловая кислота, мезитиленовая кислота, симм-м-ксилиловая кислота) моноклинные крист. (р.п. этанол) $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 150,174; $T_{\text{пл}} 166-170^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,32$ (25°, вода); Лит.: [1045] 774-775, [1046] 90, [331] 570

2497. **1,2-диметилбензол** (о-хулене, орто-ксилол) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$; М 106,170; $T_{\text{пл}} -25,175^\circ$; $T_{\text{кип}} 144,41^\circ$; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,0175 (20°), эф.: х.р., петр. эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., фтороводород: 1,02 (0°), этанол: х.р.; Пл.: 0,8802 (20°, к в.4, ж.); $n 1,50545$ (20°); Вязк.: 0,809 (20°); ΔH_{298}^0 : -24,455 (ж); S_{298}^0 : 246,614 (ж); C_p^0 : 187,945 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 43,46; LD_{50} : 3567 (крысы, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 359; $\text{P}_{\text{крит}}$: 3,65; $\text{Pl}_{\text{крит}}$: 0,28; Лит.: [81] 677, [445] 160, [1442] 550, [331] 492-493, [900] 155

2498. **1,3-диметилбензол** (мета-ксилол) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$; М 106,170; $T_{\text{пл}} -47,872^\circ$; $T_{\text{кип}} 139,1^\circ$; Раств.: вода: 0,0196 (25°), 0,03749 (67,7°), фтороводород: 1,18 (0°); Пл.: 0,8642 (20°, к в.4, ж.); $n 1,49722$ (20°); Вязк.: 0,617 (20°); ΔH_{298}^0 : -25,435 (ж); S_{298}^0 : 252,388 (ж); C_p^0 : 183,256 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 42,68; LD_{50} : 4988 (крысы, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 346; $\text{P}_{\text{крит}}$: 3,55; $\text{Pl}_{\text{крит}}$: 0,27; Лит.: [445] 160, [893] 625-627, [1442] 550, [331] 491, [338] 79, [900] 155

2499. **1,4-диметилбензол** (пара-ксилол) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$; М 106,170; $T_{\text{пл}} 13,26^\circ$; $T_{\text{кип}} 138,35^\circ$; Раств.: вода: 0,01911 (20°), 0,05152 (99,99°); Пл.: 0,8611 (20°, к в.4, ж.); $n 1,49582$ (20°); Вязк.: 0,644 (20°); ΔH_{298}^0 : -24,443 (ж); S_{298}^0 : 247,524 (ж); C_p^0 : 183,968 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 42,4; LD_{50} : 3910 (крысы, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 345; $\text{P}_{\text{крит}}$: 3,44; $\text{Pl}_{\text{крит}}$: 0,29; Лит.: [445] 160, [1442] 550, [331] 491-492, [900] 155

2500. **диметилбериллий** бц. крист. $\text{Be}(\text{CH}_3)_2$; М 39,081; $T_{\text{возг}}$ 200°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., эф.: р.; Давл. паров: 5 (130°); Лит.: [773] 39, [735] 494, [1170] 944-947

2501. **диметилбериллий - триметиламин (1/1)** $(\text{CH}_3)_3\text{NBe}(\text{CH}_3)_2$; М 98,190; $T_{\text{пл}}$ 36°; Давл. паров: 4 (36°); Лит.: [735] 494

2502. **О,О-диметил-S-(1,2-бис(карбэтокси)этил)дитиофосфат** (ТМ-4049, карбафос, карбофос, малатион, малатон, соединение 4049, фосгион, фосфотион, эмматос) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}(\text{COOC}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 330,360; $T_{\text{пл}}$ 2,85°; Раств.: вода: 0,0145 (20°); Давл. паров: 0,2 (120°); ΔD_{50} : 1400 (крысы, п/о); Лит.: [440] 187-188, [1049] 544-545, [1442] 240, [331] 711, [582] 17, [625] 405-407

2503. **2,2-диметилбутан** бц. ж. $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 86,180; $T_{\text{пл}}$ -99,8°; $T_{\text{кип}}$ 49,74°; Раств.: вода: 0,00184 (25°), метанол: 72,8 (5°), 100 (10°), смеш. (14,2°); Лит.: [1441] 508, [151] 339, [331] 321

2504. **2,3-диметилбутан** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$; М 86,180; $T_{\text{пл}}$ -128,54°; $T_{\text{кип}}$ 57,99°; Раств.: вода: 0,00191 (25°), 0,00192 (40,1°), 0,00237 (55,1°), 0,00401 (99,1°), метанол: 61,1 (5°), 74,1 (10°), 95 (15°), 215,2 (20°), смеш. (20,4°); Лит.: [1441] 508, [151] 339, [331] 321-322

2505. **2,2-диметилбутановая кислота** (альфа, альфа-диметилмасляная кислота, диметилэтилуксусная кислота) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{COOH}$; М 116,158; $T_{\text{пл}}$ -14°; $T_{\text{кип}}$ 187°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 772-773

2506. **2,3-диметил-2-бутанол** (диметилизопропилкарбинол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 102,180; $T_{\text{пл}}$ -14°; $T_{\text{кип}}$ 120°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8232 (19°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 550-551

2507. **3,3-диметилбутанон-2** (пинаколин) $\text{CH}_3\text{COC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3$; М 100,160; $T_{\text{пл}}$ -49,8°; $T_{\text{кип}}$ 106,3°; Раств.: вода: 2 (20°); Лит.: [971] 162-163, [331] 301; Синт.: [999] 340-341

2508. **2,3-диметил-1-бутен** (2,3-диметилбутен-1) $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$; М 84,159; $T_{\text{пл}}$ -115,2°; $T_{\text{кип}}$ 41,2°; Лит.: [971] 166-167

2509. **2,3-диметил-2-бутен** $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$; М 84,159; $T_{\text{кип}}$ 55°; Лит.: [971] 166-167

2510. **3,3-диметил-1-бутен** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}=\text{CH}_2$; М 84,159; $T_{\text{пл}}$ -74,28°; $T_{\text{кип}}$ 73,2°; Лит.: [971] 166-167

2511. **3,3-диметил-1-бутин** $(\text{CH}_3)_3\text{CCSH}$; М 82,100; $T_{\text{пл}} -81,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 39-40^\circ$; Лит.: [971] 180-181; Синт.: [1071] 57
2512. **диметилвисмута хлорид** $(\text{CH}_3)_2\text{BiCl}$; М 274,502; $T_{\text{пл}} 116^\circ$; Лит.: [773] 225
2513. **2,2-диметилгексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пл}} -121,18^\circ$; $T_{\text{кип}} 106,84^\circ$; Лит.: [971] 184-185
2514. **2,4-диметилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{кип}} 109,4^\circ$; Лит.: [971] 184-185
2515. **2,5-диметилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 114,229; $T_{\text{пл}} -91,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 109^\circ$; Лит.: [971] 184-185
2516. **3,3-диметилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пл}} -126,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 112^\circ$; Лит.: [971] 184-185
2517. **3,4-диметилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{кип}} 117,72^\circ$; Лит.: [971] 184-185
2518. **RS-2,3-диметилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{кип}} 115,607^\circ$; Раств.: вода: 0,00002; Пл.: 0,71214 (20° , к в.4, ж.), 0,70809 (25° , к в.4, ж.); Лит.: [971] 184-185, [1393] 26-27, [331] 535
2519. **2,2-диметил-3-гексанон** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COC}(\text{CH}_3)_2$; М 128,212; $T_{\text{кип}} 145-148^\circ$; Раств.: ацетон: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 190-191
2520. **2,2-диметил-3-гексен** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$; М 112,213; $T_{\text{пл}} -137,35^\circ$; $T_{\text{кип}} 105,43^\circ$; Лит.: [971] 190-191
2521. **2,6-диметил-2,5-гептадиен-4-он** (диизопропилиден-ацетон, форон) желтовато-зел. призматические крист. $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{O}$; М 138,210; $T_{\text{пл}} 28^\circ$; $T_{\text{кип}} 197,8^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,885 (20° , г/см³, т.); n 1,4998 (20°); Давл. паров: 14 ($79,8^\circ$); Лит.: [1045] 1060-1061, [1442] 376, [1447] 626; Синт.: [803] 94-95
2522. **2,2-диметилгептан** $(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -113^\circ$; $T_{\text{кип}} 132,7^\circ$; Лит.: [1044] 654, [75] 1.197
2523. **2,3-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -116^\circ$; $T_{\text{кип}} 140,5^\circ$; Лит.: [971] 192-193
2524. **2,4-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 128,255; $T_{\text{кип}} 133,5^\circ$; Лит.: [971] 194-195
2525. **2,5-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 128,255; $T_{\text{кип}} 136^\circ$; Лит.: [971] 194-195
2526. **2,6-диметилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -102,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 135,2^\circ$; Лит.: [762] 662, [971] 194-195, [1045] 598-599, [1047] 825

2527. **3,3-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 137,3°; Лит.: [971] 194-195

2528. **3,4-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 140,6°; Лит.: [1044] 654

2529. **3,5-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$;
М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 136°; Лит.: [1393] 28-29

2530. **4,4-диметилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 134,4°; Лит.: [1393] 28-29

2531. **2,6-диметил-4-гептанон** (диизобутилкетон, изо-валерон, симм-диизопропилацетон) бц. маслянистая ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,239; $T_{\text{кип}}$ 165-168°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 602-603

2532. **(+/-)-17,22-диметилгептатриаконтан** $\text{C}_{39}\text{H}_{80}$;
М 549,053; $T_{\text{пла}}$ 37°; Лит.: [936] 81-82

2533. **2,3-диметил-2-гептен** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{C}(\text{CH}_3)_2$;
М 126,239; $T_{\text{кип}}$ 136,2-136,8°; Пл.: 0,742 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 196-197

2534. **4,4-диметилгептин-6-он-2** $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CCH}_3$;
М 126,196; Давл. паров: 15 (63°); Лит.: [1071] 60-61; Синт.: [1071] 60-61

2535. **диметилгермания дихлорид** $(\text{CH}_3)_2\text{GeCl}_2$; М 173,615;
 $T_{\text{пла}}$ -22°; $T_{\text{кип}}$ 123°; Пл.: 1,4926 (20°, г/см³, ж.); n 1,4555 (20°); Лит.: [773] 159

2536. **1,1-диметилгидразин** (N,N-диметилгидразин, несим-диметилгидразин) бц. дымящая крист. $(\text{CH}_3)_2\text{N-NH}_2$; М 60,100; $T_{\text{пла}}$ -58°; $T_{\text{кип}}$ 63,9°; Раств.: вода: р., ДМФА: р., эф.: р., орг. р-ли: р., этанол: р.; Пл.: 0,791 (22°, г/см³, ж.); n 1,4075 (22°); pK_{BH^+} (1) = 7,21 (30°, вода); ЛД_{50} : 122 (крысы, в/ж), 265 (мыши, в/ж); Лит.: [440] 95-96, [1442] 62-63, [1447] 170, [375] 173-174, [524] 700-706, [1107] 39

2537. **1,2-диметилгидразин** ж. $\text{CH}_3\text{NHNHCH}_3$; М 60,100;
 $T_{\text{кип}}$ 81°; ЛД_{50} : 166 (крысы, в/ж), 36 (мыши, в/ж); Лит.: [440] 95-97

2538. **N,N-диметилглицин** $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{COOH}$; М 103,120;
 $T_{\text{пла}}$ 157-160°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; $pK_{\text{а}}$ (1) = 9,94 (25°, вода); Лит.: [77] 918, [1046] 87

2539. **(+/-)-транс-1,4а-диметил-транс-декагидро-8а-нафтол** ((+/-)-геосмин) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}$; М 182,302; Давл. паров: 0,3 (60°); Лит.: [178] 2593-2595

2540. **(-)-транс-1,4а-диметил-транс-декагидро-8а-нафтол** ((-)-geosmin, (-)-геосмин) бц. маслянистая ж. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}$;
М 182,302; $T_{\text{кип}}$ 270°; Лит.: [318] 689

2541. **3,3-диметилдiazиридин** $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NH})_2$; М 72,109; $T_{\text{пл}} 40^\circ$; $T_{\text{кип}} 106^\circ$; Лит.: [1506] 108

2542. **О,О-диметил-S-(4,6-диамино-1,3,5-триазинилметил)дитиофосфат** (ПП-175, меназон, сайфос, сафизон) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{C}_3\text{N}_3(\text{NH}_2)_2$; М 281,300; $T_{\text{пл}} 160-162^\circ$; Раств.: вода: 0,024 (20°); ЛД_{50} : 1950 (крысы, п/о); Лит.: [440] 195, [1049] 546-547, [1447] 322, [331] 300

2543. **О,О-диметил-O-(1,2-дибром-2,2-дихлорэтил)фосфат** (К-4355, РЕ-4355, дибром, налед) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{OCHBrCBrCl}_2$; М 380,790; $T_{\text{пл}} 26^\circ$; Давл. паров: 0,25 (110°); ЛД_{50} : 430 (крысы, п/о); Лит.: [440] 154-155, [1049] 536-537, [1442] 240, [582] 6, [677] 406-407

2544. **диметилдибромсилан** бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{SiBr}_2$; М 217,963; $T_{\text{пл}} -58^\circ$; $T_{\text{кип}} 112^\circ$; Лит.: [1443] 404

2545. **О,О-диметил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-илметил)дитиофосфат** (Р-1582, азинфосметил, байер 17147, гузатион, гутион) бц. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}_2$; М 317,324; CAS 86-50-0; $T_{\text{пл}} 73^\circ$; Раств.: вода: 0,00095 (10°), 0,00209 (20°), 0,00436 (30°), 0,0047 (35°); ЛД_{50} : 15 (крысы, п/о); Лит.: [62] 368-369, [440] 195-196, [1049] 532-533, [227] 327-328, [331] 664

2546. **О,О-диметил-O-(1,3-ди(карбометокси)-1-пропен-2-ил)фосфат** (ГЦ 3707, ЭНТ-24833, бомил) $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{O}_8\text{P}$; М 282,184; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., ксилол: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (160°); ЛД_{50} : 32 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 528-529

2547. **О,О-диметил-O-(1-диметиламидокарбонил-1-пропен-2-ил)фосфат** (СД-3562, Ц-709, бидрин, карбикрон, монокротофос) $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{O}_5\text{P}$; М 236,202; $T_{\text{кип}} 400^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., ксилол: р., этанол: р.; Пл.: 1,22 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,001 (93°); ЛД_{50} : 22 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 528-529, [1442] 240, [582] 7

2548. **2,3-диметил-4-диметиламино-1-фенилпиразолон-5** (амидопирин, пирамидон) бел. крист. $\text{C}_{13}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}$; М 231,290; $T_{\text{пл}} 109^\circ$; Раств.: вода: 5 (20°), эф.: р., хлф.: л.р., этанол: 50 (20°); ЛД_{50} : 1800 (б. мышцы, в/ж), 700 (кролики), 1620 (крысы); Лит.: [62] 337-338, [1049] 828-829, [1447] 33, [223] 92-93, [928] 47, [1412] 332

2549. **О,О-диметил-O-(3,5-диметил-4-метилтиофенил)тиофосфат** (Г-347, байер 37342) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_2\text{SCH}_3$; М 292,360; $T_{\text{пл}} 33^\circ$; ЛД_{50} : 1000 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 526-527

2550. **О,О-диметил-О-(4-(N,N-диметилсульфамил)фенил)тиофосфат** (CL-38023, фамофос) $C_{10}H_{16}NO_5PS_2$; М 325,342; $T_{пл}$ 55°; AD_{50} : 35 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 564-565

2551. **3,4-диметил-2,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (G, GANESHA) $(CH_3)_2(CH_3O)_2C_6HCH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 259,772; $T_{пл}$ 168-169°; Лит.: [14]

2552. **N,N-диметил-2,5-диметокси-4-нодамфетамина оксалат** (IDNNA) $C_{15}H_{22}INO_6$; М 439,240; $T_{пл}$ 145-146°; Лит.: [14]

2553. **N,N-диметил-2,5-диметокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH(CH_3)_2Cl$; М 259,772; $T_{пл}$ 169°; Лит.: [14]

2554. **1,1'-диметил-4,4'-дипиридила дихлорид** (паракват) бел. крист. $C_{12}H_{14}Cl_2N_2$; М 257,159; $T_{пл}$ 300°; $T_{раза}$ 300°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; AD_{50} : 256 (крысы-самки, п/о), 32 (крысы-самки, п/к), 27 (крысы-самки, в/б), 223 (крысы-самцы, п/о), 27 (крысы-самцы, п/к), 25 (крысы-самцы, в/б), 290 (мышь-самки, п/о), 37 (мышь-самки, п/к), 360 (мышь-самцы, п/о), 41 (мышь-самцы, п/к), 4 (мышь-самцы, в/б); Лит.: [426] 137-138, [439] 452-454

2555. **диметилдисульфид** CH_3SSCH_3 ; М 94,199; $T_{кип}$ 109,7°; $T_{раза}$ 500-800°; Лит.: [524] 632

2556. **О,О-диметил-О-(2,5-дихлор-4-бромфенил)тиофосфат** (С-1942, бромофос, нексон) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_2BrCl_2$; М 365,996; $T_{пл}$ 54°; Раств.: вода: 0,004 (20°); AD_{50} : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 528-529, [331] 466, [582] 11

2557. **О,О-диметил-О-2,2-дихлорвинилфосфат** (ДДВФ, дихлорфос, дихлофос) $(CH_3O)_2P(O)OCH=CCl_2$; М 204,980; $T_{кип}$ 74,1°; Раств.: вода: 1 (20°); AD_{50} : 50 (крысы, п/о); Лит.: [440] 155-156, [1442] 240, [582] 6, [1510] 51-62

2558. **диметилдихлорсилан** ж. $(CH_3)_2SiCl_2$; М 129,060; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 70°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 1,0715 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -489 (ж); AD_{50} : 0,3 (); Лит.: [440] 306, [1045] 944-945, [490] 184, [734] 614

2559. **диметилендисульфат** бц. пор. $CH_2(OSO_2O)_2CH_2$; М 220,178; $T_{пл}$ 155°; $T_{раза}$ 155°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [410] 222-223, [1061] 85-86

2560. **диметилзолота(III) бромид** $(CH_3)_2AuBr$; М 306,940; $T_{пл}$ 68-69°; Разл. на: золото, этан, золота(III) бромид; Лит.: [1231] 1215

2561. **диметилзолота(III) иодид** $(CH_3)_2AuI$; М 353,940; $T_{пл}$ 95-96°; Лит.: [1231] 1215

2562. **2,6-диметил-3-изопропилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ 186-188°; Лит.: [765] 46-47

2563. **2,4-диметил-3-изопропилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 157,04°; Лит.: [1393] 32-33

2564. **1,3-диметилимидазолнилиден-2** $(\text{CHN}(\text{CH}_3))_2\text{C}$; М 96,130; $T_{\text{пл}}$ 70°; Лит.: [1027] 73

2565. **диметилкадмий** $\text{Cd}(\text{CH}_3)_2$; М 142,480; $T_{\text{пл}}$ -4,5°; $T_{\text{кип}}$ 105,5°; ΔH^0_{298} : 66,9 (ж); Лит.: [735] 495, [1054] 121

2566. **N-(3-диметилкарбамоилоксифенил)триметиламмония метилсульфат** (прозерин) бел. крист. $\text{C}_{14}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}$; М 332,420; $T_{\text{пл}}$ 145°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [629] 342-343, [379] 383, [1412] 250-252

2567. **О,О-диметил-N-(карбметокси)амидофосфат** (К-20-35) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{NHCOOCH}_3$; М 183,100; $T_{\text{пл}}$ 64°; ЛД_{50} : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 542-543

2568. **2,2-диметил-6-карбобутоксид-2,3-дигидро-4-пирон** (бупириноксил, дигидропирон, индалон) бц. ж. $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_4$; М 226,269; $T_{\text{кип}}$ 270°; Раств.: вода: н.р.; ЛД_{50} : 7840 (крысы); Лит.: [886] 118-119, [678] 161

2569. **О,О-диметил-S-(карбоморфолинометил)дитиофосфат** (морфотион, экатин М) $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{NO}_4\text{PS}_2$; М 285,320; $T_{\text{пл}}$ 60°; ЛД_{50} : 190 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 550-551

2570. **диметилкарбонат** ж. $\text{CH}_3\text{OC}(\text{O})\text{OCH}_3$; М 90,078; $T_{\text{пл}}$ 0,5°; $T_{\text{кип}}$ 90,6°; Лит.: [1442] 323, [1374] 532-543

2571. **О,О-диметил-S-(альфа-карбэтоксibenзил) дитиофосфат** (Λ-561, цидиал, элан) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}(\text{COOCH}_2\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_5$; М 320,370; $T_{\text{пл}}$ 17,5°; Раств.: вода: 0,0011 (20°); ЛД_{50} : 300 (крысы, п/о); Лит.: [440] 192-193, [1049] 570-571, [582] 20

2572. **1,2-диметил-3-карбэтоксид-5-гидроксииндол** (ди-мекарбин) бел. крист. $\text{C}_{13}\text{H}_{15}\text{NO}_3$; М 233,370; $T_{\text{пл}}$ 213°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: н.р., ДМФА: х.р., эф.: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1080] 30, 35

2573. **О,О-диметил-S-(карбэтоксиметил)тиофосфат** (метилацетофос) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 228,203; Давл. паров: 0,35 (116°); ЛД_{50} : 1000 (крысы, п/о); Лит.: [440] 169, [1049] 546-547, [582] 16

2574. **4,4-диметил-2-карбэтокси-3-тиоуредометил-2-бутен-4-олида гидробромид** бел. крист. $C_{11}H_{17}BrN_2O_4S$; М 353,230; $T_{\text{пл}}$ 191°; Лит.: [987] 22; Синт.: [987] 22

2575. **ДИМЕТИЛМАЛОНОВАЯ КИСЛОТА** (2,2-диметилпропандиовая кислота) призматические крист. $(CH_3)_2C(COOH)_2$; М 132,115; $T_{\text{пл}}$ 192-193°; Раств.: вода: 9 (13°), 26 (100°); pK_a (1) = 3,15 (25°, вода); pK_a (2) = 6,06 (25°, вода); Лит.: [77] 930, [1046] 87, [291] 293, [332] 154

2576. **О,О-диметил-S-метиламидокарбониметил-дитиофосфат** (Би-58, ЕФ-590, Л-395, диметоат, дитрол, перфектион, рогор, фоксион, фостион М.М., фосфамид) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CONHCH_3$; М 229,260; $T_{\text{пл}}$ 50°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0003 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 0,05 (107°); ΔD_{50} : 220,5 (крысы, п/о); Лит.: [440] 188-190, [1049] 544-545, [1442] 240, [1447] 626, [332] 178, [582] 17

2577. **О,О-диметил-О-(1-метиламидокарбонил-1-пропен-2-ил)фосфат** (CD-9129, азодрин, дикротофос, нувакрон) крист. $(CH_3O)_2P(O)OC(CH_3)=CHCONHCH_3$; М 223,170; $T_{\text{пл}}$ 53-55°; ΔD_{50} : 21 (крысы, п/о); Лит.: [440] 159, [1049] 522-523, [582] 7

2578. **О,О-диметил-S-2-(1-(метиламидокарбонил)этил-тио)этил-тиофосфат** (вамидотион, кельнаф, кильваль) $C_8H_{18}NO_4PS_2$; М 287,340; $T_{\text{пл}}$ 40°; Раств.: вода: 400 (20°); ΔD_{50} : 100 (крысы, п/о), 50 (мыши, п/о); Лит.: [440] 171, [1049] 528-529, [1442] 240, [331] 537

2579. **2,N-диметил-4,5-метилендиоксиамфетамина гидрохлорид** (MADAM-6) бел. пор. $CH_2O_2(CH_3)C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_2(CH_3)Cl$; М 243,730; $T_{\text{пл}}$ 206-207°; Лит.: [14]

2580. **О,О-диметил-О-(3-метил-4-метилтиофенил)тиофосфат** (С-1752, байер 29493, байтекс, лебайцид, фентион, энтекс) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_3(CH_3)SCH_3$; М 278,330; CAS 55-38-9; $T_{\text{пл}}$ 7,5°; Раств.: вода: 0,0054 (20°); Давл. паров: 0,01 (109°); ΔD_{50} : 250 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 544-545, [1442] 239, [331] 692, [582] 12

2581. **О,О-диметил-О-(3-метил-4-нитрофенил)тиофосфат** (метатион, метилнитрофос, нитрофос, препарат №009, сумитион, фенитротиион, фолитион) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_3(CH_3)NO_2$; М 277,240; CAS 122-14-5; $T_{\text{пл}}$ 3,4°; Раств.: вода: 0,00252 (20°); Давл. паров: 0,01 (95°); ΔD_{50} : 500 (крысы, п/о); Лит.: [630] 524, [1049] 558-559, [1442] 239, [331] 589, [582] 10

2582. **О,О-диметил-О-(2-метилтиоэтил)тиофосфат** (гебетокс, тинокс) $(CH_3O)_2P(S)OCH_2CH_2SCH_3$; М 216,260; Раств.:

вода: 0,05 (20°); Давл. паров: 2 (115°); ΔD_{50} : 50 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 562-563, [582] 15

2583. О,О-диметил-S-(2-метилтиозтил)тиофосфат (гебе-токс, тинокс) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{SCH}_3$; М 216,260; Раств.: вода: 0,2 (20°); Давл. паров: 2 (109°); ΔD_{50} : 40 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 562-563, [332] 187, [582] 15

2584. О,О-диметил-S-метил(формил)карбамил-метил-дитиофосфат (антио, афликс, формотион) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CON}(\text{CH}_3)\text{CHO}$; М 367,810; $T_{\text{пл}}$ 46°; Раств.: вода: 0,26 (24°); ΔD_{50} : 400 (крысы, п/о); Лит.: [440] 191-192, [1049] 566-567, [1442] 240, [331] 296

2585. О,О-диметил-О-(1-метоксикарбонил-1-пропен-2-ил) фосфат (ОС-2046, мевинфос, соединение 2046, фосдрин) ж. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{OC}(\text{CH}_3)=\text{CHCOOCH}_3$; М 224,150; $T_{\text{пл}}$ 56°; Давл. паров: 0,2 (76°); ΔD_{50} : 5 (крысы, п/о), 3,7 (мыши, п/о); Лит.: [440] 156-157, [1049] 566-567, [582] 6, [1397] 349, [1510] 65-79

2586. О,О-диметил-S-(5-метокси-4-пирон-2-ил)тиофосфат (фосфопирон, эндотион, эндоцид) $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{O}_6\text{PS}$; М 280,234; $T_{\text{пл}}$ 90°; ΔD_{50} : 40 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 570-571

2587. О,О-диметил-S-(N-(2-метоксиэтил)карбамил-метил)дитиофосфат (Ц-2446, амидотион, тиокрон) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$; М 273,310; $T_{\text{пл}}$ 46°; ΔD_{50} : 630 (крысы, п/о); Лит.: [440] 190, [1049] 562-563

2588. 1,3-диметилнафталин $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$; М 156,224; CAS 575-41-7; $T_{\text{пл}}$ -5°; $T_{\text{кип}}$ 263°; Раств.: вода: 0,0008 (25°); Лит.: [331] 839

2589. 1,4-диметилнафталин $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$; М 156,224; CAS 571-58-4; $T_{\text{пл}}$ 7,6°; $T_{\text{кип}}$ 262°; Раств.: вода: 0,00095 (20°); Лит.: [331] 839

2590. 1,7-диметилнафталин $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$; М 156,224; $T_{\text{кип}}$ 263°; Лит.: [1255] 1373

2591. 2,3-диметилнафталин (гуайен) листовидные крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$; М 156,224; CAS 581-40-8; $T_{\text{пл}}$ 104°; $T_{\text{кип}}$ 265°; Раств.: вода: 0,0003 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,008 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 634-635, [331] 838

2592. 2,6-диметилнафталин $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$; М 156,224; CAS 581-42-0; $T_{\text{пл}}$ 109°; Раств.: вода: 0,0002 (25°); Лит.: [331] 837

2593. 2,5-диметил-3-(1-нафтоил)-1-пентил-1Н-пиррол бел. крист. (р.п. циклогексан) $\text{C}_{22}\text{H}_{25}\text{NO}$; М 319,440; $T_{\text{пл}}$ 48-50°; Лит.: [37] 3965-3973

2594. **диметилнитрамин** $(\text{CH}_3)_2\text{NNO}_2$; М 90,081; $T_{\text{пл}}$ 57-58°; Лит.: [1375] 897

2595. **1,2-диметил-3-нитробензол** (3-нитро-о-ксилол) ж. $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2$; М 151,170; $T_{\text{пл}}$ 15°; $T_{\text{кип}}$ 250°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,147 (15°, г/см³, ж.); Давл. паров: 20 (131°), 29 (136°); Лит.: [1045] 746-747

2596. **1,2-диметил-4-нитробензол** (4-нитро-о-ксилол) желт. призматические крист. (р.п. этанол) $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2$; М 151,170; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{кип}}$ 258°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,139 (30°, г/см³, т.); Давл. паров: 21 (143°); Лит.: [1045] 746-747

2597. **N,N-диметил-4-нитрозоанилин** зелен. пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NO}$; М 150,180; $T_{\text{пл}}$ 92,5-93,5°; Лит.: [971] 22-23; Синт.: [461] 119-120

2598. **N,N-диметил-4-нитрозоанилина гидрохлорид** $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NO} \cdot \text{HCl}$; М 186,640; CAS 42344-05-8; $T_{\text{пл}}$ 177°; Лит.: [22] 217; Синт.: [461] 119

2599. **O,O-диметил-O-(4-нитрофенил)тиофосфат** (вофатокс, дальф, метафос, метацид, метилпаратион, нитрокс, фолидол) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P(S)OC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 263,210; $T_{\text{пл}}$ 37°; Раств.: вода: 0,0055 (25°); ΔD_{50} : 35 (крысы, п/о), 3,5 (крысы, в/б), 35 (мыши, п/о); Лит.: [1049] 546-547, [1442] 239, [331] 495, [466] 8-11, [582] 10, [625] 407-408

2600. **2,4-диметиланон** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 177,1-177,9°; Лит.: [765] 40-41

2601. **2,6-диметиланон** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 173,8-176,8°; Лит.: [765] 40-41

2602. **3,3-диметиланон** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 182°; Лит.: [765] 42-43

2603. **3,4-диметиланон** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 187°; Лит.: [765] 42-43

2604. **диметиловый эфир - боран (1/1)** $(\text{CH}_3)_2\text{O} \cdot \text{BH}_3$; М 59,903; Давл. паров: 18 (-78°); Лит.: [735] 27

2605. **9,10-диметилоктадекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$; М 282,547; $T_{\text{пл}}$ -55°; Лит.: [509] 54

2606. **3,7-диметил-1,6-октадиен-3-илпропионат** (линалипропионат) ж. $\text{C}_{13}\text{H}_{22}\text{O}_2$; М 210,320; CAS 144-39-8; $T_{\text{кип}}$ 212°; Лит.: [427] 177

2607. **2,2-диметилоктан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 157°; Лит.: [765] 30-31

2608. **2,3-диметилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 164,3°; Лит.: [1037] 482-483

2609. **2,4-диметилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 153°; Лит.: [77] 934, [1044] 659

2610. **2,7-диметилоктан** ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$;
M 142,282; $T_{\text{пл}}$ -52,5°; $T_{\text{кип}}$ 159,87°; Лит.: [762] 672, [1037] 482-483, [859] 32

2611. **3,3-диметилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 161,2°; Лит.: [765] 32-33

2612. **3,4-диметилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 166°; Лит.: [1044] 659

2613. **4,4-диметилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; CAS 15869-95-1; $T_{\text{кип}}$ 157,5°; Раств.: вода: 0,00022 (20°); Лит.: [331] 719

2614. **4,5-диметилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 162,4°; Лит.: [765] 34-35

2615. **dl-2,5-диметилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 156-158°; Лит.: [77] 934

2616. **dl-2,6-диметилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 158-159°; Пл.: 0,74 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [77] 935, [1047] 828

2617. **dl-3,6-диметилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 159-160°; Лит.: [77] 935

2618. **2,6-диметил-2,4,6-октатриен** (аллооцимен) ж.
 $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}=\text{CHC}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3$; M 136,230; $T_{\text{кип}}$ 188-192°;
Лит.: [1447] 26

2619. **диметилолова диодид** желт. моноклинные крист.
 $(\text{CH}_3)_2\text{SnI}_2$; M 402,590; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{кип}}$ 228°; Лит.: [1504] 251-252

2620. **диметилолова дихлорид** $(\text{CH}_3)_2\text{SnCl}_2$; M 219,690;
 $T_{\text{пл}}$ 107-108°; $T_{\text{кип}}$ 185-190°; Лит.: [773] 174, [735] 498

2621. **2,2-диметилпентан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$; M 100,202;
 $T_{\text{пл}}$ -123,8°; $T_{\text{кип}}$ 79,2°; Раств.: вода: 0,00044 (25°); Лит.: [971] 264-265, [331] 432

2622. **2,3-диметилпентан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$;
M 100,202; $T_{\text{кип}}$ 89,784°; Раств.: вода: 0,000525 (25°); Пл.: 0,6951 (20°, к в.4, ж.); n 1,392 (20°); Давл. паров: 50 (18,3°), 100 (33,2°), 400 (69,4°); $T_{\text{криг}}$: 264,6; Лит.: [971] 264-265, [1393] 24-25, [331] 433, [765] 10-11

2623. **2,4-диметилпентан** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$;
M 100,202; $T_{\text{пл}}$ -119,2°; $T_{\text{кип}}$ 80,5°; Раств.: вода: 0,000406 (25°);
Лит.: [971] 264-265, [331] 435

2624. **3,3-диметилпентан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 100,202; $T_{\text{пл}} -134,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 86,1^\circ$; Раств.: вода: 0,000592 (25°), 0,000678 (40,1°), 0,000817 (55,7°), 0,00158 (99,1°); Лит.: [971] 264-265, [331] 433

2625. **2,3-диметил-1-пентен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$; М 98,186; $T_{\text{пл}} -134,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 84,3^\circ$; Лит.: [971] 274-275

2626. **2,4-диметил-1-пентен** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$; М 98,186; $T_{\text{пл}} -123,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 81,6^\circ$; Лит.: [971] 274-275

2627. **3,3-диметил-1-пентен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 98,186; $T_{\text{пл}} -134,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 77,5^\circ$; Лит.: [971] 276-277

2628. **3,4-диметил-1-пентен** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$; М 98,186; $T_{\text{кип}} 81^\circ$; Лит.: [971] 276-277

2629. **4,4-диметил-1-пентен** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 98,186; $T_{\text{пл}} -136,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 72,5^\circ$; Лит.: [971] 276-277

2630. **диметилпероксид** г. $\text{CH}_3\text{OOCCH}_3$; М 62,068; $T_{\text{пл}} -105^\circ$; $T_{\text{кип}} 13^\circ$; Лит.: [1443] 492, [361] 88

2631. **2,5-диметилперхлорилбензол** бц. игольчатые крист. $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{ClO}_3$; М 188,608; $T_{\text{пл}} 30^\circ$; Давл. паров: 0,3 (85°); Лит.: [1513] 87

2632. **2,6-диметилпиперидин** (2,6-лупетидин, нанофин) $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3))_2\text{NH}$; М 113,201; $T_{\text{кип}} 133-135^\circ$; Лит.: [1447] 359

2633. **2,5-диметилпиразин** (кетин) бц. ж. $\text{C}_4\text{H}_2\text{N}_2(\text{CH}_3)_2$; М 108,141; $T_{\text{пл}} 15^\circ$; $T_{\text{кип}} 155^\circ$; Лит.: [1045] 726-727

2634. **3,5-диметилпиразол** $\text{C}_5\text{H}_8\text{N}_2$; М 96,130; $T_{\text{пл}} 106-107^\circ$; $T_{\text{кип}} 218^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [77] 946

2635. **2,4-диметилпиридин** (2,4-лутидин) бц. маслянистая ж. $\text{C}_7\text{H}_9\text{N}$; М 107,150; CAS 108-47-4; $T_{\text{пл}} -60^\circ$; $T_{\text{кип}} 157,1-159^\circ$; Раств.: вода: 20 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9493 (0°, к в.4, ж.), 0,9273 (25°, к в.4, ж.); $\text{pK}_{\text{BH}^+} (1) = 6,99$ (25°, вода); Лит.: [1045] 760-761, [331] 402

2636. **3,5-диметилпиридин** (3,5-лутидин) $(\text{CH}_3)_2\text{C}_5\text{H}_3\text{N}$; М 107,160; CAS 591-22-0; $T_{\text{пл}} -9^\circ$; $T_{\text{кип}} 169^\circ$; Лит.: [331] 404

2637. **2,2-диметилпропан** (2-метилизобутан, неопентан, тетраметилметан) г. $\text{C}(\text{CH}_3)_4$; М 72,150; $T_{\text{пл}} -16,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 9,5^\circ$; Раств.: вода: 0,00332 (25°), 0,002766 (40°), 0,001724 (80°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 900-901, [332] 177

2638. **2,2-диметилпропаналь** (пивалиновый альдегид) $(\text{CH}_3)_3\text{CCHO}$; М 86,132; $T_{\text{пл}} 6^\circ$; $T_{\text{кип}} 77-78^\circ$; Лит.: [971] 304-305

2639. **2,2-диметил-1-пропанол** (неопентиловый спирт) $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{OH}$; М 88,150; $T_{\text{пл}} 53^\circ$; $T_{\text{кип}} 113-114^\circ$; Раств.: вода:

3,605 (20°), 2,449 (60°), 2,325 (90°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,812 (20°, к в.4, т.); Лит.: [332] 180, [900] 122

2640.2 , 6 - д и м е т и л - 4 - п р о п и л г е п т а н $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ 184°; Лит.: [765] 44-45

2641.1,1-диметилпропианитрит (трет-амилнитрит) ж. $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{ONO})\text{C}_2\text{H}_5$; М 117,160; $T_{\text{кип}}$ 93°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8958 (19,5°, к в.4, ж.); n 1,3904 (16,8°); Лит.: [900] 122

2642.диметилртууть бц. ж. $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$; М 230,660; $T_{\text{кип}}$ 92°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., лигроин: р., этанол: р.; Пл.: 2,95412 (22°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : 54,4 (ж); Лит.: [440] 403-404, [1045] 934-935, [735] 495

2643.диметилселен бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{Se}$; М 109,030; $T_{\text{пл}}$ -87°; $T_{\text{кип}}$ 58,2°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,4077 (14,6°, г/см³, ж.), 1,401 (20°, г/см³, ж.); Дип.: 1,41 (20°); ΔH^0_{298} : -12 (ж); ΔH^0_{298} : 18 (г); LD_{50} : 7800 (крысы-самки, в/ж), 2100 (крысы-самцы, в/ж), 4000 (мыши-самцы, в/ж); Лит.: [1045] 792-793, [735] 500, [1099] 40

2644.диметилсульфат (серной кислоты диметиловый эфир) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}_2$; М 126,130; $T_{\text{пл}}$ -31,8°; $T_{\text{кип}}$ 188°; Раств.: бензол: р., вода: 2,8 (16°), эф.: р., сероуглерод: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,3322 (20°, г/см³, ж.); n 1,3874 (20°); Давл. паров: 15 (76°); ДП: 55 (20°); Вязк.: 1,6 (25°); Пов.нат.: 40,12 (18°); Лит.: [440] 72-74, [291] 159, [900] 144

2645.диметилсульфид (метилтиометан) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{S}$; М 62,130; $T_{\text{пл}}$ -83,2°; $T_{\text{кип}}$ 36°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8458 (21°, г/см³, ж.); LD_{50} : 3300 (крысы), 3700 (мыши); Лит.: [439] 388, [1045] 792-793, [1444] 460, [734] 560, [735] 500

2646.диметилсульфид - боран (1/1) $(\text{CH}_3)_2\text{S} \cdot \text{BH}_3$; М 75,970; $T_{\text{пл}}$ -42--41°; Пл.: 0,8 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [772] 243, [735] 27, [1411] 80

2647.диметилсульфит $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}$; М 110,130; $T_{\text{кип}}$ 126-127°; Лит.: [1444] 465

2648.S,S-диметилсульфодимид $(\text{CH}_3)_2\text{S}(\text{=NH})_2$; М 92,163; $T_{\text{пл}}$ 105-110°; Лит.: [771] 394

2649.диметилсульфоксид (DMSO, dimethylsulfoxide, ДМСО) бц. маслянистая ж. $(\text{CH}_3)_2\text{SO}$; М 78,130; CAS 67-68-5; $T_{\text{пл}}$ 18,45°; $T_{\text{кип}}$ 189°; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: смеш., анилин: смеш., ацетон: р., бензол: р., вода: р., глицерин: смеш., ДМФА:

смеш., эф.: р., муравьиная кислота: смеш., нитробензол: смеш., пиридин: смеш., серная кислота 100%: смеш., тетрахлорметан: смеш., толуол: смеш., укс.: смеш., формамид: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1014 (25°, г/см³, ж.); n 1,477 (25°); Давл. паров: 0,7 (21°), 17 (83°); pK_a (1) = 31,3 (20°, вода); ДП: 45 (25°) ; Дип.: 3,96 (20°); Вязк.: 2,473 (20°); Пов.нат.: 42,98 (25°); ΔH⁰₂₉₈: -196,2 (ж); ΔH_{кип}: 57,28; ΔД₅₀: 20000 (мышы, в/б); Лит.: [439] 396-398, [1442] 64, [97] 223-235, [299] 253-255, [472] 77, [734] 561, [900] 144, [1467] 10

2650. **диметилсульфон** (метилсульфон, метилсульфониметан) бц. призматические крист. (CH₃)₂SO₂; М 94,130; Т_{пл} 109°; Т_{кип} 235°; Раств.: бензол: р., вода: р., этанол: р.; pK_a (1) = 23 (20°, вода); Лит.: [1045] 792-793, [1444] 471, [472] 76, [734] 561, [900] 144

2651. **диметилсурьмы(III) хлорид** (CH₃)₂SbCl; М 187,280; Т_{кип} 160°; Лит.: [773] 225

2652. **диметилтеллур** желт. ж. (CH₃)₂Te; М 157,680; Т_{кип} 95°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,9357 (20°, г/см³, ж.); ΔH⁰₂₉₈: -9 (ж); ΔH⁰₂₉₈: -44 (г); ΔД₅₀: 7,5 (крысы-самки, в/ж), 10 (крысы-самцы, в/ж), 20 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [735] 500, [1099] 38-39

2653. **диметилтеллура дихлорид** (CH₃)₂TeCl₂; М 228,575; Т_{пл} 92°; Лит.: [1272] 657

2654. **1,5-диметилтетразол** N₄C(CH₃)₂; М 98,107; Т_{пл} 71°; Лит.: [792] 315; Синт.: [792] 315

2655. **диметилтиамбутен** C₁₄H₁₇NS₂; М 263,420; CAS 524-84-5; Раств.: эф.: р., хлф.: р.; Давл. паров: 0,05 (124°), 3 (158°); Лит.: [318] 514, [978] 92

2656. **5,5-диметил-9-тиа-1,3,6,8-тетраазатрицикло[4.3.1.1.3,8]ундекан-2,2-диоксид** (5,5-диметил-9-тиа-1,3,6,8-тетраазагомоадамантан-9,9-диоксид) C₈H₁₆N₄O₂S; М 232,303; Т_{пл} 159-161°; ΔД₅₀: 4 (мышы, в/б); Лит.: [47] 162-167

2657. **2,5-диметилтиофен** ж. (CH₃)₂C₄H₂S; М 112,193; Т_{кип} 137,5°; Лит.: [1045] 978-979

2658. **1,3-диметил-2,4,6-тринитробензол** (2,4,6-тринитромета-ксилол) светло-желт. призматические крист. (CH₃)₂C₆H(NO₂)₃; М 241,170; Т_{пл} 182°; Раств.: азотная кислота: р., вода: н.р., эф.: т.р., тетрахлорметан: м.р., этанол: 0,039 (20°); Пл.: 1,604 (19°, г/см³, т.); pK_a (1) = 16,05 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: 109,6 (т); ΔH_{сгор}: 4065,3; Лит.: [1045] 748-749, [1444] 637, [291] 578, [900] 183

2659. **N,N-диметилтриптамин** (3-(N,N-диметиламиноэтил)индол, DMT, ДМТ, дезоксибуфотенин, нигерин) бел. крист.

$C_{12}H_{16}N_2$; М 188,270; CAS 61-50-7; $T_{пл}$ 44-58°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р., эф.: р., хлф.: р.; Лит.: [62] 554, [15], [370] 142, [714] 6, [752] 7

2660. **N,N-диметилтриптамина гидрохлорид** бел. крист. $C_{12}H_{17}ClN_2$; М 224,729; $T_{пл}$ 165-168°; Раств.: вода: р., дихлорметан: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р.; Лит.: [62] 554, [15]

2661. **N,N-диметилтриптамина пикрат** желт. крист. $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_3)_2 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$; М 417,373; $T_{пл}$ 167°; Лит.: [15]

2662. **О,О-диметил-(2,2,2-трихлор-1-бутирилоксиэтил) фосфонат** (С-557, бутонат) $C_8H_{14}Cl_3O_6P$; М 343,530; Давл. паров: 0,03 (113°); LD_{50} : 1310 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 528-529, [582] 23

2663. **О,О-диметил-2,2,2-трихлор-1-гидроксиэтилфосфонат** (байер 13/59, дилокс, диптерекс, метрифонат, негувон, рицифон, трихлорфон, тувон, хлорофос) бел. крист. $(CH_3O)_2P(O)CH(OH)CCl_3$; М 257,440; $T_{пл}$ 80°; Раств.: бензол: р., вода: 1,23 (20°), хлф.: р.; Давл. паров: 0,1 (100°); LD_{50} : 600 (крысы, п/о); Лит.: [440] 211-213, [1049] 564-565, [1442] 241, [1447] 663, [351] 290-291, [582] 23, [625] 403-405, [1510] 36-50

2664. **О,О-диметил-О-(2,4,5-трихлорфенил)тиофосфат** (Дау ЕТ-57, К-8025, корлан, нанкор, роннель, трихлорметафос, тролен, фенхлорфос) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_2Cl_3$; М 321,550; $T_{пл}$ 40°; Раств.: вода: 0,0044 (20°); Давл. паров: 0,01 (97°); LD_{50} : 2100 (крысы, п/о); Лит.: [440] 176-177, [1049] 534-535, [1442] 239, [331] 468, [582] 11

2665. **О,О-диметил-О-1-(2,4,5-трихлорфенил)-2-хлорвинилфосфат** (гардона, тетрахлорвинфос) $(CH_3O)_2P(O)OC(C_6H_2Cl_3)=CHCl$; М 365,962; $T_{пл}$ 97-98°; Раств.: вода: 0,0011; LD_{50} : 1900 (крысы, п/о); Лит.: [440] 158, [1442] 240, [677] 408-409

2666. **О,О-диметил-О-(1-(1-фенилкарбэтокс)-1-пропен-2-ил) фосфат** (СД-4294, симакс, циодрин) $(CH_3O)_2P(O)OC(CH_3)=CHCOOC_6H_5$; М 314,270; Раств.: вода: 0,12 (20°); Давл. паров: 0,03 (135°); LD_{50} : 125 (крысы, п/о); Лит.: [440] 157, [1049] 570-571, [582] 6

2667. **N,N-диметил-N'-фенилмочевина** (фенурон) $(CH_3)_2NCONHC_6H_5$; М 164,200; $T_{пл}$ 136°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,385 (25°), гексан: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; LD_{50} : 7500 (б. крысы, в/ж), 3200 (морские свинки, в/ж); Лит.: [331] 589-590, [524] 343-351

2668. **4,4-диметил-1-фенил-1-пентен-3-он** (бензальпина-колин) призматические крист. $C_{13}H_{16}O$; М 188,270; $T_{пл}$ 41°; Лит.: [77] 370; Синт.: [999] 79-80

2669. **3,4-диметил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин** (седафамем, фендиметразин) вязкая ж. $C_{12}H_{17}NO$; М 191,300; Давл. паров: 1 (98°), 12 (135°); Лит.: [878] 281

2670. **3,4-диметил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина пикрат** (фендиметразина пикрат) $C_{18}H_{20}N_4O_8$; М 420,375; $T_{пл}$ 196°; Лит.: [878] 281

2671. **ди(4-метилфенил)-4-хлорфенилфосфиноксид** бел. игольчатые крист. $(CH_3C_6H_4)_2(ClC_6H_4)PO$; М 340,780; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [867] 261

2672. **1,1-ди(4-метилфенил)этан** (1,1-ди(4-толил)этан) $(CH_3C_6H_4)_2CHCH_3$; М 210,310; $T_{пл}$ -20°; $T_{кип}$ 298-299°; Лит.: [971] 434-435; Синт.: [999] 202-204

2673. **2,3-диметилфенол** (2,3-ксиленол, 3-окси-о-ксилол, виц-о-ксиленол) игольчатые крист. (р.п. вода) $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 73,5-75°; $T_{кип}$ 216,87°; Раств.: вода: 0,4569 (25°), этанол: р.; Пл.: 0,98 (85°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 15,09 (25°, метанол); pK_a (1) = 10,53 (25°, вода); ДП: 4,81 (70°); $T_{крит}$: 449,7; Лит.: [1045] 742-743, [331] 503, [1415] 13

2674. **2,4-диметилфенол** (2,4-ксиленол) $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 27-28°; $T_{кип}$ 211,5°; Раств.: вода: 0,5375 (20°); pK_a (1) = 10,19 (25°, вода); LD_{50} : 562 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 3200 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 302 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 809 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [438] 403, 411, [1045] 742-743, [1046] 87, [331] 501

2675. **2,5-диметилфенол** $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 75°; $T_{кип}$ 212°; Раств.: вода: 0,3543 (25°); Лит.: [331] 503

2676. **2,6-диметилфенол** (2,6-ксиленол, 2-окси-м-ксилол, виц-м-ксиленол) бц. листовидные крист. $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 49°; $T_{кип}$ 212°; Раств.: вода: 0,6047 (25°); pK_a (1) = 10,59 (25°, вода); LD_{50} : 700 (кролики, в/ж, в виде водного раствора), 296 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 1750 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 479 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 980 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [81] 680, [1045] 742-743, [331] 502, [878] 83

2677. **3,4-диметилфенол** $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 62,5°; $T_{кип}$ 225°; Раств.: вода: 0,4975 (25°); Лит.: [331] 502

2678. **3,5-диметилфенол** (3,5-ксиленол, 5-окси-м-ксилол, симм-м-ксиленол) игольчатые крист. (р.п. вода) $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 65-68°; $T_{возг}$ 219,5°; Раств.: вода: 0,4032 (20°), эта-

нол: р.; pK_a (1) = 14,51 (25°, метанол); pK_a (1) = 10,2 (25°, вода); ΔD_{50} : 1313 (кролики, в/ж, в виде водного раствора), 608 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 1915 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 477 (мышы, в/ж, в виде водного раствора), 836 (мышы, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [438] 403, 411, [1045] 742-743, [331] 502, [1415] 13

2679. **(+)-цис-альфа,3-диметилфентанила гидрохлорид**
 $C_{24}H_{33}ClN_2O$; М 400,980; $T_{пл}$ 132-133°; Лит.: [160] 1048-1049

2680. **(-)-цис-альфа,3-диметилфентанила гидрохлорид**
 $C_{24}H_{33}ClN_2O$; М 400,980; $T_{пл}$ 213-214°; Лит.: [160] 1048-1049

2681. **N,N-диметилформамид** (ДМФА, муравьиной кислоты диметиламид) бц. ж. $HCON(CH_3)_2$; М 73,090; $T_{пл}$ -61°; $T_{кип}$ 153°; Раств.: ацетон: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., сероуглерод: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9445 (25°, г/см³, ж.); n 1,4269 (25°); Давл. паров: 39 (76°); ДП: 36,71 (25°); Дип.: 3,82 (20°); Вязк.: 0,795 (25°); $T_{всп}$: 59; $T_{свочп}$: 420; ΔD_{50} : 3750-7000 (б. мышы, п/о), 4600 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 172, [490] 185, [734] 563, [900] 144

2682. **(+)-цис(2,2-диметил-3-формилциклобутил)уксусная кислота** ((+)-цис-пиноновая кислота) $ОНСС_4H_4(CH_3)_2CH_2COOH$; М 170,206; $T_{пл}$ 65-68°; Лит.: [431] 204-205; Синт.: [431] 204-205

2683. **О,О-диметил-S-(фталимидометил)дитиофосфат** (P-1504, имидан, пролат, фосмет, фталофос) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2N(CO)_2C_6H_4$; М 317,320; $T_{пл}$ 72-73°; Раств.: вода: 0,0025 (20°); ΔD_{50} : 147 (крысы, п/о); Лит.: [440] 193-195, [1049] 542-543, [677] 456-457

2684. **О,О-диметилфторфосфат** бц. ж. $(CH_3O)_2P(O)F$; М 128,039; $T_{кип}$ 149-150°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,28 (25,7°, к в.4, ж.); Давл. паров: 759 (150,1°); Лит.: [1405] 131, [1510] 131

2685. **3,4-диметилфуразан** бц. ж. $C_4H_6N_2O$; М 98,103; $T_{пл}$ -7°; $T_{кип}$ 156°; Лит.: [1445] 217-218

2686. **2,5-диметилфуран-3-карбоновой кислоты анилд** (бенодил, фуркарбаниа) бел. крист. $C_{13}H_{13}NO_2$; М 215,250; $T_{пл}$ 133°; ΔD_{50} : 64 (); Лит.: [677] 497

2687. **О,О-диметил-О-(1-хлор-1-диэтилкарбами-1-пропен-2-ил)фосфат** (МА-97, ОР-1191, Ц-570, димекрон 20, меркон, фосфамидон) $(CH_3O)_2P(O)OC(CH_3)=CClCON(C_2H_5)_2$; М 299,688; Давл. паров: 0,2 (115°); ΔD_{50} : 22 (крысы, п/о); Лит.: [440] 159-160, [1049] 566-567, [582] 7, [1510] 80-83

2688. **О,О-диметил-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (байер 21/200) $C_{12}H_{12}ClO_5PS$; М 334,710; $T_{пл}$ 105°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; ΔD_{50} : 50 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 526-527

2689. **О,О-диметил-О-(2-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** (дальтекс 101, дикаптон, изохлортион) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P(S)OC}_6\text{H}_3\text{ClNO}_2$; М 297,650; $T_{\text{пл}}$ 52°; Раств.: вода: 0,0035 (20°); ΔD_{50} : 400 (мышь, п/о); Лит.: [1049] 536-537, [331] 483, [582] 11

2690. **О,О-диметил-О-(3-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** (байер 22/190, хлортион) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P(S)OC}_6\text{H}_3\text{Cl(NO}_2)$; М 297,650; $T_{\text{пл}}$ 21°; Раств.: вода: 0,004 (20°); Давл. паров: 0,2 (136°); ΔD_{50} : 600 (крысы, п/о); Лит.: [440] 173-174, [1049] 568-569, [582] 10

2691. **О,О-диметил-О-(4-хлор-3-нитрофенил)тиофосфат** (АСС-4124, изохлортион) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P(O)OC}_6\text{H}_3\text{ClNO}_2$; М 281,590; $T_{\text{пл}}$ 53°; ΔD_{50} : 750 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 542-543

2692. **Н,Н-диметил-Н'-(4-хлорфенил)мочевина** (монурон) $(\text{CH}_3)_2\text{NCONHC}_6\text{H}_4\text{Cl}$; М 198,700; $T_{\text{пл}}$ 176-177°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,023 (25°), гексан: х.р., хлф.: х.р.; ΔD_{50} : 1920 (б. мышь, в/ж), 2400 (крысы, в/ж), 1700 (морские свинки); Лит.: [1447] 354, [331] 573, [524] 343-351

2693. **О,О-диметил-S-(4-хлорфенилтиометил)дитиофосфат** (метилтретион) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P(S)SCH}_2\text{SC}_6\text{H}_4\text{Cl}$; М 314,812; Раств.: вода: 0,0001 (20°); Давл. паров: 0,01 (125°); ΔD_{50} : 200 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 548-549, [582] 19

2694. **О,О-диметил-О-(4-цианофенил)тиофосфат** (С-4084, цианокс, цианофос) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P(S)OC}_6\text{H}_4\text{CN}$; М 243,220; $T_{\text{пл}}$ 15°; Раств.: вода: 0,0046 (30°); ΔD_{50} : 670 (крысы, п/о); Лит.: [440] 174, [1049] 556-557, [1442] 239, [331] 567

2695. **транс-1,2-диметилциклобутан** $(\text{CH}_2\text{CHCH}_3)_2$; М 84,159; $T_{\text{кип}}$ 56,8°; Лит.: [1393] 22-23

2696. **RS-транс-1,3-диметилциклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{пл}}$ -90,1°; $T_{\text{кип}}$ 123,5°; Лит.: [971] 418-419

2697. **транс-1,2-диметилциклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{пл}}$ -88,3°; $T_{\text{кип}}$ 123,4°; Лит.: [971] 418-419

2698. **транс-1,4-диметилциклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{пл}}$ -37°; $T_{\text{кип}}$ 119,4°; Лит.: [971] 418-419

2699. **цис-1,2-диметилциклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{пл}}$ -50°; $T_{\text{кип}}$ 129,7°; Лит.: [971] 418-419

2700. **цис-1,3-диметилциклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{пл}}$ -75,6°; $T_{\text{кип}}$ 120,1°; Лит.: [971] 418-419

2701. **цис-1,4-диметилциклогексан** $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{пл}}$ -87,4°; $T_{\text{кип}}$ 124,4°; Лит.: [971] 418-419

2702. **5,5-диметилциклогександион-1,3** (димедон, метон) желтовато-зел. крист. $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_2$; М 140,179; $T_{\text{пл}}$ 148°; Раств.:

бензол: р., вода: 0,4 (25°), 3,7 (90°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1447] 168

2703. **1,5-диметила-5-(циклогексен-1-ил)барбитуровая кислота** (гексобарбитал) бел. крист. $C_{12}H_{16}N_2O_3$; М 236,270; $T_{пл}$ 146°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; LD_{50} : 468 (мышь, п/о), 133 (мышь, в/в); Лит.: [223] 1010-1011, [379] 307

2704. **транс-1,3-диметилациклопентан** C_7H_{14} ; М 98,186; $T_{кип}$ 91,725°; Лит.: [1393] 24-25

2705. **цис-1,3-диметилациклопентан** C_7H_{14} ; М 98,186; $T_{пл}$ -136,7°; $T_{кип}$ 90,773°; Лит.: [1393] 24-25, [1471] 226

2706. **1,1-диметилациклопропан** $(CH_2)_2C(CH_3)_2$; М 70,133; $T_{пл}$ -108,9°; $T_{кип}$ 20,67°; Пл.: 0,6589 (20°, к в.4, ж.); n 1,3668 (20°); Лит.: [1393] 20-21

2707. **транс-1,2-диметилациклопропан** C_5H_{10} ; М 70,133; $T_{кип}$ 28,2°; Лит.: [1393] 20-21

2708. **цис-1,2-диметилациклопропан** C_5H_{10} ; М 70,133; $T_{кип}$ 37,03°; Лит.: [1393] 20-21

2709. **диметилацинк** $Zn(CH_3)_2$; М 95,460; $T_{пл}$ -29,2°; $T_{кип}$ 46°; ΔH_{298}^0 : 23,8 (ж); Лит.: [480] 541, [735] 495, [1054] 121; Синт.: [712] 14

2710. **1,4-диметила-7-этилазулен** (chamazulene, хамазулен) син. маслянистая ж. $C_{14}H_{16}$; М 184,277; Пл.: 0,9883 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (161°); LD_{50} : 3000 (б. мышь, п/о); Лит.: [282] 100-103

2711. **2,2-диметила-4-этилгексан** $(CH_3)_3CCH_2CH(C_2H_5)_2$; М 142,282; $T_{кип}$ 147°; Лит.: [1044] 659

2712. **3,4-диметила-3-этилгексан** $(C_2H_5)_2C(CH_3)CH(CH_3)CH_2CH_3$; М 142,282; $T_{кип}$ 170°; Лит.: [1044] 659

2713. **О,О-диметила-S-(N-этилкарбамилметиладитиофосфат** (Б/77, фитиос) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CONHCH_2CH_3$; М 243,284; $T_{пл}$ 66°; Раств.: вода: 0,85 (20°); LD_{50} : 125 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 564-565, [331] 323, [582] 18

2714. **2,2-диметила-3-этилпентан** $(CH_3)_3CCH(C_2H_5)CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{кип}$ 133,834°; Лит.: [1393] 30-31

2715. **2,3-диметила-3-этилпентан** $(CH_3)_2CHC(CH_3)(C_2H_5)_2$; М 128,255; $T_{кип}$ 142°; Лит.: [1044] 654

2716. **2,4-диметила-3-этилпентан** $(CH_3)_2CHCH(C_2H_5)CH(CH_3)CH_3$; М 128,255; $T_{кип}$ 136,717°; Лит.: [1393] 30-31

2717. **4,4-диметила-3-этила-2-пентен** $CH_3CH=C(C_2H_5)C(CH_3)_3$; М 126,239; $T_{кип}$ 134°; Лит.: [971] 276-277

2718. **О,О-диметила-S-этилсульфинилэтил-тиофосфат** (метасистокс Р) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{SOC}_2\text{H}_5$; М 246,280; $T_{\text{пл}} 10^\circ$; ЛД_{50} : 40 (крысы, п/о), 47 (крысы, в/в); Лит.: [1049] 546-547, [1397] 337

2719. **О,О-диметила-S-этилтиоэтил-дитиофосфат** (М-81, интраион, тиометон, экавит, экатин) вязкая ж. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{SC}_2\text{H}_5$; М 246,350; Раств.: вода: 0,02 (20°), орг. р-ли: р.; Пл.: 1,209 (20° , г/см³, ж.); n 1,5515 (20°); Давл. паров: 0,1 (110°), 1 (121°); ЛД_{50} : 20 (кошки), 64 (крысы, п/о); Лит.: [440] 190-191, [630] 522, [1049] 570-571, [1447] 578, [331] 337

2720. **О,О-диметила-О-этилтиоэтил-тиофосфат** (диметон-метил, метасистокс тионная форма, метилмеркаптофос, метилсистокс) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{SC}_2\text{H}_5$; М 230,290; Раств.: вода: 0,033 (20°); Пл.: 1,1904 (20° , г/см³, ж.); Давл. паров: 0,5 (93°); ЛД_{50} : 180 (крысы, п/о); Лит.: [582] 16, [1397] 332, 337

2721. **О,О-диметила-S-этилтиоэтил-тиофосфат** (деметон-метил, метасистокс тиольная форма, метилмеркаптофос, метилсистокс) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{SC}_2\text{H}_5$; М 198,220; Раств.: вода: 0,33 (20°); Пл.: 1,207 (20° , г/см³, ж.); Давл. паров: 0,4 (102°); ЛД_{50} : 40 (крысы, п/о), 65 (крысы, в/в); Лит.: [582] 16, [1397] 332, 337

2722. **1,3-диметила-5-этилциклогексан** $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_9(\text{CH}_3)_2$; М 140,266; $T_{\text{кнп}} 168,5-170^\circ$; Лит.: [765] 142-143

2723. **О,О-диметила-S-(5-этокси-1,3,4-тиадиазол-2-он-3-илметиладитиофосфат** (ГС 12968, НЦ-2962) $\text{C}_7\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}_4\text{PS}_3$; М 316,360; $T_{\text{пл}} 50^\circ$; ЛД_{50} : 300 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 550-551

2724. **3,6-диметокси-4-(2-аминоэтил)бензонорборнана гидрохлорид** (2С-G-5) $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{ClNO}_2$; М 283,790; $T_{\text{пл}} 200^\circ$; Лит.: [14]

2725. **2,5-диметоксиамфетамина гидробромид** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HBr}$; М 276,170; $T_{\text{пл}} 129-131^\circ$; Лит.: [14]

2726. **2,4-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (2,4-DMA) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 231,719; $T_{\text{пл}} 146-147^\circ$; Лит.: [14]

2727. **2,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (2,5-DMA) крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$; М 231,720; $T_{\text{пл}} 114-116^\circ$; Лит.: [14]

2728. **3,4-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (3,4-DMA) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 231,719; $T_{\text{пл}} 144-145^\circ$; Лит.: [14]

2729. **2',5'-диметоксиацетофенон** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$; М 180,200; CAS 1201-38-3; $T_{\text{пл}} 20^\circ$; Лит.: [43] 474

2730. **3,4-диметоксиацетофенон** (ацетовератрон) призматические крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$; М 180,200; $T_{\text{пл}}$ 51°; $T_{\text{кип}}$ 286-288°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), эф.: р. (35°), хлф.: р. (61°), этанол: р. (78°); Давл. паров: 15 (162°); Лит.: [971] 34-35; Синт.: [684] 39

2731. **2,3-диметоксибензальдегид** игольчатые крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 166,174; $T_{\text{пл}}$ 54°; Давл. паров: 12 (137°); Лит.: [1014] 819

2732. **2,4-диметоксибензальдегид** (бета-резорциловый альдегид диметилловый эфир) игольчатые крист. (р.п. этанол) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 166,174; $T_{\text{пл}}$ 72°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (165°); Лит.: [971] 40-41; Синт.: [1071] 172

2733. **2,5-диметоксибензальдегид** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 166,174; CAS 93-02-7; $T_{\text{пл}}$ 53°; Давл. паров: 10 (146°); Лит.: [43] 475, [78] 108

2734. **2,6-диметоксибензальдегид** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 166,174; $T_{\text{пл}}$ 98-99°; Лит.: [926] 264-268; Синт.: [926] 264-268

2735. **3,4-диметоксибензальдегид** (ванилин метиловый эфир, вератровый альдегид, протокатеховый альдегид диметиловый эфир) бц. игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; М 166,174; $T_{\text{пл}}$ 45°; $T_{\text{кип}}$ 281°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 570-571; Синт.: [1001] 142-143

2736. **2,5-диметоксибензиловый спирт** (2,5-dimethoxybenzyl alcohol) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{OH}$; М 168,190; CAS 33524-31-1; Пл.: 1,173 (20°, г/см³, ж.); n 1,547 (20°); Давл. паров: 1 (124°); Лит.: [43] 476

2737. **3,4-диметоксибензиловый спирт** (3,4-dimethoxybenzyl alcohol, veratryl alcohol) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{OH}$; М 168,190; CAS 93-03-8; Пл.: 1,157 (20°, г/см³, ж.); n 1,552 (20°); Давл. паров: 732 (297°); Лит.: [43] 476

2738. **2,4-диметоксибензойная кислота** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 182,180; CAS 91-52-1; $T_{\text{пл}}$ 109°; Лит.: [43] 476

2739. **2,5-диметоксибензойная кислота** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$; М 182,180; CAS 2785-98-0; $T_{\text{пл}}$ 77°; Лит.: [43] 476

2740. **1,2-диметоксибензол** (вератрол, пирокатехина диметиловый эфир) бц. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4$; М 138,166; $T_{\text{пл}}$ 22,5°; $T_{\text{кип}}$ 206,25°; Раств.: вода: 0,669 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,091 (15°, г/см³, т.), 1,0819 (25°, к в.4, ж.); n 1,53232 (25°); ДП: 4,09 (25°) 4,11 (40°) 4,1 (60°); Лит.: [1045] 570-571, [331] 504, [364] 417

2741. **1,3-диметоксибензол** (резорцина диметиловый эфир) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4$; М 138,170; $T_{\text{пл}} -52^\circ$; $T_{\text{кип}} 217^\circ$; Раств.: вода: 0,1216 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0803 (0°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 508-509, [1447] 503, [331] 504

2742. **1,4-диметоксибензол** (гидрохинона диметиловый эфир, п-диметоксибензол) бц. листовидные крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4$; М 138,170; $T_{\text{пл}} 56^\circ$; $T_{\text{кип}} 205^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,0007641 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,053 (55°, г/см³, т.); Лит.: [744] 174-175, [1045] 508-509, [331] 504

2743. **2,5-диметокси-4-бромамфетамина гидрохлорид** (DOV, DOB) бел. крист. $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$; М 310,615; $T_{\text{пл}} 207-208^\circ$; Лит.: [276] 8, [294] 191, [370] 142

2744. **3,5-диметокси-4-бромамфетамина гидрохлорид** (4-Br-3,5-DMA) $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 310,620; $T_{\text{пл}} 222^\circ$; Лит.: [14]

2745. **2,5-диметокси-4-бромфенилэтиламина ацетат** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3(\text{CH}_3\text{COO})$; М 320,180; $T_{\text{пл}} 209^\circ$; Лит.: [14]

2746. **2,5-диметокси-4-бромфенилэтиламина гидробромид** $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HBr}$; М 341,039; $T_{\text{пл}} 215^\circ$; Лит.: [14]

2747. **2,5-диметокси-4-бромфенилэтиламина гидрохлорид** (2С-В) $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{BrClNO}_2$; М 296,590; $T_{\text{пл}} 237^\circ$; $T_{\text{разл}} 239^\circ$; Лит.: [294] 58-59, [370] 144

2748. **2,5-диметокси-4-бутиламфетамина гидрохлорид** (DOBU) бел. крист. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 287,825; $T_{\text{пл}} 151-152^\circ$; Лит.: [14]

2749. **1-(2,5-диметокси-4-трет-бутилфенил)-2-нитропропен-1** $(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; М 279,332; $T_{\text{пл}} 101^\circ$; Лит.: [160] 1108

2750. **2-(3,5-диметокси-4-бутоксифенил)этиламина гидрохлорид** (4-n-butoxy-3,5-dimethoxyphenethylamine hydrochloride, В, buscaline) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 290,806; $T_{\text{пл}} 155^\circ$; Лит.: [294] 36-37

2751. **4,7-диметокси-N,N-дибензилтриптамина гидрохлорид** $\text{C}_{26}\text{H}_{29}\text{ClN}_2\text{O}_2$; М 436,970; $T_{\text{пл}} 222^\circ$; Лит.: [539] 195; Синт.: [539] 195

2752. **2,5-диметокси-4-N-диметиламфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4,N-dimethylamphetamine hydrochloride, N-methyl-DOM, beatrice) светло-розов. крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}_3)\text{Cl}$; М 260,780; $T_{\text{пл}} 137^\circ$; Лит.: [294] 38-39

2753. **2,5-диметокси-3,4-диметилфенилэтиламина гидрохлорид** (2С-G) бел. крист. $(\text{CH}_3)_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 245,745; $T_{\text{пл}}$ 233°; Лит.: [14]

2754. **2,5-диметокси-4-изопропилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-i-propylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-4) $(\text{CH}_3)_2\text{CHS}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 306,872; $T_{\text{пл}}$ 146°; Лит.: [294] 17-18

2755. **1-(2,5-диметокси-4-изопропилфенил)-2-нитропропен-1** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; М 265,305; $T_{\text{пл}}$ 78°; Лит.: [160] 1108

2756. **3,5-диметокси-4-изопропоксифенилэтиламина гидрохлорид** (IP) $(\text{CH}_3)_2\text{CHO}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 275,772; $T_{\text{пл}}$ 163-164°; Лит.: [14]

2757. **2,5-диметокси-4-нодамфетамина гидрохлорид** (DOI) бел. крист. $\text{I}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 357,616; $T_{\text{пл}}$ 200,5-201,5°; Лит.: [14]

2758. **2,5-диметокси-4-нодфенилэтиламина гидрохлорид** (2С-I) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{ICH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 343,590; $T_{\text{пл}}$ 247°; Лит.: [14]

2759. **2,5-диметоксикоричная кислота** желтоват. игольчатые крист. (р.п. вода) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 208,211; $T_{\text{пл}}$ 147°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1014] 826

2760. **3,4-диметоксикоричная кислота** (кофейной кислоты диметиловый простой эфир) игольчатые крист. (р.п. вода) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 208,210; $T_{\text{пл}}$ 179,5-181°; Лит.: [76] 407; Синт.: [608] 21-22, 163

2761. **3,4-диметоксикоричной кислоты триптамин** $\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_3$; М 350,410; $T_{\text{пл}}$ 113-114°; Лит.: [984] 17; Синт.: [984] 17

2762. **3,5-диметокси-4-металлоксифенилэтиламина гидрохлорид** (MAL) бел. игольчатые крист. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 271,783; $T_{\text{пл}}$ 153-154°; Лит.: [14]

2763. **диметоксиметан** (диметилметиленовый эфир, метилаль, формаль, формальдегида диметилацеталь) бц. ж. $\text{CH}_2(\text{OCH}_3)_2$; М 76,090; $T_{\text{пл}}$ -104,8°; $T_{\text{кип}}$ 44°; Раств.: вода: 24,41 (16°), 23 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,872 (15°, к в.4, ж.); n 1,3513 (20°); Лит.: [1037] 462-463, [1045] 782-783, [291] 208, [332] 77

2764. **2,5-диметокси-4-метиламфетамина гидрохлорид** (STP, ДОМ, СТП) $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$; М 245,745; $T_{\text{пл}}$ 191°; Лит.: [276] 8, [14], [370] 144, [714] 7

2765. **2,6-диметокси-4-метиламфетамина гидрохлорид** (gamma-DOM) $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 245,746; $T_{\text{пл}}$ 203°; Лит.: [14]

2766. **2,5-диметокси-3,4-метилендиокси-1-аллилбензол** (2,5-диметоксисафрол, апиол, камфора петрушки) бц. игольчатые крист. $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{HCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; M 222,240; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{кип}}$ 294°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,015 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 135 (254°); Лит.: [1045] 444-445

2767. **2,5-диметокси-3,4-метилендиоксиамфетамина гидрохлорид** (DMMDA) $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{HCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 275,729; $T_{\text{пл}}$ 165-175°; Лит.: [14]

2768. **2-(2,5-диметокси-4-метилселенофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-SE) $\text{CH}_3\text{Se}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; M 310,679; $T_{\text{пл}}$ 240-241°; Лит.: [14]

2769. **2,5-диметокси-4-метилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-methylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH, DOT) бел. крист. $\text{CH}_3\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 278,820; $T_{\text{пл}}$ 204°; Лит.: [294] 12

2770. **2-(2,5-диметокси-4-метилтиофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-T) $\text{CH}_3\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; M 263,784; $T_{\text{пл}}$ 240-241°; Лит.: [14]

2771. **1-(2,5-диметокси-4-метилфенил)-2-аминобутана гидрохлорид** (1-(2,5-dimethoxy-4-methylphenyl)-2-aminobutane hydrochloride, 4C-DOM, ARIADNE, BL-3912, dimoxamine) бел. крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 259,770; $T_{\text{пл}}$ 233°; Лит.: [294] 26-27

2772. **транс-2-(2,5-диметокси-4-метилфенил)циклопропиламина гидрохлорид** (DMCPA) бел. крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{ClNO}_2$; M 243,730; $T_{\text{пл}}$ 210-211°; Лит.: [14]

2773. **2,5-диметокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-D, LE-25) бел. крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; M 231,720; $T_{\text{пл}}$ 214°; Лит.: [14]

2774. **1-(1,4-диметоксинафт-2-илметил)этиламина гидрохлорид моногидрат** (G-N) $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$; M 299,790; $T_{\text{пл}}$ 205-206°; Лит.: [14]

2775. **2-(1,4-диметокси-2-нафтил)этиламина гидрохлорид** (2C-G-N) крист. $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{ClNO}_2$; M 267,750; $T_{\text{пл}}$ 190°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Лит.: [14]

2776. **2,5-диметокси-4-нитроамфетамина гидрохлорид** (DON) $\text{O}_2\text{N}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 276,717; $T_{\text{пл}}$ 206-207°; Лит.: [14]

2777. **2, 4-диметокси-омега-нитростирол** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 209,199; $T_{\text{пл}}$ 104-106,5°; Лит.: [855] 59; Синт.: [1071] 211

2778. **2, 5-диметокси-омега-нитростирол** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 209,199; $T_{\text{пл}}$ 118-120,5°; Лит.: [855] 60

2779. **3, 4-диметокси-омега-нитростирол** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 209,199; $T_{\text{пл}}$ 140-142°; Лит.: [855] 60

2780. **2,5-диметокси-4-пентамфетамина гидрохлорид** (DOAM) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 301,852; $T_{\text{пл}}$ 145-146°; Лит.: [14]

2781. **2,5-диметокси-4-пропиламфетамина гидрохлорид** (DOPR) бел. крист. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 273,799; $T_{\text{пл}}$ 182,5-183°; Лит.: [14]

2782. **1-(2,5-диметокси-4-пропилфенил)-2-нитропропен-1** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; М 265,305; $T_{\text{пл}}$ 97°; Лит.: [160] 1108

2783. **2,5-диметокси-4-пропилфенилэтиламина гидрохлорид** (2С-Р) $\text{C}_3\text{H}_7(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 259,770; $T_{\text{пл}}$ 208°; Лит.: [14]

2784. **2,5-диметокси-3,4-(триметилен)амфетамина гидрохлорид** (G-3) $(\text{CH}_2)_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{HCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 271,783; $T_{\text{пл}}$ 157-159°; Лит.: [14]

2785. **2,5-диметокси-3,4-(триметилен)фенилэтиламина гидрохлорид** (2С-G-3, 5-(2-аминоэтил)-4,7-диметоксииндан) $(\text{CH}_2)_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{HCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 257,760; $T_{\text{пл}}$ 215°; Лит.: [14]

2786. **4,7-диметокситриптамин** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_8\text{H}_4\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 220,268; $T_{\text{пл}}$ 135°; Лит.: [539] 195; Синт.: [539] 195

2787. **2-(3,4-диметоксифенил)-2-гидроксиэтиламина гидрохлорид** (DME) $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{ClNO}_3$; М 233,690; $T_{\text{пл}}$ 170-172°; Лит.: [14]

2788. **1-(2,5-диметоксифенил)-2-нитропропен-1** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; М 253,250; $T_{\text{пл}}$ 75°; Лит.: [855] 69

2789. **1-(3,4-диметоксифенил)-2-нитропропен-1** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{C}(\text{NO}_2)\text{CH}_3$; М 223,230; $T_{\text{пл}}$ 73-74,5°; Лит.: [855] 69; Синт.: [554] 57

2790. **2,5-диметокси-4-фенилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-phenylthioamphetamine hydrochloride, ALPH-6) бел. крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 339,880; $T_{\text{пл}}$ 195°; Лит.: [294] 20-21

2791. **2,5-диметоксифенилуксусная кислота** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; М 196,200; CAS 1758-25-4; $T_{\text{пл}}$ 124°; Лит.: [43] 479

2792. **3,4-диметоксифенилуксусная кислота** (гомове-
ратровая кислота) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; М 196,200; $T_{\text{пл}}$ 98-99°;
Лит.: [79] 695

2793. **2,5-диметоксифенилэтиламин** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 181,240; CAS 3600-86-0; ПЛ.: 1,089
(20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (160°); Лит.: [43] 479

2794. **3,4-диметоксифенилэтиламин** (homoveratrylamine)
 $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 181,240; CAS 120-20-7; ПЛ.: 1,074
(20°, г/см³, ж.); n 1,546 (20°); Давл. паров: 15 (188°); Лит.: [43] 479

2795. **2,5-диметоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2С-
Н) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$; М 217,690; $T_{\text{пл}}$ 138°; Лит.: [14]

2796. **2,6-диметоксифенол** моноклинные крист. (р.п. вода)
 $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 154,170; $T_{\text{пл}}$ 55°; $T_{\text{кип}}$ 258°; Раств.: вода: 1,72
(13°); $\text{pK}_a(1) = 9,58$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1046-1047, [331] 506

2797. **3,4-диметоксифенол** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 154,170;
CAS 2033-89-8; $T_{\text{пл}}$ 80°; Лит.: [43] 479

2798. **3,5-диметоксифенол** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 154,170;
CAS 500-99-2; $T_{\text{пл}}$ 42-43°; Давл. паров: 0,04 (115°); $\text{pK}_a(1) = 9,35$
(25°, вода); Лит.: [1417] 211

2799. **2,5-диметокси-4-фторамфетамина гидрохлорид**
(DOF) $\text{F}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 249,710; $T_{\text{пл}}$ 167°; Лит.:
[14]; Синт.: [163] 1167

2800. **2,5-диметокси-4-фторбензальдегид**
 $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{FCHO}$; М 184,164; $T_{\text{пл}}$ 99-100°; Лит.: [163] 1167;
Синт.: [163] 1167

2801. **2,5-диметокси-4-фторфенилэтиламина гидрохло-
рид** (2С-Ф) бел. крист. (р.п. изопропанола) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$;
М 235,683; $T_{\text{пл}}$ 185°; Лит.: [14]

2802. **2,5-диметокси-4-(2-фторэтил)амфетамина гидро-
хлорид** (DOEF) бел. крист. $\text{FCH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$;
М 277,763; $T_{\text{пл}}$ 205-208°; Лит.: [14]

2803. **2,5-диметокси-4-хлорамфетамина гидрохлорид**
(DOC) $\text{Cl}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 266,164; $T_{\text{пл}}$ 187-
194,5°; Лит.: [14]

2804. **2,5-диметокси-4-хлорфенилэтиламина гидрох-
лорид** (2С-С) $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 252,140; $T_{\text{пл}}$ 221°;
Лит.: [14]

2805. **3,4-диметокси-3-циклобутен-1,2-дион** (dimethylsquarate, диметилсқварат) $(O=C-C-OCH_3)_2$; М 142,110; CAS 5222-73-1; $T_{пл}$ 56°; Лит.: [43] 477

2806. **2-(3,5-диметокси-4-циклопропилметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (СРМ) бел. крист. $(CH_2)_2CHCH_2O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 287,782; $T_{пл}$ 172-173°; Лит.: [14]

2807. **2-(2,5-диметокси-4-циклопропилтиофенил)этиламина гидрохлорид** (2С-Т-15) $(CH_2)_2CHS(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 289,821; $T_{пл}$ 203,5-204,5°; Лит.: [14]

2808. **1,2-диметоксиэтан** (гликольдиметиловый эфир, глим, моноглим, этиленгликоля диметиловый эфир) $CH_3OCH_2CH_2OCH_3$; М 90,121; $T_{пл}$ -71°; $T_{кип}$ 85,2°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,8692 (20°, г/см³, ж.); n 1,4383 (20°); Давл. паров: 10 (14°); Лит.: [971] 434-435, [1447] 718

2809. **2,5-диметокси-4-этиламфетамина гидрохлорид** (DOET) бел. крист. $C_2H_5(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 259,772; $T_{пл}$ 190-191°; Лит.: [276] 8, [14]

2810. **2,5-диметокси-4-этилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-ethylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-2) $CH_3CH_2S(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 292,850; $T_{пл}$ 130°; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [294] 14-15

2811. **1-(2,5-диметокси-4-этилфенил)-2-нитропропен-1** $CH_3CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH=C(CH_3)NO_2$; М 251,278; $T_{пл}$ 64°; Лит.: [160] 1108

2812. **4,5-диметокси-2-этоксиамфетамина гидрохлорид** (ЕММ) $C_2H_5O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 275,772; $T_{пл}$ 171-172°; Лит.: [14]

2813. **2-(3,5-диметокси-4-этоксифенил)этиламина гидрохлорид** (Е, escaline, эскалин) $C_2H_5O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 261,745; $T_{пл}$ 166-167°; Лит.: [14]

2814. **диметрин** $C_{19}H_{26}O_2$; М 286,420; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 0,986 (20°, г/см³, ж.); n 1,5169 (25°); Давл. паров: 2 (170°); LD_{50} : 40000 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 538-539

2815. **димолибдена борид** тетрагональные крист. Mo_2B ; М 202,691; $T_{пл}$ 2300°; $T_{разл}$ 2300°; ΔH_{298}^0 : -95 (т); S_{298}^0 : 95 (т); C_p^0 : 79 (т); Лит.: [535] 158-159

2816. **димолибдена карбид** сер. ромбические крист. Mo_2C ; М 203,890; $T_{пл}$ 2519°; ПЛ.: 8,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -46 (т); ΔG_{298}^0 : -46,9 (т); S_{298}^0 : 65,8 (т); C_p^0 : 60,21 (т); Лит.: [1395] 358, [560] 244-248, [900] 81

2817. **димолибдена нитрид** черн. Mo_2N ; М 205,887; $T_{\text{пл}}$ 2000°; Лит.: [655] 132

2818. **димолибдена пентаборид** сер. Mo_2B_5 ; М 245,935; $T_{\text{пл}}$ 2200°; $T_{\text{разл}}$ 2200°; Лит.: [655] 131

2819. **димышьяка тетраиодид** темно-красн. As_2I_4 ; М 657,460; $T_{\text{пл}}$ 136°; $T_{\text{разл}}$ >230°; Лит.: [655] 77, [734] 478

2820. **динатрия пентафосфид** красно-коричнев. пор. Na_2P_5 ; М 200,848; $T_{\text{пл}}$ 650°; Лит.: [415] 103

2821. **динатрия этилен-N,N'-бис(дитиокарбамат)** (дитан D14, набам, парцат) $\text{NaSC(S)NHCH}_2\text{CH}_2\text{NHC(S)SNa}$; М 256,343; $T_{\text{разл}}$ 160°; ΔD_{50} : 1360 (б. мышцы, в/ж), 1370 (крысы, в/ж); Лит.: [439] 86, [677] 297

2822. **динатрия этилендиаминтетраацетат дигидрат** (комплексон III, хелатон 3) $\text{NaOC(O)CH}_2(\text{HOOCCH}_2)\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})\text{CH}_2\text{COONa} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 372,237; $T_{\text{разл}}$ 80°; Раств.: вода: 10,8 (22°), 13,4 (40°), 23,6 (80°); Лит.: [530] 123-125, [895] 40

2823. **1,1'-динафтил** бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{C}_{10}\text{H}_7$; М 254,330; $T_{\text{пл}}$ 156-160,5°; $T_{\text{кип}}$ 360°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р. (78°); Давл. паров: 12 (242°); Лит.: [1045] 648-649

2824. **динафт[1,2-b:1',2'-k]хризен** $\text{C}_{34}\text{H}_{20}$; М 428,522; $T_{\text{пл}}$ 500°; Лит.: [601] 365

2825. **динеодима трикарбид** Nd_2C_3 ; М 324,512; $T_{\text{пл}}$ 1620°; Лит.: [974] 172

2826. **динеодима-триникеля нитрат тетракосагидрат** голубовато-зелен. крист. $\text{Nd}_2\text{Ni}_3(\text{NO}_3)_{12} \cdot 24\text{H}_2\text{O}$; М 1640,990; $T_{\text{пл}}$ 106°; Раств.: вода: 52,7 (30°); Лит.: [535] 170-171

2827. **диникеля борид** желтовато-сер. крист. Ni_2B ; М 128,180; $T_{\text{пл}}$ 1225°; Лит.: [1447] 378

2828. **диникеля силицид** ромбические крист. Ni_2Si ; М 145,470; $T_{\text{пл}}$ 1318°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -141 (т); C_p^0 : 70 (т); Лит.: [1444] 346, [535] 172-173

2829. **диникеля фосфид** сер. гексагональные крист. Ni_2P ; М 148,360; $T_{\text{пл}}$ 1110°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -184 (т); Лит.: [1443] 241, [535] 172-173

2830. **диниобия карбид** Nb_2C ; М 197,823; $T_{\text{пл}}$ 2927°; Лит.: [1395] 303, 358

2831. **диниобия нитрид** Nb_2N ; М 199,819; $T_{\text{пл}}$ 2400°; Лит.: [974] 173

2832. **диниобия триоксодисульфат** бел. $Nb_2O_3(SO_4)_2$; М 425,936; $T_{\text{разл}}$ 525°; Лит.: [655] 143

2833. **динитрамин** бц. ж. $HN(NO_2)_2$; М 107,030; $T_{\text{разл}}$ 0°; Разл. на: азотная кислота, азота(II) оксид; $pK_a(1) = -5,62$ (20°, вода); Лит.: [948] 9

2834. **4,4'-динитро-азоксифуразан** $C_4N_8O_7$; М 272,090; $T_{\text{пл}}$ 112°; Пл.: 1,82 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 320

2835. **4,4'-динитроазофуроксан** красновато-оранж. игольчатые крист. $C_4N_8O_8$; М 288,092; $T_{\text{пл}}$ 102°; $T_{\text{разл}}$ 127°; Пл.: 1,94 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 323, [517] 499-502

2836. **2,4-динитроанилин** желт. игольчатые крист. $(O_2N)_2C_6H_3NH_2$; М 183,122; $T_{\text{пл}}$ 188°; Раств.: вода: 0,007812 (25°); $pK_{\text{BH}}^+(1) = -4,48$ (25°, вода); ΔD_{50} : 1880 (б. крысы); Лит.: [439] 306, [971] 22-23, [254] 14, [331] 236; Синт.: [461] 232-233, [644] 190-191

2837. **2,6-динитроанилин** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $(O_2N)_2C_6H_3NH_2$; М 183,122; $T_{\text{пл}}$ 141-142°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,007994 (25°), эф.: р., этанол: 0,5 (20°); Лит.: [971] 22-23, [1045] 426-427, [332] 234

2838. **динитроацетонитрил** $(O_2N)_2CHCN$; М 131,047; n 1,4725 (25°); Давл. паров: 0,005 (70°); $pK_a(1) = -6,22$ (20°, вода); Лит.: [1449] 176, [1324] 799

2839. **2,4-динитробензальдегид** желтоват. крист. (р.п. этанол) $(O_2N)_2C_6H_3CHO$; М 196,120; $T_{\text{пл}}$ 72°; Лит.: [1045] 472-473

2840. **2,4-динитробензойная кислота** бц. ромбические крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,120; $T_{\text{пл}}$ 182-183°; Раств.: вода: 1,82 (25°); Лит.: [1045] 492-493, [331] 348

2841. **2,5-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,120; $T_{\text{пл}}$ 177°; $pK_a(1) = 1,62$ (25°, вода); Лит.: [1045] 492-493

2842. **2,6-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,120; $T_{\text{пл}}$ 202-203°; Раств.: вода: 1,612; $pK_a(1) = 1,14$ (25°, вода); Лит.: [1045] 492-493, [331] 348

2843. **3,4-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,120; $T_{\text{пл}}$ 163°; $T_{\text{возг}}$ 165°; Раств.: вода: 0,67 (25°); $pK_a(1) = 2,82$ (25°, вода); Лит.: [1045] 492-493, [331] 347

2844. **3,5-динитробензойная кислота** желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,120; $T_{\text{пл}}$ 204°; Раств.:

бензол: 0,118 (25°), вода: 1,9 (100°), эф.: м.р., укс.: р., этанол: х.р.; $pK_a(1) = 2,85$ (25°, вода); Лит.: [291] 470-472, [900] 145

2845.3,5-динитробензойной кислоты изопропиловый эфир $(O_2N)_2C_6H_3COOCH(CH_3)_2$; М 254,196; $T_{пл} 122^\circ$; Лит.: [1511] 603

2846.3,5-динитробензойной кислоты метиловый эфир $(O_2N)_2C_6H_3COOCH_3$; М 226,150; $T_{пл} 109^\circ$; Лит.: [878] 46

2847.3,5-динитробензойной кислоты октиловый эфир $(O_2N)_2C_6H_3COOCH_2(CH_2)_6CH_3$; М 324,329; $T_{пл} 61^\circ$; Лит.: [878] 46, 52

2848.3,5-динитробензойной кислоты этиловый эфир $(O_2N)_2C_6H_3COOCH_2CH_3$; М 240,170; $T_{пл} 93^\circ$; Лит.: [461] 297

2849.1,2-динитробензол (орто-динитробензол) желтоват. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_4(NO_2)_2$; М 168,110; $T_{пл} 118^\circ$; $T_{кип} 319^\circ$; Раств.: бензол: 5,01 (18°), вода: 0,01 (20°), 0,38 (100°), метанол: 3,3 (20,5°), пропанол: 1,09 (20,5°), сероуглерод: 0,236 (17,6°), тетрахлорметан: 0,143 (16,2°), толуол: 3,62 (16,2°), хлф.: 27,1 (18°), этанол: 3,8 (25°), этилацетат: 12,96 (18,2°); Пл.: 1,565 (17°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 508-509, [291] 323, 347, [331] 210

2850.1,3-динитробензол бц. ромбические крист. $C_6H_4(NO_2)_2$; М 168,110; $T_{пл} 89,57^\circ$; $T_{кип} 300^\circ$; Раств.: бензол: 34,7 (18°), вода: 0,0496 (15°), 0,32 (100°), эф.: 6,7 (15°), метанол: 6,75 (20,5°), пропанол: 2,4 (20,5°), сероуглерод: 1,35 (17,6°), тетрахлорметан: 1,18 (16,2°), толуол: 30,66 (16,2°), хлф.: 32,4 (17,6°), этанол: 2,6 (20°), этилацетат: 36,27 (18,2°); $pK_a(1) = 16,8$ (25°, вода); Лит.: [1045] 508-509, [291] 347-349, [331] 211, [461] 110; Синт.: [461] 110

2851.1,4-динитробензол моноклинные крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4NO_2$; М 168,107; $T_{кип} 299^\circ$; Раств.: бензол: 2,56 (18,2°), вода: 0,008 (20°), метанол: 0,69 (20,5°), пропанол: 0,298 (20,5°), сероуглерод: 0,147 (17,6°), тетрахлорметан: 0,12 (16,2°), толуол: 2,36 (16,2°), хлф.: 1,82 (17,6°), этанол: 0,4 (20,5°), этилацетат: 3,56 (18,2°); Лит.: [971] 78-79, 347, [291] 323; Синт.: [461] 185-186

2852.2,4-динитробензфуроксан $C_6H_2N_4O_6$; М 226,100; $T_{пл} 172^\circ$; Лит.: [404] 201; Синт.: [404] 201

2853.динитродихлорметан (дихлординитрометан) $Cl_2C(NO_2)_2$; М 174,928; $T_{кип} 121-122,5^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [77] 754; Синт.: [486] 326-327

2854.1,2-динитрозо-1,2-бис(2-цианэтил)гидразин крист. $(N(NO)CH_2CH_2CN)_2$; М 196,170; $T_{разл} 20^\circ$; Раств.: ацетон: х.р.,

вода: пл.р., эф.: пл.р., этанол: пл.р.; Лит.: [546] 1837-1838; Синт.: [546] 1839

2855. **динитрометан** желт. ж. $\text{CH}_2(\text{NO}_2)_2$; М 106,040; $T_{\text{пл}}$ -15° ; Раств.: вода: н.р. (0°), р., эф.: р., этанол: р.; $pK_a(1) = 3,6$ (20° , вода); Лит.: [1045] 782-783, [472] 75, [801] 190-191; Синт.: [483] 501

2856. **1,8-динитронафталин** желт. ромбические крист. (р.п. хлороформ) $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO}_2)_2$; М 218,700; $T_{\text{пл}}$ 170° ; Раств.: бензол: 0,72 (19°), вода: 0,0034 (15°), пиридин: р., хлф.: т.р., этанол: 0,188 (19°); Лит.: [439] 247, [1045] 812-813, [331] 628

2857. **2,4-динитротолуол** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$; М 182,140; $T_{\text{пл}}$ 70° ; $T_{\text{кип}}$ 300° ; $T_{\text{раза}}$ 300° ; Раств.: ацетон: 81,9 (15°), бензол: 60,64 (15°), вода: 0,027 (22°), 0,03699 (50°), 0,2534 (100°), эф.: 9,4 (22°), метанол: 5,01 (15°), пиридин: 76,8 (15°), сероуглерод: 2,31 (15°), тетрахлорметан: 2,43 (15°), толуол: 45,47 (15°), хлф.: 65,08 (15°), этанол 96%: 1,92 (15°), этанол абс.: 3,04 (15°), этилацетат: 57,93 (15°); Пл.: 1,521 (15° , г/см³, т.), 1,321 (71° , г/см³, ж.); $pK_{\text{BH}^+}(1) = -12,8$ (25° , вода); $pK_a(1) = 17,12$ (25° , вода); $T_{\text{свочп}}$: 330; $\Delta H_{\text{сгрупп}}$: 3551; Лит.: [291] 532, [331] 364, [900] 145, [1063] 17

2858. **2,6-динитро-4-(трифторметил)-N,N-дипропиланилин** (трефлан, трифлуралин) $\text{CF}_3(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$; М 335,279; $T_{\text{пл}}$ $48,5-49^\circ$; Раств.: вода: 0,0001 (20°); ΔD_{50} : 3500-5000 (); Лит.: [677] 99

2859. **2,6-динитро-4-трифторметил-N,N-диэтил-м-фенилендиамин** (динитрамин, кобекс) желт. крист. $(\text{O}_2\text{N})_2(\text{H}_2\text{N})\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 322,200; $T_{\text{пл}}$ $98-99^\circ$; $T_{\text{раза}}$ 200° ; ΔD_{50} : 3000 (); Лит.: [678] 52

2860. **2,4-динитрофенилгидразин** красн. призматические крист. (р.п. этанол) $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHNH}_2$; М 198,150; $T_{\text{пл}}$ 196° ; Раств.: бензол: м.р., вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: м.р., этанол: м.р., этилацетат: р.; Лит.: [900] 145; Синт.: [343] 183

2861. **1-(3,5-динитрофенил)-1,2,4-триазол** $\text{C}_8\text{H}_5\text{N}_5\text{O}_4$; М 235,157; $T_{\text{пл}}$ $131-133^\circ$; Лит.: [573] 566; Синт.: [573] 566

2862. **2,4-динитрофенилуксусная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; М 226,150; $T_{\text{пл}}$ $179-189^\circ$; $pK_a(1) = 3,5$ (25° , вода); Лит.: [1045] 996-997, [1046] 87

2863. **2,3-динитрофенол** желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 144° ; $pK_a(1) = 4,92$ (25° , вода); Лит.: [1045] 1046-1047, [1046] 87

2864. **2,4-динитрофенол** $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 106-108°; Раств.: вода: 0,02 (12,5°), 0,6286 (85°), 1,3 (100°); pK_a (1) = 4,11 (25°, вода); Лит.: [439] 270-272, [75] 1.204, [331] 212; Синт.: [461] 242

2865. **2,5-динитрофенол** желт. крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 108°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р. (35°), этанол: л.р. (78°); pK_a (1) = 5,216 (25°, вода); Лит.: [576] 130-132, [1045] 1046-1047

2866. **2,6-динитрофенол** $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 62-64°; Раств.: вода: 0,03 (15°), 0,5164 (50°), 1,2 (100°); pK_a (1) = 3,713 (25°, вода); Лит.: [576] 129-130, [331] 213

2867. **3,4-динитрофенол** бц. триклинные крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 134°; pK_a (1) = 5,42 (25°, вода); Лит.: [1045] 1046-1047, [1046] 87

2868. **3,5-динитрофенол** моноклинные крист. $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 122-123°; Раств.: вода: 43,7 (54,1°), 46,33 (61,9°), 48,19 (81,3°); Лит.: [1045] 1046-1047, [1046] 87, [331] 211-212

2869. **динитрофторацетонитрил** бц. ж. $(O_2N)_2FCCN$; М 149,038; $T_{\text{пл}}$ -13°; $T_{\text{кип}}$ 74°; Лит.: [734] 565

2870. **3,4-динитрофуразан** $C_2N_4O_5$; М 160,050; $T_{\text{пл}}$ -15°; $T_{\text{кип}}$ 168°; Пл.: 1,62 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1516] 320

2871. **3,4-динитрофуросан** подвижная ж. $(O_2N)_2C_2N_2O_2$; М 176,060; $T_{\text{разл}}$ 20°; Пл.: 1,71 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1516] 323

2872. **1,1-динитроэтан** ж. $CH_3CH(NO_2)_2$; М 120,064; $T_{\text{кип}}$ 185-186°; pK_a (1) = 5,21 (25°, вода); Лит.: [1045] 1124-1125

2873. **1,2-динитроэтан** $O_2NCH_2CH_2NO_2$; М 120,064; $T_{\text{пл}}$ 39-40°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (88°), 5 (95°); Лит.: [79] 377; Синт.: [855] 97

2874. **динонилсульфат** $(C_9H_{19})_2SO_4$; М 350,560; $T_{\text{пл}}$ 42°; Лит.: [1045] 840-841

2875. **1,3-диоксан** бц. ж. $CH_2(OCH_2)_2CH_2$; М 88,110; $T_{\text{пл}}$ -42°; $T_{\text{кип}}$ 105°; Лит.: [762] 703, [1211] 581

2876. **1,4-диоксан** бц. ж. $O(CH_2CH_2)_2O$; М 88,100; $T_{\text{пл}}$ 11,8°; $T_{\text{кип}}$ 101,32°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., укс.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,03375 (20°, г/см³, ж.); n 1,4224 (20°); Давл. паров: 45,1 (100°); pK_{BH} + (1) = -2,92 (20°, вода); ДП: 2,209 (25°); Дип.: 0,45 (20°); Вязк.: 1,31 (20°); Пов.нат.: 32,96 (25°); $\Delta n_{\text{пл}}$: 12,85; $\Delta n_{\text{кип}}$: 35,77; $T_{\text{всп}}$: 5; $T_{\text{свочп}}$: 300; $T_{\text{крит}}$: 313,4; $P_{\text{крит}}$: 5,17; Лит.: [291] 259, [352] 138, [734] 559-560, [900] 145; Синт.: [461] 153

2877. **1,4-диоксана перхлорат моногидрат** $O(CH_2CH_2)_2O \cdot HClO_4 \cdot H_2O$; M 206,580; $T_{пл}$ 80°; Лит.: [521] 19, [1162] 1454

2878. **1,4-диоксан - бром (1/1)** (диоксандибромид) оранжев. крист. $O(CH_2CH_2)_2O \cdot Br_2$; M 247,910; $T_{пл}$ 66°; Лит.: [1162] 1456-1457

2879. **S,S'-(1,4-диоксан-2,3-дидл)бис(О,О-диэтилдитиофосфат)** (ДЭП, геркулес 528, дельнав, диоксатион, навадель) $C_{12}H_{26}O_6P_2S_4$; M 456,540; $T_{пл}$ 80-81°; LD_{50} : 70 (крысы, п/о); Лит.: [440] 199, [1049] 536-537

2880. **диоксигенила гексафторантимонат** бц. кубические крист. O_2SbF_6 ; M 267,750; CAS 12361-66-9; $T_{разл}$ 240°; Разл. на: диоксигенила ундекафтордиантимонат, кислород, фтор; Пл.: 3,59 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1442] 73, [114] 2738-2740, [254] 439, [1052] 304

2881. **диоксигенила гексафторарсенат** O_2AsF_6 ; M 220,911; $T_{разл}$ 130-180°; Лит.: [254] 439, [1227] 1928-1929

2882. **диоксигенила гексафторпалладат(IV)** $(O_2)_2[PdF_6]$; M 284,408; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [247] 111

2883. **диоксигенила гексафторплатинат(V)** оранжево-красн. кубические крист. O_2PtF_6 ; M 341,070; $T_{пл}$ 219°; $T_{разл}$ 219°; Пл.: 4,48 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1442] 73, [735] 410, [947] 21-22, [1227] 1927, [1289] 1692-1693

2884. **диоксигенила гексафторфосфат** бел. O_2PF_6 ; M 176,960; $T_{разл}$ -80°; Лит.: [1227] 1928

2885. **диоксигенила тетрафторборат** O_2BF_4 ; M 118,803; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [735] 19, [1227] 1930-1931

2886. **диоксигенила тетрафторхромундекафтордиантимонат** светло-желт. $O_2(CrF_4Sb_2F_{11})$; M 612,490; $T_{пл}$ 176°; $T_{разл}$ 178°; Лит.: [63] 932

2887. **диоксигенила ундекафтордиантимонат** бел. крист. $O_2[Sb_2F_{11}]$; M 484,501; $T_{разл}$ 280°; Разл. на: кислород, фтор, сурьмы(V) фторид; Лит.: [254] 439, [479] 530

2888. **диоксидифторид** оранжев. г. O_2F_2 ; M 69,996; $T_{пл}$ -154°; $T_{кип}$ -57°; $T_{разл}$ -60°; Давл. паров: 1 (-140,1°), 10 (-119,7°); Лит.: [1044] 607, [1405] 75-76, [1442] 389, [479] 594, [139], [1227] 1921-1924, [1361] 99-100

2889. **диоксидихлора гексафторантимонат** черно-фиолетов. крист. $Cl_2O_2[SbF_6]$; M 338,655; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [1361] 107

2890. **диоксидихлора ундекафтордиантимонат** черно-фиолетов. крист. $Cl_2O_2[Sb_2F_{11}]$; M 555,407; $T_{разл}$ 40°; Лит.: [1361] 107

2891. **1,2-диоксолан** $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{O})_2$; М 74,080; $T_{\text{разл}}$ 35°; Лит.: [1442] 74

2892. **1,3-диоксолан** бц. ж. $\text{CH}_2(\text{OCH}_2)_2$; М 74,080; $T_{\text{пл}}$ -95°; $T_{\text{кип}}$ 74°; Лит.: [971] 206-207, [1442] 74

2893. **диоктиламин** $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2)_2\text{NH}$; М 241,456; $T_{\text{пл}}$ 35,6°; $T_{\text{кип}}$ 297-298°; Лит.: [971] 206-207

2894. **диоктилсульфат** $(\text{C}_8\text{H}_{17})_2\text{SO}_4$; М 322,504; $T_{\text{пл}}$ 20°; Пл.: 0,9661 (25°, к в.25, ж.); n 1,4408 (25°); Давл. паров: 2 (166°); Лит.: [1061] 87

2895. **диолова(II,IV) трисульфид** сине-черн. Sn_2S_3 ; М 333,615; $T_{\text{пл}}$ 675°; $T_{\text{разл}}$ 675°; Лит.: [655] 173

2896. **диосмия нонакарбонил** оранжев. $\text{Os}_2(\text{CO})_9$; М 632,551; $T_{\text{разл}}$ >20°; Лит.: [655] 147

2897. **дипаладия силицид** Pd_2Si ; М 240,926; $T_{\text{пл}}$ 1330°; Лит.: [974] 175

2898. **1,2-дипальмитоил-sn-фосфатидилхолин** (лецитин) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{OC}(\text{O})(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OP}(\text{O})(\text{O})\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3$; М 734,039; $T_{\text{пл}}$ 235-236°; Лит.: [522] 153

2899. **ди(пентафторселен)пероксид** $\text{F}_5\text{SeOOSeF}_5$; М 379,903; $T_{\text{пл}}$ -62,8°; $T_{\text{кип}}$ 76,3°; Лит.: [805] 113, [734] 363

2900. **ди(пентафторсеры) пероксид** F_5SOOSF_5 ; М 286,110; $T_{\text{пл}}$ -95,4°; $T_{\text{кип}}$ 49,4°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [479] 594, [734] 343

2901. **ди(пентафторэтил)трифторметиламин** $(\text{C}_2\text{F}_5)_2\text{NCF}_3$; М 321,039; $T_{\text{кип}}$ 45°; ΔH^0_{298} : -2783,2 (г); Лит.: [892] 344-346, [1441] 149, [1477] 36-37

2902. **дипентиламин** (диамиламин) $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$; М 157,296; $T_{\text{кип}}$ 202°; Лит.: [971] 206-207

2903. **дипентилсульфид** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{S}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 174,347; $T_{\text{кип}}$ 229°; Лит.: [1251] 1906

2904. **2,2'-дипиридил** (2,2'-бипиридил) бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_4\text{NC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 156,180; CAS 366-18-7; $T_{\text{пл}}$ 70,5°; $T_{\text{кип}}$ 273°; Раств.: вода: 0,5 (20°), 0,59 (25°); Лит.: [1442] 75, [331] 635, [734] 556

2905. **4,4'-дипиридил** (4,4'-бипиридил) бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_4\text{NC}_5\text{H}_4\text{N}$; М 156,180; $T_{\text{пл}}$ 114°; $T_{\text{кип}}$ 304,8°; Лит.: [1045] 650-651, [1442] 75

2906. **4,4'-дипиридила дигидрат** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{C}_5\text{H}_4\text{NC}_5\text{H}_4\text{N} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 192,214; $T_{\text{пл}}$ 73°; Лит.: [1045] 650-651

2907. **диплаутония трикарбид** черн. кубические крист. Pu_2C_3 ; М 520,170; $T_{\text{разл}}$ 2030°; Пл.: 12,7 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} :

-168,6 (т); S^0_{298} : 150 (т); Лит.: [1045] 172-173, [1448] 176-182, [34] 268, [434] 59-60

2908. **диплутония трисилицид** сер. Pu_2Si_3 ; М 572,256; $T_{пл}$ 1770°; Лит.: [655] 159

2909. **дипразеодима трикарбид** Pr_2C_3 ; М 317,847; $T_{пл}$ 1557°; Лит.: [974] 172

2910. **дипропиламин** $(CH_3CH_2CH_2)_2NH$; М 101,190; $T_{пл}$ -39,6°; $T_{кип}$ 109-110°; Раств.: вода: 5,536 (12,2°), 2,828 (36,1°), 2,363 (44,1°), 1,922 (52,6°); ΔD_{50} : 280 (крысы, в/ж), 320 (мыши, в/ж); Лит.: [1444] 103, [291] 465-466, [331] 337

2911. **дипропилзолота(III) цианид** $(CH_3CH_2CH_2)_2AuCN$; М 309,160; $T_{пл}$ 94-95°; $T_{разл}$ 105°; Лит.: [1231] 1215

2912. **дипропиламалоновая кислота** крист. (р.п. хлороформ) $(CH_3CH_2CH_2)_2C(COOH)_2$; М 188,221; $T_{пл}$ 161°; $T_{разл}$ 161°; $pK_a(1) = 3,04$ (25°, вода); Лит.: [77] 1053, [1046] 88

2913. **дипропилолова диинид** бц. ж. $(C_3H_7)_2SnI_2$; М 458,690; $T_{кип}$ 270-273°; $T_{разл}$ 273°; Лит.: [1504] 254

2914. **дипропилсульфат** $(CH_3CH_2CH_2O)_2SO_2$; М 182,240; Давл. паров: 5 (95°); Лит.: [971] 206-207, [1061] 87

2915. **дипропилсульфид** $CH_3CH_2CH_2SCH_2CH_2CH_3$; М 118,240; $T_{пл}$ -102,5°; $T_{кип}$ 142,4°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 206-207; Синт.: [1501] 132

2916. **N,N-дипропилтриптамина гидрохлорид** бел. пор. $C_8H_{16}NCH_2CH_2N(CH_2CH_2CH_3)_2 \cdot HCl$; М 280,836; $T_{пл}$ 174-176°; Лит.: [15]

2917. **О,О-дипропилфторфосфат** $(CH_3CH_2CH_2O)_2P(O)F$; М 184,170; Давл. паров: 2 (62°), 20 (100°); Лит.: [1026] 15, [1397] 268, [1510] 131

2918. **О,О-дипропил-О-хлорметилхлорформиминофосфат** $(C_3H_7O)_2P(O)ON=CClCH_2Cl$; М 291,090; n 1,4618 (20°); Давл. паров: 2 (142°); Лит.: [572] 1086-1089, [1428] 39; Синт.: [572] 1086-1088

2919. **3,4-ди(2-пропинилокси)бензальдегид** светло-желт. $(CH_3C\equiv C_2O)_2C_6H_3CHO$; М 214,217; $T_{пл}$ 100-102°; Лит.: [239] 1896

2920. **дипротактиния оксид-октафторид** бел. Pa_2OF_8 ; М 630,058; $T_{разл}$ 800°; Лит.: [401] 50

2921. **дирениевая кислота** светло-желт. $H_4Re_2O_9$; М 520,440; $T_{разл}$ 160°; Лит.: [655] 162

2922. **дирения декакарбонил** бел. кубические крист. $Re_2(CO)_{10}$; М 625,500; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -1666,1

(т); S_{298}^0 : 512 (т); C_p^0 : 402 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 9; ΔH_{298}^0 : -1583,2 (т); Лит.: [480] 393-394, [535] 180-181, [610] 367, [734] 516

2923. **диродан** (родан) бц. крист. $(\text{SCN})_2$; М 116,165; $T_{\text{пл}} -2^\circ$; $T_{\text{разл}} >20^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [479] 303, [487] 90-91, [655] 164, [734] 528, [924] 505; Синт.: [486] 623

2924. **диродия октакарбонил** оранжев. $\text{Rh}_2(\text{CO})_8$; М 429,890; $T_{\text{пл}} 76^\circ$; $T_{\text{разл}} >100^\circ$; Лит.: [1470] 541, [655] 162, [735] 386

2925. **дирутения триборид** Ru_2B_3 ; М 234,573; $T_{\text{пл}} 1550^\circ$; Лит.: [974] 172

2926. **Н, Н' - д и с а л и ц и л а л ь э т и л е н д и а м и н** $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CH}=\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}=\text{CH}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_4$; М 268,310; $T_{\text{пл}} 126^\circ$; Лит.: [404] 86; Синт.: [404] 86

2927. **дисамария диоксид-сульфид** темно-желт. $\text{Sm}_2\text{O}_2\text{S}$; М 364,784; $T_{\text{пл}} 1980^\circ$; Лит.: [655] 171

2928. **диселена гексасульфид** светло-оранжев. крист. Se_2S_6 ; М 350,310; $T_{\text{пл}} 122^\circ$; Лит.: [734] 357

2929. **диселеновая кислота** $\text{H}_2\text{Se}_2\text{O}_7$; М 271,932; $T_{\text{пл}} 19^\circ$; Лит.: [734] 363

2930. **дисереброброма нитрат** бел. $[\text{Ag}_2\text{Br}]\text{NO}_3$; М 357,645; $T_{\text{пл}} 182^\circ$; $T_{\text{разл}} >250^\circ$; Лит.: [655] 86, [735] 264

2931. **дисереброиода нитрат** бел. $[\text{IAg}_2]\text{NO}_3$; М 404,646; $T_{\text{пл}} 94^\circ$; Лит.: [655] 115, [735] 264

2932. **дисереброхлора нитрат** бел. $[\text{Ag}_2\text{Cl}]\text{NO}_3$; М 313,194; $T_{\text{пл}} 160^\circ$; Лит.: [655] 94, [735] 264

2933. **дисерная кислота** (пиросерная кислота) бц. крист. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$; М 178,140; $T_{\text{пл}} 35^\circ$; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Пл.: 1,9 (20° , г/см³, т.); $H_0(1) = -15(25^\circ)$; ΔH_{298}^0 : -1272,4 (т); C_p^0 : 113 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 24,8; Лит.: [1045] 204-205, [106] 244

2934. **дисерноселеновая кислота** $\text{H}_2\text{SeS}_2\text{O}_{10}$; М 305,100; $T_{\text{пл}} 20^\circ$; Лит.: [734] 363

2935. **дисеры гептасульфуримид** желтоват. $\text{S}_2(\text{NS}_7)_2$; М 541,053; $T_{\text{пл}} 100^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: сероуглерод: р.; Лит.: [734] 398

2936. **дисеры декафторид** бц. ж. S_2F_{10} ; М 254,114; $T_{\text{пл}} -52,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 30^\circ$; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: серы(IV) фторид, серы(VI) фторид; Пл.: 2,08 (0° , г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -2134 (т); Лит.: [440] 56, [480] 40, 42, [535] 190-191

2937. **дисеры дибромид** красн. дымящая ж. S_2Br_2 ; М 223,930; $T_{\text{пл}} -40^\circ$; $T_{\text{кип}} 90^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: реак., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 2,635 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -15 (ж); Лит.: [734] 326, [900] 96

2938. **дисеры(VI) диизоцианат-пентаоксид** $S_2O_5(NCO)_2$; M 228,161; $T_{пл}$ 27°; Лит.: [734] 526

2939. **дисеры диодид** красно-коричнев. S_2I_2 ; M 317,940; $T_{разл}$ -30°; Лит.: [480] 45

2940. **дисеры динитрид** бц. крист. N_2S_2 ; M 92,143; $T_{разл}$ 30°; Лит.: [60] 83-84, [480] 75-76, [734] 397

2941. **дисеры дитиоцианат** бц. крист. NCSSSSCN; M 232,330; $T_{пл}$ -2°; Лит.: [480] 44

2942. **дисеры дифторид** бц. г. FSSF; M 102,120; $T_{пл}$ -133°; $T_{кип}$ 15°; Дип.: 1,45 (20°); ΔH_{298}^0 : -228,2 (г); S_{298}^0 : 289,9 (г); C_p^0 : 63,99 (г); $\Delta H_{кип}$: 22,8; Лит.: [480] 40, [900] 97

2943. **дисеры дихлорид** (дитиохлорид, дихлородисульфид) золотисто-желт. маслянистая ж. S_2Cl_2 ; M 135,040; $T_{пл}$ -77°; $T_{кип}$ 138°; Раств.: бензол: р., эф.: р., сероуглерод: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,6773 (20°, к в.4, ж.); ΔH_{298}^0 : -58 (ж); C_p^0 : 124 (ж); $\Delta H_{кип}$: 36; Лит.: [440] 55-56, [957] 417, [535] 190-191

2944. **дисеры(VI) оксид-декафторид** $(SF_5)_2O$; M 270,113; $T_{пл}$ -115°; $T_{кип}$ 31°; Лит.: [10] 131, [734] 335

2945. **дисеры оксид-тетрахлорид** темно-красн. ж. S_2OCl_4 ; M 221,941; $T_{кип}$ 60,5°; Лит.: [655] 164

2946. **дисеры(VI) пентаоксид-дифторид** $(FSO_2)_2O$; M 182,124; $T_{пл}$ -48°; $T_{кип}$ 51°; Лит.: [734] 335

2947. **дисеры(VI) пентаоксид-дихлорид** $S_2O_5Cl_2$; M 215,033; $T_{пл}$ -37°; $T_{кип}$ 152°; Лит.: [734] 335

2948. **дисеры(VI) пентаоксид-фторид-хлорид** S_2O_5ClF ; M 198,578; $T_{пл}$ -65°; $T_{кип}$ 100°; Лит.: [734] 335

2949. **дисилан** бц. г. Si_2H_6 ; M 62,220; $T_{пл}$ -131°; $T_{кип}$ -14,5°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: бензин: р., вода: реак., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,686 (-25°, г/см³, ж.), 0,00285 (0°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-111,3°), 10 (-88,4°), 100 (-56,5°); ДП: 1,00354 (25°); ΔH_{298}^0 : 75 (г); ΔG_{298}^0 : 126,1 (г); S_{298}^0 : 274,6 (г); C_p^0 : 79 (г); $\Delta H_{кип}$: 21,3; Лит.: [357] 44, [734] 604-605, [900] 75; Синт.: [958] 717-718

2950. **дисилилкарбодимид** бц. $H_3SiN=C=NSiH_3$; M 102,243; $T_{пл}$ -74,8°; $T_{кип}$ 84,6999°; Лит.: [9] 113, [734] 604-605

2951. **дисилилселен** бц. $H_3SiSeSiH_3$; M 141,179; $T_{пл}$ -68°; $T_{кип}$ 85°; Лит.: [734] 604-605

2952. **2,2-дисилилтетрасилан** бц. ж. Si_6H_{14} ; M 182,620; $T_{пл}$ -57,8°; Лит.: [479] 319

2953. **2,2-дисилилтрасилан** бц. ж. Si_5H_{12} ; M 152,520; $T_{пл}$ -57,8°; Лит.: [479] 319

2954. **дисилоксан** бц. $\text{H}_3\text{SiOSiH}_3$; М 78,218; $T_{\text{пл}} -144^\circ$; $T_{\text{кип}} -15^\circ$;
Лит.: [734] 604-605

2955. **дисилтиан** бц. $\text{H}_3\text{SiSSiH}_3$; М 94,284; $T_{\text{пл}} -70^\circ$; $T_{\text{кип}} 59^\circ$;
Лит.: [734] 604-605

2956. **диспрозий** (dysprosium) сер. гексагональные мет. Dy;
М 162,500; $T_{\text{пл}} 1409^\circ$; $T_{\text{кип}} 2600^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 8,56
(20° , г/см³, т.); $\Delta H_{298}^0: 0$ (т); $\Delta G_{298}^0: 0$ (т); $S_{298}^0: 74,9$ (т); $C_p^0: 28$ (т);
Лит.: [1442] 82-83, [490] 50, [900] 62

2957. **диспрозия ацетат тетрагидрат** желт. игольчатые
крист. $\text{Dy}(\text{CH}_3\text{COO})_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 411,700; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода:
р.; Лит.: [1045] 56-57

2958. **диспрозия бромат** желт. $\text{Dy}(\text{BrO}_3)_3$; М 546,207;
 $T_{\text{разл}} >600^\circ$; Лит.: [655] 105

2959. **диспрозия бромат нонагидрат** желт. гексагональ-
ные крист. $\text{Dy}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 708,360; $T_{\text{пл}} 78^\circ$; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Раств.:
вода: л.р., этанол: м.р.; Лит.: [1045] 56-57, [535] 114-115

2960. **диспрозия бромид** бц. гексагональные крист. DyBr_3 ;
М 402,212; $T_{\text{пл}} 879^\circ$; $T_{\text{кип}} 1085^\circ$; $\Delta H_{298}^0: -777,4$ (т); $\Delta H_{\text{кип}}: 199$;
 $\Delta H_{298}^0: -505$ (г); $S_{298}^0: 414$ (г); $C_p^0: 82$ (г); Лит.: [480] 559, [535]
114-115

2961. **диспрозия вольфрамат** $\text{Dy}_2(\text{WO}_4)_3$; М 1068,513;
 $T_{\text{пл}} 1345^\circ$; Лит.: [1474] 27

2962. **диспрозия гексаборид** DyB_6 ; М 227,366; $T_{\text{пл}} 2200^\circ$;
Лит.: [974] 171

2963. **диспрозия гидроксид** желт. $\text{Dy}(\text{OH})_3$; М 213,522;
 $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Лит.: [655] 105

2964. **диспрозия диборид** DyB_2 ; М 184,122; $T_{\text{разл}} 2100^\circ$;
Лит.: [974] 170

2965. **диспрозия дикарбид** DyC_2 ; М 186,521; $T_{\text{пл}} 2250^\circ$;
Лит.: [974] 172

2966. **диспрозия додекаборид** DyB_{12} ; М 292,232; $T_{\text{разл}} 2100^\circ$;
Лит.: [974] 171

2967. **диспрозия иодид** зелен. гексагональные крист. DyI_3 ;
М 543,213; $T_{\text{пл}} 978^\circ$; $T_{\text{кип}} 1320^\circ$; Лит.: [480] 559, [535] 114-115

2968. **диспрозия(II) иодид** пурпурн. DyI_2 ; М 216,309;
 $T_{\text{пл}} 721^\circ$; Лит.: [480] 559

2969. **диспрозия карбонат тетрагидрат** $\text{Dy}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$;
М 577,090; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 56-57

2970. **диспрозия нитрат** бел. $\text{Dy}(\text{NO}_3)_3$; М 348,515; $T_{\text{разл}} 400^\circ$;
Лит.: [655] 105

2971. **диспрозия нитрат пентагидрат** желт. крист. $\text{Dy}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 438,590; $T_{\text{пл}}$ 88,6°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 56-57

2972. **диспрозия оксалат декагидрат** желт. $\text{Dy}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 769,210; $T_{\text{разл}} >550^\circ$; Лит.: [655] 105

2973. **диспрозия оксид** бц. кубические крист. Dy_2O_3 ; М 372,998; $T_{\text{пл}}$ 2400°; ΔH_{298}^0 : -1863 (т); S_{298}^0 : 149,8 (т); C_p^0 : 116,3 (т); Лит.: [1045] 56-57, [1442] 83, [535] 114-115

2974. **диспрозия селенат октагидрат** желт. игольчатые крист. $\text{Dy}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 897,990; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 56-57

2975. **диспрозия сульфат** бел. $\text{Dy}_2(\text{SO}_4)_3$; М 613,188; $T_{\text{разл}}$ 900°; Лит.: [655] 105

2976. **диспрозия сульфат октагидрат** желт. крист. $\text{Dy}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 757,310; $T_{\text{разл}}$ 360°; Раств.: вода: 5,072 (20°), 3,34 (40°); Лит.: [1045] 56-57, [289] 519

2977. **диспрозия сульфид** желт. моноклинные крист. Dy_2S_3 ; М 421,220; $T_{\text{пл}}$ 1480°; Лит.: [1045] 56-57, [735] 86

2978. **диспрозия тетраборид** DyB_4 ; М 205,744; $T_{\text{пл}}$ 2500°; Лит.: [974] 170

2979. **диспрозия фторид** бц. орторомбические крист. DyF_3 ; М 219,495; $T_{\text{пл}}$ 1154°; ΔH_{298}^0 : -1720 (т); S_{298}^0 : 121 (т); C_p^0 : 97 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 58,6; ΔH_{298}^0 : -1241 (г); S_{298}^0 : 347 (г); C_p^0 : 72 (г); Лит.: [1442] 83, [480] 559

2980. **диспрозия хлорид** бц. моноклинные крист. DyCl_3 ; М 268,860; $T_{\text{пл}}$ 654°; $T_{\text{кнп}}$ 1627°; ΔH_{298}^0 : -996 (т); S_{298}^0 : 155 (т); C_p^0 : 99 (т); $\Delta H_{\text{кнп}}$: 187; ΔH_{298}^0 : -714 (г); S_{298}^0 : 383 (г); C_p^0 : 80 (г); Лит.: [1442] 83, [480] 559, [535] 114-115

2981. **диспрозия(II) хлорид** черн. DyCl_2 ; М 233,406; $T_{\text{пл}}$ 721°; Лит.: [480] 559

2982. **дисульфид** желт. маслянистая ж. HSSH; М 66,150; $T_{\text{пл}}$ -89,8°; $T_{\text{кнп}}$ 70,7°; Пл.: 1,334 (20°, г/см³, ж.); n 1,631 (20°); $\rho_{\text{к}}(1) = 4$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -18,3 (ж); C_p^0 : 92,95 (ж); Лит.: [1444] 456, [734] 325

2983. **дитантала борид** Ta_2B ; М 372,707; $T_{\text{пл}}$ 2040°; Лит.: [974] 171

2984. **дитантала гидрид** сер. Ta_2H ; М 362,904; $T_{\text{разл}}$ >800°; Лит.: [655] 175

2985. **дитантала карбид** Ta_2C ; М 373,906; $T_{\text{пл}}$ 3400°; Лит.: [1395] 303

2986. **дитангала нитрид** Ta₂N; M 375,903; T_{пл} 2697°; Лит.: [974] 173

2987. **дитангала трисицид** Ta₂Si₃; M 446,152; T_{пл} 2460°; Лит.: [974] 174

2988. **дитехнеция декакарбонил** бц. крист. Tc₂(CO)₁₀; M 477,914; T_{пл} 160°; Раств.: эф.: х.р.; Лит.: [480] 392, 394, [734] 516, [1299] 655-656

2989. **дитиодигелеза гептакарбонил** бледно-оранжев. крист. S₂Fe₂(CO)₇; M 371,891; T_{пл} 81-82°; Лит.: [1305] 816-817

2990. **дитиокарбаминовая кислота** игольчатые крист. H₂NC(S)SH; M 93,171; T_{пл} 35,7°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 2,95 (20°, вода); Лит.: [77] 1060, [1442] 92

2991. **N-(1,3-дитиоланил-2-имидо)-О,О-диэтилфосфат** (фосфолан, циан, циолан) бел. крист. C₇H₁₄NO₃PS₂; M 255,300; T_{пл} 47°; Раств.: вода: 0,001 (20°), орг. р-ли: х.р.; LD₅₀: 8,9 (крысы, п/о), 12,1 (мыши); Лит.: [677] 408-409, [678] 206-207

2992. **дитиомуравьиная кислота** HC(S)SH; M 78,157; T_{разл} 55-68°; pK_a (1) = 0,95 (25°, вода); Лит.: [771] 622, [1442] 93, [1252] 2020-2049

2993. **1,3-дитиооксопропадиен** (триуглерода дисульфид, углерода тионедоокись) красн. ж. S=C=C=C=S; M 100,162; T_{пл} -5°; T_{возг} 90°; Пл.: 1,27 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,1 (-18,4°), 1 (13,4°), 10 (54,3°), 100 (109°); Лит.: [1044] 606, [479] 295, [535] 204-205, [655] 88, [734] 518; Синт.: [962] 317

2994. **Сl-транс-N-дитиоцианато-бис(трипропилфосфин)дихлородиплатина(II)** зеленовато-желт. крист. [Pt₂Cl₂(P(CH₂CH₂CH₃)₃)₂(SCN)₂]; M 897,712; T_{пл} 175°; Лит.: [735] 397

2995. **Сl-транс-S-дитиоцианато-бис(трипропилфосфин)дихлородиплатина(II)** желт. крист. [Pt₂Cl₂(P(CH₂CH₂CH₃)₃)₂(SCN)₂]; M 897,712; T_{пл} 150°; T_{разл} 150°; Лит.: [735] 397

2996. **дититана борид** Ti₂B; M 106,545; T_{пл} 2200°; Лит.: [974] 171

2997. **дититана нитрид** Ti₂N; M 109,741; T_{пл} 1400°; Лит.: [974] 173

2998. **ди-4-голидртуть** (CH₃C₆H₄)₂Hg; M 382,800; CAS 50696-65-6; T_{пл} 244-246°; Лит.: [1045] 936-937, [22] 421; Синт.: [999] 201-202

2999. **дитразина цитрат** (1-метил-4-(N,N-диэтилкарбамоил)пиперизина цитрат, локсуран) бел. крист. CH₃N(CH₂)₂NCON(C₂H₅)₂ • НОС(СООН)(СН₂СООН)₂; M 391,420; CAS 1642-54-2; T_{пл} 136-141°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [62] 538, [671] 399

3000. **ди(трифторметил)амин** $(CF_3)_2NH$; М 153,026; $T_{пл}$ -130° ; $T_{кип}$ $-6,2^\circ$; Лит.: [1477] 14-15, [906] 235

3001. **2,2-ди(трифторметил)гексафторпропан** $(CF_3)_4C$; М 288,034; $T_{кип}$ $28,5-29,5^\circ$; Лит.: [657] 78

3002. **ди(трифторметил)кетен** $(CF_3)_2C=CO$; М 178,033; $T_{кип}$ 6° ; Лит.: [630] 599

3003. **ди(трифторметил)фторамина** $(CF_3)_2NF$; М 171,017; $T_{кип}$ -37° ; Лит.: [1477] 12-13

3004. **диурана карбид** тетрагональные крист. U_2C ; М 262,040; $T_{пл}$ 2400° ; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [1395] 303

3005. **диурана трикарбид** тетрагональные крист. U_2C_3 ; М 512,090; $T_{разл}$ 1800° ; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 12,88 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : $-185,3$ (т); S_{298}^0 : 137,8 (т); Лит.: [1045] 232-233, [34] 268

3006. **дифензокват** (1,2-диметил-3,5-дифенил-1-пиразолин-1 метилсульфат, авенже) бел. крист. $C_{18}H_{20}N_2O_4S$; М 360,427; $T_{пл}$ $155-157^\circ$; LD_{50} : 470 (крысы); Лит.: [678] 19

3007. **дифениламин** $(C_6H_5)_2NH$; М 169,222; $T_{пл}$ 54° ; $T_{кип}$ 302° ; Раств.: ацетон: 239,83 (0°), 298,59 (28°), бензол: 110,674 (0°), 277,99 (28°), 416,67 (40°), вода: 0,003 (0°), 0,00316 (15°), 0,007 (28°), 0,012 (50°), 0,032 (85°), гексан: 0,5 (-30°), 1,4 (-10°), 2,6 (0°), 6,7 (20°), 13,8 (30°), 94 (50°), эф.: 140,576 (0°), 324,79 (28°), м-ксилол: 49,976 (0°), 163,14 (28°), 247,85 (40°), метанол: 26,708 (0°), 122,98 (28°), 516,55 (40°), пиридин: 217,626 (0°), 306,91 (28°), 425,62 (40°), пропанол: 29,4 ($14,5^\circ$), сероуглерод: 112,452 (0°), 314,12 (28°), тетрахлорметан: 27,734 (0°), 122,63 (28°), толуол: 85,794 (0°), 227,65 (28°), 315,72 (40°), хлф.: 86,545 (0°), 206,26 (28°), этанол абс.: 26,269 (0°), 95,842 (28°), 385,83 (40°), этилацетат: 135,218 (0°), 306,79 (28°); $pK_{BH^+}(1) = 0,9$ (25° , вода); LD_{50} : 2900 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1442] 95, [1447] 184, [291] 702-705

3008. **дифенилацетилен** (толан) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5-CC-C_6H_5$; М 178,240; $T_{пл}$ $62,5^\circ$; $T_{кип}$ 300° ; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р. (78°); Пл.: 0,966 ($99,8^\circ$, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 458-459, [1442] 95; Синт.: [407] 184, [1071] 60, [1071] 59-60, [1020] 212-213

3009. **2-(дифенилацетил)индандион-1,3** (дифенацил, ратиндан) бел. крист. $C_{23}H_{16}O_3$; М 340,200; $T_{пл}$ $145-147^\circ$; Раств.: вода: н.р.; LD_{50} : 5 (крысы); Лит.: [678] 189

3010. **1,2-дифенилбензол** (о-терфенил) $C_6H_5C_6H_4C_6H_5$; М 230,304; $T_{пл}$ 57° ; Лит.: [1223] 669

3011. **1,3-дифенилбензол** (м-терфенил) $C_6H_5C_6H_4C_6H_5$; М 230,304; $T_{\text{пл}}$ 85°; Лит.: [1223] 667

3012. **1,4-дифенилбензол** (4-фенилдифенил, дифенилфенилен, пара-терфенил, трифенил) бц. листовидные крист. $C_6H_5-C_6H_4-C_6H_5$; М 230,310; CAS 92-94-4; $T_{\text{пл}}$ 213°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,000001796 (25°), эф.: т.р., сероуглерод: т.р., укс.: т.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,234 (0°, г/см³, т.); Давл. паров: 45 (250°); ΔD_{50} : 10000 (крысы, в/ж); Лит.: [1045] 968-969, [75] 1.312, [331] 1097, [602] 233-235

3013. **дифенилбериллий** $Be(C_6H_5)_2$; М 163,220; $T_{\text{пл}}$ 245°; ΔH_{298}^0 : 154,8 (т); Лит.: [479] 128

3014. **3,6-дифенил-1,8-бис(4-бромфенил)-1,4,7-октаза-триен** светло-желт. $BrC_6H_4N=NN(C_6H_5)N=NN(C_6H_5)N=NC_6H_4Br$; М 578,261; $T_{\text{пл}}$ 60°; Лит.: [27] 756, [91] 06

3015. **дифенил-бис-циклопентаденилтитан** $(C_6H_5)_2Ti(C_5H_5)_2$; М 332,260; $T_{\text{пл}}$ 146-148°; Лит.: [1190] 591, [1324] 840-841

3016. **дифенилвисмута хлорид** $(C_6H_5)_2BiCl$; М 398,641; $T_{\text{пл}}$ 185°; Лит.: [773] 225

3017. **1,6-дифенилгексатриин** $C_6H_5-(CC)_3-C_6H_5$; М 226,270; $T_{\text{пл}}$ 95°; Лит.: [1177] 514

3018. **дифенилгермания дихлорид** $(C_6H_5)_2GeCl_2$; М 297,754; $T_{\text{пл}}$ 9°; n 1,5975 (20°); Давл. паров: 12 (223°); Лит.: [773] 159

3019. **1,2-дифенилгидразин** (гидразобензол) бледно-желт. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5NHNHC_6H_5$; М 184,237; $T_{\text{пл}}$ 126-131°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., этанол: 5 (16°); Лит.: [1045] 608-609; Синт.: [461] 209-210

3020. **N,N-дифенилгидроксиламин** игольчатые крист. $(C_6H_5)_2NOH$; М 185,222; $T_{\text{пл}}$ 60°; $T_{\text{разл}}$ 60°; Лит.: [77] 1032; Синт.: [944] 204-205

3021. **дифенилглиоксаль** (бензил, дибензоил, дифенилди-кетон) желт. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5COCOC_6H_5$; М 210,240; $T_{\text{пл}}$ 95°; $T_{\text{кип}}$ 346-348°; $T_{\text{разл}}$ 348°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,23 (15°, г/см³, т.), 1,084 (102°, г/см³, ж.); Давл. паров: 12 (188°); Лит.: [77] 221, [1045] 478-479, [1447] 161; Синт.: [999] 83-84

3022. **N,N'-дифенилгуанидин** бц. крист. $(C_6H_5NH)_2C=NH$; М 211,270; $T_{\text{пл}}$ 148-148,5°; $pK_{\text{ВН}} + (1) = 10,12$ (25°, вода); ΔD_{50} : 375 (б. крысы), 290 (б. мыши); Лит.: [1442] 95-96

3023. **дифенилдисульфид** игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5SSC_6H_5$; М 218,338; $T_{\text{пл}}$ 61°; $T_{\text{кип}}$ 310°; $T_{\text{разл}}$ 310°; Лит.: [1045] 1038-1039

3024. **дифенилода(III) хлорид** $(C_6H_5)_2ICl$; М 316,565; $T_{пл}$ 230°; $T_{разд}$ 230°; Лит.: [735] 500

3025. **дифенилкадмий** $(C_6H_5)_2Cd$; М 266,619; $T_{пл}$ 173°; Лит.: [480] 541, [735] 495

3026. **дифенилмагний** $Mg(C_6H_5)_2$; М 178,513; $T_{разд}$ 280°; Лит.: [479] 131

3027. **дифенилметан** (бензилбензол, дитан) бц. ромбические крист. $(C_6H_5)_2CH_2$; М 168,230; $T_{пл}$ 25,24°; $T_{кип}$ 264,27°; Раств.: вода: 0,00141 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,00592 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [1045] 782-783, [331] 906; Синт.: [461] 158-159

3028. **1-(дифенилметил)пиперазин** кремев. крист. $(C_6H_5)_2CHN(CH_2CH_2)_2NH$; М 252,350; $T_{пл}$ 92-94°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; LD_{50} : 500 (крысы-самцы, в/ж), 200 (мышь-самки, в/ж), 220 (мышь-самцы, в/ж); Лит.: [1096] 29

3029. **N,N'-дифенилмочевина** (карбанилид, симм-дифенилмочевина) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5NHCONHC_6H_5$; М 212,240; $T_{пл}$ 235°; $T_{возг}$ 260°; Раств.: вода: 0,015 (25°), эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,239 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 718-719

3030. **дифенилнитроксил** темно-красн. игольчатые крист. $(C_6H_5)_2NO$; М 184,214; $T_{пл}$ 62°; Лит.: [807] 66-68, [1202] 1556-1559; Синт.: [944] 205

3031. **дифениловый эфир** (дифенилоксид, феноловый эфир, феноксибензол) пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5OC_6H_5$; М 170,210; $T_{пл}$ 26,84°; $T_{кип}$ 257,93°; Раств.: бензол: х.р., вода: 0,0021 (25°), эф.: р., укс.: х.р., этанол: 4,97 (10°); Пл.: 1,148 (20°, г/см³, т.), 0,884 (250°, г/см³, ж.), 0,779 (350°, г/см³, ж.); n 1,5809 (20°); Давл. паров: 10 (121°); ДП: 3,65 (30°); $\Delta n_{кип}$: 46,8; LD_{50} : 3990 (б. крысы, в/ж); $T_{крит}$: 532; $P_{крит}$: 3,57; Лит.: [1045] 660-661, [331] 832, [472] 29, [900] 146; Синт.: [461] 153-154

3032. **1,8-дифенилоктатетраин** $C_6H_5-(CC)_4-C_6H_5$; М 250,290; $T_{пл}$ 113°; Лит.: [1177] 515-516

3033. **дифенилолова дихлорид** $(C_6H_5)_2SnCl_2$; М 343,824; $T_{пл}$ 42°; Лит.: [1504] 261; Синт.: [706] 200

3034. **N,N-дифенил-N'-пикрилгидразил** (N,N-дифенил-N'-пикрилгидразильный радикал, дифенилпикрилгидразил) фиолетов. крист. $(C_6H_5)_2NN(C_6H_2(NO_2)_3)$; М 394,320; $T_{пл}$ 137°; Раств.: орг. р-ли: л.р.; Лит.: [1442] 97

3035. **1,3-дифенил-2-пропанон** (дибензилкетон) $(C_6H_5CH_2)_2CO$; М 210,300; CAS 102-04-5; $T_{пл}$ 34°; Лит.: [971] 322-323, [22] 192

3036. **1,3-дифенилпропанон-1** (бета-фенилпропиофенон, омега-бензилацетофенон) крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH_2COC_6H_5$; М 210,300; $T_{пл}$ 72-73°; Лит.: [971] 322-323; Синт.: [999] 87-88

3037. **дифенилртуть** $(C_6H_5)_2Hg$; М 354,798; $T_{пл}$ 125°; Давл. паров: 10 (204°); ΔH_{298}^0 : 281,6 (т); Лит.: [480] 541, [735] 495; Синт.: [999] 204-205

3038. **дифенилсвинца диацетат** $(C_6H_5)_2Pb(OC(O)CH_3)_2$; М 479,500; $T_{пл}$ 200°; Лит.: [773] 203

3039. **дифенилсульфид** $(C_6H_5)_2S$; М 186,273; $T_{пл}$ -20°; $T_{кип}$ 292°; Раств.: бензол: х.р., эф.: х.р.; Пл.: 1,11 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [439] 387, [971] 208-209

3040. **дифенилсульфоксид** призматические крист. (р.п. лигроин) $C_6H_5SOC_6H_5$; М 202,272; $T_{пл}$ 71°; Лит.: [971] 208-209

3041. **дифенилсульфон** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5SO_2C_6H_5$; М 218,272; $T_{пл}$ 128-129°; $T_{кип}$ 379°; Лит.: [971] 208-209

3042. **дифенилсурьмы(III) оксид** $(C_6H_5)_2Sb_2O$; М 567,940; $T_{пл}$ 80°; Лит.: [773] 225

3043. **дифенилсурьмы(V) оксид-гидроксид** $(C_6H_5)_2Sb(O)OH$; М 308,975; $T_{пл}$ 285°; Лит.: [773] 225

3044. **дифенилсурьмы(III) хлорид** (дифенилхлорстибин) $(C_6H_5)_2SbCl$; М 311,421; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [773] 225, [1397] 92; Синт.: [710] 319

3045. **дифенилтеллура дихлорид** $(C_6H_5)_2TeCl_2$; М 352,714; $T_{пл}$ 160-161°; Лит.: [1272] 652

3046. **дифенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $(C_6H_5)_2CHCOOH$; М 212,300; CAS 117-34-0; $T_{пл}$ 148°; Раств.: вода: 0,01274 (25°); pK_a (1) = 3,939 (25°, вода); Лит.: [971] 364-365, [331] 957; Синт.: [999] 206-207

3047. **О,О-дифенилфторфосфат** $(C_6H_5O)_2P(O)F$; М 252,178; Давл. паров: 0,4 (118°), 3 (142°); Лит.: [1026] 16, [1397] 268

3048. **дифенилхлорарсин** (Clark I, DA, чихательный газ) бц. ромбические крист. $(C_6H_5)_2AsCl$; М 264,590; $T_{пл}$ 44°; $T_{кип}$ 333°; $T_{раза}$ 333°; Раств.: бензол: р., вода: 0,2 (20°), эф.: л.р., этанол: 20 (20°); Пл.: 1,422 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,0005 (20°); Лит.: [963] 297-304, [1045] 446-447, [1441] 205, [349] 220-223

3049. **дифенилцианарсин** (Clark II, DC) бц. крист. $(C_6H_5)_2AsCN$; М 243,140; $T_{пл}$ 31,5°; Раств.: вода: 0,2 (20°); Пл.: 1,45 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,0002 (20°); Лит.: [349] 220-223

3050. **дифенилцинк** ($C_6H_5)_2Zn$; M 219,598; $T_{пл}$ 107°; $T_{кип}$ 283°; Лит.: [480] 541, [735] 495

3051. **1,2-дифенилэтан** (бибензил, дибензил) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH_2C_6H_5$; M 182,261; $T_{пл}$ 52,5°; $T_{кип}$ 284°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., сероуглерод: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 642-643

3052. **1,2-дифенил-1,2-этандиол** (гидробензоин) моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH(OH)CH(OH)C_6H_5$; M 214,260; $T_{пл}$ 138-139°; $T_{кип}$ >300°; Раств.: вода: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 612-613; Синт.: [461] 206-207

3053. **1,2-дифенилэтандиола дигидразон** игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5C(NNH_2)C(NNH_2)C_6H_5$; M 238,288; $T_{пл}$ 134°; Лит.: [77] 221; Синт.: [1071] 59

3054. **1,1-дифенилэтилен** ($C_6H_5)_2C=CH_2$; M 180,300; CAS 530-48-3; $T_{пл}$ 8,2°; $T_{кип}$ 277°; Раств.: вода: 0,00066 (25°); Лит.: [971] 444-445, [331] 955; Синт.: [999] 207-209

3055. **транс-1,2-дифенилэтилен** (транс-стильбен) бц. крист. $C_6H_5CH=CHC_6H_5$; M 180,250; CAS 103-30-0; $T_{пл}$ 124°; $T_{кип}$ 307°; Раств.: вода: 0,000029 (25°); n 1,6264 (17°); Давл. паров: 12 (166°); Лит.: [1447] 545, [331] 955, [900] 179

3056. **цис-1,2-дифенилэтилен** (цис-стильбен) бц. крист. $C_6H_5CH=CHC_6H_5$; M 180,250; $T_{пл}$ 6°; n 1,6214 (25°); Давл. паров: 10 (137°), 13 (145°); Лит.: [900] 179

3057. **дифенил(этинил)фосфин** ($C_6H_5)_2PCSH$; M 210,210; $T_{пл}$ 35°; Лит.: [1205] 590

3058. **1,4-дифеноксibenзол** (п-феноксидифениловый эфир) $C_6H_5OC_6H_4OC_6H_5$; M 262,303; $T_{пл}$ 77°; Лит.: [1222] 474

3059. **дифеноксилата гидрохлорид** $C_{30}H_{33}ClN_2O_2$; M 489,060; CAS 3810-80-8; $T_{пл}$ 220,5-222°; ΔD_{50} : 221 (крысы, п/о); Лит.: [62] 558-559, [42] 188, [223] 679

3060. **дифосфин** (diphosphan, diphosphine) бц. ж. P_2H_4 ; M 65,980; $T_{пл}$ -99°; $T_{кип}$ 65,2°; Раств.: вода: н.р., скипидар: р., этанол: р.; Пл.: 1,012 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 20,9 (г); $\Delta H_{кип}$: 25,5; ΔH_{298}^0 : -5 (ж); Лит.: [72] 228, [106] 745-746, [734] 444-445, [900] 108, [1215] 1094-1095

3061. **дифосфора оксид-гексафторид** бц. г. P_2OF_6 ; M 191,937; $T_{пл}$ -18°; $T_{разл}$ >20°; Лит.: [655] 150

3062. **дифосфора тетраидрид** оранжев. триклинные крист. P_2I_4 ; M 569,570; $T_{пл}$ 126°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р.; ΔH_{298}^0 : -82,8 (г); Лит.: [535] 208-209, [734] 455; Синт.: [615] 11, [615] 11-12

3063. **дифосфора тетрафторид** бц. г. P_2F_4 ; М 137,940; $T_{\text{пл}} -86,5^\circ$; $T_{\text{кип}} -6,2^\circ$; Лит.: [479] 463-465, [734] 454

3064. **дифосфора тетрахлорид** бц. маслянистая ж. P_2Cl_4 ; М 203,760; $T_{\text{пл}} -28^\circ$; $T_{\text{кип}} 180^\circ$; Лит.: [479] 463-465, [734] 454

3065. **дифосфора(V) триоксид-тетрахлорид** бц. ж. $P_2O_3Cl_4$; М 251,758; $T_{\text{пл}} -16,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 65^\circ$; Лит.: [655] 149, [734] 456

3066. **дифосфористая кислота** (пирофосфористая кислота) бел. $H_2(P_2H_2O_5)$; М 145,976; $T_{\text{пл}} 38^\circ$; $T_{\text{разл}} 130^\circ$; Лит.: [655] 151, [734] 447

3067. **дифторамина** бц. г. NHF_2 ; М 53,010; $T_{\text{пл}} -116,8^\circ$; $T_{\text{кип}} -23,3^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Раств.: вода: р., эф.: р., серная кислота 100%: м.р.; Пл.: 1,587 (-80,5°, г/см³, ж.), 1,378 (-23,6°, г/см³, ж.); Дип.: 1,93 (20°); Лит.: [1447] 186, [734] 402, [1175] 346-348, [1179] 992-993, [1195] 1897-1921; Синт.: [956] 222

3068. **дифтораммония гексафторантимонат** $NH_2F_2[SbF_6]$; М 289,770; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [1300] 732

3069. **3,4-дифторанилин** бц. ж. $F_2C_6H_3NH_2$; М 129,110; $T_{\text{кип}} 85^\circ$; ЛД₅₀: 340 (крысы, в/ж), 260 (мыши, в/ж); Лит.: [1078] 33

3070. **дифторацетилен** FC_2F ; М 62,018; $T_{\text{кип}} -76^\circ$; Лит.: [1146] 53

3071. **1,4-дифторбензол** FC_6H_4F ; М 114,090; $T_{\text{кип}} 88,5^\circ$; Лит.: [489] 260

3072. **дифторброма(III) гексафторантимонат** $(BrF_2)[SbF_6]$; М 353,650; $T_{\text{пл}} 129^\circ$; Лит.: [1312] 1286

3073. **(дифторбром)пентафторбензол** бц. крист. $C_6F_5BrF_2$; М 284,960; $T_{\text{пл}} 35-36^\circ$; Лит.: [1325] 931

3074. **транс-дифтордиазин** бц. г. N_2F_2 ; М 66,010; $T_{\text{пл}} -172^\circ$; $T_{\text{кип}} -111^\circ$; ΔH_{298}^0 : 67,311 (г); $T_{\text{крит}}$: -13; Лит.: [1069] 248, [734] 406, [734] 406, [144]

3075. **цис-дифтордиазин** N_2F_2 ; М 66,010; $T_{\text{пл}} -111,4^\circ$; $T_{\text{кип}} -105,7^\circ$; Пл.: 1,809 (-183°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 62,031 (г); $T_{\text{крит}}$: -1; Лит.: [1069] 247, [1447] 186, [479] 412, [734] 406, [144]

3076. **дифтордихлорметан** (dichlorodifluoromethane, freon 12, фреон 12, хладон 12) CCl_2F_2 ; М 120,910; CAS 75-71-8; $T_{\text{пл}} -155,95^\circ$; $T_{\text{кип}} -29,74^\circ$; Раств.: вода: 0,028 (20°); Пл.: 1,442 (-15°, г/см³, ж.); n 1,295 (20°); ΔH_{298}^0 : -481,6 (г); ΔG_{298}^0 : -435,8 (г); S_{298}^0 : 301,3 (г); C_p^0 : 72,5 (г); ΔH_{298}^0 : -491,9 (ж); $T_{\text{крит}}$: 112; $P_{\text{крит}}$: 4,119; Пл._{крит}: 0,5791; Лит.: [805] 137, [1067] 97-142, [1445] 279, [291] 7, [331] 16, [579] 10-11

3077. **дифториода(III) гексафторарсенат** $(IF_2)[AsF_6]$; М 353,813; $T_{\text{разл}} -22^\circ$; Лит.: [1312] 1286

3078. **дифторниодилтрифторметан** бц. крист. CF_3IOF_2 ; М 249,907; Давл. паров: 0,01 (-10°); Лит.: [1325] 943

3079. **дифторметан** (метилен фтористый, метиленфторид, фреон 32, хладон 32) бц. г. H_2CF_2 ; М 52,030; $T_{\text{кип}} -51,6^\circ$; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ДП: 26,11 ($-49,2^\circ$); ΔH_{298}^0 : -452 (г); $T_{\text{крит}}: 78,4$; $P_{\text{крит}}: 5,843$; $\text{Пл}_{\text{крит}}: 0,4251$; Лит.: [445] 281, [892] 54-56, [1045] 790-791, [1091] 28

3080. **дифторметилен-бис-гипофторит** г. $\text{CF}_2(\text{OF})_2$; М 120,010; $T_{\text{кип}} -64^\circ$; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Разл. на: углерода оксид-дифторид, кислород, фтор; ΔH_{298}^0 : -546 (г); Лит.: [1445] 204, [906] 11-12, [1279] 1268-1270

3081. **О-(дифторметиленимидо)-О-метил-фторфосфат** $\text{F}_2\text{C}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$; М 177,019; CAS 18016-10-9; Пл.: ; Давл. паров: 2 ($57,8^\circ$); Лит.: [85] 38

3082. **1-дифторметокси-1-хлор-2,2,2-трифторэтан** (пентафторан) бц. ж. $\text{CF}_3\text{CHClOCHF}_2$; М 184,490; $T_{\text{кип}} 47^\circ$; ΔD_{50} : 14400 (б. крысы, в/б); Лит.: [223] 1103, [1101] 12-15

3083. **дифтормолибденовая кислота** $\text{H}_2\text{MoO}_3\text{F}_2$; М 183,951; $T_{\text{разл}} >290^\circ$; Раств.: вода: 56,84 (0°), 71,74 (90°); Лит.: [921] 403

3084. **N,N-дифторнитрозамин** фиолетов. F_2NNO ; М 82,010; $T_{\text{пла}} -160^\circ$; $T_{\text{кип}} -112^\circ$; Лит.: [734] 423

3085. **1,5-дифтор-1,1,3,5,5-пентанитро-3-азапентан** $\text{F}(\text{O}_2\text{N})_2\text{CCH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{C}(\text{NO}_2)_2\text{F}$; М 334,120; $T_{\text{пла}} 86^\circ$; Пл.: 1,91 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1516] 573-574

3086. **1,3-дифтор-2-пропанон** (1,3-дифторацетон) $\text{FCH}_2\text{COCH}_2\text{F}$; М 94,060; $T_{\text{кип}} 101-102^\circ$; Лит.: [657] 184

3087. **дифторсилан** SiH_2F_2 ; М 68,098; $T_{\text{пла}} -122^\circ$; $T_{\text{кип}} -77,8^\circ$; Лит.: [996] 197, [1405] 98, [655] 170, [734] 604

3088. **N,N-дифторсульфаминовой кислоты фторангидрид** FSO_2NF_2 ; М 135,066; $T_{\text{пла}} -111^\circ$; $T_{\text{кип}} -18^\circ$; Лит.: [734] 400

3089. **ди(фторсульфури)пероксид** (пероксидисульфурил-дифторид) $(\text{FSO}_2)_2\text{O}_2$; М 198,120; $T_{\text{пла}} -55,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 67,1^\circ$; Лит.: [479] 594, [734] 343, [1287] 1258-1286

3090. **ди(фторформил)пероксид** бц. $(\text{FCO})_2\text{O}_2$; М 126,016; $T_{\text{пла}} -42^\circ$; $T_{\text{кип}} 16^\circ$; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [734] 514

3091. **дифторфосфорная кислота** (фосфорной кислоты дифторангидрид) бц. подвижная ж. $\text{NOP}(\text{O})\text{F}_2$; М 101,977; $T_{\text{пла}} -96,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Пл.: 1,583 (25° , к в.4, ж.); Лит.: [1405] 139-140, [415] 621, [579] 65, [655] 150, [734] 457, [964] 257-258

3092. **дифторхлора(III) гексафторантимонат** крист. ClF_2SbF_6 ; М 309,200; $T_{\text{пла}} 285^\circ$; Лит.: [753] 86, [947] 21

3093. **дифторхлора(III) гексафторплатинат(V)** оранжев. $\text{ClF}_2[\text{PtF}_6]$; М 382,520; $T_{\text{пл}} 171^\circ$; Лит.: [480] 177, [735] 409

3094. **дифторхлора(III) гексафторфосфат(V)** $\text{ClF}_2[\text{PF}_6]$; М 218,414; $T_{\text{раза}} -38^\circ$; Лит.: [734] 476

3095. **дифторхлора(III) тетрафторборат** бц. ClF_2BF_4 ; М 160,254; $T_{\text{пл}} 30^\circ$; Лит.: [480] 177, [753] 86

3096. **дифторхлорметан** (фреон 22, хладон 22) CHClF_2 ; М 86,470; $T_{\text{пл}} -157,4^\circ$; $T_{\text{кип}} -40,85^\circ$; Пл.: 1,4909 (-69° , г/см³, ж.); $n 1,267 (20^\circ)$; $\Delta n_{298}^0: -478,4$ (ж); $T_{\text{крит}}: 96,13$; $P_{\text{крит}}: 4,986$; $P_{\text{крит}}: 0,5128$; Лит.: [805] 137, [1445] 279, [291] 21

3097. **дифторхлорметилгипофторит** CClF_2OF ; М 120,460; $T_{\text{кип}} -25^\circ$; Лит.: [1279] 1268

3098. **дифторхлорнитрозометан** CF_2ClNO ; М 115,467; $T_{\text{кип}} -35^\circ$; Лит.: [630] 602; Синт.: [1010] 58

3099. **2,4-дифтор-6-хлор-1,3,5-триазин** $\text{C}_3\text{ClF}_2\text{N}_3$; М 151,502; $T_{\text{пл}} 23^\circ$; $T_{\text{кип}} 114^\circ$; Лит.: [734] 523

3100. **дифторцианамид** бц. F_2NCN ; М 78,021; $T_{\text{кип}} -62^\circ$; Лит.: [734] 524

3101. **2,2-дифторэтанол** $\text{CF}_2\text{HCH}_2\text{OH}$; М 82,049; $T_{\text{пл}} -28,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 96^\circ$; Пл.: 1,3084 (17° , к в.4, ж.); $n 1,3345 (11,8^\circ)$; Лит.: [489] 262

3102. **1,1-дифторэтилен** бц. г. $\text{H}_2\text{C}=\text{CF}_2$; М 64,030; $T_{\text{пл}} -144^\circ$; $T_{\text{кип}} -85,7^\circ$; Лит.: [1441] 369-370

3103. **О,О-ди(2-фторэтил)фторфосфат** ж. $(\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$; М 192,073; Давл. паров: 0,8 (102°); Лит.: [1026] 28-29, 75, [1397] 268

3104. **2,4-дихлоранилин** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$; М 162,020; $T_{\text{пл}} 63^\circ$; $T_{\text{кип}} 245^\circ$; $pK_{\text{BH}^+} (1) = 2,05 (25^\circ, \text{вода})$; $pK_{\text{a}} (1) = 26,2 (20^\circ, \text{диметилсульфоксид})$; Лит.: [1447] 187; Синт.: [486] 323-324

3105. **2,6-дихлоранилин** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$; М 162,020; $T_{\text{пл}} 38-41^\circ$; $pK_{\text{a}} (1) = 24,8 (20^\circ, \text{диметилсульфоксид})$; Лит.: [75] 1.172; Синт.: [417] 157

3106. **3,5-дихлоранилин** игольчатые крист. $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$; М 162,017; $T_{\text{пл}} 51-53^\circ$; $T_{\text{кип}} 260^\circ$; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 22-23

3107. **дихлорацетилен** ж. ClCCl ; М 94,930; $T_{\text{пл}} -65^\circ$; $T_{\text{кип}} 33^\circ$; $\Delta n_{298}^0: 200$ (г); Лит.: [77] 732, [438] 248-249, [1045] 458-459, [1070] 95, [1447] 188, [1206] 777-802; Синт.: [416] 99, [893] 158

3108. **1,2-дихлорбензол** (о-дихлорбензол) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$; М 147,002; $T_{\text{пл}} -17,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 180-183^\circ$; Раств.: вода: 0,0145 (25°), 0,0232 (60°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,3048 (20° , к в.4, ж.); Лит.: [438] 303,308-309, [744] 98, [1045] 510-511, [331] 206

3109. **1,3-дихлорбензол** $C_6H_4Cl_2$; M 147,002; $T_{пл}$ -24,8°; $T_{кип}$ 172°; Лит.: [438] 303,308-309

3110. **1,4-дихлорбензол** $C_6H_4Cl_2$; M 147,002; $T_{пл}$ 53°; $T_{кип}$ 174°; Лит.: [438] 303,308-309

3111. **2,6-дихлорбензонитрил** (dichlobenil, дихлобенил) бел. крист. $Cl_2C_6H_3CN$; M 172,011; CAS 1194-65-6; $T_{пл}$ 145°; $T_{кип}$ 270°; Раств.: вода: 0,0018 (20°); Лит.: [234] 3534-3536, [331] 341, [677] 198-199

3112. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этан** (ДДД) бел. крист. $C_{14}H_{10}Cl_4$; M 320,041; CAS 72-54-8; $T_{пл}$ 112°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,000009 (25°), гексан: х.р., метанол: х.р.; ΔD_{50} : 3400 (б. крысы, в/ж); Лит.: [438] 326-329, [331] 950, [524] 259-266, [677] 87

3113. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен** (ДДЭ) бел. крист. $(ClC_6H_4)_2C=CCl_2$; M 318,025; $T_{пл}$ 88°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,014 (20°), гексан: х.р.; Лит.: [331] 939, [524] 259-266

3114. **1,1-дихлорбутан** $CH_3CH_2CH_2CHCl_2$; M 127,012; $T_{кип}$ 113,8°; Лит.: [971] 130-131

3115. **1,2-дихлорбутан** $CH_3CH_2CHClCH_2Cl$; M 127,012; $T_{кип}$ 124°; Лит.: [971] 130-131

3116. **1,3-дихлорбутан** $CH_3CHClCH_2CH_2Cl$; M 127,012; $T_{кип}$ 134°; Лит.: [971] 130-131

3117. **1,4-дихлорбутан** $ClCH_2CH_2CH_2CH_2Cl$; M 127,012; $T_{пл}$ -37,3°; $T_{кип}$ 153,9°; Лит.: [971] 130-131

3118. **2,2-дихлорбутан** $CH_3CH_2CCl_2CH_3$; M 127,012; $T_{пл}$ -74°; $T_{кип}$ 104°; Лит.: [971] 130-131

3119. **2,3-дихлорбутан** $CH_3CHClCHClCH_3$; M 127,012; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 116°; Лит.: [971] 130-131

3120. **2,8-дихлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_6Cl_2O_2$; M 253,080; $T_{пл}$ 151°; Раств.: вода: 0,00000167 (25°); ΔD_{50} : 8470 (мышь); Лит.: [331] 799, [569] 27, 44

3121. **3,5-дихлор-N-(1,1-диметилпропирил)бензамид** (pronamide) $Cl_2C_6H_3CONHC(CH_3)_2CCH$; M 256,127; CAS 23950-58-5; $T_{пл}$ 155°; $T_{кип}$ 321°; Раств.: вода: 0,0015 (15°); Лит.: [234] 3634-3635

3122. **2,5-дихлор-1,4-диоксан** $C_4H_6Cl_2O_2$; M 156,995; $T_{пл}$ 118-120°; Лит.: [1285] 794, 803-804

3123. **N,N-дихлор-4-карбоксибензолсульфамид** (пантоцид) бел. крист. $HOOC_6H_4SO_2NCl_2$; M 270,090; CAS 80-13-7;

$T_{\text{пл}}$ 194°; $T_{\text{разл}}$ 194°; Раств.: вода: о.м.р.; Лит.: [62] 647, [223] 992, [379] 189

3124. **дихлорметан** (dichloromethane, methylene chloride, метилен хлористый, метиленхлорид) бц. ж. CH_2Cl_2 ; М 84,930; CAS 75-09-2; $T_{\text{пл}}$ -96,7°; $T_{\text{кип}}$ 39,8°; $T_{\text{разл}}$ 720°; Раств.: вода: 2,56 (15°), 2 (20°), 1,59 (30°), 0,88 (45°), 0,53 (60°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,3255 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-70,5°), 10 (-44,1°), 30 (-28,2°), 100 (-7,3°), 147,4 (0°), 229,7 (10°), 348,9 (20°), 400 (24,1°), 511,4 (30°), 600 (35°); ДП: 16,98 (-100°) 9,08 (20°) 8,93 (25°) 8,29 (40°); ΔH_{298}^0 : -87,86 (ж); S_{298}^0 : 270,13 (ж); $T_{\text{всп}}$: 14; $T_{\text{свощп}}$: 556; $\Delta\text{H}_{\text{сгор}}$: 446,85; ΔH_{298}^0 : -95,23 (г); LD_{50} : 2000 (кролики, п/о), 1250 (крысы, п/о), 1000 (мыши, п/о), 3000 (собаки, п/о); $T_{\text{крит}}$: 245; $P_{\text{крит}}$: 6,17; $P_{\text{пл,крит}}$: 0,472; Лит.: [445] 317-327, 692-693, [630] 708, [893] 18-26, [1046] 618, [1443] 61, [1447] 332, [97] 119-120, [291] 22-24, [331] 6, [779] 134-136, [900] 161, [1229] 462-490, [1463] 82

3125. **(дихлорметил)бензол** (α-дихлортолуол, бензаль хлористый, бензилиден хлористый) бц. маслянистая ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}_2$; М 161,029; $T_{\text{пл}}$ -16,1°; $T_{\text{кип}}$ 205,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; LD_{50} : 3249 (крысы, п/о), 2462 (мыши, п/о); Лит.: [971] 78-79, [1045] 482-483, [227] 353

3126. **О-(дихлорметиленимидо)-О-метил-фторфосфат** $\text{Cl}_2\text{C}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$; М 209,900; CAS 17642-31-8; Пл.: ; Давл. паров: 2 (57,2°); Лит.: [85] 37

3127. **О-(дихлорметиленимидо)-О-этил-фторфосфат** $\text{Cl}_2\text{C}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OC}_2\text{H}_5$; М 223,955; CAS 17642-32-9; Пл.: ; Давл. паров: 4 (87,2°); Лит.: [85] 39

3128. **дихлор-оксид-азота(V) гексахлорантимонат** $\text{ONCl}_2(\text{SbCl}_6)$; М 435,390; $T_{\text{разл}}$ 145°; Лит.: [947] 61

3129. **1,3-дихлор-2-пропанол** маслянистая ж. $\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$; М 128,985; $T_{\text{кип}}$ 183-185°; LD_{50} : 93 (мыши, п/о); Лит.: [438] 397, [971] 318-319; Синт.: [999] 213-215

3130. **1,1-дихлор-2-пропанон** (несимм-дихлорацетон) бц. ж. $\text{Cl}_2\text{CHCOCH}_3$; М 126,960; $T_{\text{кип}}$ 120°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [77] 732, [971] 322-323, [1045] 908-909

3131. **1,3-дихлор-2-пропанон** (симм-дихлорацетон) пластинчатые крист. $\text{ClCH}_2\text{COCH}_2\text{Cl}$; М 126,960; $T_{\text{пл}}$ 45°; $T_{\text{кип}}$ 173,4°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; LD_{50} : 25 (, п/о); Лит.: [77] 732, [971] 322-323, [1045] 908-909, [1118] 12; Синт.: [999] 211-213

3132. **транс-1,3-дихлорпропен** $\text{ClCH}_2\text{CH}=\text{CHCl}$; М 110,970; $T_{\text{кип}}$ 112°; Лит.: [971] 328-329

3133. **цис-1,3-дихлорпропен** $\text{ClCH}_2\text{CH}=\text{CHCl}$; М 110,970; $T_{\text{кип}}$ 104,3°; Лит.: [971] 328-329

3134. **дихлорсилан** бц. г. SiH_2Cl_2 ; М 101,007; $T_{\text{пл}}$ -122°; $T_{\text{кип}}$ 8,3°; Лит.: [655] 170, [734] 604

3135. **2,6-дихлортиобензамид** (префикс, хлортиамид) бел. крист. $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{C}(\text{S})\text{NH}_2$; М 206,092; $T_{\text{пл}}$ 151-152°; Раств.: вода: 0,094 (20°); Лит.: [677] 199

3136. **дихлортрииода гексахлорантимопат** $\text{I}_3\text{Cl}_2[\text{SbCl}_6]$; М 786,097; $T_{\text{пл}}$ 47°; Лит.: [480] 186

3137. **дихлоруксусная кислота** бц. ж. CHCl_2COOH ; М 128,940; $T_{\text{пл}}$ 10,8°; $T_{\text{кип}}$ 194°; Раств.: вода: 8,63 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,5773 (15°, к в.15, ж.), 1,5634 (20°, к в.4, ж.); $\text{pK}_a(1) = 1,25$ (25°, вода); Лит.: [630] 729-730, [1045] 1026-1027, [1046] 88, [291] 77-79, [352] 118; Синт.: [893] 96-97

3138. **N-(3,4-дихлорфенилазо)тиомочевина** (хлорпромурит) $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{N}=\text{NNHCSNH}_2$; М 249,120; $T_{\text{пл}}$ 145°; Раств.: вода: пл.р.; AD_{50} : 0,5 (); Лит.: [886] 130-131

3139. **2-(2,6-дихлорфениламино)имидазолин** $\text{C}_9\text{H}_9\text{Cl}_2\text{N}_3$; М 230,094; $T_{\text{пл}}$ 130°; Лит.: [833]; Синт.: [833]

3140. **2-(2,6-дихлорфениламино)имидазолина гидрохлорид** (гемитон, катапресан, клонидин, клофелин, нормопрессан, хлофазолин) бел. крист. $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{Cl}_3\text{N}_3$; М 266,570; CAS 4205-91-8; $T_{\text{пл}}$ 314°; $T_{\text{разл}}$ 316°; Раств.: вода: 7 (20°), 50 (100°), эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: 20 (78°); AD_{50} : 236 (крысы-самки, в/б), 190 (крысы-самки, в/ж), 21,2 (крысы-самцы, в/б, при температуре окружающего воздуха 32 С), 70 (крысы-самцы, в/б), 126 (крысы-самцы, в/ж), 33,8 (мышы-самки, в/б, при температуре окружающего воздуха 32 С), 60,3 (мышы-самки, в/ж, при температуре окружающего воздуха 32 С), 166 (мышы-самки, в/б), 192 (мышы-самки, в/ж), 24,7 (мышы-самцы, в/ж, при температуре окружающего воздуха 32 С), 104 (мышы-самцы, в/б), 135 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [1442] 410, [223] 523, [243] 514-515, [298] 372-373, [412] 218-219, [1088] 9-11, [1106] 35-36, [1527] 208-211; Синт.: [1527] 210-211

3141. **2-(2,6-дихлорфениламино)фенилуксусная кислота** (диклофенак) крист. $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 296,150; CAS 15307-86-5; $T_{\text{пл}}$ 156-158°; AD_{50} : 62,5 (крысы, п/о), 170 (мышы, п/о); Лит.: [62] 533-534, [223] 629-630

3142. **О,О-ди(4-хлорфенил)-N-ацетиминоамидотиофосфат** бел. крист. $(\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{NHC}(\text{CH}_3)=\text{NH}$; М 375,210; $T_{\text{пл}} 105^\circ$; ЛД_{50} : 25 (крысы, накожно), 7,5 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [440] 202

3143. **2,4-дихлорфеноксиуксусная кислота** (2,4-Д) бел. крист. $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOH}$; М 221,038; CAS 94-75-7; $T_{\text{пл}} 141^\circ$; Раств.: вода: 0,054 (20°), эф.: р.; Пл.: 1,565 (30°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,4 (160°); $\text{pK}_a(1) = 2,64$ (25°, вода); ЛД_{50} : 590 (б. крысы, в/ж), 360 (б. мыши, в/ж), 100 (собаки, в/ж); Лит.: [439] 127-130, [445] 127-129, [233] 2761-2763, [234] 3517-3521, [331] 450-451, [524] 549, [677] 229-233, [678] 44

3144. **3,4-дихлорфеноксиуксусная кислота** (3,4-Д) $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOH}$; М 221,040; $T_{\text{пл}} 138^\circ$; Раств.: вода: 0,04576 (25°); Лит.: [331] 452

3145. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты бутиловый эфир** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 277,144; $T_{\text{пл}} 9^\circ$; Раств.: вода: 0,001523; ЛД_{50} : 386-640 (б. мыши, п/о); Лит.: [439] 202-203, [331] 848, [677] 233

3146. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты изопропиловый эфир** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$; М 263,117; CAS 94-11-1; $T_{\text{пл}} 24^\circ$; $T_{\text{кип}} 139^\circ$; Раств.: вода: 0,002736; Лит.: [331] 733, [677] 233

3147. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты метиловый эфир** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOCH}_3$; М 235,064; $T_{\text{пл}} 43^\circ$; Раств.: вода: 0,018; Лит.: [331] 554, [677] 233

3148. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты пентиловый эфир** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 291,170; $T_{\text{пл}} 15^\circ$; Лит.: [677] 233

3149. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты этиловый эфир** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; М 249,091; $T_{\text{пл}} 15,2-15,4^\circ$; Раств.: вода: 0,0063; Лит.: [331] 647, [677] 233

3150. **2-(2,4-дихлорфенокси)-5-хлорфенол** (triclosan, триклозан) $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OC}(\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH})$; М 289,540; $T_{\text{пл}} 55-57^\circ$; Раств.: вода: 0,001 (20°), орг. р-ли: р.; ЛД_{50} : 3700 (крысы, п/о), 29 (крысы, в/в), 4530 (мыши, п/о); Лит.: [223] 2105-2106, [287] 863, [331] 813

3151. **2,4-дихлорфенол** бц. игольчатые крист. (р.п. бензол) $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 163,001; $T_{\text{пл}} 45^\circ$; $T_{\text{кип}} 210^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,46 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 7,85$ (25°, вода); ЛД_{50} : 480 (крысы, п/о); Лит.: [438] 406-407, [441] 242-247, [1045] 1046-1047

3152. **2,6-дихлорфенол** бц. игольчатые крист. $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$; М 163,001; $T_{\text{пл}} 67^\circ$; $T_{\text{кип}} 220^\circ$; Раств.: вода: 0,2625 (25°), эф.: р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 6,78$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1048-1049, [331] 209

3153. **3,4-дихлорфенол** $C_6H_3Cl_2OH$; М 163,001; CAS 95-77-1; $T_{пл}$ 68°; $T_{кип}$ 253°; Раств.: вода: 0,9256 (25°); pK_a (1) = 8,63 (25°, вода); Лит.: [233] 2901-2902, [331] 209

3154. **дихлорформоксим** (СХ, phosgene oxime, фосген-ноксим) бц. призматические крист. $Cl_2C=NOH$; М 113,940; CAS 1794-86-1; $T_{пл}$ 35-40°; $T_{кип}$ 129°; $T_{раза}$ 128°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [105] 38-41, [734] 514, [1397] 207

3155. **дихлорфосфорная кислота** бц. ж. $HOPOCl_2$; М 134,887; $T_{пл}$ -28°; Лит.: [655] 149, [734] 456-457

3156. **1,1-дихлорэтан** (этилидендихлорид) бц. ж. CH_3CHCl_2 ; М 98,970; $T_{пл}$ -96,98°; $T_{кип}$ 57,28°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,55 (20°), 0,5163 (50°), эф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Пл.: 1,1757 (20°, к в.4, ж.); n 1,4164 (20°); Давл. паров: 100 (7,2°), 400 (39,8°); ДП: 10,46 (25°); Дип.: 2,06 (20°); Пов.нат.: 24,19 (25°); C_p^0 : 111,3 (ж); $\Delta H_{кип}$: 31,87; $T_{крит}$: 261,5; $P_{крит}$: 5,07; Лит.: [291] 99, [332] 29, [900] 147-148

3157. **1,2-дихлорэтан** (дихлорэтан, этилендихлорид) бц. ж. $ClCH_2CH_2Cl$; М 98,950; $T_{пл}$ -35,87°; $T_{кип}$ 83,47°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,92 (0°), 0,81 (20°), 0,865 (25°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,2576 (17°, г/см³, ж.), 1,257 (20°, к в.4, ж.); n 1,4448 (20°); Давл. паров: 20 (63°); ДП: 10,36 (20°); Дип.: 1,75 (20°); Вязк.: 0,73 (30°), 0,887 (15°); Пов.нат.: 23,4 (35°), 32,23 (20°); ΔH_{298}^0 : -166,1 (ж); ΔG_{298}^0 : -80,33 (ж); S_{298}^0 : 208,53 (ж); C_p^0 : 129 (ж); $\Delta H_{пл}$: 0,87; $\Delta H_{кип}$: 31,45; ΔD_{50} : 770 (крысы, п/о); $T_{крит}$: 288; $P_{крит}$: 5,37; Лит.: [1045] 1142-1143, [291] 98-99, [332] 30

3158. **ди(2-хлорэтил)амина гидрохлорид** $HN(CH_2CH_2Cl)_2 \cdot HCl$; М 178,490; CAS 821-48-7; $T_{пл}$ 214-215°; Лит.: [22] 133; Синт.: [951] 27

3159. **dl-3-(4-(ди(2-хлорэтил)амино)фенил)-2-аминопропановой кислоты гидрохлорид** (сарколизин) бел. крист. $HOOCN(NH_2)CH_2C_6H_4N(CH_2CH_2Cl)_2 \cdot HCl$; М 341,661; $T_{пл}$ 177-178°; Раств.: вода: л.р. (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; ΔD_{50} : 52 (б. крысы, в/ж), 44,6 (б. мыши, в/ж); Лит.: [439] 299, [1447] 516, [379] 148, [894] 35-44

3160. **3-(4-(ди(2-хлорэтил)амино)фенил)бутановая кислота** (хлорбутин) бел. крист. $(ClCH_2CH_2)_2NC_6H_4CH_2CH_2CH_2COOH$; М 304,210; $T_{пл}$ 65°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 148

3161. **О,О-ди-(2-хлорэтил)-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил) фосфат** (галоксон) $C_{14}H_{14}Cl_3O_6P$; М 415,590; $T_{пл}$ 90°; ΔD_{50} : 900 (крысы, п/о); Лит.: [62] 649-650, [1049] 530-531

3162. **дихлотиазид** (6-хлор-7-сульфамидо-3,4-дигидро-1,2,4-бензотиадиазин-1,1-диоксид) бел. крист. $C_7H_8ClN_3O_4S_2$; М 297,740; $T_{\text{пл}}$ 260°; $T_{\text{разл}}$ 260°; Раств.: ацетон: л.р., вода: 0,0722 (25°), 0,08337 (30°), ДМФА: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; $pK_a(1) = 7,9$ (25°, вода); $pK_a(2) = 9,2$ (25°, вода); LD_{50} : 2750 (крысы, п/о), 990 (крысы, в/в), 1175 (мыши, п/о), 590 (мыши, в/в), 250 (собаки, в/в); Лит.: [223] 1019-1020, [331] 392, [379] 318-319, [669] 478-480

3163. **дихрома борид** черн. Cr_2B ; М 114,803; $T_{\text{пл}}$ 1870°; Лит.: [655] 99

3164. **дихрома нитрид** черн. Cr_2N ; М 117,999; $T_{\text{пл}}$ 1650°; ΔH_{298}^0 : -129 (г); ΔG_{298}^0 : -101 (г); S_{298}^0 : 50 (г); Лит.: [655] 100

3165. **дидерия диоксид-сульфид** коричневл. Ce_2O_2S ; М 344,296; $T_{\text{пл}}$ 1950°; Лит.: [735] 85-86

3166. **дидерия силицид** Ce_2Si ; М 308,318; $T_{\text{пл}}$ 1380°; Лит.: [974] 174

3167. **дидерия тетрасульфид** черно-коричн. Ce_2S_4 ; М 408,492; $T_{\text{разл}}$ 720°; Лит.: [735] 85-86

3168. **дидерия трикарбид** Ce_2C_3 ; М 316,264; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Лит.: [974] 172

3169. **дициан** (суаноген, циан) бц. г. $(CN)_2$; М 52,040; $T_{\text{пл}}$ -34,4°; $T_{\text{кип}}$ -21,2°; Раств.: вода: 1,05 (20°), эф.: 1,17 (18°), укс.: р., этанол: 0,54 (80°); Пл.: 0,002335 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-95,5°), 10 (-76,6°), 100 (-51,5°); Вязк.: 0,0094 (0°), 0,0128 (100°); ΔH_{298}^0 : 307,3 (г); ΔG_{298}^0 : 309,2 (г); S_{298}^0 : 241,8 (г); C_p^0 : 56,82 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 8,11; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 23,33; $T_{\text{крит}}$: 127; $P_{\text{крит}}$: 6; Лит.: [440] 267-268, [1445] 354, [289] 216, [332] 44, [498] 55, [620] 140-141, [734] 522, [900] 51; Синт.: [962] 321, [962] 321-322

3170. **1,4-дицианатобензол** $C_6H_4(OCN)_2$; М 160,130; $T_{\text{пл}}$ 115-116°; Лит.: [1258] 537

3171. **дицианацетилен** (ацетилендикарбоновой кислоты динитрил) моноклинные крист. NC-CC-CN; М 76,057; $T_{\text{пл}}$ 20,5-21°; $T_{\text{кип}}$ 76-76,5°; Пл.: 1,017 (20°, к в.4, т.); ΔH_{298}^0 : 533,5 (г); S_{298}^0 : 290,1 (г); C_p^0 : 85,89 (г); Лит.: [77] 23, [1445] 357, [34] 269, [734] 554, [1259] 712-715, [1278] 662-665

3172. **дицианбутадин** бел. крист. NC-CC-CC-CN; М 100,079; $T_{\text{пл}}$ 64,5-65,5°; $T_{\text{кип}}$ 154°; Лит.: [1445] 357, [1259] 715

3173. **дициандиазометан** $(NC)_2CN_2$; М 92,060; $T_{\text{пл}}$ 75°; Лит.: [1278] 670, [1389] 191-192

3174. **дициандиамид** (N-цианогуанидин) бц. моноклинные крист. $(H_2N)_2C=NCN$; М 84,080; $T_{\text{пл}}$ 209-211°; Раств.: вода: 1,283

(0°), 3,101 (20°), 4,762 (30°), 7,236 (40°), 15,97 (60°), 27,54 (80°),
эф.: 0,0006 (0°), 0,0015 (25°), 0,0026 (35,3°), этанол: 0,937 (0°),
1,26 (13°), 1,7 (26,4°), 4,13 (60,1°); ΛD_{50} : 1000 (б. мыши, в/ж);
Лит.: [440] 272-273, [1442] 107, [291] 99, [332] 31-32, [734]
524-525, [1100] 40

3175. **дициандиамида перхлорат** $C_2H_5ClN_4O_4$; М 184,540;
 $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: 0,07 (17°); Лит.: [289] 216, [1513] 156

3176. **1,2-дицианобензол** (фталодинитрил) $C_6H_4(CN)_2$;
М 128,131; $T_{пл}$ 141°; ΛD_{50} : 1000 (б. крысы, в/ж), 34,5 (крысы,
в/б); Лит.: [439] 122, [1445] 195, [1447] 636

3177. **1,3-дицианобензол** бц. крист. $C_6H_4(CN)_2$; М 128,131;
 $T_{пл}$ 162°; ΛD_{50} : 481,3 (крысы, в/б); Лит.: [1445] 195

3178. **1,4-дицианобензол** (1,4-dicyanobenzene, terephthalonitrile, терефталонитрил) бц. крист. $C_6H_4(CN)_2$; М 128,131; $T_{пл}$ 222°;
Раств.: вода: 0,008931 (25°); ΛD_{50} : 698,6 (крысы, в/б); Лит.:
[1445] 195

3179. **дицианфуроксан** $C_4N_4O_2$; М 136,070; $T_{пл}$ 40°; $T_{кип}$ 200°;
Лит.: [1483] 380

3180. **дициклогексиламин** $(C_6H_{11})_2NH$; М 181,318; $T_{пл}$ -0,1°;
 $T_{кип}$ 255,8°; Лит.: [971] 208-209

3181. **дициклогексилкарбодиимид** крист. $C_6H_{11}N=C=NC_6H_{11}$;
М 206,330; $T_{пл}$ 35-36°; Лит.: [1189] 491; Синт.: [452] 39

3182. **О,О-дициклогексилфторфосфат** бц. подвижная ж.
 $(C_6H_{11}O)_2P(O)F$; М 264,273; Давл. паров: 0,3 (116°), 3 (120°); Лит.:
[1026] 15, 74, [1397] 268

3183. **дициклогексилэтиламин** $C_2H_5N(C_6H_{11})_2$; М 209,370;
Давл. паров: 16 (125°); Лит.: [786] 301; Синт.: [786] 301

3184. **ди(циклопентаденил)гафния дихлорид** бел.
 $(C_5H_5)_2HfCl_2$; М 379,582; $T_{пл}$ 231,5°; Лит.: [655] 113

3185. **ди(циклопентаденил)дикарбонилдиникель** тем-
но-зелен. $(C_5H_5)_2Ni_2(CO)_2$; М 244,900; $T_{пл}$ 139°; $T_{разл}$ 139-180°;
Лит.: [655] 144

3186. **ди(циклопентаденил)дикарбонилтитан** красно-
коричнев. $(C_5H_5)_2Ti(CO)_2$; М 234,074; $T_{разл}$ >90°; Лит.: [655] 178,
[734] 656

3187. **ди(циклопентаденил)железо** (ферроцен) оранжев.
крист. $(C_5H_5)_2Fe$; М 186,031; $T_{пл}$ 173°; Раств.: вода: 0,0006304
(25°); ΔH_{298}^0 : -154,8 (т); ΛD_{50} : 380-930 (б. мыши, п/о), 1190-2660
(крысы, п/о); Лит.: [1445] 87, [106] 1703, [331] 645, [480] 435-
438, [590] 788-789, [734] 552, [855], [649]

3188. **ди(циклопентадиенил)ниобия дихлорид** бур. $(C_5H_5)_2NbCl_2$; M 293,999; $T_{\text{разл}} >400^\circ$; Лит.: [655] 142
3189. **ди(циклопентадиенил)осмий** светло-желт. $(C_5H_5)_2Os$; M 320,416; $T_{\text{пл}} 229,5^\circ$; Лит.: [655] 147
3190. **ди(циклопентадиенил)рутений** желт. $(C_5H_5)_2Ru$; M 231,256; $T_{\text{пл}} 199-200^\circ$; Лит.: [655] 163, [735] 399; Синт.: [145] 61-63
3191. **ди(циклопентадиенил)тетракарбонилдиородий** красн. $(C_5H_5)_2Rh_2(CO)_4$; M 448,038; $T_{\text{разл}} 123^\circ$; Лит.: [735] 388
3192. **ди(циклопентадиенил)тетракарбонилдирутений** оранжев. $(C_5H_5)_2Ru_2(CO)_4$; M 444,367; $T_{\text{пл}} 185^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [655] 163, [735] 388
3193. **ди(циклопентадиенил)технеций** ярко-желт. $(C_5H_5)_2Tc$; M 229,093; $T_{\text{пл}} 155^\circ$; Лит.: [655] 176
3194. **ди(циклопентадиенил)титан** темно-зелен. $(C_5H_5)_2Ti$; M 178,053; $T_{\text{пл}} 173^\circ$; Лит.: [655] 178
3195. **ди(циклопентадиенил)титана(IV) дихлорид** красн. $(C_5H_5)_2TiCl_2$; M 248,959; $T_{\text{пл}} 289-291^\circ$; Лит.: [655] 178
3196. **ди(циклопентадиенил)титана(III) хлорид** бур. $(C_5H_5)_2TiCl$; M 213,506; $T_{\text{пл}} 283^\circ$; Лит.: [655] 178, [734] 656
3197. **ди(циклопентадиенил)трикарбонилдиородий** красн. $(C_5H_5)_2Rh_2(CO)_3$; M 420,028; $T_{\text{пл}} 139^\circ$; Лит.: [655] 162
3198. **ди(циклопентадиенил)хром** красн. $Cr(C_5H_5)_2$; M 182,182; $T_{\text{пл}} 173,5^\circ$; Лит.: [655] 99
3199. **ди(циклопентадиенил)циркония дихлорид** бел. $(C_5H_5)_2ZrCl_2$; M 292,316; $T_{\text{пл}} 243,5^\circ$; Лит.: [655] 190
3200. **дициркония силицид** сер. Zr_2Si ; M 210,530; $T_{\text{пл}} 1630^\circ$; Лит.: [428] 229, [655] 191
3201. **диэтаноламин** (2,2'-диоксидиэтиламин, 2,2'-иминодиэтанол, диэтилоламин) призматические крист. $NH(CH_2CH_2OH)_2$; M 105,140; CAS 111-42-2; $T_{\text{пл}} 28^\circ$; $T_{\text{кип}} 268^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0966 (20° , к в.4, т.); LD_{50} : 2200 (кролики, в/ж), 3460 (крысы, в/ж), 2200 (морские свинки, в/ж), 3300 (мышы, в/ж); Лит.: [1045] 664-665, [1142] 42
3202. **диэтанолнитраминдинитрат** (3-нитро-3-азапентан-1,5-динитрат, ДИНА) бц. крист. $O_2NN(CH_2CH_2ONO_2)_2$; M 240,120; $T_{\text{пл}} 52,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 165^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: н.р., метанол: р., петр. эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., укс.: р.; Пл.: 1,67 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1442] 109
3203. **диэтиламин** бц. ж. $(C_2H_5)_2NH$; M 73,140; CAS 109-89-7; $T_{\text{пл}} -48^\circ$; $T_{\text{кип}} 56,3^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.:

0,7056 (20°, г/см³, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,93 (25°, вода); LD_{50} : 540 (крысы, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 223,3; $P_{\text{крит}}$: 3,71; Лит.: [291] 278-280, [900] 148, [1142] 41; Синт.: [469] 92-93

3204.диэтиламина гидрохлорид (диэтиламин солянокислый) крист. $(C_2H_5)_2NH \cdot HCl$; M 109,598; $T_{\text{пл}}$ 220°; $T_{\text{кип}}$ 330°; Раств.: вода: 232 (25°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,041 (21°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 664-665

3205.диэтиламина 2,5-дигидроксibenзолсульфонат (дицинон, этамзилат) бел. крист. $HOC_6H_3(OH)SO_3 \cdot H_2N(C_2H_5)_2$; M 263,312; CAS 2624-44-4; $T_{\text{пл}}$ 130°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; LD_{50} : 8606 (крысы-самки, в/ж), 8147 (крысы-самцы, в/ж), 3500 (морские свинки, в/ж), 2975 (мышы-самки, в/б), 8382 (мышы-самки, в/ж), 10000 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [918] 1058-1059, [223] 792, [669] 472-473, [1089] 40

3206.1-диэтиламино-2-пропанол $CH_3CH(OH)CH_2N(C_2H_5)_2$; M 131,216; $T_{\text{кип}}$ 158-159°; Раств.: этанол: р.; Пл.: 0,8511 (20°, к в.0, ж.); n 1,4255 (20°); Давл. паров: 22 (63°); Лит.: [971] 316-317

3207.1-диэтиламино-1H-тетразол $(C_2H_5)_2NN_4CH$; M 141,170; Давл. паров: 0,02 (56°); Лит.: [108] 712; Синт.: [108] 712

3208.2-(диэтиламино)этанол бц. ж. $(C_2H_5)_2NCH_2CH_2OH$; M 117,190; $T_{\text{пл}}$ -65°; $T_{\text{кип}}$ 163°; Лит.: [1442] 112

3209.S-диэтиламиноэтил-диэтилтиофосфинат $C_{10}H_{24}NOPS$; M 237,342; Давл. паров: 0,02 (81°); LD_{50} : 1 (мышы, в/б); Лит.: [1397] 343, [1510] 376

3210.1-(2-диэтиламиноэтил)-4-метилтиоксантона гидрохлорид (мирацил Д) желт. крист. $C_{20}H_{25}ClN_2OS$; M 376,940; $T_{\text{пл}}$ 195°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1049] 896-897

3211.диэтиламония 5-метилтетразолат $(CH_3CH_2)_2NH_2CN_4CH_3$; M 157,220; $T_{\text{пл}}$ 70°; Лит.: [319] 102

3212.N,N-диэтиланилин $C_6H_5N(C_2H_5)_2$; M 149,233; $T_{\text{пл}}$ -38,8°; $T_{\text{кип}}$ 217°; Лит.: [971] 22-23; Синт.: [461] 154-155, [644] 49

3213.5,5-диэтилбарбитуровая кислота (barbital, барбитал) бел. крист. $(C_2H_5)_2C(CONH)_2CO$; M 184,190; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: 1-бутанол: 5,06 (25°), вода: 0,35 (0°), 0,67 (20°), 0,8105 (30°), 1,029 (40°), 8 (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; pK_a (1) = 7,43 (25°, вода); LD_{50} : 600 (мышы, п/о); Лит.: [1049] 840-841, [218] 73, [223] 179, [227] 337, [331] 511-512, [379] 307

3214.1,2-диэтилбензол $CH_3CH_2C_6H_4CH_2CH_3$; M 134,218; CAS 135-01-3; $T_{\text{пл}}$ -31°; $T_{\text{кип}}$ 183°; Раств.: вода: 0,007114 (20°); Лит.: [331] 680

3215. **1,3-диэтилбензол** (м-диэтилбензол) бц. ж. $C_6H_4(C_2H_5)_2$; М 134,218; $T_{пл} -83,92^\circ$; $T_{кип} 181,1^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 510-511

3216. **1,4-диэтилбензол** $C_2H_5C_6H_4C_2H_5$; М 134,218; $T_{пл} -42,85^\circ$; $T_{кип} 183,8^\circ$; Раств.: вода: 0,002483 (20°); LD_{50} : 1200 (б. мыши, в/ж); Лит.: [331] 680, [780] 234

3217. **диэтилбериллий** ж. $Be(C_2H_5)_2$; М 67,134; $T_{пл} -12^\circ$; Лит.: [735] 494, [1170] 947-948

3218. **3,3-диэтилгексан** $CH_3CH_2C(C_2H_5)_2CH_2CH_2CH_3$; М 142,282; $T_{кип} 166,2-166,3^\circ$; Лит.: [765] 36-37

3219. **3,4-диэтилгексан** $(C_2H_5)_2CHCH(C_2H_5)_2$; М 142,282; $T_{кип} 162^\circ$; Лит.: [1044] 659

3220. **О, О-диэтил-S-1-гексинил-тиофосфат** $(C_2H_5O)_2P(O)SCC(CH_2)_3CH_3$; М 250,290; Пл.: 1,0758 (20°, г/см³, ж.); n 1,4705 (20°); Давл. паров: 0,001 (104°); LD_{50} : 0,45 (б. мыши, п/к); Лит.: [1333] 1749, 1770

3221. **3,3-диэтилгептан** $(CH_3CH_2)_3CCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 156,308; $T_{кип} 186,7^\circ$; Лит.: [765] 42-43

3222. **N,N-диэтилгидроксиламин** $(C_2H_5)_2NOH$; М 89,136; $T_{пл} 10^\circ$; $T_{кип} 133^\circ$; Лит.: [77] 795

3223. **N,O-диэтилгидроксиламин** $C_2H_5NHOC_2H_5$; М 89,136; $T_{кип} 83^\circ$; Лит.: [77] 795

3224. **О,О-диэтил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-наметил)дитиофосфат** (азинфосэтил, байер 16259, гузатион А, этилгутион) бц. игольчатые крист. $C_{12}H_{16}N_3O_3PS_2$; М 345,377; $T_{пл} 53^\circ$; Раств.: вода: 0,00067 (10°), 0,00105 (20°), 0,00247 (30°); LD_{50} : 17 (крысы, п/о); Лит.: [630] 522, [1049] 532-533, [331] 863

3225. **диэтилдисульфид** маслянистая ж. $C_2H_5SSC_2H_5$; М 122,252; $T_{кип} 151,4^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 1138-1139

3226. **О,S-диэтилдитиокарбонат** $C_2H_5OC(S)SC_2H_5$; М 150,300; Давл. паров: 12 (76°); Лит.: [771] 638

3227. **S,S-диэтилдитиокарбонат** $(CH_3CH_2S)_2CO$; М 150,300; $T_{кип} 197^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [77] 1060, [971] 206-207

3228. **диэтилдифторсиликат** $(C_2H_5O)_2SiF_2$; М 156,203; $T_{кип} 83-83,5^\circ$; Лит.: [1405] 122

3229. **О,О-диэтил-S-(2,5-дихлорфенилтиометил)дитиофосфат** (Г-28029, фенкаптон) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2SC_6H_3Cl_2$;

М 377,310; Давл. паров: 0,001 (120°); ΔD_{50} : 150 (крысы, п/о); Лит.: [440] 197-198, [1049] 564-565, [582] 19, [1510] 360-361

3230. О,О-диэтил-О-(2,4-дихлорфенил)тиофосфат (ВЦ-13, дихлорфентион) $(C_2H_5O)_2P(S)OC_6H_3Cl_2$; М 315,150; Раств.: вода: 0,0245 (25°); Давл. паров: 0,2 (122°); ΔD_{50} : 400 (крысы, п/о); Лит.: [440] 184-185, [1049] 530-531

3231. О,О-диэтил-О-(2,2-дихлор-1-(2-хлорэтокс)винил) фосфат (форстенон) $(C_2H_5O)_2P(O)OC(OCH_2CH_2Cl)=CCl_2$; М 327,530; Давл. паров: 1 (124°); ΔD_{50} : 9 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 566-567, [1510] 63-64

3232. О,О-диэтил-S-(2-диэтиламиноэтил)тиофосфат (VG, amiton, амитон, тетрап) бц. ж. $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 269,300; CAS 78-53-5; $T_{кип}$ 315°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: л.р.; Пл.: 1,048 (25°, г/см³, ж.); n 1,5075 (20°); Давл. паров: 0,00054 (25°), 0,01 (80°), 0,2 (97°), 2 (134°); ΔD_{50} : 0,5 (мышы, в/б); Лит.: [105] 88-91, [1397] 342-343

3233. О,О-диэтил-S-(2-диэтиламиноэтил)тиофосфата гидрооксалат (P-5158, P-6199, амитон, инферно, тетрап) крист. $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot (COOH)_2$; М 269,340; $T_{пл}$ 100°; Раств.: вода: х.р., орг. р-ли: р.; n 1,5075 (19°); Давл. паров: 2 (134°); ΔD_{50} : 6 (крысы, п/о), 2 (крысы, нажно); Лит.: [227] 227, [1397] 343

3234. диэтиленгликоль (2,2'-диоксидиэтиловый эфир, этилендигликоль) бц. ж. $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$; М 106,120; $T_{пл}$ -10,45°; $T_{кип}$ 244,8°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,132 (6°, г/см³, ж.), 1,1177 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -626,8 (ж); $\Delta H_{пл}$: 13,46; $\Delta H_{кип}$: 37,01; $T_{всп}$: 134; $T_{свояп}$: 379,5; $\Delta H_{сгор}$: 2374; ΔD_{50} : 13300 (б. мышы, п/о), 2690 (кролики, п/о), 1565 (крысы, п/о), 14000 (морские свинки, п/о); Лит.: [1045] 664-665, [1442] 110, [528] 18, 117-144, [878] 68-69

3235. диэтиленгликольдинитрат бц. ж. $O(CH_2CH_2ONO_2)_2$; М 188,050; $T_{пл}$ 3°; $T_{кип}$ 244°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,4 (20°), эф.: х.р., метанол: х.р., нитроглицерин: х.р., сероуглерод: пл.р., тетрахлорметан: пл.р., хлф.: х.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,385 (20°, г/см³, ж.); n 1,4517 (20°); ΔH_{298}^0 : -415 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 2300; Лит.: [440] 122-123, [1442] 110

3236. диэтиленгликоля диметиловый эфир (диглим) $CH_3OCH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_3$; М 134,174; Давл. паров: 756,6 (161°); Лит.: [77] 828, [318] 499, [1385] 275

3237. диэтиленгликоля этиловый эфир (карбитол, этилкарбитол) бц. ж. $C_2H_5OCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$; М 134,174;

$T_{\text{кип}}$ 201,9°; Раств.: вода: 48,43 (4,5°); Лит.: [77] 828, [438] 459, [1045] 666-667, [1447] 194, [331] 334

3238. **диэтилететрахлордиплатина(II)** оранжев. $[\text{Pt}_2(\text{C}_2\text{H}_4)_2\text{Cl}_4]$; М 588,074; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [655] 156, [735] 396

3239. **диэтилентриамин** бц. ж. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 103,200; $T_{\text{пл}}$ -39°; $T_{\text{кип}}$ 206,7°; pK_{BH^+} (1) = 10,101 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 9,386 (25°, вода); pK_{BH^+} (3) = 4,889 (25°, вода); ΔD_{50} : 1080 (б. крысы, в/ж), 600 (морские свинки, п/о); Лит.: [1442] 110, [1503] 130-131

3240. **диэтилзолота(III) ацетилацетонат** $\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 354,197; $T_{\text{пл}}$ 10°; Лит.: [1231] 1217, [1504] 126

3241. **диэтилзолота(III) бромид** бц. игольчатые крист. $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{AuBr}$; М 334,993; $T_{\text{пл}}$ 58°; $T_{\text{раза}}$ 70°; Лит.: [1470] 517, [480] 521, [1231] 1215, [1504] 125-127

3242. **диэтилзолота(III) оксалат** бц. игольчатые крист. $(\text{COO}(\text{C}_2\text{H}_5)_2)_2$; М 598,197; $T_{\text{пл}}$ 81°; $T_{\text{раза}}$ 120°; Лит.: [1231] 1217, 1219-1220

3243. **диэтилпропиламин** $(\text{CH}_3)_2\text{CHN}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 115,217; $T_{\text{кип}}$ 108°; Лит.: [417] 418; Синт.: [417] 418

3244. **О,О-диэтил-S-(N-изопропилкарбамилметил)дитиофосфат** (L-343, протоат, фак-20, фостион МР) $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CONHCH}(\text{CH}_3)_2$; М 285,370; $T_{\text{пл}}$ 28,5°; Раств.: вода: 0,25 (20°); ΔD_{50} : 15 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 564-565, [331] 619

3245. **О,О-диэтил-О-(2-изопропил-4-метилпиримидин-6-ил)дитиофосфат** (Г-24480, базадin, базудин, диазинон, экзодин) $\text{C}_{12}\text{H}_{21}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}$; М 304,350; Раств.: вода: 0,00711 (10°), 0,00535 (20°), 0,00437 (30°); Давл. паров: 1 (125°); ΔD_{50} : 300 (крысы, п/о); Лит.: [440] 185-186, [1049] 536-537, [331] 879, [582] 14

3246. **О,О-диэтил-S-(изопропилтиометил)дитиофосфат** $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{SCH}(\text{CH}_3)_2$; М 274,410; $T_{\text{кип}}$ 52°; Раств.: вода: 0,005 (20°); ΔD_{50} : 4 (); Лит.: [886] 138-139

3247. **диэтилкадмий** $\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 170,530; $T_{\text{пл}}$ -21°; $T_{\text{кип}}$ 64°; ΔH_{298}^0 : 54,4 (ж); Лит.: [480] 541, [735] 495, [1054] 121

3248. **диэтилкарбонат** бц. ж. $\text{CO}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$; М 118,140; $T_{\text{пл}}$ -43°; $T_{\text{кип}}$ 125,8°; Раств.: вода: 1,845 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9751 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 1570 (б. крысы, п/о); Лит.: [439] 145, [1045] 1020-1021, [1442] 323, [332] 169

3249. **О,О-диэтил-S-(карбэтоксиметил)дитиофосфат** (ацетион) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2COOC_2H_5$; М 272,320; Раств.: вода: г.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,17 (22°, г/см³, ж.); n 1,5 (22,5°); Давл. паров: 0,5 (109°); ЛД₅₀: 1100 (крысы, п/о); Лит.: [440] 196, [1049] 524-525

3250. **О,О-диэтил-S-(N-карбэтокси-N-метилкарбамилметил)дитиофосфат** (П-474, мекарбам, муритокс, мэйрфотокс-47) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2CON(CH_3)COOC_2H_5$; М 329,370; Т_{пл} 9°; Раств.: вода: 0,1 (20°); Давл. паров: 0,02 (144°); ЛД₅₀: 35 (крысы, п/о), 106 (мышы, п/о); Лит.: [440] 196-197, [1049] 546-547, [582] 19

3251. **О,О-диэтил-S-(карбэтоксиметил)тиофосфат** (ацетоксон, ацетофос) $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2COOC_2H_5$; М 256,260; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: х.р., эф.: р.; Пл.: 1,17 (22°, г/см³, ж.); n 1,4613 (24°); Давл. паров: 0,03 (95°), 0,5 (120°); ЛД₅₀: 500 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 524-525, [582] 17

3252. **диэтилмалоновая кислота** $(C_2H_5)_2C(COOH)_2$; М 160,168; Т_{пл} 125°; рK_a (1) = 2,15 (25°, вода); рK_a (2) = 7,47 (20°, вода); Лит.: [1046] 88, [1511] 600

3253. **О,О-диэтил-О-(4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (Е-838, потазан) бц. игольчатые крист. (р.п. лигроин) $C_{14}H_{17}O_5PS$; М 328,320; Т_{пл} 38°; ЛД₅₀: 42 (крысы, п/о), 15 (крысы, в/б), 98,5 (мышы, п/о), 15 (мышы, в/б); Лит.: [466] 8-11, [1510] 216-219

3254. **О,О-диэтил-О-(4-метилсульфинилфенил)тиофосфат** (байер 25141, дазанит, фенсульфотион) $(C_2H_5O)_2P(S)OC_6H_4SOCH_3$; М 308,360; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., бензол: р., вода: 0,154 (20°), метанол: р., тетрачлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; n 1,54 (25°); Давл. паров: 0,01 (140°); ЛД₅₀: 8 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 526-527, [677] 430-431

3255. **О,S-диэтил-метилтиофосфонат** (ЕА 5533) $C_5H_{13}O_2PS$; М 168,200; CAS 2511-10-6; Т_{пл} -8°; Т_{кип} 229°; Лит.: [85] 95

3256. **О,О-диэтилметилфосфонит** ж. $CH_3P(OC_2H_5)_2$; М 136,130; Раств.: бензол: р., вода: реаг., гексан: р., эф.: р.; Пл.: 0,912 (20°, г/см³, ж.); n 1,4168 (20°); Давл. паров: 50 (50°); Лит.: [1447] 194

3257. **N,N-диэтил-5-метокситриптамина гидрохлорид** бел. крист. $C_{15}H_{23}ClN_2O$; М 282,808; Т_{пл} 190-191°; Лит.: [15]

3258. **О,О-диэтил-О-нафталимидо-тиофосфат** (ЭНТ-24970, байер 22408) $C_{16}H_{16}NO_5PS$; М 365,340; Т_{пл} 160°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., толуол: р., этанол: р.; ЛД₅₀: 500 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 526-527

3259. **О,О-диэтил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат** (Е 605, ДНТФ, НИУИФ-100, ниран, паратион, тиофос, фолидол, фосферно, экатокс) $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 291,260; $T_{\text{пл}}$ 6,1°; Раств.: вода: 0,0024 (20°); Давл. паров: 0,05 (113°); ΔD_{50} : 45 (кролики, накожно), 13 (крысы, п/о), 4 (крысы, в/б), 25 (мышы, п/о), 11 (мышы, п/к), 5,5 (мышы, в/б); Лит.: [440] 183-184, [1049] 552-553, [331] 683, [466] 8-11, [582] 10, [1397] 344-347

3260. **О,О-диэтил-О-(4-нитрофенил)фосфат** (Е-600, минтакол, параоксон, фосфакол) ж. $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 259,200; Раств.: вода: 0,24 (25°); Пл.: 1,2667 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 6 (144°); ΔD_{50} : 5 (кролики, накожно), 3 (крысы, п/о), 0,44 (крысы, п/к), 0,7 (мышы, п/к); Лит.: [1049] 552-553, [466] 8-11, [1397] 344-347

3261. **3,7-диэтилнонан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$; М 184,361; Давл. паров: 18 (100,5°); Лит.: [1393] 38-39

3262. **диэтиловый эфир** (серный эфир, этиловый эфир, этоксиэтан) бц. ж. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$; М 74,120; $T_{\text{пл}}$ -116,3°; $T_{\text{кип}}$ 35,6°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 10,45 (0°), 9,92 (7,5°), 8,291 (10°), 6,5 (20°), 5,069 (30°), 2,9 (72°), 2,7 (82°), лигроин: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,7362 (0°, г/см³, ж.), 0,7248 (10°, г/см³, ж.), 0,7135 (20°, г/см³, ж.), 0,70778 (25°, г/см³, ж.), 0,7019 (30°, г/см³, ж.); n 1,3526 (20°); Давл. паров: 1 (-74,3°), 10 (-48,1°), 40 (-27,7°), 200 (2,2°), 400 (17°); $pK_{\text{BH}} + (1) = -3,59$ (20°, вода); ДП: 4,3 (25°); Дип.: 1,15 (20°); Вязк.: 0,242 (20°); Пов.нат.: 17,01 (20°); Ск.зв.: 206,5 (97,1°, состояние среды - газ); C_p^0 : 172 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 26,6; $T_{\text{всп}}$: -41; $T_{\text{свосп}}$: 164; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 2726,7; ΔD_{50} : 1760 (б. мышы, п/о); $T_{\text{крит}}$: 193,4; $P_{\text{крит}}$: 3,61; Лит.: [1044] 554, [1447] 194-195, [291] 271-277, [332] 130-131, [352] 138, [370] 148, [490] 229, [498] 48, [557] 167-176, [734] 559, [900] 148

3263. **4,5-диэтилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 170,335; $T_{\text{пл}}$ -70°; $T_{\text{кип}}$ 192-194°; Лит.: [765] 46-47

3264. **диэтилолова диодид** $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{SnI}_2$; М 430,640; $T_{\text{пл}}$ 42°; $T_{\text{кип}}$ 245°; Лит.: [1504] 253

3265. **3,3-диэтилпентан** $(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{C}$; М 128,255; $T_{\text{пл}}$ -33,1°; $T_{\text{кип}}$ 146,2°; Раств.: вода: 0,0001212 (25°); Лит.: [971] 266-267, [75] 1.183, [331] 618

3266. **диэтилпероксид** $\text{C}_2\text{H}_5\text{OOC}_2\text{H}_5$; М 90,121; $T_{\text{пл}}$ -70°; $T_{\text{кип}}$ 65°; Раств.: вода: м.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 210-211

3267. **О,О-диэтил-О-(2-пиразинил)тиофосфат** (тионазин, цинем, циофос) ж. $\text{C}_8\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}$; М 248,240; $T_{\text{пл}}$ -1,7°; Раств.:

вода: 0,114 (20°); Давл. паров: 0,001 (80°); AD_{50} : 12 (крысы, п/о), 6,4 (мыши, п/о); Лит.: [1049] 570-571, [331] 513, [582] 13, 26

3268. **диэтилртуть** бц. ж. $Hg(C_2H_5)_2$; М 258,710; $T_{кип}$ 159°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 2,466 (20°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : 30,5 (ж); Лит.: [440] 404, [1045] 936-937, [1444] 280, [735] 495

3269. **диэтилселен** ж. $(C_2H_5)_2Se$; М 137,080; $T_{кип}$ 108°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,23 (20°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : -60 (ж); ΔH^0_{298} : -21 (г); Лит.: [440] 82, [1045] 1146-1147

3270. **диэтилстильбэстрол** бел. крист. $HO_2C_6H_4C(C_2H_5)=C(C_2H_5)C_6H_4OH$; М 268,350; CAS 56-53-1; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: 0,0012 (25°), 0,0025 (30°), эф.: р., хлф.: м.р., этанол: р.; AD_{50} : 300 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 195, [223] 635-636, [331] 1106, [379] 452

3271. **диэтилстильбэстрола пропионат** бел. крист. $C_{24}H_{28}O_4$; М 380,480; $T_{пл}$ 105°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [379] 452, [1412] 600-601

3272. **диэтилсульфат** (серной кислоты диэтиловый эфир) бц. маслянистая ж. $(C_2H_5O)_2SO_2$; М 154,180; $T_{пл}$ -24,4°; $T_{кип}$ 208°; $T_{разл}$ 208°; Разл. на: этен; Раств.: вода: реаг. (100°), эф.: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,1842 (15°, г/см³, ж.), 1,803 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 15 (96°); Лит.: [1045] 1146-1147, [1444] 457, [1061] 75-79

3273. **диэтилсульфид** бц. ж. $C_2H_5SC_2H_5$; М 90,187; $T_{пл}$ -103,9°; $T_{кип}$ 92,1°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: 0,3066 (25°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1146-1147, [1444] 460, [332] 133, [1355] 93

3274. **диэтилсульфит** $(C_2H_5O)_2SO$; М 138,180; $T_{кип}$ 159-160°; Лит.: [77] 799, [971] 210-211, [1444] 465

3275. **диэтилсульфоксид** бц. $(C_2H_5)_2SO$; М 106,190; $T_{пл}$ 14°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 210-211, [1444] 467

3276. **диэтилтеллур** красновато-желт. ж. $(C_2H_5)_2Te$; М 185,722; $T_{кип}$ 138°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1146-1147

3277. **О,О-диэтил-О-(3,4-тетраметиленкумарин-7-ил)тиофосфат** (дитион, каумитиоат, хромафон) $C_{17}H_{21}O_5PS$; М 368,390; $T_{пл}$ 85°; AD_{50} : 100 (крысы, п/о), 450 (мыши, п/о); Лит.: [1049] 540-541

3278. **Н,Н-диэтилтриптамина гидрохлорид** крист. $C_{14}H_{21}ClN_2$; М 252,780; $T_{пл}$ 171°; Лит.: [15]

3279. **О,О-диэтил-О-(3,5,6-трихлор-2-пиридил)тиофосфат** (дурсбан) $(C_2H_5O)_2P(S)OC_5HNC_3$; М 350,590; $T_{пл}$ 42°; Раств.:

вода: 0,0002 (20°); ΔD_{50} : 150 (крысы, п/о); Лит.: [440] 180-181, [1049] 540-541, [331] 575, [582] 13

3280. **3,9-диэтилундекан** $C_{15}H_{32}$; М 212,415; Давл. паров: 15 (129,9°); Лит.: [1393] 42-43

3281. **N-(2,6-диэтилфенил)-N-(метоксиметил)хлорацетамид** (alachlor, alanex, bronco, bullet, cannon, pillarzo, алахлор, лас-со) бел. крист. $C_{14}H_{20}ClNO_2$; М 269,767; CAS 15972-60-8; $T_{пл}$ 39,5-41,5°; Раств.: вода: 0,0242 (20°); Пл.: 1,133 (25°, г/см³, т.); Лит.: [318] 34-35, [234] 3461-3465, [678] 21-22

3282. **О,О-диэтил-S-(10-феноксарсинил)дитиофосфат** (тиарсин) $C_{16}H_{18}AsO_3PS_2$; М 428,340; $T_{пл}$ 64°; ΔD_{50} : 100 (мышы, п/о); Лит.: [440] 225, [1049] 622-623

3283. **О, О - д и э т и л - ф т а л и м и д о т и о ф о с ф а т** $(C_2H_5O)_2P(S)N(CO)_2C_6H_4$; М 299,290; $T_{пл}$ 84°; Раств.: вода: 0,0133 (25°); ΔD_{50} : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 630-631, [331] 849

3284. **О,О-диэтилфторфосфат** бц. ж. $(CH_3CH_2O)_2P(O)F$; М 156,093; $T_{кип}$ 171°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,136 (25°, к в.4, ж.); Давл. паров: 11 (62°); Лит.: [1405] 131, [1026] 15, [1397] 268, [1510] 131

3285. **О,О-диэтил-S-(6-хлорбензоксазолон-2-илметил)дитиофосфат** (РП-11974, афнор, бензофосфат, залон, рубитокс, фозалон) бел. крист. $C_{12}H_{15}ClNO_4PS_2$; М 367,810; $T_{пл}$ 45-47°; Раств.: вода: 0,00012 (10°), 0,00026 (20°), 0,00037 (30°); ΔD_{50} : 88 (б. мышы), 112 (кошки), 135 (крысы, п/о), 108 (крысы); Лит.: [440] 198-199, [1049] 566-567, [331] 854, [482] 184

3286. **О,О-диэтил-О-(2-хлорвинил)фосфат** (ОС-1836, соединение 1836) $(C_2H_5O)_2P(O)OCH=CHCl$; М 214,585; Давл. паров: 13 (122°); ΔD_{50} : 9 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 552-553, [1510] 60

3287. **О,О-диэтил-О-(2-хлор-1-(2,4-дихлорфенил)винил)фосфат** (СД-7859, Ц-8949, ЭНТ-24969, бирлан, хлорфенвинфос) $(C_2H_5O)_2P(O)OC(C_6H_3Cl_2)=CHCl$; М 359,570; Раств.: ацетон: р., вода: 0,0145 (23°), ксилол: р., этанол: р.; Пл.: 1,36 (15,5°, г/см³, ж.); n 1,5272 (21°); Давл. паров: 0,001 (110°), 0,5 (170°); ΔD_{50} : 25 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 528-529, [331] 849, [582] 7

3288. **О,О-диэтил-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (азунтол, байер 21/199, ко-рал, коумафос, кумафос, мускатокс, резитокс) $C_{14}H_{16}ClO_5PS$; М 362,770; $T_{пл}$ 95°; Раств.: вода: 0,00015 (20°), орг. р-ли: р., петр.эф.: т.р.; Пл.: 1,474 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 100 (крысы, п/о); Лит.: [440] 180, [1049] 526-527, [331] 965, [582] 14

3289. **О,О-диэтил-S-(4-хлорфенилтиометил)дитиофосфат** (P-1303, гарратион, карбофентион, тритион) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2SC_6H_4Cl$; М 342,870; Давл. паров: 1 (130°); ΔD_{50} : 100 (крысы, п/о); Лит.: [630] 524, [1049] 562-563

3290. **О,О-диэтил-О-(альфа-цианобензилиденамино) тиофосфат** (SKA 7502, байтион, валексон, фоксим) $(CH_3CH_2O)_2P(S)O-N=C(CN)C_6H_5$; М 298,310; $T_{пл}$ 5°; $T_{кип}$ 102°; Раств.: вода: 0,0007, орг. р-ли: р.; Пл.: 1,176 (20°, г/см³, ж.); n 1,5405 (20°); Давл. паров: 0,01 (102°); ΔD_{50} : 500 (кошки), 1780 (крысы, п/о); Лит.: [440] 185, [1442] 240, [1447] 624, [582] 13

3291. **диэтилцинк** $Zn(C_2H_5)_2$; М 123,510; $T_{пл}$ -30°; $T_{кип}$ 118°; ΔH_{298}^0 : 16,3 (ж); Лит.: [735] 495, [1054] 121; Синт.: [1504] 273, [712] 16-17

3292. **О,О-диэтил-S-этилсульфинилэтил-тиофосфат** $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2SOC_2H_5$; М 229,277; Давл. паров: 0,01 (108°); ΔD_{50} : 2 (крысы, п/о); Лит.: [1397] 337, [1510] 400

3293. **О,О-диэтил-S-этилсульфонилэтил-тиофосфат** $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2SO_2C_2H_5$; М 290,337; Давл. паров: 0,01 (115°); ΔD_{50} : 2 (крысы, п/о); Лит.: [1397] 337, [1510] 400

3294. **О,О-диэтил-S-этилтиометил-дитиофосфат** (А-11-6, ТМ-12008, тимет, форат) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2SC_2H_5$; М 260,380; $T_{пл}$ -15°; Раств.: вода: 0,005 (20°); Давл. паров: 0,00084 (20°), 0,4 (100°), 1 (114°); ΔD_{50} : 2 (крысы, п/о), 1,7 (мышь, п/о); Лит.: [1049] 562-563, [331] 442, [581] 130, [582] 19, [1397] 338-339, [1510] 438-445

3295. **О,О-диэтил-S-этилтиоэтил-дитиофосфат** (М-74, байер 19639, дисистон, дисульфотон, дитиосистокс, сольви-рекс, фрумин G) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2CH_2SC_2H_5$; М 274,400; Раств.: вода: 0,0025 (20°); Давл. паров: 0,00018 (20°), 1 (128°); ΔD_{50} : 12 (крысы, п/о), 4,6 (мышь, п/о); Лит.: [440] 197, [1049] 536-537, [331] 542, [581] 137, [582] 20, [1397] 339, 341

3296. **О,О-диэтил-О-этилтиоэтил-тионфосфат** (меркаптофос тионная форма, систокс тионная форма) $(C_2H_5O)_2P(S)OCH_2CH_2SC_2H_5$; М 258,340; Раств.: вода: 0,006 (20°); Пл.: 1,119 (21°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,4 (106°); ΔD_{50} : 30 (крысы, п/о); Лит.: [440] 181-183, [331] 543, [582] 16, [1397] 332, 337

3297. **О,О-диэтил-S-этилтиоэтил-тиофосфат** (изосистокс, меркаптофос тиольная форма, систокс тиольная форма) $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2SC_2H_5$; М 258,340; Раств.: вода: 0,2 (20°); Пл.: 1,132 (21°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,25 (100°); ΔD_{50} : 1,5

(крысы, п/о), 6 (мыши, п/о); Лит.: [440] 181-183, [466] 8-11, [582] 16, [1397] 332, 337

3298. **диэтилэтиниларсин** $(C_2H_5)_2AsCCH$; M 158,070; $T_{кип}$ 133-133,5°; Лит.: [1246] 1386

3299. **2,10-диэтокси-5,10-дигидрофенофосфазин** $C_{16}H_{18}NO_2P$; M 287,290; $T_{пл}$ 151,5-152°; Лит.: [1262] 1632

3300. **диэтоксиметан** (диэтилметиленовый эфир, диэтилформаль, формальдегида диэтилацеталь, этилаль) бц. ж. $CH_2(OC_2H_5)_2$; M 104,148; $T_{пл}$ -66,5°; $T_{кип}$ 87,9°; Раств.: вода: 9,1 (18°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,83465 (15°, г/см³, ж.), 0,8319 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 782-783, [332] 185, [799] 43

3301. **2,5-диэтокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-2,5-DIETO) $CH_3(CH_3CH_2O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 259,770; $T_{пл}$ 252°; Лит.: [14]

3302. **2-(3,4-диэтокси-5-метоксифенил)этиламина гидрохлорид** (3,4-diethoxy-5-methoxyphenethylamine hydrochloride, ASB, asymbescaline) $CH_3O(CH_3CH_2O)_2C_6H_3CH_2CH_2NH_3Cl$; M 276,780; $T_{пл}$ 143°; Лит.: [294] 32-34

3303. **1,1-диэтоксиэтан** (ацеталь) $CH_3CH(OC_2H_5)_2$; M 118,174; CAS 105-57-7; $T_{кип}$ 103,2°; Раств.: вода: 4,4 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; LD_{50} : 4600 (крысы, п/о), 900 (крысы, в/б), 3500 (мыши, п/о), 500 (мыши, в/б); Лит.: [971] 30-31, [227] 5, [331] 334; Синт.: [343] 66, [999] 62-63

3304. **1,2-диэтоксиэтан** $C_2H_5OCH_2CH_2OC_2H_5$; M 118,174; CAS 629-14-1; $T_{кип}$ 119°; Раств.: вода: р.; Лит.: [331] 334

3305. **догексаконтагектан** $CH_3(CH_2)_{160}CH_3$; M 2274,320; $T_{пл}$ 121-121,5°; Лит.: [216] 1643

3306. **догексаконтан** крист. $CH_3(CH_2)_6OCH_3$; M 871,664; $T_{пл}$ 102°; Лит.: [590] 41-42, [765] 96-97

3307. **додекагидроксициклогексан дигидрат** (1,2,3,4,5,6-циклогексангексона гексагидрат, трихиноилгидрат) игольчатые крист. $C_6O_6 \cdot 8H_2O$; M 312,190; $T_{пл}$ 95°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [29] 907, [1045] 1098-1099, [485] 213-214, [590] 556, 792

3308. **додекагидро-2,4,6-трибора-1,3,5-триазин** бц. крист. $B_3N_3H_{12}$; M 86,548; $T_{раза}$ 150°; Лит.: [735] 30, [750] 100

3309. **додекаметилциклотетрасилазан** $((CH_3)_2SiNCH_3)_4$; M 348,780; Давл. паров: 2 (88°); Лит.: [1443] 407

3310. **додекан** (дигексил) бц. ж. $CH_3(CH_2)_{10}CH_3$; M 170,335; $T_{пл}$ -9,6°; $T_{кип}$ 216,3°; Раств.: вода: 0,000000182 (25°), эф.: л.р., этанол:

л.р.; Пл.: 0,766 (0°, к в.4, ж.), 0,74876 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (52°), 10 (91,6°), 40 (122°), 100 (146,1°), 400 (191°); Лит.: [1044] 665, [1045] 666-667, [331] 888, [379] 88, [748] 61-62; Синт.: [610] 268

3311. додекановая кислота (лауриновая кислота, ундекан-1-карбоновая кислота) бц. игольчатые крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOH}$; М 200,320; $T_{\text{пл}}$ 44°; Раств.: бензол: 186 (25°), смеш. (40°), вода: 0,0037 (0°), 0,0055 (20°), 0,0087 (100°), эф.: р., метанол: 142 (21°), этанол: 126 (0°), 134 (21°); Пл.: 0,8679 (50°, к в.4, ж.); Давл. паров: 100 (225°); $\text{pK}_a(1) = 4,95$ (20°, вода); Лит.: [764] 428, [1045] 754-755, [291] 716-717, [331] 887

3312. додекановой кислоты метиловый эфир (лауриновой кислоты метиловый эфир) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOCH}_3$; М 214,340; $T_{\text{пл}}$ 5,1°; $T_{\text{кип}}$ 262°; Лит.: [768] 15, [971] 210-211, [1447] 333

3313. 1-додеканол (лауриновый спирт) листовидные крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_2\text{OH}$; М 186,334; CAS 112-53-8; $T_{\text{пл}}$ 22,6°; $T_{\text{кип}}$ 255°; Раств.: вода: 0,0001696 (16°), 0,0004283 (25°), 0,0002907 (34°), 0,0003596 (49°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8309 (24°, г/см³, ж.); Давл. паров: 20 (150°); Лит.: [1045] 666-667, [331] 889, [437] 115

3314. 3-додеканол $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 186,334; $T_{\text{пл}}$ 25°; Лит.: [78] 43

3315. додекафторпентан (перфторпентан) $\text{CF}_3(\text{CF}_2)_3\text{CF}_3$; М 288,034; $T_{\text{пл}}$ -126°; $T_{\text{кип}}$ 29,3°; Лит.: [892] 319-322, [1445] 209, [509] 177

3316. додекафторциклогексан (перфторциклогексан) C_6F_{12} ; М 300,045; $T_{\text{пл}}$ 50°; $T_{\text{кип}}$ 52°; Лит.: [1475] 39, [509] 180

3317. 2,2,4,4,6,6,8,8,10,10,12,12-додекахлорциклогексафосфазен бц. крист. $(\text{NPCl}_2)_6$; М 695,319; $T_{\text{пл}}$ 91°; Лит.: [734] 461

3318. додекаэдран $\text{C}_{20}\text{H}_{20}$; М 260,372; $T_{\text{пл}}$ 430°; Лит.: [1017] 378-383, [1459] 73

3319. 1-додециламин бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{NH}_2$; М 185,340; $T_{\text{пл}}$ 28°; $T_{\text{кип}}$ 248°; Давл. паров: 1 (82,8°), 10 (127,8°), 40 (157,4°), 100 (182,1°), 400 (225°); $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 2,68$ (25°, вода); LD_{50} : 5500 (б. крысы, п/о); Лит.: [1044] 665, [1442] 112

3320. додециламмония пропионат $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{NH}_3(\text{C}_2\text{H}_5\text{COO})$; М 259,430; CAS 17448-65-6; $T_{\text{пл}}$ 55-56°; Лит.: [22] 228

3321. 1-додецилтиол (додецилмеркаптан) ж. $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SH}$; М 202,410; $T_{\text{пл}}$ -8°; $T_{\text{кип}}$ 277,3°; Пл.: 0,8453 (20°, к в.4, ж.); n 1,4597 (20°); Лит.: [439] 377-378; Синт.: [1002] 246-248

3322. 1-додецин $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CCH}$; М 166,303; $T_{\text{пл}}$ -19°; $T_{\text{кип}}$ 215°; n 1,434 (20°); Давл. паров: 10 (89°); Лит.: [971] 210-211, [859] 101

3323. **б-додецин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CC}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 166,303; $T_{\text{кип}}$ 209°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 210-211

3324. **мета-додецифенил** $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_4)_{10}\text{C}_6\text{H}_5$; М 915,167; $T_{\text{пла}}$ 223°; Лит.: [1223] 667

3325. **докозагектан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{120}\text{CH}_3$; М 1713,260; $T_{\text{пла}}$ 116-117°; Лит.: [216] 1643

3326. **докозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}_3$; М 310,600; $T_{\text{пла}}$ 44°; $T_{\text{кип}}$ 370°; Давл. паров: 1 (169°), 10 (217°), 40 (254°), 100 (283°), 400 (338°); Лит.: [1044] 672, [859] 10

3327. **докозановая кислота** (behenic acid, бегеновая кислота) игольчатые крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{COOH}$; М 340,584; $T_{\text{пла}}$ 80°; Раств.: эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [971] 210-211, [291] 819

3328. **1-докозанол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}_2\text{OH}$; М 326,600; $T_{\text{пла}}$ 70,4°; Лит.: [658] 283

3329. **транс-13-докозеновая кислота** (брассидиновая кислота) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{11}\text{COOH}$; М 338,580; $T_{\text{пла}}$ 60-62°; Раств.: вода: 0,74 (24°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,85 (20°, г/см³, т.); n 1,4435 (20°); Давл. паров: 10 (256°), 30 (282°); Лит.: [1447] 81

3330. **докосафтордекан** (н-декфоран, перфтордекан) $\text{CF}_3(\text{CF}_2)_8\text{CF}_3$; М 538,072; $T_{\text{пла}}$ 20°; $T_{\text{кип}}$ 146°; ПЛ.: 1,83 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [509] 177

3331. **доксилламин** (N,N-диметил-2-(1-фенил-1-(2-пиридинил)этокс)этанамин, донормил) ж. $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}$; М 270,369; CAS 469-21-6; $T_{\text{кип}}$ 140°; ΔD_{50} : 470 (мышь, п/о), 62 (мышь, в/в); Лит.: [62] 576, [918] 309, [223] 719-720

3332. **домоевая кислота** (domoic acid) $\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_6$; М 311,330; CAS 14277-97-5; $T_{\text{пла}}$ 217°; $T_{\text{разл}}$ 217°; pK_{BH^+} (1) = 9,82 (25°, вода); pK_{a} (1) = 2,1 (25°, вода); pK_{a} (2) = 3,72 (25°, вода); pK_{a} (3) = 4,97 (25°, вода); ΔD_{50} : 3,6 (мышь, в/б); Лит.: [23] 213-217, [33] 4, [38] 384, 398, [307] 47

3333. **дононаконтангектановая кислота** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{19}\text{COOH}$; М 2725,102; $T_{\text{пла}}$ 127,5-130,5°; Лит.: [216] 1644

3334. **дооктаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{80}\text{CH}_3$; М 1152,195; $T_{\text{пла}}$ 110,4°; Лит.: [1393] 72-73

3335. **допентаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{50}\text{CH}_3$; М 731,398; $T_{\text{пла}}$ 94°; Лит.: [765] 94-95

3336. **дотетраконтадиктан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{24}\text{OCH}_3$; М 3396,450; $T_{\text{пла}}$ 120-121°; Лит.: [216] 1643

3337. **дотетраконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{40}\text{CH}_3$; М 591,132; $T_{\text{пла}}$ 82,9°; Лит.: [765] 92-93

3338. **дотриаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{30}\text{CH}_3$; М 450,900; $T_{\text{пл}}$ 69,2°; $T_{\text{кип}}$ 467°; Давл. паров: 1 (247°), 10 (298°), 40 (338°), 100 (371°), 400 (430°); ΔH_{298}^0 : -968,3 (ж); Лит.: [72] 5-60, [1044] 674, [859] 10

3339. **европий** (europium) сер. кубические мет. Еu; М 151,960; $T_{\text{пл}}$ 826°; $T_{\text{кип}}$ 1560°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,24 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (608°), 0,1 (702°), 1 (820°), 100 (1200°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 77,8 (т); C_p^0 : 27,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 147; ΔH_{298}^0 : 178 (г); S_{298}^0 : 188,7 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [1100], [490] 50, [900] 62

3340. **европия бромид** бел. EuBr_3 ; М 391,676; $T_{\text{пл}}$ 705°; $T_{\text{разл}}$ 800°; Лит.: [655] 106

3341. **европия(II) бромид** бел. тетрагональные крист. EuBr_2 ; М 311,772; $T_{\text{пл}}$ 683°; $T_{\text{кип}}$ 1880°; ΔH_{298}^0 : -745 (т); S_{298}^0 : 168 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 218; Лит.: [480] 559, [535] 114-115

3342. **европия вольфрамат** $\text{Eu}_2(\text{WO}_4)_3$; М 1047,441; $T_{\text{пл}}$ 1160°; Лит.: [1474] 27

3343. **европия гексаборид** EuB_6 ; М 216,830; $T_{\text{пл}}$ 2660°; Лит.: [974] 170

3344. **европия гидроксид** бел. $\text{Eu}(\text{OH})_3$; М 202,986; $T_{\text{разл}}$ 820°; Лит.: [655] 106

3345. **европия(II) гидроксид** бел. $\text{Eu}(\text{OH})_2$; М 185,979; $T_{\text{разл}}$ 570°; Лит.: [655] 106

3346. **европия(II) гидроксид моногидрат** бел. $\text{Eu}(\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 203,994; $T_{\text{разл}}$ 270°; Лит.: [655] 106

3347. **европия дисилицид** EuSi_2 ; М 208,135; $T_{\text{пл}}$ 1500°; Лит.: [1167] 1493

3348. **европия иодид** бел. EuI_3 ; М 532,677; $T_{\text{пл}}$ 880°; $T_{\text{разл}}$ 900°; Разл. на: европия(II) иодид, иод; Лит.: [655] 106

3349. **европия(II) иодид** зелен. моноклинные крист. EuI_2 ; М 405,773; $T_{\text{пл}}$ 580°; $T_{\text{кип}}$ 1775°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 5,5 (25°, г/см³, т.); Лит.: [480] 559, [535] 114-115

3350. **европия нитрат гексагидрат** бел. $\text{Eu}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 446,070; $T_{\text{пл}}$ 85°; $T_{\text{разл}}$ >550°; Лит.: [655] 106

3351. **европия нитрид** EuN ; М 165,971; $T_{\text{пл}}$ 2567°; Лит.: [974] 173

3352. **европия оксалат декагидрат** бел. $\text{Eu}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 748,138; $T_{\text{разл}}$ >550°; Лит.: [655] 106

3353. **европия оксид** бел. Eu_2O_3 ; М 351,926; $T_{\text{пл}}$ >2200°; Лит.: [655] 106

3354. **европия(II) оксид** красно-коричнев. EuO ; М 167,963; $T_{\text{пл}}$ 1980°; Лит.: [655] 106, [735] 91

3355. **европия сульфат** бел. $\text{Eu}_2(\text{SO}_4)_3$; М 592,116; $T_{\text{раза}}$ 1600°; Лит.: [655] 107

3356. **европия(II) сульфат** бц. ромбические крист. EuSO_4 ; М 248,030; $T_{\text{раза}}$ 750°; Раств.: вода: 0,0017 (20°); Пл.: 4,99 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 114-115, [655] 107, [735] 90

3357. **европия сульфат октагидрат** розов. моноклинные крист. $\text{Eu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 736,240; $T_{\text{раза}}$ 375°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 2,1 (20°), 1,54 (40°); Лит.: [289] 520, [535] 114-115

3358. **европия сульфид** бел. Eu_2S_3 ; М 400,123; $T_{\text{раза}}$ 1200°; Лит.: [655] 106

3359. **европия(II) сульфид** коричнево-фиолетов. EuS ; М 184,029; $T_{\text{пла}}$ 2400°; Лит.: [655] 106

3360. **европия фторид** бел. ромбические крист. EuF_3 ; М 208,960; $T_{\text{пла}}$ 1276°; $T_{\text{кип}}$ 2280°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -1620 (г); S^0_{298} : 109 (г); $\text{C}^0_{\text{р}}$: 103 (г); ΔH^0_{298} : -1171 (г); S^0_{298} : 336 (г); $\text{C}^0_{\text{р}}$: 82 (г); Лит.: [480] 559, [535] 114-115

3361. **европия(II) фторид** желт. кубические крист. EuF_2 ; М 189,960; $T_{\text{пла}}$ 1416°; $T_{\text{кип}}$ 2400°; Пл.: 6,5 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -780 (г); S^0_{298} : 300 (г); $\text{C}^0_{\text{р}}$: 52,3 (г); Лит.: [480] 559, [535] 114-115

3362. **европия хлорид** желт. гексагональные крист. EuCl_3 ; М 258,320; $T_{\text{пла}}$ 624°; $T_{\text{раза}}$ 624°; ΔH^0_{298} : -939 (г); S^0_{298} : 127 (г); Лит.: [480] 559, [535] 114-115

3363. **европия(II) хлорид** бел. ромбические крист. EuCl_2 ; М 222,870; $T_{\text{пла}}$ 731°; $T_{\text{кип}}$ 2060°; ΔH^0_{298} : -812 (г); S^0_{298} : 170 (г); $\text{C}^0_{\text{р}}$: 76 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пла}}$: 23; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 246; ΔH^0_{298} : -456 (г); S^0_{298} : 323 (г); $\text{C}^0_{\text{р}}$: 55,6 (г); Лит.: [480] 559, [535] 114-115

3364. **европия хлорид гексагидрат** желт. $\text{EuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 366,415; $T_{\text{раза}}$ 350°; Лит.: [655] 106

3365. **железа(III) арсенат** желт. FeAsO_4 ; М 194,764; $T_{\text{раза}}$ 1000°; Лит.: [655] 107

3366. **железа(III) арсенат дигидрат** (скородит) зеленовато-коричн. крист. $\text{FeAsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 230,795; $T_{\text{раза}}$ 200°; Пл.: 3,18 (20°, г/см³, т.); ΔL_{50} : 1132 (крысы, в/ж), 527 (мыши, в/ж); Лит.: [1447] 200, [535] 114-115

3367. **железа арсенид** бел. ромбические крист. FeAs ; М 130,770; $T_{\text{пла}}$ 1020°; Пл.: 7,83 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -17,6 (г); S^0_{298} : 97,8 (г); Лит.: [1045] 60-61

3368. **железа(III) ацетилацетонат** красновато-оранж. крист. $\text{Fe}(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{O})_3$; М 353,169; $T_{\text{пла}}$ 179°; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 5,24 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428] 145, [735] 375

3369. **железа борид** FeB; M 66,660; T_{пл} 1650°; Лит.: [1447] 200
3370. **железа(II) борогидрид** Fe(BH₄)₂; M 85,530; T_{разл} -10°;
Лит.: [1411] 45

3371. **железа(II) бромид** желт. тригональные крист. FeBr₂;
M 215,660; T_{пл} 688°; T_{кип} 968°; Раств.: бензол: р., вода: 108 (10°),
116 (20°), 124 (30°), 141 (49°), 160 (75°), 172,5 (83°), 184 (100°), эф.:
р., пиридин: 0,49 (25°), этанол: р.; Пл.: 4,636 (25°, г/см³, т.); ΔH₂₉₈⁰:
-251,4 (т); ΔG₂₉₈⁰: -239,6 (т); S₂₉₈⁰: 140 (т); C_p⁰: 67,4 (т); ΔH_{пл}: 54; ΔH_{кип}:
125; ΔH₂₉₈⁰: -44 (г); S₂₉₈⁰: 321 (г); C_p⁰: 59,4 (г); Лит.: [289] 521, [900] 62

3372. **железа(III) бромид** темно-красн. гексагональные
крист. FeBr₃; M 295,560; T_{пл} 297°; T_{кип} 627°; T_{разл} 139°; Разл. на:
железа(II) бромид, бром; Раств.: вода: 455 (25°), эф.: р., этанол:
р.; ΔH₂₉₈⁰: -269 (т); ΔG₂₉₈⁰: -246 (т); S₂₉₈⁰: 184 (т); ΔH₂₉₈⁰: -126 (г);
Лит.: [480] 412-413, [735] 369, [900] 62

3373. **железа(III) бромид гексагидрат** красн. крист. FeBr₃
• 6H₂O; M 403,670; T_{пл} 27°; Лит.: [1045] 58-59

3374. **железа(III) ванадат** красно-коричнев. FeVO₄;
M 170,784; T_{пл} 840°; T_{разл} 840°; Лит.: [655] 110

3375. **железа(II) вольфрамат** черн. моноклинные крист.
FeWO₄; M 303,680; T_{пл} 1700°; Пл.: 7,51 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428]
147, [655] 110

3376. **железа(II) гексафторсиликат гексагидрат** бц. гек-
сагональные крист. FeSiF₆ • 6H₂O; M 306,013; T_{разл} 175°; Раств.:
вода: х.р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 118-119, [655] 169

3377. **железа(III) гексацианоферрат(II)** (железная лазурь)
син. Fe₄[Fe(CN)₆]₃; M 859,228; T_{разл} 200-280°; Лит.: [378] 588-608,
[735] 360-361

3378. **железа(II) гидроксид** светло-зелен. тригональные
крист. Fe(OH)₂; M 89,860; T_{разл} 150°; Разл. на: железа(II,III) оксид,
вода, водород; Раств.: вода: 0,0000732 (25°); Пл.: 3,4 (20°, г/см³,
т.); pK_b (2) = 3,89 (25°, вода); pPP (0) = 15 (20°, вода); ΔH₂₉₈⁰: -561,7
(т); ΔG₂₉₈⁰: -479,7 (т); S₂₉₈⁰: 88 (т); C_p⁰: 97,1 (т); Лит.: [289] 535, [480]
409, [900] 62

3379. **железа(III) гидроксид** коричнев. кубические крист.
Fe(OH)₃; M 106,870; T_{разл} 500°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-
форма, вода; Раств.: вода: 0,0000151, эф.: н.р., этанол: н.р.;
Пл.: 3,7 (20°, г/см³, т.); pK_b (2) = 10,74 (25°, вода); pK_b (3) = 11,87
(25°, вода); pPP (0) = 37,42 (20°, вода); ΔH₂₉₈⁰: -826,6 (т); ΔG₂₉₈⁰:
-699,6 (т); S₂₉₈⁰: 105 (т); C_p⁰: 101,7 (т); Лит.: [289] 535, [535] 116-
117, [900] 63

3380. **железа(III) гидроксид-оксид** (гетит) коричневл. ромбические крист. FeOON ; M 88,850; $T_{\text{разл}}$ 136°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, вода; Пл.: 4,28 (20°, г/см^3 , т.); ΔH^0_{298} : -558 (т); S^0_{298} : 60,4 (т); C_p^0 : 74,5 (т); Лит.: [535] 116-117

3381. **железа(II) глюконат дигидрат** $\text{Fe}(\text{HOCH}_2(\text{CHON})_4\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 482,170; $T_{\text{разл}}$ 103-240°; ΔD_{50} : 850 (б. мышцы); Лит.: [1432] 18-21

3382. **железа диарсенид** серебристо-бел. ромбические крист. FeAs_2 ; M 205,690; $T_{\text{пл}}$ 990°; Пл.: 7,4 (20°, г/см^3 , т.); ΔH^0_{298} : -43,5 (т); S^0_{298} : 127,8 (т); Лит.: [1045] 60-61

3383. **железа(III) дибензониметанат** красн. крист. $\text{Fe}(\text{OC}(\text{C}_6\text{H}_5)=\text{CHCO}(\text{C}_6\text{H}_5)_2)_3$; M 725,585; $T_{\text{пл}}$ 240°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Лит.: [610] 22; Синт.: [610] 22

3384. **железа дикарбонил-динитрозил** темно-красн. крист. $\text{Fe}(\text{CO})_2(\text{NO})_2$; M 171,880; $T_{\text{пл}}$ 19°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,56 (20°, г/см^3 , т.); Лит.: [381] 127-131, [535] 116-117, [735] 353

3385. **железа динитрозил-бис(трифторфосфин)** красн. ж. $\text{Fe}(\text{NO})_2(\text{PF}_3)_2$; M 291,800; $T_{\text{пл}}$ -72°; $T_{\text{кип}}$ 97°; $T_{\text{разл}}$ 118°; Лит.: [735] 346, 353

3386. **железа дисилицид** FeSi_2 ; M 112,016; $T_{\text{пл}}$ 1210°; $T_{\text{разл}}$ 1210°; Лит.: [1447] 201, [735] 341

3387. **железа(II) дисульфид** кубическая форма (железный колчедан, пирит, серный колчедан) золотисто-желт. кубические крист. FeS_2 ; M 119,970; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,03 (20°, г/см^3 , т.); ΔH^0_{298} : -163,2 (т); ΔG^0_{298} : -151,8 (т); S^0_{298} : 52,93 (т); C_p^0 : 62,17 (т); Лит.: [1447] 200, [900] 64

3388. **железа(II) дисульфид** ромбическая форма (лучистый колчедан, марказит) золотисто-желт. ромбические крист. FeS_2 ; M 119,980; $T_{\text{разл}}$ 450°; Разл. на: железа(II) дисульфид кубическая форма; Раств.: вода: 0,00049 (20°); Лит.: [1045] 60-61, [1442] 137

3389. **железа дифосфид** черн. FeP_2 ; M 117,793; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 109

3390. **железа(II) иодид** красно-коричнев. тригональные крист. FeI_2 ; M 309,660; $T_{\text{пл}}$ 594°; $T_{\text{кип}}$ 935°; Раств.: вода: р.; Пл.: 5,315 (20°, г/см^3 , т.); ΔH^0_{298} : -116,3 (т); ΔG^0_{298} : -124,2 (т); S^0_{298} : 170 (т); C_p^0 : 109 (т); ΔH^0_{298} : 57 (т); S^0_{298} : 336 (т); C_p^0 : 60,2 (т); Лит.: [735] 358, [900] 63

3391. **железа(II) иодид тетрагидрат** зелен. $\text{FeI}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 381,715; $T_{\text{пл}}$ 90°; $T_{\text{разл}}$ >100°; Лит.: [655] 108

3392. **железа(III)-калия гексацианоферрат(II)** син. $KFe[Fe(CN)_6]$; M 306,893; $T_{\text{разл}} > 560^\circ$; Лит.: [655] 107

3393. **железа(III)-калия сульфат** бел. $KFe(SO_4)_2$; M 287,068; $T_{\text{разл}} > 650^\circ$; Лит.: [655] 120

3394. **железа(II)-калия сульфат гексагидрат** светло-зелен. $K_2Fe(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; M 434,258; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [655] 120

3395. **железа(III)-калия сульфат додекагидрат** (железока-
лиевые квасцы) бц. крист. $KFe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 503,250; $T_{\text{пл}} 33^\circ$;
 $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Разл. на: вода; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,83
(20° , г/см³, т.); n 1,482 (20°); Лит.: [655] 120, [900] 63

3396. **железа(III)-калия сульфид** пурпурн. моноклинные
крист. $KFeS_2$; M 159,080; $T_{\text{пл}} 950^\circ$; Пл.: 2,563 (20° , г/см³, т.);
Лит.: [1045] 60-61, [655] 110

3397. **железа(II) карбонат** (сидерит) бел. тригональные
крист. $FeCO_3$; M 115,860; $T_{\text{разл}} 490^\circ$; Разл. на: железа(II,III) оксид,
углерода(II) оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 0,072 (18°);
Пл.: 3,8 (20° , г/см³, т.); рПП (0) = 10,6 (20° , вода); ΔH_{298}^0 : -738,15
(т); ΔG_{298}^0 : -665,1 (т); S_{298}^0 : 95,4 (т); C_p^0 : 83,3 (т); Лит.: [289] 522-
523, [735] 362, [900] 63

3398. **железа(II)-меди(II) сульфид** желт. $FeCuS_2$; M 183,521;
 $T_{\text{пл}} 1000^\circ$; $T_{\text{разл}} > 1300^\circ$; Лит.: [655] 108

3399. **железа(II) метаалюминат** черн. кубические крист.
 $Fe(AlO_2)_2$; M 173,806; $T_{\text{пл}} 1440^\circ$; Пл.: 4,3 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 :
-1969,5 (т); S_{298}^0 : 106,3 (т); Лит.: [34] 49, [428] 145, [655] 107

3400. **железа(II) метасиликат** серо-зелен. ромбические
крист. $FeSiO_3$; M 131,930; $T_{\text{пл}} 1550^\circ$; Пл.: 3,5 (20° , г/см³, т.);
 ΔH_{298}^0 : -1195 (т); S_{298}^0 : 93,9 (т); Лит.: [1045] 60-61, [535] 118-119

3401. **железа(II) метатанталат** коричнев. тетрагональные
крист. $Fe(TaO_3)_2$; M 513,737; $T_{\text{разл}} > 1900^\circ$; Пл.: 7,33 (20° , г/см³,
т.); Лит.: [428] 146, [655] 175

3402. **железа(II) метатитанат** (ильменит) тригональные
крист. $FeTiO_3$; M 151,800; $T_{\text{пл}} 1450^\circ$; Пл.: 5 (20° , г/см³, т.); Лит.:
[1048] 100-101

3403. **железа(II) молибдат** желтовато-коричн. моноклинные
крист. $FeMoO_4$; M 215,780; $T_{\text{пл}} 1115^\circ$; Раств.: вода: 0,00766 (20°),
0,038 (100°); Пл.: 5,6 (20° , г/см³, т.); Лит.: [428] 146, [589] 118

3404. **железа(II) нитрат гексагидрат** светло-зелен. ромби-
ческие крист. $Fe(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; M 287,950; $T_{\text{пл}} 60,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 61^\circ$;
Раств.: вода: 71 (0°), 82 (18°), 87 (52°), 166 (60°); Лит.: [289] 533,
[900] 63

3405. **железа(III) нитрат гексагидрат** бц. кубические крист. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 349,950; $T_{\text{пл}}$ 47,2°; $T_{\text{кип}}$ 125°; Раств.: ацетон: р., вода: 138 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,68 (20°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.33, [900] 63

3406. **железа(III) нитрат нонагидрат** светло-фиолетов. моноклинные крист. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 403,997; $T_{\text{пл}}$ 50,1°; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: железа(III) нитрат гексагидрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: 67 (0°), 82,5 (20°), 87 (25°), 105 (40°), эф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,68 (21°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3339 (т); Лит.: [1447] 200, [289] 533-534, [900] 63

3407. **железа(III) оксалат** светло-желт. ам. в-во $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$; М 375,750; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [1447] 200

3408. **железа(II) оксалат дигидрат** (железо (II) щавелевокислое двухводное) светло-желт. ромбические крист. $\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 179,900; $T_{\text{разл}}$ 160°; Разл. на: железа(II) оксид, углерода(II) оксид, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: вода: 0,097 (25°); Пл.: 2,28 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 62-63, [1447] 200, [735] 363

3409. **железа(II) оксид** черн. кубические крист. FeO ; М 71,850; $T_{\text{пл}}$ 1360°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 585 (1420°); ΔH^0_{298} : -264,8 (т); ΔG^0_{298} : -244,3 (т); S^0_{298} : 60,75 (т); C_p^0 : 49,92 (т); Лит.: [480] 409, [900] 63

3410. **железа(II,III) оксид** (магнетит) черн. кубические крист. Fe_3O_4 ; М 231,540; $T_{\text{разл}}$ 1540°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,2 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1117,1 (т); ΔG^0_{298} : -1014,2 (т); S^0_{298} : 146,2 (т); C_p^0 : 150,8 (т); Лит.: [735] 367-368, [900] 63

3411. **железа(III) оксид альфа-форма** (гематит, красный железняк) красно-коричнев. тригональные крист. Fe_2O_3 ; М 159,690; $T_{\text{пл}}$ 1565°; $T_{\text{разл}}$ 1565°; Разл. на: железа(II,III) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,25 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -822,2 (т); ΔG^0_{298} : -740,3 (т); S^0_{298} : 87,4 (т); C_p^0 : 103,8 (т); Лит.: [1447] 200, [480] 409, [655] 109, [900] 63

3412. **железа(III) оксид гамма-форма** коричнев. кубические крист. Fe_2O_3 ; М 159,690; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма; Лит.: [1447] 200, [480] 410

3413. **железа(III) оксид-хлорид** коричнев. ромбические крист. FeOCl ; М 107,297; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: железа(III) хлорид, железа(III) оксид альфа-форма; Пл.: 3,1 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -410 (т); Лит.: [535] 118-119, [735] 370

3414. **железа(III) ортованадат** красно-коричнев. ромбические крист. FeVO_4 ; М 170,784; $T_{\text{пл}}$ 840°; $T_{\text{разл}}$ 840°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ΔH^0_{298} : -1181 (т); Лит.: [921] 211, [428] 147

3415. **железа(II) ортосиликат** (фаялит) бц. орторомбические крист. Fe_2SiO_4 ; М 203,774; $T_{\text{пл}}$ 1217°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,34 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1478 (т); S_{298}^0 : 145 (т); C_p^0 : 132,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 92; Лит.: [428] 147, [535] 118-119

3416. **железа(II) ортогитанат** крист. Fe_2TiO_4 ; М 223,555; $T_{\text{пл}}$ 1375°; Пл.: 4,75 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428] 147

3417. **железа пентакарбонил** светло-желт. ж. $\text{Fe}(\text{CO})_5$; М 195,900; $T_{\text{пл}}$ -21°; $T_{\text{кип}}$ 105°; $T_{\text{разл}}$ 130°; Раств.: ацетон: р., бензин: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,53 (-20°, г/см³, ж.), 1,493 (0°, г/см³, ж.), 1,474 (13,4°, г/см³, ж.), 1,47 (15,5°, г/см³, ж.), 1,468 (16,5°, г/см³, ж.), 1,462 (19°, г/см³, ж.), 1,453 (20°, г/см³, ж.), 1,456 (21,1°, г/см³, ж.), 1,46 (22°, г/см³, ж.), 1,421 (40°, г/см³, ж.), 1,382 (60°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (4,7°), 28 (18°), 100 (50,3°); ДП: 2,6 (20°); ΔH_{298}^0 : -764 (ж); ΔG_{298}^0 : -695,2 (ж); S_{298}^0 : 338 (ж); C_p^0 : 240,6 (ж); ΔH_{298}^0 : -723,8 (г); S_{298}^0 : 445 (г); C_p^0 : 168 (г); ΔL_{50} : 1,75 (кролики, п/о), 1,75 (кролики, в/в); Лит.: [440] 529, [1442] 130, [381] 46-134, [430] 27, [480] 432, [735] 345-346, [900] 63

3418. **железа пентакарбонилдидбромид** $\text{Fe}(\text{CO})_5\text{Br}_2$; М 355,704; $T_{\text{разл}}$ -10°; Лит.: [381] 121, [735] 346

3419. **железа пентакарбонилдиодид** $\text{Fe}(\text{CO})_5\text{I}_2$; М 449,704; $T_{\text{разл}}$ 0°; Лит.: [381] 115, [735] 346

3420. **железа пентакарбонилдихлорид** $\text{Fe}(\text{CO})_5\text{Cl}_2$; М 266,801; $T_{\text{разл}}$ -35°; Лит.: [381] 124, [735] 346

3421. **железа(II) перхлорат гексагидрат** зелен. гексагональные крист. $\text{Fe}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 362,840; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 202,4 (20°), 277,2 (60°), этанол: 86,5 (20°); Лит.: [764] 203-204, [1045] 62-63, [289] 531-532

3422. **железа(III) перхлорат декагидрат** розов. $\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 534,350; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: 289,4 (0°), 368,1 (20°), 478 (40°); Лит.: [764] 204, [289] 532, [655] 108

3423. **железа(III)-рубидия селенат** бел. $\text{RbFe}(\text{SeO}_4)_2$; М 427,228; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 160

3424. **железа(III)-рубидия селенат додекагидрат** кубические крист. $\text{RbFe}(\text{SeO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 643,410; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [535] 118-119

3425. **железа(III)-рубидия сульфат додекагидрат** кубические крист. $\text{RbFe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 549,620; $T_{\text{пл}}$ 50°; Раств.: вода: 31,9 (90°); Лит.: [1039] 193, [535] 118-119

3426. **железа(II) селенид** черн. гексагональные крист. FeSe ; М 134,810; $T_{\text{разл}}$ 750-800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,7 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428] 146, [766] 255-259

3427. **железа силицид** (ферросилиций) желтовато-сер. кубические крист. FeSi ; M 83,930; $T_{\text{пл}}$ 1410°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -77 (т); S_{298}^0 : 46 (т); C_p^0 : 48,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 69; Лит.: [1447] 201, [535] 118-119, [735] 341

3428. **железа(II) сульфат** бел. FeSO_4 ; M 151,910; $T_{\text{разл}}$ 680°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, серы(VI) оксид альфа-форма, серы(IV) оксид; Раств.: вода: 15,65 (0°), 26,56 (20,13°), 56,08 (70,04°), 37,27 (90,13°), гидразин: реаг.1 (20°), этиленгликоль: 6,4 (20°); Лит.: [289] 539-547, [735] 363

3429. **железа(III) сульфат** бц. гексагональные крист. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$; M 399,870; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,097 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2584 (т); ΔG_{298}^0 : -2253 (т); S_{298}^0 : 282,8 (т); C_p^0 : 271,75 (т); Лит.: [1442] 136-137, [289] 540-546, [735] 374, [900] 63

3430. **железа(II) сульфат гептагидрат** (железный купорос) голубовато-зелен. моноклинные крист. $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; M 278,010; $T_{\text{пл}}$ 64°; $T_{\text{разл}}$ 56,8°; Раств.: вода: 15,8 (0°), 20,8 (10°), 26,3 (20°), 32,8 (30°), 40,1 (40°), 48,4 (50°), 55,3 (63,7°), 43,7 (80°); Пл.: 1,898 (18°, г/см³, т.); n 1,478 (20°); ΔH_{298}^0 : -3016 (т); ΔG_{298}^0 : -2512 (т); S_{298}^0 : 409,1 (т); C_p^0 : 394,5 (т); ΔD_{50} : 533 (крысы, в/ж); Лит.: [289] 539-541, [900] 63

3431. **железа(III) сульфат нонагидрат** (кокимбит) желт. гексагональные крист. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 562,020; $T_{\text{разл}}$ 98°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 440 (20°), гидразин: р., этанол абс.: р.; Пл.: 2,1 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 62-63, [1442] 136-137

3432. **железа(II) сульфат пентагидрат** бц. триклинные крист. $\text{FeSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 241,984; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [535] 118-119

3433. **железа(II) сульфид** коричнево-черн. гексагональные крист. FeS ; M 87,910; $T_{\text{пл}}$ 1193°; Раств.: вода: 0,000616 (18°), гидразин: реаг.9 (20°); Пл.: 4,7 (20°, г/см³, т.); $p_{\text{ПП}}(0) = 17,3$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -100,4 (т); ΔG_{298}^0 : -100,8 (т); S_{298}^0 : 60,29 (т); C_p^0 : 50,54 (т); Лит.: [1442] 137, [289] 538, [735] 363, [900] 63

3434. **железа(III) сульфид** черн. Fe_2S_3 ; M 207,885; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [1039] 49, [735] 374

3435. **железа(II) сульфит** FeSO_3 ; M 135,908; $T_{\text{разл}}$ 200-320°; Лит.: [302] 69-70

3436. **железа(II) сульфит тригидрат** бел. крист. $\text{FeSO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 189,950; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: о.м.р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 62-63

3437. **железа(II) теллурид тетрагональные** крист. FeTe ; М 183,450; $T_{\text{пл}}$ 914°; Пл.: 6,8 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428] 147

3438. **железа тетракарбониддибромид** $\text{Fe}(\text{CO})_4\text{Br}_2$; М 327,690; $T_{\text{разл}}$ 55°; Лит.: [381] 121-123, [735] 346

3439. **железа тетракарбониддиодид** $\text{Fe}(\text{CO})_4\text{I}_2$; М 421,690; $T_{\text{разл}}$ 75°; Лит.: [381] 115-120, [735] 346

3440. **железа тетракарбонидхлорид** желт. $\text{Fe}(\text{CO})_4\text{Cl}_2$; М 238,790; $T_{\text{разл}}$ 10°; Лит.: [381] 124-125, [735] 346

3441. **железа тетранитрозил** черн. игольчатые крист. $\text{Fe}(\text{NO})_4$; М 175,870; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 109, [735] 353, [925] 310

3442. **железа(II) тетрафторборат гексагидрат** бледно-зелен. крист. $\text{Fe}(\text{BF}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 337,550; $T_{\text{разл}}$ 65°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [1447] 201

3443. **железа трикарбонил-тетрабороктагидрид** оранжев. ж. $\text{Fe}(\text{CO})_3\text{B}_4\text{H}_8$; М 191,183; $T_{\text{пл}}$ 5°; Лит.: [479] 170

3444. **железа(II) фосфат** бел. $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$; М 357,478; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Лит.: [655] 109

3445. **железа(III) фосфат** желт. крист. FePO_4 ; М 150,820; $T_{\text{пл}}$ 1600°; Раств.: вода: н.р.; рПР (0) = 21,89 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1287,8 (т); Лит.: [1442] 137, [1447] 200, [655] 109

3446. **железа(III) фосфат дигидрат** светло-желт. моноклинные крист. $\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 186,860; $T_{\text{разл}}$ 250°; Разл. на: железа(III) фосфат, вода; Раств.: вода: 0,67 (100°), о.м.р.; Пл.: 2,87 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1888 (т); S_{298}^0 : 171,3 (т); C_p^0 : 180,5 (т); Лит.: [1045] 62-63, [1442] 137

3447. **железа(II) фосфат октагидрат** (вивианит) светло-зелен. моноклинные крист. $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 501,600; $T_{\text{разл}}$ 180°; Разл. на: вода; Пл.: 2,58 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 62-63, [1442] 137, [655] 109

3448. **железа фосфид** сер. ромбические крист. FeP ; М 86,820; $T_{\text{разл}}$ 1150°; Пл.: 6,07 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -126 (т); Лит.: [1045] 62-63, [1442] 140, [415] 102, [655] 109

3449. **железа(II) фторид** бел. тетрагональные крист. FeF_2 ; М 93,840; $T_{\text{пл}}$ 1100°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., фтороводород: 0,005 (-22,5°), 0,005 (-4,5°), 0,006 (11,8°), этанол: н.р.; Пл.: 4 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -661 (т); ΔG_{298}^0 : -618,5 (т); S_{298}^0 : 87,03 (т); C_p^0 : 68,12 (т); ΔH_{298}^0 : -345 (т); S_{298}^0 : 273 (т); C_p^0 : 52,3 (т); Лит.: [900] 64

3450. **железа(II,III) фторид** голубовато-сер. Fe_2F_5 ; М 206,682; $T_{\text{разл}}$ 1200°; Лит.: [655] 108

3451. **железа(III) фторид** зелен. тригональные крист. FeF_3 ; М 112,840; $T_{\text{пл}}$ 1027°; $T_{\text{кип}}$ 1327°; Раств.: вода: 0,091 (25°), р.

(100°), эф.: н.р., фтороводород: 0,001 (-25,2°), 0,003 (-7,8°), 0,008 (11,9°), этанол: н.р.; Пл.: 3,87 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1000 (т); Лит.: [735] 369, [900] 64, [1030] 56

3452. **железа(III) фторид гемитетрагидрат** светло-розов. $2\text{FeF}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 387,818; $T_{\text{разл}} > 350^\circ$; Лит.: [655] 108

3453. **железа(II) фторид октагидрат** зеленовато-голуб. крист. $\text{FeF}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 237,960; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: железа(II) фторид, вода; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 62-63

3454. **железа(II) хлорид** светло-зелен. тригональные крист. FeCl_2 ; М 126,750; $T_{\text{пл}} 677^\circ$; $T_{\text{кип}} 1012^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 49,7 (0°), 62,6 (20°), 68,6 (40°), 78,3 (60°), 94,2 (100°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,98 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (681°), 100 (828°); ΔH_{298}^0 : -341,75 (т); ΔG_{298}^0 : -302,35 (т); S_{298}^0 : 118 (т); C_p^0 : 76,36 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 43,01; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 125,5; ΔH_{298}^0 : -132,5 (т); S_{298}^0 : 299 (т); C_p^0 : 57,7 (т); ΔD_{50} : 450 (крысы, в/ж), 59 (мыши, в/б); Лит.: [289] 524-531, [900] 64

3455. **железа(III) хлорид** (ferric chloride, железо треххлористое, железо хлорное) красно-коричнев. тригональные крист. FeCl_3 ; М 162,210; $T_{\text{пл}} 307,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 315^\circ$; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: ацетон: 63 (18°), вода: 74,4 (0°), 81,8 (10°), 96,9 (20°), 99 (25°), 282 (35°), 315 (50°), 373 (60°), 526 (80°), 536 (100°), эф.: х.р., метанол: 131 (0°), 143 (15°), 161 (30°), селена(IV) оксид-дихлорид: 30,5 (25°), этанол: 136 (0°), 141 (15°), 144 (20,6°); Пл.: 2,804 (11°, г/см³, т.), 2,898 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (203°), 10 (230°), 100 (271°); Дип.: 1,27 (20°); ΔH_{298}^0 : -399,4 (т); ΔG_{298}^0 : 37,9 (т); C_p^0 : 94,93 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 30,3; ΔH_{298}^0 : -254 (т); ΔD_{50} : 440 (крысы, в/б); Лит.: [1045] 62-63, [289] 525-531, [735] 369, [900] 64, [1523] 567-572

3456. **железа(III) хлорид гексагидрат** желтовато-коричн. крист. $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 270,300; $T_{\text{пл}} 37^\circ$; $T_{\text{кип}} 285^\circ$; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; $pK_a(1) = 3,05$ (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); $pK_a(2) = 3,26$ (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); ΔH_{298}^0 : -2223,8 (т); S_{298}^0 : 352,3 (т); Лит.: [1045] 62-63, [478] 68-70, [479] 55-56, [567] 118-119, [735] 370

3457. **железа(II) хлорид дигидрат** зелен. моноклинные крист. $\text{FeCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 162,782; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [1442] 138, [535] 118-119

3458. **железа(II) хлорид тетрагидрат** зеленовато-голуб. моноклинные крист. $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 198,810; $T_{\text{разл}} 76,5^\circ$; Раств.: вода: 154 (20°), 316 (100°), этанол: р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1552 (т); S_{298}^0 : 245,6 (т); Лит.: [1045] 62-63, [535] 118-119

3459. **железа(III) хромат** желт. крист. $\text{Fe}_2(\text{CrO}_4)_3$; M 459,670; $T_{\text{разл}}$ 310°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [743] 106, [1447] 201

3460. **железа(II) хромит** черн. кубические крист. FeCr_2O_4 ; M 223,835; $T_{\text{пл}}$ 2153°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1454 (т); ΔG_{298}^0 : -1353 (т); S_{298}^0 : 146 (т); Лит.: [428] 145, [535] 118-119, [655] 99

3461. **железа(II)-цезия сульфат гексагидрат** светло-зелен. моноклинные крист. $\text{Cs}_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 621,870; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 78,7 (25°); Пл.: 2,79 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 118-119, [655] 101

3462. **железа(III)-цезия сульфат додекагидрат** фиолетов. крист. $\text{CsFe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; M 597,059; $T_{\text{разл}}$ 175°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,06 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 120-121, [655] 101

3463. **железа(II) цианид** бел. $\text{Fe}(\text{CN})_2$; M 107,880; $T_{\text{разл}}$ 500°; Лит.: [735] 360

3464. **железа(III) цианид** бур. $\text{Fe}(\text{CN})_3$; M 133,897; $T_{\text{разл}}$ >250°; Лит.: [655] 107

3465. **железо** (iron) светло-сер. кубические мет. Fe; M 55,850; $T_{\text{пл}}$ 1539°; $T_{\text{кип}}$ 2870°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,874 (20°, г/см³,); Давл. паров: 0,01 (1425°), 0,1 (1586°), 1 (1790°), 10 (2045°), 100 (2376°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 27,15 (т); C_p^0 : 25 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 13,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 350; ΔD_{50} : 98600 (крысы, в/ж, восстановленное железо, взвесь); Лит.: [1442] 139-141, [341] 92-116, [480] 400-409, [490] 50, [565] 30, [735] 325-334, 342, [900] 62

3466. **зарин** (EA 1208, GB, T46, isopropylmethylphosphonofluoridate, sarin, изопропилметилфторфосфонат, метилфторфосфоновой кислоты изопропиловый эфир, трилон 144, трилон 46) бц. ж. $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{FO}_2\text{P}$; M 140,090; CAS 107-44-8; $T_{\text{пл}}$ -54°; $T_{\text{кип}}$ 151,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: х.р., ацетон: х.р., вода: смеш., этанол: х.р.; Пл.: 1,094 (20°, г/см³, ж.); n 1,383 (20°); Вязк.: 1,82 (20°); ΔD_{50} : 0,014 (кошки, в/м), 0,015 (кролики, в/в), 0,035 (кролики, в/в, в/в), 0,044 (крысы, п/к), 0,083 (мыши, в/в, обычный рацемат), 0,041 (мыши, в/в, чистый (-)-изомер), 0,1 (мыши, п/к), 0,2 (мыши, в/б), 0,025 (обезьяны, в/в), 0,012 (собаки, в/в), 0,14 (человек, п/о), 24 (человек, наочно); Лит.: [262] A1, [963] 79, 82. 89, [1442] 162, [100] 769, [248] 321-322, [349] 58-90, [466] 8, [467] 39, 81, [1397] 294

3467. **зеараленон** бел. крист. $C_{18}H_{22}O_5$; М 318,364; $T_{пл}$ 164-165°; Раств.: ацетон: 73,4, ацетонитрил: х.р., бензол: 1,28, вода: 0,002, гексан: 0,0758, метанол: х.р., этанол: 30,4; LD_{50} : 5490 (крысы-самцы, в/б), 500 (мышы-самки, в/б); Лит.: [1147] 215-226

3468. **золота(I) ацетиленид** желт. Au_2C_2 ; М 417,960; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [655] 78, [735] 270; Синт.: [962] 489

3469. **золота(I) бромид** желт. крист. AuBr; М 276,870; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -14 (т); S_{298}^0 : 98,3 (т); Лит.: [535] 120-121

3470. **золота(III) бромид** темно-коричнев. пластинчатые крист. $AuBr_3$; М 436,680; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: золота(I) бромид, бром; Раств.: вода: реаг. (100°), м.р., эф.: р.; ΔH_{298}^0 : -54 (т); ΔG_{298}^0 : -18 (т); S_{298}^0 : 155 (т); Лит.: [535] 120-121, [735] 276, [900] 64

3471. **золота(III) гидроксид** темно-бур. крист. $Au(OH)_3$; М 247,980; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: золота(III) оксид, вода; Раств.: вода: пл.р.; ΔH_{298}^0 : -477,8 (т); ΔG_{298}^0 : -349,8 (т); S_{298}^0 : 121 (т); Лит.: [1039] 22, [535] 120-121, [900] 64

3472. **золота(III) гидроксид-оксид** светло-коричнев. $AuO(OH)$; М 229,973; $T_{разл}$ 130°; Разл. на: золота(III) оксид, вода; Лит.: [655] 79

3473. **золота(I) дисульфид** темно-коричнев. $Au_2(S_2)$; М 458,063; $T_{разл}$ >140°; Разл. на: золота(I) сульфид, сера ромбическая; Лит.: [655] 79

3474. **золота дителлурид** желт. $AuTe_2$; М 452,167; $T_{пл}$ 464°; $T_{разл}$ >500°; ΔH_{298}^0 : -12 (т); ΔG_{298}^0 : -10 (т); S_{298}^0 : 142 (т); Лит.: [655] 79

3475. **золота(I) иодид** зеленовато-желт. пор. AuI; М 323,870; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,25 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1,3 (т); S_{298}^0 : 111,1 (т); Лит.: [535] 120-121, [735] 259; Синт.: [959] 1106-1107

3476. **золота(III) иодид** темно-зелен. ромбические крист. AuI_3 ; М 577,680; $T_{разл}$ 25°; Раств.: вода: реаг. (100°), н.р.; Лит.: [405] 22, [900] 64

3477. **золота(I) оксид** Au_2O ; М 409,933; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [735] 257

3478. **золота(III) оксид** бур. крист. Au_2O_3 ; М 441,930; $T_{разл}$ 155°; Разл. на: золото, кислород; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 10,61 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -13 (т); ΔG_{298}^0 : 78,7 (т); Лит.: [655] 79, [900] 64; Синт.: [959] 1107

3479. **золота(III) оксид-хлорид** красн. $AuOCl$; М 248,420; $T_{разл}$ >290°; Лит.: [655] 79

3480. **золота(III) селенат** желт. $Au_2(SeO_4)_3$; М 822,806; $T_{разл}$ >700°; Лит.: [655] 79

3481. **золота(I)-серебра тетрателлурид** темно-сер. $\text{AuAg}(\text{Te}_4)$;
M 815,240; $T_{\text{разл}} > 800^\circ$; Лит.: [655] 78

3482. **золота(I) сульфид** коричнево-черн. Au_2S ; M 425,998;
 $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Разл. на: золото; Лит.: [655] 79

3483. **золота(III) сульфид** черн. Au_2S_3 ; M 490,128; $T_{\text{разл}} 200^\circ$;
Разл. на: золота(I) сульфид, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р.,
эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 8,75 (20° , г/см³, т.); Лит.: [405] 28,
[535] 120-121, [655] 79

3484. **золота(I) тиоцианат** бц. пор. AuSCN ; M 255,049;
 $T_{\text{разл}} 140^\circ$; Лит.: [809] 43

3485. **золота(I)-трисеребра теллурид** темно-сер. AuAg_3Te_2 ;
M 775,770; $T_{\text{разл}} > 500^\circ$; Лит.: [655] 78

3486. **золота(III) фторид** оранжево-желт. игольчатые
крист. AuF_3 ; M 253,960; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; ΔH_{298}^0 : -363,6 (т); S_{298}^0 : 114,2
(т); C_p^0 : 91,3 (т); Лит.: [34] 85, [480] 507, [809] 37-38

3487. **золота(V) фторид** (золота пентафторид) красно-
коричнев. крист. AuF_5 ; M 291,960; $T_{\text{возг}} 80^\circ$; $T_{\text{разл}} 60^\circ$; Разл. на:
золота(III) фторид, фтор; Раств.: пентафторид брома: р., фторо-
водород: р.; ΔH_{298}^0 : -473,4 (т); Лит.: [1442] 171, [480] 506-507,
[809] 38-39

3488. **золота(I) хлорид** желт. ромбические крист. AuCl ;
M 232,420; $T_{\text{разл}} 290^\circ$; Раств.: ацетон: реак., вода: реак. (100°),
эф.: реак., этанол: реак.; Пл.: 7,4 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -36,4 (т);
 ΔG_{298}^0 : -14,6 (т); S_{298}^0 : 85,17 (т); Лит.: [900] 64

3489. **золота(III) хлорид** (золото хлорное) красн. моно-
клинные крист. AuCl_3 ; M 303,330; $T_{\text{пл}} 228^\circ$; $T_{\text{разл}} 260^\circ$; Разл. на:
золота(I) хлорид, хлор; Раств.: аммиак жидкий: м.р., вода: 68
(20°), эф.: р., сероуглерод: н.р., сульфурилхлорид: р., трихлорид
мышьяка: 2,6 (15°), 28 (160°), этанол: р.; Пл.: 4,67 (20° , г/см³,
т.); ΔH_{298}^0 : -118,4 (т); ΔG_{298}^0 : -53,6 (т); S_{298}^0 : 164,4 (т); Лит.: [1045]
66-67, [75] 3.29, [257] 324-325, [289] 116, [405] 13-17, [735]
276, [900] 64, [925] 449, [940] 770-772, [1409] 62-63

3490. **золота(I) хлорид - аммиак (1/1)** бц. $\text{AuCl} \cdot \text{NH}_3$;
M 249,450; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [735] 262

3491. **золота(I) хлорид - 3-фторфенилизоцианид (1/1)**
 $\text{FC}_6\text{H}_4\text{NC} \cdot \text{AuCl}$; M 353,530; $T_{\text{пл}} 223-225^\circ$; Лит.: [1231] 1230

3492. **золота(I) цианид** канареечно-желт. крист. AuCN ;
M 222,984; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Разл. на: золото; Раств.: вода: н.р., эф.:
н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,12 (25° , г/см³, т.); Лит.: [1442] 171, [405]
22-25, [655] 78

3493. **золота(III) цианид тригидрат** бел. $\text{Au}(\text{CN})_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 329,070; $T_{\text{раза}}$ 50°; Лит.: [655] 78

3494. **золото** (gold) желт. кубические мет. Au; М 196,970; $T_{\text{пла}}$ 1063,4°; $T_{\text{кип}}$ 2880°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,13 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 19,3 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1403°), 0,1 (1574°), 10 (2055°), 100 (2412°); Пов.нат.: 1120 (1200°); ΔH^0_{298} : 0 (г); ΔG^0_{298} : 0 (г); S^0_{298} : 47,4 (г); C_p^0 : 25,4 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пла}}$: 12,55; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 348,5; ΔH^0_{298} : 368,8 (г); S^0_{298} : 180,4 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [440] 342, [679] 13-36, [741] 10, [1395] 1189, [289] 114-116, [866], [490] 50, [498] 32, 41-42, [735] 245, 248-250, 254-256, [596], [843], [900] 64, [1052] 398-400, [1451] 293-298

3495. **золото - цирконий (3/1)** Au_3Zr ; М 682,124; $T_{\text{пла}}$ 1560°; Лит.: [1395] 450, [394] 86

3496. **зоман** (EA 1210, GD, O-(втор-неогексил)метилфторфосфонат, soman, метилфторфосфоновой кислоты пинаколиловый эфир, пинаколиаметилфторфосфонат) бц. ж. $\text{C}_7\text{H}_{16}\text{FO}_2\text{P}$; М 182,170; CAS 96-64-0; $T_{\text{пла}}$ -80°; $T_{\text{кип}}$ 190°; $T_{\text{раза}}$ 190°; Раств.: вода: 1,5 (20°); Пл.: 1,0131 (20°, г/см³, ж.); n 1,408 (20°); Давл. паров: 0,2 (42°); ΔL_{50} : 1 (мышь, п/к, чистый C-(R),P-(R)-изомер), 0,099 (мышь, п/к, чистый C-(R),P-(S)-изомер), 7 (мышь, п/к, чистый C-(S),P-(R)-изомер), 0,038 (мышь, п/к, чистый C-(S),P-(S)-изомер), 0,156 (мышь, п/к), 0,03 (человек, п/о), 2 (человек, накожно); Лит.: [262] A2, [1442] 175, [248] 318-139, [349] 91-97, [929] 68, [1397] 294, 315

3497. **ибоганин** желт. игольчатые крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}$; М 310,430; $T_{\text{пла}}$ 152°; Лит.: [62] 676, [752] 9-10, [796] 783

3498. **иботеновая кислота** (ararin, ibotenic acid, pantherin, альфа-амино-3-гидрокси-5-изоксазолукусная кислота) бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_4$; М 158,110; $T_{\text{пла}}$ 152°; $T_{\text{раза}}$ 152°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [22] 542, [245] 133-134

3499. **ибупрофен** (RS-2-(4-изобутилфенил)пропионовая кислота, RS-альфа-метил-4-(2-метилпропил)бензолукусная кислота, ibuprofen, нуروفен) бел. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$; М 206,280; CAS 15687-27-1; $T_{\text{пла}}$ 75-77°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,00113 (25°), диоксан: 9 (25°), этанол: х.р.; ΔL_{50} : 636 (крысы, п/о), 740 (мышь, п/о); Лит.: [62] 677-678, [918] 338-339, [42] 65, [218] 72, [223] 1038-1041, [331] 927

3500. **нервин** игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{27}\text{H}_{39}\text{NO}_3$; М 425,600; $T_{\text{пла}}$ 244°; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: р., бензол: н.р., вода: т.р., эф.: т.р., метанол: р., петр.эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1444] 435, [796] 710

3501. **изадрин** (1-(3,4-диоксифенил)-2-изопропиламино-1-этанола гидрохлорид, изопротеренол, изупрел, новодрин, эуспиرون) бел. крист. $C_{11}H_{18}ClNO_3$; M 247,720; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: 33 (20°), эф.: н.р., этанол 95%: 2,3 (20°); LD_{50} : 128 (крысы-самки, в/б), 3146 (крысы-самки, в/ж), 331 (крысы-самцы, в/б), 4770 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [1049] 872-873, [1089] 40-41

3502. **изатин** (2,3-дигидроиндол-2,3-дион, 2,3-индолиндион) желтовато-красн. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_8H_5NO_2$; M 147,140; $T_{пл}$ 203,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р. (0°), р. (100°), эф.: м.р., этанол: р.; LD_{50} : 300 (крысы, п/о); Лит.: [1442] 177-178, [900] 149; Синт.: [999] 216-218

3503. **(+)-изоборнеол** (d-изоборнеол) $C_{10}H_{18}O$; M 154,249; $T_{пл}$ 214-218°; Лит.: [626] 457, [1036] 8-9, [1441] 305, [1447] 208

3504. **(+/-)-изоборнеол** $C_{10}H_{18}O$; M 154,249; $T_{пл}$ 212°; LD_{50} : 5200 (крысы, п/о); Лит.: [1036] 8-9, [1441] 305, [1447] 208, [22] 271, [75] 1.247, [427] 212

3505. **(-)-изоборнеол** (l-изоборнеол) $C_{10}H_{18}O$; M 154,250; $T_{пл}$ 212°; Раств.: бензол: р., эф.: р., петр.эф.: р., толуол: р., этанол: р.; Лит.: [626] 457, [1036] 8-9

3506. **изобутиламин** $(CH_3)_2CHCH_2NH_2$; M 73,140; $T_{пл}$ -85,5°; $T_{кип}$ 68,9°; Пл.: 0,736 (20°, г/см³, ж.); n 1,397 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,51 (25°, вода); Лит.: [1441] 333

3507. **изобутиламина гидрохлорид** $(CH_3)_2CHCH_2NH_3Cl$; M 109,598; $T_{пл}$ 177-178°; Раств.: вода: 238,9 (25°), хлф.: 11,56 (25°); Лит.: [78] 412, [291] 281

3508. **изобутилбензол** $C_6H_5CH_2CH(CH_3)_2$; M 134,218; $T_{пл}$ -51,5°; $T_{кип}$ 172,8°; Лит.: [1044] 655

3509. **О-изобутил-S-диэтиламиноэтил-метилтиофосфат** (VR) $(CH_3)_2CHCH_2O(CH_2)_3P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; M 267,400; CAS 159939-87-4; Пл.: ; Давл. паров: 0,00062 (25°); Лит.: [85] 26-27

3510. **изобутилизоцианид** $(CH_3)_2CHCH_2NC$; M 83,100; $T_{пл}$ -60°; $T_{кип}$ 116°; Пл.: 0,787 (4°, к в.4, ж.); Лит.: [1442] 190

3511. **изобутиловый спирт** (2-метилпропанол, IBA, i-butanol, isobutyl alcohol, isopropyl carbinol) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2OH$; M 74,120; CAS 73-83-1; $T_{пл}$ -108°; $T_{кип}$ 108,4°; Раств.: вода: р.9,5 (18°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8027 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [299] 81-83, [900] 134

3512. **4-изобутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $(CH_3)_2CHCH_2C(CH_2O)_3PO$; M 206,176; $T_{пл}$ 165-168°; LD_{50} : 0,63 (мышы, в/б); Лит.: [667] 64

3513. **изолаппаконитин** $C_{32}H_{44}N_2O_8$; М 584,700; $T_{пл}$ 199°; Лит.: [936] 33

3514. **изолизергиновая кислота** $C_{16}H_{16}N_2O_2$; М 268,310; $T_{пл}$ 218°; $T_{раза}$ 218°; $pK_a(1) = 8,46$ (25°, вода, NH); $pK_a(1) = 3,33$ (25°, вода); Лит.: [796] 631

3515. **изонитрозоацетанилд** $C_8H_8N_2O_2$; М 164,161; $T_{пл}$ 175°; Лит.: [999] 216-217; Синт.: [999] 216-217

3516. **изопропиламин** бц. ж. $(CH_3)_2CHNH_2$; М 59,110; $T_{пл}$ -101,2°; $T_{кип}$ 34°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,694 (15°, г/см³, ж.); $pK_{BH^+}(1) = 10,63$ (25°, вода); Лит.: [1444] 103, [900] 175

3517. **изопропиламмония 5-метилтетразолат** $(CH_3)_2CHNH_3CN_4CH_3$; М 143,190; $T_{пл}$ 58°; Лит.: [319] 102

3518. **4-изопропилбензойная кислота** (куминовая кислота) бц. триклинные крист. (р.п. этанола) $(CH_3)_2CHC_6H_4COOH$; М 164,201; $T_{пл}$ 116,5°; Раств.: вода: 0,01519 (25°); $pK_a(1) = 4,35$ (25°, вода); Лит.: [1045] 752-753, [1046] 89, [291] 668

3519. **изопропилбензол** (2-phenylpropane, cumene, isopropylbenzene, кумол) бц. ж. $C_6H_5CH(CH_3)_2$; М 120,192; CAS 98-82-8; $T_{пл}$ -96,028°; $T_{кип}$ 152,392°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: р., вода: 0,005 (25°), 0,01473 (75,04°), эф.: р., петр.эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8702 (10°, г/см³, ж.), 0,8618 (20°, г/см³, ж.), 0,8575 (25°, г/см³, ж.), 0,85751 (25°, к в.4, ж.), 0,8534 (30°, г/см³, ж.), 0,845 (40°, г/см³, ж.); n 1,49145 (20°), 1,4889 (25°); Давл. паров: 0,01 (-44,4°), 0,1 (-23,8°), 0,144 (-20°), 0,356 (-10°), 0,807 (0°), 1,7 (10°), 3,34 (20°), 6,22 (30°), 10 (38,2°), 11 (40°), 18,62 (50°), 30,31 (60°), 47,63 (70°), 72,54 (80°), 107,4 (90°), 155,02 (100°), 218,65 (110°), 301,98 (120°), 409,19 (130°), 544,86 (140°), 714 (150°); ДП: 2,38 (20°); Дип.: 0,85 (20°); Вязк.: 1,075 (0°), 0,915 (10°), 0,788 (20°), 0,737 (25°), 0,691 (30°), 0,611 (40°); Пов.нат.: 28,2 (20°), 27,67 (25°), 27,14 (30°), 26,09 (40°), 25,03 (50°), 22,4 (75°), 19,76 (100°); Ск.зв.: 1342 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -41,3 (ж); C_p^0 : 197 (ж); $T_{всп}$: 38; ΔD_{50} : 2900 (крысы, в/ж); $T_{крит}$: 359,8; $P_{крит}$: 3,21; Лит.: [445] 168-173, [1393] 30-31, 64-65, 95, 142, 189, 236-238, 324, 336-337, 346, 375, 378, 395, 402, 408, [1442] 194, [331] 585, [332] 597, [437] 200, [900] 156, [1025] 10-38; Синт.: [461] 157-158

3520. **3-изопропилбензо-2,1,3-тиадиазин-4-он-2,2-диоксид** (базагран, бентазон) бел. крист. $C_{10}H_{12}N_2O_3S$; М 240,280; $T_{пл}$ 137-139°; Раств.: ацетон: 150,7 (20°), бензол: 3,3 (20°), вода: 0,05 (20°), эф.: 65

(20°), хлф.: 18 (20°), циклогексан: 0,02 (20°), этанол: 86,2 (20°); ΔD_{50} : 500 (кошки), 750 (кролики), 1100 (крысы); Лит.: [677] 636, [678] 30-31
3521. **4-изопропилгептан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)_2$;
M 142,282; $T_{\text{кип}}$ 160°; Лит.: [1044] 659

3522. **О-изопропил-диметиламидо-цианфосфат** (EA 4352)
ж. $((\text{CH}_3)_2\text{N})((\text{CH}_3)_2\text{CHO})\text{P}(\text{O})\text{CN}$; M 176,200; CAS 63815-55-4;
 $T_{\text{кип}}$ 233,9°; ΔD_{50} : 0,4 (); Лит.: [85] 23, [1397] 286

3523. **О-изопропил-S-диметиламиноэтил-метилтиофосфоната иодметилат** $(\text{CH}_3)_2\text{CHO}(\text{CH}_3)\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{I}$;
M 367,230; $T_{\text{пла}}$ 164°; ΔD_{50} : 0,12 (мышь, в/б); Лит.: [1397] 317, 322

3524. **3-изопропил-2,4-диметилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; M 142,282; $T_{\text{пла}}$ -81,7°; $T_{\text{кип}}$ 157°;
Лит.: [1044] 659

3525. **1,2-О-изопропилиденглицерин** $(\text{CH}_3)_2\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{OH}$; M 132,158; Давл. паров: 13 (83°), 21 (95°), 31 (105°); Лит.: [78] 455; Синт.: [951] 11

3526. **7-изопропилиден-2-экзо-(2'-нитрофенилтио)-3-эндо-перхлорато-5,5,6-трифтор-6-экзо-трифторметилбицикло[2.2.1]гептан** светло-желт. крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{ClF}_6\text{NO}_6\text{S}$;
M 509,805; $T_{\text{пла}}$ 90°; Лит.: [516] 606

3527. **изопропилизоцианид** $(\text{CH}_3)_2\text{CHNC}$; M 69,105; $T_{\text{кип}}$ 87°;
Пл.: 0,76 (0°, к в.4, ж.); Лит.: [1442] 190

3528. **2-изопропил-1-метилбензол** (о-цимол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; M 134,218; $T_{\text{пла}}$ -71,54°; $T_{\text{кип}}$ 178,35°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [899] 198

3529. **3-изопропил-1-метилбензол** (м-цимол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; M 134,218; $T_{\text{пла}}$ -63,745°; $T_{\text{кип}}$ 175,2°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,861 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [899] 198

3530. **4-изопропил-1-метилбензол** (р-сумене, п-цимол, пара-цимол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; M 134,218; CAS 99-87-6; $T_{\text{пла}}$ -67,9°; $T_{\text{кип}}$ 177,1°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,04 (25°), этанол: р.; ΔD_{50} : 4750 (крысы, п/о); Лит.: [1445] 377, [75] 1.250, [332] 702, [1134] 41-42; Синт.: [432] 36

3531. **3-изопропил-4-метил-2-пентен** $\text{CH}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$;
M 126,239; $T_{\text{кип}}$ 138°; Лит.: [971] 276-277

3532. **2-изопропил-5-метилфенол** (3-окси-п-цимол, 4-изопропил-3-окситолуол, thymol, тимол) бц. гексагональные крист.

НОС₆H₃(СН₃)СН(СН₃)₂; М 150,220; Т_{пл} 51,5°; Т_{кип} 233,5°; Раств.: бензол: р., вода: 0,067 (10°), 0,085 (20°), 0,132 (37°), эф.: 360 (20°), касторовое масло: 101,5 (20°), оливковое масло: 56,2 (20°), укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: 357 (20°); Пл.: 0,969 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1045] 972-973, [291] 673-675, [379] 160

3533. **2-изопропилнафталин** С₁₀H₇СН(СН₃)₂; М 170,250; Т_{кип} 268,2°; ЛД₅₀: 5300 (мышь, в/ж); Лит.: [438] 132-133, [1237] 1371

3534. **изопропилнитрат** (СН₃)₂СНОНО₂; М 105,100; Т_{кип} 102°; Пл.: 0,7237 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [440] 120-121, [1045] 688-689

3535. **изопропилнитрит** ж. (СН₃)₂СНОНО; М 89,100; Т_{кип} 45°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,856 (0°, г/см³, ж.), 0,844 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [440] 115-116, [971] 212-213, [1045] 688-689, [900] 127; Синт.: [343] 88-89

3536. **О-изопропил-О-(4-нитрофенил)метилфосфонат** (СН₃)₂СНО(СН₃)Р(О)С₆H₄NO₂; М 243,196; Давл. паров: 0,25 (130°); ЛД₅₀: 0,5 (крысы, п/о); Лит.: [1397] 347, [1510] 306

3537. **изопропиловый спирт** (2-пропанол, IPA, i-propanol, isopropyl alcohol, propan-2-ol, диметилкарбинол, изопропанол) бц. ж. (СН₃)₂СНОН; М 60,090; CAS 67-63-0; Т_{пл} -89,5°; Т_{кип} 82,4°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7851 (20°, г/см³, ж.); n 1,3776 (20°); Давл. паров: 1 (-26,1°), 10 (2,4°), 40 (23,8°), 100 (39,5°), 400 (67,8°), 1020,7 (90°); рК_а (1) = 16,94 (25°, вода); Дип.: 1,66 (20°); Вязк.: 2,43 (20°); Пов. нат.: 21,7 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -318,7 (ж); S⁰₂₉₈: 180 (ж); С_р⁰: 155,2 (ж); ΔH_{пл}: 5,37; Т_{всп}: 11,7; Т_{свочсп}: 400; ΔH_{сгор}: 2003,8; ЛД₅₀: 5000 (б. крысы, п/о); Т_{крит}: 235,6; Р_{крит}: 5,38; Лит.: [1045] 688-689, [299] 73-75, [900] 175

3538. **изопропил-фенилгликолевой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (ЕА 3834В) маслянистая ж. С₆H₅((СН₃)₂СН)С(ОН)СООСН(СН₂СН₂)₂НСН₃; М 291,400; CAS 75321-25-4; Т_{пл} 49°; Лит.: [85] 390, [222] 325, [359] 144

3539. **О-изопропил-этилфторфосфонат** (GE, ethyl sarin, этилзарин) бц. ж. С₂H₅Р(F)(O)ОСН(СН₃)₂; М 154,120; CAS 1189-87-3; Т_{кип} 170°; Пл.: 1,0552 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,959 (20°); ЛД₅₀: 0,69 (мышь, в/б); Лит.: [105] 97-100, [349] 118

3540. **О-изопропил-О-этил-S-этилтиоэтил-тиофосфат** (СН₃)₂СНО(С₂H₅O)Р(О)СН₂СН₂SC₂H₅; М 272,365; Давл. паров: 0,5 (118°); ЛД₅₀: 20 (крысы, п/о); Лит.: [1397] 338, [1510] 399

3541. **изопропоксиацетилен** (СН₃)₂СНОСН; М 84,116; Т_{кип} 70°; n 1,393 (20°); Лит.: [1152] 121

3542. **1-изопропокси-2,2-дихлорциклопропан** $C_6H_{10}Cl_2O$; М 169,049; Пл.: 1,0379 (20°, к в.4, ж.); n 1,4428 (20°); Давл. паров: 5 (33°); AD_{50} : 12 (б. мышцы, в/б); Лит.: [259] 225-226, [1438] 85-88

3543. **2-изопропокси-2-метилпропан** (изопропил-трет-бутиловый эфир, трет-бутил-изопропиловый эфир) $(CH_3)_3COCH(CH_3)_2$; М 116,200; $T_{пл}$ -88°; $T_{кип}$ 87,6°; Раств.: вода: 0,05 (25°); Лит.: [331] 436

3544. **2-изопропоксипропан** (диизопропиловый эфир) бц. ж. $(CH_3)_2CHOC(CH_3)_2$; М 102,175; CAS 108-20-3; $T_{пл}$ -60°; $T_{кип}$ 69°; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7258 (20°, г/см³, ж.), 0,7247 (21°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 690-691, [331] 332

3545. **2-изопропоксифенил-N-метилкарбамат** (арпрокарб, байгон, байер 39007, блаттанекс, пропокур, унден) крист. $(CH_3)_2NCOCH_2C_6H_4OC(=O)NHCH_3$; М 209,242; $T_{пл}$ 91,5°; AD_{50} : 82 (б. крысы), 116 (б. мышцы); Лит.: [439] 64

3546. **изопропоксиэтилен** (винил-изопропиловый эфир) $(CH_3)_2CHOC(=CH_2)CH_2$; М 86,100; $T_{кип}$ 55,1-55,7°; Раств.: вода: 0,64 (20°); Пл.: 0,752 (20°, к в.4, ж.); n 1,3862 (20°); Лит.: [720] 137, [1508] 36

3547. **изопротиолан** (1,3-дителиланилиденмалоновой кислоты диизопропиловый эфир, фудзион, фуйон) бел. крист. $(CH_2S)_2C=C(COOCH(CH_3)_2)_2$; М 290,399; $T_{пл}$ 54,5°; Раств.: вода: 0,0048 (20°); Давл. паров: 0,5 (168°); AD_{50} : 1190 (крысы), 1340 (мышы); Лит.: [1447] 212, [331] 876, [677] 149, 533, [678] 240-241

3548. **изотиоцианатосилан** бц. SiH_3NCS ; М 89,192; $T_{пл}$ -52°; $T_{кип}$ 84°; Лит.: [734] 604-605

3549. **изохинолин** бц. ж. C_9H_7N ; М 129,160; $T_{пл}$ 26,5°; $T_{кип}$ 243,25°; Пл.: 1,099 (25°, к в.4, ж.); $pK_{BH^+}(1) = 5,4$ (20°, вода); Лит.: [1442] 203, [504] 186

3550. **изоциановая кислота** бц. ж. $HNCO$; М 43,030; $T_{пл}$ -81-79°; $T_{кип}$ 23,5°; $pK_a(1) = 3,92$ (18°, вода); Лит.: [1445] 356-357, [734] 525-526

3551. **изоцитраль** $(CH_3)_2C=CHCH_2CH=C(CH_3)CH_2CHO$; М 152,240; Пл.: 0,89 (15°, к в.4, ж.); n 1,4838 (20°); Давл. паров: 12 (96°); Лит.: [1445] 391

3552. **имидазол** (1,3-диазол, глиоксалин) бц. призматические крист. (р.п. бензол) $C_3H_4N_2$; М 68,070; $T_{пл}$ 90°; $T_{кип}$ 256°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: х.р., эф.: р., петр.эф.: м.р., пиридин: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0303 (101°, г/см³, ж.);

n 1,4801 (101°); Давл. паров: 12 (138,2°); $pK_{BH^+}(1) = 7,1$ (25°, вода); $pK_a(1) = 14,2$ (25°, вода); Дип.: 6,21 (20°); Лит.: [1045] 698-699, [1442] 210, [1447] 217, [900] 150; Синт.: [1002] 256

3553. **имидазол-4,5-дикарбоновая кислота** призматические крист. $C_5H_4N_2O_4$; М 156,100; $T_{пл}$ 288°; $T_{раза}$ 288°; Раств.: вода: 0,05 (20°), 0,13 (100°); Лит.: [78] 132, [332] 136; Синт.: [1002] 254-256

3554. **имидодисульфоновой кислоты дифторангидрид** бц. $HN(SO_2F)_2$; М 181,139; $T_{кип}$ 170°; Лит.: [734] 399

3555. **имидодисульфоновой кислоты дихлорангидрид** бц. $HN(SO_2Cl)_2$; М 214,048; $T_{пл}$ 37°; Лит.: [734] 399

3556. **3-иминобутаннитрил** $C_4H_6N_2$; М 82,104; $T_{пл}$ 52-53°; Лит.: [981] 77-79; Синт.: [981] 77-79

3557. **иминодиуксусная кислота** (ИДА) бел. крист. $HN(CH_2COOH)_2$; М 133,103; $T_{пл}$ 247,5°; Раств.: вода: 2,43 (20°), эф.: н.р., этанол: н.р.; $pK_{BH^+}(1) = 1,82$ (25°, вода); $pK_a(1) = 2,61$ (25°, вода); $pK_a(1) = 9,34$ (25°, вода); Лит.: [78] 352, [530] 105-106, [1192] 1160; Синт.: [680] 9-11, [700] 59-60

3558. **иминосульфоксидифторид** $HN=SOF_2$; М 101,080; $T_{кип}$ 43°; Лит.: [998] 47, 49

3559. **индаконитин** (ацетилбензоилпсевдаконин) бц. игольчатые крист. $C_{34}H_{47}NO_{10}$; М 629,740; $T_{пл}$ 202-203°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 698-699, [796] 736

3560. **индан** маслянистая ж. C_9H_{10} ; М 118,180; $T_{пл}$ -51,4°; $T_{кип}$ 177,95°; Раств.: вода: 0,01091 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [971] 214-215, [1045] 698-699, [331] 565

3561. **инден** бц. ж. C_9H_8 ; М 116,160; $T_{пл}$ -1,8°; $T_{кип}$ 182,8°; $pK_a(1) = 18,5$ (25°, вода); Лит.: [1393] 30-31, [1442] 224

3562. **индено[1,2,3-с,d]пирен** $C_{22}H_{12}$; М 276,330; CAS 193-39-5; $T_{пл}$ 162°; Раств.: вода: 0,0000019 (25°); Лит.: [231] 826-827, [331] 1188

3563. **индиго** (бис(3-оксо-2-индолинилиден)) темно-син. крист. $C_{16}H_{10}N_2O_2$; М 262,260; $T_{пл}$ 390-392°; Раств.: муравьиная кислота 95%: 0,14 (19,8°); Лит.: [1442] 224-225, [1447] 219, [291] 760

3564. **индий** (indium) серебристо-бел. тетрагональные мет. In; М 114,820; $T_{пл}$ 156,6°; $T_{кип}$ 2109°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 1,25 (0°), 1,28 (25°), 1,33 (50°); Пл.: 7,362 (20°, г/см³, т.), 7,023 (157°, г/см³, ж.), 5,763 (2109°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,01 (912°), 0,1 (1042°), 1 (1205°), 10 (1414°), 100 (1688°); ΔH_{298}^0 : 0 (т);

ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 57,82 (т); C_p^0 : 26,74 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 3,26; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 227,6; ΔH_{298}^0 : 238 (т); S_{298}^0 : 173,7 (т); C_p^0 : 20,8 (т); Лит.: [1442] 226-227, [289] 679, [479] 215, [490] 50, [735] 59-62, [900] 64, [1348] 112, [1381] 9-19

3565. **индия(III) антимонид** сер. InSb; М 236,578; $T_{\text{пл}}$ 525,2°; Лит.: [655] 118, [735] 67

3566. **индия(III) арсенид** InAs; М 189,740; $T_{\text{пл}}$ 943°; Лит.: [1442] 230-231, [735] 67, [1054] 53

3567. **индия(III) ацетилацетонат** $\text{In}(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{O})\text{CH}_3)_3$; М 412,142; $T_{\text{пл}}$ 186°; Лит.: [735] 66

3568. **индия(III) борогидрид** $\text{In}(\text{BH}_4)_3$; М 159,346; $T_{\text{разл}}$ -10°; Лит.: [735] 68

3569. **индия(I) бромид** красно-коричнев. ромбические крист. InBr; М 194,720; $T_{\text{пл}}$ 220°; $T_{\text{кип}}$ 680°; Пл.: 4,96 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -175 (т); S_{298}^0 : 112 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 24; Лит.: [535] 120-121, [735] 69

3570. **индия(III) бромид** светло-желт. игольчатые крист. InBr₃; М 354,530; $T_{\text{кип}}$ 409°; Раств.: вода: 414,1 (20°), 578 (22°), 575,2 (34,5°), 698,7 (100°), метанол: 285,8 (25°), этанол: 274,7 (20°); ΔH_{298}^0 : -411 (т); S_{298}^0 : 167 (т); $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 123; Лит.: [764] 208, [1046] 292, [535] 120-121

3571. **индия(III) бромид-оксид** бц. InOBr; М 210,721; $T_{\text{разл}}$ 360°; Лит.: [735] 65

3572. **индия(I) гексахлориндат(III)** светло-желт. $\text{In}_3[\text{InCl}_6]$; М 671,990; $T_{\text{пл}}$ 325°; $T_{\text{кип}}$ 640°; Лит.: [655] 117

3573. **индия(III) гидроксид** бел. кубические крист. In(OH)₃; М 165,840; $T_{\text{разл}}$ 150°; Разл. на: индия(III) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -760 (т); ΔH_{298}^0 : -760 (т); ΔD_{50} : 0,323 (мышы, в/в); Лит.: [1442] 231, [900] 64, [1381] 253

3574. **индия(I) диселеноиндат(III)** темно-коричнев. In[InSe₂]; М 387,556; $T_{\text{пл}}$ 660°; Лит.: [655] 118, [735] 69

3575. **индия(I) дителлурииндат(III)** синевато-сер. тетрагональные крист. In[InTe₂]; М 484,836; $T_{\text{пл}}$ 696°; Лит.: [535] 120-121, [655] 118

3576. **индия(I) дитиоиндат(III)** красн. ромбические крист. In[InS₂]; М 293,766; $T_{\text{пл}}$ 692°; ΔH_{298}^0 : -121 (т); S_{298}^0 : 71 (т); C_p^0 : 48,1 (т); Лит.: [535] 120-121, [655] 117, [735] 69

3577. **индия(I) иодид** темно-красн. ромбические крист. InI; М 241,720; $T_{\text{пл}}$ 365°; $T_{\text{кип}}$ 743°; Раств.: эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,31 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -116 (т); S_{298}^0 : 124 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 22; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 85; Лит.: [1447] 220, [535] 120-121, [735] 69

3578.**индия(III) иодид** желт. моноклинные крист. InI_3 ; М 495,530; $T_{\text{пл}}$ 225°; $T_{\text{кип}}$ 447°; Раств.: вода: 1199 (1°), 1308 (22°), 2024 (70°), эф.: р., ксилол: р., метанол: 648,5 (20°), хлф.: р., этанол: 539,8 (20°); Пл.: 4,69 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -235 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20; $\Delta H_{\text{кип}}$: 95; ΔH_{298}^0 : -116 (г); Лит.: [764] 208, [1046] 295, [1447] 220, [535] 120-121

3579.**индия(III) иодид-оксид** желтовато-зел. InOI ; М 257,722; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [735] 65

3580.**индия(III) нитрат** бел. $\text{In}(\text{NO}_3)_3$; М 300,833; $T_{\text{разл}}$ 230-250°; Лит.: [655] 117

3581.**индия(III) нитрат гемитетрагидрат** бел. $2\text{In}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 763,803; $T_{\text{пл}}$ 74°; Лит.: [655] 117

3582.**индия(III) нитрид** сер. InN ; М 128,825; $T_{\text{пл}}$ 1200°; Лит.: [655] 117

3583.**индия(I) оксид** черн. крист. In_2O ; М 245,640; $T_{\text{пл}}$ 325°; Пл.: 6,99 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -55 (г); S_{298}^0 : 298 (г); C_p^0 : 50 (г); Лит.: [1442] 231, [900] 64

3584.**индия(III) оксид** желт. кубические крист. In_2O_3 ; М 277,640; $T_{\text{пл}}$ 1910°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,18 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -925,9 (г); ΔG_{298}^0 : -831,9 (г); S_{298}^0 : 107,9 (г); C_p^0 : 92 (г); Лит.: [735] 63, [900] 65

3585.**индия(III) оксид-фторид** бц. InOF ; М 149,816; $T_{\text{разл}}$ 480°; Лит.: [735] 65

3586.**индия(III) оксид-хлорид** бц. InOCl ; М 166,270; $T_{\text{разл}}$ 430°; Лит.: [735] 65

3587.**индия(III) ортониобат** InNbO_4 ; М 271,720; $T_{\text{пл}}$ 1740°; Лит.: [1258] 437

3588.**индия(III) перхлорат октагидрат** бел. $\text{In}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 557,292; $T_{\text{пл}}$ 80°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 117

3589.**индия(III) селенид** черн. гексагональные крист. In_2Se_3 ; М 466,520; $T_{\text{пл}}$ 890°; Пл.: 5,67 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -344 (г); Лит.: [535] 120-121, [735] 66

3590.**индия(III) сульфат** светло-сер. моноклинные крист. $\text{In}_2(\text{SO}_4)_3$; М 517,810; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 117 (20°); Пл.: 3,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2725,5 (г); ΔG_{298}^0 : -2385,7 (г); S_{298}^0 : 302,1 (г); C_p^0 : 275 (г); Лит.: [900] 65

3591.**индия(I) сульфид** желт. игольчатые крист. In_2S ; М 261,701; $T_{\text{пл}}$ 653°; Пл.: 5,87 (25°, г/см³, т.); Лит.: [535] 120-121

3592.**индия(III) сульфид** красн. кубические крист. In_2S_3 ; М 325,830; $T_{\text{пл}}$ 1090°; ΔH_{298}^0 : -351 (г); S_{298}^0 : 164 (г); C_p^0 : 118 (г); Лит.: [535] 120-121, [735] 66

3593. **индия(III) теллурид** годуб. кубические крист. In_2Te_3 ; M 612,440; $T_{\text{пл}}$ 670°; ΔH_{298}^0 : -192 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 81,6; Лит.: [535] 120-121, [735] 66

3594. **индия(I) тетрабромидат(III)** желт. крист. $\text{In}[\text{InBr}_4]$; M 549,252; $T_{\text{пл}}$ 235°; $T_{\text{кип}}$ 633°; Пл.: 4,22 (25°, г/см³, т.); Лит.: [535] 120-121, [655] 117, [735] 69

3595. **индия(III) тетрагидроалюминат** $\text{In}(\text{AlH}_4)_3$; M 207,858; $T_{\text{разл}}$ -40°; Лит.: [735] 68

3596. **индия(I) тетраиодидат(III)** крист. $\text{In}[\text{InI}_4]$; M 737,254; $T_{\text{пл}}$ 225°; Лит.: [535] 120-121, [655] 117

3597. **индия(I) тетрахлоралюминат** светло-желт. $\text{In}[\text{AlCl}_4]$; M 283,612; $T_{\text{пл}}$ 268°; Лит.: [655] 75, [735] 69-70

3598. **индия(I) тетрахлоридат(III)** бц. ромбические крист. $\text{In}[\text{InCl}_4]$; M 371,448; $T_{\text{пл}}$ 235°; $T_{\text{кип}}$ 523°; Раств.: вода: реак.; ΔH_{298}^0 : -363 (т); S_{298}^0 : 122 (т); ΔH_{298}^0 : -200 (т); Лит.: [535] 122-123, [655] 117, [735] 69

3599. **индия(III) фосфат** бел. InPO_4 ; M 209,789; $T_{\text{пл}}$ 1600°; $T_{\text{разл}}$ >1800°; Лит.: [655] 117

3600. **индия(III) фосфат дигидрат** бел. $\text{InPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 245,820; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 117

3601. **индия(III) фосфид** сер. крист. InP ; M 145,790; $T_{\text{пл}}$ 1070°; Лит.: [1442] 231, [735] 67, [1307] 1083-1095

3602. **индия(III) фторид** бц. гексагональные крист. InF_3 ; M 171,810; $T_{\text{пл}}$ 1170°; Раств.: вода: 0,04 (25°); Лит.: [535] 122-123

3603. **индия(I) хлорид** красн. кубические крист. InCl ; M 150,270; $T_{\text{пл}}$ 225°; $T_{\text{кип}}$ 590°; Пл.: 4,19 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -186,2 (т); ΔG_{298}^0 : -164 (т); S_{298}^0 : 95 (т); C_p^0 : 47,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 96,7; ΔH_{298}^0 : -70 (т); S_{298}^0 : 248,2 (т); C_p^0 : 36,1 (т); Лит.: [735] 69, [900] 65

3604. **индия(III) хлорид** бц. моноклинные крист. InCl_3 ; M 221,180; $T_{\text{возг}}$ 500°; Раств.: амиловый спирт: 23,15 (20°), ацетон: 38 (20°), бензол: н.р., вода: 167 (2°), 195 (22°), 271 (35°), 305 (60°), 374 (80°), глицерин: 1,55 (20°), эф.: 35,1 (20°), метанол: 51,7 (20°), петр.эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: 1,5 (20°), этанол: р.36,24 (20°), этилацетат: 38,3 (20°); Пл.: 3,45 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (334°), 10 (382°), 100 (438°); ΔH_{298}^0 : -537,2 (т); $\Delta H_{\text{возг}}$: 170; Лит.: [900] 65, [1381] 58

3605. **индия(III) хлорид тетрагидрат** бел. $\text{InCl}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 293,238; $T_{\text{пл}}$ 56°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 117

3606. **индол** (2,3-бензпиррол) бц. листовидные крист. $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}$; M 117,150; $T_{\text{пл}}$ 52,5°; $T_{\text{кип}}$ 254°; Раств.: бензол: р., вода: 0,3558

(25°), эф.: л.р., лигроин: р., хинолин: 11,39 (20°), этанол абс.: 35,85 (20°); Пл.: 1,22 (20°, г/см³, т.); $pK_{BH}^+ (1) = -2,4$ (25°, вода); $pK_a (1) = 17$ (25°, вода); Лит.: [1442] 232-233, [291] 575, [331] 462, [477] 526, [900] 150; Синт.: [1002] 258-259, [541] 4

3607. **индол-3-альдегид** C_8H_6NCHO ; М 145,170; $T_{пл}$ 194°; Лит.: [78] 358; Синт.: [873] 26

3608. **3-(3-индолил)пропановой кислоты циклогексильный эфир** (индобинин) $C_8H_6NCH_2CH_2COOC_6H_{11}$; М 271,350; $T_{пл}$ 180°; Лит.: [935] 27-28

3609. **3-индолилпропионовая кислота** $C_8H_6NCH_2CH_2COOH$; М 189,210; CAS 830-96-6; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [43] 726

3610. **3-индолилуксусная кислота** (гетероауксин) листовидные крист. $C_8H_6NCH_2COOH$; М 175,190; $T_{пл}$ 169°; $T_{разл}$ 169°; Раств.: бензол: пл.р., вода: т.р., эф.: л.р., метанол: х.р., хлф.: пл.р., этанол: л.р., этилацетат: х.р.; $pK_a (1) = 4,75$ (25°, вода); Лит.: [1045] 700-701, [1441] 220; Синт.: [541] 7

3611. **индол-3-карбоновая кислота** $C_9H_7NO_2$; М 161,157; $T_{пл}$ 210-218°; Лит.: [78] 358; Синт.: [1501] 308-309

3612. **индометацин** (1-(4-хлорбензоил)-5-метокси-2-метилиндолил-3-уксусная кислота) бел. крист. $C_{19}H_{16}ClNO_4$; М 357,790; CAS 53-86-1; $T_{пл}$ 56°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,00085 (25°), хлф.: м.р., этанол: м.р.; $pK_a (1) = 4,5$ (25°, вода); ΔD_{50} : 15 (крысы-самки, в/ж), 13,8 (крысы-самцы, в/б), 20 (крысы-самцы, в/ж), 892 (мышы, наблюдение 24 часа), 33 (мышы, наблюдение 14 суток), 25,6 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [1076] 36, [1447] 222, [223] 1073-1075, [331] 1124, [1127] 38

3613. **иод** (iodine, iodum) темно-фиолетов. крист. I_2 ; М 253,810; $T_{пл}$ 114°; $T_{кип}$ 185,5°; Раств.: ацетон: 2,73 (-84°), 6,76 (-75°), 8,83 (-70,5°), 15,06 (-54,75°), 13,5 (-53,5°), 8,6 (-44,5°), 5,3 (-30°), 4,25 (-18°), 2,66 (-5°), 2,56 (0°), бензол: 16,4 (25°), 19,19 (30°), 25,08 (40°), 34,25 (50°), бромформ: 3,33 (5,6°), 7,07 (25°), вода: 0,016 (0°), 0,028 (20°), 0,034 (25°), 0,096 (60°), 0,45 (100°), гексан: 13,9 (25°), гептан: 1,73 (25°), 4,38 (50°), глицерин: 0,97 (25°), глицерин 86,5%: 0,47 (20°), эф.: 15,1 (-108°), 20 (17°), метанол: 23,35 (25°), пентан: 0,605 (0°), 1,377 (19°), сероуглерод: 8,57 (0°), 17,1 (20°), 20,4 (25°), 33,7 (40°), тетрахлорметан: 2,9 (25°), трихлорид мышьяка: 11,88 (15°), углекислый газ жидкий: 0,0232 (-21°), 0,1759 (20°), укс.: 1,76 (20°), 2,78 (30°), хлф.: 0,089 (-60°), 0,404 (-25°), 1,24 (0°), 2,63 (20°), 3,092 (24°), этанол: 20 (15°), этилацетат: 12,49 (8°), 19,26 (30°); Пл.: 4,94 (20°,

г/см³, т.), 3,96 (120°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,1 (12,1°), 0,31 (25°), 1 (39,4°), 10 (73,2°), 100 (115,8°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 116,15 (т); C_p^0 : 54,43 (т); ΔH_{298}^0 : 62,4 (г); S_{298}^0 : 260,6 (г); C_p^0 : 36,89 (г); ΔD_{50} : 1000 (МЫШИ, в/ж); $T_{крит}$: 553; Лит.: [476] 375-376, [1046] 303, [1442] 251-252, [1517] 83, 246-247, [289] 654-678, [480] 208, [490] 48, 50, [498] 29, [734] 274-276, [900] 65, [1012] 220-273

3614. **иода(I) бромид** темно-сер. ромбические крист. IBr; M 206,810; $T_{пл}$ 42°; $T_{кип}$ 119°; Раств.: вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,42 (20°, г/см³, т.); Дип.: 1,21 (20°); ΔH_{298}^0 : 40,72 (г); ΔG_{298}^0 : 3,6 (г); S_{298}^0 : 258,7 (г); C_p^0 : 36,48 (г); ΔH_{298}^0 : -10,33 (г); $\Delta H_{возг}$: 51; Лит.: [1443] 10, [900] 65

3615. **иода(VII) диоксид-трифторид** IO_2F_3 ; M 215,898; $T_{пл}$ 41°; Лит.: [734] 284

3616. **иода(V) диоксид-фторид** бел. IO_2F ; M 177,902; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [655] 116

3617. **иода(III) иодид-бис-фторсульфонат** (иода(I) фторсульфонат) черн. крист. $I(SO_3F)_2I$; M 451,932; $T_{пл}$ 51,5°; $T_{кип}$ 200°; Лит.: [998] 74, [734] 336, [1287] 1259, [1346] 937-938

3618. **4-иоданилин** игольчатые крист. $IC_6H_4NH_2$; M 219,030; $T_{пл}$ 64°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 428-429

3619. **иода(I) нитрат** желт. INO_3 ; M 188,909; $T_{разл}$ -5°; Лит.: [734] 285

3620. **иода(III) нитрат** желт. $I(NO_3)_3$; M 312,919; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [734] 284; Синт.: [957] 377

3621. **иода(I) нитрат - пиридин (1/2)** бц. $INO_3 \cdot 2C_5H_5N$; M 333,102; $T_{пл}$ 138°; Лит.: [620] 443-444, [734] 285

3622. **иода(V) оксид** бел. крист. I_2O_5 ; M 333,810; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 187 (12°), эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,8 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -183,3 (г); Лит.: [734] 283, [900] 65

3623. **иода(VII) оксид-пентафторид** бц. ж. F_5IO ; M 237,896; $T_{пл}$ 4,5°; Лит.: [480] 225, [734] 284, [753] 302

3624. **иода(V) оксид-трифторид** бел. IOF_3 ; M 199,899; $T_{разл}$ >100°; Лит.: [655] 116

3625. **иода(VII) триоксид-фторид** бел. крист. IO_3F ; M 193,901; $T_{разл}$ 90°; Лит.: [734] 284

3626. **иода(III) трис(трифторметансульфонат)** бел. $I(CF_3SO_3)_3$; M 574,112; $T_{пл}$ 119°; Лит.: [1346] 941

3627. **иода(I) фторид** красн. IF; M 145,903; T_{пл} -14°; T_{разл} >-10°; Лит.: [655] 116

3628. **иода(III) фторид** желт. IF₃; M 183,900; T_{пл} -28°; T_{разл} >-20°; Лит.: [655] 116

3629. **иода(V) фторид** (иода пентафторид) бц. ж. IF₅; M 221,900; T_{пл} 9,4°; T_{кип} 100°; Пл.: 3,5 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-15,2°), 10 (8,8°), 100 (51,4°); Дип.: 2,28 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -834,3 (г); ΔG⁰₂₉₈: -763,9 (г); S⁰₂₉₈: 328,9 (г); C_p⁰: 99,2 (г); ΔH⁰₂₉₈: -876,1 (ж); Лит.: [900] 65

3630. **иода(VII) фторид** (иода гептафторид) бц. ж. IF₇; M 259,890; T_{пл} 6°; T_{разл} 350°; Пл.: 2,8 (6°, г/см³, ж.); ΔH⁰₂₉₈: -956 (г); S⁰₂₉₈: 350 (г); C_p⁰: 137,7 (г); Лит.: [535] 122-123, [656] 276-277, [734] 278-279, [753] 292-304, [964] 143-144

3631. **иода(III) фторсульфонат** (иода(III) фторсульфат) I(OSO₂F)₃; M 424,090; T_{пл} 32,2°; Разл. на: иода(III) иодид-бисфторсульфонат, ди(фторсульфури)пероксид; Лит.: [1287] 1259, [1346] 939

3632. **иода(I) хлорид** (иод хлористый) темно-красн. игольчатые крист. ICl; M 162,360; T_{пл} 27,2°; T_{кип} 98°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,18 (0°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (8°), 100 (46,6°); ΔH⁰₂₉₈: 17,41 (г); ΔG⁰₂₉₈: -5,81 (г); S⁰₂₉₈: 247,4 (г); C_p⁰: 35,6 (г); ΔH_{пл}⁰: 11,1; ΔH⁰₂₉₈: -35,4 (г); C_p⁰: 56,2 (г); Лит.: [1045] 70-71, [1443] 10, [734] 277, 279, [900] 65

3633. **иода(III) хлорид** желт. ромбические крист. ICl₃; M 233,260; T_{кип} 64°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,12 (15°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -88,3 (г); Лит.: [1443] 10, [900] 65

3634. **4-иодбензальдегид** пластинчатые крист. IC₆H₄CHO; M 232,018; T_{пл} 78°; Лит.: [971] 40-41; Синт.: [1416] 65

3635. **2-иодбензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) IC₆H₄COOH; M 248,020; T_{пл} 162°; Раств.: вода: 0,04613 (15°); pK_a(1) = 2,86 (25°, вода); Лит.: [1045] 494-495, [1046] 88, [291] 473, 478, [331] 353; Синт.: [343] 199

3636. **3-иодбензойная кислота** игольчатые крист. (р.п. ацетон) IC₆H₄COOH; M 248,020; T_{пл} 185-188°; Раств.: вода: 0,01334 (15°); pK_a(1) = 3,86 (25°, вода); Лит.: [1045] 494-495, [1046] 88, [291] 473, [331] 353

3637. **4-иодбензойная кислота** листовидные крист. IC₆H₄COOH; M 248,020; T_{пл} 267-270°; Раств.: вода: 0,002778

(15°); pK_a (1) = 3,93 (25°, вода); Лит.: [1045] 494-495, [291] 477, [331] 353; Синт.: [999] 219-220

3638. **иодбензол** бц. ж. C_6H_5I ; М 204,020; $T_{пл}$ -31,4°; $T_{кип}$ 188,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,034 (30°), эф.: смеш., лигроин: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,8308 (20°, г/см³, ж.); n 1,621 (20°); Давл. паров: 10 (75°); ДП: 4,63 (20°); Дип.: 1,7 (20°); Вязк.: 1,74 (15°); Лит.: [331] 228, [900] 150; Синт.: [461] 181-182, [1002] 261-262, [999] 220-222, [521] 44, [927] 213

3639. **иод-бис(трифторметил)арсин** $(CF_3)_2AsI$; М 339,838; $T_{кип}$ 92°; Лит.: [10] 129

3640. **иод-бис(трифторметил)фосфин** $(CF_3)_2PI$; М 295,890; $T_{кип}$ 73°; Лит.: [10] 129

3641. **1-иодбутан** (бутил иодистый) $CH_3CH_2CH_2CH_2I$; М 184,020; $T_{пл}$ -103,5°; $T_{кип}$ 130-131°; Раств.: вода: 0,03128 (25°); Лит.: [75] 1.246, [332] 121; Синт.: [328] 284

3642. **2-иодбутан** $CH_3CH_2CHICH_3$; М 184,020; $T_{пл}$ -104°; $T_{кип}$ 120°; Лит.: [75] 1.246

3643. **5-иодванилин** (5-иод-4-гидрокси-3-метоксибензальдегид) бледно-желт. игольчатые крист. $CH_3O(HO)C_6H_2ICH_2O$; М 278,020; $T_{пл}$ 180°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 570-571; Синт.: [554] 18

3644. **1-иодгептафторпропан** $CF_3CF_2CF_2I$; М 295,925; $T_{кип}$ 39,8°; Лит.: [1477] 168

3645. **иоддиборан** бц. ж. B_2H_5I ; М 153,566; $T_{пл}$ -110°; Лит.: [735] 27

3646. **иодигерман** Ge_2H_5I ; М 277,224; $T_{пл}$ -17°; Лит.: [734] 641

3647. **иоддисилан** Si_2H_5I ; М 188,115; $T_{пл}$ -86°; $T_{кип}$ 103°; Лит.: [734] 604

3648. **иодитрифторметан** бц. крист. CF_3IO_2 ; М 227,909; $T_{разл}$ 60°; Лит.: [1325] 942

3649. **иодметан** (halon 10001, iodomethane, methyl iodine, methyl iodide, метил иодистый, метилиодид) бц. ж. CH_3I ; М 141,940; CAS 74-88-4; $T_{пл}$ -66,1°; $T_{кип}$ 42,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1,8 (15°), эф.: смеш., тетрахлорметан: р., этанол: смеш.; Пл.: 2,3346 (0°, г/см³, ж.), 2,279 (20°, г/см³, ж.), 2,25102 (30°, г/см³, ж.); n 1,538 (20°); Дип.: 1,313 (20°); Вязк.: 0,46 (30°); Пов.нат.: 25,8 (43,5°); ΔH^0_{298} : -8,4 (ж); ΔG^0_{298} : 20,5 (ж); S^0_{298} : 162,8 (ж); $\Delta H_{гор}$: 814,6; ΔH^0_{298} : 14,2 (г); $T_{крит}$: 254,8; $P_{крит}$: 6,53; Лит.: [445] 603-605, [291] 22, [331] 8, [900] 161; Синт.: [681] 56, [686] 97, [468] 149

3650.1-иоднафталин маслянистая ж. $C_{10}H_7I$; М 254,070; $T_{кип}$ 302-305°; Раств.: вода: 0,0007114; Лит.: [1045] 816-817, [331] 630

3651.2-иод-4-нитрофенол $C_6H_3(NO_2)OH$; М 265,005; $T_{пл}$ 94°; Лит.: [78] 386

3652.иодноватая кислота бц. ромбические крист. HIO_3 ; М 175,910; $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: 236,7 (0°), 360,8 (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол абс.: н.р.; Пл.: 4,63 (0°, г/см³, т.); pK_a (1) = 0,72 (18°, вода); pK_a (1) = 0,77 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -243,1 (г); Лит.: [1046] 78, [289] 581, [480] 208, [900] 66

3653.иодоводород (иодоводородная кислота) бц. г. HI; М 127,910; $T_{пл}$ -50,8°; $T_{кип}$ -35,36°; Раств.: вода: 234 (10°), 132,5 (127°), фтороводород: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,86 (-50,8°, г/см³, ж.), 0,005789 (0°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-123,1°), 5 (-109,6°), 10 (-102,3°), 20 (-94,5°), 100 (-72,4°), 200 (-60,3°), 400 (-48,3°); pK_a (1) = -11 (25°, вода); ДП: 1,00212 (22°); Дип.: 0,42 (20°); ΔH_{298}^0 : 26,57 (г); ΔG_{298}^0 : 1,78 (г); S_{298}^0 : 206,48 (г); C_p^0 : 29,15 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,87; $\Delta H_{кип}$: 19,76; $T_{криг}$: 150,7; $P_{криг}$: 8,31; Лит.: [1442] 253, [289] 580-581, [900] 65, [903] 145-150

3654.иодозилгептафторпропан (иодозилперфторпропан) $CF_3CF_2CF_2IO$; М 311,930; $T_{раза}$ 70°; Лит.: [1325] 931

3655.иодозилтрифторметан бц. крист. CF_3IO ; М 211,910; $T_{раза}$ 20°; Лит.: [1325] 931

3656.иодозобензол желт. крист. $C_6H_5-I=O$; М 220,010; $T_{пл}$ 210°; $T_{раза}$ 210°; Раств.: вода: р., эф.: н.р. (0°), р. (35°), этанол: р.; Лит.: [1045] 512-513, [54] 2525-2528, [1313] 1444-1450; Синт.: [1002] 264

3657.иодоксибензол (иодобензол) игольчатые крист. $C_6H_5-IO_2$; М 236,010; $T_{пл}$ 236°; Раств.: бензол: л.р., вода: т.р., хлф.: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 512-513; Синт.: [1002] 261-262

3658.2-(4-иодофенил)-3-(4-нитрофенил)-5-фенил-2Н-тетразолия хлорид темно-желт. пор. $C_{19}H_{13}ClIN_5O_2$; М 505,700; $T_{пл}$ 245°; $T_{раза}$ 245°; Лит.: [522] 296

3659.1-иодпентан (амил иодистый, амилиодид) бц. ж. $CH_3(CH_2)_4I$; М 198,050; $T_{пл}$ -85,6°; $T_{кип}$ 156°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,517 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 416-417

3660.иодпентафторэтан C_2F_5I ; М 245,918; $T_{кип}$ 12,5°; Лит.: [1443] 495

3661.1-иодпропан (пропил иодистый) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2I$; М 169,990; $T_{пл}$ -101,4°; $T_{кип}$ 102,4°; Раств.: вода: 0,0867 (20°),

эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,7471 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 914-915, [291] 197, [332] 68; Синт.: [486] 449

3662.2-иодпропан (изопропил иодистый) $(\text{CH}_3)_2\text{CHI}$; М 169,990; $T_{\text{пл}} -90,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 89,5^\circ$; Раств.: вода: 0,167 (0°), 0,14 (20°), 0,134 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,7033 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 688-689, [291] 197, [332] 68; Синт.: [642] 85-86

3663.1-иод-2-пропанон (иодацетон) желт. ж. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{I}$; М 183,976; Раств.: этанол: р.; Давл. паров: 12 (62°); Лит.: [971] 322-323

3664.3-иодпропен (аллил иодистый, аллилоидид) желт. ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{I}$; М 167,976; $T_{\text{пл}} -99,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 103,1^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 410-411, [227] 118

3665.1-(3-иодпропил)силатран $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$; М 343,230; $T_{\text{пл}} 167-168^\circ$; ЛД_{50} : 290 (мышь, в/б); Лит.: [435] 43, [667] 105

3666.иодсилан бц. подвижная ж. SiH_3I ; М 158,014; $T_{\text{пл}} -57^\circ$; $T_{\text{кип}} 45,4^\circ$; ПЛ.: 2,035 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [996] 201, [479] 320, [734] 604

3667.N-иодсукцинимид красн. крист. $(\text{CH}_2\text{CO})_2\text{NI}$; М 224,985; $T_{\text{пл}} 195-200^\circ$; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [971] 136-137; Синт.: [417] 185

3668.1-иодтетракозан $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{22}\text{CH}_2\text{I}$; М 464,550; $T_{\text{пл}} 54,5-55,5^\circ$; Лит.: [80] 688

3669.иодтрифторметан (трифторметилиодид) CF_3I ; М 195,910; $T_{\text{кип}} -22,5^\circ$; ΔH_{298}^0 : -589,1 (г); Лит.: [1447] 596, [734] 530; Синт.: [906] 52

3670.иодуксусная кислота бц. ромбические крист. ICH_2COOH ; М 185,940; $T_{\text{пл}} 82^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 3,17$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1026-1027, [1046] 89, [291] 94

3671.иодуксусной кислоты этиловый эфир (этилоиодацетат) бц. ж. $\text{ICH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 214,002; $T_{\text{кип}} 179-180^\circ$; Лит.: [439] 168, [971] 364-365, [1155] 1292-1293; Синт.: [736] 73

3672.2-иодфенилуксусная кислота игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{IC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 262,044; $T_{\text{пл}} 110^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,04$ (25°, вода); Лит.: [78] 388, [1046] 89

3673.4-иодфенилуксусная кислота пластинчатые крист. (р.п. вода) $\text{IC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 262,044; $T_{\text{пл}} 135^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,18$ (25°, вода); Лит.: [78] 388, [1046] 89

3674. **2-иодфенол** игольчатые крист. C_6H_4OH ; M 220,010; $T_{пл}$ 43°; $pK_a(1) = 8,464$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1048-1049; Синт.: [999] 224-225

3675. **3-иодфенол** игольчатые крист. (р.п. лигроин) C_6H_4OH ; M 220,010; $T_{пл}$ 40°; $pK_a(1) = 9,06$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1048-1049, [1046] 89

3676. **4-иодфенол** бц. игольчатые крист. C_6H_4OH ; M 220,010; $T_{пл}$ 94°; Раств.: вода: 0,2828 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,857 (112°, г/см³, ж.); $pK_a(1) = 9,31$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1048-1049, [331] 228, [352] 126

3677. **5-иодфурфурол** (5-иод-2-фуранальдегид) бц. крист. C_4H_2OCHO ; M 221,980; $T_{пл}$ 127,5-128°; Лит.: [977] 80-81; Синт.: [977] 80-81

3678. **иодхлорметан** $ClCH_2I$; M 176,400; $T_{кип}$ 109°; Раств.: эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,422 (20°, к в.4, ж.); n 1,5822 (20°); Лит.: [971] 232-233; Синт.: [1525] 55

3679. **иодциан** крист. ICN ; M 152,922; $T_{пл}$ 146°; Раств.: вода: 3,86 (20°); Лит.: [77] 589, [1039] 48, [655] 88, [660] 57-58, [734] 523

3680. **иодэтан** (этил иодистый, этилиодид) бц. ж. CH_3CH_2I ; M 155,960; $T_{пл}$ -108,5°; $T_{кип}$ 72,2°; Раств.: бензол: р., вода: 0,441 (0°), 0,403 (20°), 0,415 (30°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,933 (20°, г/см³, ж.), 1,9245 (25°, г/см³, ж.); n 1,5133 (20°); Дип.: 1,91 (20°); Δn_{298}^0 : -30,96 (ж); C_p^0 : 108,8 (ж); $\Delta H_{стоп}$: 1489,5; ΔH_{298}^0 : -7,5 (г); ΔD_{50} : 322 (морские свинки, в/ж); $T_{крит}$: 280; $P_{крит}$: 5,23; Лит.: [1045] 1136-1137, [291] 120, [332] 34, [900] 198; Синт.: [469] 188-189, [927] 52

3681. **иохимбин** (афродин, квебрахин, коринин) бц. игольчатые крист. $C_{21}H_{26}N_2O_3$; M 354,440; CAS 146-48-5; $T_{пл}$ 236°; Раств.: бензол: р., вода: 4 (0°), 10 (100°), эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [963] 342-343, [1045] 702-703, [23] 628-629, [291] 816

3682. **иохимбина гидрохлорид** бц. крист. $C_{21}H_{27}ClO_3N_2$; M 390,890; $T_{пл}$ 300°; $T_{раза}$ 300°; Раств.: вода: 0,735 (0°), 3,33 (100°); Лит.: [1045] 702-703, [291] 816

3683. **иохимбина нитрат** бц. призматические крист. $C_{21}H_{27}O_6N_3$; M 417,450; $T_{пл}$ 276°; Лит.: [1045] 702-703

3684. **ипразид** (1-изоникотиноил-2-изопропилгидразин, ипрониазид, марсилаид) бц. игольчатые крист. $C_9H_{13}N_3O$; M 179,230; $T_{пл}$ 113°; Раств.: бензол: пл.р., вода: л.р., эф.: пл.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 365 (крысы, п/о), 681 (мыши, п/о), 719

(мышь, в/в), 95 (собака, п/о); Лит.: [1049] 876-877, [1447] 227, [223] 1095, [951] 184-185; Синт.: [951] 185

3685. **иприт** (2,2'-дихлордиэтилсульфид, EA 1033, бис(2-хлорэтил)сульфид, бис-бета-хлорэтилсульфид, горчичный газ) бц. маслянистая ж. $S(CH_2CH_2Cl)_2$; M 159,080; $T_{пл}$ 14,5°; $T_{кип}$ 217°; $T_{разл}$ 217°; Раств.: бензол: р., вода: 0,8 (20°), эф.: р., этанол абс.: р. 81,26 (5,6°); Пл.: 1,2741 (20°, г/см³, ж.); n 1,5293 (20°); Давл. паров: 0,024 (0°), 0,055 (10°), 0,115 (20°), 0,23 (30°), 10 (90°), 20 (110°), 200 (180°); Вязк.: 4,4 (20°); LD_{50} : 70 (человек, наочно); Лит.: [1045] 662-663, [1442] 271, [85] 156, 654, [291] 241-242, [349] 121-147, [900] 151

3686. **иридий** (iridium) серебристо-бел. кубические мет. Ir; M 192,220; $T_{пл}$ 2450°; $T_{кип}$ 4380°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 22,562 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2297°), 0,1 (2525°), 1 (2810°), 10 (3160°), 100 (3625°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 35,48 (т); C_p^0 : 25,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 26,4; $\Delta H_{кип}$: 612,5; ΔH_{298}^0 : 670 (г); S_{298}^0 : 193,5 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [490] 50, [900] 66

3687. **иридия(IV) оксид** черн. тетрагональные крист. IrO_2 ; M 224,220; $T_{разл}$ 1100°; Раств.: вода: 0,0002 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,15 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -243 (т); ΔG_{298}^0 : -188,4 (т); S_{298}^0 : 59 (т); C_p^0 : 57,3 (т); Лит.: [289] 682, [735] 404, [900] 66

3688. **иридия(IV) оксид дигидрат** син. $IrO_2 \cdot 2H_2O$; M 260,246; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [655] 119

3689. **иридия(III) сульфид** коричнево-черн. ромбические крист. Ir_2S_3 ; M 480,630; $T_{разл}$ 1050°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 6,94 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -244 (т); S_{298}^0 : 97,1 (т); Лит.: [1442] 272, [428] 157, [535] 122-123

3690. **иридия(IV) сульфид** черно-коричн. кубические крист. IrS_2 ; M 256,350; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,43 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -145 (т); S_{298}^0 : 61,5 (т); Лит.: [535] 122-123

3691. **иридия тетракис(трифторфосфин)гидрид** бц. ж. $NIr(PF_3)_4$; M 545,101; $T_{кип}$ 95°; Лит.: [650] 167

3692. **иридия тетракис(трифторфосфин)иодид** желт. $Ir(PF_3)_4I$; M 670,997; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [735] 389

3693. **иридия(III) фторид** черн. IrF_3 ; M 249,212; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [655] 118

3694. **иридия(IV) фторид** красно-коричнев. IrF_4 ; M 268,211; $T_{пл}$ 106°; $T_{кип}$ 300°; Лит.: [655] 118

3695. **иридия(V) фторид** желт. крист. $(IrF_5)_4$; M 287,209; $T_{пл}$ 104°; Лит.: [1442] 272, [480] 446, [1289] 1684

3696. **иридия(VI) фторид** (иридия гексафторид) желт. тетрагональные крист. IrF_6 ; М 306,220; $T_{\text{пл}}$ 44,1°; $T_{\text{кип}}$ 53,6°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -544 (г); ΔG_{298}^0 : -458,7 (г); S_{298}^0 : 357,7 (г); C_p^0 : 120,9 (г); ΔH_{298}^0 : -580,7 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 30,5; Лит.: [1442] 272, [34] 523, [420] 74-75, [655] 118, 478, [900] 66, [1196] 2228, [1289] 1676-1697

3697. **иридия(II) хлорид** темно-зелен. крист. IrCl_2 ; М 263,130; $T_{\text{раза}}$ 773°; ΔH_{298}^0 : -179,1 (г); ΔG_{298}^0 : -139,7 (г); Лит.: [900] 66

3698. **иридия(III) хлорид** темно-зелен. крист. IrCl_3 ; М 298,580; $T_{\text{раза}}$ 765°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -242,7 (г); ΔG_{298}^0 : -198,7 (г); Лит.: [1442] 272, [735] 400, [900] 66

3699. **иридия(IV) хлорид** темно-зелен. IrCl_4 ; М 334,029; $T_{\text{раза}}$ >700°; Лит.: [655] 118

3700. **иттербий** (ytterbium) серебрист. кубические мет. Yb; М 173,040; $T_{\text{пл}}$ 824°; $T_{\text{кип}}$ 1211°; Раств.: аммиак жидкий: 193,5 (-33,4°), вода: реаг.; Пл.: 6,95 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (557°), 0,1 (647°), 1 (759°), 10 (1121°), 100 (1387°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 62,76 (г); C_p^0 : 25,1 (г); Лит.: [490] 50, [900] 66

3701. **иттербия ацетат** бел. $\text{Yb}(\text{CH}_3\text{COO})_3$; М 350,172; $T_{\text{раза}}$ >220°; Лит.: [655] 188

3702. **иттербия ацетат тетрагидрат** гексагональные крист. $\text{Yb}(\text{CH}_3\text{COO})_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 422,230; $T_{\text{раза}}$ 100°; Разл. на: вода; Лит.: [535] 122-123

3703. **иттербия бромид** бел. YbBr_3 ; М 412,750; $T_{\text{пл}}$ 943°; $T_{\text{раза}}$ 1150°; Лит.: [480] 559, [655] 188

3704. **иттербия(II) бромид** желт. ромбические крист. YbBr_2 ; М 332,848; $T_{\text{пл}}$ 673°; $T_{\text{кип}}$ 1800°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [480] 559, [535] 122-123

3705. **иттербия вольфрамат** $\text{Yb}_2(\text{WO}_4)_3$; М 1089,593; $T_{\text{пл}}$ 1540°; Лит.: [1474] 27

3706. **иттербия гексаборид** YbB_6 ; М 237,906; $T_{\text{пл}}$ 2080°; Лит.: [974] 171

3707. **иттербия(II) иодид** желт. гексагональные крист. YbI_2 ; М 426,850; $T_{\text{пл}}$ 780°; Пл.: 5,4 (25°, г/см³, т.); Лит.: [480] 559, [535] 122-123

3708. **иттербия нитрат пентагидрат** бел. $\text{Yb}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 449,131; $T_{\text{раза}}$ >600°; Лит.: [655] 189

3709. **иттербия нитрид** YbN ; М 187,061; $T_{\text{возг}}$ 1400°; Лит.: [735] 86

3710. **иттербия оксалат гексагидрат** бел. $\text{Yb}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 718,229; $T_{\text{раза}} >600^\circ$; Лит.: [655] 188

3711. **иттербия оксид** бц. кубические крист. Yb_2O_3 ; М 394,080; $T_{\text{пл}} 2430^\circ$; Лит.: [1442] 277

3712. **иттербия сульфат** бел. $\text{Yb}_2(\text{SO}_4)_3$; М 634,268; $T_{\text{раза}} 900^\circ$; Лит.: [655] 189

3713. **иттербия сульфат октагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Yb}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 778,390; $T_{\text{раза}} 600^\circ$; Раств.: вода: 29,2 (25°), 17,2 (40°); Лит.: [289] 1574, [428] 225, [535] 122-123

3714. **иттербия фторид** бел. ромбические крист. YbF_3 ; М 230,040; $T_{\text{пл}} 1157^\circ$; $T_{\text{кип}} 2200^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1657 (г); S_{298}^0 : 111 (г); C_p^0 : 98 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 29,7; ΔH_{298}^0 : -1188 (г); S_{298}^0 : 331 (г); C_p^0 : 79 (г); Лит.: [480] 559, [535] 122-123

3715. **иттербия хлорид** (ytterbium chloride) бел. YbCl_3 ; М 279,399; $T_{\text{пл}} 865^\circ$; Раств.: вода: 47,89 (20°), 53,56 (50°); ΔH_{298}^0 : -961 (г); Лит.: [289] 1574, [480] 559

3716. **иттербия(II) хлорид** зелен. ромбические крист. YbCl_2 ; М 243,950; $T_{\text{пл}} 720^\circ$; $T_{\text{кип}} 2033^\circ$; Раств.: вода: х.р.; ΔH_{298}^0 : -799 (г); S_{298}^0 : 123 (г); C_p^0 : 74,3 (г); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}^0$: 258; ΔH_{298}^0 : -445 (г); S_{298}^0 : 314 (г); C_p^0 : 55,6 (г); Лит.: [75] 3.58, [480] 559, [535] 122-123

3717. **иттербия хлорид гексагидрат** зелен. моноклинные крист. $\text{YbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 387,490; $T_{\text{пл}} 155^\circ$; $T_{\text{раза}} 180^\circ$; Разл. на: иттербия хлорид, вода; Раств.: вода: х.р., этанол абс.: р.; Пл.: 2,58 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2846 (г); S_{298}^0 : 394 (г); C_p^0 : 341 (г); Лит.: [535] 122-123

3718. **иттербия гидроксид** бел. $\text{Yb}(\text{OH})_3$; М 224,062; $T_{\text{раза}} 800-900^\circ$; Лит.: [655] 189

3719. **иттрий** (yttrium) сер. гексагональные мет. Y; М 88,910; $T_{\text{пл}} 1528^\circ$; $T_{\text{кип}} 3300^\circ$; Пл.: 4,48 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1652°), 0,1 (1847°), 1 (2080°), 10 (2470°), 100 (2830°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 46 (г); C_p^0 : 25,1 (г); Лит.: [490] 50, [900] 66

3720. **иттрия антимонид** сер. YSb ; М 210,666; $T_{\text{пл}} 2310^\circ$; Лит.: [655] 188

3721. **иттрия бромат нонагидрат** бц. гексагональные крист. $\text{Y}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 634,750; $T_{\text{пл}} 74^\circ$; Раств.: вода: 148 (25°), эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [535] 122-123

3722. **иттрия бромид** (yttrium bromide) гексагональные крист. YBr_3 ; М 328,620; $T_{\text{пл}} 905^\circ$; $T_{\text{кип}} 1324^\circ$; Раств.: вода: 64 (0°), 83,3 (30°), 129,6 (95°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [289] 1569, [535] 124-125

3723. **иттрия гексаборид** сине-фиолетов. YB_6 ; М 153,772; $T_{\text{пл}}$ 2300°; Лит.: [655] 187

3724. **иттрия гидрид** син. YH_3 ; М 91,930; $T_{\text{разл}}$ 900°; Лит.: [655] 188

3725. **иттрия гидроксид** светло-желт. гексагональные крист. $Y(OH)_3$; М 139,930; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1412,5 (т); ΔG_{298}^0 : -1290 (т); Лит.: [900] 66

3726. **иттрия гипофосфит** $Y(H_2PO_2)_3$; М 283,870; $T_{\text{разл}}$ 450°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1247] 2163

3727. **иттрия диборид** YB_2 ; М 110,528; $T_{\text{пл}}$ 2220°; Лит.: [974] 170

3728. **иттрия дикарбид** желт. крист. YC_2 ; М 112,930; $T_{\text{пл}}$ 2300°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 4,13 (18°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 74-75, [1395] 303, [735] 77

3729. **иттрия диоксид-сульфид** светло-сер. Y_2O_2S ; М 241,875; $T_{\text{пл}}$ 2120°; Лит.: [655] 188

3730. **иттрия додекаборид** YB_{12} ; М 218,638; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [974] 170

3731. **иттрия нодат** $Y(IO_3)_3$; М 613,614; $T_{\text{разл}}$ 470°; Раств.: вода: 0,53 (20°); Лит.: [1039] 39, [289] 1572, [302] 267

3732. **иттрия нодид** бц. гексагональные крист. YI_3 ; М 469,620; $T_{\text{пл}}$ 997°; Лит.: [535] 124-125

3733. **иттрия карбид** YC ; М 100,917; $T_{\text{пл}}$ 1805°; Лит.: [974] 172, [735] 77

3734. **иттрия метатанталат** $Y(TaO_3)_3$; М 775,740; $T_{\text{пл}}$ 1920°; Лит.: [1258] 438

3735. **иттрия нитрат** бел. $Y(NO_3)_3$; М 274,921; $T_{\text{разл}}$ >420°; Лит.: [655] 188

3736. **иттрия нитрат гексагидрат** бц. крист. $Y(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; М 383,012; $T_{\text{разл}}$ 88°; Раств.: вода: 96,7 (22,5°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,68 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 124-125

3737. **иттрия нитрат пентагидрат** бел. $Y(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$; М 364,997; $T_{\text{разл}}$ <280°; Лит.: [655] 188

3738. **иттрия нитрид** YN ; М 102,913; $T_{\text{пл}}$ >2700°; Лит.: [974] 173

3739. **иттрия оксалат декагидрат** бел. $Y_2(C_2O_4)_3 \cdot 10H_2O$; М 622,022; $T_{\text{разл}}$ >700°; Лит.: [655] 188

3740. **иттрия оксид** (yttrium oxide) бц. кубические крист. Y_2O_3 ; М 225,810; $T_{\text{пл}}$ 2415°; $T_{\text{кип}}$ 4300°; Раств.: вода: 0,0000008 (29°); Пл.: 4,84 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1904 (т); ΔG_{298}^0 : -1800 (т); S_{298}^0 : 99,2 (т); C_p^0 : 96 (т); Лит.: [289] 1573, [900] 66

3741. **иттрия ортоалюминат** бел. $YAlO_3$; M 163,886; $T_{\text{пл}}$ 2150°; Лит.: [655] 187

3742. **иттрия ортониобат** $YNbO_4$; M 245,810; $T_{\text{пл}}$ 2000°; Лит.: [1258] 437

3743. **иттрия ортотангалат** $YTaO_4$; M 333,850; $T_{\text{пл}}$ 2100°; Лит.: [1258] 438

3744. **иттрия ортохромит** темно-зелен. $YCrO_3$; M 188,900; $T_{\text{пл}}$ 2430°; Лит.: [655] 188

3745. **иттрия силицид** ромбические крист. YSi ; M 116,991; $T_{\text{пл}}$ 1840°; Лит.: [1444] 346

3746. **иттрия сульфат** бел. $Y_2(SO_4)_3$; M 466,000; $T_{\text{разл}}$ >900°; Лит.: [655] 188

3747. **иттрия сульфат октагидрат** светло-розов. моноклинные крист. $Y_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; M 610,122; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: 5,7 (16°), этанол: н.р.; Пл.: 2,56 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1573, [535] 124-125

3748. **иттрия сульфид** желт. Y_2S_3 ; M 274,007; $T_{\text{пл}}$ 1925°; Лит.: [655] 188

3749. **иттрия тетраборид** YB_4 ; M 132,150; $T_{\text{пл}}$ 2800°; Лит.: [974] 170

3750. **иттрия фосфат** бел. YPO_4 ; M 183,877; $T_{\text{пл}}$ 1950°; Лит.: [655] 188

3751. **иттрия фторид** ромбические крист. YF_3 ; M 145,901; $T_{\text{пл}}$ 1155°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,01 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1718 (т); S_{298}^0 : 100 (т); C_p^0 : 95 (т); ΔH_{298}^0 : -1263 (г); S_{298}^0 : 317 (г); C_p^0 : 70,7 (г); Лит.: [535] 124-125

3752. **иттрия хлорид** (yttrium chloride) бел. ромбические крист. YCl_3 ; M 195,260; $T_{\text{пл}}$ 703°; $T_{\text{кип}}$ 1510°; Раств.: вода: 73,6 (0°), 78,4 (80°), пиридин: 6,5 (15°), этанол: 60,1 (15°); Пл.: 2,8 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -982,4 (т); ΔG_{298}^0 : -900 (т); S_{298}^0 : 136,8 (т); C_p^0 : 92 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 31,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 210; Лит.: [289] 1571-1572, [900] 66

3753. **иттрия хлорид гексагидрат** розов. моноклинные крист. $YCl_3 \cdot 6H_2O$; M 303,360; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -2893 (т); S_{298}^0 : 378 (т); Лит.: [535] 124-125

3754. **кадмий** (cadmium) серебристо-бел. гексагональные мет. Cd; M 112,400; $T_{\text{пл}}$ 321°; $T_{\text{кип}}$ 766,5°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 5,17 (18°); Пл.: 8,65 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (265°), 1 (394°), 10 (488°), 100 (615°); Вязк.: 1,44 (349°), 1,27 (466°), 1,15 (550°); Пов.нат.: 597 (400°), 585 (600°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т);

S_{298}^0 : 51,76 (т); C_p^0 : 26,02 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 6,23; $\Delta H_{кип}^0$: 99,6; Лит.: [490] 50, [900] 66, [1348] 112, [1515] 7-23

3755. кадмия азид бел. крист. $Cd(N_3)_2$; М 196,460; $T_{пл}$ 291°; $T_{разл}$ 291°; Пл.: 3,24 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 10

3756. кадмия амид бел. $Cd(NH_2)_2$; М 144,456; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [665] 92

3757. кадмия антимонид сер. $CdSb$; М 234,171; $T_{пл}$ 456°; Лит.: [665] 93

3758. кадмия арсенид темно-сер. тетрагональные крист. Cd_3As_2 ; М 487,080; $T_{пл}$ 721°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,21 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -42 (т); S_{298}^0 : 206,8 (т); Лит.: [535] 124-125

3759. кадмия ацетат бц. крист. $Cd(CH_3COO)_2$; М 230,499; $T_{пл}$ 256°; Раств.: вода: л.р., метанол: р.; Лит.: [1045] 78-79

3760. кадмия ацетат дигидрат бел. $Cd(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$; М 266,530; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [655] 92

3761. кадмия борогидрид бц. $Cd(BH_4)_2$; М 142,097; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [735] 26, 201

3762. кадмия бромид бц. гексагональные крист. $CdBr_2$; М 272,210; $T_{пл}$ 568°; $T_{кип}$ 865°; Раств.: ацетон: 1,559 (18°), бензонитрил: 0,857 (18°), вода: 56,2 (0°), 74,8 (10°), 98,4 (20°), 112,3 (25°), 128,8 (30°), 151,9 (40°), 153,8 (60°), 157,1 (80°), 160,4 (100°), 217,5 (200°), гидразин: 40 (20°), эф.: 0,4 (15°), метанол: 9,9 (0°), 16,1 (20°), 21,1 (30°), 43,9 (60°), этанол: 26,6 (15°); Пл.: 5,2 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (519°), 10 (607°), 100 (727°); ΔH_{298}^0 : -315,3 (т); ΔG_{298}^0 : -295,8 (т); S_{298}^0 : 138,83 (т); C_p^0 : 76,65 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 33,35; $\Delta H_{кип}^0$: 102,5; ΔH_{298}^0 : -140 (т); S_{298}^0 : 310 (т); C_p^0 : 60,2 (т); Лит.: [1442] 282, [289] 347-349, [900] 66

3763. кадмия бромид тетрагидрат бел. $CdBr_2 \cdot 4H_2O$; М 344,280; $T_{разл}$ 125°; ΔH_{298}^0 : -1491 (т); ΔG_{298}^0 : -1245 (т); S_{298}^0 : 311 (т); Лит.: [655] 92

3764. кадмия вольфрамат $CdWO_4$; М 360,249; $T_{пл}$ 1300°; Лит.: [1474] 129

3765. кадмия гидрид бел. CdH_2 ; М 114,427; $T_{разл}$ -20°; Лит.: [735] 201

3766. кадмия гидроксид (cadmium hydroxide) бц. гексагональные крист. $Cd(OH)_2$; М 146,410; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: 0,00026 (25°); Пл.: 4,79 (15°, г/см³, т.); $pK_b(2) = 2,3$ (30°, вода); $pPP(0) = 14$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -561,5 (т); ΔG_{298}^0 : -473,8 (т); S_{298}^0 : 93,04 (т); Лит.: [289] 376, [535] 124-125, [900] 67

3767. кадмия гидросульфид $Cd(SH)_2$; М 178,557; $T_{разл}$ -50°; Лит.: [735] 204

3768. **кадмия диарсенид** сер. CdAs_2 ; М 262,254; $T_{\text{пл}}$ 621°; Лит.: [655] 92

3769. **кадмия дигидрофосфат дигидрат** бц. триклинные крист. $\text{Cd}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 342,420; $T_{\text{раза}}$ 100°; Раств.: эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,74 (15°, г/см³, т.); Лит.: [535] 126-127

3770. **кадмия иодат** $\text{Cd}(\text{IO}_3)_2$; М 462,220; $T_{\text{раза}}$ 560°; Разл. на: кадмия оксид, иод, кислород; ΔG_{298}^0 : -373 (т); Лит.: [302] 255

3771. **кадмия иодид** бц. гексагональные крист. CdI_2 ; М 366,210; $T_{\text{пл}}$ 388°; $T_{\text{кип}}$ 744°; Раств.: ацетон: 25 (18°), бензол: 0,05 (20°), бензонитрил: 1,63 (18°), вода: 78,7 (0°), 81,5 (10°), 84,8 (20°), 86,6 (25°), 88,3 (30°), 92,3 (40°), 101,2 (60°), 112,8 (80°), 127,8 (100°), 255 (200°), диоксид серы: 0,043 (0°), эф.: 0,143 (12°), метанол: 206,8 (10°), 206,7 (20°), 206 (40°), 212 (70°), пропанол: 40,67 (20°), этанол: 110,5 (20°), 103,8 (40°), 102,7 (50°), 103,3 (60°), этилацетат: 1,84 (18°); Пл.: 5,6 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (487°), 10 (596°); ΔH_{298}^0 : -204,2 (т); ΔG_{298}^0 : -201,3 (т); S_{298}^0 : 158,32 (т); C_p^0 : 78,74 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20,71; ΔH_{298}^0 : -60 (г); S_{298}^0 : 326 (г); C_p^0 : 60,7 (г); ΔL_{50} : 166 (крысы, п/о); Лит.: [289] 366-373, [900] 67

3772. **кадмия-калия сульфат дигидрат** бц. триклинные крист. $\text{K}_2\text{Cd}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 418,760; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: 39,2 (16°), 42,3 (40°); Лит.: [535] 124-125, [655] 120

3773. **кадмия карбонат** бел. гексагональные крист. CdCO_3 ; М 172,410; $T_{\text{раза}}$ 400°; Раств.: вода: н.р.; рПП (0) = 11,28 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -754,6 (т); ΔG_{298}^0 : -674,5 (т); S_{298}^0 : 96,7 (т); Лит.: [735] 203, [900] 67

3774. **кадмия метасиликат** бц. ромбические крист. CdSiO_3 ; М 188,480; $T_{\text{пл}}$ 1242°; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 4,93 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1190 (т); S_{298}^0 : 97,5 (т); C_p^0 : 88,6 (т); Лит.: [631] 94-95

3775. **кадмия молибдат** бел. CdMoO_4 ; М 272,349; $T_{\text{пл}}$ 1600°; Лит.: [1474] 129, [589] 115, [655] 92

3776. **кадмия нитрат** бел. $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$; М 236,421; $T_{\text{пл}}$ 353°; $T_{\text{раза}} > 400^\circ$; ΔH_{298}^0 : -453 (т); Лит.: [655] 92

3777. **кадмия нитрат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 308,470; $T_{\text{пл}}$ 59,4°; $T_{\text{кип}}$ 132°; Раств.: вода: 106,6 (0°), 135,3 (10°), 149,4 (20°), 159,1 (25°), 168,8 (30°), 194,1 (40°), 233,3 (50°), 619 (60°), 652 (80°), 681 (100°), этанол: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 2,45 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1236,5 (т); ΔG_{298}^0 : -1653,2 (т); S_{298}^0 : 393 (т); C_p^0 : 347 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 32,6; ΔL_{50} : 100 (крысы, п/о); Лит.: [289] 373-375, [900] 67

3778. **кадмия оксалат** бц. крист. CdC_2O_4 ; М 200,430; $T_{\text{разл}}^{\text{раза}}$ 340°; Раств.: вода: 0,0033 (18°), этанола: н.р.; Пл.: 3,32 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -922,2 (т); Лит.: [289] 354-355, [535] 124-125

3779. **кадмия оксид** темно-бур. кубические крист. CdO ; М 128,400; $T_{\text{возг}}$ 1560°; Раств.: вода: 0,00048 (18°); Пл.: 8,15 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (1003°), 10 (1153°), 100 (1342°); ΔH_{298}^0 : -260 (т); ΔG_{298}^0 : -229,3 (т); S_{298}^0 : 54,8 (т); C_p^0 : 43,64 (т); ΔH_{298}^0 : 81,2 (г); S_{298}^0 : 233 (г); C_p^0 : 33,9 (г); ΔL_{50}^0 : 72 (крысы, п/о); Лит.: [440] 378, [1039] 32, [1442] 282, [900] 67

3780. **кадмия ортопериодат** $\text{Cd}_5(\text{IO}_6)_2$; М 1007,860; $T_{\text{разл}}$ 525°; Разл. на: кадмия оксид, иод, кислород; Лит.: [302] 255

3781. **кадмия ортопериодат моногидрат** $\text{Cd}_5(\text{IO}_6)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 1025,870; $T_{\text{разл}}$ 210°; Разл. на: кадмия ортопериодат, вода; Лит.: [302] 255

3782. **кадмия ортосиликат** бел. Cd_2SiO_4 ; М 316,905; $T_{\text{пл}}$ 1252°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [655] 93, [735] 203

3783. **кадмия перманганат гексагидрат** фиолетов. крист. $\text{Cd}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 458,370; $T_{\text{разл}}$ 95°; Пл.: 2,81 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 124-125

3784. **кадмия пероксид** кремев. CdO_2 ; М 144,410; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [735] 195

3785. **кадмия пирофосфат** бел. $\text{Cd}_2\text{P}_2\text{O}_7$; М 398,765; $T_{\text{пл}}$ 900°; Лит.: [655] 93

3786. **кадмия пирофосфат дигидрат** бел. $\text{Cd}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 434,796; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 93

3787. **кадмия селенат** бел. CdSeO_4 ; М 255,369; $T_{\text{разл}}$ 1200°; ΔH_{298}^0 : -643 (т); Лит.: [655] 93

3788. **кадмия селенат дигидрат** бц. ромбические крист. $\text{CdSeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 291,399; $T_{\text{разл}}$ 100-170°; Разл. на: вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 3,63 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 124-125

3789. **кадмия селенид** темно-красн. гексагональные крист. CdSe ; М 191,370; $T_{\text{пл}}$ 1263°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,81 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -143 (т); S_{298}^0 : 83 (т); C_p^0 : 49,4 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 44; Лит.: [1442] 282-283, [535] 124-125, [735] 206

3790. **кадмия стеарат** бел. пор. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{Cd}$; М 679,350; $T_{\text{пл}}$ 104°; ΔL_{50}^0 : 590 (б. мыши, п/о), 1225 (крысы, п/о); Лит.: [440] 382-383, [1503] 136

3791. **кадмия сульфат** бц. ромбические крист. CdSO_4 ; М 208,460; $T_{\text{пл}}$ 1135°; $T_{\text{разл}}$ 1300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 75,6 (0°), 75,9 (10°), 76,4 (20°), 77 (25°), 77,5 (30°), 78,6 (40°), 77 (50°),

73,9 (60°), 67,2 (80°), 58 (100°), 23,6 (150°), метанол: 0,038 (15°), 0,031 (25°), 0,019 (55°), этанол: 0,027 (35°), 0,025 (45°), 0,019 (55°); Пл.: 4,69 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -934,4 (т); ΔG_{298}^0 : -823,9 (т); S_{298}^0 : 123,05 (т); C_p^0 : 99,62 (т); ΔD_{50} : 88 (МЫШИ, п/о); Лит.: [289] 377-385, [535] 124-125, [655] 93, [900] 67

3792. **кадмия сульфат - вода (3/8)** бел. $3CdSO_4 \cdot 8H_2O$; М 769,540; $T_{\text{разл}}$ 200°; ΔH_{298}^0 : -5188 (т); ΔG_{298}^0 : -4395 (т); S_{298}^0 : 689 (т); Лит.: [655] 93

3793. **кадмия сульфид** (гринокит) светло-желт. гексагональные крист. CdS; М 144,460; $T_{\text{возг}}$ 1382°; Раств.: вода: 0,00013 (18°); Пл.: 4,8 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (885°), 10 (1009°), 100 (1182°); ΔH_{298}^0 : -156,9 (т); ΔG_{298}^0 : -153,2 (т); S_{298}^0 : 71,1 (т); C_p^0 : 43,72 (т); ΔD_{50} : 2425 (МЫШИ, п/о); Лит.: [535] 124-125, [735] 204, [900] 67

3794. **кадмия сульфит** $CdSO_3$; М 192,474; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [735] 203

3795. **кадмия теллурид** черн. кубические крист. CdTe; М 240,011; $T_{\text{пл}}$ 1042°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,2 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -100,4 (т); S_{298}^0 : 95 (т); C_p^0 : 50,2 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 44; Лит.: [1045] 78-79

3796. **кадмия фосфат** бц. гексагональные крист. $Cd_3(PO_4)_2$; М 527,176; $T_{\text{пл}}$ 1500°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 78-79

3797. **кадмия фосфид** сер. тетрагональные крист. Cd_3P_2 ; М 399,180; $T_{\text{пл}}$ 742°; $T_{\text{разл}}$ 742°; Пл.: 5,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -155,2 (т); Лит.: [1442] 280, [535] 126-127

3798. **кадмия фторид** бц. кубические крист. CdF_2 ; М 150,400; $T_{\text{пл}}$ 1072°; $T_{\text{кип}}$ 1750°; Раств.: вода: 4,5 (25°), фтороводород: 0,189 (-23,2°), 0,198 (-4,4°), 0,201 (14,2°), этанол: н.р.; Пл.: 6,64 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -700,4 (т); ΔG_{298}^0 : -649,5 (т); S_{298}^0 : 84 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 22,6; $\Delta H_{\text{кип}}$: 201; ΔH_{298}^0 : -395 (т); S_{298}^0 : 265 (т); C_p^0 : 53,6 (т); Лит.: [289] 365-366, [900] 67

3799. **кадмия фульминат** бел. крист. $Cd(ONC)_2$; М 196,445; $T_{\text{разл}}$ 215°; Лит.: [89] F217, [373] 81

3800. **кадмия хлорат дигидрат** бц. призматические крист. $Cd(ClO_3)_2 \cdot 2H_2O$; М 315,340; $T_{\text{пл}}$ 80°; Раств.: ацетон: р., вода: 264 (0°), 431,4 (65°), этанол: р.; Пл.: 2,28 (18°, г/см³, т.); Лит.: [289] 365, [535] 126-127

3801. **кадмия хлорид** (cadmium chloride) бц. тригональные крист. $CdCl_2$; М 183,310; $T_{\text{пл}}$ 568°; $T_{\text{кип}}$ 964°; Раств.: ацетон: н.р., бензонитрил: 0,063 (18°), вода: 89,8 (0°), 101,2 (10°), 114,1 (20°), 120,7 (25°), 128,3 (30°), 134,7 (40°), 136,4 (60°), 140,4 (80°), 146,9

(100°), 264 (200°), эф.: н.р., метанол: 2,15 (20°), 3,44 (40°), пиридин: 0,46 (0°), селена(IV) оксид-дихлорид: 0,15 (25°), этанол: 1,3 (10°), 1,48 (20°), 1,91 (40°), 2,53 (70°); Пл.: 4,047 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (558°), 10 (654°), 100 (794°); Вязк.: 2,31 (597°), 1,87 (687°); Пов.нат.: 84,2 (580°), 79,4 (800°), 74,7 (920°); ΔH_{298}^0 : -390,8 (т); ΔG_{298}^0 : -343,2 (т); S_{298}^0 : 115,27 (т); C_p^0 : 74,64 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 31,76; $\Delta H_{кип}^0$: 120,9; ΔH_{298}^0 : -195 (г); S_{298}^0 : 286 (г); C_p^0 : 52 (г); ΔD_{50}^0 : 94 (крысы, п/о); Лит.: [289] 355-364, [535] 126-127, [900] 67

3802. **кадмия хлорид гемидигидрат** бел. $2CdCl_2 \cdot 5H_2O$; М 456,710; $T_{разл}$ 170°; Лит.: [655] 92

3803. **кадмия цианид** $Cd(CN)_2$; М 164,446; $T_{разл}$ >200°; Раств.: вода: 0,0247 (18°); Лит.: [289] 354, [655] 92

3804. **калий** (potassium) серебристо-бел. кубические мет. К; М 39,100; $T_{пл}$ 63,55°; $T_{кип}$ 776°; Раств.: аммиак жидкий: 45,56 (-50,38°), 46,37 (-33,2°), 49,05 (0°), анилин: р., вода: реаг., гексаметилфосфаттриамид: х.р., метиламин: 0,056, ртуть: 0,8 (18°), этанол: реаг., этилендиамин: р.; Пл.: 0,862 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (209,7°), 0,1 (269°), 1 (344°), 10 (446°), 100 (589°); Вязк.: 0,515 (69,5°), 0,466 (100°), 0,324 (200°), 0,191 (400°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 71,45 (т); C_p^0 : 32,72 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 2,38; $\Delta H_{кип}^0$: 79,2; ΔH_{298}^0 : 89,16 (г); ΔG_{298}^0 : 60,67 (г); S_{298}^0 : 160,23 (г); C_p^0 : 20,79 (г); Лит.: [741] 10, [1517] 186, [289] 682, [348] 261-379, [451] 528, [479] 75, 81, 83, [490] 50, [586] 307, [617] 260, [900] 67; Синт.: [958] 1009, [958] 1010-1012

3805. **калий-висмут (1/2)** сер. KBi_2 ; М 457,059; $T_{пл}$ 553°; Лит.: [665] 119

3806. **калий-висмут (3/1)** сер. K_3Bi ; М 326,275; $T_{пл}$ 671°; Лит.: [665] 119

3807. **калий-висмут (3/2)** сер. K_3Bi_2 ; М 535,256; $T_{пл}$ 420°; Лит.: [665] 119

3808. **калий-натрий (1/2)** KNa_2 ; М 85,078; $T_{пл}$ 7°; Лит.: [665] 122

3809. **калий - ртуть (1/3)** KHg_3 ; М 640,868; $T_{пл}$ 204°; Лит.: [735] 191

3810. **калий - ртуть (1/9)** KHg_9 ; М 1844,408; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [735] 191

3811. **калий - ртуть (2/9)** K_2Hg_9 ; М 1883,507; $T_{пл}$ 173°; Лит.: [735] 191

3812. **калий-ртуть (1/1)** бел. KHg ; М 239,688; $T_{пл}$ 180°; Лит.: [655] 121, [735] 191

3813. **калий-ртуть (1/2)** (калия димеркурид) бел. KHg_2 ;
M 440,278; $T_{\text{пл}} 269^\circ$; Лит.: [655] 121, [735] 191, [1051] 308

3814. **калий-свинец (1/1)** темно-сер. KPb ; M 246,298;
 $T_{\text{пл}} 568^\circ$; Лит.: [655] 122

3815. **калифорний** (californium) мет. Cf; M 251,000; $T_{\text{пл}} 900^\circ$;
 $T_{\text{кип}} 1227^\circ$; ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 77 (т); C_p^0 : 29 (т); $\Delta H_{\text{возг}}^0$:
163; Лит.: [444] 224-225, [1442] 286-287, [1448] 558-574

3816. **калифорния(III) бромид** CfBr_3 ; M 490,712; $T_{\text{пл}} 700^\circ$;
Лит.: [1146] 34

3817. **калифорния(III) оксид** бц. кубические крист. Cf_2O_3 ;
M 549,998; $T_{\text{пл}} 1750^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1653 (т); Лит.: [1394] 67, [1442]
286, [1448] 576-580

3818. **калифорния(IV) оксид** черн. кубические крист. CfO_2 ;
M 282,999; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Лит.: [1442] 286

3819. **калифорния(III) хлорид** ярко-желт. гексагональные
крист. CfCl_3 ; M 357,560; $T_{\text{пл}} 545^\circ$; Лит.: [1442] 286

3820. **калия азид** бц. тетрагональные крист. KN_3 ; M 81,120;
 $T_{\text{пл}} 354^\circ$; $T_{\text{разл}} 360^\circ$; Разл. на: калий, азот; Раств.: аммиак жид-
кий: х.р., ацетон: н.р., бензол: 0,15 (80°), вода: 41,4 (0°), 46,5
(10,5°), 48,9 (15,5°), 49,6 (17°), 105,7 (100°), эф.: пл.р., этанол:
0,16 (0°), 0,137 (16°); Пл.: 2,056 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1,7 (т);
 S_{298}^0 : 104 (т); C_p^0 : 76,9 (т); Лит.: [1039] 159, [1045] 80-81, [1442]
285, [1516] 19, [289] 831, [373] 158-159; Синт.: [742] 136-137

3821. **калия аквапентахлорорутенат(III)** темно-красн.
 $\text{K}_2[\text{Ru}(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}_5]$; M 374,547; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Лит.: [655] 164

3822. **калия аквапентахлороферрат(III)** красн. $\text{K}_2[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}_5]$;
M 329,322; $T_{\text{разл}} >170^\circ$; Лит.: [655] 108

3823. **калия аквапентахлорродат(III)** $\text{K}_2[\text{RhCl}_5(\text{H}_2\text{O})]$;
M 376,382; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [735] 400-401

3824. **калия аквапентахлортитанат(III)** $\text{K}_2[\text{TiCl}_5(\text{H}_2\text{O})]$;
M 321,344; $T_{\text{разл}} 112^\circ$; Лит.: [734] 654

3825. **калия амид** моноклинные крист. KNH_2 ; M 55,121;
 $T_{\text{пл}} 338^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 3,6 (25°); Лит.: [1441] 128,
[289] 831

3826. **калия антимионид** зелен. K_3Sb ; M 239,055; $T_{\text{пл}} 812^\circ$;
Лит.: [655] 123

3827. **калия антимионид (1/1)** зелен. KSb ; M 160,858; $T_{\text{пл}} 605^\circ$;
Лит.: [655] 123

3828. **калия d-антимионитартрат полугидрат** (рвот-
ный камень) бц. крист. $(\text{KOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOSbO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$;

М 667,870; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 5,26 (9°), 3,57 (100°); Пл.: 2,6 (20°, к в.4, т.); LD_{50} : 115 (крысы, п/о), 11 (крысы, в/б), 45 (мыши, в/в), 33 (мыши, в/б); Лит.: [634] 188-189, [1444] 476, [227] 280, [289] 708

3829.калия ацетат (potassium acetate, калий уксуснокислый) бел. моноклинные крист. CH_3COOK ; М 98,140; $T_{\text{пл}}$ 292°; Раств.: аммиак жидкий: 1,026 (-33,9°), вода: 233,9 (10°), 255,6 (20°), 269,4 (25°), 283,8 (30°), 323,3 (40°), 350 (60°), 380 (80°), глицерин 86,5%: 77,4 (20°), диоксид серы: 0,006 (0°), эф.: н.р., метанол: 24,24 (15°), 53,54 (73,4°), этанол: 16,3 (25°); Пл.: 1,8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -722,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 22; LD_{50} : 3250 (крысы, п/о); Лит.: [318] 1211, [1039] 180, [1045] 86-87, [289] 700-701, [379] 115, [535] 126-127, [900] 67

3830.калия бензоат тригидрат (калий бензойнокислый трехводный) бел. крист. $C_7H_{11}KO_5$; М 214,260; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: вода: 52 (25°), 112 (100°), этанол: р.; LD_{50} : 1220 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1039] 182, [1045] 80-81

3831.калия борогидрид (калия тетрагидроборат) бел. кубические крист. KBH_4 ; М 53,940; $T_{\text{пл}}$ 585°; $T_{\text{разл}}$ 584°; Раств.: аммиак жидкий: 20 (10°), вода: 19 (25°), эф.: н.р., метанол: 0,7 (20°), этанол 95%: 0,25 (25°), этилендиамин: 3,9 (75°); Пл.: 1,17 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -227 (т); S_{298}^0 : 106,5 (т); C_p^0 : 96,2 (т); Лит.: [772] 245, [1441] 308, [535] 126-127, [735] 26, [1411] 66-68

3832.калия бромат (potassium bromate) бц. тригональные крист. $KBrO_3$; М 167,000; $T_{\text{разл}}$ 370°; Разл. на: калия бромид, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 0,002 (25°), ацетон: н.р., вода: 3,05 (0°), 4,72 (10°), 6,87 (20°), 8,15 (25°), 9,64 (30°), 13,25 (40°), 22,27 (60°), 34,28 (80°), 50 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,27 (17,5°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -332,2 (т); ΔG_{298}^0 : -243,5 (т); S_{298}^0 : 149,2 (т); C_p^0 : 104,9 (т); Лит.: [289] 697-699, [302] 242, [900] 67-68; Синт.: [607] 118-119

3833.калия бромид (potassium bromide, калий бромистый) бц. кубические крист. KBr ; М 119,002; $T_{\text{пл}}$ 730°; $T_{\text{кип}}$ 1380°; Раств.: 1-бутанол: 0,0112 (20°), 1-пентанол: 0,003 (25°), 2-бутанол: 0,0044 (25°), аммиак жидкий: 40,32 (-33,9°), 26,87 (0°), ацетон: 0,00359 (18°), вода: 53,5 (0°), 59,5 (10°), 65,2 (20°), 68,1 (25°), 70,9 (30°), 75,8 (40°), 85,5 (60°), 94,6 (80°), 103,3 (100°), 127,3 (150°), 153,2 (200°), гидразин: 60 (20°), гидроксилламин: 44,7 (18°), глицерин: 17,8 (25°), диоксид серы: 2,81 (0°), эф.: м.р., изоамиловый спирт: 0,002 (20°), 0,00175 (25°), изобутанол: 0,0076 (25°), изопропанол:

0,011 (25°), метанол: 1,82 (0°), 2,08 (20°), 2,17 (25°), 2,37 (40°), муравьиная кислота 95%: 23,2 (18,5°), пропанол: 0,035 (25°), фурфурол: 0,12 (25°), этанол: 0,135 (25°), этанол 50%: 16,4 (20°), этиленгликоль: 15,85 (30°), этилендиамин: 0,78 (25°); Пл.: 2,75 (25°, г/см³, т.); Дип.: 9,1 (650°); Вязк.: 1,18 (747°), 0,92 (847°), 0,83 (907°); Пов.нат.: 88,2 (750°), 81 (850°), 73,8 (950°); Ск.зв.: 1770 (742°, состояние среды - жидкость) 3550 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100) 1360 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S₁₀) 3020 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L110); ΔH⁰₂₉₈: -392,5 (т); ΔG⁰₂₉₈: -378,8 (т); S⁰₂₉₈: 95,85 (т); C_p⁰: 52,07 (т); ΔH_{пл}: 29; ΔH⁰₂₉₈: -180 (т); S⁰₂₉₈: 250,42 (т); C_p⁰: 36,93 (т); Лит.: [1045] 80-81, [1395] 141, [289] 685-696, [379] 18, [662] 91, [900] 68

3834. **калия бутират** (potassium butyrate) CH₃CH₂CH₂COOK; M 126,195; T_{пл} 353°; Раств.: вода: 296,8 (31,25°), метанол: 51,04 (15°), 120,84 (70,9°); Лит.: [289] 701, [1326] 1433

3835. **калия трет-бутоксид** бел. пор. (CH₃)₃СОК; M 112,212; Раств.: гексан: 0,27 (25°), эф.: 4,34 (25°), ТГФ: 25 (25°), толуол: 2,27 (25°), трет-бутанол: 17,8 (25°); Давл. паров: 1 (220°); Лит.: [1385] 147-148

3836. **калия вольфрамат** бц. моноклинные крист. K₂WO₄; M 326,030; T_{пл} 923°; Раств.: вода: 317,5 (18°); Пл.: 3,11 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1580 (т); S⁰₂₉₈: 170 (т); ΔH_{пл}: 31; Лит.: [535] 126-127, [589] 334-338

3837. **калия вольфрамат дигидрат** бел. K₂WO₄ • 2H₂O; M 362,065; T_{разл} 320°; Лит.: [655] 124

3838. **калия гексабромдихтетнат(II)** K₂[Tc₂Br₆]; M 755,430; T_{разл} 550-650°; Разл. на: калия гексабромдихтетнат(IV), технеций; Лит.: [1299] 667

3839. **калия гексабромплатинат(IV)** темно-красн. кубические крист. K₂[PtBr₆]; M 752,699; T_{разл} 400°; Раств.: вода: 2 (20°), 10 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,66 (24°, г/см³, т.); Лит.: [535] 126-127

3840. **калия гексабромдихтетнат(IV)** K₂[TcBr₆]; M 656,530; T_{разл} 700-750°; Разл. на: калия бромид, технеций, бром; Лит.: [1299] 667

3841. **калия гексабромтитанат(III)** K₃TiBr₆; M 644,586; T_{пл} 662°; Лит.: [734] 654

3842. **калия гексагидроксоантимонат(V)** бел. KSb(OH)₆; M 262,902; T_{разл} 680°; Лит.: [655] 166

3843. **калия гексагидроксоплатинат(IV)** желт. ромбические крист. K₂[Pt(OH)₆]; M 375,320; T_{разл} 160°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 5,18 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 128-129, [735] 405

3844. **калия гексагидроксостаннат(IV)** бц. гексагональные крист. $K_2[Sn(OH)_6]$; M 298,950; $T_{\text{разл}}$ 185°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 85 (10°), 110,5 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 128-129, [655] 172

3845. **калия гексаиодренат(IV)** черн. K_2ReI_6 ; M 1025,830; $T_{\text{разл}}$ >400°; Лит.: [655] 162

3846. **калия гексакарбонилтитанат** $K_2Ti(CO)_6$; M 294,124; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [480] 310

3847. **калия гексанитрокобальтат(III)** (соль Фишера) желт. кубические крист. $K_3[Co(NO_2)_6]$; M 452,260; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 0,9 (17°), этанол 95%: 0,026 (14°); Пл.: 2,64 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1442] 415, [289] 833, [535] 130-131

3848. **калия гексанитрородат(III)** бел. $K_3[Rh(NO_2)_6]$; M 496,233; $T_{\text{разл}}$ 360-440°; Лит.: [655] 163

3849. **калия гексароданохромат(III)** темно-красн. $K_3[Cr(SCN)_6]$; M 517,785; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 100

3850. **калия гексароданохромат(III) тетрагидрат** фиолетов. $K_3[Cr(SCN)_6] \cdot 4H_2O$; M 589,846; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [655] 100

3851. **калия гексасульфид** красно-коричнев. K_2S_6 ; M 270,587; $T_{\text{пл}}$ 197°; $T_{\text{разл}}$ 197°; Лит.: [655] 123

3852. **калия гексатионат** бел. $K_2S_6O_6$; M 366,583; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 123

3853. **калия гексатитанат** бц. крист. $K_2Ti_6O_{13}$; M 573,391; $T_{\text{пл}}$ 1370°; Лит.: [734] 650

3854. **калия гексафторалюминат** бел. $K_3[AlF_6]$; M 258,267; $T_{\text{возг}}$ 1300°; Лит.: [655] 75

3855. **калия гексафторванадат(III)** бледно-зелен. K_3VF_6 ; M 282,227; $T_{\text{пл}}$ 1020°; Лит.: [734] 489

3856. **калия гексафторванадат(V)** бел. KVF_6 ; M 204,030; $T_{\text{разл}}$ 330°; Лит.: [655] 184

3857. **калия гексафторгаллат** K_3GaF_6 ; M 301,008; $T_{\text{пл}}$ 1010°; Лит.: [735] 65

3858. **калия гексафторгафнат** бел. K_2HfF_6 ; M 408,674; $T_{\text{пл}}$ 608°; $T_{\text{разл}}$ 608°; Раств.: вода: 3,1 (20°); Лит.: [1039] 11, [655] 113

3859. **калия гексафторгерманат** бц. гексагональные крист. $K_2[GeF_6]$; M 264,830; $T_{\text{пл}}$ 730°; $T_{\text{кип}}$ 835°; Раств.: вода: 0,54 (18°), 2,58 (100°); Лит.: [1039] 176, [289] 551, [535] 134-135, 809, [734] 635

3860. **калия гексафториодат(V)** бц. крист. KIF_6 ; M 279,993; $T_{\text{пл}}$ 200°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [734] 278, [1203] 1675

3861. **калия гексафториттриат** K_3YF_6 ; М 320,191; $T_{пл}$ 996°; Лит.: [735] 75

3862. **калия гексафтормолибдат(III)** светло-желт. K_3MoF_6 ; М 327,230; $T_{пл}$ 734°; Лит.: [734] 379

3863. **калия гексафторникелат(III)** фиолетов. $K_3[NiF_6]$; М 289,979; $T_{разл}$ 500°; Лит.: [655] 145

3864. **калия гексафторникелат(IV)** темно-красн. кубические крист. K_2NiF_6 ; М 250,880; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [1443] 243, [111] 2472-2476

3865. **калия гексафтороплатинат(IV)** светло-желт. K_2PtF_6 ; М 387,265; $T_{разл}$ 800°; Раств.: вода: 0,75 (25°); Лит.: [655] 157, [735] 406

3866. **калия гексафтороплатинат(V)** желтовато-коричн. $KPtF_6$; М 348,167; $T_{разл}$ 750°; Лит.: [655] 157

3867. **калия гексафторсиликат** (гиратит) бц. гексагональные крист. K_2SiF_6 ; М 220,270; $T_{пл}$ 873°; Раств.: вода: 0,077 (0°), 0,12 (18°), 0,177 (25°), 0,42 (70°), 0,95 (100°); Пл.: 2,67 (15°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2956 (т); S^0_{298} : 226 (т); Лит.: [1039] 172, [1405] 118-119, [34] 523, [535] 134-135

3868. **калия гексафторстаннат(IV) моногидрат** бц. моноклинные крист. $K_2[SnF_6] \cdot H_2O$; М 328,910; $T_{разл}$ 115°; Раств.: вода: 3,5 (18°), 31,5 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [535] 134-135, [655] 172

3869. **калия гексафтортехнат(IV)** светло-розов. K_2TcF_6 ; М 291,093; $T_{разл}$ >225°; Лит.: [655] 177

3870. **калия гексафтортехнат(V)** светло-желт. $KTcF_6$; М 251,995; $T_{разл}$ >150°; Лит.: [655] 177

3871. **калия гексафтортитанат(IV)** бел. крист. K_2TiF_6 ; М 240,050; $T_{пл}$ 822°; Раств.: вода: 0,55 (0°), 0,91 (10°), 1,04 (14°); Лит.: [1039] 176, [1444] 592, [289] 811, [1140] 39-40

3872. **калия гексафтортитанат(IV) моногидрат** бц. моноклинные крист. $K_2[TiF_6] \cdot H_2O$; М 258,070; $T_{разл}$ 32°; Разл. на: калия гексафтортитанат(IV), вода; Раств.: вода: 0,5 (0°), 1,2 (20°); Лит.: [535] 134-135

3873. **калия гексафторфосфат(V)** бел. KPF_6 ; М 184,062; $T_{пл}$ 575°; $T_{разл}$ >600°; Раств.: вода: 7,95 (22,5°); Лит.: [1039] 10, [655] 149

3874. **калия гексафторцирконат** бц. моноклинные крист. $K_2[ZrF_6]$; М 283,410; $T_{пл}$ 840°; Раств.: вода: 0,78 (2°), 1,22 (10°), 1,55 (20°), 1,92 (30°), 2,37 (40°), 2,94 (50°), 3,81 (60°), 5,06 (70°), 6,9 (80°), 11,11 (90°), 25,53 (100°); Лит.: [394] 130, [535] 134-135

3875. **калия гексахлорванадат(III)** K_3VCl_6 ; М 380,954; $T_{\text{п.а}}$ 744°; Лит.: [734] 489
3876. **калия гексахлоргадолинат** K_3GdCl_6 ; М 487,263; $T_{\text{п.а}}$ 825°; Лит.: [735] 84
3877. **калия гексахлордиспрозат** K_3DyCl_6 ; М 492,513; $T_{\text{п.а}}$ 790°; Лит.: [735] 84
3878. **калия гексахлордигтехнат(II)** $K_2[Tc_2Cl_6]$; М 488,730; $T_{\text{разл}}$ 550-650°; Лит.: [1299] 667
3879. **калия гексахлориридат(II)** черн. кубические крист. $K_4[IrCl_6]$; М 561,330; $T_{\text{разл}}$ 700°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 134-135, [655] 118
3880. **калия гексахлориридат(III)** темно-зелен. $K_3[IrCl_6]$; М 522,230; $T_{\text{разл}}$ 500°; Лит.: [655] 118
3881. **калия гексахлориридат(IV)** красно-черн. кубические крист. $K_2[IrCl_6]$; М 483,130; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 1,1 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [1442] 272, [535] 134-135
3882. **калия гексахлорниобат(V)** $K[NbCl_6]$; М 344,723; $T_{\text{п.а}}$ 396°; Лит.: [734] 486
3883. **калия гексахлорродат(III)** красн. $K_3[RhCl_6]$; М 432,918; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 163
3884. **калия гексахлоросмат(III)** бур. $K_3[OsCl_6]$; М 520,243; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [655] 148
3885. **калия гексахлоросмат(IV)** черн. кубические крист. $K_2[OsCl_6]$; М 481,150; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 134-135
3886. **калия гексахлоросмат(III) тригидрат** темно-красн. $K_3[OsCl_6] \cdot 3H_2O$; М 574,289; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [655] 148
3887. **калия гексахлорпалладат(IV)** красн. кубические крист. $K_2[PdCl_6]$; М 397,340; $T_{\text{разл}}$ 380°; Разл. на: калия тетрахлорпалладат(II), хлор; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Лит.: [1447] 232, [535] 134-135, [655] 154
3888. **калия гексахлорплатинат(IV)** желт. кубические крист. $K_2[PtCl_6]$; М 486,010; CAS 16921-30-5; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 0,478 (0°), 0,6 (10°), 0,774 (20°), 1 (30°), 1,354 (40°), 2,443 (60°), 5,03 (100°), эф.: н.р., этанол 40%: 0,076 (20°), этанол абс.: 0,0009 (20°); Пл.: 3,499 (24°, г/см³, т.); n 1,825 (20°); pPP (0) = 4,96 (20°, вода); Лит.: [764] 218, [1039] 173, [1045] 170-171, [289] 1424-1425
3889. **калия гексахлорплюмбат(IV)** светло-желт. $K_2[PbCl_6]$; М 498,115; $T_{\text{разл}}$ >190°; Лит.: [655] 152

3890. **калия гексахлоруренат(IV)** желтовато-зел. моноклин-ные крист. $K_2[ReCl_6]$; M 477,120; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 134-135, [655] 161

3891. **калия гексахлоррутенат(IV)** темно-красн. K_2RuCl_6 ; M 391,985; $T_{\text{разл}} 520^\circ$; Лит.: [655] 164

3892. **калия гексахлорскандат** K_3ScCl_6 ; M 374,969; $T_{\text{пл}} 818^\circ$; Лит.: [735] 75

3893. **калия гексахлорстаннат(IV)** бц. кубические крист. $K_2[SnCl_6]$; M 409,630; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: вода: 109,2 (70°); ΔH_{298}^0 : -1482 (т); S_{298}^0 : 371 (т); C_p^0 : 220,9 (т); Лит.: [289] 783, [535] 134-135, [655] 172

3894. **калия гексахлортехнат(IV)** желт. K_2TcCl_6 ; M 389,821; $T_{\text{разл}} 420^\circ$; Лит.: [655] 176

3895. **калия гексахлортитанат(III)** K_3TiCl_6 ; M 377,880; $T_{\text{пл}} 783^\circ$; Лит.: [734] 654

3896. **калия гексахлорхромат(III)** розово-красн. K_3CrCl_6 ; M 382,009; $T_{\text{пл}} 838^\circ$; Лит.: [734] 379

3897. **калия гексахлорцирконат** бел. K_2ZrCl_6 ; M 382,139; $T_{\text{пл}} 798^\circ$; Лит.: [655] 190

3898. **калия гексацианокобальтат(II)** красно-коричнев. крист. $K_4[Co(CN)_6]$; M 371,430; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 136-137, [655] 96

3899. **калия гексацианокобальтат(III)** светло-желт. ромбические крист. $K_3[Co(CN)_6]$; M 332,332; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 136-137, [655] 96, [735] 372

3900. **калия гексацианопалладат(IV)** $K_2Pd(CN)_6$; M 340,721; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Лит.: [735] 408

3901. **калия гексацианоплатинат(IV)** светло-желт. $K_2[Pt(CN)_6]$; M 429,379; $T_{\text{разл}} 395^\circ$; Раств.: вода: 8 (20°); Лит.: [655] 156, [735] 407-408

3902. **калия гексацианоферрат(II)** (potassium ferrocyanide) $K_4[Fe(CN)_6]$; M 368,343; $T_{\text{разл}} 650^\circ$; Разл. на: трижелеза карбид, азот, углерод аморфный, калия цианид; Раств.: вода: 14,3 (0°), 20 (10°), 32,97 (25°), 35,1 (30°), 48,4 (50°), 61,8 (70°), 74,3 (99,6°), метанол: 0,9 (66°), формамид: 14,7 (25°), этанол 80%: 0,025 (20°); $pK_{\text{нест}}(0) = 24$ (25°, вода); Лит.: [1039] 173, [289] 721-723, [290] 531, [735] 360, [900] 70, [1064] 38-39

3903. **калия гексацианоферрат(III)** (potassium ferricyanide, калий железосинеродистый, калия гексацианоферриат, красная кровяная соль) темно-красн. ромбические крист. $K_3[Fe(CN)_6]$;

М 329,250; $T_{\text{разл}}$ 350°; Разл. на: трижелеза карбид; Раств.: ацетон: р., вода: 29,9 (0°), 38,3 (10°), 46 (20°), 48,8 (25°), 52,7 (30°), 59,5 (40°), 70,9 (60°), 81,8 (80°), 91,6 (100°), метанол: 0,31 (66°), формаимид: 2,7 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,85 (25°, г/см³, т.); $pK_{\text{нест}}(0) = 31$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -173,2 (т); ΔG_{298}^0 : -51,9 (т); S_{298}^0 : 420,1 (т); C_p^0 : 316,3 (т); Лит.: [1039] 172, [1045] 64-65, [1442] 287, [289] 720, [406] 70-71, [621] 267, [655] 107, [735] 371, [900] 70-71, [925] 307, [1386] 102-106

3904.калия гексацианоферрат(II) тригидрат (желтая кровавая соль, калий железистосинеродистый трехводный, калия гексацианоферроат тригидрат, калия ферроцианид тригидрат) желт. тетрагональные крист. $K_4[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$; М 422,390; $T_{\text{пл}}$ 70°; $T_{\text{разл}}$ 87,5°; Разл. на: калия гексацианоферрат(II), вода; Раств.: ацетон: р., вода: 14,5 (0°), 21 (10°), 28 (20°), 31,5 (25°), 35,3 (30°), 48,3 (50°), 67 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 1,94 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1423,8 (т); ΔG_{298}^0 : -1097,5 (т); S_{298}^0 : 598 (т); Лит.: [1045] 64-65, [1442] 287, [1447] 232, [655] 107, [735] 360, [900] 70, [913]

3905.калия гексацианохромат(III) желт. ромбические крист. $K_3[Cr(CN)_6]$; М 325,395; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: 31 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [535] 136-137, [655] 99

3906.калия гептафторниобат бел. K_2NbF_7 ; М 304,092; $T_{\text{пл}}$ 736°; Лит.: [655] 142

3907.калия гептафторниобат моногидрат бел. $K_2NbF_7 \cdot H_2O$; М 322,107; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 142

3908.калия гептафтортанталат бел. K_2TaF_7 ; М 392,133; $T_{\text{пл}}$ 775°; Лит.: [655] 175, [734] 486

3909.калия гептафторцирконат бел. K_3ZrF_7 ; М 341,508; $T_{\text{пл}}$ 920°; Лит.: [655] 191, [734] 653

3910.калия гидрид бц. кубические крист. КН; М 40,110; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: реак.; Пл.: 1,47 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -63,4 (т); ΔG_{298}^0 : -34 (т); S_{298}^0 : 50,2 (т); C_p^0 : 37,91 (т); Лит.: [900] 68

3911.калия гидроарсенат бц. моноклинные крист. K_2HAsO_4 ; М 218,120; $T_{\text{разл}}$ 30°; Раств.: вода: 18,9 (6°), этанол: н.р.; Лит.: [535] 126-127

3912.калия гидрокарбонат (калий углекислый кислый, калия бикарбонат) бц. моноклинные крист. $KHCO_3$; М 100,120; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 22,7 (0°), 27,9 (10°), 33,3 (20°), 36,5 (25°), 39,1 (30°), 45,6 (40°), 60 (60°), 68,3 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -959,3 (т); ΔG_{298}^0 : -860,6 (т); S_{298}^0 : 128,7 (т); Лит.: [900] 68

3913. **калия гидроксид** (potassium hydroxide, едкое кали, калия гидроокись) бц. моноклинные крист. КОН; М 56,110; $T_{\text{пл}}$ 380°; $T_{\text{кип}}$ 1320°; Раств.: вода: 97,6 (0°), 102,4 (10°), 112,4 (20°), 117,9 (25°), 135,3 (40°), 147,5 (60°), 162,5 (80°), 179,3 (100°), 206 (120°), 367 (140°), эф.: н.р., метанол: 55 (28°), этанол: 38,7 (28°); Пл.: 2,12 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -425,8 (т); ΔG_{298}^0 : -380,2 (т); S_{298}^0 : 79,32 (т); C_p^0 : 65,87 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 128,9; ΔH_{298}^0 : -226 (г); S_{298}^0 : 238 (г); C_p^0 : 49 (г); ΔD_{50} : 365 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 47, [1046] 295, 299, [289] 851-852, [535] 128-129, [735] 229, [900] 68

3914. **калия гидроксид моногидрат** бел. КОН • H₂O; М 74,121; $T_{\text{пл}}$ 150°; Лит.: [655] 122

3915. **калия гидрооксалат** бц. моноклинные крист. НООССОК; М 128,125; $T_{\text{разл}}$ 350°; Раств.: ацетон: 2,44 (15°), вода: 16,7 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1039] 180, [289] 741, [535] 130-131, [655] 121

3916. **калия гидропероксикарбонат** бел. КНСО₄; М 116,115; $T_{\text{разл}}$ >80°; Лит.: [655] 121

3917. **калия гидропероксосульфат** бел. КНСО₅; М 152,168; $T_{\text{пл}}$ 104°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [655] 121

3918. **калия гидросульфат** (potassium bisulfate, калий сернокислый кислый, калия бисульфат) бц. моноклинные крист. КНСО₄; М 136,160; $T_{\text{пл}}$ 210°; $T_{\text{разл}}$ 300°; Разл. на: калия сульфат альфа-форма, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: 37 (0°), 53 (20°), 70 (40°), 76,4 (60°), 121,7 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1158,1 (т); ΔG_{298}^0 : -1043,5 (т); S_{298}^0 : 142 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 18; Лит.: [1039] 162, [900] 69

3919. **калия гидросульфид** бц. тригональные крист. КНС; М 72,170; $T_{\text{пл}}$ 455°; Раств.: вода: реаг. (100°), х.р., этанол: р.; Пл.: 1,69 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -264,4 (т); Лит.: [900] 69

3920. **калия гидросульфит** бел. КНСО₃; М 120,169; $T_{\text{разл}}$ 190°; Лит.: [655] 121

3921. **калия dl-гидротартрат** (калий виннокислый кислый, калия гидротартрат) бц. моноклинные крист. КОССН(ОН)СН(ОН)СООН; М 188,180; $T_{\text{разл}}$ >460°; Раств.: вода: 0,42 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,954 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 80-81, [1441] 375, [75] 3.44, [289] 702-706, [655] 121, [655] 121, [1016] 38

3922. **калия гидрофосфат** бц. крист. К₂НРО₄; М 174,180; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 85,6 (0°), 120 (10°), 159,8 (20°), 168,4 (25°), 178,8 (30°), 210,6 (40°), 267,5 (63°), формамид: 4,1 (25°),

этанол: х.р.; ΔH_{298}^0 : -1776 (т); S_{298}^0 : 179,1 (т); C_p^0 : 141,3 (т); Лит.: [1447] 233, [900] 70

3923. **калия гидрофосфат тригидрат** бел. $K_2HPO_4 \cdot 3H_2O$; М 228,222; $T_{\text{разл}}$ 48,3°; Лит.: [655] 121

3924. **калия гидрофосфит** бел. $KH(HPO_3)$; М 120,086; $T_{\text{разл}}$ >275°; Раств.: вода: 172 (20°); Лит.: [1039] 9, [655] 121

3925. **калия гидрофторид** бц. тетрагональные крист. KHF_2 ; М 78,100; $T_{\text{пл}}$ 239°; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: 24,5 (0°), 30,1 (10°), 39,2 (20°), 61,4 (45°), 78,8 (60°), 114 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,35 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -928,45 (т); ΔG_{298}^0 : -860,45 (т); S_{298}^0 : 104,6 (т); C_p^0 : 76,82 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 6,61; Лит.: [900] 70, [1220] 2104

3926. **калия гипофосфит** (potassium hypophosphite) бц. гексагональные крист. KH_2PO_2 ; М 104,090; $T_{\text{разл}}$ 605°; Раств.: вода: 200 (25°), эф.: н.р., хлф.: 11,1 (25°), этанол: 14,3 (25°); Лит.: [289] 856, [535] 132-133, [655] 122

3927. **калия диазометионат моногидрат** $(KO_3S)_2CN_2 \cdot H_2O$; М 296,360; $T_{\text{разл}}$ 120-130°; Раств.: вода: х.р., ДМСО: м.р.; Лит.: [1061] 181, [1247] 2285, 2290, 2293, 2295-2296

3928. **калия дибромид-иодид** красн. ромбические крист. KBr_2I ; М 325,810; $T_{\text{пл}}$ 60°; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: вода: 1150 (18°); Лит.: [1039] 10, [535] 126-127

3929. **калия диванадат** бел. $K_4V_2O_7$; М 370,272; $T_{\text{пл}}$ 910°; Лит.: [655] 124

3930. **калия дигидроарсенат** бц. тетрагональные крист. KH_2AsO_4 ; М 180,033; $T_{\text{пл}}$ 288°; Раств.: вода: 18,86 (6°), глицерин: 50,1 (15°), этанол: н.р.; Пл.: 2,87 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1183,4 (т); S_{298}^0 : 155,5 (т); C_p^0 : 126,7 (т); Лит.: [227] 299, [289] 682, [535] 126-127

3931. **калия дигидроарсенид** $KAsH_2$; М 116,036; $T_{\text{разл}}$ >80°; Лит.: [734] 471

3932. **калия дигидрофосфат** бц. ромбические крист. KH_2PO_4 ; М 136,090; $T_{\text{пл}}$ 252,6°; Раств.: вода: 14,8 (0°), 18,3 (10°), 22,6 (20°), 25,1 (25°), 28 (30°), 33,5 (40°), 50,1 (60°), 70,4 (80°), 83,5 (90°), формамид: 1,2 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1568,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1419,2 (т); S_{298}^0 : 134,85 (т); C_p^0 : 116,57 (т); Лит.: [289] 852-855, [900] 70

3933. **калия дигидрофторид** KH_2F_3 ; М 98,109; $T_{\text{пл}}$ 71,7°; Лит.: [734] 248, [1220] 2104

3934. **калия дидейтерофосфат** бел. KD_2PO_4 ; М 138,098; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 120

3935. **калия динитрамид** $\text{KN}(\text{NO}_2)_2$; М 145,116; $T_{\text{пл}}$ 130°; Пл.: 2,2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [948] 8, [1375] 905

3936. **калия диоксодифторбромат(V)** бел. $\text{K}[\text{BrO}_2\text{F}_2]$; М 188,998; $T_{\text{разл}}$ 87°; Лит.: [655] 87

3937. **калия диоксотетрахлоороосмат(VI)** красн. тетрагональные крист. $\text{K}_2[\text{OsCl}_4\text{O}_2]$; М 442,240; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,42 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 130-131

3938. **калия диоксотетрахлооросмат(VI)** красн. $\text{K}_2[\text{OsO}_2\text{Cl}_4]$; М 442,237; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 148

3939. **калия диоксотетрацианоренат(V)** светло-коричнев. $\text{K}_3[\text{ReO}_2(\text{CN})_4]$; М 439,570; $T_{\text{разл}}$ >300°; Лит.: [655] 161

3940. **калия дисиликат** бц. моноклинные крист. $\text{K}_2\text{Si}_2\text{O}_5$; М 214,370; $T_{\text{пл}}$ 1045°; ΔH_{298}^0 : -2510 (т); S_{298}^0 : 190,6 (т); C_p^0 : 160,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 35,2; Лит.: [535] 130-131

3941. **калия дисульфат** (калия пиросульфат) бц. моноклинные крист. $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_7$; М 254,320; $T_{\text{пл}}$ 417°; $T_{\text{разл}}$ 470°; Разл. на: калия сульфат альфа-форма, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,51 (25°, г/см³, т.); Лит.: [535] 132-133, [1188] 2119-2120

3942. **калия дисульфид** желт. K_2S_2 ; М 142,327; $T_{\text{пл}}$ 477°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 123

3943. **калия дисульфит** (калия метабиосульфит, калия пиросульфит) бц. моноклинные крист. $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5$; М 222,310; $T_{\text{разл}}$ 190°; Раств.: вода: 27,5 (0°), 36,1 (10°), 44,5 (20°), 48,8 (25°), 63,9 (40°), 85,2 (60°), 107,9 (80°), 133 (100°), эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1517,1 (т); Лит.: [289] 859, [480] 71, [535] 132-133, [900] 69

3944. **калия дитиометаборат** бел. KBS_2 ; М 114,039; $T_{\text{пл}}$ 550°; Лит.: [735] 13

3945. **калия дитионат** бц. гексагональные крист. $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_6$; М 238,320; $T_{\text{разл}}$ 258-300°; Разл. на: калия сульфат альфа-форма, серы(IV) оксид; Раств.: вода: 2,59 (0°), 6,64 (20°); Пл.: 2,28 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 164, [289] 881-882, [480] 67, [535] 132-133, [656] 228

3946. **калия дитиоферрит** темно-красн. KFeS_2 ; М 159,073; $T_{\text{пл}}$ 950°; Лит.: [655] 110

3947. **калия дифторхлорат(I)** бел. KClF_2 ; М 112,550; $T_{\text{разл}}$ 237°; Лит.: [1203] 1675

3948. **калия дихлориодат(I)** бц. моноклинные крист. KICl_2 ; М 236,909; $T_{\text{пл}}$ 60°; $T_{\text{разл}}$ 215°; Лит.: [535] 128-129

3949. **калия дихромат** (калий двухромовокислый, калия бихромат) оранжево-красн. триклинные крист. $K_2Cr_2O_7$; М 294,180; $T_{пл}$ 398°; $T_{разл}$ 610°; Разл. на: калия хромат, хрома(III) оксид, кислород; Раств.: вода: 4,7 (0°), 7,8 (10°), 12,5 (20°), 15 (25°), 18,2 (30°), 25,9 (40°), 45,6 (60°), 73 (80°), 100 (100°), фтороводород: реаг., этанол: н.р.; Пл.: 2,68 (20°, г/см³, т.); n 1,738 (20°); Вязк.: 13,2 (400°), 9,8 (450°), 7, (500°); ΔH_{298}^0 : -2033 (т); ΔG_{298}^0 : -1866 (т); S_{298}^0 : 291,2 (т); C_p^0 : 219,7 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 35,6; Лит.: [1045] 88-89, [289] 801-803, [498] 109-110, [734] 372, [930] 5, [900] 70

3950. **калия дицианаргентат** бц. тригональные крист. $K[Ag(CN)_2]$; М 199,001; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 25 (20°), 100 (100°); Пл.: 2,36 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -13 (т); ΔG_{298}^0 : 38 (т); S_{298}^0 : 142 (т); Лит.: [1045] 208-209, [655] 73

3951. **калия дицианоаурат(І)** бц. ромбические крист. $KAu(CN)_2$; М 288,100; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 14 (20°), 200 (100°), эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,45 (20°, г/см³, т.); Лит.: [440] 267, [535] 136-137, [655] 78

3952. **калия дицианоплатинат(О)** $K_2[Pt(CN)_2]$; М 325,315; $T_{разл}$ -20°; Лит.: [735] 385

3953. **калия иодат** (potassium iodate) бц. моноклинные крист. KIO_3 ; М 214,001; $T_{пл}$ 560°; Раств.: вода: 4,6 (0°), 6,3 (10°), 8,1 (20°), 9,2 (25°), 10,3 (30°), 12,6 (40°), 18,3 (60°), 24,8 (80°), 32,3 (100°), 47,5 (150°), 70,9 (200°), гидразин: 1 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,89 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -508,4 (т); ΔG_{298}^0 : -425,5 (т); S_{298}^0 : 151,46 (т); C_p^0 : 106,46 (т); Лит.: [289] 823-825, [290] 536, [535] 128-129, [900] 68

3954. **калия иодат - иода(V) оксид (1/1)** $KIO_3 \cdot I_2O_5$; М 547,807; $T_{пл}$ 316°; Лит.: [734] 282

3955. **калия иодид** (potassium iodide) бц. кубические крист. KI ; М 166,003; $T_{пл}$ 686°; $T_{кип}$ 1320°; Раств.: 1-бутанол: 0,201 (25°), 2-бутанол: 0,0582 (25°), амиловый спирт: 0,098 (25°), аммиак жидкий: 184,2 (0°), ацетамид: 21,65 (70°), ацетон: 2,35 (20°), ацетонитрил: 2,31 (0°), 2,04 (25°), бензальдегид: 0,329 (25°), бензонитрил: 0,0506 (25°), вода: 127,3 (0°), 135,8 (10°), 144,5 (20°), 148,6 (25°), 152,5 (30°), 159,7 (40°), 175,5 (60°), 190,7 (80°), 206,7 (100°), 247 (150°), 292 (200°), гидразин: 175 (20°), гидроксиламин: 110 (17,5°), глицерин 98,5%: 50,6 (20°), диоксид серы: 41,3 (0°), эф.: м.р., изобутанол: 0,0955 (25°), метанол: 13,6 (10°), 15,1 (20°), 16,3 (30°), 18,1 (40°), 18,9 (50°), 25 (100°), 29,9 (150°), 29 (200°), муравьиная кислота 95%: 38,2 (18,5°), нитрометан:

0,316 (0°), 0,307 (25°), пиридин: 0,3 (20°), пропанол: 0,43 (25°), пропониотрил: 0,0429 (0°), 0,0404 (25°), салициловый альдегид: 1,105 (0°), 0,485 (25°), трихлороксид фосфора: 0,1, фурфурол: 5,2 (25°), этанол 80%: 19,6 (18°), этанол 90%: 6,9 (18°), этанол 94%: 3,99 (17°), этанол абс.: 1,5 (0°), 1,75 (20,5°), 1,88 (25°), этиленгликоль: 50 (20°), этилендиамин: 74,9 (25°); Пл.: 3,115 (20°, г/см³, т.); n 1,667 (18°); Вязк.: 1,53 (707°), 1,19 (807°), 1, (887°); ΔH⁰₂₉₈: -327,6 (т); ΔG⁰₂₉₈: -324,1 (т); S⁰₂₉₈: 110,79 (т); C_p⁰: 52,73 (т); Лит.: [1039] 692-693, [1045] 82-83, [1046] 289-301, [289] 812-823, [379] 18, [662] 91, [900] 68; Синт.: [592] 128, [592] 129, [592] 128-129

3956. **калия-кальция сульфат** бел. K₂Ca(SO₄)₂; M 310,400; T_{пл} 1004°; Лит.: [655] 120

3957. **калия-кальция сульфат моногидрат** бц. моноклин-ные крист. K₂Ca(SO₄)₂ • H₂O; M 328,420; T_{разл} 220°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 0,25 (20°), реар. (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,6 (20°, г/см³, т.); Лит.: [631] 272-273, [474] 260-261, [655] 120

3958. **калия-кальция хлорид** (хлорокальцит) бц. ромбиче-ские крист. KCaCl₃; M 185,540; T_{пл} 750°; Раств.: вода: р.; ΔH⁰₂₉₈: -1248 (т); ΔH_{пл}: 43; Лит.: [535] 128-129

3959. **калия карбонат** (potash, potassium carbonate, калий углекислый, поташ) бц. моноклинные крист. K₂CO₃; M 138,210; CAS 584-08-7; T_{пл} 891°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 107 (0°), 109,2 (10°), 111 (20°), 112,3 (25°), 113,7 (30°), 116,9 (40°), 125,7 (60°), 139,2 (80°), 155,8 (100°), 274 (200°), глицерин: 39,4 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 2,43 (19°, г/см³, т.); Вязк.: 3,03 (917°), 1,66 (977°); Пов.нат.: 168,4 (910°), 162,1 (1010°); ΔH⁰₂₉₈: -1146,1 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1059,8 (т); S⁰₂₉₈: 156,32 (т); C_p⁰: 115,7 (т); ΔH_{пл}: 32,6; ΔL₅₀: 1870 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 47, [1045] 86-87, [1046] 299, 301, [22] 453, [287] 633-637, [289] 726-740, [735] 239, 241, [900] 68

3960. **калия карбонат сесквигидрат** бел. 2K₂CO₃ • 3H₂O; M 330,457; T_{разл} 160°; Лит.: [655] 120

3961. **калия-кобальта сульфат гексагидрат** красн. моноклинные крист. K₂Co(SO₄)₂ • 6H₂O; M 437,350; T_{разл} 210°; Раств.: вода: 19,2 (0°); Пл.: 2,22 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 128-129, [655] 120

3962. **калия кумилпероксид** C₆H₅C(CH₃)₂OOK; M 190,280; T_{разл} 140-150°; Лит.: [1264] 309-310

3963. **калия-магния селенат** бел. K₂Mg(SeO₄)₂; M 388,417; T_{разл} >625°; Лит.: [655] 121

3964. **калия-магния селенат гексагидрат** бц. моноклин-
ные крист. $K_2Mg(SeO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 496,508; $T_{\text{разл}} 33^\circ$; Раств.: вода:
р.; Лит.: [535] 128-129

3965. **калия-магния сульфат гексагидрат** бц. моноклин-
ные крист. $K_2Mg(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 402,720; $T_{\text{разл}} 72^\circ$; Раств.: вода:
14,1 (0°), 18,3 (20°), 43,8 (75°); ΔH_{298}^0 : -4544 (т); S_{298}^0 : 536 (т);
Лит.: [535] 128-129

3966. **калия-магния сульфат-хлорид тригидрат** (каинит)
бц. моноклинные крист. $KMgCl(SO_4) \cdot 3H_2O$; М 248,970; $T_{\text{разл}} 200^\circ$;
Раств.: вода: 62,3 (18°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2646 (т);
 S_{298}^0 : 331 (т); Лит.: [535] 128-129, [655] 121

3967. **калия-магния фосфат гексагидрат** бц. ромбиче-
ские крист. $KMgPO_4 \cdot 6H_2O$; М 266,466; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Лит.: [535]
128-129

3968. **калия-магния хлорид** бел. $KMgCl_3$; М 169,762;
 $T_{\text{пл}} 487^\circ$; Лит.: [655] 121

3969. **калия-магния хлорид гексагидрат** (карналлит)
бц. ромбические крист. $KMgCl_3 \cdot 6H_2O$; М 277,850; $T_{\text{пл}} 116^\circ$;
 $T_{\text{разл}} 265^\circ$; Раств.: вода: 39,4 (19°); Пл.: 1,61 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 :
-2946 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 133; Лит.: [535] 128-129, [655] 121

3970. **калия манганат(VI)** зелен. ромбические крист.
 K_2MnO_4 ; М 197,130; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: реак.; ΔH_{298}^0 : -1180
(т); C_p^0 : 147 (т); Лит.: [1442] 643, [655] 121, [900] 68; Синт.:
[962] 668

3971. **калия метаборат** бц. гексагональные крист. KBO_2 ;
М 81,908; $T_{\text{пл}} 940^\circ$; Раств.: вода: 71 (30°), эф.: н.р., этанол: н.р.;
 ΔH_{298}^0 : -982 (т); S_{298}^0 : 80 (т); C_p^0 : 67 (т); Лит.: [535] 126-127

3972. **калия метаборат - вода (3/4)** бел. $3KBO_2 \cdot 4H_2O$;
М 317,785; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [655] 119

3973. **калия метаванадат** бц. ромбические крист. KVO_3 ;
М 138,040; $T_{\text{пл}} 520^\circ$; Раств.: вода: 1,4 (-0,16°), 10,7 (25°), этанол:
н.р.; ΔH_{298}^0 : -1170 (т); Лит.: [535] 126-127, [900] 68

3974. **калия метагерманат** бц. крист. K_2GeO_3 ; М 198,840;
 $T_{\text{пл}} 830^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,4 (21,5°, г/см³, т.); Лит.: [535]
126-127

3975. **калия метасиликат** бц. ромбические крист. K_2SiO_3 ;
М 154,280; $T_{\text{пл}} 976^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1590
(т); S_{298}^0 : 146,1 (т); C_p^0 : 118,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 50; Лит.: [900] 69

3976. **калия метатитанат** бел. K_2TiO_3 ; М 174,062; $T_{\text{пл}} 816^\circ$;
Лит.: [655] 124

3977. **калия метафосфат** бц. моноклинные крист. KPO_3 ; М 118,070; $T_{\text{пл}}$ 813°; $T_{\text{кип}}$ 1320°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1246 (т); S_{298}^0 : 108,1 (т); C_p^0 : 90,2 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18,4; Лит.: [535] 132-133

3978. **калия метоксид** тетрагональные крист. CH_3OK ; М 70,130; $T_{\text{разл}}$ 350°; Разл. на: калий, калия карбонат, водород, графит; Лит.: [1189] 396

3979. **калия молибдат** (potassium molybdate) бц. моноклинные крист. K_2MoO_4 ; М 238,134; $T_{\text{пл}}$ 926°; $T_{\text{разл}}$ 1400°; Раств.: вода: 184,6 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,91 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1498 (т); S_{298}^0 : 176 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 39; Лит.: [289] 830, [535] 128-129, [589] 64-70

3980. **калия молибдат дигидрат** бел. $\text{K}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 274,165; $T_{\text{разл}}$ 150-200°; Лит.: [655] 121

3981. **калия монофторфосфат** бел. $\text{K}_2\text{PO}_3\text{F}$; М 176,167; $T_{\text{пл}}$ 825°; Лит.: [1405] 130, [655] 122

3982. **калия надпероксид** (калия супероксид) желт. тетрагональные крист. KO_2 ; М 71,100; $T_{\text{пл}}$ 440°; $T_{\text{разл}}$ 702°; Разл. на: калия пероксид, кислород; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Пл.: 2,14 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -280 (т); ΔG_{298}^0 : -209 (т); S_{298}^0 : 117 (т); C_p^0 : 77,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20; Лит.: [856] 295-296, [1443] 491, [900] 69, [1269] 1970-1977

3983. **калия-натрия карбонат** бел. KNaCO_3 ; М 122,097; $T_{\text{разл}}$ >1000°; Лит.: [655] 122

3984. **калия-натрия тартрат** бел. $\text{KOOCCH(OH)CH(OH)COONa}$; М 210,159; $T_{\text{разл}}$ 475°; Раств.: вода: 36,6 (9,7°), 47,9 (29,5°); Лит.: [1039] 14, 139, [655] 122

3985. **калия-натрия тартрат тетрагидрат** (сегнетова соль) бц. ромбические крист. $\text{KOOCCH(OH)CH(OH)COONa} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 282,230; $T_{\text{пл}}$ 70-80°; $T_{\text{разл}}$ 130-140°; Раств.: вода: 19,4 (0°), 49 (25°), этанол: м.р.; Пл.: 1,79 (20°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.45, [289] 707-708, [535] 130-131

3986. **калия-никеля сульфат гексагидрат** син. моноклинные крист. $\text{K}_2\text{Ni(SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 437,107; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 5,3 (0°), 45,8 (75°); Пл.: 2,12 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 130-131

3987. **калия нитрат** (potassium nitrate, калийная селитра) бц. ромбические крист. KNO_3 ; М 101,100; $T_{\text{пл}}$ 334°; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: калия нитрит, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 10,52 (0°), 10,4 (25°), вода: 13,1 (0°), 21,2 (10°), 31,6 (20°), 37,9 (25°), 46 (30°), 63,9 (40°), 110,1 (60°), 168,8 (80°), 243,6 (100°), 786 (200°), гидразин: 14 (20°), глицерин: р., эф.: н.р., трихлорэ-

тилен: 0,01 (15°), этанол: н.р., этанол 50%: 3,7 (20°), этанол 90%: 0,3 (20°), этилендиамин: 0,37 (25°); Пл.: 2,11 (16°, г/см³, т.); Вязк.: 2,73 (350°), 2,09 (400°), 1,6 (460°), 1,38 (500°), 1,21 (550°); ΔH_{298}^0 : -494,5 (т); ΔG_{298}^0 : -493,2 (т); S_{298}^0 : 132,93 (т); C_p^0 : 95,1 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 9,8; ΔL_{50}^0 : 3540 (крысы, п/о); Лит.: [440] 120, [1039] 160, [1444] 72, [289] 833-850, [302] 163, [535] 130-131, [900] 68

3988.калия нитрит (potassium nitrite, калий азотистокислый) бц. моноклинные крист. KNO_2 ; М 85,100; $T_{пл}$ 387°; $T_{разл}$ 410°; Разл. на: калия оксид, азота(II) оксид, азота(IV) оксид, калия нитрат, азот; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 279,5 (0°), 306,7 (20°), 334,8 (40°), 349,4 (60°), 376 (80°), этанол: р. (78°); Пл.: 1,91 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 1,92 (427°), 1,81 (447°); ΔH_{298}^0 : -370,6 (т); ΔG_{298}^0 : -281,6 (т); S_{298}^0 : 152,1 (т); C_p^0 : 107,4 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 17; Лит.: [440] 114, [1039] 159-160, [1045] 80-81, [289] 831-832, [302] 162, [535] 130-131, [900] 68

3989.калия нитрозопентахлорорутенат(III) темно-красн. ромбические крист. $K_2[RuCl_5(NO)]$; М 386,540; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 12 (25°), 80 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 2,707 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 130-131, [558] 154-156

3990.калия нитрозопентахлорорутенат(III) дигидрат розов. крист. $K_2[Ru(NO)Cl_5] \cdot 2H_2O$; М 422,570; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: калия нитрозопентахлорорутенат(III), вода; Лит.: [558] 154

3991.калия нонагидридоренат(VII) бц. крист. K_2ReH_9 ; М 273,480; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: рений; Лит.: [480] 384-385, [655] 162, [734] 309-310

3992.калия озонид ярко-красн. тетрагональные крист. KO_3 ; М 87,096; $T_{разл}$ 60°; Разл. на: калия надпероксид, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 12 (-63,5°), 14,82 (-35°), вода: реак.; Пл.: 1,99 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -261 (т); Лит.: [1443] 333, [735] 228, [1228] 301-305

3993.калия оксалат моногидрат бц. моноклинные крист. $K_2C_2O_4 \cdot H_2O$; М 184,230; $T_{разл}$ 160°; Раств.: вода: 25,4 (0°), 30,2 (10°), 34,9 (20°), 37,7 (25°), 40,3 (30°), 45,4 (40°), 55,3 (60°), 67,2 (80°), 80,2 (100°), 100 (130°); Пл.: 2,13 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1645,1 (т); Лит.: [1447] 233, [75] 3.44, [900] 69

3994.калия оксид (калия окись) бц. кубические крист. K_2O ; М 94,200; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: калия пероксид, калий; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -363,2 (т); ΔG_{298}^0 : -322,1 (т); S_{298}^0 : 94,1 (т); C_p^0 : 83,7 (т); Лит.: [1045] 84-85, [1447] 233, [900] 69

3995. **калия оксодекахлордирутенат(IV) моногидрат** бур. $K_4[Ru_2OCl_{10}] \cdot H_2O$; M 747,078; $T_{\text{разл}} > 200^\circ$; Лит.: [655] 164
3996. **калия октафтортанталат** бел. K_3TaF_8 ; M 450,230; $T_{\text{пл}} 780^\circ$; Лит.: [655] 175
3997. **калия октахлордиренат(III)** темно-зелен. $K_2Re_2Cl_8$; M 734,235; $T_{\text{разл}} > 290^\circ$; Лит.: [655] 161
3998. **калия октахлордиренат(III) дигидрат** зелен. $K_2Re_2Cl_8 \cdot 2H_2O$; M 770,265; $T_{\text{разл}} 130^\circ$; Лит.: [655] 161
3999. **калия октациановольфрамат(IV) дигидрат** светло-желт. крист. $K_4[W(CN)_8] \cdot 2H_2O$; M 584,403; $T_{\text{разл}} 115^\circ$; Раств.: вода: 122 (18°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 136-137; Синт.: [145] 157-158
4000. **калия октацианомолибдат(IV)** желт. $K_4[Mo(CN)_8]$; M 460,472; $T_{\text{разл}} > 220^\circ$; Лит.: [589] 71, [655] 132
4001. **калия октацианомолибдат(IV) дигидрат** желт. ромбические крист. $K_4[Mo(CN)_8] \cdot 2H_2O$; M 496,503; $T_{\text{разл}} 105^\circ$; Раств.: вода: 112,53 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,0017 (20°); Лит.: [535] 136-137, [589] 71; Синт.: [145] 157-158
4002. **калия ортованадат** бел. K_3VO_4 ; M 232,234; $T_{\text{пл}} 1300^\circ$; Лит.: [655] 124
4003. **калия осмат(VI) дигидрат** фиолетов. кубические крист. $K_2OsO_4 \cdot 2H_2O$; M 368,460; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 130-131, [655] 148, [735] 411
4004. **калия осмиамат** бледно-желт. крист. $KOsO_3N$; M 291,333; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [480] 414, [655] 148, [735] 413
4005. **калия пентаборат** бел. KB_5O_8 ; M 221,149; $T_{\text{пл}} 780^\circ$; Лит.: [655] 119
4006. **калия пентаборат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $KB_5O_8 \cdot 4H_2O$; M 293,210; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Раств.: вода: м.р.; LD_{50} : 1700 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 311, [535] 126-127, [655] 119
4007. **калия пентакис(трифторфосфин)ренат(I)** бц. крист. $KRe(PF_3)_5$; M 665,150; $T_{\text{разл}} 210^\circ$; Лит.: [734] 517
4008. **калия пентанитрокупрат** черно-зелен. $K_3[Cu(NO_2)_5]$; M 410,870; $T_{\text{пл}} 163^\circ$; Лит.: [735] 273
4009. **калия пентасульфид** фиолетов. триклинные крист. K_2S_5 ; M 238,520; $T_{\text{пл}} 207^\circ$; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; ΔH_{298}^0 : -475 (т); S_{298}^0 : 257 (т); C_p^0 : 166 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,2; Лит.: [535] 132-133
4010. **калия пентатионат** бел. $K_2S_5O_6$; M 334,518; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: 18,34 (0°), 32,94 (20°); Лит.: [1039] 165, [655] 123

4011. **калия пентафторсульфанилнитрамид** F_5SNKNO_2 ; М 226,168; $T_{\text{пл}}$ 137°; Пл.: 2,56 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1375] 905

4012. **калия пентахлортангалат(III)** красн. K_2TaCl_5 ; М 436,409; $T_{\text{пл}}$ 560°; Лит.: [734] 490

4013. **калия пербромат** бел. крист. $KBrO_4$; М 183,000; $T_{\text{разл}}$ 275°; Разл. на: калия бромат, кислород; Раств.: вода: 4,2 (25°); ΔH_{298}^0 : -287,9 (т); ΔG_{298}^0 : -174,4 (т); S_{298}^0 : 170,1 (т); C_p^0 : 120,2 (т); Лит.: [72] 5-8, [957] 368, [197] 929-930, [302] 242, [480] 214-215, [656] 268, [734] 283, [879] 36-37, 49, 98-99, 111, [1276] 2119-2121; Синт.: [957] 368

4014. **калия периодат** (potassium periodate) бц. тетрагональные крист. KIO_4 ; М 230,000; $T_{\text{пл}}$ 582°; $T_{\text{разл}}$ 582°; Раств.: вода: 0,66 (13°); Пл.: 3,62 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -460 (т); S_{298}^0 : 172 (т); C_p^0 : 121 (т); Лит.: [1039] 157, [289] 825-826, [535] 130-131

4015. **калия перманганат** (potassium permanganate) темно-фиолетов. ромбические крист. $KMnO_4$; М 158,030; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 2,14 (13°), вода: 4,22 (10°), 6,36 (20°), 7,63 (25°), 9 (30°), 12,5 (40°), 16,8 (50°), 25 (65°), гидразин: реаг.2 (20°), метанол: р., пиридин: р., фтороводород: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,7 (20°, г/см³, т.); n 1,59 (20°); ΔH_{298}^0 : -813,4 (т); ΔG_{298}^0 : -713,8 (т); S_{298}^0 : 171,71 (т); C_p^0 : 119,2 (т); ΔD_{50} : 750 (мышы, в/ж); Лит.: [764] 419, [1442] 289, [289] 827-830, [370] 147, [493] 45, [654] 173-174, [900] 69, [1461] 81

4016. **калия пероксид** (калия перекись) бел. кубические крист. K_2O_2 ; М 110,200; $T_{\text{пл}}$ 490°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,18 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -495,8 (т); ΔG_{298}^0 : -429,8 (т); S_{298}^0 : 113 (т); C_p^0 : 100,16 (т); Лит.: [900] 69

4017. **калия пероксодикарбонат** (калия перкарбонат) бц. крист. $K_2C_2O_6$; М 198,214; $T_{\text{разл}}$ 106°; Разл. на: калия карбонат, кислород, углерода(IV) оксид; Лит.: [1442] 289, [655] 120, [734] 509-510, [1188] 2119

4018. **калия пероксотетрасульфат** $K_2S_4O_{14}$; М 430,448; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [734] 342

4019. **калия перренат** бц. гексагональные крист. $KReO_4$; М 289,303; $T_{\text{пл}}$ 555°; $T_{\text{кип}}$ 1370°; Раств.: вода: 1,21 (20°), 14 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 4,38 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1113 (т); S_{298}^0 : 167,8 (т); C_p^0 : 122,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 32; Лит.: [922] 320, [1039] 170, [289] 856, [535] 130-131

4020. **калия персульфат** (potassium persulfate, калия пероксодисульфат) бц. триклинные крист. $K_2S_2O_8$; М 270,310;

$T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: калия дисульфат, кислород; Раств.: вода: 1,7 (0°), 2,9 (10°), 4,8 (20°), 6,1 (25°), 7,6 (30°), 11,4 (40°), 16,8 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 2,48 (20°, г/см³, т.); n 1,461 (20°); Δn^0_{298} : -1918 (т); S^0_{298} : 278,7 (т); C_p^0 : 213,1 (т); ΔD_{50} : 1650 (б. крысы, в/ж), 1250 (б. мыши, в/ж); Лит.: [535] 130-131, [900] 69, [1121] 34, [1188] 2119-2120

4021. **калия пертехнат** $KTcO_4$; M 202,002; $T_{\text{пл}}$ 540°; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Раств.: вода: 2,13; Лит.: [734] 299, 309, [1256] 1953

4022. **калия перфтор-трет-бутоксид** $(CF_3)_3COK$; M 274,130; $T_{\text{разл}}$ 220°; Давл. паров: 0,2 (140°); Лит.: [1266] 641

4023. **калия перхлорат** (potassium perchlorate) бц. ромбические крист. $KClO_4$; M 138,550; $T_{\text{пл}}$ 610°; Раств.: 1-бутанол: 0,0045 (25°), ацетон: 0,16 (25°), вода: 0,76 (0°), 1,06 (10°), 1,8 (20°), 2,5 (25°), 4,8 (40°), 12,3 (70°), 22 (100°), эф.: н.р., изобутанол: 0,005 (25°), метанол: 0,105 (25°), пропанол: 0,01 (25°), хлорная кислота безводная: 4,26 (0°), этанол: 0,0047 (0°), 0,012 (25°), этанол 90%: 0,036 (25,2°), этилацетат: 0,0015 (25°); Пл.: 2,52 (20°, г/см³, т.); $rPP(0) = 2$ (20°, вода); Δn^0_{298} : -430,1 (т); ΔG^0_{298} : -300,4 (т); S^0_{298} : 151 (т); C_p^0 : 112,4 (т); Лит.: [289] 789-795, [735] 238, [1], [1523] 433-434, 455-457

4024. **калия пироселенат** $K_2Se_2O_7$; M 348,112; $T_{\text{пл}}$ 280°; Лит.: [734] 363

4025. **калия пирофосфат** бел. $K_4P_2O_7$; M 330,337; $T_{\text{пл}}$ 1104°; $T_{\text{разл}}$ 1104°; Лит.: [655] 122

4026. **калия пирофосфат тригидрат** бц. $K_4P_2O_7 \cdot 3H_2O$; M 384,382; $T_{\text{разл}}$ 180-300°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Δn^0_{298} : -4110 (т); S^0_{298} : 444 (т); C_p^0 : 372 (т); Лит.: [535] 132-133

4027. **калия-родия(III) сульфат додекагидрат** желт. кубические крист. $KRh(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 550,312; $T_{\text{разл}}$ >200°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,23 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 130-131, [655] 122

4028. **калия рутенат(VI)** темно-зелен. K_2RuO_4 ; M 243,264; $T_{\text{разл}}$ >1350°; Лит.: [655] 123

4029. **калия рутенат(VII)** черн. тетрагональные крист. $KRuO_4$; M 204,166; $T_{\text{разл}}$ 440°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 130-131, [735] 412

4030. **калия рутенат(VI) моногидрат** черн. тетрагональные крист. $K_2RuO_4 \cdot H_2O$; M 261,279; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 130-131

4031. **калия селенат** (potassium selenate) бц. ромбические крист. K_2SeO_4 ; M 221,154; $T_{\text{пл}}$ 1020°; Раств.: вода: 110,5 (0°),

122,2 (100°); Пл.: 3,07 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1120 (т); S_{298}^0 : 180 (т); Лит.: [1039] 168, [289] 884-885, [535] 130-131

4032. **калия селенид** бц. кубические крист. K_2Se ; М 157,157; $T_{пл}$ 800°; ΔH_{298}^0 : -375 (т); S_{298}^0 : 120 (т); Лит.: [428] 161, [535] 130-131

4033. **калия селеноцианат** бел. игольчатые крист. $KNCSe$; М 144,076; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: о.х.р.; Пл.: 2,347 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1473] 258, [734] 529, [1146] 57, [1188] 2099-2101

4034. **калия-серебра нитрат** бц. моноклинные крист. $KAg(NO_3)_2$; М 270,980; $T_{пл}$ 135°; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [535] 130-131, [655] 119

4035. **калия серноселенат** K_2SeSO_7 ; М 301,217; $T_{пл}$ 122°; Лит.: [734] 363

4036. **калия сорбат** $CH_3CH=CHCH=CHCOOK$; М 150,220; $T_{разл}$ 270°; Раств.: вода: 58,2 (20°); Пл.: 1,363 (25°, к в.20, т.); Лит.: [75] 3.45

4037. **калия станнат(IV)** K_2SnO_3 ; М 244,905; $T_{разл}$ 830°; Лит.: [734] 632

4038. **калия стеарат** $CH_3(CH_2)_{16}COOK$; М 322,568; $T_{пл}$ 255-260°; Раств.: бензин: н.р., вода: р. (100°), эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: н.р., этанол 96%: 0,62 (18°); Лит.: [1447] 234, [289] 718

4039. **калия сульфат альфа-форма** (potassium sulfate, арканиит) бц. ромбические крист. K_2SO_4 ; М 174,250; $T_{пл}$ 1070°; $T_{кип}$ 2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 7,18 (0°), 9,3 (10°), 11,1 (20°), 12 (25°), 13 (30°), 14,8 (40°), 18,2 (60°), 21,4 (80°), 24,1 (100°), гидразин: 5 (20°), гидроксилламин: 3,5 (18°), муравьиная кислота 95%: 36,5 (21°), перекись водорода: 96,1 (0°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р., этанол 40%: 0,16 (40°), этиленгликоль: н.р.; Пл.: 2,66 (20°, г/см³, т.); Пов. нат.: 144 (1070°), 129 (1306°), 107 (1656°); ΔH_{298}^0 : -1433,7 (т); ΔG_{298}^0 : -1316,4 (т); S_{298}^0 : 175,7 (т); C_p^0 : 130,1 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 36,65; ΔL_{50}^0 : 6600 (крысы, в/ж), 1250 (мыши, в/б), 6600 (мыши, в/ж); Лит.: [442] 48, [1039] 162-163, [289] 859-879, [535] 132-133, [900] 69

4040. **калия сульфид** бц. кубические крист. K_2S ; М 110,260; $T_{пл}$ 471°; Раств.: вода: реак., глицерин: р., эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -428,4 (т); ΔG_{298}^0 : -404,2 (т); S_{298}^0 : 111,3 (т); Лит.: [900] 69

4041. **калия сульфид пентагидрат** бц. ромбические крист. $K_2S \cdot 5H_2O$; М 200,340; $T_{пл}$ 60°; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [535] 132-133

4042. **калия сульфит** бел. K_2SO_3 ; М 158,260; $T_{разл}$ >600°; Раств.: вода: 105,8 (0,1°), 105,6 (24°), 107,9 (54,4°), 112,2 (97,2°); Лит.: [1039] 162, [655] 123

4043. **калия сульфит дигидрат** бел. моноклинные крист. $K_2SO_3 \cdot 2H_2O$; М 194,280; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: вода; Раств.: вода: 106 (0°), 107 (20°), 108 (40°), 109,5 (60°), 111,5 (80°), 114 (100°), этанол: м.р.; ΔG_{298}^0 : -1025 (т); Лит.: [1444] 465, [655] 123, [900] 69

4044. **калия тартрат гемгидрат** бц. моноклинные крист. $(KOOC(CHON)_2COOK)_2 \cdot H_2O$; М 470,550; $T_{\text{разл}} 155^\circ$; Раств.: вода: 138 (20°); Лит.: [762] 118, [75] 3.45

4045. **калия теллурид** бц. кубические крист. K_2Te ; М 205,797; $T_{\text{пл}} 1000^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 132-133, [655] 123

4046. **калия теллурит** бел. K_2TeO_3 ; М 253,795; $T_{\text{пл}} 460-470^\circ$; Лит.: [655] 124

4047. **калия тетраацетилдихтехнат-дихлорид** $K[Tc_2(CH_3COO)_4]Cl_2$; М 543,993; $T_{\text{разл}} 400-460^\circ$; Разл. на: технеций, калия хлорид, уксусной кислоты ангидрид, кислород, хлор; Лит.: [1299] 668

4048. **калия тетраборат** бел. $K_2B_4O_7$; М 233,436; $T_{\text{пл}} 815^\circ$; Лит.: [655] 119

4049. **калия тетраборат октагидрат** бц. моноклинные крист. $K_2B_4O_7 \cdot 8H_2O$; М 377,560; $T_{\text{разл}} 420^\circ$; Разл. на: вода; Раств.: вода: 16,5 (30°); Пл.: 1,74 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 126-127, [655] 119

4050. **калия тетрабромаурат(III)** красно-коричнев. ромбические крист. $K[AuBr_4]$; М 555,860; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: м.р., этанол: р.; Лит.: [535] 126-127

4051. **калия тетрабромаурат(III) дигидрат** фиолетов. моноклинные крист. $K[AuBr_4] \cdot 2H_2O$; М 591,710; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: 18,3 (15°), 191,6 (67°), этанол: р.; Пл.: 4,08 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 126-127, [655] 78

4052. **калия тетрабромплатинат(II)** коричнев. $K_2[PtBr_4]$; М 592,891; $T_{\text{разл}} 450^\circ$; Лит.: [655] 156

4053. **калия тетрабромплатинат(II) дигидрат** черн. ромбические крист. $K_2[PtBr_4] \cdot 2H_2O$; М 628,920; $T_{\text{пл}} 100^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 3,75 (25°, г/см³, т.); Лит.: [535] 126-127, [655] 156

4054. **калия тетрагерманат** бц. крист. $K_2Ge_4O_9$; М 512,750; $T_{\text{пл}} 1083^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,12 (21,5°, г/см³, т.); Лит.: [535] 126-127

4055. **калия тетрагидроалюминат** бц. крист. $KAlH_4$; М 70,112; $T_{\text{разл}} 290^\circ$; Раств.: диглим: р., эф.: н.р., моноглим: р., ТГФ: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -166,7 (т); S_{298}^0 : 129 (т); Лит.: [1441] 122, [735] 49

4056. **калия тетрагидроксоаурат(III) моногидрат** светло-желт. $K[Au(OH)_4] \cdot H_2O$; M 322,110; $T_{\text{разл}} > 300^\circ$; Лит.: [655] 79
4057. **калия тетрагидроксогаллат** $K[Ga(OH)_4]$; M 176,851; $T_{\text{разл}} 137^\circ$; Лит.: [735] 63
4058. **калия тетрагидроксокупрат(III)** красн. $K[Cu(OH)_4]$; M 170,674; $T_{\text{разл}} > 200^\circ$; Лит.: [655] 104
4059. **калия тетрагидроортотеллурат** бел. $K_2H_4TeO_6$; M 305,825; $T_{\text{разл}} > 500^\circ$; Лит.: [655] 121
4060. **калия тетрагидропентафторид** KH_4F_5 ; M 138,122; $T_{\text{пл}} 72^\circ$; Лит.: [734] 248
4061. **калия тетразолат** $KCHN_4$; M 108,144; $T_{\text{пл}} 228^\circ$; Лит.: [1369] 581
4062. **калия тетраиодомеркурат(II)** желт. $K_2[HgI_4]$; M 786,404; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Лит.: [655] 114
4063. **калия тетраиодомеркурат(II) дигидрат** светло-желт. крист. $K_2[HgI_4] \cdot 2H_2O$; M 822,435; $T_{\text{разл}} 90^\circ$; Разл. на: вода; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1447] 234, [655] 114
4064. **калия тетракис(фторсульфато)борат** бел. $K[B(SO_3F)_4]$; M 446,156; $T_{\text{пл}} 65^\circ$; $T_{\text{разл}} 65^\circ$; Лит.: [655] 81
4065. **калия тетранитратоаурат(III)** желт. крист. $KAu(NO_3)_4$; M 484,084; $T_{\text{разл}} 105^\circ$; Лит.: [940] 775
4066. **калия тетранитропалладат(II)** светло-желт. $K_2[Pd(NO_2)_4]$; M 368,639; $T_{\text{разл}} 305^\circ$; Лит.: [655] 154
4067. **калия тетранитроплатинат(II) дигидрат** бел. $K_2[Pt(NO_2)_4] \cdot 2H_2O$; M 493,327; $T_{\text{разл}} > 150^\circ$; Раств.: вода: 4; Лит.: [655] 158
4068. **калия тетрапероксохромат(V)** красно-коричнев. кубические крист. K_3CrO_8 ; M 297,290; $T_{\text{разл}} 170^\circ$; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 130-131, [734] 373
4069. **калия тетрасиликат моногидрат** бц. ромбические крист. $K_2Si_4O_9 \cdot H_2O$; M 352,550; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Лит.: [535] 130-131
4070. **калия тетрасульфид** красно-коричнев. ромбические крист. K_2S_4 ; M 206,460; $T_{\text{пл}} 159^\circ$; $T_{\text{разл}} 850^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -472 (т); S_{298}^0 : 210 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 8,3; Лит.: [535] 132-133
4071. **калия тетратрионат** бц. моноклинные крист. $K_2S_4O_6$; M 302,450; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: 14,4 (0°), 30,2 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 2,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1766 (т); S_{298}^0 : 309,7 (т); C_p^0 : 230,8 (т); Лит.: [428] 161, [535] 132-133, [598] 129, [656] 229-230
4072. **калия тетрафторбериллат** бц. ромбические крист. $K_2[BeF_4]$; M 163,202; $T_{\text{пл}} 790^\circ$; Раств.: вода: 2 (20°), 5,3 (100°); Лит.: [289] 191, [535] 134-135

4073. **калия тетрафторборат** бц. ромбические крист. KBf_4 ; М 125,910; $T_{\text{пл}}$ 530°; $T_{\text{разл}}$ 930°; Раств.: вода: 0,44 (20°), 6,27 (100°), эф.: м.р., этанол: н.р. (20°), м.р. (78°); Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1884 (т); S_{298}^0 : 130 (т); C_p^0 : 115 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18; Лит.: [764] 209, [1045] 40-41, [1447] 234, [535] 134-135

4074. **калия тетрафторбромат(III)** бел. крист. KBrF_4 ; М 194,996; $T_{\text{пл}}$ 330°; $T_{\text{разл}}$ 330°; Разл. на: калия фторид, брома трифторид; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [734] 278, [1203] 1675

4075. **калия тетрафтормагнат** K_2MgF_4 ; М 178,495; $T_{\text{пл}}$ 846°; $T_{\text{разл}}$ 846°; Лит.: [735] 119

4076. **калия тетрафторхлорат(III)** KClF_4 ; М 150,550; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [1203] 1675

4077. **калия тетрахлоралюминат** KAlCl_4 ; М 207,892; $T_{\text{пл}}$ 256°; Лит.: [735] 45

4078. **калия тетрахлораурат(III)** желт. моноклинные крист. KAuCl_4 ; М 377,880; $T_{\text{разл}}$ 357°; Раств.: вода: 38,3 (10°), 61,8 (20°), 405 (60°), этанол: 25 (20°); Пл.: 3,75 (20°, г/см³, т.); Лит.: [631] 268-269, [1039] 174, [1046] 183, [289] 116, [405] 18, [535] 134-135

4079. **калия тетрахлораурат(III) гемигидрат** светло-желт. $2\text{KAuCl}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 773,769; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: калия тетрахлораурат(III), вода; Лит.: [655] 78, [925] 449

4080. **калия тетрахлориодат(III)** желт. моноклинные крист. KICl_4 ; М 307,820; $T_{\text{пл}}$ 116°; $T_{\text{разл}}$ 116°; Лит.: [535] 128-129, [655] 116

4081. **калия тетрахлорпалладат(II)** красно-коричнев. тетрагональные крист. $\text{K}_2[\text{PdCl}_4]$; М 326,430; $T_{\text{пл}}$ 525°; Раств.: вода: р., этанол: м.р.; Лит.: [1447] 234, [535] 134-135

4082. **калия тетрахлорплатинат(II)** красно-коричнев. тетрагональные крист. K_2PtCl_4 ; М 415,200; $T_{\text{разл}}$ 475°; Раств.: вода: 0,93 (16°), 5,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1056 (т); S_{298}^0 : 180 (т); Лит.: [1045] 170-171, [1447] 234, [474] 280-281, [535] 134-135; Синт.: [979] 8-9, [979] 9-10

4083. **калия тетрахлорферрат(III)** $\text{K}[\text{FeCl}_4]$; М 236,760; $T_{\text{пл}}$ 249°; Лит.: [735] 369

4084. **калия тетрахромат** коричнево-красн. $\text{K}_2\text{Cr}_4\text{O}_{13}$; М 494,173; $T_{\text{пл}}$ 210°; $T_{\text{разл}}$ 210°; Лит.: [734] 372

4085. **калия тетратианоурат(III)** бел. $\text{K}[\text{Au}(\text{CN})_4]$; М 340,140; $T_{\text{разл}}$ >250°; Лит.: [655] 78

4086. **калия тетратианоурат(III) сесквигидрат** бел. $2\text{K}[\text{Au}(\text{CN})_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 734,315; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 78

4087. **калия тетрацианокадмат** бц. кубические крист. $K_2[Cd(CN)_4]$; М 294,680; $T_{пл}$ 450°; Раств.: вода: 100 (100°), этанол: р.; Лит.: [535] 136-137

4088. **калия тетрацианоникелат(II)** светло-красн. $K_2[Ni(CN)_4]$; М 240,960; $T_{разл}$ 500-200°; Лит.: [655] 144

4089. **калия тетрацианоникелат(II) моногидрат** красно-желт. моноклинные крист. $K_2[Ni(CN)_4] \cdot H_2O$; М 258,980; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 136-137

4090. **калия тетрацианопалладат(II)** бел. $K_2[Pd(CN)_4]$; М 288,686; $T_{разл}$ >350°; Лит.: [655] 153

4091. **калия тетрацианопалладат(II) тригидрат** бел. $K_2[Pd(CN)_4] \cdot 3H_2O$; М 342,732; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [655] 153

4092. **калия тетрациано платинат(II)** светло-желт. $K_2[Pt(CN)_4]$; М 377,344; $T_{разл}$ 400-600°; Раств.: вода: 11,59 (0,1°), 19,76 (9,8°), 33,83 (20,05°), 64,15 (35°), 139 (60,4°), 210 (95°); Лит.: [1039] 174, [655] 156

4093. **калия тетрациано платинат(II) тригидрат** светло-желт. ромбические крист. $K_2[Pt(CN)_4] \cdot 3H_2O$; М 431,390; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [535] 136-137

4094. **калия тионитрит** бц. крист. $KSNO$; М 101,169; $T_{пл}$ 190°; Лит.: [1146] 21

4095. **калия тиосульфат** (potassium thiosulfate) бц. кубические крист. $K_2S_2O_3$; М 190,330; $T_{разл}$ 430-470°; Раств.: вода: 202 (35°), 234 (56,1°), 292 (78,3°); Лит.: [1039] 163, [1045] 86-87, [290] 568, [598] 124

4096. **калия тиосульфат - вода (3/1)** бц. моноклинные крист. $3K_2S_2O_3 \cdot H_2O$; М 398,670; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 96,1 (0°), 319 (90°), этанол: н.р.; Лит.: [535] 132-133

4097. **калия тиоцианат** (potassium thiocyanate, калий роданистый, калия роданид) бц. ромбические крист. $KSCN$; М 97,180; $T_{пл}$ 173,2°; $T_{кип}$ 500°; $T_{разл}$ 250°; Разл. на: калия сульфид, дициан; Раств.: амиловый спирт: 0,18 (13°), 1,34 (65°), 2,14 (100°), ацетон: 20,75 (22°), 20,4 (58°), ацетонитрил: 11,31 (18°), вода: 177 (0°), 217 (20°), 239 (25°), 265 (32,5°), 317 (47,3°), 408 (67°), 673 (99°), диоксид серы: 4,87 (0°), пиридин: 6,75 (0°), 6,15 (20°), 4,97 (58°), 3,88 (97°), формамид: 88,6 (25°), этанол: 20,75 (22°), этилацетат: 0,44 (10°), 0,4 (14°), 0,2 (79°), этилендиамин: 83 (25°); Пл.: 1,89 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -202,2 (т); S_{298}^0 : 124,3 (т); C_p^0 : 88,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,5; ΔD_{50} : 590 (мышы, п/о); Лит.: [440] 274-275, [1039] 155, [1045] 84-85, [1444] 586-587, [289] 724-725, [734] 527, [900] 69

4098. **калия тригидротетрафторид** $\text{KН}_3\text{F}_4$; М 118,116; $T_{\text{пл}}$ 66°; Лит.: [734] 248

4099. **калия триодид моногидрат** темно-бур. $\text{Kl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 437,827; $T_{\text{пл}}$ 38°; $T_{\text{разл}}$ 225°; Лит.: [655] 116

4100. **калия триодмеркурат(II)** желт. призматические крист. KHgI_3 ; М 620,402; $T_{\text{пл}}$ 105°; $T_{\text{разл}}$ 320°; Раств.: вода: 797 (22,9°), эф.: р., этанол: х.р.; Лит.: [1039] 10, [535] 128-129, [655] 114

4101. **калия триодмеркурат(II) моногидрат** желт. $\text{K}[\text{HgI}_3] \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 638,417; $T_{\text{разл}}$ 60°; Лит.: [655] 114

4102. **калия триодплюмбат(II)** желт. KPbI_3 ; М 627,012; $T_{\text{пл}}$ 349°; $T_{\text{разл}}$ >400°; Лит.: [655] 152, [734] 638

4103. **калия триоксалатоалюминат** бел. $\text{K}_3[\text{Al}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$; М 408,333; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Лит.: [655] 75

4104. **калия триоксалатоалюминат тригидрат** бел. $\text{K}_3[\text{Al}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 462,379; $T_{\text{разл}}$ 120°; Лит.: [655] 75

4105. **калия триоксалатоиридат(III)** зелен. $\text{K}_3[\text{Ir}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$; М 573,569; $T_{\text{разл}}$ >670°; Лит.: [655] 118

4106. **калия триоксалатоиридат(III) тетрагидрат** оранжев. триклинные крист. $\text{K}_3[\text{Ir}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 645,630; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,51 (19°, г/см³, т.); Лит.: [535] 130-131

4107. **калия триоксалатородат(III)** темно-красн. $\text{K}_3[\text{Rh}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$; М 484,257; $T_{\text{разл}}$ >600°; Лит.: [655] 163

4108. **калия триоксалатородат(III) гемитетрагидрат** бц. триклинные крист. $2\text{K}_3[\text{Rh}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 1130,650; $T_{\text{разл}}$ 190°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 130-131

4109. **калия триоксалатоферрат(III)** желт. $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$; М 437,197; $T_{\text{разл}}$ 230°; Лит.: [655] 108

4110. **калия триоксалатоферрат(III) тригидрат** зелен. моноклинные крист. $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 491,240; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 4,2 (0°), 105 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [535] 130-131

4111. **калия тристаннат(IV)** $\text{K}_2\text{Sn}_3\text{O}_7$; М 546,322; $T_{\text{разл}}$ 900°; Лит.: [734] 632

4112. **калия трисульфид** желтовато-коричн. ромбические крист. K_2S_3 ; М 174,390; $T_{\text{пл}}$ 295°; Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -474 (т); S_{298}^0 : 180 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 16,2; Лит.: [535] 132-133

4113. **калия тритионат** бц. ромбические крист. $\text{K}_2\text{S}_3\text{O}_6$; М 270,390; $T_{\text{разл}}$ 30°; Раств.: вода: 8,86 (0°), 22,59 (20°), этанол: м.р.; Лит.: [1039] 164, [289] 881-882, [535] 132-133

4114. **калия тритиостаннат(IV)** темно-коричнев. K_2SnS_3 ; М 293,102; $T_{\text{разл}} >400^\circ$; Лит.: [655] 172
4115. **калия тритиостаннат(IV) тригидрат** темно-коричнев. маслянистая ж. $K_2SnS_3 \cdot 3H_2O$; М 347,150; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 132-133
4116. **калия трифосфат** бел. $K_5P_3O_{10}$; М 448,407; $T_{\text{пл}} 641,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 641,5^\circ$; Лит.: [655] 122
4117. **калия трифторбериллат** $KBeF_3$; М 105,106; $T_{\text{пл}} 406^\circ$; Лит.: [735] 119
4118. **калия трифтормагнат** $KMgF_3$; М 120,399; $T_{\text{пл}} 1070^\circ$; Лит.: [735] 119
4119. **калия трихлорванадат(II)** $KVCl_3$; М 196,399; $T_{\text{пл}} 946^\circ$; Лит.: [734] 491
4120. **калия трихромат** темно-красн. $K_2Cr_3O_{10}$; М 394,179; $T_{\text{пл}} 243^\circ$; $T_{\text{разл}} 243^\circ$; Лит.: [734] 372
4121. **калия триэтилцинкат** бц. $KZn(C_2H_5)_3$; М 191,662; $T_{\text{пл}} 70^\circ$; Лит.: [735] 495
4122. **калия-уранила ацетат моногидрат** тетрагональные крист. $KUO_2(CH_3COO)_3 \cdot H_2O$; М 504,270; $T_{\text{разл}} 275^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 132-133
4123. **калия-уранила сульфат** светло-желт. $K_2UO_2(SO_4)_2$; М 540,350; $T_{\text{разл}} 700^\circ$; Раств.: вода: 11,62 (25°); Лит.: [1039] 12, [655] 124
4124. **калия-уранила сульфат дигидрат** желт. моноклинные крист. $K_2UO_2(SO_4)_2 \cdot 2H_2O$; М 576,380; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [289] 1568, [535] 132-133
4125. **калия феноксид** (калия фенолят) C_6H_5OK ; М 132,202; $T_{\text{пл}} 104^\circ$; Лит.: [289] 710, [1189] 420
4126. **калия феррат(V)** черн. K_3FeO_4 ; М 237,140; $T_{\text{разл}} 250-700^\circ$; Лит.: [735] 377, [1233] 1990-1991
4127. **калия феррат(VI)** красно-фиолетов. крист. K_2FeO_4 ; М 198,040; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [1046] 743, [1442] 132, [654] 173-174, [925] 309, [1233] 1978-1984; Синт.: [606] 100, [960] 1756
4128. **калия формиат** (potassium formate) бц. ромбические крист. $HCOOK$; М 84,116; $T_{\text{пл}} 167,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 170^\circ$; Раств.: вода: 331 (18°), 657 (80°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,91 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 179, [75] 3.43, [535] 132-133
4129. **калия фосфат** бц. ромбические крист. K_3PO_4 ; М 212,270; $T_{\text{пл}} 1340^\circ$; Раств.: вода: 79,4 (0°), 88,1 (10°), 98,5

(20°), 105,9 (25°), 113,1 (30°), 135,3 (40°), 178,5 (60°), формамид: 4,5 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,564 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1988 (т); S_{298}^0 : 212 (т); C_p^0 : 165 (т); Лит.: [900] 70

4130. **калия фосфат гемигидрат** бел. $2K_3PO_4 \cdot H_2O$; М 442,548; $T_{пл}$ 203°; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [655] 122

4131. **калия фосфат гептагидрат** бел. $K_3PO_4 \cdot 7H_2O$; М 338,373; $T_{пл}$ 47,5°; $T_{разл}$ 105-110°; Лит.: [655] 122

4132. **калия фосфат тригидрат** бел. $K_3PO_4 \cdot 3H_2O$; М 266,312; $T_{пл}$ 156,5°; $T_{разл}$ 170°; Лит.: [655] 122

4133. **калия фосфид** сер. K_3P ; М 148,269; $T_{разл}$ >1200°; Лит.: [655] 122

4134. **калия фосфит** бел. K_2HPO_3 ; М 158,177; $T_{разл}$ 745°; Лит.: [655] 122

4135. **калия фторид** (potassium fluoride) бц. кубические крист. KF; М 58,100; $T_{пл}$ 857°; $T_{кип}$ 1500°; Раств.: ацетон: 0,000022 (18°), вода: 44,7 (0°), 53,5 (10°), 94,9 (20°), 108 (30°), 142 (60°), 150 (90°), диоксид серы: 0,018 (0°), метанол: 0,192 (20°), 0,092 (55°), трифторид брома: 4,96 (25°), 5,69 (70°), этанол: 0,106 (20°), 0,096 (30°); Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); Дип.: 7,33 (20°); ΔH_{298}^0 : -567,4 (т); ΔG_{298}^0 : -537,7 (т); S_{298}^0 : 66,6 (т); C_p^0 : 49,32 (т); $\Delta H_{пл}$: 28,5; $\Delta H_{кип}$: 172,8; ΔL_{50} : 245 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 47, [289] 804-808, [900] 70

4136. **калия фторид дигидрат** бц. ромбические крист. $KF \cdot 2H_2O$; М 94,127; $T_{пл}$ 42°; $T_{кип}$ 156°; Раств.: вода: х.р., фтороводород: р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : 1162 (т); S_{298}^0 : 155 (т); $\Delta H_{пл}$: 21; Лит.: [535] 132-133

4137. **калия фторселенит** бц. крист. $KSeO_2F$; М 169,056; $T_{пл}$ 250°; Лит.: [734] 361

4138. **калия фторсульфит** бел. KSO_2F ; М 122,160; $T_{разл}$ 170°; Разл. на: калия фторид, серы(IV) оксид; Лит.: [655] 123, [656] 222-223

4139. **калия фторсульфонат** бел. призматические крист. KSO_3F ; М 138,160; $T_{пл}$ 311°; Раств.: вода: 6,9 (19°); Лит.: [1045] 88-89, [964] 177-178

4140. **калия фторурат(VI) - уксусная кислота (1/2)** желт. $KUO_3F \cdot 2CH_3COOH$; М 464,228; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [735] 101

4141. **калия хлорат** (potassium chlorate, бертолетова соль) бц. моноклинные крист. $KClO_3$; М 122,550; $T_{пл}$ 356°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: аммиак жидкий: 2,52 (0°), вода: 3,3 (0°), 5,2 (10°), 7,3 (20°), 8,6 (25°), 10,1 (30°), 13,9 (40°), 23,8 (60°), 37,6 (80°), 56,2

(100°), глицерин: 1 (20°), этанол 50%: 1,1 (20°); Пл.: 2,32 (20°, г/см³, т.); n 1,409 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -391,2 (т); ΔG⁰₂₉₈: -289,9 (т); S⁰₂₉₈: 142,97 (т); C⁰_p: 100,25 (т); Лит.: [440] 45-46, [289] 784-789, [480] 207, [535] 134-135, [565] 29, [734] 49, [1], [1523] 407-412; Синт.: [607] 118

4142. **калия хлорид** (potassium chloride) бц. кубические крист. KCl; M 74,550; T_{пл} 776°; T_{кип} 1500°; Раств.: ацетон: 0,000086 (18°), вода: 28 (0°), 31,2 (10°), 34,4 (20°), 36 (25°), 37,4 (30°), 40,3 (40°), 45,8 (60°), 51,1 (80°), 56 (100°), 68 (150°), 81,5 (200°), глицерин: 6,7 (25°), диоксид серы: 0,041 (0°), метанол: 0,54 (25°), перекись водорода: 63,3 (0°), трихлороксид фосфора: 0,036, этанол: 0,0265 (16°), 0,0288 (25°), 0,03 (25°), 0,0325 (35°); Пл.: 1,99 (20°, г/см³, т.); n 1,49 (20°); Давл. паров: 1 (819°), 10 (965°), 100 (1162°); Дип.: 6,3 (750°); Вязк.: 1,15 (787°), 0,92 (857°), 0,81 (927°); Пов.нат.: 100,3 (780°), 95 (850°), 85,7 (970°); ΔH⁰₂₉₈: -435,9 (т); ΔG⁰₂₉₈: -408 (т); S⁰₂₉₈: 82,56 (т); C⁰_p: 51,29 (т); ΔH_{пл}: 25,5; ΔH⁰₂₉₈: -214,6 (г); S⁰₂₉₈: 238,98 (г); C⁰_p: 36,51 (г); ΔH_{кип}: 152; ΔL₅₀: 770 (крысы, в/б), 820 (мышы, в/б); Лит.: [442] 47, [289] 747-782, [379] 18, [900] 70, [1409] 43-46

4143. **калия хлорид - триэтилалюминий (1/1)** (C₂H₅)₃Al • KCl; M 188,720; T_{пл} 40°; Лит.: [1445] 11

4144. **калия хлорит** KClO₂; M 106,550; T_{разл} 180-200°; Лит.: [302] 215

4145. **калия хлорхромат** оранжев. KCrO₃Cl; M 174,546; T_{разл} >100°; Лит.: [655] 120

4146. **калия-хрома(III) сульфат** красн. KCr(SO₄)₂; M 283,220; T_{разл} 700-900°; Разл. на: хрома(III) оксид, кислород, серы(IV) оксид, калия сульфат альфа-форма; Раств.: вода: 12,51 (25°); S⁰₂₉₈: 240,32 (т); Лит.: [1039] 11, [420] 150-151, [656] 380

4147. **калия-хрома(III) сульфат додекагидрат** (хромокалиевые квасцы) фиолетов. кубические крист. KCr(SO₄)₂ • 12H₂O; M 499,390; T_{пл} 89°; T_{разл} 350-400°; Разл. на: калия-хрома(III) сульфат, вода; Раств.: вода: 24,39 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,83 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -2430 (т); Лит.: [289] 449, [656] 380, [900] 110, [925] 160-161

4148. **калия хромат** желт. ромбические крист. K₂CrO₄; M 194,190; T_{пл} 980°; Раств.: вода: 59 (0°), 63 (20°), 65 (25°), 67 (40°), 71 (60°), 75 (80°), 79 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,73 (18°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1382,8 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1286 (т); S⁰₂₉₈: 193,3 (т); C⁰_p: 146 (т); ΔH_{пл}: 28,9; Лит.: [1445] 320, [289] 796-800, [900] 70

4149. **калия цианамид** K_2NCN ; М 118,221; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [734] 524

4150. **калия цианат** бц. тетрагональные крист. $KOCN$; М 81,120; $T_{\text{разл}}$ 700°; Разл. на: калия цианид, калия карбонат, азот, углерода(II) оксид; Раств.: аммиак жидкий: 1,7 (25°), бензол: 0,18 (80°), вода: 75,13 (25°), этанол: 0,16 (0°), этанол 80%: 1,9 (0°); Пл.: 2,048 (16°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -412,1 (т); ΔL_{50} : 320 (мышь, в/б); Лит.: [440] 273-274, [1045] 88-89, [1442] 290-291, [289] 723, [586] 389

4151. **калия цианид** (potassium cyanide, калий цианистый) бц. кубические крист. KCN ; М 65,120; $T_{\text{пл}}$ 634,5°; Раств.: аммиак жидкий: 4,56 (-33,9°), вода: 63 (0°), 71,6 (25°), 81 (50°), 122 (100°), гидроксилламин: 41 (17,5°), глицерин: 32 (15,5°), диоксид серы: 0,017 (0°), метанол: 4,9 (19,5°), формамид: 12,9 (25°), этанол абс.: 0,87 (19,5°); Пл.: 1,56 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -112,5 (т); ΔG_{298}^0 : -103,9 (т); S_{298}^0 : 137,03 (т); C_p^0 : 65,06 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14,6; ΔL_{50} : 1,7 (человек, п/о); Лит.: [440] 265-267, [1039] 694, [1442] 291, [1447] 235, [290] 531, [900] 70

4152. **калия цитрат моногидрат** бц. крист. $KOOCCH_2C(OH)(COOK)CH_2COOK \cdot H_2O$; М 324,420; $T_{\text{разл}}$ 230°; Раств.: вода: 162 (15°), 172 (20°), 194 (30°), глицерин: 39,3 (25°), этанол: 0,014 (25°); Лит.: [762] 122, [75] 3.43, [289] 709

4153. **калия этилентрихлорплатинат(II)** желт. $K[Pt(C_2H_4)Cl_3]$; М 368,588; $T_{\text{разл}}$ >220°; Лит.: [655] 156

4154. **калия этилентрихлорплатинат(II) моногидрат** желт. $K[Pt(C_2H_4)Cl_3] \cdot H_2O$; М 386,604; $T_{\text{разл}}$ 75-100°; Лит.: [655] 156

4155. **калия этилксантогенат** бц. крист. $C_2H_5OC(S)SK$; М 160,300; $T_{\text{пл}}$ 225°; Лит.: [1442] 291; Синт.: [640] 150

4156. **калия этоксид** CH_3CH_2OK ; М 84,160; $T_{\text{разл}}$ 250°; ΔH_{298}^0 : -410 (т); Лит.: [1189] 396

4157. **кальций** (calcium) серебристо-бел. кубические мет. Са; М 40,080; $T_{\text{пл}}$ 842°; $T_{\text{кип}}$ 1495°; Раств.: аммиак жидкий: 44,83 (-33,4°), бензол: н.р., вода: реаг., ртуть: 0,3 (18°), этанол: м.р.; Пл.: 1,54 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (689°), 1 (808°), 10 (970°), 100 (1200°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 41,63 (т); C_p^0 : 26,28 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 153,6; Лит.: [741] 10, [1517] 195, [490] 50, [900] 71

4158. **кальция азид** (calcium azide) бц. ромбические крист. $Ca(N_3)_2$; М 124,120; $T_{\text{пл}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Разл. на: кальций, азот, кальция нитрид; Раств.: ацетон: н.р., вода: 38,1 (0°), 45 (15,2°),

эф.: н.р., этанол: 0,211 (16°); ΔH_{298}^0 : 14,2 (т); Лит.: [1045] 90-91, [1516] 19, [289] 262, [373] 243-244

4159. **кальция арсенат** бел. $\text{Ca}_3(\text{AsO}_4)_2$; М 398,072; $T_{\text{пл}}$ 1500°; Раств.: вода: 0,013 (25°); ΔD_{50} : 20 (крысы, п/о), 794 (мышши, п/о), 38 (собаки, п/о); Лит.: [1039] 26, [227] 298, [655] 89

4160. **кальция арсенат пентагидрат** бел. $\text{Ca}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 488,149; $T_{\text{разл}}$ 310°; Лит.: [655] 89

4161. **кальция арсенид** красн. Ca_3As_2 ; М 270,077; $T_{\text{разл}}$ >1300°; Лит.: [655] 88

4162. **кальция ацетат** (calcium acetate) бц. крист. $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; М 158,170; $T_{\text{разл}}$ 160°; Разл. на: кальция карбонат тригональная форма, ацетон; Раств.: вода: 37,4 (0°), 34,3 (25°), 29,7 (100°), гидразин: 1 (20°), метанол: 0,75 (15°), 1,01 (66°), этанол: м.р.; Лит.: [1045] 94-95, [289] 246, [428] 126, [1051] 304

4163. **кальция ацетат моногидрат** бел. $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 176,181; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: кальция ацетат, вода; Лит.: [655] 89

4164. **кальция бензоат тригидрат** бел. пор. $\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 336,360; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: вода: 2,67 (0°), 8,3 (80°); Пл.: 1,44 (20°, к в.4, т.); ΔD_{50} : 4000 (б. крысы, п/о), 2300 (мышши, п/о); Лит.: [631] 484, [1046] 188, [289] 257

4165. **кальция бромат** бел. $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$; М 295,882; $T_{\text{разл}}$ >200°; Лит.: [655] 89

4166. **кальция бромат моногидрат** моноклинные крист. $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 313,898; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 136-137

4167. **кальция бромид** бц. ромбические крист. CaBr_2 ; М 199,890; $T_{\text{пл}}$ 760°; $T_{\text{кип}}$ 810°; Раств.: 1-бутанол: 18,3 (0°), 33,9 (20°), 1-пентанол: 25,3 (20°), аммиак жидкий: 0,009 (0°), ацетон: 2,9 (0°), 2,72 (25°), 2,72 (30°), 2,79 (35°), бензиловый спирт: 15 (20°), вода: 125 (0°), 132 (10°), 143 (20°), 153 (25°), 213 (40°), 278 (60°), 295 (80°), 312 (105°), изоамиловый спирт: 25,6 (20°), метанол: 50,4 (0°), 56,2 (20°), 97,8 (60°), пропанол: 6,6 (0°), 22,5 (20°), 76,8 (60°), этанол абс.: 46,7 (0°), 48,01 (10°), 53,5 (20°), 76,02 (60°), 93,81 (70°); Пл.: 3,353 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -674,9 (т); ΔG_{298}^0 : -656,1 (т); S_{298}^0 : 130 (т); C_p^0 : 75 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 29,1; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 212; ΔH_{298}^0 : -389 (г); S_{298}^0 : 310 (г); C_p^0 : 60,3 (г); Лит.: [1039] 245, [289] 243-244, [900] 71

4168. **кальция бромид гексагидрат** бц. тригональные крист. $\text{CaBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 307,980; $T_{\text{пл}}$ 38,2°; Раств.: ацетон: р., вода: 125 (0°), 143 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2118,9 (т); S_{298}^0 : 304,72 (т); Лит.: [1046] 187, [900] 71

4169. **кальция вольфрамат** (calcium tungstate(VI), шеелит) бц. тетрагональные крист. CaWO_4 ; М 287,930; $T_{\text{пл}}$ 1580°; Раств.: вода: 0,2 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 6,06 (20°, г/см³, т.); n 1,918 (20°); ΔH^0_{298} : -1683,6 (т); ΔG^0_{298} : -1576,9 (т); S^0_{298} : 151 (т); C_p^0 : 112,17 (т); Лит.: [1045] 92-93, [1447] 236, [75] 3.23, [900] 71

4170. **кальция гексаборид** черн. кубические крист. CaB_6 ; М 104,944; $T_{\text{пл}}$ 2235°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,3 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 136-137

4171. **кальция гексафторсиликат** бц. тетрагональные крист. CaSiF_6 ; М 182,154; $T_{\text{разл}}$ 370°; Разл. на: кальция фторид, кремния фторид; Раств.: вода: 0,321, этанол: р.; Пл.: 2,66 (18°, г/см³, т.); $p\text{ПР}(0) = 3,09$ (20°, вода); ΔH^0_{298} : -2898,7 (т); Лит.: [1039] 26, [1405] 120, [289] 298, [535] 140-141, [655] 169, [663] 96

4172. **кальция гексафторсиликат дигидрат** бел. $\text{CaSiF}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 218,184; $T_{\text{разл}} < 200^\circ$; Лит.: [655] 169

4173. **кальция гидрид** бц. ромбические крист. CaH_2 ; М 42,100; $T_{\text{пл}}$ 814°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., метанол: реак., этанол: реак.; Пл.: 1,7 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -188,7 (т); ΔG^0_{298} : -149,8 (т); S^0_{298} : 42 (т); C_p^0 : 41 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 21; Лит.: [535] 244, [735] 167-168, [900] 71

4174. **кальция гидроксид** (известь гашенная, портландит) бц. гексагональные крист. $\text{Ca}(\text{OH})_2$; М 74,080; $T_{\text{разл}}$ 580°; Разл. на: кальция оксид, вода; Раств.: вода: 0,176 (0°), 0,17 (10°), 0,16 (20°), 0,155 (25°), 0,148 (30°), 0,137 (40°), 0,114 (60°), 0,092 (80°), 0,072 (100°), 0,035 (150°), 0,012 (200°), этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см³, т.); $pK_b(2) = 1,37$ (25°, вода); $p\text{ПР}(0) = 5,26$ (20°, вода); ΔH^0_{298} : -986,6 (т); ΔG^0_{298} : -896,8 (т); S^0_{298} : 76,1 (т); C_p^0 : 84,5 (т); Лит.: [1039] 243-244, [1442] 298, [289] 309-318, [900] 71

4175. **кальция гидросульфид гексагидрат** бел. $\text{Ca}(\text{SH})_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 214,316; $T_{\text{пл}}$ 20°; $T_{\text{разл}} > 400^\circ$; Лит.: [655] 90

4176. **кальция гидрофосфат** (кальция гидроортофосфат) бц. триклинные крист. CaHPO_4 ; М 136,057; $T_{\text{разл}}$ 900°; Раств.: вода: 0,02 (25°); ΔH^0_{298} : -1820,9 (т); ΔG^0_{298} : -1679,9 (т); S^0_{298} : 88 (т); Лит.: [1045] 94-95, [1447] 237, [900] 72, [1404] 12

4177. **кальция гидрофосфат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 172,090; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 0,02 (25°), 0,04 (40°), 0,105 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 2,31 (16°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2410 (т); ΔG^0_{298} : -2153,1 (т); S^0_{298} : 167 (т); Лит.: [535] 140-141, [900] 72

4178. **кальция гидроцианурат** $\text{CaHC}_3\text{N}_3\text{O}_3$; M 167,136; $T_{\text{разл}}$ 240-280°; Лит.: [284] 315

4179. **кальция гидроцианурат моногидрат** $\text{CaHC}_3\text{N}_3\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 185,150; $T_{\text{разл}}$ 110-150°; Лит.: [284] 315

4180. **кальция гипофосфит** светло-сер. моноклинные крист. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2$; M 170,055; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 15,4 (25°), 12,5 (100°), этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1755 (т); Лит.: [1447] 236, [1247] 2159-2160

4181. **кальция гипохлорит** $\text{Ca}(\text{ClO})_2$; M 142,980; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: вода: 33,3 (25°); ΔH_{298}^0 : -763,2 (т); ΔG_{298}^0 : -626 (т); Лит.: [1440] 271, [1447] 236-237, [289] 294

4182. **кальция гипохлорит тригидрат** бц. тетрагональные крист. $\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 197,030; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: кальция гипохлорит, вода; Лит.: [535] 136-137

4183. **кальция диванадат** желт. $\text{Ca}_2\text{V}_2\text{O}_7$; M 294,035; $T_{\text{пл}}$ 1015°; $T_{\text{разл}}$ 1015°; Лит.: [655] 91

4184. **кальция дигидрофосфат** $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$; M 234,052; $T_{\text{разл}}$ 200°; ΔH_{298}^0 : -3115 (т); ΔG_{298}^0 : -2812 (т); S_{298}^0 : 190 (т); Лит.: [900] 72

4185. **кальция дигидрофосфат моногидрат** бц. триклинные крист. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 252,070; $T_{\text{разл}}$ 109°; Разл. на: кальция дигидрофосфат, вода; Раств.: вода: 1 (25°); Пл.: 2,2 (16°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3417,6 (т); ΔG_{298}^0 : -3094,9 (т); S_{298}^0 : 259,83 (т); Лит.: [900] 72

4186. **кальция дикарбид** (кальция ацетиленид, кальция карбид) бц. тетрагональные крист. CaC_2 ; M 64,100; $T_{\text{пл}}$ 2300°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 2,2 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -62,8 (т); ΔG_{298}^0 : -67,8 (т); S_{298}^0 : 70,3 (т); C_p^0 : 62,34 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 32,2; Лит.: [1395] 291, [900] 71

4187. **кальция дисилицид** сер. триклинные крист. CaSi_2 ; M 96,250; $T_{\text{пл}}$ 1020°; Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -150,72 (т); S_{298}^0 : 92,11 (т); Лит.: [1045] 92-93, [420] 170

4188. **кальция иодат** (лаутарит) бц. моноклинные крист. $\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$; M 389,880; $T_{\text{разл}}$ 540°; Раств.: вода: 0,2 (15°), 0,67 (90°), этанол: н.р.; Пл.: 4,52 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1047 (т); S_{298}^0 : 230 (т); C_p^0 : 189 (т); Лит.: [1039] 246, [289] 299-302, [535] 136-137

4189. **кальция иодид** бц. гексагональные крист. CaI_2 ; M 293,890; $T_{\text{пл}}$ 575°; $T_{\text{кип}}$ 718°; Раств.: аммиак жидкий: 4 (0°), ацетон: 72,6 (0°), 88,8 (20°), 119,6 (60°), вода: 182 (0°), 194 (10°), 209 (20°), 223 (30°), 242 (40°), 285 (60°), 354 (80°), 426 (100°),

метанол: 116,4 (0°), 126 (20°), 148,8 (60°), этанол: р.; Пл.: 3,956 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -534,7 (т); ΔG_{298}^0 : -529,7 (т); S_{298}^0 : 142 (т); C_p^0 : 77 (т); $\Delta H_{пл.}$: 41,8; $\Delta H_{кип.}$: 179; ΔH_{298}^0 : -261 (г); S_{298}^0 : 326 (г); C_p^0 : 60,8 (г); Лит.: [1039] 246, [289] 298, [900] 71

4190. **кальция иодид гексагидрат** желт. гексагональные крист. $CaI_2 \cdot 6H_2O$; М 401,980; $T_{разл.}$ 40°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [535] 138-139

4191. **кальция карбонат** ромбическая форма (арагонит) бц. ромбические крист. $CaCO_3$; М 100,090; $T_{разл.}$ 825°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,93 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1207 (т); ΔG_{298}^0 : -1127,7 (т); S_{298}^0 : 88,7 (т); C_p^0 : 81,25 (т); Лит.: [1045] 94-95, [900] 71

4192. **кальция лактат пентагидрат** бел. крист. $(CH_3CH(OH)COO)_2Ca \cdot 5H_2O$; М 308,290; $T_{разл.}$ 100°; Раств.: вода: 5,4 (15°), эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [1046] 187, [1447] 237, [75] 3.22, [289] 248, [379] 115, [1016] 256

4193. **кальция-магния карбонат** (доломит) бц. тригональные крист. $CaMg(CO_3)_2$; М 184,401; $T_{разл.}$ 600°; Раств.: вода: 0,032 (18°); Пл.: 2,86 (20°, г/см³, т.); ΔG_{298}^0 : -2175,7 (т); S_{298}^0 : 158,6 (т); C_p^0 : 157,53 (т); Лит.: [289] 271, [535] 138-139, [900] 71

4194. **кальция-магния метасиликат** (диопсид) бц. моноклинные крист. $CaMg(SiO_3)_2$; М 216,550; $T_{пл.}$ 1392°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -3203 (т); S_{298}^0 : 143 (т); C_p^0 : 166,8 (т); $\Delta H_{пл.}$: 128; Лит.: [535] 138-139

4195. **кальция метаалюминат** бц. ромбические крист. $Ca(AlO_2)_2$; М 158,060; $T_{пл.}$ 1600°; Пл.: 3,67 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2326 (т); S_{298}^0 : 114,2 (т); C_p^0 : 120,6 (т); Лит.: [1045] 90-91

4196. **кальция метаарсенат** бел. $Ca(AsO_3)_2$; М 285,918; $T_{разл.}$ 821°; Лит.: [655] 88

4197. **кальция метаарсенит** бел. $Ca(AsO_2)_2$; М 253,919; $T_{разл.}$ 500°; Лит.: [655] 88

4198. **кальция метаборат** бел. $Ca(BO_2)_2$; М 125,698; $T_{пл.}$ 1154°; ΔH_{298}^0 : -2031 (т); ΔG_{298}^0 : -1924 (т); S_{298}^0 : 105 (т); Лит.: [1039] 246, [655] 89

4199. **кальция метаборат гексагидрат** бц. тетрагональные крист. $Ca(BO_2)_2 \cdot 6H_2O$; М 233,790; $T_{разл.}$ 500°; Раств.: вода: 0,13 (20°); Пл.: 1,88 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 136-137, [655] 89

4200. **кальция метаборат дигидрат** бел. $Ca(BO_2)_2 \cdot 2H_2O$; М 161,728; $T_{разл.}$ 400°; Лит.: [655] 89

4201. **кальция метаванадат** бледно-желт. $Ca(VO_3)_2$; М 237,960; $T_{пл.}$ 1020°; ΔH_{298}^0 : -2328 (т); Лит.: [921] 211

4202. **кальция метасиликат** (воластонит) бц. триклинные крист. CaSiO_3 ; М 116,160; $T_{\text{пл}}$ 1540°; Раств.: вода: 0,0095 (17°); Пл.: 2,905 (20°, г/см³, г.); ΔH_{298}^0 : -1635 (т); S_{298}^0 : 81 (т); C_p^0 : 85 (т); Лит.: [1045] 92-93, [289] 346-347, [535] 138-139

4203. **кальция метатанталат** бел. $\text{Ca}(\text{TaO}_3)_2$; М 497,970; $T_{\text{пл}}$ 1958°; Лит.: [655] 91

4204. **кальция метатитанат** бел. CaTiO_3 ; М 135,943; $T_{\text{пл}}$ 1980°; Лит.: [655] 91

4205. **кальция метафосфат** бц. моноклинные крист. $\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$; М 198,022; $T_{\text{пл}}$ 984°; $T_{\text{разл}}$ >900°; Разл. на: кальция пиррофосфат, фосфора(V) оксид; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2462 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 82,9; Лит.: [535] 140-141, [734] 451

4206. **кальция метацирконат** бел. CaZrO_3 ; М 179,300; $T_{\text{пл}}$ 2350°; Лит.: [655] 92

4207. **кальция молибдат** (повеллит) бц. тетрагональные крист. CaMoO_4 ; М 200,016; $T_{\text{пл}}$ 1450°; Раств.: вода: 0,0052 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1543 (т); S_{298}^0 : 123 (т); C_p^0 : 114,3 (т); Лит.: [535] 138-139, [589] 109-113

4208. **кальция монофторфосфат** бел. CaPO_3F ; М 138,048; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 91

4209. **кальция монофторфосфат дигидрат** крист. $\text{CaPO}_3\text{F} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 174,080; $T_{\text{разл}}$ 170°; Раств.: вода: 1 (20°); Лит.: [1447] 238, [289] 325

4210. **кальция-натрия карбонат** бел. $\text{Na}_2\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$; М 206,075; $T_{\text{разл}}$ >1000°; Лит.: [655] 137

4211. **кальция-натрия карбонат пентагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{Ca}(\text{CO}_3)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 296,152; $T_{\text{разл}}$ 110-130°; Лит.: [655] 137

4212. **кальция-натрия сульфат** бел. $\text{Na}_2\text{Ca}(\text{SO}_4)_2$; М 278,183; $T_{\text{разл}}$ >950°; Лит.: [655] 137

4213. **кальция-натрия сульфат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{CaNa}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 314,210; $T_{\text{разл}}$ 80°; Лит.: [535] 138-139

4214. **кальция нитрат** (кальций азотнокислый) бц. кубические крист. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$; М 164,090; $T_{\text{пл}}$ 561°; $T_{\text{разл}}$ 561°; Раств.: аммиак жидкий: 62,7 (-63°), 89,2 (14°), ацетон: 16,8 (20°), вода: 102 (0°), 114,6 (10°), 128,8 (20°), 138,1 (25°), 149,4 (30°), 189 (40°), 359 (60°), 363 (100°), 376 (150°), 413 (200°), изобутанол: 33,3 (25°), изопропанола: 2,67 (25°), метанол: 134 (10°), 144 (40°), 158 (60°), метилацетат: 69,5 (18°), пиридин: 5,75 (25°), пропанола: 57,5 (25°), этанол: 51,4 (20°), 62,9 (40°); Пл.: 2,36 (20°, г/см³,

г.); ΔH_{298}^0 : -937,2 (т); ΔG_{298}^0 : -742 (т); S_{298}^0 : 193,3 (т); C_p^0 : 149,33 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 21,3; Лит.: [440] 120, [1039] 248, [1045] 76-77, [289] 303-309, [900] 71

4215. **кальция нитрат тетрагидрат** (нитрокальцит) бц. моноклинные крист. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 236,150; $T_{\text{пл}}$ 40°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: кальция нитрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2131,2 (т); ΔG_{298}^0 : -1700,8 (т); S_{298}^0 : 339 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 30,8; Лит.: [535] 138-139, [900] 71

4216. **кальция нитрид** черн. гексагональные крист. Ca_3N_2 ; М 148,250; $T_{\text{пл}}$ 1195°; Раств.: бензол: н.р., вода: реак., этанол: о.м.р.; Пл.: 2,63 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -431,8 (т); ΔG_{298}^0 : -368,6 (т); S_{298}^0 : 105 (т); C_p^0 : 94,14 (т); Лит.: [735] 168, [900] 71

4217. **кальция нитрит** бел. $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$; М 132,089; $T_{\text{пл}}$ 220°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: кальция оксид, кальция нитрат, азота(II) оксид, азот; Раств.: вода: 82,6 (18°), 180 (100°); Пл.: 2,23 (34°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 247, [1045] 90-91, [1443] 263, [289] 302, [302] 156, [655] 90

4218. **кальция нитрит моногидрат** бц. крист. $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 150,110; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [1045] 90-91

4219. **кальция нитрит тетрагидрат** бц. тетрагональные крист. $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 204,150; $T_{\text{разл}}$ 44°; Раств.: вода: 48,5 (0°), 68,6 (42°), этанол: р.; Лит.: [535] 138-139

4220. **кальция оксалат** бц. моноклинные крист. CaC_2O_4 ; М 128,097; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: кальция карбонат ромбическая форма, углерода(II) оксид; Раств.: вода: 0,00067 (13°), 0,0014 (95°); ΔH_{298}^0 : -1351,9 (т); Лит.: [1039] 251, [289] 277-280, [535] 138-139, [655] 89, [735] 175

4221. **кальция оксалат моногидрат** $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 146,110; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: кальция оксалат, вода; Раств.: вода: 0,0006 (20°); рПП (0) = 8,7 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1670 (т); ΔG_{298}^0 : -1509 (т); S_{298}^0 : 156 (т); Лит.: [75] 3.22, [655] 89

4222. **кальция оксалат тригидрат** $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 182,143; $T_{\text{разл}}$ 130°; Разл. на: кальция оксалат моногидрат, вода; Лит.: [735] 175

4223. **кальция оксид** (известь негашенная) бц. кубические крист. CaO ; М 56,080; $T_{\text{пл}}$ 2580°; $T_{\text{кип}}$ 2850°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,4 (20°, г/см³, т.); n 1,838 (20°); ΔH_{298}^0 : -635,5 (т); ΔG_{298}^0 : -604,2 (т); S_{298}^0 : 39,7 (т); C_p^0 : 42,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 50; ΔH_{298}^0 : -26 (т); S_{298}^0 : 219,6 (т); C_p^0 : 32,5 (т); ΔD_{50} : 3059 (б. мыши, в/б); Лит.: [442] 115, [1442] 297-298, [535] 138-139, [927], [900] 72

4224. **кальция олеат** $(C_{17}H_{33}COO)_2Ca$; М 603,010; $T_{пл}$ 83-84°; Раств.: вода: 0,04 (20°), 0,03 (50°); Лит.: [634] 188-189, [289] 261-262

4225. **кальция ортоалюминат** бц. кубические крист. $Ca_3(AlO_3)_2$; М 270,200; $T_{пл}$ 1535°; $T_{разл}$ 1535°; Раств.: вода: н.р.; n 1,71 (20°); ΔH_{298}^0 : -3588 (т); S_{298}^0 : 205 (т); C_p^0 : 209,8 (т); Лит.: [1045] 90-91

4226. **кальция ортоборат** бел. $Ca_3(BO_3)_2$; М 237,852; $T_{пл}$ 1479°; Лит.: [655] 89

4227. **кальция ортованадат** желт. $Ca_3(VO_4)_2$; М 350,112; $T_{пл}$ 1400°; $T_{разл}$ 1400°; Лит.: [655] 91

4228. **кальция ортосиликат** бел. Ca_2SiO_4 ; М 172,239; $T_{пл}$ 2130°; Лит.: [655] 91

4229. **кальция пантотенат** $C_{18}H_{32}CaN_2O_{10}$; М 476,530; $T_{разл}$ 195-196°; Раств.: вода: 36 (20°); ΔD_{50} : 3500 (крысы, п/к), 2500 (мышы, п/к), 1443 (мышы, в/б); Лит.: [75] 3.22, [223] 323-325, [386] 57

4230. **кальция пербромат** $Ca(BrO_4)_2$; М 327,881; $T_{разл}$ 193°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Лит.: [302] 239, [1276] 2121-2122

4231. **кальция перманганат** темно-красн. $Ca(MnO_4)_2$; М 277,950; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [655] 90

4232. **кальция пероксид** (кальция перекись) бел. тетрагональные крист. CaO_2 ; М 78,080; $T_{разл}$ 275°; Раств.: ацетон: м.р., вода: м.р.; Пл.: 2,92 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -651,7 (т); ΔG_{298}^0 : -598 (т); S_{298}^0 : 43,1 (т); Лит.: [535] 138-139, [900] 72

4233. **кальция пероксид октагидрат** бц. тетрагональные крист. $CaO_2 \cdot 8H_2O$; М 216,199; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: кальция пероксид, вода; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 138-139

4234. **кальция перхлорат** бц. крист. $Ca(ClO_4)_2$; М 238,980; $T_{разл}$ 300°; Раств.: ацетон: 61,8 (25°), вода: 189 (25°), этанол: 166 (25°); ΔH_{298}^0 : -725 (т); Лит.: [1046] 301, [289] 295, [535] 138-139, [564] 19, [734] 264

4235. **кальция перхлорат тетрагидрат** бел. $Ca(ClO_4)_2 \cdot 4H_2O$; М 311,040; $T_{пл}$ 75,4°; Раств.: вода: 189 (20°), 226,8 (50°); Лит.: [1046] 189, [655] 89

4236. **кальция пирофосфат** бц. тетрагональные крист. $Ca_2P_2O_7$; М 254,099; $T_{пл}$ 1358°; $T_{разл}$ >1200°; Разл. на: фосфора(V) оксид, кальция фосфат; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -3333 (т); S_{298}^0 : 189,2 (т); C_p^0 : 187,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 100,8; Лит.: [535] 138-139, [734] 451

4237. **кальция пирофосфат пентагидрат** бц. моноклин-
ные крист. $\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 344,180; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [535] 138-
139, [655] 91

4238. **кальция селенат** бел. CaSeO_4 ; М 183,036; $T_{\text{разл}} 1350^\circ$;
Раств.: вода: 8,13 (0°), 8,28 (18°), 7,7 (21°), 7,39 (25°), 5,97 (60°);
Лит.: [1039] 251, [655] 91

4239. **кальция селенат дигидрат** бц. ромбические крист.
 $\text{CaSeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 219,066; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: 8,28 (18°);
Пл.: 2,68 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1112 (т); S_{298}^0 : 113 (т); C_p^0 : 87 (т);
Лит.: [289] 345-346, [535] 138-139, [655] 91

4240. **кальция селенид** светло-коричнев. кубические крист.
 CaSe ; М 119,040; $T_{\text{пл}} 1400^\circ$; $T_{\text{разл}} 1400^\circ$; Пл.: 3,57 (20°, г/см³, т.);
 ΔH_{298}^0 : -364 (т); S_{298}^0 : 69 (т); Лит.: [428] 128, [535] 138-139

4241. **кальция силицид** сер. CaSi ; М 68,163; $T_{\text{пл}} 1245^\circ$;
 ΔH_{298}^0 : -150,72 (т); S_{298}^0 : 62,8 (т); Лит.: [420] 170, [655] 91

4242. **кальция стеарат** крист. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{Ca}$; М 607,017;
 $T_{\text{пл}} 179^\circ$; Раств.: вода: 0,00404 (20°), эф.: р., этанол: р. (78°);
Лит.: [1039] 29, [1447] 238, [289] 261

4243. **кальция сульфат** (ангидрит) бц. ромбические крист.
 CaSO_4 ; М 136,140; $T_{\text{пл}} 1420^\circ$; Раств.: вода: 0,298 (20°), глицерин:
р.; Пл.: 2,99 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1432,7 (т); ΔG_{298}^0 : -1320,3 (т);
 S_{298}^0 : 106,7 (т); C_p^0 : 99,6 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 28; Лит.: [1039] 249-250, [289]
328-344, [900] 72

4244. **кальция сульфат дигидрат** (гипс) бц. моноклинные
крист. $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 172,170; $T_{\text{разл}} 128^\circ$; Разл. на: кальция
сульфат полугидрат, вода; Раств.: вода: 0,176 (0°), 0,193 (10°),
0,206 (20°), 0,209 (25°), 0,212 (30°), глицерин: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см³,
т.); рПП (0) = 5 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -2021,1 (т); ΔG_{298}^0 : -1795,7 (т); S_{298}^0 :
193,97 (т); C_p^0 : 186,2 (т); Лит.: [735] 176, [900] 72

4245. **кальция сульфат полугидрат** бц. моноклинные крист.
 $(\text{CaSO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 145,150; $T_{\text{разл}} 163^\circ$; Разл. на: кальция сульфат,
вода; Раств.: вода: 0,965 (0,9°), 0,933 (14,5°), 0,818 (21,7°), 0,201
(96,5°), глицерин: р.; Пл.: 2,7 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1573 (т); ΔG_{298}^0 :
-1435 (т); S_{298}^0 : 134 (т); C_p^0 : 121 (т); Лит.: [379] 54, [900] 72

4246. **кальция сульфид** (ольдгамит) бц. кубические крист.
 CaS ; М 72,140; $T_{\text{пл}} 2000^\circ$; Пл.: 2,18 (15°, г/см³, т.); $n 2,137$ (20°);
 ΔH_{298}^0 : -482,4 (т); ΔG_{298}^0 : -477,4 (т); S_{298}^0 : 56,5 (т); C_p^0 : 47,7 (т);
Лит.: [289] 326, [535] 138-139, [735] 177, [900] 72

4247. **кальция сульфит** бел. CaSO_3 ; М 120,141; $T_{\text{разл}} >550^\circ$;
Раств.: вода: 0,0043 (25°); Лит.: [1039] 26, [655] 91

4248. **кальция сульфит дигидрат** бц. гексагональные крист. $\text{CaSO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 156,170; $T_{\text{раза}} 100^\circ$; Раств.: вода: 0,0033 (18°), 0,0008 (100°); ΔH_{298}^0 : -1753 (т); S_{298}^0 : 184 (т); C_p^0 : 178,7 (т); Лит.: [1039] 249, [289] 327, [535] 138-139

4249. **кальция dl-гартрат тетрагидрат** $(\text{HOCHCOO})_2\text{Ca} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 260,210; $T_{\text{раза}} 200^\circ$; Раств.: вода: 0,0045 (25°), этанол: м.р.; Лит.: [1046] 188, [75] 3.23, [289] 250-252

4250. **кальция теллуриат** бел. CaTeO_4 ; M 231,676; $T_{\text{пл}} 1000^\circ$; Лит.: [655] 91

4251. **кальция теллурид** кубические крист. CaTe ; M 167,680; $T_{\text{раза}} 1600^\circ$; Пл.: 4,87 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -293 (т); S_{298}^0 : 77 (т); Лит.: [428] 128, [535] 138-139

4252. **кальция теллурид** бел. CaTeO_3 ; M 215,676; $T_{\text{раза}} >960^\circ$; Лит.: [655] 91

4253. **кальция тетрагидроалюминат** (кальция алюмогидрид) бц. крист. $\text{Ca}(\text{AlH}_4)_2$; M 102,105; $T_{\text{раза}} 230^\circ$; Раств.: диглим: р., моноглим: р., ТГФ: р.; ΔH_{298}^0 : -184,3 (т); Лит.: [1441] 122, [1411] 89

4254. **кальция тетразолат** $\text{Ca}(\text{CHN}_4)_2$; M 178,170; $T_{\text{пл}} 282^\circ$; Лит.: [1369] 581

4255. **кальция тиосульфат гексагидрат** бц. триклинные крист. $\text{CaS}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 260,300; $T_{\text{раза}} 45^\circ$; Раств.: вода: 78,7 (0°), 224 (40°), этанол: н.р.; Пл.: 1,872 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 94-95, [428] 127

4256. **кальция титанат** бц. моноклинные крист. CaTiO_3 ; M 135,943; $T_{\text{пл}} 1960^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1660 (т); S_{298}^0 : 93,6 (т); C_p^0 : 97,7 (т); Лит.: [535] 138-139

4257. **кальция феррит** темно-красн. ромбические крист. $\text{Ca}(\text{FeO}_{1/2})_2$; M 215,770; $T_{\text{пл}} 1220^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,08 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1518 (т); S_{298}^0 : 145,2 (т); C_p^0 : 153,6 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 108; Лит.: [535] 116-117

4258. **кальция формиат** (calcium formate) $\text{Ca}(\text{HCOO})_2$; M 130,100; CAS 544-17-2; $T_{\text{пл}} 300^\circ$; $T_{\text{раза}} 300^\circ$; Раств.: вода: 16,15 (0°), 16,6 (20°), 18,4 (100°), метанол: 0,27 (15°), 0,23 (66°), этанол: н.р.; Пл.: 2,01 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 251, [1046] 187, [1447] 238, [22] 407, [75] 3.22, 5.11, [289] 245

4259. **кальция фосфат** (витлоктит) бц. тригональные крист. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; M 310,180; $T_{\text{пл}} 1670^\circ$; Раств.: вода: 0,03 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 3,14 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 29 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -4137,6 (т); ΔG_{298}^0 : -3899,5 (т); S_{298}^0 : 236 (т); C_p^0 : 227,8 (т); Лит.: [1039] 26, [289] 318-324, [535] 140-141, [900] 72, 239

4260. **кальция фосфат-фторид** (fluorapatite, фторапатит) бел. гексагональные крист. $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$; М 504,302; $T_{\text{разл}}$ 1800°; Пл.: 3,2 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 60,11 (25°, вода); Лит.: [764] 295, [479] 446, [655] 91, 216

4261. **кальция фосфид** (кальций фосфористый, трикальция дифосфид) красно-коричнев. крист. Ca_3P_2 ; М 182,180; $T_{\text{разл}}$ 1250°; Раств.: бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -494 (т); ΔG_{298}^0 : -475 (т); S_{298}^0 : 145 (т); Лит.: [1045] 94-95, [1447] 238, [535] 140-141

4262. **кальция фторид** (плавиковый шпат, флюорит) бц. кубические крист. CaF_2 ; М 78,080; $T_{\text{пл}}$ 1400°; $T_{\text{кип}}$ 2500°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0013 (0°), 0,0015 (15°), 0,0016 (18°), 0,0016 (25°), 0,0017 (40°), трифторид брома: 0,017 (25°), н.р. (70°), фтороводород: 1,444 (-23°), 1,061 (-3,3°), 0,817 (12,2°); Пл.: 3,18 (20°, г/см³, т.); n 1,434 (20°); Давл. паров: 1 (1625°), 10 (1850°); рПР (0) = 10,4 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1214,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1161,9 (т); S_{298}^0 : 68,87 (т); C_p^0 : 67,03 (т); ΔH_{298}^0 : -784 (г); S_{298}^0 : 274 (г); C_p^0 : 51 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 29,7; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 305; ΔL_{50} : 4417 (крысы, в/ж); Лит.: [1039] 244, [1445] 111, [289] 296-297, [535] 140-141, [900] 72

4263. **кальция хлорат** бел. $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$; М 206,980; $T_{\text{разл}}$ 340°; Раств.: вода: 170,3 (-5°), 178 (18°), 196 (19,5°), 354,5 (93°); Лит.: [1039] 26, 246, [655] 89

4264. **кальция хлорат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 243,010; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: ацетон: р., вода: л.р. (100°), этанол: р.; Пл.: 2,711 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 96-97, [75] 3.21, [289] 294-295

4265. **кальция хлорид** бц. ромбические крист. CaCl_2 ; М 110,990; $T_{\text{пл}}$ 772°; $T_{\text{кип}}$ 1600°; Раств.: ацетон: 0,01 (20°), вода: 59,5 (0°), 65 (10°), 74,5 (20°), 100 (30°), 115,5 (40°), 137 (60°), 147 (80°), 158 (100°), 205 (150°), гидразин: 16 (20°), метанол: 21,8 (0°), 29,2 (20°), 38,5 (40°), муравьиная кислота 95%: 43,1 (19°), пиридин: 1,66 (25°), селена(IV) оксид-дихлорид: 6,5 (25°), этанол: 18,3 (0°), 25,8 (20°), 35,3 (40°), 56,2 (70°); Пл.: 2,512 (25°, г/см³, т.); Вязк.: 3,34 (787°), 2,03 (877°), 1,44 (967°); Пов.нат.: 148 (770°), 137 (920°); ΔH_{298}^0 : -795 (т); ΔG_{298}^0 : -750,2 (т); S_{298}^0 : 113,8 (т); C_p^0 : 72,63 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 28,37; ΔH_{298}^0 : -485 (г); S_{298}^0 : 286 (г); C_p^0 : 59 (г); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 225; ΔL_{50} : 1384 (кролики, в/ж), 500 (крысы, в/б), 4000 (крысы, в/ж), 600 (мышы, в/б); Лит.: [442] 118, [1039] 244-245, [289] 280-294, [469] 19, [735] 172-174, [900] 72

4266. **кальция хлорид гексагидрат** бц. тригональные крист. $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 219,080; $T_{\text{пл}}$ 29,9°; $T_{\text{разл}}$ 34°; Разл. на: кальция хлорид

дигидрат, вода; Раств.: вода: о.х.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,65 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2197,5 (т); S_{298}^0 : 284,93 (т); $\Delta H_{пл}$: 40; Лит.: [379] 54, [900] 72

4267. **кальция хлорид дигидрат** бц. крист. $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 147,020; $T_{разл}$ 250°; Разл. на: кальция хлорид, вода; Раств.: вода: 130 (20°), 435 (100°), этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -1389 (т); Лит.: [1045] 96-97, [900] 72

4268. **кальция хлорид - метанол (1/3)** $\text{CaCl}_2 \cdot 3\text{CH}_3\text{OH}$; М 207,110; $T_{пл}$ 177°; Раств.: метанол: 51,1 (75°); Лит.: [289] 292, [927] 134

4269. **кальция хлорид моногидрат** бел. $\text{CaCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 128,999; $T_{разл}$ 250°; Разл. на: кальция хлорид, вода; Лит.: [655] 89

4270. **кальция хлорид тетрагидрат** бел. $\text{CaCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 183,045; $T_{разл}$ 45,1°; Разл. на: кальция хлорид дигидрат, вода; Лит.: [655] 89

4271. **кальция хлорит** бц. кубические крист. $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$; М 174,980; $T_{разл}$ 450°; Раств.: этанол: н.р.; Пл.: 2,71 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 140-141, [655] 89

4272. **кальция хромат** желт. CaCrO_4 ; М 156,072; $T_{разл}$ 1022°; ΔH_{298}^0 : -1379 (т); ΔG_{298}^0 : -1277 (т); S_{298}^0 : 134 (т); Лит.: [1039] 250, [1445] 320, [655] 89

4273. **кальция хромат дигидрат** желт. моноклинные крист. $\text{CaCrO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 192,102; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 13,2 (20°), 14,8 (45°), этанол: р.; Лит.: [289] 296, [535] 140-141

4274. **кальция хромит** оливково-зелен. ромбические крист. $\text{Ca}(\text{CrO}_2)_2$; М 208,068; $T_{пл}$ 2170°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,8 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1841 (т); Лит.: [1445] 320, [535] 140-141

4275. **кальция цианамид** бц. тригональные крист. CaCN_2 ; М 80,100; $T_{пл}$ 1300°; $T_{возг}$ 1200°; Раств.: вода: 2,5 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,29 (20°, г/см³, т.); ΔL_{50} : 900 (крысы, в/ж); Лит.: [440] 269-271, [1045] 96-97, [406] 92-95, [638] 159-164, 182, [734] 524

4276. **кальция цианид** бел. $\text{Ca}(\text{CN})_2$; М 92,113; $T_{пл}$ 640°; Лит.: [655] 89

4277. **кальция цианурат** $\text{Ca}_3(\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3)_2$; М 372,340; $T_{разл}$ 340-450°; Лит.: [284] 315, [1122] 46

4278. **кальция цикламат дигидрат** бел. крист. $(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NHSO}_3)_2\text{Ca} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 432,567; $T_{разл}$ 80°; Раств.: вода: 25 (25°); Лит.: [244] 121-122, [635] 80-81

4279. **кальция цирконат** бц. ромбические крист. CaZrO_3 ; М 179,300; $T_{пл}$ 2350°; Пл.: 4,78 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1766,5 (т); S_{298}^0 : 100 (т); C_p^0 : 99,9 (т); Лит.: [535] 140-141

4280. **кальция цитрат тетрагидрат** $\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 570,495; $T_{\text{пл}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: 0,1 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [1447] 239, [75] 3.22, [289] 255

4281. **камфора** (camphor) бц. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$; М 152,230; $T_{\text{пл}}$ 176°; Раств.: вода: 0,204 (25°), эф.: 100 (25°), жирные масла: л.р., хлф.: 400 (25°), этанол: 100 (25°); Лит.: [62] 422-423, [291] 678-680, [331] 697, [379] 242, [674]

4282. **dl-камфорная кислота** (dl-цис-1,2,2-триметил-1,3-циклопентандикарбоновая кислота) бц. моноклинные крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$; М 200,240; $T_{\text{пл}}$ 202-208°; Раств.: бензол: 0,008 (25°), вода: 0,8 (25°), 10 (100°), глицерин 86,5%: 2,36 (20°), эф.: 91,4 (25°), изоамиловый спирт: 50 (25°), изобутанол: 54,1 (22,5°), кислота: 0,23 (25°), лигроин: 0,007 (25°), метанол: 100,3 (0°), 131,1 (22,5°), муравьиная кислота 95%: 8,68 (18,5°), нитробензол: 0,5 (25°), п-цимол: 1,53 (100°), пропанол: 42,2 (0°), 61 (22,5°), сероуглерод: 0,02 (25°), толуол: 0,15 (25°), хлф.: 0,153 (25°), этанол: 84,7 (0°), 112 (15,1°), 147 (62,5°), этанол 90%: 106 (25°), этанол абс.: 100,4 (25°); $\text{pK}_a(1) = 4,57$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 5,1$ (25°, вода); Лит.: [1045] 706-707, [1046] 89, [1447] 239, [291] 680-681

4283. **каннабидиол** призматические крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{30}\text{O}_2$; М 314,470; $T_{\text{пл}}$ 66°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (190°); Лит.: [1045] 708-709

4284. **каннабинол** (3-амил-1-окси-6,6,9-триметил-5-дибензпиран, 6,6,9-триметил-3-пентил-6Н-бензо[с]хроменол-1) листовидные крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{O}_2$; М 310,430; $T_{\text{пл}}$ 76°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., метанол: р., петр.эф.: л.р., этанол: р.; Давл. паров: 0,01 (165°), 0,05 (185°); Лит.: [1045] 708-709, [1447] 240

4285. **кантаридин** (2,3-диметил-7-оксабицикло[2.2.1]гептан-2,3-дикарбоновой кислоты ангидрид) бц. ромбические крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_4$; М 196,200; $T_{\text{пл}}$ 218°; $T_{\text{возг}}$ 84°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 0,0033 (20°), 6 (100°), эф.: 0,09 (20°), укс.: р., хлф.: т.р., этанол: 0,02 (18°); LD_{50} : 1 (кошки, в/в), 1 (собаки, в/в); Лит.: [62] 425-426, [1045] 708-709, [1445] 526-527, [291] 670, [331] 670, [1397] 402-403

4286. **каприловая кислота** (caprylic acid, октановая кислота) бц. маслянистая ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$; М 144,210; $T_{\text{пл}}$ 16°; $T_{\text{кип}}$ 237,5°; Раств.: вода: 0,068 (20°), 0,0943 (50°), 0,25 (100°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; $\text{pK}_a(1) = 4,89$ (25°, вода); Лит.: [1045] 708-709, [1046] 89, [291] 619-620, [331] 528

4287. **каприновой кислоты метиловый эфир** (декановой кислоты метиловый эфир) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{COOCH}_3$; М 186,290; $T_{\text{пл}}$ -12,8°; $T_{\text{кип}}$ 228°; Лит.: [768] 15

4288. **капроновая кислота** (caproic acid, hexoic acid, бутилуксусная кислота, гексановая кислота) бц. маслянистая ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$; М 116,158; CAS 142-62-1; $T_{\text{пл}}$ -3,4°; $T_{\text{кип}}$ 202-205°; Раств.: вода: 0,886 (20°), 1,171 (60°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,929 (20°, к в.4, ж.); $\text{pK}_a(1) = 4,86$ (25°, вода); Лит.: [1045] 712-713, [291] 438-440, [331] 305

4289. **капроновой кислоты амид** (гексановой кислоты амид) крист. (р.п. ацетон) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CONH}_2$; М 115,174; $T_{\text{пл}}$ 101°; $T_{\text{кип}}$ 255°; Раств.: вода: 1,854 (6°), 2,972 (25°), 3,167 (29°), 4,48 (41°); Лит.: [971] 186-187, [331] 313

4290. **капсаин** (8-метил-6-ноненовой кислоты ваниламида, axsain, capsaisin, mionton, zostrix) бц. крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{27}\text{NO}_3$; М 305,412; CAS 404-86-4; $T_{\text{пл}}$ 65°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; LD_{50} : 1,1 (морские свинки, в/б), 190 (мышы, п/о), 0,56 (мышы, в/в), 7,65 (мышы, в/б), 1,6 (мышы, итрахеально), 512 (мышы, нажно); Лит.: [42] 510, [349] 223, [934] 29, [1082] 15

4291. **карбазид** игольчатые крист. $\text{OC}(\text{NHNH}_2)_2$; М 90,100; $T_{\text{пл}}$ 154°; Лит.: [971] 356-357

4292. **карбазол** (дибензопиррол) бц. крист. $\text{C}_{12}\text{H}_9\text{N}$; М 167,207; $T_{\text{пл}}$ 247-248°; $T_{\text{кип}}$ 355°; Раств.: вода: 0,00012 (20°), толуол: 0,55 (16,5°), этанол абс.: 3,88 (78°); $\text{pK}_a(1) = 19,6$ (25°, диметилсульфоксид); $\text{pK}_a(1) = 16,7$ (25°, вода); Лит.: [1442] 313-314, [1447] 242, [291] 693-694, [331] 825

4293. **карбамазепин** (5-карбамоил-5Н-добенз[b,f]азепин, carbamazepine, finlepsin, temporal, зептол, карбадак, терретол, финлепсин) бел. крист. $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$; М 236,268; CAS 298-46-4; $T_{\text{пл}}$ 189-193°; Раств.: вода: 0,011 (20°), дихлорметан: 11,9 (25°); LD_{50} : 1957 (крысы, п/о), 529 (мышы, п/о), 5620 (собаки, п/о); Лит.: [62] 428-429, [218] 70, [223] 338-339, [331] 997, [670] 37-38, [1122] 24-28

4294. **4-карбамидофенилмышьяковая кислота** (аминарсон) бел. крист. $\text{C}_7\text{H}_9\text{AsN}_2\text{O}_4$; М 260,080; $T_{\text{пл}}$ 173°; $T_{\text{разл}}$ 173°; Раств.: вода: м.р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1447] 33, [379] 225

4295. **карбаминовой кислоты бутиловый эфир** (butyl carbamate, бутилуретан) $\text{H}_2\text{NCOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 101,150;

$T_{\text{пл}}$ 53-55°; Раств.: вода: 2,577 (37°); Лит.: [75] 1.130, [332] 172; Синт.: [999] 145-146

4296. **карбаминовой кислоты пропиловый эфир** (пропилкарбамат) $\text{H}_2\text{NCOOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 103,120; $T_{\text{пл}}$ 60°; $T_{\text{кип}}$ 196°; Раств.: вода: 20,01 (37°); Лит.: [1445] 48, [332] 122

4297. **карбаминовой кислоты этиловый эфир** (urethan, уретан, этилкарбамат) $\text{H}_2\text{NCOOCH}_2\text{CH}_3$; M 89,100; $T_{\text{пл}}$ 48-50°; $T_{\text{кип}}$ 185°; Раств.: вода: 18,5 (0°), 31 (10°), 100 (15°), 240 (20°), 480 (25°), 1370 (30°), метанол: 126 (0°), 240 (15°), 330 (20°), 2250 (40°), пиридин: 21,32 (25°), пропанол: 35 (0°), 150 (20°), 820 (40°), толуол: 1,7 (0°), 18 (20°), 620 (40°), углекислый газ жидкий: 4,2 (23,5°), хлф.: 28,4 (0°), 85 (20°), 282 (40°), этанол: 76 (0°), 120 (10°), 150 (15°), 200 (20°), 1300 (40°); Лит.: [1445] 48, [1447] 722, [291] 202-204, [332] 72; Синт.: [962] 246

4298. **N-(2-карбамоилоксиэтил)триметиламмония хлорид** (карбахолин) бел. призматические крист. $\text{H}_2\text{NCOOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$; M 182,600; CAS 51-83-2; $T_{\text{пл}}$ 204°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; ЛД_{50} : 40 (крысы, п/о), 0,1 (крысы, в/в), 15 (мыши, п/о), 0,3 (мыши, в/в); Лит.: [62] 427, [1447] 242, [223] 338, [379] 151, [522] 25, [1412] 249-250

4299. **2-(4-(2-карбоксибензамидо)бензолсульфамидо)тиазол** (фталазол, фталилсульфатиазол) бел. крист. $\text{HOOC}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NHC}_3\text{H}_2\text{NS}$; M 403,432; $T_{\text{пл}}$ 272-277°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.м.р.; ЛД_{50} : 920 (мыши, в/б); Лит.: [1447] 636, [223] 1628-1629, [379] 200, [1412] 277-281

4300. **3-карбокси-3-бутеновая кислота** (итаконовая кислота, метилентярная кислота) $\text{HOOC}(\text{=CH}_2)\text{CH}_2\text{COOH}$; M 130,110; $T_{\text{пл}}$ 167-168°; Раств.: вода: 5,57 (10°), 7,68 (20°); $\text{pK}_a(1) = 3,85$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 5,45$ (25°, вода); Лит.: [1442] 276, [1447] 228, [332] 147

4301. **карбонилпалладия(II) хлорид** коричнево-желт. $\text{Pd}(\text{CO})\text{Cl}_2$; M 205,336; $T_{\text{разл}}$ 60°; Лит.: [735] 392

4302. **карбонилплатины(II) хлорид** оранжево-желт. игольчатые крист. $[\text{Pt}(\text{CO})]\text{Cl}_2$; M 293,994; $T_{\text{пл}}$ 195°; $T_{\text{возг}}$ 240°; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [535] 178-179, [735] 392

4303. **карбофуран** ((2,3-дигидро-2,2-диметилбензофурил-7)-N-метилкарбамат, фурадан) $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{NO}_3$; M 221,250; $T_{\text{пл}}$ 150-152°; Раств.: вода: 0,0291 (10°), 0,03199 (20°); ЛД_{50} : 6,14 (кро-

лики, п/о), 3400 (кролики, накожно), 8 (крысы, п/о); Лит.: [775] 228, [331] 855, [677] 262, 264-265, [678] 164

4304. **карбромал** (N-(альфа-бром-альфа-этилбутирил)мочевина, адалин) бел. крист. $C_7H_{13}BrN_2O_2$; M 237,094; $T_{пл}$ 118°; Раств.: вода: 0,05 (20°), м.р. (100°), этанол: р.; LD_{50} : 316 (крысы, п/о), 427 (крысы, в/в), 464 (мышы, п/о); Лит.: [62] 434-435, [1447] 246, [223] 348-349, [331] 420, [379] 145

4305. **альфа-каротин** фиолетов. призматические крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,870; $T_{пл}$ 188°; Лит.: [1442] 333, [522] 196

4306. **бета-каротин** (β -carotene) темно-фиолетов. гексагональные крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,870; $T_{пл}$ 183°; Раств.: дихлорметан: 0,451 (20°); Лит.: [1442] 332-333, [218] 70, [522] 196

4307. **гамма-каротин** темно-красн. призматические крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,870; $T_{пл}$ 131°; Лит.: [522] 196

4308. **карфентанила оксалат** $C_{26}H_{32}N_2O_7$; M 484,540; $T_{пл}$ 182-184°; Лит.: [165] 2205

4309. **кватеррилен** зелен. пластинчатые крист. $C_{40}H_{20}$; M 500,590; $T_{пл}$ 570°; Лит.: [922] 139, [602] 285-286

4310. **мета-кватерфенил** $C_6H_5(C_6H_4)_2C_6H_5$; M 306,400; $T_{пл}$ 85-86°; Лит.: [1223] 667

4311. **орто-кватерфенил** $C_6H_5(C_6H_4)_2C_6H_5$; M 306,400; $T_{пл}$ 118°; Лит.: [1223] 669

4312. **пара-кватерфенил** бц. крист. $C_{24}H_{18}$; M 306,400; $T_{пл}$ 318°; Раств.: толуол: 0,015 (20°); Лит.: [77] 218, [602] 283-284, [1223] 663, [1251] 1852

4313. **кверцетин** (3,3',4',5,7-пентагидроксифлавоон, мелетин, софоцетин) лимонно-желт. крист. $C_{15}H_{10}O_7$; M 302,240; $T_{пл}$ 313-314°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., укс.: р., хлф.: м.р., этанол: м.р.; pK_a (1) = 6,62 (20°, вода); pK_a (2) = 9,7 (20°, вода); pK_a (3) = 11,56 (20°, вода); Лит.: [1442] 370, [291] 756, [386] 623-624, [543] 382-386; Синт.: [648] 143

4314. **мета-квинквифенил** $C_6H_5(C_6H_4)_3C_6H_5$; M 382,496; $T_{пл}$ 112°; Лит.: [1223] 667

4315. **пара-квинквифенил** $C_6H_5(C_6H_4)_3C_6H_5$; M 382,496; $T_{пл}$ 395°; Раств.: толуол: 0,011 (20°); Лит.: [1251] 1849

4316. **келлин** бел. крист. $C_{14}H_{12}O_5$; M 260,240; CAS 82-02-0; $T_{пл}$ 152°; Раств.: вода: 0,003 (25°), эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: м.р.; LD_{50} : 68,8 (крысы, п/о), 34,4 (крысы, в/в), 50,8 (мышы, п/о), 30,6 (мышы, в/в); Лит.: [223] 1130-1131, [331] 958, [379] 269

4317. **кетамин гидрохлорид** ((+)-2-(2-хлорфенил)-2-(метиламино)циклогексанона гидрохлорид, калипсола, кеталар) бел. крист. $C_{13}H_{17}Cl_2NO$; М 274,190; CAS 1867-66-9; $T_{\text{пл}}$ 258-261°; Раств.: вода: л.р., метанол: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = 7,5 (25°, вода); ΔD_{50} : 59 (крысы, в/в), 224 (крысы, в/б); Лит.: [62] 694, [475] 557-558, [918] 405-406, [370] 146, [636] 266-267

4318. **кетен** (ketene) г. CH_2CO ; М 42,040; $T_{\text{пл}}$ -134,6°; $T_{\text{кип}}$ -41°; Раств.: ацетон: л.р., вода: реак., эф.: л.р.; ΔH_{298}^0 : -61,09 (г); ΔG_{298}^0 : -60,29 (г); S_{298}^0 : 241,79 (г); C_p^0 : 51,76 (г); Лит.: [78] 479, [1045] 726-727, [1152] 204-223, [365] 228, [734] 561, [1386] 125-129; Синт.: [999] 226-229

4319. **кетобемидон** $C_{15}H_{21}NO_2$; М 247,333; CAS 469-79-4; $T_{\text{пл}}$ 150-151°; ΔD_{50} : 10 (крысы, в/в), 14 (мышы, в/в); Лит.: [42] 194, [223] 1124, [1426] 21

4320. **кетобемидона гидрохлорид** (ketogan) $C_{15}H_{22}ClNO_2$; М 283,800; CAS 5965-49-1; $T_{\text{пл}}$ 201-202°; Лит.: [42] 194

4321. **1-кето-3-метил-1,2,3,4-тетрагидро-бета-карболин** $C_{12}H_{12}N_2O$; М 200,236; $T_{\text{пл}}$ 210-216°; Лит.: [951] 158; Синт.: [951] 158

4322. **кетопрофен** (2-(3-benzoylphenyl)propionic acid, keto-profen) $C_6H_5COC_6H_4CH(CH_3)COOH$; М 254,280; CAS 22071-15-4; $T_{\text{пл}}$ 94°; Раств.: вода: 0,01436 (25°); ΔD_{50} : 62,4 (крысы, п/о), 350 (крысы, в/в), 360 (мышы, п/о), 500 (мышы, в/в); Лит.: [42] 72, [223] 1125-1226, [331] 1036

4323. **кетотифен** (4,9-дигидро-4-(1-метил-4-пиперидилиден)-10Н-бензо[4,5]циклогепта[1,2-б]тиофен-10-она фумарат, ketotifen, астафен, бронитен, задитен, тритофен) бел. крист. $C_{23}H_{27}NO_5S$; М 429,530; CAS 34580-14-8; $T_{\text{пл}}$ 190-196°; $T_{\text{разл}}$ 196°; ΔD_{50} : 179 (мышы, п/о); Лит.: [62] 698, [918] 409, [223] 1128-1130

4324. **кислород** (oxygen) бц. г. O_2 ; М 31,999; $T_{\text{пл}}$ -219°; $T_{\text{кип}}$ -183°; Раств.: ацетон: 0,367 (10°), 0,0309 (20°), 0,0277 (25°), бензол: 0,027 (25°), вода: 0,00699 (0°), 0,00543 (10°), 0,00443 (20°), 0,00404 (25°), 0,00373 (30°), 0,0033 (40°), 0,00299 (50°), 0,00252 (80°), 0,00246 (100°), метанол: 0,04 (10°), 0,0339 (20°), 0,0313 (25°), этанол: 0,0204 (20°); Пл.: 1,27 (-219°, г/см³, т.), 1,14 (-183°, г/см³, ж.), 0,001429 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-219°), 10 (-210,7°), 100 (-198,7°); ДП: 1,000486 (25°); Вязк.: 0,0192 (0°), 0,0218 (50°), 0,0244 (100°), 0,029 (200°), 0,0369 (400°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 205,04 (г); C_p^0 : 29,35 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 0,446; $\Delta H_{\text{кип}}$: 6,828; $T_{\text{крит}}$: -118,37; $P_{\text{крит}}$: 5,08; $P_{\text{крит}}$: 0,41; Лит.: [1517] 232-233, [251] 28-31, [289] 1352-1360, [479] 565-566, [490] 50, [734] 47-49, [853] 46-47, [900] 27, 72-73

4325. **кислорода дифторид** бц. г. OF_2 ; M 53,996; $T_{\text{пл}}$ $-223,8^\circ$; $T_{\text{кип}}$ -145° ; $T_{\text{разл}}$ 200° ; Пл. : 1,9 ($-223,8^\circ$, г/см^3 , ж.); Давл. паров: 1 (-196°), 10 (-184°), 100 (-167°); ΔH_{298}^0 : 25,1 (г); ΔG_{298}^0 : 42,5 (г); S_{298}^0 : 246,98 (г); C_p^0 : 43,3 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 11,09; $T_{\text{крит}}$: -58 ; $P_{\text{крит}}$: 4,95; $\text{Пл.}_{\text{крит}}$: 0,553; Лит.: [1405] 73-75, [479] 593, [535] 140-141, [139], [900] 73, 315, [964] 150-153, [1227] 1914-1918

4326. **крупанодоноя кислота** $\text{C}_{22}\text{H}_{34}\text{O}_2$; M 330,500; $T_{\text{пл}}$ -78° ; Лит.: [1074] 13

4327. **кобальт** (cobalt) серебристо-сер. гексагональные мет. Со; M 58,930; $T_{\text{пл}}$ 1492° ; $T_{\text{кип}}$ 2960° ; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,17 (18°); Пл. : 8,84 (20° , г/см^3 , т.); Давл. паров: 0,1 (1313°), 1 (1471°), 10 (1677°), 100 (1940°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 30,04 (г); C_p^0 : 24,81 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 15,5; ΔH_{298}^0 : 428 (г); S_{298}^0 : 179,4 (г); C_p^0 : 23 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 376; Лит.: [741] 10, [289] 400, [47], [900] 73

4328. **кобальта антимонид** сер. CoSb ; M 180,693; $T_{\text{пл}}$ 1202° ; Лит.: [655] 98

4329. **кобальта арсенат** розов. $\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2$; M 454,638; $T_{\text{разл}}$ 1000° ; Лит.: [655] 95

4330. **кобальта арсенат октагидрат** светло-розов. $\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; M 598,760; $T_{\text{разл}}$ 400° ; ΔG_{298}^0 : -3530 (г); Лит.: [655] 95

4331. **кобальта арсенид** бел. CoAs ; M 133,855; $T_{\text{пл}}$ 1180° ; ΔH_{298}^0 : -51 (г); ΔG_{298}^0 : -49 (г); S_{298}^0 : 59 (г); Лит.: [655] 95

4332. **кобальта ацетат** светло-розов. $\text{Co}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; M 177,021; $T_{\text{разл}}$ 250° ; Лит.: [655] 95

4333. **кобальта(III) ацетат** светло-зелен. $\text{Co}(\text{CH}_3\text{COO})_3$; M 236,065; $T_{\text{разл}}$ 100° ; Лит.: [655] 96, [735] 373

4334. **кобальта ацетат тетрагидрат** темно-красн. крист. $\text{Co}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 249,080; $T_{\text{разл}}$ 140° ; Разл. на: вода; Раств.: вода: 51 (20°), этанол: 0,29 (20°); Пл. : 1,71 (19° , г/см^3 , т.); Лит.: [1447] 262, [535] 140-141

4335. **кобальта борид** сер. CoB ; M 69,744; $T_{\text{пл}}$ 1460° ; Лит.: [655] 95

4336. **кобальта бромид** зелен. гексагональные крист. CoBr_2 ; M 218,750; $T_{\text{пл}}$ 678° ; $T_{\text{кип}}$ 927° ; Раств.: ацетон: 65 (25°), 92,4 (40°), вода: 91,9 (0°), 119,1 (35°), 257 (100°), метанол: 43 (20°), 153,1 (60°), метилацетат: 10,3 (18°), этанол: 70,6 (10°), 77,1 (20°), 123,2 (65°); Пл. : 4,91 (20° , г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : $-232,2$ (г); ΔG_{298}^0 : $-210,5$ (г); S_{298}^0 : 135,6 (г); C_p^0 : 79,66 (г); ΔH_{298}^0 : 2 (г); S_{298}^0 : 321 (г); C_p^0 : 59,4 (г); Лит.: [1045] 96-97, [289] 400-402, [535] 140-141, [900] 73

4337. **кобальта бромид гексагидрат** красно-фиолетов. призматические крист. $\text{CoBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 326,830; $T_{\text{разл}}$ 43°; Раств.: ацетон: 65 (20°), 92,4 (40°), вода: 91,9 (0°), 119 (25°), 156 (40°), 226 (60°), 237 (75°), 257 (100°), эф.: р., метанол: 43 (20°), 124,8 (40°), 153 (60°), хлф.: м.р., этанол: 70,6 (10°), 77,1 (20°), 95,6 (40°), 121 (60°), этилацетат: м.р.; Пл.: 2,46 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2019,6 (т); S_{298}^0 : 374,5 (т); Лит.: [900] 73

4338. **кобальта бромид дигидрат** $\text{CoBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 254,772; $T_{\text{разл}}$ 130°; Разл. на: кобальта бромид, вода; Лит.: [1045] 96-97

4339. **кобальта бромид тетрагидрат** крист. $\text{CoBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 290,800; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: кобальта бромид, вода; Лит.: [900] 73

4340. **кобальта гексафторсиликат гексагидрат** светло-красн. гексагональные крист. $\text{Co}[\text{SiF}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 309,101; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: вода: 76,8 (21,5°); Пл.: 2,11 (19°, г/см³, т.); Лит.: [535] 142-143, [655] 169

4341. **кобальта гидроксид** розов. тригональные крист. $\text{Co}(\text{OH})_2$; M 92,950; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: кобальта оксид, вода; Раств.: вода: 0,000318 (20°); Пл.: 3,6 (15°, г/см³, т.); $\text{pK}_b(2) = 4,4$ (25°, вода); $\text{pPP}(0) = 15$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -541 (т); ΔG_{298}^0 : -456,1 (т); S_{298}^0 : 82 (т); Лит.: [289] 431, [900] 73, [1490] 45-47

4342. **кобальта(III) гидроксид-оксид** $\text{CoO}(\text{OH})$; M 91,940; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: кобальта(II,III) оксид; ΔH_{298}^0 : -456 (т); Лит.: [655] 98

4343. **кобальта(III) гидроксид-оксид моногидрат** $\text{CoO}(\text{OH}) \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 109,955; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: кобальта(III) гидроксид-оксид, вода; Лит.: [655] 98, [735] 368

4344. **кобальта глюконат дигидрат** $\text{Co}(\text{HOCH}_2(\text{CHON})_4\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 485,258; $T_{\text{разл}}$ 125-240°; LD_{50} : 750 (б. мыши); Лит.: [1432] 18-21

4345. **кобальта диантимонид** темно-сер. CoSb_2 ; M 302,453; $T_{\text{пл}}$ 919°; $T_{\text{разл}}$ 920°; Разл. на: кобальта антимонид; Лит.: [655] 98

4346. **кобальта диарсенид** бел. CoAs_2 ; M 208,776; $T_{\text{разл}}$ 850°; ΔH_{298}^0 : -98 (т); ΔG_{298}^0 : -97 (т); S_{298}^0 : 100 (т); Лит.: [655] 95

4347. **кобальта динитрозилабромид** коричнево-черн. крист. $\text{Co}(\text{NO})_2\text{Br}$; M 198,849; $T_{\text{пл}}$ 116°; Лит.: [735] 354

4348. **кобальта динитрозилиодид** коричнево-черн. крист. $\text{Co}(\text{NO})_2\text{I}$; M 245,850; $T_{\text{пл}}$ 131°; Лит.: [735] 354

4349. **кобальта динитрозилахлорид** коричнево-черн. крист. $\text{Co}(\text{NO})_2\text{Cl}$; M 154,398; $T_{\text{пл}}$ 101°; Лит.: [735] 354

4350. **кобальта диселенид** черн. $\text{Co}(\text{Se}_2)$; M 216,853; $T_{\text{пл}}$ 960°; $T_{\text{разл}}$ 960°; Разл. на: кобальта селенид; Лит.: [655] 98

4351. **кобальта дисилицид** кубические крист. CoSi_2 ; М 115,104; $T_{\text{пл}}$ 1327°; ΔH^0_{298} : -103 (т); S^0_{298} : 64 (т); C_p^0 : 65,3 (т); Лит.: [535] 142-143, [735] 341

4352. **кобальта дисульфид** (катверит) черн. кубические крист. CoS_2 ; М 123,060; $T_{\text{пл}}$ 953°; $T_{\text{разл}}$ 953°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -134 (т); ΔG^0_{298} : -137 (т); S^0_{298} : 103 (т); Лит.: [535] 142-143

4353. **кобальта дителлурид** серо-черн. $\text{Co}(\text{Te}_2)$; М 314,133; $T_{\text{пл}}$ 749°; $T_{\text{разл}}$ 749°; Лит.: [655] 98

4354. **кобальта нодат** фиолетово-син. игольчатые крист. $\text{Co}(\text{IO}_3)_2$; М 408,740; $T_{\text{разл}}$ 415-425°; Разл. на: кобальта(II,III) оксид, иод, кислород; Раств.: вода: 0,45 (18°), 1,33 (100°); Пл.: 5,01 (18°, г/см³, т.); Лит.: [289] 419, [302] 257, [535] 140-141

4355. **кобальта нодат гексагидрат** красн. $\text{Co}(\text{IO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 516,830; $T_{\text{пл}}$ 61°; Лит.: [655] 97

4356. **кобальта иодид гексагидрат** красно-коричнев. гексагональные крист. $\text{CoI}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 420,830; $T_{\text{разл}}$ 130°; Разл. на: кобальта иодид альфа-форма, вода; Раств.: ацетон: х.р., вода: 197 (25°), 420 (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,9 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 73

4357. **кобальта иодид альфа-форма** черн. тригональные крист. CoI_2 ; М 312,740; $T_{\text{пл}}$ 515°; $T_{\text{кип}}$ 570°; $T_{\text{разл}}$ 570°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 159 (0°), 197 (25°), 420 (100°), этанол: х.р.; Пл.: 5,68 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -102,1 (т); ΔG^0_{298} : -97,5 (т); S^0_{298} : 158,2 (т); ΔH^0_{298} : 106,7 (г); S^0_{298} : 340 (г); Лит.: [289] 419, [535] 140-141, [900] 73

4358. **кобальта иодид бета-форма** желт. игольчатые крист. CoI_2 ; М 312,740; $T_{\text{кип}}$ 570°; $T_{\text{разл}}$ 570°; Пл.: 5,45 (25°, г/см³, т.); Лит.: [535] 140-141

4359. **кобальта карбонат** (сферокобальтит) розов. гексагональные крист. CoCO_3 ; М 118,940; $T_{\text{разл}}$ 427°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,13 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 12,84 (20°, вода); ΔH^0_{298} : -722,6 (т); ΔG^0_{298} : -651 (т); S^0_{298} : 79,9 (т); Лит.: [900] 73

4360. **кобальта карбонат гексагидрат** розов. $\text{CoCO}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 227,034; $T_{\text{разл}}$ 140°; Лит.: [655] 96

4361. **кобальта карбонил-трис(трифторфосфин)гидрид** светло-желт. $\text{HCo}(\text{CO})(\text{PF}_3)_3$; М 351,858; $T_{\text{пл}}$ -67°; $T_{\text{кип}}$ 81°; Лит.: [735] 352

4362. **кобальта метаалюминат** син. крист. $\text{Co}(\text{AlO}_2)_2$; М 176,890; $T_{\text{пл}}$ 1960°; ΔH^0_{298} : -1947,1 (т); S^0_{298} : 99,6 (т); Лит.: [1442] 415, [34] 48

4363. **кобальта метасиликат** светло-фиолетов. CoSiO_3 ; М 135,017; $T_{\text{разл}} > 1000^\circ$; Лит.: [655] 98

4364. **кобальта метатитанат** желтовато-зел. CoTiO_3 ; М 154,798; $T_{\text{пл}} 1470^\circ$; Лит.: [655] 179

4365. **кобальта нитрат** $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$; М 182,940; $T_{\text{разл}} 100-270^\circ$; Разл. на: кобальта(II,III) оксид; Раств.: вода: 84,03 (0°), 98,93 (18°), 338,8 (91°); ΔH_{298}^0 : -422 (т); ΔG_{298}^0 : -230 (т); S_{298}^0 : 192 (т); Лит.: [289] 429-431, [302] 158

4366. **кобальта(III) нитрат** желт. $\text{Co}(\text{NO}_3)_3$; М 244,948; $T_{\text{разл}} > 60^\circ$; Лит.: [655] 97

4367. **кобальта нитрат гексагидрат** красн. моноклинные крист. $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 291,030; $T_{\text{разл}} 55^\circ$; Разл. на: кобальта нитрат тригидрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: 83,5 (0°), 97,3 (20°), 102,5 (25°), 111,4 (30°), 211 (80°), диоксан: р., этанол: р.; Пл.: 2,13 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2209 (т); S_{298}^0 : 473,9 (т); Лит.: [900] 73

4368. **кобальта нитрат тригидрат** $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 236,990; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: кобальта оксид; Лит.: [900] 73

4369. **кобальта нитрозил-трис(трифторфосфин)** красн. $\text{Co}(\text{NO})(\text{PF}_3)_3$; М 352,846; $T_{\text{пл}} -92^\circ$; $T_{\text{кип}} 81^\circ$; $T_{\text{разл}} 163^\circ$; Лит.: [735] 352, 354

4370. **кобальта оксалат дигидрат** розово-красн. $\text{CoC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 182,983; $T_{\text{разл}} 175^\circ$; Лит.: [655] 96

4371. **кобальта оксид** серо-зелен. кубические крист. CoO ; М 74,930; $T_{\text{пл}} 1935^\circ$; $T_{\text{разл}} 2800^\circ$; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -239,3 (т); ΔG_{298}^0 : -213,4 (т); S_{298}^0 : 43,9 (т); C_p^0 : 55,23 (т); Лит.: [535] 142-143, [900] 73; Синт.: [607] 242

4372. **кобальта(II,III) оксид** черн. кубические крист. Co_3O_4 ; М 240,800; $T_{\text{разл}} 900^\circ$; Разл. на: кобальта оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,07 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -879 (т); ΔG_{298}^0 : -761,5 (т); S_{298}^0 : 149,66 (т); Лит.: [735] 367, [900] 74

4373. **кобальта(III) оксид** черн. Co_2O_3 ; М 165,865; $T_{\text{разл}} > 400^\circ$; Разл. на: кобальта(II,III) оксид, кислород; Лит.: [655] 98

4374. **кобальта ортоарсенат октагидрат** фиолетово-красн. моноклинные крист. $\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 598,760; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,18 (15°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 263, [535] 140-141

4375. **кобальта ортосиликат** фиолетов. ромбические крист. Co_2SiO_4 ; М 209,950; $T_{\text{пл}} 1415^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,63 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1411 (т); S_{298}^0 : 159 (т); C_p^0 : 134,3 (т); Лит.: [535] 142-143

4376. **кобальта ортотитанат** черно-зелен. кубические крист. Co_2TiO_4 ; М 229,730; $T_{\text{пл}}$ 1574°; Пл.: 5,1 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428] 135, [535] 142-143

4377. **кобальта пальмитат** $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COO})_2\text{Co}$; М 569,765; $T_{\text{пл}}$ 70,5°; Лит.: [1045] 98-99

4378. **кобальта перхлорат** красн. $\text{Co}(\text{ClO}_4)_2$; М 257,834; $T_{\text{разл}}$ 450°; Раств.: вода: 292 (20°); Лит.: [1039] 49, [655] 96

4379. **кобальта перхлорат гексагидрат** красн. гексагональные крист. $\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 365,930; $T_{\text{пл}}$ 170°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р., этанол: х.р.; ΔH^0_{298} : -2027 (т); Лит.: [289] 417, [535] 142-143

4380. **кобальта селенат гептагидрат** красн. $\text{CoSeO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 327,998; $T_{\text{разл}}$ >500°; ΔH^0_{298} : -2367 (т); Лит.: [655] 98

4381. **кобальта селенид** (фребольдит) желт. гексагональные крист. CoSe ; М 137,890; $T_{\text{пл}}$ 1055°; Пл.: 7,65 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -79,1 (т); Лит.: [1045] 98-99, [1442] 414, [535] 142-143

4382. **кобальта силицид** ромбические крист. CoSi ; М 87,020; $T_{\text{пл}}$ 1395°; ΔH^0_{298} : -100,48 (т); S^0_{298} : 48,15 (т); Лит.: [420] 170, [535] 142-143

4383. **кобальта сульфат** розов. ромбические крист. CoSO_4 ; М 154,990; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 24,7 (0°), 30,8 (10°), 35,5 (20°), 37,6 (25°), 48,8 (40°), 51,1 (50°), 54,8 (70°), 49,3 (80°), 38,5 (100°), метанол: 0,418 (25°), 0,267 (55°), этанол: 0,017 (15°), 0,026 (55°); Пл.: 3,71 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -868,2 (т); ΔG^0_{298} : -791,9 (т); S^0_{298} : 113,4 (т); Лит.: [289] 432-442, [535] 142-143, [900] 74

4384. **кобальта сульфат гексагидрат** $\text{CoSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 285,073; $T_{\text{разл}}$ 71°; Разл. на: кобальта сульфат моногидрат, вода; Лит.: [900] 74

4385. **кобальта сульфат гептагидрат** красн. моноклинные крист. $\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 281,100; $T_{\text{разл}}$ 41°; Разл. на: кобальта сульфат гексагидрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: 42,8 (3°), 54,5 (18°), этанол абс.: 2,5 (3°); Пл.: 1,89 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2982 (т); S^0_{298} : 406,1 (т); C_p^0 : 390,5 (т); Лит.: [289] 432-442, [900] 74

4386. **кобальта сульфат моногидрат** крист. $\text{CoSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 173,011; $T_{\text{разл}}$ 420°; Разл. на: кобальта сульфат, вода; Лит.: [900] 74

4387. **кобальта(III) сульфат октадекагидрат** зеленовато-син. крист. $\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$; М 730,329; $T_{\text{разл}}$ 30°; Разл. на: кобальта сульфат гептагидрат, серная кислота, кислород, вода; Лит.: [1442] 419, [428] 135, [735] 374, [857] 61-62; Синт.: [960] 1772

4388. **кобальта сульфид** черн. гексагональные крист. CoS ; М 90,998; $T_{\text{пл}}$ 1100°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,45 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -84,5 (т); ΔG_{298}^0 : -96,1 (т); C_p^0 : 47,7 (т); Лит.: [34] 412, [420] 140-141, [655] 460, [899] 74, [900] 74, [968] 176-186

4389. **кобальта(II,III) сульфид** темно-сер. Co_3S_4 ; М 305,060; $T_{\text{пл}}$ 625°; $T_{\text{разл}}$ >680°; ΔH_{298}^0 : -306 (т); ΔG_{298}^0 : -323 (т); S_{298}^0 : 274 (т); Лит.: [655] 96

4390. **кобальта(II,III) теллурид** черно-сер. Co_3Te_4 ; М 687,200; $T_{\text{пл}}$ 1010°; Лит.: [655] 96

4391. **кобальта тетракарбонилгидрид** желт. г. $\text{HCo}(\text{CO})_4$; М 171,982; $T_{\text{пл}}$ -26,2°; $T_{\text{кип}}$ -18°; $T_{\text{разл}}$ -18°; Раств.: вода: 1; Лит.: [381] 146-157, [655] 96, [735] 351

4392. **кобальта тетракис(трифторфосфин)гидрид** зеленат. $\text{HCo}(\text{PF}_3)_4$; М 411,820; $T_{\text{пл}}$ -51°; $T_{\text{кип}}$ 80°; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [459] 236, [735] 352

4393. **кобальта тиоцианат** красно-фиолетов. $\text{Co}(\text{SCN})_2$; М 175,098; $T_{\text{разл}}$ >275°; Раств.: вода: 5,971 (18°); Лит.: [1039] 49, [655] 97

4394. **кобальта тиоцианат тригидрат** красн. $\text{Co}(\text{SCN})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 229,144; $T_{\text{разл}}$ 105°; Лит.: [655] 97

4395. **кобальта триантимонид** черно-сер. CoSB_3 ; М 424,213; $T_{\text{пл}}$ 859°; $T_{\text{разл}}$ 860°; Разл. на: кобальта диантимонид; Лит.: [655] 98

4396. **кобальта триарсенид** бел. CoAs_3 ; М 283,698; $T_{\text{разл}}$ 800°; Лит.: [655] 95

4397. **кобальта формиат** $\text{Co}(\text{HCOO})_2$; М 148,968; $T_{\text{разл}}$ 175°; Лит.: [1045] 98-99

4398. **кобальта формиат дигидрат** красн. крист. $\text{Co}(\text{HCOO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 184,999; $T_{\text{разл}}$ 140°; Разл. на: вода, кобальта формиат; Раств.: вода: 5,03 (20°); Пл.: 2,129 (22°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 98-99, [75] 3.26

4399. **кобальта фосфат** фиолетов. моноклинные крист. $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$; М 366,740; $T_{\text{пл}}$ 1160°; Лит.: [1442] 415

4400. **кобальта фосфат октагидрат** розов. пор. $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 510,870; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [535] 142-143

4401. **кобальта фосфид** ромбические крист. CoP ; М 89,907; $T_{\text{пл}}$ 1520°; Лит.: [1445] 133

4402. **кобальта фторид** тетрагональные крист. CoF_2 ; М 96,930; $T_{\text{пл}}$ 1200°; $T_{\text{кип}}$ 1400°; Раств.: бензол: н.р., вода: 1,5 (25°), эф.: н.р., фтороводород: 0,04 (-23,2°), 0,033 (-4,4°), 0,36 (14,2°), этанол: н.р.; Пл.: 4,46 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -665,7 (т);

S^0_{298} : 82 (г); C_p^0 : 68,8 (г); ΔH^0_{298} : -366,1 (г); S^0_{298} : 270 (г); C_p^0 : 52,3 (г); Лит.: [289] 418, [535] 142-143

4403. **кобальта(III) фторид** светло-коричнев. гексагональные крист. CoF_3 ; М 115,928; $T_{\text{разл}}$ 350°; Раств.: бензол: н.р., эф.: н.р., фтороводород: 0,272 (-23,8°), 0,264 (-9,8°), 0,257 (11,9°), этанол: н.р.; Пл.: 3,88 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -783,2 (г); Лит.: [1442] 416, [535] 142-143, [735] 370, [1196] 2225

4404. **кобальта фторид тетрагидрат** розов. $CoF_2 \cdot 4H_2O$; М 168,991; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 96

4405. **кобальта хлорат гексагидрат** красн. кубические крист. $Co(ClO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 333,930; $T_{\text{пл}}$ 50°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 377 (0°), этанол: р.; Пл.: 1,92 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 417, [535] 142-143

4406. **кобальта хлорид** голуб. тригональные крист. $CoCl_2$; М 129,840; $T_{\text{пл}}$ 724°; $T_{\text{кип}}$ 1049°; Раств.: ацетон: 9,3 (22,5°), ацетонитрил: 4,08 (18°), вода: 43,5 (0°), 47,7 (10°), 52,9 (20°), 56,2 (25°), 59,7 (30°), 69,5 (40°), 93,8 (60°), 97,6 (80°), 106,2 (100°), гидразин: 1 (15°), диоксид серы: 0,013 (0°), эф.: 0,021 (20°), метанол: 38,5 (20°), 58,2 (40°), метилацетат: 0,369 (18°), муравьиная кислота 95%: 6,2 (20,5°), пиридин: 0,433 (0°), 0,578 (25°), 14,34 (106°), селена(IV) оксид-дихлорид: 0,17 (25°), этанол: 44,9 (0°), 54,4 (20°), 67,4 (40°), этилацетат: 0,08 (14°); Пл.: 3,36 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (660°), 100 (880°); ΔH^0_{298} : -325,5 (г); ΔG^0_{298} : -282,4 (г); S^0_{298} : 106,3 (г); C_p^0 : 78,7 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 31; $\Delta H_{\text{кип}}$: 113,8; ΔH^0_{298} : -84 (г); S^0_{298} : 296 (г); C_p^0 : 57,3 (г); ΔD_{50} : 60 (крысы, в/б); Лит.: [1040] 1004-1007, [289] 405-417, [900] 74

4407. **кобальта хлорид гексагидрат** красн. моноклинные крист. $CoCl_2 \cdot 6H_2O$; М 237,930; $T_{\text{разл}}$ 49°; Разл. на: кобальта хлорид тетрагидрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,92 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2113 (г); S^0_{298} : 346 (г); C_p^0 : 331 (г); Лит.: [1517] 274, [498] 61, [900] 74

4408. **кобальта хлорид дигидрат** $CoCl_2 \cdot 2H_2O$; М 165,870; $T_{\text{разл}}$ 90°; Разл. на: кобальта хлорид моногидрат, вода; Лит.: [900] 74

4409. **кобальта хлорид моногидрат** сине-фиолетов. $CoCl_2 \cdot H_2O$; М 147,854; $T_{\text{разл}}$ 140°; Разл. на: кобальта хлорид, вода; Раств.: ацетон: х.р.; Лит.: [735] 358, [900] 74

4410. **кобальта хлорид тетрагидрат** $CoCl_2 \cdot 4H_2O$; М 201,900; $T_{\text{разл}}$ 58°; Разл. на: кобальта хлорид дигидрат, вода; Лит.: [900] 74

4411. **кобальта цианид** фиолетов. $Co(CN)_2$; М 110,968; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [655] 96, [735] 359

4412. **кобальта циклопентадиенил-трикарбонил-гидрид**
HCo(CO)₃(C₅H₅)₂; M 209,065; T_{разл} 57°; Лит.: [459] 236

4413. **кобальтоцения гидроксид** желт. (C₅H₅)₂CoOH;
M 206,127; T_{разл} 350°; Лит.: [655] 96

4414. **кобальт-самарий (1/5) SmCo₅**; M 445,030; T_{пл} 1320°;
Пл.: 8,52 (20°, г/см³, т.); Лит.: [668] 20

4415. **кодеин** C₁₈H₂₁NO₃; M 299,360; T_{пл} 155°; Раств.: бензол:
р., вода: 0,83 (20°), эф.: 2 (20°), хлф.: 100 (20°), этанол: 50 (20°);
pK_{вн}⁺ (1) = 8,21 (25°, вода); ЛД₅₀: 48 (кролики, в/в), 700 (крысы,
п/к), 250 (мышы, п/о), 80 (мышы, в/в), 370 (мышы, п/к); Лит.: [305]
98, [643] 224-225, [1442] 422, [1447] 264, [370] 145, [534] 23

4416. **кодеина гидрохлорид дигидрат** бц. игольчатые
крист. C₁₈H₂₆ClNO₃; M 371,870; T_{пл} 264°; Раств.: вода: 3,84 (15°),
этанол: р.; Лит.: [643] 370, [1045] 726-727

4417. **кодеина сульфат пентагидрат** бц. ромбические
крист. C₃₆H₅₄N₂O₁₅S; M 786,920; T_{пл} 278°; T_{разл} 278°; Раств.: вода:
3,3 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,1 (25°); Лит.: [1045] 726-727

4418. **кодеина фосфат дигидрат** бц. игольчатые крист.
C₁₈H₂₈NO₉P; M 433,400; T_{пл} 235°; T_{разл} 235°; Раств.: вода: 44,5
(25°), эф.: 0,07 (20°), хлф.: р., этанол: 0,38 (25°); Лит.: [265] 515,
[1045] 726-727, [223] 541, [370] 145, [1496] 214

4419. **кодеин моногидрат** (метилморфина моногидрат) бц.
крист. C₁₈H₂₃NO₄; M 317,390; T_{разл} 100°; Раств.: бензол: р., вода:
0,83 (25°), 1,7 (80°), эф.: 8 (25°), хлф.: р., этанол: 62,5 (25°); ЛД₅₀:
75 (крысы, в/в), 427 (крысы, в/ж), 60 (мышы, в/б), 250 (мышы,
в/ж); Лит.: [1045] 726-727, [379] 374, [1088] 22

4420. **койевая кислота** (5-гидрокси-2-(гидроксиметил)-
4-пирон) C₆H₆O₄; M 142,109; T_{пл} 152-154°; Лит.: [78] 489-490,
[1447] 264; Синт.: [885] 164

4421. **1-кокаин** (скак, крэк) бц. моноклинные крист.
C₁₇H₂₁NO₄; M 303,370; T_{пл} 98°; Раств.: анилин: 76 (20°), бензол:
100 (20°), вода: 0,16 (25°), 0,38 (80°), эф.: 26,3 (25°), петр.эф.:
2,37 (20°), тетрахлорметан: 31,94 (20°), хлф.: 100 (20°), этанол:
20 (25°), этилацетат: 59 (20°); Лит.: [1045] 726-727, [1076] 282,
[291] 776-777, [370] 145, [380] 99-101, [590] 1076-1078, [728]
177-179, [1498] 195-198

4422. **1-кокаина гидрохлорид** бц. моноклинные крист.
C₁₇H₂₂ClNO₄; M 339,830; T_{пл} 200°; Раств.: вода: 250 (25°), 1000
(80°), глицерин: 25 (15°), эф.: н.р., хлф.: 5,4 (25°), этанол: 38,4
(25°); Лит.: [1045] 726-727, [291] 777, [555] 147, [1496] 239

4423.1-**кокаина хромат моногидрат** оранжево-желт. листовидные крист. $C_{17}H_{25}CrNO_9$; М 439,410; $T_{пл}$ 127°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [1045] 726-727

4424.**колхицин** (colchicine) крист. $C_{22}H_{25}NO_6$; М 399,437; CAS 64-86-8; $T_{пл}$ 155°; Раств.: бензол: 0,94 (20°), 1,15 (25°), вода: 3,846 (20°), эф.: 0,64 (25°), петр.эф.: 0,06 (20°), тетрахлорметан: 0,12 (20°), этилацетат: 1,34 (20°); pK_{BH^+} (1) = 1,65 (25°, вода); Лит.: [604] 254-255, [764] 79, [291] 817, [331] 1195, [590] 1118-1120, [728] 159-161

4425.**конваллятоксин** бел. крист. $C_{29}H_{42}O_{10}$; М 550,638; $T_{пл}$ 212°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., хлф.: т.р., этанол: р., этилацетат: т.р.; LD_{50} : 3,65 (кошки, п/о), 0,18 (кошки, в/б), 0,185 (морские свинки, в/в), 0,2 (морские свинки, в/б), 1 (мыши, в/в), 10 (мыши, в/б), 0,09 (обезьяны, в/в); Лит.: [1447] 271, [223] 544-545, [281] 162, [379] 417, [878] 445

4426.**конволамин** призматические крист. $C_{17}H_{23}NO_4$; М 305,370; $T_{пл}$ 114-115°; Лит.: [77] 567, [796] 148-149

4427.**конвольвин** игольчатые крист. $C_{16}H_{21}NO_4$; М 291,340; $T_{пл}$ 114-115°; Лит.: [77] 567, [796] 148-149

4428.**d-кониин** (d-2-пропилпиперидин) бц. маслянистая ж. $C_8H_{17}N$; М 127,230; $T_{пл}$ -2,5°; $T_{кип}$ 166,5°; Раств.: бензол: р., вода: 1,8 (19,5°), эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8438 (19°, г/см³, ж.); LD_{50} : 1 (человек, п/о); Лит.: [1045] 728-729, [1445] 531, [291] 621, [331] 532, [590] 1064-1065, [796] 82-84, [1402] 277

4429.**d-кониина гидрохлорид** бц. ромбические крист. (р.п. вода) $C_8H_{18}ClN$; М 163,690; $T_{пл}$ 217°; Раств.: вода: 50, эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 728-729

4430.**d-кониина пикрат** желт. игольчатые крист. (р.п. вода) $C_3H_7C_5H_9NH_2(OC_6H_2(NO_2)_3)$; М 356,340; $T_{пл}$ 75°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 728-729

4431.**коптизина хлорид** $C_{19}H_{14}ClNO_4$; М 355,772; $T_{пл}$ 266-268°; Лит.: [1437] 42

4432.**коразол** (1,5-пентаметилентетразол) бел. крист. $C_6H_{10}N_4$; М 138,170; $T_{пл}$ 60°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; LD_{50} : 140 (крысы, п/о), 45 (крысы, в/в), 88 (мыши, п/о), 31,4 (мыши, в/в); Лит.: [223] 1587-1588, [379] 263

4433.**транс-коричная кислота** (zimtsaure, транс-3-фенилпропеновая кислота, транс-бета-фенилакриловая кислота) бц. моноклинные крист. $C_6H_5CH=CHCOOH$; М 148,159; $T_{пл}$ 133°;

$T_{\text{кип}}$ 300°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1 (25°), 0,588 (95°), эф.: л.р., метанол: 14,9 (0°), 29 (19,5°), укс.: р., хлф.: 5,9 (15°), этанол: 12,7 (0°), 23 (20°); Пл.: 1,2475 (4°, г/см³, т.); pK_a (1) = 4,438 (25°, вода); Лит.: [31] 573-580, [971] 334-335, [1045] 730-731, [1442] 472, [291] 625-629; Синт.: [461] 254-255, [578] 530, [711] 604, [803] 92

4434. **цис-коричная кислота** (изокоричная кислота) $C_6H_5CH=CHCOOH$; М 148,170; $T_{\text{пл}}$ 68°; Раств.: вода: 0,69 (18°), 1,103 (25°), 1,446 (45°); pK_a (1) = 3,88 (25°, вода); Лит.: [77] 553, [1045] 682-683, [1046] 89, [1442] 472, [331] 556-557

4435. **коричной кислоты аллиловый эфир** (аллилциннамат) желтовато-бел. крист. $C_6H_5CH=CHCOOCH_2CH=CH_2$; М 188,222; $T_{\text{кип}}$ 286°; $T_{\text{разл}}$ 286°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 730-731

4436. **коричной кислоты амид** (циннамамид) игольчатые крист. $C_6H_5CH=CHCONH_2$; М 147,170; $T_{\text{пл}}$ 149°; Лит.: [971] 334-335

4437. **коричный альдегид** (3-фенилпропеналь, бета-фенилакролеин, циннамальдегид) желт. ж. $C_6H_5CH=CHCHO$; М 132,160; $T_{\text{пл}}$ -7,5°; $T_{\text{кип}}$ 251°; $T_{\text{разл}}$ 252°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0497 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 20 (128°); AD_{50} : 3350 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1045] 732-733, [1442] 472

4438. **коронен** светло-желт. игольчатые крист. $C_{24}H_{12}$; М 300,352; CAS 191-07-1; $T_{\text{пл}}$ 438-440°; $T_{\text{кип}}$ 525°; Раств.: вода: 0,0000001 (25°); Лит.: [627] 718, [231] 837-839, [331] 1210, [590] 511, [602] 112-118, [747] 266

4439. **кортизона ацетат** (прегнен-4-диол-17альфа,21-триона-3,11,20 ацетат) бел. крист. $C_{23}H_{30}O_6$; М 402,480; CAS 50-04-4; $T_{\text{пл}}$ 240°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 0,002 (25°), хлф.: л.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [331] 1184, [379] 437, [1412] 620-624

4440. **кофеин** (1,3,7-триметилксантин, caffeine, теин) бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_8H_{10}N_4O_2$; М 194,200; CAS 58-08-2; $T_{\text{пл}}$ 235-237°; $T_{\text{кип}}$ 384°; $T_{\text{возг}}$ 180°; $T_{\text{разл}}$ 384°; Раств.: анилин: 29,4 (30,5°), ацетон: 2,32 (30,5°), бензальдегид: 13,1 (30,5°), бензол: 0,9 (18°), 1,16 (25°), 1,23 (30,5°), 5,29 (80,1°), вода: 0,7548 (0°), 1,35 (16°), 2,1 (25°), 2,583 (30°), 4,4 (40°), 27,33 (85°), 45,5 (90°), 50 (100°), эф.: 0,12 (18°), 0,27 (25°), 0,3 (34,6°), метанол: 1,14 (25°), петр.эф.: м.р., пиридин: 34,39 (20°), сероуглерод: 0,06 (17°), тетрахлорметан: 0,09 (18°), 0,26 (20°), 0,7 (76,8°), толуол: 0,58 (25°), трихлорэтилен: 0,75 (15°), хлф.: 14,2 (20°), 15,62 (61,2°), этанол: 1,87 (25°), 5,85 (60°), этилацетат: 1,14 (20°); Пл.: 1,23 (19°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = 0,6 (25°, вода, азот в 9 положении

нии); ΔD_{50} : 192 (крысы, п/о), 105 (крысы, в/в), 127 (мышь, п/о), 62 (мышь, в/в), 140 (собаки, п/о); Лит.: [476] 198-199, [744] 146, [1039] 502, [1040] 1520-1521, [1447] 280, [75] 1.136, [223] 316, [291] 610-614, [331] 499-500, [379] 398, [464] 321, 325, [555] 126-130, [594] 277-279, [664] 462-470, [665] 166, [675] 440-441, [900] 153, [1053] 133-151; Синт.: [416] 632

4441. **кофеина гидрат** $C_8H_{12}N_4O_3$; М 212,206; $T_{\text{раза}}$ 100°; Раств.: вода: 0,6 (0°), 1,46 (20°), 4,64 (40°); Лит.: [764] 429, [664] 463

4442. **15-краун-5** бц. вязкая ж. $(CH_2CH_2O)_5$; М 220,270; $T_{\text{пл}}$ -32,4°; ПЛ.: 1,113 (20,3°, к в.4, ж.); ΔD_{50} : 1020 (мышь, п/о); Лит.: [762] 924, [1480] 34-36, 341

4443. **18-краун-6** бц. крист. $(CH_2CH_2O)_6$; М 264,320; CAS 17455-13-9; $T_{\text{пл}}$ 34-42°; $T_{\text{кип}}$ 116°; Раств.: ацетон: 100 (21°), бензол: 100 (22°), диоксан: 100 (22°), хлф.: 100 (25°); ΔD_{50} : 830 (крысы, в/б), 525 (крысы, в/ж), 540-705 (мышь, п/о), 464 (мышь, в/б); Лит.: [99] 61, [1133] 47, [1239] 494, [1480] 34-53, 341; Синт.: [1528] 193

4444. **(18-краун-6)калия натрид** $[(CH_2CH_2O)_6K]Na$; М 326,403; $T_{\text{пл}}$ 38°; Лит.: [316] 3845

4445. **(18-краун-6)калия озонид** $[(CH_2CH_2O)_6K]O_3$; М 351,412; $T_{\text{раза}}$ 19°; Лит.: [252] 12

4446. **18-краун-6-никеля нитрат дигидрат** зелен. игольчатые крист. $[Ni(CH_2O)_6](NO_3)_2 \cdot 2H_2O$; М 398,890; $T_{\text{пл}}$ 116°; Лит.: [1480] 121

4447. **(18-краун-6)рубидия натрид** $[(CH_2CH_2O)_6Rb]Na$; М 372,773; $T_{\text{пл}}$ 66°; Лит.: [316] 3845

4448. **(18-краун-6)рубидия озонид** $[(CH_2CH_2O)_6Rb]O_3$; М 397,781; $T_{\text{раза}}$ 34°; Лит.: [252] 12

4449. **(18-краун-6)цезия натрид** $[(CH_2CH_2O)_6Cs]Na$; М 420,211; $T_{\text{пл}}$ 38°; Лит.: [316] 3845

4450. **(18-краун-6)цезия озонид** $[(CH_2CH_2O)_6Cs]O_3$; М 445,219; $T_{\text{раза}}$ 30°; Лит.: [252] 12

4451. **креатинин** (2-имино-1-метил-4-оксоимидазолидин, creatinine) $C_4H_7N_3O$; М 113,100; CAS 60-27-5; $T_{\text{пл}}$ 260°; $T_{\text{раза}}$ 260°; Раств.: вода: 8,7 (16°), этанол: 1,24 (16°); pK_{BH^+} (1) = 4,8 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 9,2 (25°, вода); Лит.: [77] 575, [22] 524, [332] 108, [522] 27; Синт.: [999] 230-232

4452. **креатинина пикрат** светло-желт. игольчатые крист. $C_{10}H_{10}N_6O_8$; М 342,220; $T_{\text{пл}}$ 220-221°; Раств.: вода: 0,182 (21°), 1,597 (92°); Лит.: [77] 575, [291] 667; Синт.: [999] 231-232

4453. **кремневоольфрамвая кислота** $H_4SiW_{12}O_{40} \cdot 7H_2O$; М 3004,280; $T_{\text{разл}}$ 370°; $pK_a(1) = 5$ (25°, уксусная кислота); $pK_a(1) = 2$ (25°, ацетон); $pK_a(2) = 3,6$ (25°, ацетон); $pK_a(3) = 5,3$ (25°, ацетон); Лит.: [1313] 1424, [1342] 483; Синт.: [741] 127-128

4454. **кремнемолибденовая кислота** $H_4SiMo_{12}O_{40} \cdot 6H_2O$; М 1931,470; $T_{\text{разл}}$ 200-370°; $pK_a(1) = 4,8$ (25°, уксусная кислота); $pK_a(1) = 2,1$ (25°, ацетон); $pK_a(2) = 3,9$ (25°, ацетон); $pK_a(3) = 5,9$ (25°, ацетон); Лит.: [1313] 1420, [1342] 483; Синт.: [741] 124-125

4455. **кремний аморфный** коричневл. кубические крист. Si; М 28,090; $T_{\text{кип}}$ 3300°; Пл.: 2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 74

4456. **кремний кристаллический** (silicon) темно-сер. кубические крист. Si; М 28,090; $T_{\text{пл}}$ 1420°; $T_{\text{кип}}$ 3300°; Раств.: вода: н.р., свинец: 0,024 (1250°), серебро: 9,22 (970°); Пл.: 2,33 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (1477°), 1 (1665°), 10 (1910°), 100 (2239°); Пов.нат.: 725 (1450°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 18,82 (т); C_p^0 : 20,04 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 49,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 355,6; ΔH_{298}^0 : 452 (г); S_{298}^0 : 167,9 (г); C_p^0 : 22,3 (г); Лит.: [289] 1487, [479] 310-316, [490] 51, [734] 583, 586-587, [900] 74

4457. **кремния бромид** (кремний четырехбромистый) бц. ж. $SiBr_4$; М 347,720; $T_{\text{пл}}$ 5,4°; $T_{\text{кип}}$ 152,6°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,814 (20°, г/см³, ж.); n 1,579 (16°); ΔH_{298}^0 : -461 (ж); ΔH_{298}^0 : -420 (г); S_{298}^0 : 377 (г); C_p^0 : 97,1 (г); Лит.: [1045] 102-103, [535] 144-145, [734] 600

4458. **кремния гидросульфид-трихлорид** бц. ж. $SiCl_3SH$; М 167,517; $T_{\text{кип}}$ 96°; Лит.: [734] 602

4459. **кремния дибромид-сульфид** $SiSBr_2$; М 219,958; $T_{\text{пл}}$ 93°; Лит.: [734] 602

4460. **кремния дифторид-дихлорид** бц. г. SiF_2Cl_2 ; М 136,988; $T_{\text{пл}}$ -139,7°; $T_{\text{кип}}$ -32,2°; Лит.: [655] 168

4461. **кремния изотиоцианат** (кремния роданид) бц. крист. $Si(NCS)_4$; М 260,415; $T_{\text{пл}}$ 146°; $T_{\text{кип}}$ 313°; Лит.: [734] 600

4462. **кремния изоцианат** бел. $Si(NCO)_4$; М 196,153; $T_{\text{пл}}$ 26°; $T_{\text{кип}}$ 186°; Лит.: [655] 170, [734] 525

4463. **кремния иодид** бц. крист. SiI_4 ; М 535,703; $T_{\text{пл}}$ 120,5°; $T_{\text{кип}}$ 287,5°; Раств.: сероуглерод: 2,2 (27°); Лит.: [996] 204, [289] 1488, [734] 600

4464. **кремния карбид** (карборунд) бц. кубические крист. SiC ; М 40,100; $T_{\text{пл}}$ 2830°; $T_{\text{разл}}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,22 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -66,1 (т); ΔG_{298}^0 : -63,7 (т); S_{298}^0 : 16,61 (т); C_p^0 : 26,86 (т); Лит.: [1442] 519, [1517] 214-215, [479] 317, [734] 592, [900] 74

4465. **кремния нитрид** бц. гексагональные крист. Si_3N_4 ; М 140,280; $T_{\text{пл}}$ 1900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -750 (г); ΔG_{298}^0 : -647,7 (г); S_{298}^0 : 95,4 (г); C_p^0 : 99,87 (г); Лит.: [734] 591, [900] 74, [1341] 311-329

4466. **кремния(II) оксид** бц. кубические крист. SiO ; М 44,090; $T_{\text{кип}}$ 1880°; ΔH_{298}^0 : -103 (г); S_{298}^0 : 211,5 (г); C_p^0 : 29,9 (г); Лит.: [535] 144-145, [655] 170

4467. **кремния оксид гексагональная форма** (кварц, кремнезем, кремния двуокись, кремния диоксид) бц. гексагональные крист. SiO_2 ; М 60,080; $T_{\text{пл}}$ 1610°; $T_{\text{кип}}$ 2950°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,651 (0°, г/см³, т.); n 1,54425 (18°, no), 1,55335 (18°, ne); ДП: 4,6 (20°); ΔH_{298}^0 : -910,9 (г); ΔG_{298}^0 : -856,7 (г); S_{298}^0 : 41,84 (г); C_p^0 : 44,43 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пла}}$: 8,54; Лит.: [440] 277-288, [1044] 960, [1395] 775, [1442] 517-518, [289] 1488, [1014], [1015], [498] 48, [734] 588-589, [900] 74

4468. **кремния сульфид** бел. крист. SiS_2 ; М 92,220; $T_{\text{пла}}$ 1090°; $T_{\text{возг}}$ 1250°; ΔH_{298}^0 : -207,5 (г); Лит.: [479] 338, [734] 594

4469. **кремния теллурид** черн. гексагональные крист. Si_2Te_3 ; М 438,970; $T_{\text{пла}}$ 892°; Лит.: [1444] 516

4470. **кремния тетраацетат** бц. крист. $(\text{CH}_3\text{COO})_4\text{Si}$; М 264,262; $T_{\text{пла}}$ 110°; $T_{\text{ваза}}$ 160°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: реаг.; Лит.: [734] 602

4471. **кремния трифторид-хлорид** бц. г. SiF_3Cl ; М 120,534; $T_{\text{пла}}$ -142°; $T_{\text{кип}}$ -70°; Лит.: [655] 168

4472. **кремния фосфид** светло-желт. ромбические крист. SiP ; М 59,059; $T_{\text{пла}}$ 1170°; Разл. на: кремний кристаллический, фосфор белый; Лит.: [1445] 133, [415] 103, [734] 592

4473. **кремния фторид** (кремния тетрафторид) бц. г. SiF_4 ; М 104,080; $T_{\text{возг}}$ -95,2°; Раств.: вода: реаг., фтороводород: н.р.; Пл.: 0,004684 (0°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-144°), 10 (-131°), 100 (-144°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -1614,9 (г); ΔG_{298}^0 : -1572,5 (г); S_{298}^0 : 282 (г); C_p^0 : 73,6 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пла}}$: 9,38; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 15,36; $\Delta\text{H}_{\text{возг}}$: 5,91; $T_{\text{крит}}$: -14,15; $\text{Пл}_{\text{крит}}$: 3,715; Лит.: [1405] 96-97, [289] 1487, [734] 585-586, [900] 75, [1245] 1186-1206

4474. **кремния фторид - триметиламин (1/1)** $\text{SiF}_4 \cdot (\text{CH}_3)_3\text{N}$; М 163,189; $T_{\text{возг}}$ 63°; Лит.: [734] 601

4475. **кремния фторид - триметиламин (1/2)** $\text{SiF}_4 \cdot 2(\text{CH}_3)_3\text{N}$; М 222,300; $T_{\text{возг}}$ 63°; Лит.: [734] 601

4476. **кремния фторид-трихлорид** бц. г. SiFCl_3 ; М 153,443; $T_{\text{пла}}$ -120,8°; $T_{\text{кип}}$ 12,2°; Лит.: [655] 168

4477. **кремния хлорид** (кремния тетрагидрохлорид) бц. ж. SiCl_4 ; М 169,900; $T_{\text{пл}} -68,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 57^\circ$; Раств.: вода: реакт., хлор жидкий: 40,45 (0°); Пл.: 1,48 (20°, г/см³, ж.); $n 1,412$ (20°); Давл. паров: 1 (-63,4°), 10 (-34,6°), 100 (5,3°); ДП: 2,4 (16°); Дип.: 0 (20°); Пов.нат.: 19,71 (20°); Ск.зв.: 766,2 (30°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -687,8 (ж); S_{298}^0 : 239,7 (ж); C_p^0 : 145,3 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,71; $\Delta H_{\text{кип}}$: 28,62; ΔH_{298}^0 : -657,5 (г); ΔG_{298}^0 : -617,6 (г); S_{298}^0 : 331 (г); C_p^0 : 90,4 (г); $T_{\text{крит}}$: 233; $P_{\text{крит}}$: 3,75; $\text{Пл}_{\text{крит}}$: 0,584; Лит.: [440] 302-303, [1445] 280, [289] 1487, [357] 73-74, [498] 49, [734] 600, [900] 75, [1523] 530-543

4478. **кремния цианат** бел. $\text{Si}(\text{OCN})_4$; М 196,153; $T_{\text{пл}} 35^\circ$; $T_{\text{кип}} 245^\circ$; Лит.: [655] 170, [734] 525

4479. **криптан-222** $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2)_3\text{N}$; М 376,490; $T_{\text{пл}} 68-69^\circ$; Лит.: [1528] 211-212; Синт.: [1528] 211-212

4480. **(криптан-222)натрия натрид** золотист. гексагональные крист. $[\text{Na}(\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2)_3\text{N})]\text{Na}$; М 422,470; $T_{\text{разл}} 83^\circ$; Разл. на: натрий; Лит.: [308] 12, [493] 44, [1480] 183-185

4481. **(криптан-222)натрия электрид** син. крист. $[\text{Na}(\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2)_3\text{N})]e$; М 399,480; $T_{\text{разл}} 40^\circ$; Разл. на: (криптан-222)натрия натрид; Лит.: [308] 11, [493] 44

4482. **(криптан-222)рубидия натрид** $[\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2)_3\text{NRb}]\text{Na}$; М 484,946; $T_{\text{пл}} 50^\circ$; Лит.: [316] 3845

4483. **(криптан-322)цезия натрид** крист. $[\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2)_2(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2)\text{NCs}]\text{Na}$; М 576,436; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [128] 1968

4484. **криптон** (krypton) бц. г. Kr; М 83,800; $T_{\text{пл}} -157,37^\circ$; $T_{\text{кип}} -153,22^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,041 (0°), 0,022 (25°), 0,017 (50°), этанол: р.; Пл.: 2,155 (-153,2°, г/см³, ж.), 0,003708 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-198,3°), 10 (-187,2°), 100 (-172,4°); ДП: 1,000768 (25°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 163,97 (г); C_p^0 : 20,79 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 1,64; $\Delta H_{\text{кип}}$: 9,05; $T_{\text{крит}}$: -63,77; $P_{\text{крит}}$: 5,5; $\text{Пл}_{\text{крит}}$: 0,908; Лит.: [443] 537, [1442] 523, [289] 886, [490] 51, [900] 25, 75

4485. **криптона бис-пентафтортеллуриксид** $\text{Kr}(\text{OTeF}_5)_2$; М 560,980; $T_{\text{разл}} -78^\circ$; Лит.: [146] 58

4486. **криптона дифторид** бц. тетрагональные крист. KrF_2 ; М 121,800; $T_{\text{возг}} -30^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Раств.: пентафторид брома: 81 (20°), фтороводород: 195 (20°); Пл.: 3,3 (-73°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (-15,5°), 30 (0°), 73 (15°); $\Delta H_{\text{возг}}$: 37; ΔH_{298}^0 : 60,2 (г); S_{298}^0 : 253,6 (г); C_p^0 : 54,2 (г); ΔH_{298}^0 : 15,5 (г); Лит.: [1069] 152, [1442]

523-524, [106] 428, [110] 501, [146] 59-60, [190] 5924, [900] 75, [1033] 233, [1243] 2167, 2176-2179

4487. **криптона дифторид - ксенона гексафторид (1/1)** $\text{KrF}_2 \cdot \text{XeF}_6$; М 367,080; $T_{\text{пл}}$ 40°; Давл. паров: 11 (20°); Лит.: [586] 490, [1243] 2177

4488. **криптон гексагидрат** $\text{Kr} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 191,890; $T_{\text{разл}}$ -27,8°; Лит.: [740] 24

4489. **кристаллический фиолетовый** (кристаллвиолет) темно-зелен. крист. $\text{C}_{25}\text{H}_{30}\text{ClN}_3$; М 407,980; $T_{\text{разл}}$ 215°; Лит.: [439] 517, [1442] 533

4490. **кристобалит** (кремния диоксид) бц. тетрагональные крист. SiO_2 ; М 60,080; $T_{\text{пл}}$ 1730°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -908,3 (т); ΔG_{298}^0 : -854,2 (т); S_{298}^0 : 42,7 (т); C_p^0 : 44,18 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 7,7; Лит.: [900] 74

4491. **кроконовая кислота** желт. крист. $(\text{O}=\text{C})_3(\text{COH})_2$; М 142,066; $T_{\text{разл}}$ 150°; $\text{pK}_a(1) = 0,7$ (25°, вода); Лит.: [778], [971] 428-429, [1443] 366

4492. **транс-котоновая кислота** (транс-2-бутеновая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 86,089; $T_{\text{пл}}$ 71,4-71,7°; $T_{\text{кип}}$ 184,7°; Раств.: вода: 8,6 (25°), 39,6 (40°); $\text{pK}_a(1) = 4,7$ (25°, вода); Лит.: [1045] 740-741, [1046] 89, [291] 221-222, [332] 95

4493. **цис-котоновая кислота** (аллокотоновая кислота, жидкая котоновая кислота, изокотоновая кислота, цис-бета-метилакриловая кислота) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$; М 86,089; $T_{\text{пл}}$ 14,4-15,5°; $T_{\text{кип}}$ 169-169,3°; $\text{pK}_a(1) = 4,38$ (25°, вода); Лит.: [1045] 682-683, [1046] 89

4494. **ксантгидрол** (xanthidrol) $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}_2$; М 198,217; $T_{\text{пл}}$ 123°; Лит.: [81] 676; Синт.: [999] 234-236

4495. **ксантен** (дибензопиран) $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}$; М 182,218; $T_{\text{пл}}$ 100,5°; $T_{\text{кип}}$ 315°; Лит.: [81] 674, [1447] 289

4496. **ксантон** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{O}_2$; М 196,201; $T_{\text{пл}}$ 177°; $T_{\text{кип}}$ 351°; Раств.: тетрахлорметан: 0,96 (20°), хлф.: 11,24 (20°); Лит.: [81] 674-675, [453] 321-335, [762] 770, [291] 719; Синт.: [999] 236-237

4497. **ксенон** (xenon) бц. г. Хе; М 131,300; $T_{\text{пл}}$ -111,85°; $T_{\text{кип}}$ -108,12°; Раств.: бензол: р., вода: 0,141 (0°), 0,07 (25°), 0,049 (50°), 0,042 (80°), этанол: р.; Пл.: 3,52 (-109°, г/см³, ж.), 0,00585 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-168°), 10 (-152,9°), 100 (-132,9°); ДП: 1,00124 (25°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 169,57 (г); C_p^0 :

20,79 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,3; $\Delta H_{\text{кип}}$: 12,64; $T_{\text{крит}}$: 16,59; $P_{\text{крит}}$: 5,84; $P_{\text{л}}$: 1,099; Лит.: [440] 9, [1442] 548-549, [1517] 248-249, [75] 3.58, [106] 422, [289] 1569, [490] 51, [734] 46, [900] 25, 75, [1176] 501-507, [1243] 2186

4498. **ксенона(II) бис(дифторсульфурил)имид** $\text{Xe}(\text{N}(\text{SO}_2\text{F})_2)_2$; М 491,555; $T_{\text{разл}}$ 0°; Лит.: [1359] 279

4499. **ксенона бис(пентафторселеноксид)** $\text{Xe}(\text{OSeF}_5)_2$; М 511,196; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [480] 126

4500. **ксенона бис(пентафтортеллуроксид)** бц. ромбические крист. $\text{Xe}(\text{OTeF}_5)_2$; М 608,476; $T_{\text{пл}}$ 36°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [734] 364, [1243] 2172

4501. **ксенона(III) бис(фторсульфонат)** моноклинные крист. $\text{Xe}(\text{SO}_3\text{F})_2$; М 329,420; $T_{\text{пл}}$ 43-45°; $T_{\text{разл}}$ 45°; Лит.: [1243] 2172

4502. **ксенона гексакис(пентафтортеллуроксид)** $\text{Xe}(\text{OTeF}_5)_6$; М 1562,840; $T_{\text{разл}}$ -20°; Разл. на: ксенона тетра-кис(пентафтортеллуроксид); Лит.: [1359] 264

4503. **ксенона гексафторид** бц. моноклинные крист. XeF_6 ; М 245,290; $T_{\text{пл}}$ 49,48°; $T_{\text{кип}}$ 75,65°; Раств.: вода: реаг., пентафторид брома: 269,8 (25°), фтороводород: 211 (20°); Пл.: 3,41 (20°, г/см³, т.), 3,23 (50,4°, г/см³, ж.); Давл. паров: 30 (25°); ДП: 4,1 (55°); ΔH_{298}^0 : -277,2 (г); S_{298}^0 : 387,242 (г); C_p^0 : 131,168 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 5,74; $\Delta H_{\text{возг}}$: 60,8; Лит.: [1442] 549, [106] 427-428, [734] 244, [900] 75, [1191] 982-984, [1196] 2237, [1243] 2155-2159, 2167, [1376] 48

4504. **ксенона(VI) диоксид-дифторид** бц. крист. XeO_2F_2 ; М 201,290; $T_{\text{пл}}$ 31°; $T_{\text{разл}}$ 25°; ΔH_{298}^0 : 257,27 (г); Лит.: [1069] 162, [586] 490, [734] 245, [1243] 2168

4505. **ксенона дифторбор-фторид** FXeBF_2 ; М 199,099; $T_{\text{разл}}$ -30°; Разл. на: ксенон, бора фторид; Лит.: [1359] 264

4506. **ксенона дифторид** бц. тетрагональные крист. XeF_2 ; М 169,300; $T_{\text{пл}}$ 129,03°; $T_{\text{кип}}$ 155°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: ксенона тетрафторид, ксенон; Раств.: азота оксид-фторид - фтороводород (1/3): 1085 (16,8°), аммиак жидкий: н.р., ацетонитрил: 21,5 (0°), 41 (21°), вода: 2,5 (0°), гексафторид вольфрама: м.р., ДМСО: р., диоксид серы: р., пентафторид брома: 189,6 (20°), пентафторид иода: 153,8, пиридин: р., трифторид брома: р., фтороводород: 108 (-2°), 167,3 (30°); Пл.: 4,32 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 3,8 (25°), 318 (100°); ΔH_{298}^0 : -176 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 16,8; $\Delta H_{\text{возг}}$: 50,6; ΔH_{298}^0 : -107,5 (г); S_{298}^0 : 259,403 (г); C_p^0 : 54,108 (г); $T_{\text{крит}}$: 358; $P_{\text{крит}}$: 9,3; $P_{\text{л}}$: 1,14; Лит.: [1442] 549, [586] 490, [654] 224-225,

[734] 243-244, [900] 75, [1033] 227-228, [1191] 970-974, [1243] 2148-2154, 2167, [1359] 262-298

4507. **ксенона дифторид - иода пентафторид (1/1)** тетрагональные крист. $\text{XeF}_2 \cdot \text{IF}_5$; M 391,190; $T_{\text{пл}}$ 102°; Лит.: [1243] 2166

4508. **ксенона дифторид - ксенона оксид-тетрафторид (1/1)** тетрагональные крист. $\text{XeF}_2 \cdot \text{XeOF}_4$; M 392,580; $T_{\text{пл}}$ 29°; Лит.: [1243] 2166

4509. **ксенона дифторид - осмия пентафторид (1/1)** $\text{XeF}_2 \cdot \text{OsF}_5$; M 454,510; $T_{\text{разл}}$ 20°; Лит.: [1243] 2160

4510. **ксенона дифторид - урана гексафторид (1/1)** $\text{XeF}_2 \cdot \text{UF}_6$; M 521,309; $T_{\text{пл}}$ 120°; Лит.: [1243] 2160

4511. **ксенона(VI) оксид** (ксенона триоксид) бц. крист. XeO_3 ; M 179,300; $T_{\text{разл}}$ 40°; $pK_a(1) = 10,5$ (25°, вода, для H_2XeO_4); ΔH_{298}^0 : 401,6 (г); S_{298}^0 : 289 (г); C_p^0 : 62,3 (г); Лит.: [1442] 548, [900] 75, [901] 148, [1191] 990-992, [1243] 2169-2170

4512. **ксенона(VIII) оксид** (ксенона тетраоксид) бц. г. XeO_4 ; M 195,290; $T_{\text{пл}}$ -35,8°; $T_{\text{разл}}$ 0°; Разл. на: ксенон, кислород; Давл. паров: 3 (-35°); $pK_a(3) = 10,5$ (25°, вода, для H_4XeO_6); ΔH_{298}^0 : 642 (г); Лит.: [778], [1442] 548, [656] 282, [734] 245

4513. **ксенона(IV) оксид-дифторид** XeOF_2 ; M 185,289; $T_{\text{пл}}$ 90°; $T_{\text{кип}}$ 115°; Лит.: [586] 490, [734] 244

4514. **ксенона(VI) оксид-тетрафторид** (ксенона оксите-трафторид) бц. ж. XeOF_4 ; M 223,290; $T_{\text{пл}}$ -46°; $T_{\text{кип}}$ 102°; Пл.: 3,11 (22,5°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -11,458 (г); Лит.: [1069] 164, [734] 244, [1191] 987-990, [1243] 2163, 2167-2168

4515. **ксенона(VI) оксид-тетрафторид - ванадия пентафторид (2/1)** ж. $\text{VF}_5 \cdot 2\text{XeOF}_4$; M 592,506; $T_{\text{пл}}$ -37°; Лит.: [734] 485

4516. **ксенона(II) перхлорат** $\text{Xe}(\text{ClO}_4)_2$; M 330,190; $T_{\text{пл}}$ 0°; Лит.: [1243] 2172

4517. **ксенона тетракис(пентафтортеллуроксид)** желт. $\text{Xe}(\text{OTeF}_5)_4$; M 1085,660; $T_{\text{разл}}$ 70°; Разл. на: ксенона бис(пентафтортеллуроксид); Лит.: [106] 427, [1359] 264

4518. **ксенона тетракис(пентафтортеллуроксид)-оксид** $\text{OXe}(\text{OTeF}_5)_4$; M 1101,660; $T_{\text{разл}}$ -90°; Разл. на: ксенона бис(пентафтортеллуроксид); Лит.: [1359] 264

4519. **ксенона тетрафторид** бц. моноклинные крист. XeF_4 ; M 207,290; $T_{\text{пл}}$ 117,1°; $T_{\text{кип}}$ 146°; Раств.: азота оксид-фторид - фтороводород (1/3): р., вода: реаг., пентафторид иода: р., фтороводород: 3,7 (20°); Пл.: 4,04 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -252 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 16,3; $\Delta H_{\text{возг}}$: 63,6; ΔH_{298}^0 : -206,19 (г); S_{298}^0 : 323,981 (г); C_p^0 :

89,956 (г); $T_{\text{крит}}$: 339; $P_{\text{крит}}$: 7; $\rho_{\text{пл}}$: 1,1; Лит.: [1442] 549, [1517] 250, [106] 426-427, [734] 244, [900] 75, [1191] 974-982, [1196] 2237, [1243] 2154-2155, 2167

4520. **ксенона тетрафторид - нода пентафторид (1/1)**
 $\text{XeF}_4 \cdot \text{IF}_5$; M 429,183; $T_{\text{разл}}$ 92°; Лит.: [734] 278

4521. **ксенона(II) тетрафторхромундекафтордиантимо-нат** кремов. $\text{Xe}(\text{CrF}_4\text{Sb}_2\text{F}_{11})_2$; M 711,790; $T_{\text{пл}}$ 130°; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [63] 932

4522. **ксенона(II) трифторацетат** бледно-желт. $(\text{CF}_3\text{COO})_2\text{Xe}$; M 357,320; $T_{\text{разл}}$ 25°; Лит.: [1243] 2173

4523. **ксенон - вода (8/46)** (ксенона гидрат) $8\text{Xe} \cdot 46\text{H}_2\text{O}$; M 1879,050; $T_{\text{разл}}$ -3,4°; Лит.: [655] 187, [1214] 1113

4524. **ксилит** (xylitol) бц. крист. $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_3\text{CH}_2\text{OH}$; M 152,145; $T_{\text{пл}}$ 94°; $T_{\text{кип}}$ 216°; Раств.: 1-бутанол: 0,23 (20,01°), вода: 57,78 (20,12°), 60,3 (25,1°), 74,14 (50,09°), 76,1 (55,05°), гексаметилфосфаттриамид: р., ДМСО: р., ДМФА: р., диоксан: н.р., эф.: н.р., метанол: р., пиридин: р., серная кислота 100%: р., укс.: р., этанол: р.; ΔD_{50}^0 : 17300 (б. крысы, п/о), 12500 (б. мыши, п/о), 25000 (кролики, п/о); Лит.: [1442] 550, [218] 78, [332] 186, [590] 405, [635] 45-46, [1250] 106-137, [1503] 140

4525. **D-ксилоза** (d-xylose) бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$; M 150,140; $T_{\text{пл}}$ 145°; Раств.: вода: 117 (20°), эф.: т.р.; $pK_a(1) = 12,14$ (18°, вода); Лит.: [81] 685, [1045] 744-745, [332] 170; Синт.: [56]

4526. **кубан** бц. крист. C_8H_8 ; M 104,150; $T_{\text{пл}}$ 130°; $T_{\text{разл}}$ 230°; ΔH_{298}^0 : 541,8 (г); ΔH_{298}^0 : 622,1 (г); Лит.: [748] 587-588, [1017] 372-373, [1457] 17, [1463] 65, [1464] 10

4527. **кюри́й** (curium) серебристо-бел. мет. Cm; M 247,000; $T_{\text{пл}}$ 1340°; $T_{\text{кип}}$ 3267°; $\rho_{\text{пл}}$: 13,51 (25°, г/см³, т.); Лит.: [444] 216, [1448] 489-498, [480] 581

4528. **кюрия(III) бромид** бел. орторомбические крист. SmBr_3 ; M 486,712; $T_{\text{пл}}$ 625°; Лит.: [1448] 502, [480] 588

4529. **кюрия(III) оксалат декагидрат** бел. $\text{Sm}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; M 691,210; $T_{\text{разл}}$ 360°; Лит.: [655] 95

4530. **кюрия(III) оксид** темно-зелен. кубические крист. Sm_2O_3 ; M 541,998; $T_{\text{пл}}$ 2270°; Лит.: [1442] 560, [1448] 503, [480] 586, [655] 95, [735] 109

4531. **кюрия(IV) оксид** черн. SmO_2 ; M 278,999; $T_{\text{разл}}$ >380°; Разл. на: кюрия(III) оксид; Лит.: [655] 95

4532. **кюрия(III) фторид** бел. SmF_3 ; M 303,995; $T_{\text{пл}}$ 1406°; Лит.: [1448] 499, [480] 588, [655] 95, [735] 110

4533. **кюрия(III) хлорид** бел. гексагональные крист. SmCl_3 ; M 353,360; $T_{\text{пл}}$ 695°; ΔH^0_{298} : -974 (т); Лит.: [1448] 502, [480] 588

4534. **лантан** (lanthanum) серебристо-бел. гексагональные мет. La; M 138,910; $T_{\text{пл}}$ 920°; $T_{\text{кип}}$ 3950°; Раств.: вода: реак., ртуть: 0,0096 (25°); Пл.: 6,16 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (2156°), 10 (2474°), 100 (2387°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 57,3 (т); C^0_p : 27,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 6,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 413; ΔH^0_{298} : 430 (г); S^0_{298} : 182,3 (г); C^0_p : 22,8 (г); Лит.: [289] 887, [490] 51, [735] 72-73, [900] 75

4535. **лантана бромат нонагидрат** гексагональные крист. $\text{La}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 684,750; $T_{\text{пл}}$ 37,7°; Раств.: вода: 97,9 (0°), 149 (20°), 230,4 (35°), этанол: н.р.; Лит.: [289] 887, [535] 146-147

4536. **лантана бромид** LaBr_3 ; M 378,620; $T_{\text{пл}}$ 783°; $T_{\text{кип}}$ 1700°; Лит.: [535] 146-147

4537. **лантана вольфрамат** $\text{La}_2(\text{WO}_4)_3$; M 1021,324; $T_{\text{пл}}$ 1080°; Раств.: вода: 0,00117 (27°), 0,00236 (65°); Лит.: [1474] 27, [289] 896

4538. **лантана гексаборид** пурпурн. кубические крист. LaB_6 ; M 203,770; $T_{\text{пл}}$ 2715°; Пл.: 2,61 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -130 (т); S^0_{298} : 83,2 (т); C^0_p : 96,9 (т); Лит.: [535] 146-147, [735] 77, [1309] 3-28

4539. **лантана гидрид** черн. кубические крист. LaH_3 ; M 141,930; $T_{\text{раза}}$ 600-800°; Пл.: 5,83 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 104-105, [655] 124

4540. **лантана гидроксид** $\text{La}(\text{OH})_3$; M 189,930; $T_{\text{раза}}$ 390°; $\rho_{\text{к}_b}$ (3) = 3,3 (25°, вода); Лит.: [1046] 81, [1490] 78-79

4541. **лантана гипофосфит** $\text{La}(\text{H}_2\text{PO}_2)_3$; M 333,870; $T_{\text{раза}}$ 300-350°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1023] 224, [1247] 2163

4542. **лантана дикарбид** желт. тетрагональные крист. LaC_2 ; M 162,930; $T_{\text{пл}}$ 2360°; Пл.: 5,02 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -79 (т); S^0_{298} : 72,6 (т); Лит.: [1045] 106-107, [1442] 316, [735] 77

4543. **лантана диселенид** LaSe_2 ; M 296,825; $T_{\text{раза}}$ 1240°; Лит.: [974] 176

4544. **лантана дисилицид** тетрагональные крист. LaSi_2 ; M 195,076; $T_{\text{пл}}$ 1520°; Лит.: [1444] 346, [1167] 1478-1495

4545. **лантана дититанат** бел. $\text{La}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; M 485,540; $T_{\text{пл}}$ 1650°; Лит.: [1271] 435

4546. **лантана иодид** сер. ромбические крист. LaI_3 ; M 519,620; $T_{\text{пл}}$ 779°; $T_{\text{кип}}$ 1580°; Лит.: [535] 146-147

4547. **лантана купрат(II)** La_2CuO_4 ; M 405,355; $T_{\text{пл}}$ 1330°; Лит.: [883] 42

4548. **лантана метаниобат** $\text{La}(\text{NbO}_3)_3$; M 561,620; $T_{\text{пл}}$ 1460°; Лит.: [1258] 437

4549. **лантана молибдат** моноклинные крист. $\text{La}_2(\text{MoO}_4)_3$; М 757,620; $T_{\text{пл}} 1015^\circ$; Раств.: вода: 0,0018 (25°), 0,0033 (85°); ΔH_{298}^0 : -4324 (т); S_{298}^0 : 390 (т); C_p^0 : 329 (т); Лит.: [535] 146-147, [589] 116

4550. **лантана нитрат** бел. $\text{La}(\text{NO}_3)_3$; М 324,920; $T_{\text{разл}} 780^\circ$; Лит.: [655] 124, [735] 75

4551. **лантана нитрат гексагидрат альфа-форма** бц. триклинные крист. $\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 433,020; $T_{\text{пл}} 40^\circ$; $T_{\text{разл}} 126^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 151,1 (25°), этанол: л.р.; ΔD_{50} : 850 (б. мыши, п/о); Лит.: [1045] 104-105, [289] 892-893

4552. **лантана нитрат гексагидрат бета-форма** бц. триклинные крист. $\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 433,020; $T_{\text{пл}} 65,4^\circ$; $T_{\text{разл}} 126^\circ$; Раств.: ацетон: р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 104-105, [289] 892-893

4553. **лантана нитрид** LaN ; М 152,912; $T_{\text{пл}} 2550^\circ$; Лит.: [974] 173

4554. **лантана нитрит** $\text{La}(\text{NO}_2)_3$; М 276,920; $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Лит.: [302] 163

4555. **лантана оксалат декагидрат** бел. $\text{La}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 722,021; $T_{\text{разл}} >600^\circ$; Лит.: [655] 124

4556. **лантана оксид** бц. тригональные крист. La_2O_3 ; М 325,810; $T_{\text{пл}} 2320^\circ$; $T_{\text{кип}} 4200^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0000405 (18°), реаг. (100°), этанол: р.; Пл.: 6,51 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1793,1 (т); ΔG_{298}^0 : -1705,8 (т); S_{298}^0 : 128,4 (т); C_p^0 : 107,95 (т); Лит.: [289] 894, [480] 288, [900] 76

4557. **лантана ортоалюминат** бел. LaAlO_3 ; М 213,885; $T_{\text{пл}} 2383^\circ$; Лит.: [655] 124

4558. **лантана ортониобат** LaNbO_4 ; М 295,810; $T_{\text{пл}} 1620^\circ$; Лит.: [1258] 437

4559. **лантана ортотанталат** LaTaO_4 ; М 383,850; $T_{\text{пл}} 1860^\circ$; Лит.: [1258] 438

4560. **лантана ортохромит** темно-зелен. LaCrO_3 ; М 238,900; $T_{\text{пл}} 2510^\circ$; Лит.: [655] 124

4561. **лантана перренат тригидрат** моноклинные крист. $\text{La}(\text{ReO}_4)_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 943,565; $T_{\text{разл}} 30^\circ$; Лит.: [976] 242

4562. **лантана селенат** бел. $\text{La}_2(\text{SeO}_4)_3$; М 706,684; $T_{\text{разл}} 1000^\circ$; Лит.: [1024] 176-178, [655] 125

4563. **лантана селенат пентагидрат** бел. $\text{La}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 796,760; $T_{\text{разл}} 180-200^\circ$; Лит.: [655] 125

4564. **лантана селенид** La_2Se_3 ; М 514,691; $T_{\text{разл}} 1640^\circ$; Лит.: [974] 176

4565. **лантана(II) селенид** LaSe ; М 217,865; $T_{\text{пл}} 1980^\circ$; Лит.: [974] 176

4566. **лантана сульфат** бц. пор. $\text{La}_2(\text{SO}_4)_3$; М 565,980; $T_{\text{раза}}$ 1150°; Раств.: вода: 3 (0°), 2,6 (14°), 2,14 (25°), 1,9 (30°), 1,5 (50°), 0,96 (75°), 0,69 (100°), эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,6 (15°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3932,1 (т); ΔG^0_{298} : -3598,2 (т); C_p^0 : 280 (т); ΔD_{50} : 1450 (б. мыши, п/о); Лит.: [900] 76

4567. **лантана сульфат нонагидрат** бел. $\text{La}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 728,136; $T_{\text{раза}}$ 600°; Лит.: [655] 125

4568. **лантана сульфид** желтовато-красн. ромбические крист. La_2S_3 ; М 374,006; $T_{\text{пла}}$ 2080°; ΔH^0_{298} : -1184 (т); S^0_{298} : 165 (т); C_p^0 : 120,9 (т); Лит.: [535] 146-147, [735] 76

4569. **лантана тетраборид** LaB_4 ; М 182,149; $T_{\text{пла}}$ 1800°; Лит.: [974] 170

4570. **лантана фторид** бц. гексагональные крист. LaF_3 ; М 195,900; $T_{\text{пла}}$ 1430°; $T_{\text{кип}}$ 2330°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -1732 (т); S^0_{298} : 100 (т); C_p^0 : 99,6 (т); Лит.: [900] 76

4571. **лантана хлорид** бц. гексагональные крист. LaCl_3 ; М 245,260; $T_{\text{пла}}$ 855°; $T_{\text{кип}}$ 1750°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 92,8 (0°), 94 (10°), 97,2 (25°), 108,1 (50°), 170,3 (92°), эф.: н.р., пиридин: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,84 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1070,7 (т); ΔG^0_{298} : -1028,8 (т); S^0_{298} : 144,3 (т); ΔH^0_{298} : -741 (т); S^0_{298} : 364 (т); C_p^0 : 79 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пла}}$: 54,4; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 209; Лит.: [900] 76

4572. **лантана хлорид гептагидрат** бц. триклинные крист. $\text{LaCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 371,370; $T_{\text{пла}}$ 94°; $T_{\text{раза}}$ 94°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; ΔH^0_{298} : -3178,6 (т); S^0_{298} : 462 (т); C_p^0 : 429 (т); Лит.: [535] 146-147

4573. **альфа-латротоксин** $\text{C}_{6987}\text{H}_{11041}\text{N}_{1879}\text{O}_{2144}\text{S}_{37}$; М 156855,141; $T_{\text{раза}}$ 60°; ΔD_{50} : 0,04 (мыши, в/м), 0,045 (мыши, в/б); Лит.: [1445] 523, [277] 233-235, [563] 129, [1150] 245-250

4574. **леваллорфан** $\text{C}_{19}\text{H}_{25}\text{NO}$; М 283,408; CAS 152-02-3; $T_{\text{пла}}$ 180-182°; ΔD_{50} : 949 (крысы, п/о); Лит.: [42] 195, [223] 1155-1156

4575. **левомицетин** (alficetin, chloramphenicol, chloromycetin, d(-)-трео-1-(4-нитрофенил)-2-дихлорацетиламино-1,3-пропандиол, leukomycin, хлорамфеникол, хлороцид) бц. игольчатые крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_5$; М 323,130; CAS 56-75-7; $T_{\text{пла}}$ 150-151,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: пл.р., 1-бутанол: х.р., ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: 0,2494 (25°), эф.: х.р., метанол: х.р., петр.эф.: н.р., пропиленгликоль: х.р., тетрахлорметан: н.р., толуол: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р., этилацетат: р.; ΔD_{50} : 2500 (крысы, п/о), 171 (крысы, в/в), 1500 (мыши, п/о), 110 (мыши, в/в); Лит.: [62] 443-444, [476] 391-392, [634] 277, [955] 195-

196, [223] 424-426, [331] 733, [379] 520, [412] 667-669, [464] 366-369, [531] 266-269, [671] 278, [674] 429-432, [812] 418-424, [887] 542-551, [951] 56, [1412] 700-704

4576. **l-лейцин** (l-альфа-аминоизокапроновая кислота) бц. гексагональные крист. (р.п. вода) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 131,180; $T_{\text{пл}}$ 294°; $T_{\text{разл}}$ 295°; Раств.: вода: 2,22 (0°), 2,44 (25°), 2,81 (50°), 5,34 (100°), эф.: н.р., укс.: 10,3 (20°), этанол: 0,072 (17°); Пл.: 1,293 (18°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = 2,33 (25°, вода); pK_{a} (1) = 9,6 (25°, вода); Лит.: [291] 453-456, [331] 316, [900] 156, [1149] 299

4577. **диаконитин** $\text{C}_{27}\text{H}_{34}\text{N}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 518,599; $T_{\text{пл}}$ 113°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., петр.эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 756-757

4578. **лидокаин** (N-(2-диэтиламинометилкарбонил)-2,6-диметиланилина гидрохлорида моногидрат, ксикаин) бел. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHCOCH}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 288,814; $T_{\text{пл}}$ 129°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; LD_{50} : 21 (крысы, в/в), 220 (мыши, п/о), 15 (мыши, в/в); Лит.: [223] 1173-1174, [379] 185, [670] 299, [878] 291

4579. **лизергиновая кислота** листовидные крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$; М 268,310; $T_{\text{пл}}$ 240°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., эф.: м.р., пиридин: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 3,44 (25°, вода); pK_{a} (1) = 7,68 (25°, вода); Лит.: [971] 222-223, [370] 147, [796] 631

4580. **лизергиновой кислоты амид** $\text{C}_{16}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}$; М 267,330; $T_{\text{разл}}$ 242°; Лит.: [62] 714-715, [318] 886

4581. **d-лизергиновой кислоты диэтиламид** (LSD, LSD-25, d-лизергид, lisergsaur diethylamid, ДЛК, ЛСД, делизид) бц. призматические крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{25}\text{N}_3\text{O}$; М 323,400; CAS 50-37-3; $T_{\text{пл}}$ 83°; $T_{\text{разл}}$ 83°; Раств.: вода: н.р.; LD_{50} : 15 (крысы), 50 (мыши); Лит.: [62] 715-716, [318] 886-887, [392] 22-91, [426] 313-318, [963] 314, [1442] 592, [15], [349] 196-200, [370] 142, [421] 141-150, [714] 5, [1053] 278-307, [1497] 350-351

4582. **d-лизергиновой кислоты диэтиламида тартрат** $\text{C}_{44}\text{H}_{56}\text{N}_6\text{O}_8$; М 796,951; $T_{\text{пл}}$ 198°; Раств.: вода: р.; Лит.: [318] 886-887, [1442] 592

4583. **l-лизин** бц. крист. $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_4\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 146,190; $T_{\text{пл}}$ 224°; Раств.: вода: 58,4 (27°); Лит.: [1442] 592, [331] 325

4584. **ликопин** красно-фиолетов. крист. $\text{C}_{40}\text{H}_{56}$; М 536,870; $T_{\text{пл}}$ 174°; Лит.: [1442] 333, [522] 196, [1178] 655

4585. **ликорин** (галантизин, нарциссин) бц. крист. (р.п. метанол) $C_{16}H_{17}NO_4$; М 287,310; $T_{пл}$ 265-266°; Лит.: [1442] 593-594, [796] 420-423

4586. **ликорина гидрохлорид** $C_{16}H_{18}ClNO_4$; М 323,770; $T_{пл}$ 217°; Лит.: [1442] 593-594

4587. **ликорина пикрат** $C_{22}H_{20}N_4O_{11}$; М 516,414; $T_{пл}$ 196°; Лит.: [1442] 593

4588. **d-лимонен** (геспериден, карвен, цитрен) бц. ж. $C_{10}H_{16}$; М 136,240; CAS 5989-27-5; $T_{кип}$ 175,5°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,001377 (25°), глицерин: н.р., ДМСО: х.р., эф.: р., пропиленгликоль: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,8411 (20°, г/см³, ж.); n 1,4743 (21°); Давл. паров: 20 (68,2°); ΔD_{50} : 5000 (крысы, в/ж), 5600-6600 (мышь-самцы, в/ж); Лит.: [331] 693, [590] 814, [900] 157, [1132] 40-41

4589. **лимонная кислота** (2-окси-1,2,3-пропантрикарбоновая кислота, citric acid) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $(HOOCCH_2)_2C(OH)COOH$; М 192,130; $T_{пл}$ 153,5°; Раств.: амилацетат: 4,41 (25°), бензол: н.р., вода: 133 (20°), 525 (100°), диоксан: 35,9 (25°), эф.: 1,05 (25°), метанол: 197 (19°), муравьиная кислота 95%: 12,25 (20°), п-цимол: 0,034 (25°), пропанол: 62,8 (19°), сероуглерод: н.р., толуол: н.р., трихлорэтилен: 0,012 (15°), хлф.: н.р., этанол: 62 (25°); Пл.: 1,542 (18°, г/см³, т.); n 1,46 (150°); pK_a (1) = 3,128 (25°, вода); pK_a (2) = 4,761 (25°, вода); pK_a (3) = 6,388 (25°, вода); ΔD_{50} : 290 (крысы, в/б), 6400 (крысы, в/ж), 7280 (мышь, в/ж); Лит.: [1045] 758-759, [1442] 594, [155] 317-320, [218] 72, [291] 427-429, [331] 278-279, [1016] 249, [1084] 9-12

4590. **лимонной кислоты триметиловый эфир** (метилцитрат) бц. триклинные крист. $HO_3C(CO_3CH_3)(CH_2CO_3CH_3)_2$; М 234,210; $T_{пл}$ 79°; $T_{кип}$ 287°; $T_{разл}$ 287°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [971] 324-325, [1045] 758-759, [1016] 253

4591. **линкомицина гидрохлорид гемигидрат** бел. крист. $C_{36}H_{72}Cl_2N_4O_{13}S_2$; М 904,012; CAS 154-21-2; $T_{пл}$ 145-147°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; pK_a (1) = 7,6 (25°, вода); ΔD_{50} : 1000 (крысы, п/к); Лит.: [62] 706-707, [318] 866, [918] 486, [1442] 594, [1447] 301

4592. **линолевой кислоты метиловый эфир** желт. маслянистая ж. $C_{17}H_{31}COOCH_3$; М 294,480; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,8886 (18°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (170°), 16 (212°); Лит.: [1045] 758-759

4593. **линоленовая кислота** (9,12,15-октадекатриеновая кислота) $C_{18}H_{28}O_2$; М 278,440; $T_{пл}$ -11--12,8°; Лит.: [1441] 444, [1443] 202, [386] 621

4594. **Липсовая кислота** (5-(2,3-дителиацклопентил)пента-
новая кислота, 6,8-дителиоктановая кислота, тиоктовая кисло-
та) желт. крист. $C_8H_{14}O_2S_2$; М 206,325; $T_{\text{пл}}$ 47,5°; Раств.: вода: р.;
 ΔD_{50}^0 : 1130 (крысы, п/о), 180 (крысы, в/в), 502 (мыши, п/о), 197
(мыши, в/в); Лит.: [1447] 303, [223] 2019-2020

4595. **Литий** (lithium) серебристо-бел. мет. Li; М 6,940;
 $T_{\text{пл}}$ 180,5°; $T_{\text{кип}}$ 1390°; Раств.: аммиак жидкий: 10,87 (-33,2°),
вода: реаг., гексаметилфосфаттриамид: х.р., метиламин: 7,4
(-23°), ртуть: 0,09 (18°), этиламин: р.; Пл.: 0,534 (20°, г/см³,
т.), 0,507 (200°, г/см³, ж.), 0,441 (1000°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 0 (т);
 ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 29,1 (т); C_p^0 : 24,63 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 4,2; ΔH_{298}^0 : 2,4 (ж);
 S_{298}^0 : 34 (ж); C_p^0 : 31,3 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 138; ΔH_{298}^0 : 159,3 (г); S_{298}^0 : 138,7
(г); C_p^0 : 20,79 (г); Лит.: [103] 11-51, [741] 10, [764] 400, [1395]
994, [1442] 605-606, [1517] 186-188, [451] 528, [479] 75-76,
81, 83, [1446], [490] 51, 303, [498] 83, [620] 62, [806] 34-40;
Синт.: [606] 85

4596. **Литий-висмут** LiBi; М 215,920; $T_{\text{пл}}$ 415°; Лит.: [479]
518, [735] 488

4597. **Литий-ртуть (1/1)** LiHg; М 207,531; $T_{\text{пл}}$ 596°; Лит.:
[655] 126

4598. **Лития азид** бц. крист. LiN_3 ; М 48,960; $T_{\text{разл}}$ 245°; Раств.:
вода: 36,1 (10°), 66,41 (16°), гидразин: р., эф.: н.р., этанол абс.:
20,26 (16°); Лит.: [1039] 99, [1516] 18, [289] 926, [373] 153-154,
[870] 40-41

4599. **Лития амид** бц. тетрагональные крист. $LiNH_2$; М 22,960;
 $T_{\text{пл}}$ 375°; $T_{\text{кип}}$ 430°; $T_{\text{разл}}$ 430°; Разл. на: лития имид, аммиак;
Раств.: аммиак жидкий: н.р. (36°), вода: реаг., этанол: м.р.; Пл.:
1,178 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -182 (т); Лит.: [1441] 128, [1442]
605, [535] 146-147, [870] 41-42, [900] 76

4600. **Лития антимонид** темно-сер. Li_3Sb ; М 142,583;
 $T_{\text{пл}}$ >950°; Лит.: [655] 126

4601. **Лития арсенат** бц. ромбические крист. Li_3AsO_4 ;
М 159,740; $T_{\text{кип}}$ 1150°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1702,4 (т); S_{298}^0 :
173,1 (т); C_p^0 : 161,8 (т); Лит.: [34] 72, [535] 146-147

4602. **Лития ацетат** бел. CH_3COOLi ; М 65,985; $T_{\text{разл}}$ >275°;
Раств.: вода: 31,2 (0°), 45,52 (25,8°), 184,7 (57°); Лит.: [1039] 105,
[655] 125

4603. **Лития ацетат дигидрат** бц. ромбические крист.
 $CH_3COOLi \cdot 2H_2O$; М 102,010; $T_{\text{пл}}$ 70°; Раств.: вода: 58 (0°), эта-
нол: 21,5 (20°); Лит.: [1045] 110-111, [289] 901

4604.**лития бензоат** бел. листовидные крист. C_6H_5COOLi ; М 128,060; CAS 553-54-8; $T_{пл} >300^\circ$; Раств.: вода: 33 (25°), 40 (100°), этанол 90%: 6,84 (25°), этанол абс.: 2,67 (25°); ΔD_{50}^0 : 1200 (б. мышцы, в/ж); Лит.: [440] 321, [631] 484, [762] 149, [764] 224, [1039] 106, [1045] 108-109, [75] 3.35, [289] 903-904

4605.**лития борогидрид** (лития тетрагидроборат) бц. ромбические крист. $LiBH_4$; М 21,780; $T_{пл} 268^\circ$; $T_{раза} 380^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 30,4 (0°), вода: реаг., диглим: 1,79 (25°), эф.: 4,28 (25°), ТГФ: 28 (25°); Пл.: 0,68 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -193,83 (т); S_{298}^0 : 75,7 (т); C_p^0 : 82,6 (т); Лит.: [772] 245, [1441] 308, [479] 164, [535] 148-149, [735] 25-26, [1411] 48-53

4606.**лития бромид** бц. кубические крист. $LiBr$; М 86,850; $T_{пл} 549^\circ$; $T_{кип} 1310^\circ$; Раств.: ацетон: 18,2 (20°), 39,7 (60°), бензальдегид: 13,03 (25°), вода: 143 (0°), 147 (10°), 155 (16°), 160 (20°), 170 (25°), 211 (40°), 223 (60°), 245 (80°), 254 (90°), 266 (100°), эф.: р., метанол: р., этанол: 32,6 (0°), 36 (10°), 72,1 (25°), 73 (40°), 82,8 (60°), этиленгликоль: 60 (14,7°), этилендиамин: 2,4 (25°); Пл.: 3,464 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (640°), 1 (747°), 10 (886°), 100 (1076°); Вязк.: 1,52 (597°), 1,14 (687°), 0,92 (867°); ΔH_{298}^0 : -350,3 (т); ΔG_{298}^0 : -338,9 (т); S_{298}^0 : 66,9 (т); C_p^0 : 51,88 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 12; $\Delta H_{кип}^0$: 148; ΔH_{298}^0 : -157 (г); S_{298}^0 : 224,22 (г); C_p^0 : 33,93 (г); ΔD_{50}^0 : 1680 (крысы, п/к), 2353 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 25, [1045] 108-109, [289] 898-900, [735] 231-234, [900] 76

4607.**лития бромит** бел. крист. $LiBrO_2$; М 118,844; $T_{пл} 225^\circ$; $T_{раза} 225^\circ$; Разл. на: лития бромид, кислород, лития бромид, кислород; Лит.: [302] 240, [734] 282

4608.**лития трет-бутоксид** (лития трет-бутилат) кремев. крист. $LiOC(CH_3)_3$; М 80,055; Раств.: гексан: р., гептан: р., эф.: р., петр.эф.: р., толуол: р., этанол: р.; Пл.: 0,886 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (110°); ΔD_{50}^0 : 1682 (б. мышцы, в/ж, в подсолнечном масле); Лит.: [1447] 303, [1093] 37

4609.**лития вольфрамат** бц. гексагональные крист. Li_2WO_4 ; М 261,720; $T_{пл} 740^\circ$; Раств.: вода: 67,5 (25°); ΔH_{298}^0 : -1604 (т); S_{298}^0 : 113 (т); Лит.: [535] 148-149, [589] 315

4610.**лития гексагидроалюминат** Li_3AlH_6 ; М 53,850; $T_{раза} 210^\circ$; Лит.: [735] 49

4611.**лития гексагидрогаллат** Li_3GaH_6 ; М 96,594; $T_{раза} 240^\circ$; Лит.: [735] 68

4612.**лития гексафенилванадат(V)** $Li[V(C_6H_5)_6]$; М 520,506; $T_{раза} 80^\circ$; Лит.: [735] 500

4613. **лития гексафторалюминат** бел. $\text{Li}_3[\text{AlF}_6]$; M 161,795; $T_{\text{пл}} 900^\circ$; $T_{\text{разл}} 1100^\circ$; Лит.: [655] 75
4614. **лития гексафторарсенат(V)** бел. LiAsF_6 ; M 195,850; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Лит.: [655] 77
4615. **лития гексафторгаллат** Li_3GaF_6 ; M 204,536; $T_{\text{пл}} 740^\circ$; Лит.: [735] 65
4616. **лития гексафторсиликат** бел. Li_2SiF_6 ; M 155,958; $T_{\text{разл}} >400^\circ$; Лит.: [655] 169
4617. **лития гексафторсиликат дигидрат** бц. моноклин-ные крист. $\text{Li}_2\text{SiF}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 191,988; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 59 (17°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1405] 118, [535] 148-149
4618. **лития гексафторфосфат** LiPF_6 ; M 151,905; $T_{\text{разл}} 226,8^\circ$; Разл. на: лития фторид, фосфора(V) фторид; Лит.: [247] 532
4619. **лития гексафторцирконат** Li_2ZrF_6 ; M 219,096; $T_{\text{пл}} 570^\circ$; Лит.: [734] 653
4620. **лития гептафторцирконат** Li_3ZrF_7 ; M 245,036; $T_{\text{пл}} 640^\circ$; Лит.: [734] 653
4621. **лития германат** моноклинные крист. Li_2GeO_3 ; M 134,520; $T_{\text{пл}} 1239^\circ$; Раств.: вода: 0,8 (25°); Лит.: [535] 148-149
4622. **лития гидрид** бц. кубические крист. LiH ; M 7,950; $T_{\text{пл}} 680^\circ$; $T_{\text{разл}} 700^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: реаг., вода: реаг., эф.: м.р., этанол: реаг.; Пл.: 0,78 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -90,65 (т); ΔG^0_{298} : -68,48 (т); S^0_{298} : 20,03 (т); C_p^0 : 27,99 (т); ΔH^0_{298} : 139 (г); S^0_{298} : 170,8 (г); C_p^0 : 29,54 (г); Лит.: [1442] 607, [900] 76, [1454]
4623. **лития гидроксид** бц. тетрагональные крист. LiOH ; M 23,950; $T_{\text{пл}} 462^\circ$; $T_{\text{кип}} 925^\circ$; $T_{\text{разл}} 930^\circ$; Раств.: вода: 12,7 (0°), 12,9 (25°), 13 (40°), 13,8 (60°), 15,3 (80°), 17,5 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 1,46 (25°, г/см³, т.); $\text{pK}_b(1) = 0,17$ (25°, вода); ΔH^0_{298} : -487,2 (т); ΔG^0_{298} : -442,2 (т); S^0_{298} : 42,8 (т); C_p^0 : 49,58 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 21; Лит.: [289] 929-930, [498] 31, [900] 76
4624. **лития гидроксид моногидрат** бел. $\text{LiOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 41,964; $T_{\text{разл}} 109^\circ$; Лит.: [655] 126
4625. **лития гидросульфат** бц. призматические крист. LiHSO_4 ; M 104,012; $T_{\text{пл}} 104^\circ$; Раств.: вода: р.; ΔH^0_{298} : -1143 (т); S^0_{298} : 109 (т); Лит.: [535] 148-149
4626. **лития гидросульфид** LiSH ; M 40,014; $T_{\text{разл}} >50^\circ$; Лит.: [735] 242
4627. **лития гидрофторид** бел. LiHF_2 ; M 45,946; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [655] 126

4628. **лития гипохлорит** бел. LiClO ; M 58,390; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: лития хлорид, кислород; Раств.: вода: 72 (20°); ΔH_{298}^0 : -388,5 (г); ΔG_{298}^0 : -328,9 (г); Лит.: [1440] 271, [1447] 304, [655] 125
4629. **лития дейтерид** LiD ; M 8,960; $T_{\text{пл}}$ 686°; Пл.: 0,881 (20°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.36, [655] 125
4630. **лития дигидроарсенид** LiAsH_2 ; M 83,878; $T_{\text{разл}}$ 0°; Лит.: [734] 471
4631. **лития дигидрофосфат** бел. LiH_2PO_4 ; M 103,928; $T_{\text{пл}}$ >100°; Раств.: вода: 126 (0°); Лит.: [1039] 6, [655] 126
4632. **лития динитридоборид** бел. Li_3BN_2 ; M 59,647; $T_{\text{пл}}$ 870°; Лит.: [655] 81
4633. **лития дисиликат** бел. $\text{Li}_2\text{Si}_2\text{O}_5$; M 150,050; $T_{\text{пл}}$ 1033°; Лит.: [655] 127
4634. **лития дихромат** темно-оранжев. $\text{Li}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; M 229,870; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: вода: 130 (30°); Лит.: [1039] 6, [655] 125
4635. **лития дихромат дигидрат** оранжево-красн. крист. $\text{Li}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 265,901; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 162 (30°), 239 (100°); Пл.: 2,34 (30°, г/см³, т.); Лит.: [289] 922, [535] 148-149
4636. **лития имид** бц. крист. Li_2NH ; M 28,897; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: лития нитрид; Раств.: бензол: н.р., эф.: н.р., пиридин: реаг., толуол: н.р., хлф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,48 (20°, г/см³, т.); Лит.: [655] 126, [870] 42
4637. **лития иодид** бц. кубические крист. LiI ; M 133,850; $T_{\text{пл}}$ 446°; $T_{\text{кнп}}$ 1170°; Раств.: амиловый спирт: 112,5 (25°), аммиак жидкий: р., ацетон: 42,56 (18°), 75,25 (37°), вода: 151 (0°), 157 (10°), 165 (20°), 167 (25°), 171 (30°), 179 (40°), 202 (60°), 437 (77°), 480 (100°), 588 (120°), диоксид серы: 20 (0°), эф.: р., метанол: 343,4 (25°), нитрометан: 2,52 (25°), пропанол: 47,52 (25°), этанол: 251 (25°), этиленгликоль: 38,9 (15,3°); Пл.: 4,06 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (631°), 1 (724°), 10 (841°), 100 (994°); ΔH_{298}^0 : -271,1 (г); ΔG_{298}^0 : -266,9 (г); S_{298}^0 : 75,7 (г); C_p^0 : 54,4 (г); ΔH_{298}^0 : -88,3 (г); S_{298}^0 : 232,1 (г); C_p^0 : 34,55 (г); Лит.: [289] 923-925, [735] 231-234, [900] 76
4638. **лития иодид тригидрат** бел. $\text{LiI} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 187,891; $T_{\text{пл}}$ 73°; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 126
4639. **лития карбид** (лития ацетиленид) бц. ромбические крист. Li_2C_2 ; M 37,900; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: литий; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,65 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -59,46 (г); Лит.: [1045] 110-111, [1442] 316, [1468] 24-25, [34] 263, [655] 125, [870] 44-45
4640. **лития карбонат** (литий углекислый) бц. моноклинные крист. Li_2CO_3 ; M 73,890; $T_{\text{пл}}$ 732°; Раств.: аммиак жидкий: н.р.,

ацетон: н.р., вода: 1,53 (0°), 1,27 (25°), 1,01 (50°), 0,85 (75°), 0,72 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,11 (0°, г/см³, т.); рИР (0) = 2,7 (20°, вода); Вязк.: 4,64 (777°), 3,36 (817°), 2,83 (847°); Пов.нат.: 243 (750°), 241 (800°), 239 (850°); ΔH_{298}^0 : -1215,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1132,4 (т); S_{298}^0 : 90,37 (т); C_p^0 : 97,4 (т); ΔD_{50} : 404 (кролики, в/ж), 770 (крысы-самцы, в/ж), 452 (лягушки, п/к), 418 (мышы, п/к), 360 (мышы, в/б), 531 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 25, [289] 909-911, [479] 76, [900] 76, [1094] 29-30

4641. **лития метаалюминат** бц. гексагональные крист. $LiAlO_2$; М 65,920; $T_{пл}$ 1600°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1189,7 (т); S_{298}^0 : 53,1 (т); C_p^0 : 67,8 (т); Лит.: [535] 146-147

4642. **лития метаборат** бел. моноклинные крист. $LiBO_2$; М 49,751; $T_{пл}$ 849°; Раств.: вода: 0,89 (0°), 2,57 (20°), 7,99 (40°), 11,8 (80°), этанол: р.; Пл.: 2,18 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1022 (т); S_{298}^0 : 51,3 (т); C_p^0 : 59,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 33,9; Лит.: [764] 223, [289] 897-898, [428] 163

4643. **лития метаборат октагидрат** бц. гексагональные крист. $LiBO_2 \cdot 8H_2O$; М 193,870; $T_{пл}$ 47°; Лит.: [535] 146-147

4644. **лития метагерманат** бел. Li_2GeO_3 ; М 134,520; $T_{пл}$ 1239°; Раств.: вода: 0,84 (25°); Лит.: [1039] 5, [655] 126

4645. **лития метаниобат** бел. $LiNbO_3$; М 147,846; $T_{пл}$ 1260°; ΔD_{50} : 8000 (крысы, в/ж), 8000 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 26, [655] 126

4646. **лития метасиликат** бц. ромбические крист. Li_2SiO_3 ; М 89,970; $T_{пл}$ 1201°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1648 (т); ΔG_{298}^0 : 28 (т); S_{298}^0 : 79,8 (т); C_p^0 : 99,1 (т); Лит.: [535] 148-149

4647. **лития метатанталат** бел. $LiTaO_3$; М 235,887; $T_{пл}$ 1650°; ΔD_{50} : 750 (крысы, в/ж), 750 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 26, [655] 127

4648. **лития метацирконат** бц. крист. Li_2ZrO_3 ; М 153,104; $T_{пл}$ >1500°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 260-261

4649. **лития метоксид** (лития метилат, лития этилат) $(CH_3LiO)_n$; М 37,980; $T_{разл}$ 310°; Раств.: метанол: 14,3 (20°); Пл.: 1,3 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 303, [1189] 396

4650. **лития метоксид - метанол (1/2)** $CH_3OLi \cdot 2CH_3OH$; М 102,059; $T_{разл}$ 28°; Лит.: [1441] 96

4651. **лития молибдат** бц. гексагональные крист. Li_2MoO_4 ; М 173,820; $T_{пл}$ 703°; Раств.: вода: 82,62 (0°), 79,53 (20°), 73,91 (98°); ΔH_{298}^0 : -1521 (т); S_{298}^0 : 115 (т); Лит.: [289] 925, [535] 148-149, [589] 37-41

4652. **лития нитрат** бц. тригональные крист. $LiNO_3$; М 68,950; $T_{пл}$ 261°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: аммиак жидкий: р., аце-

тон: 2,4 (20°), вода: 53 (0°), 70 (20°), 145 (40°), 182 (60°), 206 (70°), пиридин: 38 (25°), этанол: р.; Пл.: 2,36 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 5,85 (277°), 4,25 (327°), 2,95 (377°), 2,03 (427°); Пов.нат.: 113 (300°), 111 (350°), 108 (400°), 105 (450°), 102 (500°); ΔH_{298}^0 : -482,3 (т); ΔG_{298}^0 : -389,5 (т); S_{298}^0 : 105 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 25,5; ΔH_{298}^0 : -275 (г); S_{298}^0 : 279 (г); C_p^0 : 64 (г); Лит.: [289] 927-929, [900] 76

4653.**лития нитрат тригидрат** бел. $\text{LiNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 122,992; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{разл}}$ 70°; ΔD_{50} : 1400 (крысы, в/ж), 1200 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 26, [655] 126

4654.**лития нитрид** красно-коричнев. гексагональные крист. Li_3N ; М 34,830; $T_{\text{пл}}$ 845°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,38 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -198,7 (т); ΔG_{298}^0 : -155,4 (т); S_{298}^0 : 37,7 (т); C_p^0 : 75,69 (т); Лит.: [1442] 605, [1468] 22-23, [735] 242-243, [870] 39-40, [900] 77; Синт.: [687] 52-53

4655.**лития нитрит** LiNO_2 ; М 52,950; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: 70,94 (0°), 103,67 (25°), 1119,5 (90°); Лит.: [289] 926, [302] 160, [655] 126

4656.**лития нитрит гемигидрат** бел. $2\text{LiNO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 123,908; $T_{\text{разл}}$ 100-160°; Лит.: [655] 126

4657.**лития оксалат** бц. моноклинные крист. $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$; М 101,901; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: 8 (19,5°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,12 (17,5°, г/см³, т.); Лит.: [535] 148-149, [655] 125

4658.**лития оксид** бц. кубические крист. Li_2O ; М 29,880; $T_{\text{пл}}$ 1570°; $T_{\text{кип}}$ 2600°; Пл.: 2,013 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (955°), 10 (1056°), 100 (1175°); ΔH_{298}^0 : -595,8 (т); ΔG_{298}^0 : -562,1 (т); S_{298}^0 : 37,89 (т); C_p^0 : 54,1 (т); ΔH_{298}^0 : -166 (г); ΔG_{298}^0 : 43 (г); S_{298}^0 : 233 (г); C_p^0 : 50 (г); Лит.: [735] 229, [900] 77

4659.**лития октафторцирконат** Li_4ZrF_8 ; М 270,975; $T_{\text{пл}}$ 464°; $T_{\text{разл}}$ 464°; Лит.: [734] 653

4660.**лития ортованадат** Li_3VO_4 ; М 135,762; $T_{\text{пл}}$ 1152°; Лит.: [1013] 9-12

4661.**лития ортопериодат** Li_5IO_6 ; М 257,606; $T_{\text{разл}}$ 850°; Лит.: [302] 259

4662.**лития ортосиликат** бц. моноклинные крист. Li_4SiO_4 ; М 119,850; $T_{\text{пл}}$ 1256°; $T_{\text{разл}}$ 1256°; Раств.: вода: реаг. (100°), н.р.; Лит.: [535] 148-149

4663.**лития пербромат** LiBrO_4 ; М 150,840; $T_{\text{разл}}$ 210°; Лит.: [302] 241, [1276] 2122

4664.**лития перманганат** LiMnO_4 ; М 125,877; $T_{\text{разл}}$ 190°

4665. **лития перманганат тригидрат** кубические крист. $\text{LiMnO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 179,922; $T_{\text{пл}}$ 105°; $T_{\text{разл}}$ 105°; Раств.: вода: 71 (16°); Пл.: 2,06 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 148-149, [646] 16

4666. **лития пероксид** бел. крист. LiOOLi ; М 45,880; $T_{\text{разл}}$ 195°; Разл. на: лития оксид, кислород; Лит.: [479] 88, [735] 227

4667. **лития перренат** LiReO_4 ; М 257,146; $T_{\text{пл}}$ 426°; Пл.: 4,61 (20°, г/см³, т.); Лит.: [922] 320

4668. **лития перфтор-трет-бутоксид** (лития перфтор-трет-бутилат) $(\text{CF}_3)_3\text{COLi}$; М 241,970; $T_{\text{кип}}$ 218°; Раств.: ацетонитрил: р., бензол: р., эф.: р.; Лит.: [1447] 303

4669. **лития перхлорат** бц. крист. LiClO_4 ; М 106,390; $T_{\text{пл}}$ 236°; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: ацетон: 137 (25°), вода: 42,7 (0°), 49 (10°), 56,1 (20°), 60 (25°), 63,6 (30°), 72,4 (40°), 123 (80°), 300 (120°), эф.: 53,2 (25°), метанол: 182 (0°), хлорная кислота безводная: 0,106 (0°), этанол: 152 (0°), этилацетат: 48,8 (25°); Пл.: 2,43 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -381 (т); ΔG_{298}^0 : -254 (т); S_{298}^0 : 125,5 (т); C_p^0 : 105 (т); Лит.: [1046] 301, [289] 921, [564] 19, [734] 264, [735] 238-239, [900] 77, [1523] 432-434

4670. **лития перхлорат моногидрат** бел. $\text{LiClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 124,407; $T_{\text{пл}}$ 149°; $T_{\text{разл}}$ 210°; Лит.: [655] 125

4671. **лития перхлорат тригидрат** бел. $\text{LiClO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 160,437; $T_{\text{пл}}$ 95,1°; $T_{\text{разл}}$ 170°; Лит.: [655] 125

4672. **лития пиросульфат** $\text{Li}_2\text{S}_2\text{O}_7$; М 190,008; $T_{\text{пл}}$ 205°; Лит.: [735] 241

4673. **лития силицид** сине-фиолетов. Li_2Si ; М 41,968; $T_{\text{пл}}$ 752°; Лит.: [735] 243

4674. **лития стеарат** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOLi}$; М 290,410; $T_{\text{пл}}$ 220,5°; Раств.: амиловый спирт: 0,011 (16°), ацетон: 0,706 (25°), вода: 0,11 (25°), эф.: 0,011 (25°), метанол: 0,439 (25°), 1,057 (50°), метилацетат: 0,012 (24,5°), хлф.: 0,004 (15,2°), этанол абс.: 0,072 (20°), 0,106 (35°), 0,333 (65°); Лит.: [1039] 107, [1447] 304, [289] 907-908

4675. **лития сульфат** бц. моноклинные крист. Li_2SO_4 ; М 109,940; $T_{\text{пл}}$ 860°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 36 (0°), 34,7 (20°), 34,1 (30°), 33,6 (40°), 31,9 (75°), 30,9 (100°), 29,3 (150°), диоксид серы: 0,017 (0°), этанол: н.р.; Пл.: 2,22 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 222 (900°), 215 (1000°), 209 (1100°); ΔH_{298}^0 : -1434,4 (т); ΔG_{298}^0 : -1324,7 (т); S_{298}^0 : 113 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 12,6; ΔD_{50} : 1190 (крысы, в/ж), 953 (мышы, п/к); Лит.: [442] 26, [289] 932-933, [900] 77

4676. **лития сульфат моногидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Li}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 127,960; $T_{\text{разл}}$ 140°; Разл. на: лития сульфат, вода;

Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -1736 (т); S_{298}^0 : 146,4 (т); C_p^0 : 151,1 (т); Лит.: [535] 148-149

4677.**лития сульфид** зеленовато-желт. кубические крист. Li_2S ; М 45,950; $T_{пл}$ 1370°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; ΔH_{298}^0 : -447 (т); S_{298}^0 : 63 (т); ΔD_{50} : 1200 (б. мышцы, в/ж); Лит.: [440] 321, [1442] 605, [535] 148-149

4678.**лития сульфит** бел. Li_2SO_3 ; М 93,945; $T_{пл}$ 455°; $T_{разл}$ 455°; Лит.: [655] 126

4679.**лития сульфит моногидрат** бел. $Li_2SO_3 \cdot H_2O$; М 111,960; $T_{разл}$ 190°; Лит.: [655] 126

4680.**лития тетраборат** бц. тетрагональные крист. $Li_2B_4O_7$; М 169,122; $T_{пл}$ 920°; Раств.: вода: 2,9 (20°), 5,5 (100°); ΔH_{298}^0 : -3377 (т); S_{298}^0 : 158 (т); C_p^0 : 177 (т); $\Delta H_{пл}$: 120; Лит.: [535] 146-147

4681.**лития тетраборат пентагидрат** бел. $Li_2B_4O_7 \cdot 5H_2O$; М 259,198; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [655] 125

4682.**лития тетрагидроалюминат** (лития аланат, лития алюмогидрид) бц. моноклинные крист. $LiAlH_4$; М 37,950; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: водород, алюминий, лития гидрид; Раств.: вода: реаг., диоксан: р., эф.: 27 (0°), 39,5 (25°), ТГФ: р.; Пл.: 0,917 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -117 (т); ΔG_{298}^0 : -48,4 (т); S_{298}^0 : 87,9 (т); C_p^0 : 86,4 (т); Лит.: [1045] 18-19, [417] 61, [535] 148-149, [735] 49, [900] 76, [1209] 221-227, [1411] 95-99; Синт.: [687] 40

4683.**лития тетрагидрогаллат** бц. крист. $LiGaH_4$; М 80,696; $T_{разл}$ 50°; Лит.: [479] 223, [735] 67-68, [1411] 107

4684.**лития тетрагидроиндат(III)** $LiInH_4$; М 125,791; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [740] 83

4685.**лития тетрагидроталлат(III)** $LiTlH_4$; М 215,356; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [740] 83

4686.**лития тетразолат** $LiCHN_4$; М 75,986; $T_{пл}$ 318°; Лит.: [1369] 581

4687.**лития тетрафенилборат** $LiB(C_6H_5)_4$; М 326,168; $T_{разл}$ 140°; Лит.: [630] 121

4688.**лития тетрафторбериллат** бел. Li_2BeF_4 ; М 98,888; $T_{пл}$ 459,1°; Лит.: [655] 85

4689.**лития тетрафторборат** $LiBF_4$; М 93,750; $T_{разл}$ 310,3°; Разл. на: лития фторид, бора фторид; S_{298}^0 : 139 (т); Лит.: [247] 532

4690.**лития тетрахлораурат(III)** $LiAuCl_4$; М 345,720; $T_{разл}$ 105°; Раств.: вода: 113,2 (10°), 136,4 (20°), 323,7 (60°), 599,3 (80°); Лит.: [1039] 102-103, [940] 772

4691. **лития тетрахлораурат(III) дигидрат** оранжев. крист. $\text{LiAuCl}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 381,750; $T_{\text{разл}}$ 90°; Лит.: [940] 772

4692. **лития тетраэтилалюминат** $\text{Li}[\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5)_4]$; M 150,167; $T_{\text{пл}}$ 160°; Лит.: [735] 496

4693. **лития трисдипиридилтитанат - тетрагидрофуран (1/5,7)** зелен. $\text{Li}_2[\text{Ti}(\text{C}_5\text{H}_4\text{NC}_5\text{H}_4\text{N})_3] \cdot 5,7\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$; M 530,301; $T_{\text{разл}}$ 230°; Лит.: [734] 656

4694. **лития трифенилбериллат** $\text{LiBe}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; M 247,265; $T_{\text{разл}}$ 198°; Лит.: [735] 494

4695. **лития трифенилмагнат** бц. крист. $\text{Li}[\text{Mg}(\text{C}_6\text{H}_5)_3]$; M 262,558; $T_{\text{разл}}$ 212°; Лит.: [735] 494

4696. **лития триэтилцинкат** бц. $\text{Li}[\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_3]$; M 159,504; $T_{\text{пл}}$ -10°; Лит.: [735] 495

4697. **лития формиат** HCOOLi ; M 51,960; $T_{\text{пл}}$ 273°; $T_{\text{разл}}$ 290-420°; Раств.: вода: 32,31 (0°), 38,6 (18°), 132,83 (98°); Лит.: [1447] 304, [289] 900-901

4698. **лития формиат моногидрат** $\text{HCOOLi} \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 69,970; CAS 6108-23-2; $T_{\text{разл}}$ 94°; Разл. на: лития формиат, вода; Лит.: [1447] 304, [22] 436

4699. **лития фосфат** бц. ромбические крист. Li_3PO_4 ; M 115,790; $T_{\text{пл}}$ 1220°; Раств.: вода: 0,034 (18°); ΔH^0_{298} : -2095 (г); S^0_{298} : 105 (г); C_p^0 : 145 (г); Лит.: [289] 930-931, [535] 148-149, [806] 67-68, [876] 12, 19

4700. **лития фторид** бц. кубические крист. LiF ; M 25,940; $T_{\text{пл}}$ 870°; $T_{\text{кип}}$ 1681°; Раств.: ацетон: 0,00000033 (18°), 0,0000004 (37°), вода: 0,12 (0°), 0,13 (25°), 0,135 (35°), трифторид брома: 0,125 (25°), 0,081 (70°), фтороводород: 10,3 (-23°), 10,3 (-3,3°), 10,3 (12,2°), этанол: н.р.; Пл.: 2,635 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (920°), 1 (1048°), 10 (1209°), 100 (1427°); рПР (0) = 2,42 (20°, вода); Пов.нат.: 231 (900°), 221 (1000°), 211 (1100°), 201 (1200°); ΔH^0_{298} : -612,1 (г); ΔG^0_{298} : -584,1 (г); S^0_{298} : 35,9 (г); C_p^0 : 42,01 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 10; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 213; ΔH^0_{298} : -339 (г); S^0_{298} : 200,2 (г); C_p^0 : 31,29 (г); ΔL_{50} : 175 (мышь, п/о); Лит.: [1045] 112-113, [289] 922-923, [900] 77

4701. **лития фторсульфонат** LiSO_3F ; M 106,003; $T_{\text{пл}}$ 360°; Лит.: [1405] 150

4702. **лития фторсульфонат тригидрат** $\text{LiSO}_3\text{F} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 160,048; $T_{\text{пл}}$ 60-61°; Лит.: [1405] 150

4703. **лития хлорат** бц. ромбические крист. LiClO_3 ; M 90,390; $T_{\text{пл}}$ 127°; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: ацетон: 0,14 (25°), вода: 139 (6,1°),

336,7 (22,1°), 1860,8 (99°), смеш. (127,3°), этанол: х.р.; Пл.: 1,12 (18°, г/см³, т.); Лит.: [289] 920, [535] 148-149, [876] 20

4704. **лития хлорат - вода (4/1)** бел. 4LiClO₃ • H₂O; М 379,584; Т_{пл} 42,5°; Т_{раза} 90°; Лит.: [655] 125

4705. **лития хлорид** бц. кубические крист. LiCl; М 42,390; Т_{пл} 614°; Т_{кип} 1380°; Раств.: аммиак жидкий: 0,54 (-34°), ацетон: 1,2 (20°), 0,61 (50°), вода: 68,3 (0°), 74,5 (10°), 83,2 (20°), 84,5 (25°), 85,9 (30°), 89,4 (40°), 98,8 (60°), 112,3 (80°), 128,8 (100°), 134,2 (125°), 139,7 (150°), диоксид серы: 0,012 (0°), метанол: 45,2 (0°), 44,2 (10°), 43,8 (20°), 44,1 (40°), 44,6 (60°), пиридин: 7,8 (15°), этанол: 14,4 (0°), 16,8 (10°), 24,3 (20°), 25,4 (40°), 23,5 (60°); Пл.: 2,07 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (674°), 1 (785°), 10 (934°), 100 (1130°); Вязк.: 1,59 (637°), 1,21 (707°), 0,87 (807°); Пов.нат.: 128 (620°), 127 (650°), 124 (700°), 123 (800°), 114 (870°); ΔН⁰₂₉₈: -408,3 (т); ΔG⁰₂₉₈: -384 (т); S⁰₂₉₈: 59,3 (т); С_р⁰: 48,03 (т); ΔН_{пл}: 13,4; ΔН_{кип}: 150,6; ΔН⁰₂₉₈: -195 (г); S⁰₂₉₈: 212,74 (г); С_р⁰: 33,25 (г); ЛД₅₀: 1170 (б. мыши, в/ж), 700 (кролики, п/к), 775 (кролики, в/ж), 925 (крысы, в/б), 1530 (крысы, в/ж), 624 (морские свинки, в/б), 970 (мыши, п/к), 680 (мыши, в/б); Лит.: [440] 321, [442] 26, [289] 912-919, [900] 77, [1409] 26-33

4706. **лития хлорид моногидрат** бц. ромбические крист. LiCl • H₂O; М 60,409; Т_{пл} 93,5°; Т_{раза} 93,5°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,78 (20°, г/см³, т.); ΔН⁰₂₉₈: -711,7 (т); S⁰₂₉₈: 92 (т); С_р⁰: 87 (т); Лит.: [535] 148-149

4707. **лития хлорит** LiClO₂; М 74,390; Т_{раза} 200°; Лит.: [302] 212

4708. **лития хромат** Li₂CrO₄; М 129,880; Т_{пл} 790°; Раств.: вода: 111 (18°), 100 (30°); Лит.: [743] 122, [1039] 6, [289] 922

4709. **лития этоксид** C₂H₅OLi; М 52,002; Т_{раза} 325°; Раств.: этанол: 19,6 (20°); Давл. паров: 0,01 (150°); ΔН⁰₂₉₈: -456 (т); Лит.: [1447] 303

4710. **лития этоксид - этанол (1/2)** LiOC₂H₅ • 2C₂H₅OH; М 144,138; Т_{пл} 62°; Т_{раза} 110°; Лит.: [1447] 303

4711. **dl-лобелин** бц. крист. C₂₂H₂₇NO₂; М 337,460; Т_{пл} 110°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [318] 873, [1045] 760-761, [728] 167-169

4712. **лоратадин** (4-(8-хлор-5,6-дигидро-11Н-бензо[5,6]циклогепта[1,2-б]пиридин-11-илиден)-1-пиперидинкарбоновой кислоты этиловый эфир, кларитин, кларотадин, эролин) бел. крист. (р.п. ацетонитрил) C₂₂H₂₃ClN₂O₂; М 382,880; CAS 79794-75-5; Т_{пл} 134-136°; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [318] 877, [917] 520, [223] 1188-1190

4713. **лоуренсий** (lawrencium) Lr; M 262,000; T_{пл} 1627°; Лит.: [103] 1-13, [1442] 611, [1448] 637-641, [251] 121-125, [480] 581

4714. **цис-лофентанила гидрооксалат** C₂₇H₃₄N₂O₇; M 498,568; T_{пл} 177°; ΛD₅₀: 0,2 (крысы, в/в); Лит.: [318] 874, [359] 148-149, [1426] 23

4715. **лофин** (2,4,5-трифенилимидазол, lorphine) игольчатые крист. (р.п. этанола) C₂₁H₁₆N₂; M 296,370; T_{пл} 274°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,32 (21°), этанол: 0,88 (21°); Лит.: [78] 514, [1045] 760-761; Синт.: [699] 80

4716. **лофотоксин** бел. игольчатые крист. C₂₂H₂₄O₈; M 416,420; T_{пл} 164-166°; ΛD₅₀: 8 (мышы, п/к); Лит.: [318] 876-877, [798] 48

4717. **лупеол** игольчатые крист. C₃₀H₅₀O; M 426,717; T_{пл} 211-213°; Лит.: [78] 516, [318] 882, [1454] 2, 27

4718. **люминол** (3-аминофталеовой кислоты гидразид, 5-амино-1,2,3,4-тетрагидро-1,4-фталазиндион) бц. крист. C₈H₇N₃O₂; M 177,110; T_{пл} 300°; Раств.: вода: 0,142 (19°); Лит.: [1442] 616; Синт.: [1003] 40-41

4719. **лютеций** (lutetium) серебристо-бел. гексагональные мет. Lu; M 174,967; T_{пл} 1660°; T_{кнп} 3410°; Пл.: 9,849 (20°, г/см³,); Давл. паров: 0,01 (451°), 0,1 (1287°), 1 (1453°), 10 (1649°), 100 (1938°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (г); ΔG⁰₂₉₈: 0 (г); S⁰₂₉₈: 49,4 (г); C_p⁰: 27 (г); ΔH_{пл}: 18,8; ΔH_{кнп}: 322; ΔH⁰₂₉₈: 428 (г); S⁰₂₉₈: 184,7 (г); C_p⁰: 20,9 (г); Лит.: [1442] 619, [900] 77

4720. **лютеция бромид** бел. LuBr₃; M 414,680; T_{пл} 1025°; Лит.: [480] 559

4721. **лютеция вольфрамат** Lu₂(WO₄)₃; M 1093,447; T_{пл} 1590°; Лит.: [1474] 27

4722. **лютеция гексаборид** LuB₆; M 239,833; T_{пл} 2170°; Лит.: [974] 171

4723. **лютеция гидрид** LuH₃; M 177,991; T_{разл} 416°; Лит.: [1302] 1363

4724. **лютеция гидроксид** бел. Lu(OH)₃; M 225,989; T_{разл} 1050°; Лит.: [655] 127

4725. **лютеция дикарбид** LuC₂; M 198,988; T_{пл} 2230°; Лит.: [974] 172

4726. **лютеция иодид** коричнев. LuI₃; M 555,680; T_{пл} 1050°; Лит.: [480] 559

4727. **лютеция оксалат гексагидрат** бел. Lu₂(C₂O₄)₃ • 6H₂O; M 722,083; T_{разл} >600°; Лит.: [655] 127

4728. **лютеция оксид** бц. кубические крист. Lu_2O_3 ; М 397,930; $T_{\text{пл}}$ 2450°; ПЛ.: 10,16 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1878,2 (т); S_{298}^0 : 110 (т); C_p^0 : 101,8 (т); Лит.: [1442] 619

4729. **лютеция сульфат** бел. $\text{Lu}_2(\text{SO}_4)_3$; М 638,122; $T_{\text{разл}}$ >850°; Раств.: вода: 47,3 (20°), 16,93 (40°); Лит.: [1039] 42, [655] 127

4730. **лютеция сульфат октагидрат** бел. $\text{Lu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 782,244; $T_{\text{разл}}$ 650°; Лит.: [655] 127

4731. **лютеция фторид** бц. ромбические крист. LuF_3 ; М 231,960; $T_{\text{пл}}$ 1182°; $T_{\text{кип}}$ 2200°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1701 (т); S_{298}^0 : 96 (т); C_p^0 : 87,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 30,2; ΔH_{298}^0 : -1250 (г); S_{298}^0 : 321 (г); C_p^0 : 71 (г); Лит.: [480] 559, [535] 150-151

4732. **лютеция хлорид** бц. моноклинные крист. LuCl_3 ; М 281,330; $T_{\text{пл}}$ 925°; $T_{\text{кип}}$ 1420°; Раств.: вода: х.р.; ΔH_{298}^0 : -954 (т); S_{298}^0 : 142 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 191; ΔH_{298}^0 : -675 (г); S_{298}^0 : 359 (г); C_p^0 : 79 (г); Лит.: [480] 559, [535] 150-151

4733. **люцигенина нитрат** (10,10'-диметил-9,9'-биакридиния динитрат) золотисто-желт. крист. $\text{C}_{28}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_6$; М 510,500; $T_{\text{пл}}$ 330°; Лит.: [1447] 307; Синт.: [699] 76

4734. **магний** (magnesium) серебристо-бел. гексагональные мет. Mg; М 24,310; $T_{\text{пл}}$ 650°; $T_{\text{кип}}$ 1095°; Раств.: вода: н.р. (20°), реаг. (100°), ртуть: 0,24 (18°); ПЛ.: 1,74 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (510°), 1 (602°), 10 (723°), 100 (892°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 32,7 (т); C_p^0 : 23,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 131,8; ΔH_{298}^0 : 147,1 (г); S_{298}^0 : 148,5 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [741] 10, [1395] 449, [1517] 71, 193, [479] 113, [490] 51, [498] 40, [565] 47-48, [900] 77

4735. **магний - свинец (2/1)** Mg_2Pb ; М 255,810; $T_{\text{пл}}$ 550°; Лит.: [734] 626, [735] 125

4736. **магния антимонид** гексагональные крист. Mg_3Sb_2 ; М 316,440; $T_{\text{пл}}$ 1250°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -313 (т); C_p^0 : 125 (т); Лит.: [535] 150-151

4737. **магния арсенат** бел. $\text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2$; М 350,753; $T_{\text{разл}}$ >1100°; Лит.: [655] 127

4738. **магния арсенид** буро-красн. кубические крист. Mg_3As_2 ; М 222,770; $T_{\text{пл}}$ 800°; Раств.: вода: реаг.; ПЛ.: 3,148 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -402 (т); Лит.: [1045] 114-115, [535] 150-151, [735] 125

4739. **магния ацетат** бел. крист. $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; М 142,400; $T_{\text{пл}}$ 323°; $T_{\text{разл}}$ 323°; Раств.: вода: 61 (15°), 197 (68°), метанол: 5,25 (15°), 7,5 (68,2°); ПЛ.: 1,42 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 239, [1045] 116-117, [289] 941-942

4740. **магния ацетат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 210,419; $T_{\text{пл}}$ 80°; Раств.: вода: 79,7 (15°), этанол: х.р.; Пл.: 1,45 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 150-151

4741. **магния бензоат тригидрат** бел. пор. $\text{Mg}(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 320,590; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: вода: 6,16 (15°), 19,6 (100°); Лит.: [631] 484, [289] 943

4742. **магния борогидрид** $\text{Mg}(\text{BH}_4)_2$; М 53,990; $T_{\text{пл}}$ 180°; $T_{\text{разл}}$ 260-300°; Лит.: [735] 123, [1411] 71-74

4743. **магния бромат** бел. $\text{Mg}(\text{BrO}_3)_2$; М 280,109; $T_{\text{разл}}$ >300°; Раств.: вода: 42 (18°); Лит.: [1039] 25, [655] 127

4744. **магния бромат гексагидрат** бц. кубические крист. $\text{Mg}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 388,201; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 27,3 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 2,29 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 940, [535] 150-151

4745. **магния бромид** бц. тригональные крист. MgBr_2 ; М 184,110; $T_{\text{пл}}$ 711°; $T_{\text{кип}}$ 1250°; Раств.: аммиак жидкий: 0,004 (0°), ацетонитрил: 17 (25°), вода: 99,2 (10°), 101,1 (20°), 103,3 (25°), 106,5 (40°), 112 (60°), 125,4 (100°), эф.: 0,7 (0°), 2,5 (20°), метанол: 26,3 (0°), 27,9 (20°), 29,7 (40°), 31,4 (60°), пиридин: 0,55 (25°), 2,6 (60°), этанол: 7,4 (0°), 15,1 (20°), 23,6 (40°); Пл.: 3,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -517,6 (т); S_{298}^0 : 117 (т); C_p^0 : 70 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 34,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 151; ΔH_{298}^0 : -299 (г); S_{298}^0 : 296 (г); C_p^0 : 58,5 (г); Лит.: [1039] 235, [289] 935-936, [535] 150-151, [900] 77

4746. **магния бромид - ацетон (1/3)** $\text{MgBr}_2 \cdot 3\text{CH}_3\text{COCH}_3$; М 358,350; $T_{\text{пл}}$ 92°; Раств.: ацетон: 0,2 (0°); Лит.: [289] 939

4747. **магния бромид гексагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 292,200; $T_{\text{пл}}$ 172,4°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 2 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2407 (т); ΔG_{298}^0 : -2054 (т); S_{298}^0 : 397 (т); C_p^0 : 343,8 (т); Лит.: [535] 150-151, [900] 77

4748. **магния бромид - метанол (1/6)** $\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{CH}_3\text{OH}$; М 376,360; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: метанол: 74,22 (0°), 80,5 (20°), 95,7 (60°); Лит.: [289] 938, [927] 134

4749. **магния висмутид гексагональные** крист. Mg_3Bi_2 ; М 490,880; $T_{\text{пл}}$ 821°; Пл.: 5,95 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -154 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 36; Лит.: [535] 150-151

4750. **магния вольфрамат** бц. тетрагональные крист. MgWO_4 ; М 272,140; $T_{\text{пл}}$ 1360°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,66 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 150-151

4751. **магния гексафторгерманат(IV)** бел. $\text{Mg}[\text{GeF}_6]$; М 210,935; $T_{\text{разл}}$ 465°; Лит.: [655] 112

4752. **магния гексафторсиликат** бел. MgSiF_6 ; М 166,381; $T_{\text{раза}}$ 350°; Раств.: вода: 26,34 (0°), 30,77 (20°), 34,88 (40°), 39,94 (50°), 40,17 (57°), 44,38 (60°); Лит.: [1039] 237, [655] 169

4753. **магния гексафторсиликат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Mg}[\text{SiF}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 274,473; $T_{\text{раза}}$ 120°; Раств.: вода: 39,3 (17,5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,79 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -4579,4 (т); Лит.: [289] 970-971, [535] 152-153

4754. **магния гексахлорплатинат(IV)** желт. $\text{Mg}[\text{PtCl}_6]$; М 432,101; $T_{\text{раза}}$ >400°; Лит.: [655] 157

4755. **магния гексахлорплатинат(IV) гексагидрат** желт. гексагональные крист. $\text{Mg}[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 540,193; $T_{\text{раза}}$ 180°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 152-153

4756. **магния гексацианоферрат(II) додекагидрат** светло-желт. крист. $\text{Mg}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 476,760; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 64-65

4757. **магния германид** Mg_2Ge ; М 121,250; $T_{\text{пл}}$ 915°; Лит.: [734] 626

4758. **магния гидрид** бел. гексагональные крист. MgH_2 ; М 26,310; $T_{\text{раза}}$ 280°; Лит.: [996] 244-245, [360] 54-56

4759. **магния гидроарсенат** бел. MgHAsO_4 ; М 161,232; $T_{\text{раза}}$ 650°; Лит.: [655] 128

4760. **магния гидроарсенат гептагидрат** моноклинные крист. $\text{MgHAsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 290,339; $T_{\text{раза}}$ 100°; Раств.: вода: 85 (20°); Лит.: [440] 215, [535] 150-151

4761. **магния гидроксид** (брусит) бц. тригональные крист. $\text{Mg}(\text{OH})_2$; М 58,320; $T_{\text{раза}}$ 480°; Разл. на: магния оксид, вода; Раств.: вода: 0,00064 (25°), 0,004 (100°); Пл.: 2,4 (20°, г/см^3 , т.); $pK_b(2) = 2,6$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -924,7 (т); ΔG_{298}^0 : -833,7 (т); S_{298}^0 : 63,14 (т); C_p^0 : 77,03 (т); Лит.: [1039] 234, [1447] 309, [289] 982-983, [735] 118, [900] 77

4762. **магния гидрофосфат** бел. MgHPO_4 ; М 120,284; $T_{\text{раза}}$ 750°; Лит.: [655] 128

4763. **магния гидрофосфат тригидрат** (ньюберийт) бц. ромбические крист. $\text{MgHPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 174,330; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 152-153

4764. **магния гипофосфит** бел. $\text{Mg}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2$; М 154,282; $T_{\text{раза}}$ 250-300°; Лит.: [655] 129

4765. **магния гипофосфит гексагидрат** бел. крист. $\text{Mg}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 262,370; $T_{\text{раза}}$ 100-180°; Раств.: вода: 11,8 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,59 (12,5°, г/см^3 , т.); Лит.: [535] 150-151, [1247] 2160

4766. **магния диборид** черн. гексагональные крист. MgB_2 ; М 45,927; $T_{пл}$ 800°; Лит.: [1447] 308, [1360] 811-829

4767. **магния нодат** бел. $Mg(IO_3)_2$; М 374,110; $T_{разл} > 600^\circ$; Раств.: вода: 4,59 (-5°), 6,24 (10°), 7,86 (15°), 9,35 (25°), 10,9 (35°), 11,74 (40°), 15,6 (90°); Лит.: [1039] 235, [655] 128

4768. **магния нодат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $Mg(IO_3)_2 \cdot 4H_2O$; М 446,170; $T_{разл} 210^\circ$; Раств.: вода: 8,5 (20°), 16,2 (100°); Лит.: [289] 975-976, [535] 150-151

4769. **магния иодид** бц. тригональные крист. MgI_2 ; М 278,110; $T_{пл} 633^\circ$; $T_{кип} 1014^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,16 (0°), вода: 120,8 (0°), 139,8 (20°), 173,2 (40°), 187,5 (80°), 189 (120°), эф.: р., метанол: 41,5 (0°), 45,1 (20°), 48,6 (40°), 52,2 (60°), этанол: 12,4 (0°), 20,1 (20°), 28,7 (40°), 38,3 (60°); Пл.: 4,25 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -364 (т); S_{298}^0 : 134 (т); C_p^0 : 74 (т); $\Delta H_{пл}$: 26; $\Delta H_{кип}$: 151; ΔH_{298}^0 : -160 (г); S_{298}^0 : 314 (г); C_p^0 : 59,4 (г); Лит.: [1039] 235, [289] 971, [535] 150-151, [900] 78

4770. **магния карбид** тетрагональные MgC_2 ; М 48,330; $T_{разл} 550^\circ$; Разл. на: димагния трикарбид, графит; Пл.: 2,073 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -87,99 (т); Лит.: [1442] 316, [735] 125

4771. **магния карбонат** (магнезит) бел. тригональные крист. $MgCO_3$; М 84,310; $T_{разл} 500^\circ$; Раств.: вода: м.р. (0°), 0,0063 (100°), укс.: н.р.; Пл.: 3 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 4,7 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1113 (т); ΔG_{298}^0 : -1029,3 (т); S_{298}^0 : 65,7 (т); C_p^0 : 75,6 (т); Лит.: [289] 951-956, [900] 78

4772. **магния карбонат пентагидрат** бц. моноклинные крист. $MgCO_3 \cdot 5H_2O$; М 174,390; $T_{разл} 200^\circ$; Раств.: вода: 0,18 (20°); ΔH_{298}^0 : -2567 (т); S_{298}^0 : 280 (т); Лит.: [535] 150-151, [655] 128

4773. **магния карбонат тригидрат** бц. моноклинные крист. $MgCO_3 \cdot 3H_2O$; М 138,360; $T_{пл} 165^\circ$; Раств.: вода: 0,11 (16°); ΔH_{298}^0 : -1977,1 (т); S_{298}^0 : 195,6 (т); C_p^0 : 237,7 (т); Лит.: [535] 150-151

4774. **магния метаалюминат** (шпинель обыкновенная) бц. кубические крист. $Mg(AlO_2)_2$; М 142,300; $T_{пл} 2115^\circ$; ΔH_{298}^0 : -2300 (т); S_{298}^0 : 80,6 (т); C_p^0 : 115,9 (т); Лит.: [1048] 128-129, [535] 150-151, [735] 40-41

4775. **магния метаарсенат** бел. $Mg(AsO_3)_2$; М 270,145; $T_{разл} 585^\circ$; Лит.: [655] 127

4776. **магния метаборат** бел. $Mg(BO_2)_2$; М 109,925; $T_{пл} 988^\circ$; Лит.: [655] 127

4777. **магния метаборат октагидрат** бц. тетрагональные крист. $Mg(BO_2)_2 \cdot 8H_2O$; М 254,050; $T_{разл} 80-350^\circ$; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,3 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 309, [535] 150-151

4778. **магния метаванадат** желт. $\text{Mg}(\text{VO}_3)_2$; М 222,184; $T_{\text{пл}} 760^\circ$; $T_{\text{разл}} 760^\circ$; Лит.: [655] 129

4779. **магния метатитанат** бел. MgTiO_3 ; М 120,170; $T_{\text{пл}} 1630^\circ$; Лит.: [655] 129

4780. **магния метахромит** темно-зелен. кубические крист. $\text{Mg}(\text{CrO}_2)_2$; М 192,295; $T_{\text{пл}} 2350^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1787 (т); S_{298}^0 : 106 (т); C_p^0 : 126,8 (т); Лит.: [535] 152-153

4781. **магния метоксид** $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{Mg}$; М 86,370; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Лит.: [1189] 403

4782. **магния молибдат** бел. MgMoO_4 ; М 184,243; $T_{\text{пл}} 1230^\circ$; Раств.: вода: 14,86 (5°), 17,44 (10°), 18,47 (20°), 22,55 (50°), 24,94 (60°), 15,87 (80°), 10,35 (95°); Лит.: [589] 107-109, [655] 128

4783. **магния надпероксид** $\text{Mg}(\text{O}_2)_2$; М 88,303; $T_{\text{разл}} -30^\circ$; Лит.: [735] 119

4784. **магния-натрия карбонат моногидрат** бел. $\text{Na}_2\text{Mg}(\text{CO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 208,318; $T_{\text{разл}} >250^\circ$; Лит.: [655] 139

4785. **магния-натрия сульфат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{MgNa}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 334,470; $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 150-151, [655] 139

4786. **магния нитрат** бц. кубические крист. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$; М 148,320; $T_{\text{пл}} 426^\circ$; $T_{\text{разл}} 426^\circ$; Раств.: вода: 72,7 (25°), 106,19 (80°), этанол: 1,47 (0°), 3,07 (20°); Лит.: [1039] 236, [1046] 296, [1442] 628, [289] 977-980

4787. **магния нитрат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 256,410; $T_{\text{пл}} 95^\circ$; Раств.: вода: 70,1 (10°), 73,3 (20°), 75,1 (25°), 77,3 (30°), 81,2 (40°), 85,9 (50°), 91,9 (60°), 110,1 (80°), 137 (90°), метанол: 15,7 (10°), 17,3 (20°), 23,3 (40°), 35 (60°), этанол: 1,5 (0°), 3,1 (20°), 10,9 (40°), 24,2 (60°); Пл.: 1,464 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2612,3 (т); ΔG_{298}^0 : -2072,4 (т); S_{298}^0 : 453,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 41; Лит.: [900] 78

4788. **магния нитрид** желтовато-зел. кубические крист. Mg_3N_2 ; М 100,930; $T_{\text{разл}} 1500^\circ$; Пл.: 2,71 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -461,1 (т); ΔG_{298}^0 : -400,9 (т); S_{298}^0 : 87,9 (т); C_p^0 : 104,5 (т); Лит.: [1045] 112-113, [735] 125, [900] 78

4789. **магния оксалат** MgC_2O_4 ; М 112,320; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: 0,03 (18°), 0,032 (36°), 0,04 (92°); Лит.: [1039] 25, [289] 957-958, [428] 165, [1073] 12

4790. **магния оксалат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{MgC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 148,360; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: магния оксид; Раств.: вода: 0,05 (16°), 0,06 (100°); Лит.: [535] 150-151, [655] 128

4791. **магния оксид** (магния окись) бц. кубические крист. MgO ; M 40,300; $T_{\text{пл}}$ 2800°; $T_{\text{кип}}$ 3600°; Раств.: вода: 0,00062 (0°), 0,0086 (30°), этанол: н.р.; Пл.: 3,58 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -601,8 (т); ΔG_{298}^0 : -569,6 (т); S_{298}^0 : 26,9 (т); C_p^0 : 37,8 (т); Лит.: [1045] 114-115, [900] 78

4792. **магния ортоборат** (котоит) бц. ромбические крист. $Mg_3(BO_3)_2$; M 190,530; $T_{\text{пл}}$ 1410°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,99 (21°, г/см³, т.); Лит.: [535] 150-151

4793. **магния ортосиликат** (форстерит) бц. ромбические крист. Mg_2SiO_4 ; M 140,693; $T_{\text{пл}}$ 1890°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,21 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2172 (т); S_{298}^0 : 95 (т); C_p^0 : 119 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 66,1; Лит.: [535] 152-153

4794. **магния ортотитанат** бел. Mg_2TiO_4 ; M 160,475; $T_{\text{пл}}$ 1732°; Лит.: [655] 129

4795. **магния пербромат** $Mg(BrO_4)_2$; M 312,108; $T_{\text{разл}}$ 191°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Лит.: [1276] 2121-2122

4796. **магния пероксид** бел. MgO_2 ; M 56,304; $T_{\text{разл}}$ >330°; Лит.: [655] 129

4797. **магния пероксид моногидрат** $MgO_2 \cdot H_2O$; M 74,319; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [735] 119

4798. **магния перренат** $Mg(ReO_4)_2$; M 524,710; $T_{\text{пл}}$ 930°; Пл.: 5,01 (20°, г/см³, т.); Лит.: [922] 320, [399] 24

4799. **магния перхлорат** (ангидрон) бел. крист. $Mg(ClO_4)_2$; M 223,210; $T_{\text{пл}}$ 251°; $T_{\text{разл}}$ 251°; Раств.: ацетон: 42,9 (25°), вода: 91,6 (0°), 94,9 (10°), 99,2 (20°), 100 (25°), 102 (30°), 105,3 (40°), 109,2 (50°), метанол: 51,8 (25°), этанол: 24 (25°); Пл.: 2,6 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -558,6 (т); Лит.: [1045] 116-117, [564] 19, [735] 122, [900] 78, [1463] 83

4800. **магния перхлорат гексагидрат** бц. гексагональные крист. $Mg(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$; M 331,298; $T_{\text{пл}}$ 147°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,98 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 152-153, [735] 122

4801. **магния пирофосфат** бц. моноклинные крист. $Mg_2P_2O_7$; M 222,553; $T_{\text{пл}}$ 1395°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; S_{298}^0 : 154,9 (т); C_p^0 : 177,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 134; Лит.: [535] 152-153

4802. **магния силицид** голуб. кубические крист. Mg_2Si ; M 76,695; $T_{\text{пл}}$ 1085°; Раств.: вода: реаг. (100°); Пл.: 1,94 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -79 (т); S_{298}^0 : 75,8 (т); C_p^0 : 68,4 (т); Лит.: [1444] 346, [535] 152-153

4803. **магния станид** Mg_2Sn ; M 167,320; $T_{\text{пл}}$ 780°; ΔH_{298}^0 : -75,4 (т); Лит.: [735] 125

4804. **магния стеарат** бел. $(C_{17}H_{35}COO)_2Mg$; М 591,270; $T_{пл}$ 88,5°; Раств.: амилацетат: 0,03 (25°), амиловый спирт: 0,014 (15°), 0,018 (25°), 0,105 (50°), бензол: р., вода: 0,003 (15°), 0,004 (25°), 0,007 (35°), 0,008 (50°), эф.: 0,003 (25°), метанол: 0,084 (15°), 0,1 (25°), 0,166 (51,5°), скипидар: р., этанол абс.: 0,017 (15°), 0,023 (25°), 0,031 (35°), этилацетат: 0,004 (15°), 0,008 (35°); Лит.: [631] 487, [1039] 242, [1447] 309, [289] 950

4805. **магния сульфат** бц. ромбические крист. $MgSO_4$; М 120,360; $T_{пл}$ 1127°; $T_{разл}$ 1127°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 25,5 (0°), 30,4 (10°), 35,1 (20°), 37,4 (25°), 39,7 (30°), 44,7 (40°), 50,4 (50°), 54,8 (60°), 59,2 (70°), 54,8 (80°), 50,2 (100°), 24,1 (150°), 1,5 (200°), эф.: 1,16 (18°), метанол: 0,276 (15°), 0,224 (25°), 0,123 (55°), этанол: 0,025 (15°), 0,016 (55°); Пл.: 2,66 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1301,4 (т); ΔG_{298}^0 : -1158,7 (т); S_{298}^0 : 91,6 (т); C_p^0 : 96,48 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 14,6; ΔD_{50} : 150 (мышы, в/б); Лит.: [442] 104, [1039] 237, [289] 985-995, [900] 78

4806. **магния сульфат гептагидрат** (эпсомит) бц. ромбические крист. $MgSO_4 \cdot 7H_2O$; М 246,470; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: вода, магния сульфат моногидрат; Раств.: вода: х.р., глицерин: р., метанол: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,68 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3384 (т); ΔG_{298}^0 : -2868 (т); S_{298}^0 : 393 (т); C_p^0 : 372 (т); Лит.: [379] 52, [735] 121, [900] 78

4807. **магния сульфат моногидрат** (кизерит) бц. моноклинные крист. $MgSO_4 \cdot H_2O$; М 138,380; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: вода, магния сульфат; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1610,4 (т); S_{298}^0 : 126 (т); C_p^0 : 134 (т); Лит.: [535] 152-153, [900] 78

4808. **магния сульфид** (нинингерит) красно-коричнев. кубические крист. MgS ; М 56,370; $T_{разл}$ 2000°; Пл.: 2,84 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -347 (т); S_{298}^0 : 50,3 (т); C_p^0 : 45,6 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 63; Лит.: [535] 152-153

4809. **магния сульфит** бел. $MgSO_3$; М 104,368; $T_{пл}$ 500°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: 0,339 (0°), 0,5 (15°), 0,65 (25°), 0,85 (35°), 0,95 (42°), 0,905 (46°), 0,619 (98°); Лит.: [1039] 236, [655] 129

4810. **магния сульфит гексагидрат** бц. ромбические крист. $MgSO_3 \cdot 6H_2O$; М 212,460; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 32,4 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2824 (т); S_{298}^0 : 351 (т); Лит.: [289] 985, [535] 152-153

4811. **магния тетрагидроалюминат** бц. крист. $Mg(AlH_4)_2$; М 86,330; $T_{разл}$ 118°; Раств.: диглим: р., эф.: р., моноглим: р.,

ТГФ: р.; Пл.: 1,05 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -234 (т); Лит.: [1441] 122, [735] 123

4812. **магния тетрациано платинат(II)** светло-красн. $Mg[Pt(CN)_4]$; М 323,453; $T_{\text{разл}}$ 350°; Раств.: вода: 33,16 (-4,1°), 36,8 (0,5°), 40,15 (5,5°), 48,06 (18°), 65,37 (36,6°), 78,57 (100°); Лит.: [1039] 238, [655] 156

4813. **магния тетрациано платинат(II) гептагидрат** красн. крист. $Mg[Pt(CN)_4] \cdot 7H_2O$; М 407,540; $T_{\text{разл}}$ 45°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [289] 951, [535] 152-153

4814. **магния тетраэтоксид алюминат** $Mg(Al(OC_2H_5)_4)_2$; М 438,750; $T_{\text{пл}}$ 181°; Раств.: орг. р-ли: р.; Давл. паров: 0,1 (195°), 1 (236°); Лит.: [1441] 96, [1189] 411

4815. **магния тиосульфат** бел. MgS_2O_3 ; М 136,433; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [655] 129

4816. **магния тиосульфат гексагидрат** бц. ромбические крист. $MgS_2O_3 \cdot 6H_2O$; М 244,530; $T_{\text{разл}}$ 170°; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,82 (24°, г/см³, т.); Лит.: [535] 152-153

4817. **магния феррит** черн. кубические крист. $Mg(FeO_4)_2$; М 199,993; $T_{\text{пл}}$ 1750°; ΔH_{298}^0 : -1462 (т); S_{298}^0 : 130 (т); C_p^0 : 143,7 (т); Лит.: [535] 116-117

4818. **магния фосфат** бел. $Mg_3(PO_4)_2$; М 262,858; $T_{\text{пл}}$ 1375°; Лит.: [655] 129, [735] 123

4819. **магния фосфат докосагидрат** бц. моноклинные крист. $Mg_3(PO_4)_2 \cdot 22H_2O$; М 659,194; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 152-153

4820. **магния фосфат октагидрат** (бобьерит) бц. моноклинные крист. $Mg_3(PO_4)_2 \cdot 8H_2O$; М 406,980; $T_{\text{разл}}$ 150-400°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 152-153

4821. **магния фосфид** желтовато-зел. кубические крист. Mg_3P_2 ; М 134,863; $T_{\text{разл}}$ 1000°; ΔH_{298}^0 : -466 (т); Лит.: [535] 152-153, [655] 129

4822. **магния фторид** (селлаит) бц. тетрагональные крист. MgF_2 ; М 62,300; $T_{\text{пл}}$ 1263°; $T_{\text{кнп}}$ 2250°; Раств.: вода: 0,0076 (18°), фтороводород: 0,033 (-23°), 0,025 (-3,3°), 0,025 (12,2°), этанол: н.р.; Пл.: 3,13 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (1641°), 100 (1917°); $p_{\text{ПР}}(0) = 8,2$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1113 (т); ΔG_{298}^0 : -1071 (т); S_{298}^0 : 57,25 (т); C_p^0 : 61,59 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 58,2; $\Delta H_{\text{кнп}}$: 272; ΔH_{298}^0 : -737 (т); S_{298}^0 : 247 (т); C_p^0 : 52,3 (т); ΔL_{50} : 2330 (крысы, в/ж); Лит.: [1039] 25, [289] 970, [535] 152-153, [900] 78

4823. **магния хлорат гексагидрат** бц. игольчатые крист. $Mg(ClO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 299,299; $T_{\text{пл}}$ 35°; $T_{\text{разл}}$ 35°; Разл. на: магния

хлорат тетрагидрат, вода; Раств.: вода: 114 (0°), 129,9 (18°), 175,1 (35°), этанол: р.; Лит.: [440] 46-47, [1447] 309, [289] 969, [535] 152-153

4824. **магния хлорат дигидрат** $Mg(ClO_3)_2 \cdot 2H_2O$; М 227,240; $T_{\text{раза}}$ 120°; Лит.: [1447] 309

4825. **магния хлорат тетрагидрат** $Mg(ClO_3)_2 \cdot 4H_2O$; М 263,269; $T_{\text{пл}}$ 65°; $T_{\text{раза}}$ 65°; Разл. на: магния хлорат дигидрат, вода; Лит.: [1447] 309

4826. **магния хлорид** (хлоромagnesит) бц. гексагональные крист. $MgCl_2$; М 95,210; $T_{\text{пл}}$ 707°; $T_{\text{кип}}$ 1412°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 52,9 (0°), 53,8 (10°), 54,8 (20°), 55,5 (25°), 56 (30°), 58 (40°), 61,3 (60°), 65,8 (80°), 73 (100°), 95,3 (150°), 135,3 (200°), метанол: 15,5 (0°), 16 (20°), 17,8 (40°), 20,4 (60°), пиридин: 1,28 (0°), 1,06 (25°), этанол: 3,6 (0°), 4,3 (10°), 5,6 (20°), 10 (40°), 15,9 (60°); Пл.: 2,32 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (776°), 10 (925°), 100 (1137°); Вязк.: 4,12 (808°); Пов.нат.: 67 (720°), 66 (800°), 65 (900°); ΔH_{298}^0 : -641,1 (т); ΔG_{298}^0 : -591,6 (т); S_{298}^0 : 89,88 (т); C_p^0 : 71,09 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 39,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 137; ΔH_{298}^0 : -403 (г); S_{298}^0 : 272 (г); C_p^0 : 56,6 (г); ΔD_{50} : 760 (крысы, в/б), 1040 (мыши, в/б); Лит.: [442] 104, [1039] 234, [289] 958-969, [900] 78

4827. **магния хлорид гексагидрат** (бишофит) бц. моноклинные крист. $MgCl_2 \cdot 6H_2O$; М 203,300; $T_{\text{раза}}$ 120-150°; Разл. на: вода; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,56 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2499,6 (т); ΔG_{298}^0 : -2115,6 (т); S_{298}^0 : 366 (т); C_p^0 : 315 (т); ΔD_{50} : 7333,3 (крысы-самцы, в/ж), 916,7 (мыши-самцы, в/б), 4666,7 (мыши-самцы, в/ж); Лит.: [900] 78, [1114] 40-41

4828. **магния хромат** желт. $MgCrO_4$; М 140,299; $T_{\text{раза}}$ 600°; Раств.: вода: 72,4 (18°); Лит.: [1039] 25, [655] 128

4829. **магния хромит** темно-зелен. $Mg(CrO_2)_2$; М 192,295; $T_{\text{пл}}$ 2350°; Лит.: [1445] 320-321, [655] 128

4830. **магния цианамид** бел. $MgNCN$; М 64,329; $T_{\text{раза}}$ 1370°; Лит.: [655] 128

4831. **магния цианид** $Mg(CN)_2$; М 76,340; $T_{\text{раза}}$ 200°; Разл. на: магния цианамид; Лит.: [735] 120-121

4832. **малеиновая кислота** (maleic acid, цис-1,2-этиленди-карбоновая кислота, цис-бутендиовая кислота) бц. моноклинные крист. $HOOCCH=CHCOOH$; М 116,070; $T_{\text{пл}}$ 130,5°; $T_{\text{раза}}$ 200°; Разл. на: фумаровая кислота; Раств.: ацетон: 35,77 (29,7°), бензол: 0,024 (25°), вода: 78,8 (25°), 112,5 (40°), 148,7 (60°), 392,6 (97,5°), эф.: 8,19 (25°), ксилол: 0,0085 (29,7°), метанол: 69,5

(22,5°), пропанол: 25 (0°), тетрахлорметан: 0,002 (25°), укс.: р., хлф.: 0,011 (25°), этанол 95%: 69,9 (20°); Пл.: 1,59 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 1,92 (25°, вода); pK_a (1) = 6,23 (25°, вода); Лит.: [1045] 762-763, [1046] 90, [1442] 640-641, [155] 317-320, [291] 215-217, [332] 86

4833. **малеиновой кислоты диметиловый эфир** бц. ж. CH₃ООСН=НСООСН₃; М 144,100; Т_{пл} -19°; Т_{кип} 205°; Раств.: лигроин: 0,031 (-39°); Лит.: [1045] 762-763, [291] 426; Синт.: [343] 73, [610] 219

4834. **малеиновой кислоты имид** пластинчатые крист. (р.п. бензол) (НСО)₂NH; М 97,072; Т_{пл} 93-95°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 170-171

4835. **малеиновой кислоты N-фенилимид** желт. игольчатые крист. (р.п. бензол) (НСО)₂NC₆H₅; М 173,168; Т_{пл} 90-91°; Раств.: бензол: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 170-171

4836. **малеиновый ангидрид** (2,5-дигидрофурандион) бц. ромбические крист. (р.п. хлороформ) C₄H₂O₃; М 98,060; Т_{пл} 52,8°; Т_{кип} 199,9°; Раств.: ацетон: р., ксилол: 19 (29,7°), лигроин: т.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см³, т.); ЛД₅₀: 625 (б. крысы, п/о); Лит.: [439] 22-23, [1045] 762-763, [291] 214

4837. **малоновая кислота** (malonic acid, метандикарбоновая кислота, пропандиовая кислота) бц. триклинные крист. CH₂(COOH)₂; М 104,060; Т_{пл} 135,6°; Т_{разл} 140°; Разл. на: уксусная кислота, углерода(IV) оксид; Раств.: бензол: 0,0014 (25°), вода: 61,1 (0°), 73,5 (20°), 92,5 (50°), эф.: 5,7 (5°), муравьиная кислота 95%: 22,42 (19,5°), пиридин: х.р., этанол: 57 (20°); Пл.: 1,631 (15°, г/см³, т.), 1,619 (16°, г/см³, т.); pK_a (1) = 2,86 (25°, вода); pK_a (2) = 5,7 (25°, вода); Дип.: 2,57 (20°); ΔH_{сгор}: 866,9; Лит.: [155] 317-320, [291] 166-168, [332] 51, [900] 157, 222; Синт.: [1521] 198

4838. **малоновой кислоты диамид** моноклинная форма моноклинные крист. H₂NCOCH₂CONH₂; М 102,092; Т_{пл} 166°; Раств.: вода: 7,67 (8°); Лит.: [971] 222-223, [332] 59

4839. **малоновой кислоты диметиловый эфир** бц. ж. CH₂(COOCH₃)₂; М 132,115; Т_{пл} -62°; Т_{кип} 181°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1544 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 762-763

4840. **малоновой кислоты динитрил** (дицианометан, ма-лонодинитрил, малононитрил, метандикарбоновой кислоты динитрил, пропандиовой кислоты динитрил) бц. крист. CH₂(CN)₂; М 66,060; Т_{пл} 32,1°; Т_{кип} 220°; Раств.: бензол: 6,7 (20°), вода: 13,3

(20°), эф.: 20 (20°), этанол: 40 (20°); Пл.: 1,049 (34°, г/см³, ж.); рK_a (1) = 11,19 (25°, вода); Лит.: [1045] 768-769, [352] 132

4841. **малоновой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилмалонат, малоновый эфир) бц. ж. CH₂(COOC₂H₅)₂; М 160,168; T_{пл} -49,8°; T_{кип} 198,9°; Раств.: бензол: р., вода: 2,08 (20°), 2,322 (37°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,055 (20°, к в.4, ж.); рK_a (1) = 13,3 (°, вода); Лит.: [1045] 762-763, [331] 418, [352] 132

4842. **малоновой кислоты моноэтиловый эфир** C₂H₅ООССН₂СООН; М 132,115; Раств.: вода: р., эф.: р.; Давл. паров: 21 (147°); рK_a (1) = 3,35 (25°, вода); Лит.: [78] 530, [352] 118

4843. **мальтол** (3-гидрокси-2-метил-4Н-пиран-4-он, палатон, прапинол) бц. крист. C₆H₆O₃; М 126,110; T_{пл} 164°; Раств.: вода: 1,09 (15°); Лит.: [1442] 642-643, [331] 259

4844. **d-маннит** бц. ромбические крист. НОСН₂(СНОН)₂СН₂ОН; М 182,180; T_{пл} 166,1°; Раств.: вода: 9,42 (0°), 12,05 (10°), 14,1 (15°), 17,73 (25°), 25,71 (40°), 32,07 (50°), 38,33 (60°), 53,49 (80°), 60,1 (90,1°), 66,33 (100°), пиридин: 0,47 (26°), пиридин 50% водный: 2,52 (25°), этанол 40%: 1,81 (0°), 5,48 (25°), 26,5 (60°), этанол 60%: 0,79 (0°), 2,25 (25°), 12,36 (60°), этанол 80%: 0,16 (0°), 0,55 (25°), 4,08 (60°), этанол абс.: 0,003 (0°), 0,01 (15°), 0,03 (25°), 0,075 (35°), 0,28 (50°), 0,81 (60°); рK_a (1) = 13,3 (25°, вода); рK_a (2) = 14,7 (25°, вода); Лит.: [1045] 768-769, [1046] 90, [291] 462-465, [331] 335-336

4845. **маннитгексанитрат** игольчатые крист. O₂NOCH₂(СНОNO₂)₄СН₂ОНO₂; М 452,160; T_{пл} 112°; Лит.: [1512] 146, 262-263

4846. **альфа-D-манноза** C₆H₁₂O₆; М 180,200; T_{пл} 132°; T_{рвза} 132°; Раств.: вода: 71,26 (17°); Лит.: [971] 226-227, [291] 449, [331] 309

4847. **марганец альфа-форма** (manganese alpha form) серебристо-бел. кубические мет. Мп; М 54,940; T_{пл} 1245°; T_{кип} 2080°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00025 (18°); Пл.: 7,44 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (974°), 0,1 (1096°), 1 (1219°), 10 (1462°), 100 (1745°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 32 (т); C_p⁰: 26,3 (т); ΔH_{пл}: 12; ΔH_{кип}: 227; Лит.: [741] 10, [490] 51, [900] 78-79

4848. **марганца арсенид** (канеит) черн. гексагональные крист. MnAs; М 129,860; T_{пл} 936°; ΔH⁰₂₉₈: -57 (т); S⁰₂₉₈: 77,1 (т); C_p⁰: 70,2 (т); Лит.: [535] 152-153

4849. **марганца(II) ацетат тетрагидрат** светло-розов. моноклинные крист. Mn(CH₃COO)₂ • 4H₂O; М 245,090; T_{пл} 80°;

Раств.: вода: 64,5 (50°), этанол: р.; Лит.: [1045] 118-119, [1447] 312, [75] 3.37, [289] 997

4850. **марганца(III) ацетилацетонат** черн. $(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{O})\text{CH}_2)_3\text{Mn}$; М 304,263; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [734] 562

4851. **марганца борид** MnB ; М 65,749; $T_{\text{пла}} 1890^\circ$; Лит.: [974] 172

4852. **марганца(II) бромид** светло-розов. тригональные крист. MnBr_2 ; М 214,760; $T_{\text{пла}} 698^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 127,3 (0°), 228 (100°); Пл.: 4,385 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -386 (т); S_{298}^0 : 143 (т); ΔH_{298}^0 : -175 (г); S_{298}^0 : 318 (г); C_p^0 : 60 (г); Лит.: [1045] 118-119, [1517] 265, [289] 996, [535] 152-153

4853. **марганца(II) вольфрамат** желт. MnWO_4 ; М 302,776; $T_{\text{пла}} >1400^\circ$; Лит.: [655] 131

4854. **марганца(II) гексафторсиликат гексагидрат** розов. гексагональные крист. $\text{MnSiF}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 305,100; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Раств.: вода: 90,4 (18°), этанол: р.; Лит.: [1405] 118, [289] 1003, [535] 156-157, [655] 169

4855. **марганца гермилпентакарбонил** бц. $\text{H}_3\text{GeMn}(\text{CO})_5$; М 270,652; $T_{\text{пла}} 24^\circ$; Лит.: [734] 641

4856. **марганца(II) гидроксид** (пирохроит) светло-розов. тригональные крист. $\text{Mn}(\text{OH})_2$; М 88,950; $T_{\text{разл}} 160\text{-}210^\circ$; Разл. на: марганца(II) оксид, вода; Раств.: вода: 0,0002 (18°); Пл.: 3,26 (20°, г/см³, т.); $pK_b(2) = 3,3$ (30°, вода); $p\text{IP}(0) = 12,7$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -700 (т); ΔG_{298}^0 : -618,7 (т); S_{298}^0 : 94,9 (т); Лит.: [1442] 650, [900] 79, [1490] 32-35

4857. **марганца(III) гидроксид-оксид** (манганит) черно-коричн. моноклинные крист. $\text{MnO}(\text{OH})$; М 87,940; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Разл. на: марганца(III) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -577,4 (т); C_p^0 : 63 (т); Лит.: [535] 154-155, [655] 130

4858. **марганца(II) гипофосфит моногидрат** розов. крист. $\text{Mn}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 202,930; $T_{\text{кип}} 150^\circ$; Раств.: вода: 12,5 (20°), 16,7 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [289] 1004, [1247] 2160

4859. **марганца(II) глюконат дигидрат** $\text{Mn}(\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 481,263; $T_{\text{разл}} 128\text{-}250^\circ$; Раств.: вода: 21,8 (25°); ΔD_{50} : 1200 (б. мышцы); Лит.: [1039] 48, [1432] 18-21

4860. **марганца диборид** серо-фиолетов. гексагональные крист. MnB_2 ; М 76,560; $T_{\text{пла}} 1990^\circ$; Лит.: [535] 152-153

4861. **марганца(II) дисульфид** (гауерит) черн. кубические крист. MnS_2 ; М 119,070; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Разл. на: марганца(II) сульфид альфа-форма, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -207 (т); S_{298}^0 : 99,9 (т); C_p^0 : 70,1 (т); Лит.: [535] 154-155, [655] 131

4862. **марганца(II) иодид** желтовато-коричн. крист. MnI_2 ; М 308,750; $T_{\text{пл}}$ 638°; Раств.: аммиак жидкий: 0,02 (0°), вода: р.; Пл.: 5,01 ($T_{\text{пл}}$ 20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -266,1 (т); S_{298}^0 : 172 (т); Лит.: [1045] 118-119, [289] 1003, [535] 154-155

4863. **марганца(II) карбонат** (марганцовый шпат, родохрозит) светло-розов. гексагональные крист. $MnCO_3$; М 114,950; $T_{\text{раза}}$ 300°; Разл. на: марганца(II) оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 0,00011 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 3,125 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 11 (20°, ацетон); ΔH_{298}^0 : -881,7 (т); ΔG_{298}^0 : -811,4 (т); S_{298}^0 : 109,5 (т); C_p^0 : 94,8 (т); Лит.: [1447] 312, [734] 303, [900] 79

4864. **марганца карбонил-тринитрозил** темно-зелен. $Mn(CO)(NO)_3$; М 172,966; $T_{\text{пл}}$ 27°; Лит.: [479] 418, [734] 516

4865. **марганца(II) динолеат** темно-коричнев. $(C_{17}H_{31}COO)_2Mn$; М 613,810; $T_{\text{пл}}$ 80°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1447] 312

4866. **марганца(III)-меди(II) оксид** коричнево-черн. Mn_2CuO_4 ; М 237,420; $T_{\text{пл}}$ >1500°; Лит.: [655] 130

4867. **марганца(II) метаалюминат** черн. $Mn(AlO_2)_2$; М 172,899; $T_{\text{пл}}$ 1560°; Лит.: [655] 129

4868. **марганца(II) метасиликат** (родонит) красн. триклинные крист. $MnSiO_3$; М 131,022; $T_{\text{пл}}$ 1323°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1321 (т); S_{298}^0 : 89 (т); C_p^0 : 86,4 (т); Лит.: [535] 154-155

4869. **марганца(II) метатанталат** черн. ромбические крист. $Mn(TaO_3)_2$; М 512,830; $T_{\text{раза}}$ >2000°; Лит.: [535] 154-155, [655] 175

4870. **марганца(II) метатитанат** (пирофанит) желт. гексагональные крист. $MnTiO_3$; М 150,803; $T_{\text{пл}}$ 1404°; ΔH_{298}^0 : -1358,4 (т); S_{298}^0 : 104,9 (т); C_p^0 : 100,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 33,5; Лит.: [535] 154-155

4871. **марганца(II) нитрат** светло-розов. $Mn(NO_3)_2$; М 178,948; $T_{\text{раза}}$ >180°; Раств.: вода: 131,5 (20°); Лит.: [1039] 48, [655] 130

4872. **марганца(II) нитрат гексагидрат** розов. моноклинные крист. $Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 287,040; $T_{\text{пл}}$ 25,3°; $T_{\text{кнп}}$ 129,4°; Раств.: вода: 102 (0°), 132,3 (20°), 157,1 (25°), 426 (40°), 443,5 (50°), 499 (75°), этанол: х.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см³, т.); ΔG_{298}^0 : -1810 (т); ΔD_{50} : 56 (мышь, в/б); Лит.: [289] 1004, [900] 79

4873. **марганца(II) оксалат** светло-розов. крист. MnC_2O_4 ; М 142,960; $T_{\text{пл}}$ 100°; Раств.: вода: 0,03087 (25°); Пл.: 2,43 (21,7°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 122-123, [1447] 312, [289] 998-999

4874. **марганца(II) оксалат дигидрат** светло-розов. кубические крист. $MnC_2O_4 \cdot 2H_2O$; М 178,990; $T_{\text{раза}}$ 100°; Разл. на: марганца(II) оксалат, вода; Раств.: вода: 0,025 (0°), 0,0312 (25°), 0,037 (36°); Лит.: [1045] 122-123, [535] 154-155

4875. **марганца(II) оксалат тригидрат** светло-розов. крист. $MnC_2O_4 \cdot 3H_2O$; М 197,003; $T_{\text{раза}}$ 25°; Разл. на: марганца(II) оксалат дигидрат, вода; Раств.: вода: 0,045 (0°), 0,11 (30°); Лит.: [1045] 122-123

4876. **марганца(II) оксид** (манганозит) серо-зелен. кубические крист. MnO ; М 70,940; $T_{\text{пта}}$ 1842°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,18 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -385,1 (т); ΔG_{298}^0 : -363,3 (т); S_{298}^0 : 61,5 (т); C_p^0 : 44,1 (т); $\Delta H_{\text{пта}}$: 43,9; Лит.: [734] 302, [900] 79

4877. **марганца(II,IV) оксид** (гаусманит) коричнево-черн. тетрагональные крист. Mn_3O_4 ; М 228,810; $T_{\text{пта}}$ 1560°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1387,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1282,9 (т); S_{298}^0 : 154,8 (т); C_p^0 : 139,3 (т); $\Delta H_{\text{пта}}$: 127,6; Лит.: [734] 305, [900] 79

4878. **марганца(III) оксид** (курнакит) коричнево-черн. ромбические крист. Mn_2O_3 ; М 157,870; $T_{\text{раза}}$ 750°; Разл. на: марганца(II,IV) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р., укс.: н.р.; Пл.: 4,5 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -957,7 (т); ΔG_{298}^0 : -879,9 (т); S_{298}^0 : 110,5 (т); C_p^0 : 107,5 (т); Лит.: [535] 154-155, [900] 79

4879. **марганца(IV) оксид** (марганца двуокись, марганца диоксид, пиролюзит) черн. тетрагональные крист. MnO_2 ; М 86,940; $T_{\text{раза}}$ 535°; Разл. на: марганца(III) оксид, кислород; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р.; Пл.: 5,026 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -521,5 (т); ΔG_{298}^0 : -466,7 (т); S_{298}^0 : 53,1 (т); C_p^0 : 54,02 (т); ΔL_{50}^0 : 550 (мышы, п/к); Лит.: [480] 379-380, [734] 304-305, [900] 79

4880. **марганца(VII) оксид** (марганцовый ангидрид) темно-зелен. маслянистая ж. Mn_2O_7 ; М 221,870; $T_{\text{пта}}$ 5,9°; $T_{\text{раза}}$ 55°; Раств.: ацетон: воспл., вода: реаг., этанол: воспл.; Пл.: 2,4 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -726,3 (ж); Лит.: [900] 79; Синт.: [962] 667-668

4881. **марганца(II) ортосиликат** красн. Mn_2SiO_4 ; М 201,959; $T_{\text{пта}}$ 1327°; Лит.: [655] 131

4882. **марганца(II) ортотитанат** красн. Mn_2TiO_4 ; М 221,741; $T_{\text{пта}}$ 1455°; Лит.: [655] 179

4883. **марганца пентакарбонилгидрид** бц. ж. $NMn(CO)_5$; М 195,996; $T_{\text{пта}}$ -24,6°; $T_{\text{раза}}$ 100°; $pK_a(1) = 7,1$ (25°, вода); Лит.: [1470] 574, [734] 516, [1210] 383-384

4884. **марганца(II) пентафторгаллат гептагидрат** розов. гексагональные крист. $MnGaF_5 \cdot 7H_2O$; М 345,760; $T_{\text{раза}}$ 230°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 156-157

4885. **марганца(II) пирофосфат** коричнево-розов. моноклинные крист. $Mn_2P_2O_7$; М 283,819; $T_{\text{пта}}$ 1196°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 154-155

4886. **марганца(III)-рубидия сульфат додекагидрат** темно-красн. $\text{RbMn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; M 548,714; $T_{\text{пл}}$ 22°; $T_{\text{разл}}$ >50°; Лит.: [655] 160

4887. **марганца(II) селенид** сер. кубические крист. MnSe ; M 133,898; $T_{\text{пл}}$ 1510°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,55 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -157 (т); S_{298}^0 : 91 (т); C_p^0 : 51,3 (т); Лит.: [535] 154-155

4888. **марганца силицид** кубические крист. MnSi ; M 83,024; $T_{\text{пл}}$ 1270°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,9 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -78 (т); S_{298}^0 : 47,1 (т); C_p^0 : 45,9 (т); Лит.: [535] 154-155

4889. **марганца(II) сульфат** (марганец сернокислый) бц. ромбические крист. MnSO_4 ; M 151,001; $T_{\text{пл}}$ 700°; $T_{\text{разл}}$ 850°; Раств.: вода: 52,9 (0°), 62,9 (20°), 64,5 (25°), 62,9 (30°), 60 (40°), 53,6 (60°), 45,6 (80°), гидразин: 1 (20°), эф.: н.р., метанол: 0,19 (15°), 0,114 (25°), 0,064 (35°), 0,029 (55°), этанол: 0,012 (0°), 0,014 (15°), 0,021 (55°), этиленгликоль: 0,5; Пл.: 3,25 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1066,7 (т); ΔG_{298}^0 : -959 (т); S_{298}^0 : 112,5 (т); C_p^0 : 100,2 (т); Лит.: [1041] 449-451, [1045] 120-121, [289] 1006-1014, [900] 79

4890. **марганца(III) сульфат** зелен. гексагональные крист. $\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3$; M 398,064; $T_{\text{разл}}$ 300°; Разл. на: марганца(II) сульфат; Раств.: вода: реак.; Лит.: [535] 154-155, [655] 131, [734] 304

4891. **марганца(II) сульфат гептагидрат** розов. ромбические крист. $\text{MnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; M 277,100; $T_{\text{разл}}$ 280°; Разл. на: марганца(II) сульфат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,09 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3136 (т); Лит.: [655] 131, [900] 79

4892. **марганца(II) сульфат моногидрат** (смикит) светло-розов. моноклинные крист. $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 169,020; $T_{\text{разл}}$ 280°; Разл. на: марганца(II) сульфат, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,95 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1387 (т); S_{298}^0 : 155,5 (т); Лит.: [535] 154-155, [655] 131

4893. **марганца(III) сульфат - серная кислота - вода (1/1/4)** темно-красн. $\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 568,203; $T_{\text{разл}}$ >160°; Лит.: [655] 131

4894. **марганца(II) сульфид альфа-форма** зелен. кубические крист. MnS ; M 87,003; $T_{\text{пл}}$ 1530°; Раств.: вода: 0,000623 (18°); Пл.: 3,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -214,3 (т); ΔG_{298}^0 : -219,4 (т); S_{298}^0 : 80,8 (т); C_p^0 : 49,92 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 26,1; Лит.: [289] 1005, [535] 154-155, [900] 79

4895. **марганца тетраборид** MnB_4 ; M 98,182; $T_{\text{пл}}$ 2160°; Лит.: [974] 172

4896. **марганца(VII) триоксид-фторид** темно-зелен. ж. MnO_3F ; M 121,940; $T_{\text{пл}}$ -38°; $T_{\text{разл}}$ 0°; Лит.: [480] 383, [734] 308, [964] 622-623, [1146] 13

4897. **марганца(II) феррит** темно-бур. $Mn(FeO_2)_2$; M 230,626; $T_{\text{пл}}$ 1570°; $T_{\text{разл}}$ 1800°; Лит.: [655] 130

4898. **марганца(II) фосфат** розовато-бел. $Mn_3(PO_4)_2$; M 354,757; $T_{\text{пл}}$ 1152°; Лит.: [655] 131

4899. **марганца(II) фосфат тригидрат** светло-розов. ромбические крист. $Mn_3(PO_4)_2 \cdot 3H_2O$; M 408,803; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 154-155

4900. **марганца фосфид** темно-сер. ромбические крист. MnP; M 85,912; $T_{\text{пл}}$ 1147°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,39 (21°, г/см³, т.); Лит.: [1445] 133, [535] 156-157

4901. **марганца(II) фторид** розов. тетрагональные крист. MnF_2 ; M 92,930; $T_{\text{пл}}$ 860°; $T_{\text{кип}}$ 1637°; Раств.: вода: 1,06 (20°), 0,66 (40°), 0,48 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,92 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -846,7 (т); ΔG_{298}^0 : -804,6 (т); S_{298}^0 : 93,3 (т); C_p^0 : 67,95 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 256; ΔH_{298}^0 : -528 (г); S_{298}^0 : 270 (г); C_p^0 : 53 (г); Лит.: [1405] 55-56, [900] 79

4902. **марганца(III) фторид** красн. крист. MnF_3 ; M 111,930; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: марганца(II) фторид, фтор; Раств.: вода: реаг., фтороводород: 0,134 (-25,2°), 0,147 (-7,8°), 0,164 (12°); Пл.: 3,54 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 120-121, [1405] 56, [480] 166, [734] 303, [1146] 12

4903. **марганца(IV) фторид** син. крист. MnF_4 ; M 130,930; $T_{\text{разл}}$ 70°; Разл. на: фтор; Лит.: [1442] 648, [734] 305

4904. **марганца(II) хлорид** розов. тригональные крист. $MnCl_2$; M 125,840; $T_{\text{пл}}$ 650°; $T_{\text{кип}}$ 1238°; Раств.: вода: 63,4 (0°), 68,1 (10°), 73,9 (20°), 77,2 (25°), 80,7 (30°), 88,6 (40°), 98,2 (50°), 108,6 (60°), 112,7 (80°), 115,3 (100°), 120 (140°), гидразин: 13 (20°), эф.: н.р., пиридин: 1,28 (0°), 1,06 (25°), селена(IV) оксид-дихлорид: 0,16 (25°), этанол: р.; Пл.: 2,977 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (729°), 10 (844°), 100 (1017°); ΔH_{298}^0 : -481,2 (т); ΔG_{298}^0 : -440,4 (т); S_{298}^0 : 118,2 (т); C_p^0 : 72,92 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 37,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 148; ΔH_{298}^0 : -263 (г); S_{298}^0 : 295 (г); C_p^0 : 58 (г); ΔL_{50} : 450 (мышы, в/ж); Лит.: [289] 1000-1002, [900] 79-80

4905. **марганца(III) хлорид** коричнев. $MnCl_3$; M 161,297; $T_{\text{разл}}$ -40°; Лит.: [734] 304

4906. **марганца(II) хлорид тетрагидрат** светло-розов. моноклинные крист. $MnCl_2 \cdot 4H_2O$; M 197,900; $T_{\text{пл}}$ 58,09°; $T_{\text{разл}}$ 106-198°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,01 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1687,4 (т); ΔG_{298}^0 : -1426 (т); S_{298}^0 : 311,5 (т); Лит.: [535] 156-157, [900] 80

4907. **марганца(III)-цинка оксид** темно-бур. Mn_2ZnO_4 ; М 239,264; $T_{пл} >2000^\circ$; Лит.: [655] 131

4908. **марганцовая кислота** темно-фиолетов. крист. $HMnO_4$; М 119,944; $T_{раза} 3^\circ$; $pK_a(1) = -2,3$ (25° , вода); Лит.: [646] 18, [734] 308, [900] 218

4909. **маргариновая кислота** (гептадекановая кислота) пластинчатые крист. $CH_3(CH_2)_{15}COOH$; М 270,451; $T_{пл} 62-63^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р.; Лит.: [971] 192-193

4910. **маргариновой кислоты метиловый эфир** (methyl heptadecanoate, гептадекановой кислоты метиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{15}COOCH_3$; М 284,480; $T_{пл} 29,7^\circ$; Раств.: дихлорметан: 72,3 (8,7°); Давл. паров: 1 (148°); Лит.: [768] 15, [218] 70

4911. **масляная кислота** (бутановая кислота) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2COOH$; М 88,100; $T_{пл} -5,26^\circ$; $T_{кип} 163,5^\circ$; Раств.: вода: смеш. (-4,1°), эф.: смеш. (-4,1°), этанол: смеш. (-4,1°); Пл.: 0,9577 (20° , г/см³, ж.); n 1,398 (20°); $pK_a(1) = 4,82$ (25° , вода); ДП: 2,97 (20°); Дип.: 0,93 (20°); Вязк.: 1,814 (15°); Пов.нат.: 26,74 (20°); $T_{криг} : 355$; $P_{криг} : 5,27$; Лит.: [439] 12, [1442] 652, [291] 250-258, [900] 159; Синт.: [408] 281

4912. **масляной кислоты аллиловый эфир** (аллилбутират) ж. $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH=CH_2$; М 128,169; $T_{кип} 143^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 768-769

4913. **масляной кислоты амид** (бутановой кислоты амид) листовидные крист. $CH_3CH_2CH_2CONH_2$; М 87,120; $T_{пл} 116,5^\circ$; $T_{кип} 216^\circ$; Раств.: вода: 17,08 (6°), 19,08 (16°), 23 (25°); Лит.: [971] 144-145, [332] 121

4914. **масляной кислоты ангидрид** (C_3H_7CO)₂O; М 158,195; $T_{кип} 198,2^\circ$; Пл.: 0,969 (20° , г/см³, ж.); Лит.: [439] 12

4915. **масляной кислоты бензиловый эфир** $CH_3CH_2CH_2COOCH_2C_6H_5$; М 178,228; $T_{кип} 240^\circ$; Лит.: [1045] 770-771

4916. **масляной кислоты бутиловый эфир** (бутилбутанат, бутилбутират) бц. ж. $C_3H_7COOC_4H_9$; М 144,211; $T_{пл} -91,5^\circ$; $T_{кип} 166,4^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8721 (20° , г/см³, ж.); Лит.: [1045] 770-771, [975] 6; Синт.: [999] 147-148

4917. **масляной кислоты изоамиловый эфир** бц. ж. $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH_2CH(CH_3)_2$; М 158,238; $T_{пл} -73,2^\circ$; $T_{кип} 184,8^\circ$; Лит.: [1045] 770-771

4918. **масляной кислоты изобутиловый эфир** бц. ж. $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH(CH_3)_2$; М 144,211; $T_{кип} 156,9^\circ$; Лит.: [1045] 770-771

4919. **масляной кислоты метиловый эфир** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_3$; М 102,132; $T_{\text{кип}}$ 102,3°; Лит.: [1045] 770-771

4920. **масляной кислоты пентиловый эфир** (амилбутират) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COO}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 158,238; $T_{\text{пл}}$ -73,2°; $T_{\text{кип}}$ 185°; Раств.: вода: 0,054 (50°), эф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 12210 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 768-769, [227] 250

4921. **масляной кислоты пропиловый эфир** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 130,185; $T_{\text{пл}}$ -95,2°; $T_{\text{кип}}$ 143°; Лит.: [1045] 770-771

4922. **масляной кислоты хлорангидрид** (бутироилхлорид) ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl}$; М 106,550; $T_{\text{пл}}$ -89°; $T_{\text{кип}}$ 99-102°; Лит.: [1447] 89; Синт.: [644] 120-121

4923. **масляной кислоты этиловый эфир** (этилбутират, этилбутират) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 116,158; $T_{\text{пл}}$ -93,3°; $T_{\text{кип}}$ 119-121,3°; Раств.: вода: 0,68 (25°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 770-771

4924. **меди(II) азид** бур. крист. $\text{Cu}(\text{N}_3)_2$; М 147,586; $T_{\text{пл}}$ 120°; $T_{\text{разл}}$ 150°; $p\text{PP}(0) = 7,75$ (25°, вода); Лит.: [764] 306, [373] 234-236, [735] 273

4925. **меди(I) антимоид** сер. крист. Cu_3Sb ; М 312,398; $T_{\text{пл}}$ 687°; ΔH_{298}^0 : -10,5 (т); C_p^0 : 103,3 (т); Лит.: [535] 156-157

4926. **меди(II) арсенат** бел. $\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2$; М 468,476; $T_{\text{разл}}$ >750°; Лит.: [655] 103

4927. **меди(II) арсенат тетрагидрат** сине-зелен. $\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 540,538; $T_{\text{разл}}$ 440°; Лит.: [655] 103

4928. **меди(I) арсенид** (домейкит) гексагональные крист. Cu_3As ; М 265,560; $T_{\text{пл}}$ 830°; ΔH_{298}^0 : -11,7 (т); S_{298}^0 : 137,2 (т); C_p^0 : 93,1 (т); Лит.: [34] 68, [535] 156-157

4929. **меди(II) ацетат** сине-зелен. моноклинные крист. $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; М 181,630; $T_{\text{разл}}$ 250°; Разл. на: медь, уксусная кислота, графит, углерода(IV) оксид; Раств.: ацетон: 0,28 (15°), вода: 7,1 (20°), глицерин: 10 (15°), метанол: 0,48 (15°), 0,48 (66°), пиридин: 1,04 (13°); Пл.: 1,93 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -881,6 (т); Лит.: [909] 145, [1442] 669, [289] 468-470, [428] 140, [655] 103

4930. **меди(II) ацетат моногидрат** (медянка) темно-зелен. моноклинные крист. $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 199,640; $T_{\text{пл}}$ 115°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Раств.: вода: р.25 (20°), эф.: р., этанол: р.7,14 (20°); Пл.: 1,882 (20°, г/см³, т.); n 1,55 (20°); Лит.: [1045] 126-127, [1447] 315, [428] 140

4931. **меди(I) ацетиленид** красн. крист. Cu_2C_2 ; М 151,100; $T_{\text{разл}}$ 20°; Разл. на: медь, графит; Лит.: [1045] 122-123, [373] 422-423, [655] 103, [1208] 1750-1781

4932. **меди(I) борогидрид** бел. CuBH_4 ; М 78,390; $T_{\text{разл}} -12^\circ$;
Лит.: [735] 269

4933. **меди(II) бромат** бел. $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$; М 319,350; $T_{\text{разл}} 550^\circ$;
Лит.: [655] 103

4934. **меди(II) бромат гексагидрат** зеленовато-голуб. кубические крист. $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 427,442; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [535] 156-157

4935. **меди(I) бромид** (cuprous bromide) бц. кубические крист. CuBr ; М 143,450; $T_{\text{пл}} 489^\circ$; $T_{\text{кип}} 1355^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., ацетонитрил: 3,86 (18°), вода: 0,00105 (25°); Пл.: 4,72 (25°, г/см^3 , т.); Давл. паров: 1 (570°), 10 (714°), 100 (946°); рПР (0) = 8,28 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -103,5 (т); ΔG_{298}^0 : -99,58 (т); S_{298}^0 : 96,11 (т); C_p^0 : 54,73 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 7,2; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}^0$: 68,2; Лит.: [289] 467, [535] 156-157, [900] 80

4936. **меди(II) бромид** (cupric bromide) черн. моноклинные крист. CuBr_2 ; М 223,350; $T_{\text{пл}} 498^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., ацетонитрил: 24,43 (18°), бензол: н.р., вода: 107,5 (0°), 126,8 (20°), 127,8 (30°), 131,5 (50°), муравьиная кислота 95%: 0,16 (21°), пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 4,71 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -143 (т); ΔG_{298}^0 : -131,1 (т); S_{298}^0 : 146 (т); Лит.: [1039] 185, [1447] 315, [289] 466-467, [735] 271, [900] 80

4937. **меди(II) бромид тетрагидрат** син. $\text{CuBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 295,415; $T_{\text{разл}} 140^\circ$; Лит.: [655] 103

4938. **меди(I) трет-бутилацетиленид** $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{CCCu}$; М 144,680; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [1470] 528

4939. **меди(II) гексафторацетилацетонат** крист. $\text{C}_{10}\text{H}_2\text{CuF}_{12}\text{O}_4$; М 477,648; $T_{\text{пл}} 98^\circ$; $T_{\text{кип}} 220^\circ$; $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Раств.: ацетон: р., метанол: р., толуол: р.; Лит.: [428] 140

4940. **меди(II) гексафторсиликат гексагидрат** голуб. ромбические крист. $\text{Cu}[\text{SiF}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 313,710; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Раств.: вода: 152,1 (17°); Лит.: [1405] 118, [289] 490, [535] 158-159, [655] 169

4941. **меди(I) гидрид** светло-коричнев. CuH ; М 64,554; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Лит.: [655] 103, [735] 269

4942. **меди(II) гидроксид** голуб. пор. $\text{Cu}(\text{OH})_2$; М 97,560; $T_{\text{разл}} 100-400^\circ$; Разл. на: меди(II) оксид, вода; Раств.: вода: 0,000673 (18°); Пл.: 3,37 (20°, г/см^3 , т.); $\text{pK}_b(2) = 6,47$ (25°, вода); рПР (0) = 19,66 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -444,3 (т); ΔG_{298}^0 : -359,4 (т); S_{298}^0 : 84 (т); C_p^0 : 96 (т); Лит.: [1447] 315, [289] 494-495, [735] 270-271, [899] 80, [1490] 52-58

4943. **меди(II) гидроксид-арсенат** серовато-бел. $\text{Cu}_2(\text{AsO}_4)\text{OH}$; М 283,019; $T_{\text{разл}}$ 490°; Лит.: [655] 103

4944. **меди(II) гидроксокарбонат** (малахит) зелен. моноклинные крист. $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$; М 221,120; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 33,78 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -1051 (г); ΔG_{298}^0 : -900,9 (г); S_{298}^0 : 211,6 (г); Лит.: [535] 156-157, [900] 80

4945. **меди(II) глицинат** $(\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COO})_2\text{Cu}$; М 211,630; $T_{\text{пл}}$ 130°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Лит.: [762] 177

4946. **меди(II) глюконат дигидрат** $\text{Cu}(\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 489,871; $T_{\text{разл}}$ 100-180°; ΔD_{50} : 600 (б. мышцы); Лит.: [1432] 18-21

4947. **меди(II) дисульфид** черн. CuS_2 ; М 127,676; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 104

4948. **меди(I) дитионидат(III)** красн. CuInS_2 ; М 242,494; $T_{\text{пл}}$ 1080°; Лит.: [655] 117

4949. **меди дифосфид** моноклинные крист. CuP_2 ; М 125,490; $T_{\text{пл}}$ 891°; Лит.: [1445] 133

4950. **меди(II) нодат** зелен. моноклинные крист. $\text{Cu}(\text{IO}_3)_2$; М 413,340; $T_{\text{разл}}$ 290°; Раств.: вода: 0,14 (15°); ΔH_{298}^0 : -411,3 (г); Лит.: [1045] 122-123, [289] 491, [302] 257, [535] 156-157, [735] 273

4951. **меди(II) нодат - вода (2/3)** голуб. $2\text{Cu}(\text{IO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 880,749; $T_{\text{разл}}$ 240°; Лит.: [655] 103

4952. **меди(I) иодид** (маршит) бц. кубические крист. CuI ; М 190,450; $T_{\text{пл}}$ 600°; $T_{\text{кип}}$ 1320°; Раств.: ацетонитрил: 3,52 (18°), вода: о.м.р., пиридин: 1,74 (25°); Пл.: 5,65 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (654°), 100 (905°); рПР (0) = 12 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -68 (г); ΔG_{298}^0 : -69,7 (г); S_{298}^0 : 96,7 (г); C_p^0 : 54 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 8,28; $\Delta H_{\text{кип}}$: 25; ΔH_{298}^0 : 153,2 (г); S_{298}^0 : 255,6 (г); C_p^0 : 36,5 (г); Лит.: [1046] 746, [289] 490, [535] 156-157, [900] 80

4953. **меди(I) карбонат** желт. Cu_2CO_3 ; М 187,101; $T_{\text{разл}}$ >100°; Лит.: [655] 103

4954. **меди(I) метакромит** серо-черн. кубические крист. CuCrO_2 ; М 147,540; $T_{\text{разл}}$ 1700°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 158-159, [655] 103

4955. **меди(II) молибдат** желтовато-зел. крист. CuMoO_4 ; М 223,484; $T_{\text{пл}}$ 850°; Лит.: [1447] 315, [589] 105-106

4956. **меди(I) моноацетиленид** оранжев. CuCCH ; М 88,580; $T_{\text{разл}}$ -45°; Разл. на: меди(I) ацетиленид, ацетилен; Лит.: [1470] 528

4957. **меди(II) нитрат** бц. крист. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; М 187,556; $T_{\text{пл}}$ 226°; $T_{\text{разл}}$ >170°; Раств.: вода: 83,5 (0°), 124,7 (20°), 247

(100°); Давл. паров: 1 (160°); ΔD_{50} : 940 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 67, [1039] 186, [655] 104, [735] 273

4958. **меди(II) нитрат гексагидрат** голуб. крист. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 295,650; $T_{\text{разл}}$ 26,4°; Разл. на: меди(II) нитрат тригидрат, вода; Раств.: вода: 255 (0°); Лит.: [440] 331

4959. **меди(II) нитрат - диазота тетраоксид (1/1)** $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{N}_2\text{O}_4$; М 279,567; $T_{\text{разл}}$ 85°; Лит.: [735] 273

4960. **меди(II) нитрат тригидрат** син. крист. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 241,600; $T_{\text{пл}}$ 114,5°; Раств.: вода: 83,5 (0°), 100 (10°), 124,7 (20°), 150,6 (25°), 156,4 (30°), 163,2 (40°), 171,7 (50°), 181,7 (60°), 207,7 (80°), 247,2 (100°), этанол: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1217 (т); ΔD_{50} : 940 (б. крысы, в/ж); Лит.: [289] 491-493, [900] 80

4961. **меди(II) нитрид** темно-зелен. кубические крист. Cu_3N ; М 204,645; $T_{\text{разл}}$ 300°; ΔH_{298}^0 : 74,5 (т); C_p^0 : 90,8 (т); Лит.: [535] 156-157, [735] 269

4962. **меди(II) оксалат** сине-зелен. CuC_2O_4 ; М 151,565; $T_{\text{разл}}$ 420°; Раств.: вода: 0,002364 (25°); Лит.: [1039] 15, [655] 103

4963. **меди(II) оксид** (куприт) красн. кубические крист. Cu_2O ; М 143,090; $T_{\text{пл}}$ 1242°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -173,2 (т); ΔG_{298}^0 : -150,5 (т); S_{298}^0 : 92,93 (т); C_p^0 : 63,64 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 64,22; ΔD_{50} : 470 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 67, [1442] 669-670, [289] 493, [900] 80

4964. **меди(II) оксид** (тенорит) черн. моноклинные крист. CuO ; М 79,550; $T_{\text{разл}}$ 800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,45 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -162 (т); ΔG_{298}^0 : -129,4 (т); S_{298}^0 : 42,63 (т); C_p^0 : 42,3 (т); ΔD_{50} : 470 (крысы, в/ж), 273 (мышы, в/б); Лит.: [442] 67, [289] 494, [735] 270, [900] 80

4965. **меди(III) оксид** красн. Cu_2O_3 ; М 175,090; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [428] 497, [1052] 400-401

4966. **меди(II) 8-оксихинолят** (купроцин, хинолят 15) зеленовато-желт. пор. $\text{Cu}(\text{OC}_9\text{H}_6\text{N})_2$; М 351,846; $T_{\text{пл}}$ 175-178°; ΔD_{50} : 10000 (крысы); Лит.: [440] 337, [678] 270

4967. **меди(II) перхлорат** желтовато-зел. $\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2$; М 262,447; $T_{\text{разл}}$ 230°; Раств.: вода: 119 (0°); Лит.: [1039] 14, [655] 103, [735] 273

4968. **меди(II) перхлорат гексагидрат** светло-голуб. моноклинные крист. $\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 370,540; $T_{\text{пл}}$ 82°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -1915 (т); Лит.: [289] 489, [535] 156-157

4969. **меди(I) роданид** бел. крист. CuSCN ; M 121,620; $T_{\text{разл}}$ 1084°; Раств.: вода: 0,0005 (18°), эф.: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,843 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 124-125, [1046] 746, [735] 265

4970. **меди(II) салицилальмин** грязно-зел. крист. $\text{Cu}(\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{NH})_2$; M 303,803; $T_{\text{пл}}$ 270°; ΔD_{50} : 1500 (б. мышцы, в/ж); Лит.: [440] 337-338

4971. **меди(II) селенат** бел. CuSeO_4 ; M 206,504; $T_{\text{разл}}$ 550°; Лит.: [655] 104

4972. **меди(II) селенат пентагидрат** голуб. триклинные крист. $\text{CuSeO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 296,580; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: 17,9 (15°); ΔH_{298}^0 : -1951 (т); Лит.: [535] 156-157

4973. **меди(I) селенид** черн. кубические крист. Cu_2Se ; M 206,050; $T_{\text{пл}}$ 1113°; ΔH_{298}^0 : -59,3 (т); Лит.: [1444] 313, [535] 156-157, [766] 103-106

4974. **меди(II) селенид** черно-зелен. гексагональные крист. CuSe ; M 142,510; $T_{\text{пл}}$ 550°; $T_{\text{разл}}$ 550°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -39,5 (т); Лит.: [428] 142, [535] 156-157

4975. **меди(II) стеарат** сине-зелен. аморфн. пор. $\text{Cu}(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2$; M 630,485; $T_{\text{пл}}$ 250°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., пиридин: р., этанол: н.р.; Лит.: [428] 140

4976. **меди(I) сульфат** светло-сер. крист. Cu_2SO_4 ; M 223,155; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: меди(I) оксид; Раств.: вода: реак.; ΔH_{298}^0 : -749,7 (т); Лит.: [1442] 671, [655] 104, [735] 267

4977. **меди(II) сульфат** (халькокианит) бц. ромбические крист. CuSO_4 ; M 159,600; $T_{\text{разл}}$ 650°; Разл. на: меди(II) оксид, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 14,3 (0°), 17,2 (10°), 20,5 (20°), 22,3 (25°), 24,4 (30°), 28,7 (40°), 33,7 (50°), 39,5 (60°), 55,5 (80°), 77 (100°), 82,5 (150°), метанол: 0,77 (15°), 1,04 (18°), 1,42 (25°), 2,99 (45°), этанол: н.р., этиленгликоль: 0,5 (30°); Пл.: 3,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -770,9 (т); ΔG_{298}^0 : -661,8 (т); S_{298}^0 : 109 (т); C_p^0 : 98,87 (т); T_N : 54,3; Лит.: [1039] 186-187, [1442] 671, [289] 497-516, [735] 274, [900] 80

4978. **меди(II) сульфат моногидрат** бел. $\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 177,624; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [655] 104

4979. **меди(II) сульфат пентагидрат** (медный купорос, медь сернокислая пятиводная, халькантит) син. триклинные крист. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 249,680; $T_{\text{разл}}$ 100-250°; Раств.: вода: 35,6 (20°), 205 (100°), глицерин: 30 (15,5°), метанол: 15,6 (18°), муравьиная кислота 95%: 0,05 (18,5°), этанол: 1,1 (3°), этиленгликоль: 8,2 (14,6°); Пл.: 2,28 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2279,4 (т);

ΔG_{298}^0 : -1879,9 (т); S_{298}^0 : 300 (т); C_p^0 : 281 (т); ΔD_{50} : 300-520 (крысы, в/ж), 43 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 67, [1045] 124-125, 265, [1442] 671, [1517] 166, [289] 497-516, [379] 68, [498] 109, [519] 166-169, [900] 80

4980. **меди(II) сульфат тригидрат** (бонаттит) голуб. моноклинные крист. $CuSO_4 \cdot 3H_2O$; М 213,650; $T_{\text{раза}}$ 150°; Пл.: 2,7 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1686,69 (т); S_{298}^0 : 217,64 (т); C_p^0 : 205,2 (т); Лит.: [1442] 671, [428] 142

4981. **меди(I) сульфид** (медный блеск, халькозин) черн. ромбические крист. Cu_2S ; М 159,150; $T_{\text{пл}}$ 1129°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,6 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 48 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -79,5 (т); ΔG_{298}^0 : -86,3 (т); S_{298}^0 : 121 (т); C_p^0 : 76,32 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 11,3; Лит.: [1443] 5, [289] 496, [735] 268, [900] 80-81

4982. **меди(II) сульфид** черн. гексагональные крист. CuS ; М 95,610; $T_{\text{раза}}$ 450°; Разл. на: меди(I) сульфид, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,68 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 35,2 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -53,1 (т); ΔG_{298}^0 : -53,6 (т); S_{298}^0 : 66,5 (т); C_p^0 : 47,82 (т); Лит.: [289] 496, [480] 36, 505, [735] 274, [900] 81

4983. **меди(I) теллурид** син. Cu_2Te ; М 254,692; $T_{\text{пл}}$ 855°; Лит.: [655] 105

4984. **меди(I) тетрагидроалюминат** желт. $CuAlH_4$; М 94,559; $T_{\text{раза}}$ -70°; Лит.: [735] 269

4985. **меди(I) тетратеоарсенат** серо-черн. Cu_3AsS_4 ; М 393,820; $T_{\text{раза}}$ 700°; Лит.: [655] 103

4986. **меди(I) тиоцианат** бц. крист. $CuSCN$; М 121,630; $T_{\text{пл}}$ 1084°; Раств.: вода: 0,0005 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 2,85 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1444] 586, [535] 158-159

4987. **меди(II) формиат** (copper formate, cupric formate) голуб. ромбические крист. $Cu(HCOO)_2$; М 153,580; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: 12,5 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,831 (20°, г/см³, т.); Лит.: [75] 3.27, [289] 467-468, [535] 158-159, [655] 103

4988. **меди(I) фосфид** светло-сер. Cu_3P ; М 221,610; $T_{\text{пл}}$ 1022°; ΔD_{50} : 392 (мышы, в/б), 10000 (мышы, в/ж); Лит.: [1445] 133, [735] 270

4989. **меди(I) фторид** рубиново-красн. крист. CuF ; М 82,544; $T_{\text{пл}}$ 908°; Раств.: вода: реаг., фтороводород: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1405] 29

4990. **меди(II) фторид** бц. кубические крист. CuF_2 ; М 101,540; $T_{\text{пл}}$ 770°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 4,75 (20°), реаг. (100°), триф-

торид брома: н.р. (25°), фтороводород: 0,001 (12°), этанол: р.; Пл.: 4,23 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -537,6 (т); ΔG_{298}^0 : -487,8 (т); S_{298}^0 : 68,6 (т); C_p^0 : 70,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 39; ΔH_{298}^0 : -276,1 (т); S_{298}^0 : 260 (т); C_p^0 : 51,9 (т); Лит.: [289] 489-490, [480] 166, [900] 81

4991. **меди(III) фторид** красн. CuF_3 ; М 120,541; $T_{разл}$ -60°; Лит.: [247] 108

4992. **меди(II) фторид дигидрат** голуб. моноклинные крист. $CuF_2 \cdot 2H_2O$; М 137,574; $T_{пл}$ 130°; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -1169 (т); Лит.: [428] 141, [535] 158-159

4993. **меди(II) хлорат гексагидрат** зелен. кубические крист. $Cu(ClO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 338,540; $T_{пл}$ 65°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: р., вода: 141 (0°), 164,4 (18°), 195,6 (45°), 332 (70°), этанол: р.; Лит.: [289] 488, [535] 158-159

4994. **меди(I) хлорид** бц. кубические крист. $CuCl$; М 98,999; $T_{пл}$ 430°; $T_{кип}$ 1212°; Раств.: ацетон: н.р., ацетонитрил: 13,33 (18°), вода: 1,52 (25°), эф.: н.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (546°), 10 (702°), 100 (960°); рПР (0) = 6 (20°, вода); Вязк.: 2,54 (527°), 1,92 (607°), 1,44 (697°); Пов.нат.: 92 (450°); ΔH_{298}^0 : -137,2 (т); ΔG_{298}^0 : -120,1 (т); S_{298}^0 : 87 (т); C_p^0 : 48,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,25; $\Delta H_{кип}$: 21,7; ΔH_{298}^0 : -80,6 (т); S_{298}^0 : 237,1 (т); C_p^0 : 35,3 (т); Лит.: [1046] 746, [1443] 5, [289] 476-487, [900] 81, [1052] 354

4995. **меди(II) хлорид** темно-коричнев. моноклинные крист. $CuCl_2$; М 134,450; $T_{пл}$ 596°; Раств.: аллиловый спирт: 29,9 (20°), аммиак жидкий: р., ацетон: 3 (18°), ацетонитрила: 1,6 (18°), бензиловый спирт: 1,4 (10°), 1,65 (20°), 6,12 (60°), вода: 69,2 (0°), 71,5 (10°), 74,5 (20°), 76,4 (25°), 78,3 (30°), 81,8 (40°), 85,5 (50°), 89,4 (60°), 98 (80°), 110,5 (100°), эф.: 0,11 (20°), изоамиловый спирт: 10,7 (10°), 12,1 (20°), 25,2 (60°), метанол: 56,5 (0°), 58,6 (20°), 61,8 (40°), 66,4 (60°), пиридин: 0,294 (10°), 0,349 (25°), 0,925 (95°), пропанол: 20 (10°), 24,7 (20°), 41,1 (60°), укс.: 0,016 (30°), этанол: 42,3 (0°), 50 (20°), 58,3 (40°), 70,8 (60°), этилацетат: 3,09 (20°), этилформиат: 9,9 (20°); Пл.: 3,05 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -215,6 (т); ΔG_{298}^0 : -171,4 (т); S_{298}^0 : 108,1 (т); C_p^0 : 71,88 (т); ΔD_{50} : 140 (б. крысы, в/ж), 3,7 (крысы, в/б); Лит.: [442] 67, [1039] 184-185, [1443] 5, [289] 475-488, [735] 271-272, [900] 81

4996. **меди(II) хлорид дигидрат** зелен. ромбические крист. $CuCl_2 \cdot 2H_2O$; М 170,480; $T_{разл}$ 110°; Разл. на: меди(II) хлорид, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 2,38 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -818,6 (т); ΔG_{298}^0 : -660,1 (т); S_{298}^0 : 190,6 (т); Лит.: [535] 158-159, [735] 271-272, [900] 81

4997. **меди(II) хромат** красно-коричнев. ромбические крист. CuCrO_4 ; М 179,540; $T_{\text{раза}}$ 445°; Пл.: 4,04 (20°, г/см³, т.); Лит.: [743] 104-105, 136, [1445] 320, [428] 141

4998. **меди(I) хромит** серо-зелен. CuCrO_2 ; М 147,541; $T_{\text{раза}}$ 1700°; Лит.: [655] 103

4999. **меди(I) цианид** бц. моноклинные крист. CuCN ; М 89,563; $T_{\text{раза}}$ 473°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,92 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 97,6 (т); S_{298}^0 : 90 (т); C_p^0 : 61 (т); Лит.: [535] 158-159, [735] 264

5000. **меди(II) цианид** буро-желт. Cu(CN)_2 ; М 115,581; $T_{\text{раза}}$ >20°; Лит.: [655] 103, [735] 272

5001. **медь** (copper) красн. кубические мет. Cu ; М 63,550; $T_{\text{пла}}$ 1083°; $T_{\text{кип}}$ 2543°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0032 (18°); Пл.: 8,96 (20°, г/см³, т.), 7,998 (1083°, г/см³, ж.), 7,962 (1127°, г/см³, ж.), 7,881 (1227°, г/см³, ж.), 7,799 (1327°, г/см³, ж.), 7,471 (1727°, г/см³, ж.), 7,307 (1927°, г/см³, ж.), 7,225 (2027°, г/см³, ж.), 7,102 (2177°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (1617°), 10 (1910°), 100 (2312°); Вязк.: 3,33 (1100°), 3,12 (1200°), 1,96 (1677°); Пов.нат.: 1120 (1140°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 33,15 (т); C_p^0 : 24,4 (т); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 13; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 302; ΔH_{298}^0 : 338 (г); S_{298}^0 : 166,3 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [741] 10, [1443] 6-8, [1447] 320, [185] 033105-1 - 033105-8, [451] 528, [490] 51, [498] 68, [735] 244-256, [871] 7-12, [900] 80, [1382] 89

5002. **мезаконовая кислота** (метилфумаровая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HOOC}(\text{CH}_3)=\text{CHCOOH}$; М 130,110; $T_{\text{пла}}$ 202-204°; Раств.: вода: 2,63 (18°), 55,18 (100°), транс-1,2-дихлорэтилен: 0,046 (40°), цис-1,2-дихлорэтилен: 0,006 (40°); $pK_a(1) = 3,09$ (25°, вода); Лит.: [1045] 774-775, [1046] 90, [291] 291, [332] 147

5003. **мезо-винная кислота** (i-винная кислота) бц. табличковидные крист. $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; М 150,090; $T_{\text{пла}}$ 140°; Раств.: вода: 33,6 (0°), 56 (15°), эф.: т.р., этанол: р.; $pK_a(1) = 3,22$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4,82$ (25°, вода); Лит.: [1045] 574-575, [1046] 86, [332] 100

5004. **мезоксалевая кислота гидрат** (кетомалоновая кислота гидрат) $(\text{HO})_2\text{C}(\text{COOH})_2$; М 136,060; $T_{\text{пла}}$ 121°; $T_{\text{раза}}$ 121°; Лит.: [1441] 110

5005. **мекамиламина гидрохлорид** (2,2,3-триметил-3-метиламинобицикло[2.2.1]гептана гидрохлорид, инверсина гидрохлорид, мевазина гидрохлорид, мекамин, плегангина гидрохлорид) бел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{22}\text{ClN}$; М 203,800; $T_{\text{пла}}$ 246°; Раств.:

вода: л.р., глицерин: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 208 (крысы, п/о), 21 (крысы, в/в), 92 (мышы, п/о), 14 (мышы, в/в); Лит.: [223] 1215, [555] 205, [878] 282

5006. **мекамиламина пикрат** $C_{17}H_{24}N_4O_7$; М 396,397; $T_{пл}$ 190°; Лит.: [878] 282

5007. **меламин** (2,4,6-триамино-1,3,5-триазин, 2,4,6-триамино-симм-триазин, циануртриамид) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_3N_3(NH_2)_3$; М 126,120; $T_{пл}$ 354°; $T_{разл}$ 354°; Разл. на: мелем, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: пл.р. 3,48 (14,5°), 1 (134°), вода: 0,5 (20°), 4 (90°), эф.: н.р., орг. р-ли: н.р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,571 (20°, г/см³, т.); n 1,872 (20°); $pK_{BH} + (1) = 6,47$ (25°, вода); $pK_{BH} + (2) = 0,37$ (25°, вода); $pK_{BH} + (3) = -2,83$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -64,3 (т); $\Delta H_{сгор}$: 1976,2; Лит.: [439] 479-480, [628] 108-109, [1045] 776-777, [1443] 21, [1447] 319, [284] 303-304, [332] 61, [482] 107, [900] 159

5008. **мелатонин** (N-(2-(5-метокси-1Н-индол-3-ил)этил)ацетамид, N-ацетил-5-метокситриптамин, мелаксен) бел. листовидные крист. $C_{13}H_{16}N_2O_2$; М 232,300; CAS 75-31-4; $T_{пл}$ 117°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., петр.эф.: пл.р., этанол: р.; Лит.: [918] 520-521, [522] 17

5009. **мелем** (2,6,10-триамино-симм-гептазин, циамеллуровой кислоты триамид) сер. ам. в-во $C_6H_6N_{10}$; М 218,130; CAS 1502-47-2; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: 0,0003 (25°), 0,007 (100°), орг. р-ли: пл.р.; Пл.: 1,686 (20°, г/см³, т.); $pK_{BH} + (1) = 12,6$ (20°, вода); $pK_{BH} + (2) = 2,17$ (20°, вода); $pK_{BH} + (3) = 0,94$ (20°, вода); $pK_{BH} + (4) = -1,83$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -15,7 (т); $\Delta H_{сгор}$: -3236,4; ΔD_{50} : 1200 (мышы-самки, п/о); Лит.: [1443] 23, [1085] 63, [1122] 49, [1185] 902-904

5010. **меллитовая кислота** (бензолгексакарбоновая кислота) бц. игольчатые крист. $C_6(COON)_6$; М 342,180; $T_{пл}$ 286°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; $pK_a (1) = 1,4$ (25°, вода); $pK_a (2) = 2,19$ (25°, вода); $pK_a (3) = 3,31$ (25°, вода); $pK_a (4) = 4,78$ (25°, вода); $pK_a (5) = 5,89$ (25°, вода); $pK_a (6) = 6,96$ (25°, вода); ΔD_{50} : 1025 (); Лит.: [1045] 776-777, [1046] 90

5011. **меллитовой кислоты гексахлорангидрид** призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_6(COCl)_6$; М 452,843; $T_{пл}$ 190°; $T_{возг}$ 240°; Лит.: [78] 546

5012. **меллитовой кислоты триангидрид** крист. $C_6((CO)_2O)_3$; М 288,123; $T_{пл}$ 320°; $T_{разл}$ 320°; Раств.: бензол: пл.р., вода: н.р. (20°), реаг. (100°), эф.: пл.р., хлф.: пл.р.; Давл. паров: 3 (200°); Лит.: [78] 546, [970] 60

5013. **менделеевий** Md; M 258,000; $T_{\text{пл}}$ 827°; Лит.: [103] 1-13, 1-195 - 1-196, [1448] 629-633, [480] 581, 594

5014. **цис-1,8-ментандиол гидрат** (цис-терпингидрат, цис-терпинолгидрат) бц. ромбические крист. $C_{10}H_{22}O_3$; M 190,280; $T_{\text{пл}}$ 117,1°; $T_{\text{разл}}$ 117°; Раств.: вода: 0,36 (20°), эф.: 0,714 (15°), хлф.: 0,745 (15°), этанол: 7,94 (15°); Лит.: [1045] 966-967, [291] 685, [331] 716, [379] 236-237, [590] 824; Синт.: [431] 203-204

5015. **(-)-ментилбромацетат** $BrCH_2COOC_6H_9(CH_3)CH(CH_3)_2$; M 277,200; Давл. паров: 12 (145°); Лит.: [78] 562; Синт.: [600] 23

5016. **1-ментол** (1-3-п-ментанол, 1-гексагидротимол) бц. игольчатые крист. $C_{10}H_{20}O$; M 156,270; $T_{\text{пл}}$ 35,5°; $T_{\text{кип}}$ 215°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 0,04 (20°), диоксид серы: р., эф.: л.р., петр.эф.: р., скипидар: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 0,89 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (98°); $T_{\text{всп}}$: 86; $T_{\text{своб}}$: 272; LD_{50} : 3300 (крысы, п/о); Лит.: [1039] 73, [1045] 778-779, [1443] 34, [223] 1241-1243, [291] 684, [331] 713, [379] 236-237, [878] 62, [1119] 52, [1417] 62-66

5017. **1-ментон** (1-3-п-ментанон) бц. ж. $C_{10}H_{18}O$; M 154,250; $T_{\text{пл}}$ -6,6°; $T_{\text{кип}}$ 207°; Раств.: вода: 0,04967 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8954 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (81°); Лит.: [1045] 778-779, [331] 702; Синт.: [999] 246-247

5018. **2-меркаптоимидазолин** (2-имидазолинтион, мерказин И, этилентиомочевина) $C_3H_6N_2S$; M 102,158; $T_{\text{пл}}$ 199-204°; LD_{50} : 233,6 (б. мыши, п/о); Лит.: [439] 439, [1447] 323

5019. **меркаптосиан** бц. SiH_3SH ; M 64,182; $T_{\text{пл}}$ -134°; $T_{\text{кип}}$ 14°; Лит.: [734] 604-605

5020. **меркаптоуксусная кислота** (тиогликолевая кислота) бц. ж. $HSCH_2COOH$; M 92,110; $T_{\text{пл}}$ -16,5°; Пл.: 1,325 (20°, к в.4, ж.); $pK_a(1) = 3,6$ (25°, вода, COOH); $pK_a(2) = 10,56$ (25°, вода, SH); LD_{50} : 125 (б. крысы, в/ж), 250 (б. мыши, в/ж); Лит.: [439] 384-385, [1045] 1026-1027; Синт.: [417] 582

5021. **2-меркаптоэтанол** бц. ж. $HSCH_2CH_2OH$; M 78,130; $T_{\text{кип}}$ 157-158°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 742 (158°); LD_{50} : 190 (б. мыши), 224 (крысы); Лит.: [439] 382-383, [971] 440-441

5022. **меркурдикарбоновой кислоты бис-диметиламид** бел. $Hg(CON(CH_3)_2)_2$; M 344,760; $T_{\text{пл}}$ 148-149°; Лит.: [1317] 745

5023. **меркурдикарбоновой кислоты диметиловый эфир** бел. $Hg(COON(CH_3)_2)_2$; M 318,690; $T_{\text{пл}}$ 84°; Лит.: [1317] 737

5024. **мескалин** (2-(3,4,5-триметоксифенил)этиламин, мецкалин) бц. маслянистая ж. $(CH_3O)_3C_6H_2CH_2CH_2NH_2$; M 211,260;

$T_{\text{пл}}$ 35°; $T_{\text{кип}}$ 180°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 21 (180°); Лит.: [392] 106-111, [963] 324-325, [1045] 796-797, [1076] 208, [370] 142, [714] 6, [752] 11, [1055] 257-259

5025. метаборная кислота моноклинная форма моноклинные крист. HBO_2 ; M 43,820; $T_{\text{пл}}$ 201°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Разл. на: бора оксид, вода; $pK_a(1) = 9,12$ (18° пл , вода); $\Delta H_{298}^{\text{разл}}$: -804 (т); S_{298}^0 : 49 (т); Лит.: [1046] 78, [1441] 305, [479] 196, [735] 10

5026. метагид (метилен-бис-(изоникотиноилгидразон)) бел. крист. $(\text{C}_5\text{H}_4\text{NCONHNH})_2\text{CH}_2$; M 286,289; CAS 1707-15-9; $T_{\text{пл}}$ 180°; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; ΔD_{50} : 9867 (крысы-самцы, в/ж), 205 (мышы-самцы, в/б), 9180 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [379] 279, [1111] 43-44

5027. метаиодная кислота бц. крист. HOIO_3 ; M 191,910; $T_{\text{возг}}$ 110°; $pK_a(1) = 1,64$ (25°, вода); Лит.: [1045] 70-71, [1046] 78, [734] 284

5028. метаквалон (2-метил-3-(2-толил)-4-хиназолинон, дормоген, мотолон) бел. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$; M 250,295; CAS 72-44-6; $T_{\text{пл}}$ 114-117°; Раств.: вода: 0,02999 (23°), этанол: м.р.; ΔD_{50} : 185 (крысы, п/о), 420 (мышы, п/о); Лит.: [62] 746-747, [223] 1281-1282, [331] 1035, [370] 144, [670] 27

5029. метакриловой кислоты аллиловый эфир (аллилметакрилат) ж. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; M 126,150; Давл. паров: 30 (55°), 50 (67°); ΔD_{50} : 430 (крысы, п/о); Лит.: [720] 59, [1447] 25, [227] 120

5030. метакриловой кислоты бутиловый эфир бц. ж. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 142,196; $T_{\text{пл}}$ -76°; $T_{\text{кип}}$ 163°; ΔD_{50} : 18-25 (б. крысы, п/о), 12,9-13,5 (б. мышы, п/о), 25 (кролики, п/о); Лит.: [1441] 336, [1503] 72

5031. метакриловой кислоты 2-диэтиламиноэтиловый эфир (ДЭАЭМ, диэтиламиноэтилметакрилат) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; M 185,263; Давл. паров: 3 (92°); ΔD_{50} : 4700 (крысы, п/о); Лит.: [720] 64, [1441] 129-130

5032. метакриловой кислоты метиловый эфир (2-метилпропеновой кислоты метиловый эфир, метилметакрилат) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3$; M 100,116; $T_{\text{пл}}$ -48°; $T_{\text{кип}}$ 100°; Раств.: ацетон: смеш., вода: 1,5 (30°), глицерин: м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ρ : 0,946 (20°, г/см³, ж.); n 1,4162 (20°); Давл. паров: 5 (-10°), 20 (11°), 32 (24°), 100 (47°), 400 (82°); ΔD_{50} : 3600 (б. мышы, п/о); Лит.: [439] 182-184, [332] 152, [900] 160

5033. **метакриловой кислоты этиловый эфир** (этилметакрилат) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; М 114,142; $T_{\text{кип}}$ 119°; Лит.: [1447] 720

5034. **метан** (methane, болотный газ, рудничный газ) бц. г. CH_4 ; М 16,040; $T_{\text{пл}}$ -182,48°; $T_{\text{кип}}$ -161,49°; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Разл. на: ацетилен, водород; Раств.: ацетон: м.р., бензол: р., вода: 0,004 (0°), 0,0034 (5°), 0,003 (10°), 0,0026 (15°), 0,0024 (20°), 0,0022 (25°), 0,0012 (100°), эф.: р., метанол: р., тетрагидрометан: р., толуол: р., этанол: р.; Пл.: 0,436 (-170°, г/см³, ж.), 0,415 (-164°, г/см³, ж.), 0,0007168 (0°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-206°), 10 (-195,4°), 40 (-187,7°), 100 (-181,5°), 400 (-168,8°); $\text{pK}_a(1) = 40$ (20°, вода); ДП: 1,7 (-173°); Дип.: 0 (20°); Вязк.: 0,00776 (-73°), 0,00953 (-23°), 0,0112 (27°), 0,0142 (127°), 0,017 (227°), 0,0194 (327°), 0,0238 (527°), 0,0276 (727°); Ск.зв.: 430 (0°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : -74,85 (г); ΔG_{298}^0 : -50,79 (г); S_{298}^0 : 186,19 (г); C^0 : 35,71 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 0,94; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 8,178; $T_{\text{свосп}}$: 537; $\Delta\text{H}_{\text{гор}}$: 882; $T_{\text{крит}}$: -82,3; $\text{P}_{\text{крит}}$: 4,71; $\text{Pl}_{\text{крит}}$: 0,162; Лит.: [971] 230-231, [1044] 618, [1045] 780-781, [1046] 316-317, [1443] 55, [75] 1.254, [291] 37-41, [734] 531-532, [900] 160, [924] 470-473, [1241] 43-63

5035. **метан гексагидрат** $\text{CH}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 124,134; $T_{\text{разл}}$ -29°; Лит.: [740] 24

5036. **метандисульфокислота** (метилендисульфокислота, метионовая кислота) пластинчатые крист. $\text{CH}_2(\text{SO}_3\text{H})_2$; М 176,170; $T_{\text{пл}}$ 96-100°; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: 245,8 (25°), этанол: р.; Лит.: [78] 597, [318] 943, [1045] 794-795, [1061] 175-177; Синт.: [486] 547

5037. **метандростенолон** (17альфа-метиландростадиен-1,4-ол-17бета-он-3) бел. крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{30}\text{O}$; М 298,462; $T_{\text{пл}}$ 165°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1447] 327, [379] 445

5038. **1,6-метано[10]аннулен** бледно-желт. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{10}$; М 142,197; $T_{\text{пл}}$ 29°; Лит.: [1029] 82

5039. **метансульфокислота** $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{H}$; М 96,106; $T_{\text{пл}}$ 20°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,4844 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (167°); $\text{H}_0(1) = -7,86$ (25°, 100%); $\text{H}_0(1) = -3,75$ (25°, вода, 70% водный раствор); $\text{pK}_a(1) = 0$ (25°, вода); Лит.: [78] 596, [1445] 216, [1447] 327, [291] 64, [352] 127, [1061] 110, 115

5040. **метансульфокислоты амид** $\text{CH}_3\text{SO}_2\text{NH}_2$; М 95,124; $T_{\text{пл}}$ 88°; $\text{pK}_a(1) = 10,8$ (25°, вода); Лит.: [1444] 453, [1061] 113

5041. **метансульфокислоты ангидрид** призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(\text{CH}_3\text{SO}_2)_2\text{O}$; М 174,196; $T_{\text{пл}}$ 71°; Лит.: [75] 1.254, [1061] 115

5042. **метансульфокислоты метиловый эфир** (метиамезилаат, метилметансульфонат) $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{CH}_3$; М 110,130; CAS 66-27-3; $T_{\text{пл}}$ 20°; $T_{\text{кип}}$ 203°; Раств.: вода: 16,67 (25°); Давл. паров: 748 (203°); Лит.: [318] 958, [332] 40, [1061] 117

5043. **метансульфокислоты фторангидрид** (метансульфофторид) $\text{CH}_3\text{SO}_2\text{F}$; М 98,097; $T_{\text{кип}}$ 124,2°; Лит.: [1061] 116

5044. **метансульфокислоты хлорангидрид** (methanesulfonyl chloride, метансульфохлорид) ж. $\text{CH}_3\text{SO}_2\text{Cl}$; М 114,550; $T_{\text{пл}}$ -32°; $T_{\text{кип}}$ 161°; Пл.: 1,4805 (18°, к в.4, ж.); Лит.: [1444] 473, [75] 1.254, [1061] 115-116

5045. **метантиол** (methanethiol, метилмеркаптан) г. CH_3SH ; М 48,100; $T_{\text{пл}}$ -123,1°; $T_{\text{кип}}$ 6°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,868 (20°, г/см³, ж.), 0,8599 (25°, г/см³, ж.); Лит.: [439] 375, [1045] 788-789, [75] 1.255, [524] 694-700, [734] 558

5046. **метантрикарбоновой кислоты триметиловый эфир** крист. $\text{HC}(\text{COOCH}_3)_3$; М 190,151; $T_{\text{пл}}$ 46-47°; $T_{\text{кип}}$ 242,7°; Лит.: [971] 236-237

5047. **метантрисульфокислота - вода (2/7)** $2\text{CH}(\text{SO}_3\text{H})_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 638,570; $T_{\text{пл}}$ 156°; Лит.: [78] 597, [1061] 188

5048. **метатитановая кислота** бел. аморфн. пор. H_2TiO_3 ; М 97,910; $T_{\text{разл}}$ 600-700°; Разл. на: титана(IV) оксид желтый, вода; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 224-225, [655] 179

5049. **метафосфорная кислота** бц. ам. в-во HPO_3 ; М 79,980; $T_{\text{пл}}$ 40°; Раств.: этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -949,3 (т); Лит.: [655] 151, [734] 450, [900] 109

5050. **метиалюминия борогидрид** $\text{CH}_3\text{Al}(\text{BH}_4)_2$; М 71,702; $T_{\text{пл}}$ -76°; Лит.: [479] 219

5051. **метиламин** (aminomethane, carbinamine, methylamine, аминометан) бц. г. CH_3NH_2 ; М 31,060; CAS 74-89-5; $T_{\text{пл}}$ -93,5°; $T_{\text{кип}}$ -6,5°; $T_{\text{разл}}$ 1200-1300°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 59,51 (20°), 55,56 (25°), 28,06 (60°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,699 (-11°, г/см³, ж.); pK_{BH} + (1) = 10,62 (25°, вода); ΔL_{50} : 2500 (мышь, п/к); Лит.: [28] 32-36, [78] 611, [318] 949, [764] 80, [1443] 57-58, [1447] 326, [291] 64-65, [331] 14, [522] 28, [900] 160

5052. **метиламина 12-вольфрамофосфат полигидрат** $(\text{CH}_3\text{NH}_2)_3[\text{PW}_{12}\text{O}_{40}] \cdot \text{NH}_2\text{O}$; М 2973,225; $T_{\text{разл}}$ 80-200°; Лит.: [1474] 93

5053. **метиламина гидробромид** пластинчатые крист. $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Br}$; М 111,969; $T_{\text{пл}}$ 250-251°; $T_{\text{разл}}$ 251°; Раств.: этанол абс.: р.; Лит.: [28] 36, [78] 611

5054. **метиламина гидроидид** пластинчатые крист. $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{I}$; М 158,970; $T_{\text{пл}}$ 220-270°; Раств.: эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [28] 36, [78] 611

5055. **метиламина гидрохлорид** листовидные крист. (р.п. этанола) $\text{CH}_3\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$; М 67,520; $T_{\text{пл}}$ 226°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 23 (78°), этилацетат: н.р.; Давл. паров: 15 (230°); Лит.: [28] 36, [78] 611, [318] 949, [1045] 790-791, [522] 28

5056. **метиламин - боран (1/1)** $\text{CH}_3\text{NH}_2 \cdot \text{BH}_3$; М 44,892; $T_{\text{пл}}$ 56°; Лит.: [750] 31

5057. **2-(метиламино)бензойная кислота** (N-метилантралиловая кислота) $\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 151,170; $T_{\text{пл}}$ 179°; Раств.: вода: 0,02 (20°), 0,04 (100°); pK_a (1) = 5,34 (25°, вода); Лит.: [971] 56-57, [1046] 90, [291] 606, [331] 487

5058. **3-(метиламино)бензойная кислота** $\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 151,170; $T_{\text{пл}}$ 127°; pK_a (1) = 5,1 (25°, вода); Лит.: [971] 56-57, [1046] 90

5059. **4-(метиламино)бензойная кислота** $\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 151,170; $T_{\text{пл}}$ 168°; pK_a (1) = 5,04 (25°, вода); Лит.: [971] 56-57, [1046] 90

5060. **N-метил-4-аминофенола сульфат** (метол) бц. крист. $(\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$; М 344,380; $T_{\text{пл}}$ 240-260°; $T_{\text{разл}}$ 260°; Раств.: вода: 4,8 (15°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1447] 339

5061. **метиламин - триметилалюминий (1/1)** $(\text{CH}_3)_3\text{Al} \cdot \text{CH}_3\text{NH}_2$; М 103,142; $T_{\text{разл}}$ 70°; Лит.: [479] 251

5062. **метиламин - триметилборан (1/1)** $\text{CH}_3\text{NH}_2 \cdot \text{B}(\text{CH}_3)_3$; М 86,972; $T_{\text{пл}}$ 27°; Лит.: [750] 34

5063. **метиламмония нитрат** (метиламина нитрат) призматические крист. $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{NO}_3$; М 94,070; $T_{\text{пл}}$ 99-100°; Лит.: [78] 611

5064. **метиламмония перхлорат** (метиламина перхлорат) бц. пластинчатые крист. $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{ClO}_4$; М 131,516; $T_{\text{пл}}$ 255°; $T_{\text{разл}}$ 338°; Разл. на: аммония перхлорат; Раств.: 2-метоксиэтанол: х.р., ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бутилацетат: м.р., вода: 110 (-10°), 120 (0°), 150 (10°), 190 (20°), 250 (30°), ДМСО: х.р., ДМФА: х.р., диоксан: м.р., эф.: н.р., изопропанол: х.р., метанол: х.р., ТГФ: м.р., укс.: м.р., этанол: х.р., этилацетат: м.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 215, [1088], [1482] 71

5065. **метиламмония пикрат** (метиламина пикрат) $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{OC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$; М 260,161; $T_{\text{пл}}$ 215°; Лит.: [318] 5944

5066. **N-метиламфетамин** (метамфетамин) ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NHCH}_3)\text{CH}_3$; М 149,232; Раств.: вода: о.х.р., эф.: л.р.,

птр.эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 20 (95°); Лит.: [878] 280

5067. **N-метиламфетамина гидрохлорид** (1-фенил-2-метиламинопропана гидрохлорид, метамфетамина гидрохлорид, первитин) бел. крист. $C_6H_5CH_2CH(NHCH_3)CH_3 \cdot HCl$; М 185,700; $T_{пл}$ 171°; Раств.: вода: р., эф.: о.х.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1049] 914-915, [370] 143, [878] 280, [1412] 231

5068. **метиландростендиол** (17альфа-метиландростен-5-диол-3бета,17бета) бел. крист. $C_{20}H_{32}O_2$; М 304,470; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [379] 445, [1412] 583-584

5069. **2-метиланилин** (орто-толиламин, орто-толуидин) $CH_3C_6H_4NH_2$; М 107,150; $T_{пл}$ -24,5°; $T_{кип}$ 200,2°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 1,66 (20°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9984 (20°, к в.4, ж.); n 1,5728 (20°); pK_{BH^+} (1) = 9,61 (20°, вода); LD_{50} : 550 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1444] 603, [1447] 583, [291] 554-560, [331] 402

5070. **3-метиланилин** (мета-толиламин, мета-толуидин) C_7H_9N ; М 107,150; $T_{пл}$ -30,4°; $T_{кип}$ 204,4°; Раств.: вода: 0,65 (15°); Пл.: 0,989 (20°, г/см³, ж.); n 1,5685 (20°); LD_{50} : 740 (б. мыши, в/ж, в масле); Лит.: [1447] 583, [291] 554-560, [331] 403

5071. **4-метиланилин** (4-аминотолуол, p-toluidine, п-толиламин, пара-толиламин, пара-толуидин) $CH_3C_6H_4NH_2$; М 107,150; $T_{пл}$ 45°; $T_{кип}$ 200,6°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,74 (21°), эф.: р., метанол: р., сероуглерод: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,046 (20°, к в.4, т.), 0,973 (50°, к в.4, ж.); n 1,5532 (20°); Давл. паров: 10 (82,2°), 35 (100,2°); LD_{50} : 330 (б. мыши, в/ж, в масле); Лит.: [1045] 990-991, [1447] 583, [291] 554-560; Синт.: [644] 45

5072. **N-метиланилин** желт. ж. C_7H_9N ; М 107,150; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 195,7°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,5624 (25°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,986 (20°, г/см³, ж.); n 1,5714 (20°); Давл. паров: 10 (79,2°), 15 (86°), 25 (95°); pK_{BH^+} (1) = 4,82 (25°, вода); ДП: 5,97 (22°); Дип.: 1,64 (20°); Вязк.: 2,02 (25°); Пов.нат.: 39,6 (20°); $\Delta n_{сгор}$: 4073,1; $T_{крит}$: 428,6; $P_{крит}$: 5,2; Лит.: [1045] 428-429, [1441] 89, [291] 553, [331] 403, [900] 160; Синт.: [487] 68

5073. **2-метил-9,10-антрахинон** (2-метилантрахинон) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{15}H_{10}O_2$; М 222,200; $T_{пл}$ 182-183°; Лит.: [971] 28-29; Синт.: [999] 253-254

5074. **метиларсин** (methylarsine) CH_3AsH_2 ; М 91,970; CAS 593-52-2; $T_{пл}$ -143°; $T_{кип}$ 2°; Раств.: вода: 0,0085 (20°); Лит.: [971] 236-237, [331] 15, [737] 20

5075.2-метилбензальдегид (о-толуиловый альдегид) ж. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 120,150; $T_{\text{кип}}$ 197°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0386 (19°, к в.4, ж.), 1,039 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 10 (94°); Лит.: [1045] 996-997; Синт.: [343] 203-204

5076.3-метилбензальдегид (м-толуиловый альдегид) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 120,200; $T_{\text{кип}}$ 199°; Лит.: [971] 40-41; Синт.: [343] 203-204

5077.4-метилбензальдегид $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 120,200; $T_{\text{кип}}$ 204°; Раств.: вода: 0,2271 (25°); Лит.: [971] 40-41, [331] 472; Синт.: [343] 203-204, [788] 15

5078.N-(N-(S)-альфа-метилбензиламино(3,5-дихлорфенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота $\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_2$; М 366,242; $T_{\text{пл}}$ 202°; Лит.: [54]

5079.N-метил-N-бензилпропаргиламина гидрохлорид (N-methyl-N-propargylbenzylamine hydrochloride, pargyline, паргиллин) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CCH} \cdot \text{HCl}$; М 195,690; CAS 306-07-0; $T_{\text{пл}}$ 160°; LD_{50} : 250 (крысы, п/о), 175 (крысы, в/в), 680 (мышь, п/о), 99 (мышь, в/в), 175 (собаки, п/о); Лит.: [43] 875, [770] 111-112, [223] 1562-1563

5080.2-метилбензойная кислота (ortho-toluic acid, о-толуиловая кислота) бц. игольчатые крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 136,148; CAS 118-90-1; $T_{\text{пл}}$ 107°; $T_{\text{кип}}$ 258°; Раств.: вода: 0,1185 (25°), 2,07 (80°), м-ксилол: 6,13 (14°), муравьиная кислота 95%: 2,99 (20,8°), п-ксилол: 7,98 (14°); $\text{pK}_a(1) = 3,92$ (25°, вода); Лит.: [1045] 992-993, [1046] 94, [291] 586-588, [331] 475

5081.3-метилбензойная кислота (meta-toluic acid, м-толуиловая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 136,148; CAS 99-04-7; $T_{\text{пл}}$ 112°; $T_{\text{кип}}$ 263°; Раств.: вода: 0,098 (25°), 1,17 (80°), м-ксилол: 9,37 (14°), п-ксилол: 11,51 (14°); $\text{pK}_a(1) = 4,27$ (25°, вода); LD_{50} : 1630 (б. мышь); Лит.: [1045] 994-995, [1046] 94, [291] 586-588, [331] 475

5082.4-метилбензойная кислота (para-toluic acid, п-толуиловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 136,148; $T_{\text{пл}}$ 179,6-181°; $T_{\text{возг}}$ 275°; Раств.: вода: 0,04 (25°), 1,17 (100°); $\text{pK}_a(1) = 4,36$ (25°, вода); Лит.: [1045] 994-995, [1046] 94, [291] 586-588, [331] 473

5083.3-метилбензойной кислоты диэтиламид (ДЭТА, м-диэтилтолуамид, м-толуиловой кислоты диэтиламид) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CON}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 191,280; $T_{\text{разл}}$ 288-292°; LD_{50} : 3700 (б. мышь, п/о), 800 (б. мышь, п/к), 2000 (крысы, в/ж); Лит.: [439] 46

5084. **4-метилбензолсульфиновая кислота** ромбические крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{H}$; М 156,202; $T_{\text{пл}}$ 89-89,5°; $\text{pK}_a(1) = 1,7$ (25°, вода); Лит.: [971] 104-105, [1046] 94

5085. **4-метилбензолсульфокислота** (п-толуолсульфокислота) бел. моноклинные крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$; М 172,200; CAS 105-15-4; $T_{\text{пл}}$ 92°; Раств.: ацетонитрил: р., вода: 67 (20°), эф.: р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 0,7$ (25°, вода); LD_{50} : 735 (мыши-самки, в/ж); Лит.: [1045] 1006-1007, [1046] 94, [1125] 54; Синт.: [461] 128-129, [1486] 240-241

5086. **4-метилбензолсульфокислоты бутиловый эфир** (п-толуолсульфокислотыбутиловыйэфир) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 228,310; Давл. паров: 3 (164°); Лит.: [81] 518; Синт.: [999] 149-151

5087. **4-метилбензолсульфокислоты метиловый эфир** (methyl p-toluenesulfonate, метил-п-толуолсульфонат, п-толуолсульфокислоты метиловый эфир) бц. крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{CH}_3$; М 186,228; $T_{\text{пл}}$ 28°; Лит.: [80] 775, [1045] 1006-1007, [75] 1.280

5088. **4-метилбензолсульфокислоты этиловый эфир** крист. (р.п. этилацетат) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{C}_2\text{H}_5$; М 200,255; $T_{\text{пл}}$ 33-34°; Лит.: [80] 775

5089. **N-(4-метилбензолсульфонил)-N'-бутилмочевина** (бутамид) бел. крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NHCONHC}_4\text{H}_9$; М 270,350; $T_{\text{пл}}$ 128°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: р.; LD_{50} : 8037,8 (крысы-самцы, в/ж), 2883 (мыши, в/ж); Лит.: [379] 191-192, [1086] 36

5090. **метилбериллия метоксид** $\text{CH}_3\text{BeOCH}_3$; М 55,081; $T_{\text{пл}}$ 25°; Лит.: [479] 130

5091. **метилбериллия этоксид** $\text{CH}_3\text{BeOC}_2\text{H}_5$; М 68,099; $T_{\text{пл}}$ 30°; Лит.: [479] 130

5092. **4-метил-2,5-бис(метилтио)амфетамина гидрохлорид** (4-methyl-2,5-bis-(methylthio)amphetamine hydrochloride, bis-TOM) бел. крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{S})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 278,885; $T_{\text{пл}}$ 229°; Лит.: [294] 40-42

5093. **2-метилбицикло[2.2.2]октан** крист. $\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{CCH}_3$; М 124,200; $T_{\text{пл}}$ 33-34°; $T_{\text{кип}}$ 157-158,5°; Лит.: [971] 126-127

5094. **метилбороновая кислота** $\text{CH}_3\text{B}(\text{OH})_2$; М 59,860; Давл. паров: 3 (25°); $\text{pK}_a(1) = 10,4$ (°, вода); Лит.: [2] 225, [102] 10, [623] 43; Синт.: [705] 27-28

5095. **2-метил-1,3-бутадиен** (изопрен) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$; М 68,117; $T_{\text{пл}}$ -145,95°; $T_{\text{кип}}$ 34,067°; Раств.:

вода: 0,06419999999 (25°); Пл.: 0,6849 (16°, к в.4, ж.), 0,6809 (20°, к в.4, ж.); n 1,4219 (20°); Лит.: [1045] 688-689, [332] 149, [900] 150

5096.2-метилбутан (изоопентан) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3$; М 72,146; $T_{\text{пл}}$ -159,89°; $T_{\text{кип}}$ 27,85°; Раств.: вода: 0,0048 (25°); Лит.: [971] 132-133, [1443] 460, [332] 177

5097.3-метилбутаналь (изоамиловый альдегид, изовалериановый альдегид) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$; М 86,132; $T_{\text{пл}}$ -51°; $T_{\text{кип}}$ 92,5°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 678-679

5098.d-2-метилбутандиовая кислота (d-метилянтарная кислота, пировинная кислота) крист. $\text{HOOCCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$; М 132,115; $T_{\text{пл}}$ 115°; Раств.: вода: 66,6 (15°), метанол: 53 (-18°), 109,8 (19°), 112,5 (19,5°), муравьиная кислота 95%: 17,8 (18,5°), пропанол: 44,9 (19°), 47,1 (19,5°), этанол: 70,8 (19°), 72,4 (19,5°); $\text{pK}_a(1) = 4,07$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 5,64$ (25°, вода); Лит.: [1045] 890-891, [1046] 93, [291] 294, [332] 153

5099.3-метилбутановая кислота (изовалериановая кислота, изопропилуксусная кислота) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$; М 102,132; CAS 503-74-2; $T_{\text{пл}}$ -37,6°; $T_{\text{кип}}$ 176,7°; Раств.: вода: 4,3 (20°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,917 (20°, г/см³, ж.); $\text{pK}_a(1) = 4,78$ (25°, вода); LD_{50} : 1037 (крысы, в/ж), 1375 (мыши, в/ж); Лит.: [1045] 676-677, [1046] 88, [291] 303-306, [332] 169, [1116] 38-39

5100.RS-2-метилбутановая кислота $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$; М 102,132; $T_{\text{пл}}$ -80°; $T_{\text{кип}}$ 176-177°; $\text{pK}_a(1) = 4,761$ (25°, вода); Лит.: [971] 150-151; Синт.: [999] 267-270

5101.2-метил-2-бутанол (диметилэтилкарбинол, трет-амиловый спирт, трет-пентанол) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OH}$; М 88,150; $T_{\text{пл}}$ -11,9°; $T_{\text{кип}}$ 101,8°; Раств.: вода: 11,1 (20°), 9,173 (30°), 5,882 (60°), 5,186 (90,2°); Лит.: [1447] 33, [332] 184

5102.3-метил-1-бутанол (изоамиловый спирт) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 88,150; $T_{\text{пл}}$ -117,2°; $T_{\text{кип}}$ 131,4°; Раств.: вода: 3,596 (0°), 2,75 (20°), 2,066 (70°), 2,22 (90°); Лит.: [1441] 129, [291] 314-315, [332] 179

5103.RS-3-метил-2-бутанол $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 88,148; $T_{\text{кип}}$ 112,9°; Лит.: [971] 158-159

5104.1-2-метил-1-бутанол (акт-перв-амиловый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$; М 88,150; $T_{\text{пл}}$ 70°; $T_{\text{кип}}$ 128°; Раств.: ацетон: х.р., вода: м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8193 (20°, к в.4, т.); n 1,4107 (20°); Дава. паров: 50 (65,7°); Лит.: [900] 122

5105. **2-метил-1-бутантиол** (акт-перв-амимеркаптан) ж.
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{SH}$; М 104,210; $T_{\text{кип}}$ 120°; Пл.: 0,8415 (23°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 552-553

5106. **2-метил-2-бутантиол** (трет-амилмеркаптан) ж.
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{SH}$; М 104,210; $T_{\text{кип}}$ 98-100°; Лит.: [1447] 33

5107. **3-метил-1-бутантиол** (изоамимеркаптан) бц. ж.
 $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SH}$; М 104,210; $T_{\text{кип}}$ 119°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,835 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 552-553

5108. **2-метил-1-бутен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$; М 70,133; $T_{\text{пла}}$ -137,56°; $T_{\text{кип}}$ 31,16°; Лит.: [971] 166-167

5109. **2-метил-2-бутен** $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_3$; М 70,133; $T_{\text{пла}}$ -133,7°; $T_{\text{кип}}$ 38,57°; Лит.: [971] 166-167

5110. **3-метил-1-бутен** (3-метилбутен-1) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$; М 70,133; $T_{\text{пла}}$ -168,5°; $T_{\text{кип}}$ 20°; Лит.: [971] 166-167

5111. **3-метил-2-бутеновая кислота** (бета, бета-диметилакриловая кислота) моноклинные крист. $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$; М 100,116; $T_{\text{пла}}$ 70°; $T_{\text{кип}}$ 199°; Пл.: 1,007 (24°, к в.4, т.); pK_a (1) = 5,12 (25°, вода); LD_{50} : 3130 (крысы, в/ж), 2450 (мыши, в/ж); Лит.: [971] 176-177, [1046] 87, [1110] 25-26

5112. **3-метилбутилнитрит** (азотистой кислоты изоамиловый эфир, амилнитрит, изоамилнитрит) желтоват. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{ONO}$; М 117,160; $T_{\text{кип}}$ 99,2°; Раств.: бензол: смеш., вода: о.м.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,87 (20°, г/см³, ж.); n 1,38708 (20,7°); Давл. паров: 60 (30°); Лит.: [62] 353, [440] 116, [1447] 33, [379] 136, [900] 122; Синт.: [468] 85

5113. **2-метилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 100,202; $T_{\text{пла}}$ -118,27°; $T_{\text{кип}}$ 90°; Раств.: вода: 0,000254 (25°); Лит.: [971] 184-185, [331] 433

5114. **RS-3-метилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 100,202; $T_{\text{пла}}$ -119°; $T_{\text{кип}}$ 91°; Раств.: вода: 0,000264 (25°); Лит.: [971] 184-185, [331] 434

5115. **2-метилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пла}}$ -109°; $T_{\text{кип}}$ 117,65°; Раств.: вода: 0,00038 (23°); Лит.: [971] 194-195, [1045] 598-599, [331] 536

5116. **4-метилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пла}}$ -121°; $T_{\text{кип}}$ 117,7°; Лит.: [971] 194-195

5117. **RS-3-метилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пла}}$ -120,5°; $T_{\text{кип}}$ 119°; Раств.: вода: 0,0000792 (25°),

метанол: 19 (5°), 21,3 (10°), 23,8 (15°), 26,8 (20°), 30,6 (25°), 35,1 (30°), 40,3 (35°), 47,16 (40°), смеш. (60,2°); Лит.: [971] 194-195, [151] 339, [331] 535

5118. **4-метил-4-гептано́л** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{OH}$; М 130,228; $T_{\text{пл}}$ -82°; $T_{\text{кип}}$ 161°; Лит.: [971] 196-197

5119. **6-метил-1-гептано́л** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{OH}$; М 130,228; $T_{\text{пл}}$ -106°; $T_{\text{кип}}$ 188°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 194-195

5120. **2-метил-2-гептен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$; М 112,213; $T_{\text{кип}}$ 122,6°; Лит.: [1044] 648

5121. **метилгерман** г. CH_3GeH_3 ; М 90,698; $T_{\text{кип}}$ -23°; Лит.: [735] 498

5122. **метилгермания трихлорид** CH_3GeCl_3 ; М 194,030; $T_{\text{кип}}$ 111°; Пл.: 1,7053 (20°, г/см³, ж.); n 1,4685 (20°); Лит.: [773] 159

5123. **метилгидразин** (N-метилгидразин) ж. CH_3NHNH_2 ; М 46,070; CAS 60-34-4; $T_{\text{кип}}$ 87,5°; ЛД_{50} : 12 (кролики, в/в), 95 (кролики, накожно), 17 (крысы, в/в), 35 (крысы, п/к), 21 (крысы, в/б), 183 (крысы, накожно), 33 (крысы, в/ж), 48 (морские свинки, накожно), 25 (мышы, п/к), 15 (мышы, в/б), 33 (мышы, в/ж), 12 (собаки, в/в), 22 (хомяки, п/о), 21 (хомяки, в/б), 239 (хомяки, накожно); Лит.: [78] 735, [318] 957, [440] 95-97, [242] 64-65

5124. **1-метил-3-гидроксипиперидин** $\text{HOC}_5\text{H}_9\text{NCH}_3$; М 115,174; Давл. паров: 15 (81°); Лит.: [688] 82-84; Синт.: [688] 82-84

5125. **метилгидропероксид** (метила гидроперекись) CH_3OON ; М 48,041; Пл.: 0,996 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 65 (39°); $\text{pK}_a(1) = 11,5$ (20°, вода); Лит.: [856] 350, [588] 21-22, [905] 32

5126. **метилгипофосфит** $\text{CH}_3\text{OP}(\text{O})\text{H}_2$; М 80,023; Давл. паров: 2,5 (25°); Лит.: [1274] 96

5127. **метилгипохлорит** г. CH_3OCl ; М 66,487; $T_{\text{кип}}$ 12°; Лит.: [734] 557

5128. **N-метилглицин** (N-метилгликоколь, метиламиноуксусная кислота, саркозин) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{COOH}$; М 89,100; $T_{\text{пл}}$ 210°; $T_{\text{разл}}$ 210°; Раств.: вода: 30 (20°), эф.: н.р., этанол: т.р.; $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 2,12$ (25°, вода); $\text{pK}_a(1) = 10,2$ (25°, вода); Лит.: [1045] 940-941, [291] 201, [332] 72

5129. **альфа-метил-d-глюкозид** игольчатые крист. (р.п. этанол абсолютный) $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_6$; М 194,182; $T_{\text{пл}}$ 166°; Раств.: вода: 38,68 (17°), 51,59 (25,5°), 59,42 (49°), 64,02 (60,6°), 70,9 (78°); Лит.: [78] 116, [331] 430; Синт.: [999] 254-256

5130. **2-метилдекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 156,308; $T_{\text{пл}}$ -48,9°; $T_{\text{кип}}$ 189,2°; Лит.: [1044] 662

5131. **4-метилдекан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 188,1°; Лит.: [1393] 36-37

5132. **(-)-1-метил-2-(3,4-дигидроксифенил)аланин** (3-гидрокси-альфа-метил-1-тирозин, допегит, метилдофа) бел. крист. $\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{NO}_4$; М 211,220; CAS 555-30-6; $T_{\text{пл}}$ 290°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [918] 533, [1447] 331

5133. **О-метил-диметиламидо-цианфосфат** $((\text{CH}_3)_2\text{N})(\text{CH}_3\text{O})\text{P}(\text{O})\text{CN}$; М 148,100; Давл. паров: 1,5 (65°); LD_{50} : 1,9 (); Лит.: [1397] 286

5134. **О-(1-метил-2-(N,N-диметиламино)этил)метилфторфосфоната иодметилат** $\text{CH}_3\text{P}(\text{F})(\text{O})\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$; М 325,100; $T_{\text{пл}}$ 84°; LD_{50} : 0,008 (мышы, в/в), 0,07 (мышы, в/б); Лит.: [1397] 317, 325

5135. **1-метил-4-(1,5-диметилгексен-4-илден)циклогексен** (бизаболен, бисаболен) вязкая ж. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_7=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$; М 204,350; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,8717 (21°, к в.4, ж.); n 1,4923 (21°); Давл. паров: 12 (134°); Лит.: [1444] 334, [1447] 74

5136. **N-метил-2,5-диметокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2(\text{CH}_3)\text{Cl}$; М 245,745; $T_{\text{пл}}$ 151°; Лит.: [14]

5137. **1-метил-3,5-динитро-1,2,4-триазол** (МДНТ) $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_5\text{O}_4$; М 173,088; $T_{\text{пл}}$ 98°; Пл.: 1,68 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 317-318, [948] 74

5138. **2-метил-4,6-динитрофенол** (4,6-динитро-о-крезол, ДНОК, динозал, дитрол, крезонит, селинон, синокс) желт. призматические крист. (р.п. этанол) $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{OH}$; М 198,140; $T_{\text{пл}}$ 85,8°; Раств.: вода: 0,013 (15°); pK_a (1) = 4,35 (25°, вода); LD_{50} : 85 (б. крысы), 47 (б. мышы), 50 (кошки); Лит.: [439] 272-274, [1045] 736-737, [1046] 87, [331] 364

5139. **6-метил-1,3,2,4,5-диоксидитиазин-2,2,4,4-тетраоксид** $\text{C}_2\text{H}_3\text{NO}_6\text{S}_2$; М 201,178; $T_{\text{пл}}$ 40-42°; Лит.: [1340] 1097

5140. **2-метил-1,3-диоксан** $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$; М 102,132; $T_{\text{кип}}$ 110°; Лит.: [1511] 594

5141. **N-(5-метил-1,3-дитиоланил-2-имидо)-О,О-диэтилфосфат** (мефосфолан) $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{NO}_3\text{PS}_2$; М 269,320; $T_{\text{пл}}$ 120°; LD_{50} : 12 (крысы, п/о); Лит.: [677] 408-409

5142. **N-метил-2,2'-дифенилдиэтиламина гидрохлорид** (демелверина гидрохлорид, метфенетамина гидрохлорид, спазмана гидрохлорид) бц. крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{ClN}$; М 275,800; $T_{\text{пл}}$ 160°; Лит.: [878] 281

5143. **метиладифторсилан** бц. г. CH_3SiHF_2 ; M 82,125; $T_{\text{пл}} -110^\circ$; $T_{\text{кип}} -35,6^\circ$; Лит.: [1405] 99

5144. **метиладифторфосфонат** (DF, EA 1251) ж. $\text{CH}_3\text{P}(\text{O})\text{F}_2$; M 100,100; CAS 676-99-3; $T_{\text{пл}} -37^\circ$; $T_{\text{кип}} 100^\circ$; Лит.: [440] 210, [85] 43, 654

5145. **метиладихлорамина** желт. ж. CH_3NCl_2 ; M 99,950; $T_{\text{кип}} 59-60^\circ$; Лит.: [77] 764, [1482] 26

5146. **метиладихлорарсин** (MD) бц. ж. CH_3AsCl_2 ; M 160,860; CAS 593-89-5; $T_{\text{пл}} -55^\circ$; $T_{\text{кип}} 133^\circ$; Пл.: 1,836 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 7,76 (20°); Лит.: [1441] 205, [105] 17-20

5147. **О-метил-О-(2,4-дихлорфенил)-метилтиофосфонат** (ЭНТ-25635, байер 30911) $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_2)\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_3\text{Cl}_2$; M 271,100; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 0,01 (101°); ЛД_{50} : 140 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 526-527

5148. **метиладихлорфосфонат** (DC, EA 1253) бц. крист. $\text{CH}_3\text{P}(\text{O})\text{Cl}_2$; M 132,900; CAS 676-97-1; $T_{\text{пл}} 33^\circ$; $T_{\text{кип}} 162^\circ$; Лит.: [440] 210-211, [85] 42, 654

5149. **4-метил-5-(ди(2'-хлорэтил)амино)урацил** (допан) бел. крист. $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_2$; M 266,140; $T_{\text{пл}} 182^\circ$; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; ЛД_{50} : 3 (крысы); Лит.: [894] 53-57

5150. **4-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)-7-хлорхинолина диортофосфат** (делагил, хингамин, хлорохин) бел. крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{ClN}_3\text{O}_8\text{P}_2$; M 515,860; $T_{\text{пл}} 215^\circ$; $T_{\text{разл}} 215^\circ$; Раств.: бензол: о.м.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; ЛД_{50} : 500 (мышы, п/о); Лит.: [1447] 654, [223] 437, [379] 299

5151. **2-метил-3,3-диэтилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$; M 142,282; $T_{\text{кип}} 174^\circ$; Лит.: [1044] 659

5152. **2-метилдодекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; M 184,361; $T_{\text{кип}} 229,5^\circ$; Лит.: [1393] 38-39

5153. **метиленаминоацетонитрил** $\text{CH}_2=\text{NCH}_2\text{CN}$; M 68,080; $T_{\text{пл}} 129^\circ$; Лит.: [1511] 621; Синт.: [999] 256-258

5154. **S,S'-метилен-бис(О,О-диэтилдитиофосфат)** (дау М-928, метион, ниагара 1240, ниалат, родоцид, этилон, этион) $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{SP}(\text{S})(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$; M 384,480; $T_{\text{пл}} 12^\circ$; $T_{\text{кип}} 164-165^\circ$; Раств.: вода: 0,0002 (20°); ЛД_{50} : 70 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 572-573, [331] 623, [582] 19

5155. **метилендиалитий** бел. пор. CH_2Li_2 ; M 27,909; $T_{\text{разл}} 260-420^\circ$; Лит.: [707] 34

5156. **3,4-метилендиокси-N-аллиламфетамина гидрохлорид** (MDAL, N-allyl-MDA) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$
• HCl; M 255,741; $T_{\text{пл}}$ 174-176°; Лит.: [14]

5157. **3,4-метилендиоксиамфетамина гидрохлорид** (MDA) бел. крист. $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 215,677; $T_{\text{пл}}$ 187-188°; Лит.: [276] 8, [14]

5158. **3,4-метилендиоксибензальдегид** (гелиотропин, пиперональ, протокатехового альдегида метиленовый эфир) крист. $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$; M 150,140; $T_{\text{пл}}$ 37°; $T_{\text{кип}}$ 263°; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: смеш., хлф.: 200,8 (20°), этанол: р. (20°), смеш. (78°); Давл. паров: 15 (140°); Лит.: [760] 102, [1045] 882-883, [291] 572, [331] 456, [370] 147

5159. **3,4-метилендиокси-N-бензиламфетамина гидрохлорид** (MDBZ, N-benzyl-MDA) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$
• HCl; M 305,800; $T_{\text{пл}}$ 170-171°; Лит.: [14]

5160. **3,4-метилендиокси-N-бутиламфетамина гидрохлорид** (MDBU, N-butyl-MDA) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
• HCl; M 271,783; $T_{\text{пл}}$ 200-200,5°; Лит.: [14]

5161. **3,4-метилендиокси-N-(гидроксиэтил)амфетамина гидрохлорид** (MDHOET) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH})\text{Cl}$; M 259,730; $T_{\text{пл}}$ 147-148°; Лит.: [14]

5162. **3,4-метилендиокси-N,N-диметиламфетамина гидрохлорид** (MDDM) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$; M 243,730; $T_{\text{пл}}$ 172-173°; Лит.: [14]

5163. **3,4-метилендиокси-N-изопропиламфетамина гидрохлорид** (MDIP) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)\text{Cl}$; M 257,756; $T_{\text{пл}}$ 186-186,5°; Лит.: [14]

5164. **3,4-метилендиокси-N-метиламфетамина гидрохлорид** (MDMA, МДМА, экстази) бел. крист. $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_3$ • HCl; M 229,703; $T_{\text{пл}}$ 150°; Лит.: [14], [370] 142

5165. **транс-3,4-метилендиокси-1-пропенилбензол** (транс-изосафрол) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$; M 162,185; $T_{\text{пл}}$ 6,7°; $T_{\text{кип}}$ 253°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ.: 1,122 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 690-691, [370] 147

5166. **1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-аминобутана гидрохлорид** (BDB, J) бел. крист. $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_3\text{Cl}$; M 229,703; $T_{\text{пл}}$ 159-161°; Лит.: [14]

5167. **dl-1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-аминопропанон-1** (MDCATH) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2$; M 193,200; $T_{\text{пл}}$ 209°; Лит.: [98] 10-12

5168. **dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(диметиламино)пропанон-1** $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{N}(\text{CH}_3)_2$; M 221,200; $T_{\text{пл}}$ 243°; Лит.: [98] 10-12

5169. **dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(диэтиламино)пропанон-1** $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$; M 249,200; $T_{\text{пл}}$ 165°; Лит.: [98] 10-12

5170. **dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(метиламино)пропанон-1** $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_3$; M 207,100; $T_{\text{пл}}$ 227°; Лит.: [98] 10-12

5171. **1-(3,4-метилendioксифенил)-2-нитропропен-1** $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; M 207,180; $T_{\text{пл}}$ 95-98°; Лит.: [855] 67; Синт.: [855] 130

5172. **1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(этиламино)бутана гидрохлорид** (ethyl-J) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$; M 257,756; $T_{\text{пл}}$ 176-177°; Лит.: [14]

5173. **1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(этиламино)пентана гидрохлорид** (ethyl-K) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$; M 271,783; $T_{\text{пл}}$ 157-158°; Лит.: [14]

5174. **dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(этиламино)пропанон-1** $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_2\text{H}_5$; M 221,200; $T_{\text{пл}}$ 227°; Лит.: [98] 10-12

5175. **2-(3,4-метилendioксифенокси)-3,6,9-триоксаундекан** (сезамекс) ж. $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}(\text{CH}_3)(\text{OCH}_2\text{CH}_2)_3\text{H}$; M 298,330; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р.; n 1,494 (20°); Давл. паров: 0,08 (140°); Лит.: [1447] 519-520

5176. **3,4-метилendioкси-N-(циклопропилметил)амфетамина гидрохлорид** (MDCPM) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{C}_3\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$; M 269,770; $T_{\text{пл}}$ 218-220°; Лит.: [14]

5177. **3,4-метилendioкси-N-этиламфетамина гидрохлорид** (EVE, MDE, MDEA) $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3\text{Cl}$; M 243,730; $T_{\text{пл}}$ 201-202°; Лит.: [14]

5178. **метиленициклопропан** $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_2)_2$; M 54,090; $T_{\text{кип}}$ 8,8°; Лит.: [1393] 20-21

5179. **метилазолото(І) - трифенилфосфин (1/1)** $\text{CH}_3\text{Au} \cdot (\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}$; M 474,290; $T_{\text{пл}}$ 175°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: этан, золото, трифенилфосфин; Лит.: [1231] 1227, [1284] 441

5180. **метилазолото(І) - триэтилфосфин (1/1)** бц. $\text{CH}_3\text{Au} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{P}$; M 330,158; $T_{\text{пл}}$ 62°; Лит.: [735] 493

5181. **2-метилизондола** $\text{C}_9\text{H}_9\text{N}$; M 131,174; $T_{\text{пл}}$ 90°; Лит.: [372] 9; Синт.: [372] 9

5182. **2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексен-2** (альфа-гуйен) ж. $C_{10}H_{16}$; М 136,234; $T_{кип}$ 152°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,831 (20°, г/см³, ж.); n 1,451 (20°); Лит.: [1447] 599; Синт.: [431] 250-251

5183. **2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексен-3** (бета-гуйен) ж. $C_{10}H_{16}$; М 136,234; Пл.: 0,8208 (20°, г/см³, ж.); n 1,447 (20°); Давл. паров: 739 (147°); Лит.: [1447] 599

5184. **2-метил-3-изопропилгексан** $(CH_3)_2CHCH(CH(CH_3)_2)CH_2CH_2CH_3$; М 142,282; $T_{кип}$ 163°; Лит.: [1044] 659

5185. **О-метил-О-(1-изопропоксикарбонил-1-пропен-2-ил)-N-этилтионфосфамид** (пропетапфос) $C_{10}H_{20}NO_4PS$; М 281,309; CAS 31218-83-4; $T_{кип}$ 88°; Раств.: вода: 0,011 (24°); ΔD_{50} : 82 (крысы, п/о); Лит.: [1442] 240, [331] 712

5186. **метилизотиоцианат** крист. CH_3NCS ; М 73,120; $T_{пла}$ 34-36°; $T_{кип}$ 119°; Раств.: вода: 0,76 (20°); ΔD_{50} : 305 (крысы, п/о), 350 (мышы, в/ж); Лит.: [318] 958, [439] 342-343, [332] 27

5187. **метиизоцианат** CH_3NCO ; М 57,100; $T_{пла}$ -45°; $T_{кип}$ 37-48°; Лит.: [78] 752, [318] 957-958, [439] 331-332, [1442] 205, [471] 38-39; Синт.: [471] 33, [689] 123-125

5188. **метиизоцианид** (метилкарбиламин) CH_3NC ; М 41,050; $T_{пла}$ -45°; $T_{кип}$ 59,6°; Раств.: вода: 9,1 (15°); Пл.: 0,746 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [78] 752, [439] 126, [1442] 190, [331] 28, [734] 554

5189. **1-метилимидазол** ж. $C_4H_6N_2$; М 82,103; $T_{пла}$ -6°; $T_{кип}$ 197-199°; Лит.: [1045] 698-699

5190. **4(5)-метилимидазол** $C_4H_6N_2$; М 82,104; $T_{пла}$ 56°; $T_{кип}$ 263°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [78] 714; Синт.: [485] 127

5191. **1-метилиндан** $C_{10}H_{12}$; М 132,201; $T_{кип}$ 188-190°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [971] 214-215

5192. **2-метилиндан** $C_{10}H_{12}$; М 132,201; $T_{кип}$ 187°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [971] 214-215

5193. **2-метииндол** пластинчатые крист. C_9H_9N ; М 131,170; $T_{пла}$ 61°; $T_{кип}$ 272°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 216-217; Синт.: [610] 150

5194. **3-метииндол** (скатол) листовидные крист. (р.п. лигроин) $C_8H_6NCH_3$; М 131,170; $T_{пла}$ 97-98°; $T_{кип}$ 266,2°; Раств.: бензол: р., вода: 0,05 (20°), эф.: р., лигроин: р., хлф.: р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 3450 (крысы, п/о); Лит.: [762] 811, [1045] 952-953, [1444] 360-361, [1417] 183-184

5195. **1-метииндол-3-альдегид** $C_{10}H_9NO$; М 159,185; $T_{пла}$ 68-70°; Лит.: [985] 42-43; Синт.: [985] 42-43

5196. **1-метилиндол-3-карбоновой кислоты амид** бел. игольчатые крист. $C_8H_5N(CH_3)CONH_2$; М 174,199; $T_{пл}$ 183°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [987] 9; Синт.: [987] 8-9

5197. **1-метилиндол-3-карбоновой кислоты нитрида** $C_8H_5N(CH_3)CN$; М 156,180; $T_{пл}$ 56-57°; Лит.: [987] 8; Синт.: [987] 8

5198. **2-метилкоричная кислота** крист. (р.п. этанол) $CH_3C_6H_4CH=CHCOOH$; М 162,185; $T_{пл}$ 74-75°; pK_a (1) = 4,5 (25°, вода); Лит.: [78] 649, [1046] 90

5199. **3-метилкоричная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3C_6H_4CH=CHCOOH$; М 162,185; $T_{пл}$ 115°; pK_a (1) = 4,44 (25°, вода); Лит.: [78] 649, [1046] 90

5200. **метилитий** бц. крист. $LiCH_3$; М 21,980; $T_{разл}$ 200°; Раств.: бензол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -74,9 (т); Лит.: [707] 21, 33, 86-89, [479] 105, [735] 493, [1504] 88-89

5201. **метилмалоновая кислота** (изоэтантарная кислота) бц. призматические крист. $CH_3CH(COOH)_2$; М 118,090; $T_{пл}$ 129°; Раств.: бензол: 0,003 (25°), вода: 58,5 (15°), 67,9 (25°); pK_a (1) = 3,07 (25°, вода); pK_a (1) = 5,87 (20°, вода); Лит.: [1045] 698-699, [1046] 90, [291] 167, 231, [332] 96

5202. **альфа-метилманнозид** крист. (р.п. метанол) $C_7H_{14}O_6$; М 194,182; $T_{пл}$ 189-191°; Раств.: вода: 19,76 (17°); Лит.: [78] 540, [291] 451, [331] 430; Синт.: [999] 258-260

5203. **метилмедь** желт. крист. $CuCH_3$; М 78,580; $T_{разл}$ -25°; Раств.: эф.: н.р.; Лит.: [1470] 514, [480] 521, [735] 493, [1240] 646

5204. **О-метил-S-метил-N-ацетилтиофосфамид** (ацефат, ортен, ортофтен) бел. пор. $C_4H_{10}NO_3PS$; М 183,165; $T_{пл}$ 72-80°; Раств.: вода: 39,39, дихлорметан: 46 (19,75°); ΔD_{50} : 2000 (кролики, наочно), 945 (крысы, п/о), 361 (мышы, п/о); Лит.: [440] 201, [1442] 240, [218] 69, [332] 126, [1330] 2211

5205. **метил(метилселено)карбенпентакарбонилвольфрам** черн. крист. $CH_3Se(CH_3)CW(CO)_5$; М 444,930; $T_{пл}$ 38°; Лит.: [1236] 1165

5206. **метил(метилтио)карбенпентакарбонилхром** темно-красн. крист. $CH_3S(CH_3)CCr(CO)_5$; М 266,190; $T_{пл}$ 34°; Лит.: [1236] 1164

5207. **2-метил-2-метоксипропан** (МТВЕ, methyl-t-butyl ether, метил-трет-бутиловый эфир) бц. ж. $(CH_3)_3COCH_3$; М 88,150; $T_{пл}$ -108,6°; $T_{кип}$ 55°; Раств.: вода: 4,8 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,7405 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 5000 (крысы, в/ж), 3665 (мышы, в/ж); Лит.: [318] 951, [287] 459-463, [332] 180, [1100] 42

5208. **4-метил-2-метоксифенол** (2-метокси-п-крезол, 4-метилгваякол, крезол) бц. маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_2)_6\text{H}_3\text{OH}$; М 138,170; $T_{\text{пл}}$ 6,5°; $T_{\text{кип}}$ 221,8°; Раств.: бензол: смеш., вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0919 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 25 (113,5°); pK_a (1) = 10,06 (25°, вода); Лит.: [1045] 738-739, [1447] 285

5209. **N-метилморфолин** (4-метилморфолин) $\text{O}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{NCH}_3$; М 101,100; $T_{\text{кип}}$ 116°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9051 (20°, г/см³, ж.); n 1,4332 (20°); pK_{BH^+} (1) = 7,38 (25°, вода); ΔD_{50} : 1970 (крысы, в/ж); Лит.: [72] 608, [971] 236-237

5210. **1-метилнафталин** бц. ж. $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}_3$; М 142,200; CAS 90-12-0; $T_{\text{пл}}$ -30,48°; $T_{\text{кип}}$ 244,69°; Раств.: вода: 0,00285 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0005 (19°, г/см³, ж.), 1,02031 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 12 (110°); ΔD_{50} : 1840 (крысы, в/б); Лит.: [445] 226-227, [1045] 816-817, [1447] 333, [331] 725

5211. **2-метилнафталин** крист. $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}_3$; М 142,200; CAS 91-57-6; $T_{\text{пл}}$ 35°; $T_{\text{кип}}$ 241,5°; Раств.: вода: 0,00246 (25°); ΔD_{50} : 1630 (крысы, в/б); Лит.: [445] 226-227, [1447] 333, [331] 725

5212. **5-метил-1-(2-нафтил)-1Н-тетразол** $\text{CH}_3\text{CN}_4\text{C}_{10}\text{H}_7$; М 210,235; $T_{\text{пл}}$ 153-159°; Лит.: [108] 682; Синт.: [108] 682

5213. **2-метил-1,4-нафтохинон** (витамин K_3 , метинон) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{11}\text{H}_8\text{O}_2$; М 172,180; $T_{\text{пл}}$ 106°; Раств.: бензол: р., вода: 0,015 (30°), эф.: р., петр.эф.: т.р., укс.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 500 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 834-835, [223] 1240-1241, [331] 722, [540] 38, 40, 50; Синт.: [476] 733, [1020] 241-242

5214. **метилнитрамин** CH_3NHNO_2 ; М 76,060; $T_{\text{пл}}$ 38°; pK_a (1) = 6 (°, вода); Лит.: [1216] 1459, [1375] 897, [1482] 47

5215. **метилнитрат** CH_3ONO_2 ; М 77,040; $T_{\text{пл}}$ -82,95°; $T_{\text{кип}}$ 64,6°; Лит.: [1447] 333, [1482] 37-41

5216. **метилнитрит** г. CH_3ONO ; М 61,040; $T_{\text{пл}}$ -17°; $T_{\text{кип}}$ -12°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 792-793

5217. **N-метил-N-нитрозоанилин** желт. $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{CH}_3$; М 136,151; $T_{\text{пл}}$ 14,7°; Лит.: [971] 22-23; Синт.: [461] 120-121

5218. **N-метил-N-нитрозомочевина** (нитрозометилмочевина) $\text{CH}_3\text{N}(\text{NO})\text{CONH}_2$; М 103,080; $T_{\text{пл}}$ 124°; Раств.: вода: х.р. 1,443 (24°), эф.: х.р., этанол: х.р.; ΔD_{50} : 110 (крысы, в/ж); Лит.: [439] 351-355, [1447] 385, [331] 39; Синт.: [1001] 373-374, [1001] 374-375

5219. **2-метилнонадекан** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3$; М 282,560; $T_{\text{пл}}$ 18,3°; Пл.: 0,7876 (18,3°, г/см³, ж.); n 1,4423 (18,3°); Лит.: [509] 54

5220. **2-метилнонан** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{пл}} -74,5^\circ$;
 $T_{\text{кип}} 167^\circ$; Лит.: [1044] 659

5221. **3-метилнонан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$; М 142,282;
 $T_{\text{пл}} -84,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 167,8^\circ$; Лит.: [1044] 659

5222. **4-метилнонан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$;
М 142,282; Давл. паров: 30 (76°); Лит.: [78] 771

5223. **5-метилнонан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CHCH}_3$; М 142,282;
 $T_{\text{кип}} 162,5-163,5^\circ$; Лит.: [78] 771, [1047] 827, [859] 33

5224. **метиловый красный** (метилрот) фиолетов. крист.
 $((\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 269,300; $T_{\text{пл}} 175^\circ$; $T_{\text{раза}} 175^\circ$;
Раств.: вода: пл.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [318] 961, [576]
114-115, [1447] 334; Синт.: [999] 262-265

5225. **метиловый спирт** (methanol, древесный спирт, карбинол, метанол) бц. ж. CH_3OH ; М 32,040; CAS 67-56-1; $T_{\text{пл}} -97,88^\circ$;
 $T_{\text{кип}} 64,509^\circ$; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш.,
эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,81 (0° , г/см³, ж.),
0,8008 (10° , г/см³, ж.), 0,79609 (15° , г/см³, ж.), 0,7928 (20° , г/см³,
ж.), 0,7825 (30° , г/см³, ж.), 0,774 (40° , г/см³, ж.), 0,7676 (45° , г/см³,
ж.), 0,765 (50° , г/см³, ж.), 0,7555 (60° , г/см³, ж.); n 1,3286 (20°),
1,3188 (45°); pK_a (1) = 16 (20° , вода); ДП: 32,63 (25°) 37,92 (0°)
; Дип.: 1,706 (20°); Вязк.: 0,793 (0°), 8,814 (-90°), 3,943 (-70°),
2,205 (-50°), 1,399 (-30°), 0,946 (-10°), 0,674 (10°), 0,581 (20°),
0,505 (30°), 0,447 (40°), 0,396 (50°), 0,348 (60°); Пов.нат.: 24,5
(0°), 23,5 (10°), 22,5 (20°), 21,69 (30°), 20,9 (40°), 20,1 (50°), 19,3
(60°); Ск.зв.: 1122 (20° , состояние среды - жидкость); $T_{\text{всп}}: 8$;
 $T_{\text{свочп}}: 464$; $T_{\text{крит}}: 239,4$; $P_{\text{крит}}: 8,02$; Пл_{крит}: 0,272; Лит.: [744] 105,
[1044] 555, [1046] 380-381, [1443] 63-64, [75] 5.83, [291] 43-
55, [299] 61-63, [490] 229, [661], [734] 557-558, [776] 229-230,
[779] 684-687, [900] 161

5226. **2-метил-2-оксазолин** $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}$; М 85,100; $T_{\text{кип}} 108-110^\circ$;
Лит.: [1443] 345

5227. **dl-метиоксиран** (dl-1,2-эпоксипропан, пропена окись,
пропилен окись) бц. ж. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$; М 58,080; $T_{\text{пл}} -112,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 35^\circ$;
Раств.: вода: 65 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,859 (0° ,
г/см³, ж.); ΔD_{50} : 440-630 (б. мыши, п/о), 380-750 (крысы, п/о);
Лит.: [1045] 914-915, [332] 62

5228. **7-метил-4-оксо-1-этил-1,8-нафтиридин-3-карбо-
новая кислота** (налидиксовая кислота, невигамон, неграм)
крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_3$; М 232,240; CAS 389-08-2; $T_{\text{пл}} 228^\circ$; Раств.:
вода: 0,01 (23°); ΔD_{50} : 2040 (крысы, п/о), 88,4 (крысы, в/в), 572

(мышь, п/о), 101 (мышь, в/в); Лит.: [1447] 359, [223] 1390, [331] 841

5229. **2-метилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -80,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 142,8^\circ$; Лит.: [971] 260-261

5230. **RS-4-метилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -113,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 142,4^\circ$; Раств.: вода: 0,0000115 (25°); Лит.: [971] 260-261, [331] 618

5231. **S-3-метилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -107,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 143-144^\circ$; Лит.: [971] 260-261

5232. **метилолова тригидрид** г. CH_3SnH_3 ; М 136,768; $T_{\text{кип}} 1^\circ$; Лит.: [735] 498

5233. **метилолова триодид** CH_3SnI_3 ; М 514,458; $T_{\text{пл}} 85^\circ$; Лит.: [1504] 262-263; Синт.: [706] 189

5234. **13-метилпентакозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}_3$; М 366,707; $T_{\text{пл}} 28,9^\circ$; Лит.: [509] 56

5235. **2-метилпентан** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 86,180; $T_{\text{пл}} -153,68^\circ$; $T_{\text{кип}} 60,27^\circ$; Раств.: вода: 0,00138 (25°), 0,00157 (55,7°), 0,00271 (99,1°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6599 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 864-865, [291] 459-460, [331] 322

5236. **3-метилпентан** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$; М 86,180; CAS 96-14-0; $T_{\text{пл}} -118^\circ$; $T_{\text{кип}} 63,28^\circ$; Раств.: вода: 0,00131 (25°), метанол: 48 (5°), 56,3 (10°), 66,3 (15°), 82,3 (20°), 115,2 (25°), смеш. (27,2°); Лит.: [1441] 508, [151] 339, [331] 321

5237. **3-метилпентандиовая кислота** (бета-метилглутаровая кислота) призматические крист. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_2\text{COOH})_2$; М 146,150; $T_{\text{пл}} 87^\circ$; $pK_a(1) = 4,24$ (25°, вода); Лит.: [78] 713, [1046] 90

5238. **4-метилпентановая кислота** (изобутилуксусная кислота, изокапроновая кислота) бц. маслянистая ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 116,158; $T_{\text{пл}} -35^\circ$; $T_{\text{кип}} 207,7^\circ$; $pK_a(1) = 4,85$ (25°, вода); Лит.: [1045] 682-683, [1046] 88

5239. **2-метил-3-пентанол** (изопропилэтилкарбинол) ж. $\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 102,180; $T_{\text{кип}} 127,5^\circ$; Раств.: вода: 2,191 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,826 (13°, г/см³, ж.), 0,8243 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 868-869, [331] 333

5240. **3-метил-1-пентанол** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 102,175; $T_{\text{кип}} 152,4^\circ$; Лит.: [971] 272-273

5241. **3-метил-3-пентанол** $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 102,175; $T_{\text{пл}} -23,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 123-123,1^\circ$; Раств.: вода: 4,379 (9,8°), 4,086 (25°), 3,67 (30°), 1,874 (70,1°), 1,652 (90,4°); Лит.: [971] 272-273, [331] 331

5242. **2-метил-1-пентен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$; М 84,159; $T_{\text{пл}} -135,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 60,7^\circ$; Лит.: [971] 276-277

5243. **3-метил-1-пентен** (3-метилпентен-1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$; М 84,159; $T_{\text{пл}} -153^\circ$; $T_{\text{кип}} 51,1^\circ$; Лит.: [971] 276-277

5244. **4-метил-1-пентен** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 84,159; $T_{\text{пл}} -153,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 53,9^\circ$; Лит.: [971] 276-277

5245. **транс-3-метил-2-пентен** (транс-3-метилпентен-2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3$; М 84,159; $T_{\text{пл}} -134,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 67,7^\circ$; Лит.: [1044] 636

5246. **4-метил-3-пентен-2-он** (изопропилиденацетон, мезитила окись) бц. маслянистая ж. $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCOCH}_3$; М 98,143; $T_{\text{пл}} -52,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 129,8^\circ$; Раств.: вода: 3 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8653 (20°, г/см³, ж.), 0,851 (25°, г/см³, ж.); n 1,444 (20°); Давл. паров: 11 (34°); ΔD_{50} : 1120 (крысы); Лит.: [1045] 774-775, [1442] 376, [1443] 17, [331] 285; Синт.: [803] 94-95

5247. **4-метил-2-пентин** (4-метилпентин-2) $\text{CH}_3(\text{CC})\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 82,144; $T_{\text{пл}} -110,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 72-72,5^\circ$; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; Лит.: [971] 278-279

5248. **метиAPERXлорат** бц. ж. CH_3OClO_3 ; М 114,490; $T_{\text{кип}} 52^\circ$; Лит.: [1443] 499, [521] 47, [1314] 1815-1839

5249. **1-метилпиперазин** $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_3$; М 100,170; $T_{\text{кип}} 138^\circ$; ΔD_{50} : 1450 (мышы, в/ж); Лит.: [439] 464-465, [75] 1.276

5250. **1-метилпиперидилиден-2-(2-аминофенил)сульфонамид** $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$; М 267,347; $T_{\text{пл}} 114^\circ$; Лит.: [52]

5251. **1-метилпиперидилиден-2-(3-пиперидил)сульфонамид** $\text{C}_{11}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$; М 259,368; $T_{\text{пл}} 97^\circ$; Лит.: [52]

5252. **1-метилпиперидин** (N-метилпиперидин) ж. $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_3$; М 99,180; $T_{\text{кип}} 105,9^\circ$; Раств.: вода: 14,8 (49°), 5,5 (77°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8207 (20°, г/см³, ж.); $pK_{\text{BH}} + (1) = 10,38$ (25°, вода); Лит.: [1045] 880-881, [291] 452

5253. **N-метилпиперидиния иодид** крист. $\text{C}_5\text{H}_5\text{NCH}_3\text{I}$; М 221,039; $T_{\text{пл}} 123-125^\circ$; Лит.: [971] 290-291

5254. **N-метил-2-пирролидон** $\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}$; М 99,130; $T_{\text{пл}} -22,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 202^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0279 (25°, г/см³, ж.); n 1,468 (25°); ΔD_{50} : 5320 (б. мышы, п/о), 3500 (кролики, п/о), 7900 (крысы, п/о), 4400 (морские свинки, п/о); Лит.: [75] 1.278, [705], [1137] 25

5255. **2-метилпропан** (изобутан, триметилметан) бц. г. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$; М 58,120; $T_{\text{пл}} -159,6^\circ$; $T_{\text{кип}} -11,7^\circ$; Раств.: вода: 0,00489 (25°), фтороводород: 1,99 (0°); Давл. паров: 1 (-109,6°),

10 (-86,6°), 40 (-68,5°), 100 (-54,1°), 400 (-27°); Лит.: [1044] 628, [1045] 672-673, [332] 125, [1109] 38-39

5256.2-метилпропановая кислота (диметилуксусная кислота, изомасляная кислота) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$; М 88,100; $T_{\text{пл}} -47^\circ$; $T_{\text{кип}} 154,4^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,85$ (25°, вода); Лит.: [1045] 684-685, [1046] 88, [291] 250-257

5257.2-метил-1-пропанол (изобутанол, изобутиловый спирт, изопропилкарбинол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OH}$; М 74,120; $T_{\text{пл}} -108^\circ$; $T_{\text{кип}} 108,1^\circ$; Раств.: вода: 9,488 (20°), 37,3 (91°); Лит.: [1045] 674-675, [1441] 336-337, [291] 268-270, [332] 130

5258.2-метил-1-пропантиол (изобутилмеркаптан) ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{SH}$; М 90,180; $T_{\text{пл}} -140,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 85,15^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ.: 0,8357 (20°, г/см³, ж.); $n 1,4386$ (20°); Лит.: [1045] 910-911, [1047] 838, [1444] 572

5259.2-метил-2-пропантиол (трет-бутилмеркаптан) бц. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{CSH}$; М 90,180; $T_{\text{пл}} 1,11^\circ$; $T_{\text{кип}} 64,22^\circ$; ПЛ.: 0,8002 (20°, г/см³, ж.); $n 1,4332$ (20°); Лит.: [1045] 910-911, [1444] 572

5260.2-метилпропен (изобутилен) г. $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$; М 56,106; $T_{\text{пл}} -140,4^\circ$; $T_{\text{кип}} -6,9^\circ$; Лит.: [971] 328-329

5261.2-(2-метил-1-пропенил)-4-метилтетрагидропиран (розеноксид) бц. ж. $\text{CH}_3\text{C}_5\text{H}_8\text{OCH}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$; М 154,249; $T_{\text{кип}} 182^\circ$; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ΔD_{50} : 4300 (крысы, п/о); Лит.: [1444] 274

5262.2-метилпропеновая кислота (метакриловая кислота) бц. ж. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$; М 86,089; $T_{\text{пл}} 16^\circ$; $T_{\text{кип}} 163^\circ$; Раств.: вода: х.р. (100°), р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,0153 (20°, г/см³, ж.); $n 1,4314$ (20°); Давл. паров: 12 (60°); Дип.: 1,79 (20°); ΔD_{50} : 1200 (кролики, п/о), 1000 (крысы, п/о), 1300 (мыши, п/о); Лит.: [900] 159

5263.2-метил-5-пропилоктан $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{кип}} 189,5^\circ$; Лит.: [765] 46-47

5264.2-метил-2-пропилпропандиола-1,3 дикарбаминный эфир (андраксин, мепробамат, мепротан) бел. крист. $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_4$; М 218,250; CAS 57-53-4; $T_{\text{пл}} 107^\circ$; Раств.: ацетон: л.р., вода: 0,33 (25°), эф.: м.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 794 (крысы, п/о), 350 (крысы, в/в), 750 (мыши, п/о), 230 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 322-323, [223] 1251-1252, [331] 610, [379] 143

5265.2-метилпропионитрил (изобутиронитрил, изомаслянной кислоты нитрил, изопропилицианид) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCN}$; М 69,110; $T_{\text{кип}} 107-108^\circ$; ΔD_{50} : 5-10 (б. мыши, п/о), 14 (кролики, п/о), 50-100 (крысы, п/о); Лит.: [439] 92, 102-103

5266. **метиартути бромид** CH_3HgBr ; М 295,529; $T_{\text{пл}}$ 161°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [735] 495
5267. **метиартути гидроксид** CH_3HgOH ; М 232,632; $T_{\text{пл}}$ 137°; Раств.: вода: р.; Лит.: [735] 495
5268. **метиартути иодид** CH_3HgI ; М 342,529; $T_{\text{пл}}$ 152°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [735] 495
5269. **метиартути нитрат** CH_3HgNO_3 ; М 277,629; $T_{\text{пл}}$ 100°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [735] 495
5270. **метиартути фторид** CH_3HgF ; М 234,623; $T_{\text{пл}}$ 200°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [735] 495
5271. **метиартути хлорид** (метилмеркурхлорид) бц. крист. CH_3HgCl ; М 251,070; $T_{\text{пл}}$ 167°; Пл.: 4,063 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -119,7 (т); LD_{50} : 53 (б. мышцы, в/ж); Лит.: [440] 398, [1045] 936-937, [735] 495
5272. **метиартути цианид** CH_3HgCN ; М 241,642; $T_{\text{пл}}$ 93°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [735] 495
5273. **метиасерная кислота** маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{OSO}_3\text{H}$; М 112,100; $T_{\text{пл}}$ -27°; Лит.: [1443] 65
5274. **метилсилан** бц. г. CH_3SiH_3 ; М 46,144; $T_{\text{пл}}$ -156,8°; $T_{\text{кип}}$ -57,5°; Лит.: [1442] 514, [734] 606
5275. **метилталлия диацетат** $\text{CH}_3\text{Tl}(\text{OCOCH}_3)_2$; М 337,506; $T_{\text{пл}}$ 102-103°; Лит.: [1236] 1221
5276. **метилтеллура трихлорид** CH_3TeCl_3 ; М 248,994; $T_{\text{пл}}$ 137-139°; Лит.: [1272] 638
5277. **метилтестостерон** (17альфа-метиландростен-4-ол-17бета-он-3) бел. крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}_2$; М 302,451; $T_{\text{пл}}$ 165°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: т.р., жирные масла: м.р., этанол: л.р.; LD_{50} : 2500 (крысы, п/о), 1860 (мышы, п/о); Лит.: [223] 1302-1303, [379] 445, [1412] 582-583
5278. **1-метил-1,2,3,4-тетрагидро-β-карболин-3-карбоновая кислота** $\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$; М 230,260; $T_{\text{пл}}$ 245-248°; Лит.: [649] 196; Синт.: [649] 196
5279. **6-метил-1,2,3,4-тетрагидропиримидинон-4-тион-2** (метилтиоурацил) бел. крист. $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}_2\text{OS}$; М 142,180; $T_{\text{пл}}$ 325°; $T_{\text{раза}}$ 330°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,05332 (25°), эф.: м.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; LD_{50} : 1500 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 336, [223] 1304, [332] 145, [379] 314
5280. **5-метилтетрагидрофуранон-2** (гамма-валеролактон) $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$; М 100,116; $T_{\text{пл}}$ -37°; $T_{\text{кип}}$ 206°; Раств.: вода: смеш., орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,0526 (20°, г/см³, ж.); n 1,4322 (20°); Лит.: [1447] 92

5281. **2-метилтетрадекан** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}_3$; М 212,415; $T_{\text{кип}}$ 265,4°; Лит.: [1393] 42-43

5282. **1-метилтетразол** призматические крист. CH_3CHN_4 ; М 84,080; $T_{\text{пл}}$ 36-37°; $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = -2,4$ (25°, азотная кислота); Лит.: [78] 818-819, [1455] 874

5283. **2-метилтетразол** CH_3CHN_4 ; М 84,080; $T_{\text{кип}}$ 147°; Лит.: [78] 819

5284. **5-метилтетразол** CH_3CHN_4 ; М 84,080; $T_{\text{пл}}$ 148°; $\text{pK}_a(1) = 5,63$ (25°, вода); Лит.: [108] 724, [221] 802, [1455] 871

5285. **N-метил-N,2,4,6-тетранитроанилин** (N-(2,4,6-тринитрофенил)метилнитрамин, тетрил) бц. крист. $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; М 287,090; CAS 479-45-8; $T_{\text{пл}}$ 129,45°; Раств.: вода: 0,0051 (0,5°), 0,0069 (9,6°), 0,0071 (14,8°), 0,0074 (20,5°), 0,0084 (30°), 0,0107 (40°), 0,0135 (45°), 0,02 (50°), 0,035 (60°), 0,0952 (84,2°), 0,176 (99°), эф.: 0,58 (20°), сероуглерод: 0,009 (0°), 0,0177 (15°), 0,0208 (20°), 0,0557 (40°), тетрахлорметан: 0,16 (20°), хлф.: 0,28 (0°), 0,57 (20°), 2,65 (60°), этанол: 0,7 (20°); Пл.: 1,73 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -19,65 (т); Лит.: [1444] 560, [291] 496-497, [331] 361-362

5286. **метилтетрафторфосфоран** бц. г. CH_3PF_4 ; М 122,002; $T_{\text{пл}}$ -50°; $T_{\text{кип}}$ 10-12°; Лит.: [1443] 66

5287. **2-метилтетрацианхинодиметан** $(\text{NC})_2\text{C}=\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3=\text{C}(\text{CN})_2$; М 218,214; $T_{\text{пл}}$ 200-201°; Лит.: [1247] 2253

5288. **4-метилтиазол** бц. маслянистая ж. $\text{C}_4\text{H}_5\text{NS}$; М 99,150; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Давл. паров: 770 (132,9°); Лит.: [994] 43-45; Синт.: [994] 43-45

5289. **1-(5-метилтиенил-2)силатран** $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_4\text{H}_2\text{SCH}_3$; М 271,410; $T_{\text{пл}}$ 192°; LD_{50} : 0,42 (); Лит.: [435] 114

5290. **2-метилтио-4,6-бис(изопропиламино)-1,3,5-триазин** (прометрин) $\text{C}_3\text{N}_3(\text{SCH}_3)(\text{NHCH}(\text{CH}_3)_2)_2$; М 241,360; $T_{\text{пл}}$ 118-120°; Раств.: вода: 0,0048 (20°); LD_{50} : 2140 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1447] 480, [234] 3631-3633, [331] 710-711

5291. **4-метилтио-3,5-диметилфенил-N-метилкарбамат** (байер 37344, мазурол, меркаптодиметур, метмеркаптурон) $\text{CH}_3\text{S}(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{OSONHCH}_3$; М 225,310; $T_{\text{пл}}$ 119-121,5°; LD_{50} : 44 (б. крысы, в/ж), 34 (б. мыши, в/ж); Лит.: [439] 65

5292. **2-метилтио-4-метиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин** (десметрин, семерон) $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_3\text{N}_3(\text{SCH}_3)\text{NHCH}_3$; М 198,290; $T_{\text{пл}}$ 84-86°; Раств.: вода: 0,058 (20°); LD_{50} : 2000 (крысы, в/ж, введение водной эмульсии); Лит.: [1447] 151-152, [677] 644-645

5293. **метилюксусная кислота** (метилюгликолевая кислота) $\text{CH}_3\text{SCH}_2\text{COOH}$; М 106,140; Давл. паров: 9,5 (107°), 27 (130°); $\text{pK}_a(1) = 3,72$ (25°, вода); Лит.: [78] 820, [1046] 90
5294. **3-(метилтио)фенол** $\text{CH}_3\text{SC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 140,203; $T_{\text{пл}}$ 15°; $T_{\text{кип}}$ 224°; $\text{pK}_a(1) = 9,53$ (25°, вода); Лит.: [80] 759, [1046] 90
5295. **4-(метилтио)фенол** пластинчатые крист. (р.п. петролейный эфир) $\text{CH}_3\text{SC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 140,203; $T_{\text{пл}}$ 84-85°; $\text{pK}_a(1) = 9,53$ (25°, вода); Лит.: [80] 753, [1046] 90
5296. **метилюцианат** бц. ж. CH_3SCN ; М 73,117; $T_{\text{пл}}$ -51°; $T_{\text{кип}}$ 130-133°; LD_{50} : 8,5 (кошки, п/о); Лит.: [318] 963
5297. **метилютитана трихлорид** фиолетов. ж. CH_3TiCl_3 ; М 169,260; $T_{\text{разл}}$ 40°; Лит.: [1470] 493, [1236] 1183
5298. **2-метилтридекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 198,388; $T_{\text{кип}}$ 247,9°; Лит.: [1393] 40-41
5299. **7-метилтридекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$; М 198,388; Давл. паров: 10 (115,3°); Лит.: [1393] 40-41
5300. **2-метилтрикозан** $\text{C}_{24}\text{H}_{50}$; М 338,654; $T_{\text{пл}}$ 42°; Лит.: [509] 55, [859] 171
5301. **метилютриметоксисилан** $\text{CH}_3\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$; М 136,230; $T_{\text{кип}}$ 57,2°; n 1,3679 (20°); ΔH^0_{298} : -975 (ж); LD_{50} : 12,3 (крысы); Лит.: [440] 304, [357] 203
5302. **N-метил-N-(2,2,2-тринитроэтил)нитрамин** бц. крист. $\text{CH}_3\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{C}(\text{NO}_2)_3$; М 239,101; $T_{\text{пл}}$ 85,5°; ПЛ.: 1,74 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 262-263
5303. **4-метил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$; М 148,097; $T_{\text{пл}}$ 97-98°; LD_{50} : 37,5 (мышь, в/б); Лит.: [667] 6, 63, 64
5304. **4-метил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 164,096; $T_{\text{пл}}$ 249°; LD_{50} : 30,5 (мышь, в/в), 32 (мышь, в/б); Лит.: [667] 64
5305. **N-метилтриптамин** $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_3$; М 174,250; CAS 61-49-4; $T_{\text{пл}}$ 88°; Лит.: [43] 889, [537] 14-15
5306. **dl-альфа-метилтриптамин** бел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{N}_2$; М 174,240; $T_{\text{пл}}$ 143-144°; Лит.: [15]; Синт.: [951] 158
5307. **dl-альфа-метилтриптамина гидрохлорид** (индопан) бел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{ClN}_2$; М 210,710; $T_{\text{пл}}$ 217°; $T_{\text{разл}}$ 217°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [951] 156; Синт.: [951] 158
5308. **22-метилтритетраоктан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}_3$; М 619,185; $T_{\text{пл}}$ 66,7°; Лит.: [1393] 56-57

5309.4-метил-2,6,7-тритиа-1-фосфабицикло[2.2.2]октан $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{S})_3\text{P}$; M 196,290; $T_{\text{пл}}$ 187-189°; ΔD_{50} : 95 (); Лит.: [667] 32, 63

5310. метилтрихлорсилан ж. CH_3SiCl_3 ; M 149,470; $T_{\text{пл}}$ -77,8°; $T_{\text{кип}}$ 65,7°; Раств.: вода: реак., метанол: реак., этанол: реак.; Пл.: 1,2769 (20°, к в.4, ж.); n 1,411 (20°); Δn_{298}^0 : -609 (ж); Лит.: [1045] 948-949, [1447] 336

5311. О-метил-О-(2,4,5-трихлорфенил)амидотиофосфат (Дау ЕТ-15) $\text{CH}_3\text{O}(\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{O})\text{P}(\text{S})\text{NH}_2$; M 306,530; $T_{\text{пл}}$ 61°; ΔD_{50} : 710 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 534-535

5312.2-метилундекан $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; M 170,335; $T_{\text{кип}}$ 210°; Лит.: [1044] 665

5313.4-метилундекан $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$; M 170,335; $T_{\text{кип}}$ 209,8°; n 1,4231 (20°); Лит.: [765] 50-51

5314.1-метилфенантрен $\text{C}_{15}\text{H}_{12}$; M 192,260; CAS 832-69-9; $T_{\text{пл}}$ 118-119°; $T_{\text{кип}}$ 358°; Раств.: вода: 0,0000269 (25°); Лит.: [331] 996, [601] 228

5315.3-метил-1-фенилбутан (изопентилбензол) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; M 148,200; $T_{\text{кип}}$ 198,9°; Лит.: [971] 78-79; Синт.: [1019] 134-135

5316.4-метилфенилдиазония трифторацетат $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2(\text{CF}_3\text{COO})$; M 232,159; $T_{\text{пл}}$ 70-72°; Лит.: [1174] 123

5317.4-метилфенилдиазония трихлорацетат $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2(\text{CCl}_3\text{COO})$; M 281,520; $T_{\text{пл}}$ 88°; Лит.: [1174] 123

5318.1-(4-метилфенил)силатран $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; M 265,380; $T_{\text{пл}}$ 195°; ΔD_{50} : 0,15 (); Лит.: [435] 114

5319.(2-метилфенил)теллура трибромид $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{TeBr}_3$; M 458,440; $T_{\text{пл}}$ 165-167°; Лит.: [1272] 637

5320. dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин (грацидин, мефолин, прелюдин, фенметразин) ж. $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{NO}$; M 177,200; $T_{\text{кип}}$ 138°; ΔD_{50} : 370 (крысы, п/о), 125 (мышы, п/о); Лит.: [223] 1614, [878] 280

5321. dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина гидрохлорид (фенметразина гидрохлорид) бел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{ClNO}$; M 213,704; $T_{\text{пл}}$ 178°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; ΔD_{50} : 165 (крысы, п/о), 165 (мышы, п/о), 71 (мышы, в/в); Лит.: [223] 1614, [878] 280

5322. dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина пикрат (фенметразина пикрат) $\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_8$; M 406,348; $T_{\text{пл}}$ 168°; Лит.: [878] 280

5323. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина тетрафенилборат** (фенметразина тетрафенилборат) $C_{35}H_{36}BNO$; М 497,477; $T_{\text{пл}}$ 144°; Лит.: [878] 280

5324. **1-метил-4-фенил-1,2,3,6-тетрагидропиридин** (МФТП) крист. (р.п. гептан) $C_{12}H_{15}N$; М 173,250; $T_{\text{пл}}$ 40-42°; ΔD_{50} : 51 (мышы, в/б); Лит.: [318] 991-992, [512] 399-400

5325. **3-(2-метилфенокси)пропан-1,2-диол** (anxine, atensin, curaril, dioloxol, mephate, mephesin, myanesin, myastenin, oranixon, proлах, relaxar, toлах, tolcil, walko-nesin, мианезин, миастенин, миокуран) бел. крист. $CH_3C_6H_4OCH_2CH(OH)CH_2OH$; М 182,216; $T_{\text{пл}}$ 66-72°; Раств.: вода: 1 (20°), этанол: 12,5 (20°); ΔD_{50} : 1000 (мышы, в/б); Лит.: [1049] 894-895, [563] 85, [752] 36-37, 44-45, [878] 82-83

5326. **2-метилфенол** (о-крезол, о-окситолуол) бц. крист. $CH_3C_6H_4OH$; М 108,140; $T_{\text{пл}}$ 30,9°; $T_{\text{кип}}$ 190,9°; Раств.: вода: 2,3 (25°), 3,1 (40°), 5,6 (100°), эф.: смеш. (31°), хлф.: р., этанол: смеш. (31°); Пл.: 1,0465 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (74,9°); pK_a (1) = 10,28 (25°, вода); ΔD_{50} : 344 (мышы, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Лит.: [438] 409-410, [1045] 734-735, [291] 547-550, [331] 397-398, [352] 126

5327. **3-метилфенол** (м-крезол) $CH_3C_6H_4OH$; М 108,140; $T_{\text{пл}}$ 11,5°; $T_{\text{кип}}$ 202,2°; Раств.: вода: 2,284 (20°), 2,478 (40°), 2,913 (60°), 4,744 (98,1°); pK_a (1) = 10,09 (25°, вода); ΔD_{50} : 828 (мышы, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Лит.: [438] 409-410, [971] 380-381, [291] 547-550, [331] 395-396

5328. **4-метилфенол** (пара-крезол) $CH_3C_6H_4OH$; М 108,140; $T_{\text{пл}}$ 34,69°; $T_{\text{кип}}$ 201,94°; Раств.: вода: 1,961 (20°), 2,057 (25°), 2,21 (29,5°), 3,74 (82,1°), 5,4 (105°), 6,9 (118°), 32,2 (142,5°), смеш. (142,6°); Пл.: 1,014 (46°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 14,55 (25°, метанол); pK_a (1) = 10,27 (25°, вода); ДП: 9,4 (60°); ΔD_{50} : 344 (мышы, в/ж, в виде 10% масляного раствора); $T_{\text{криг}}$: 431,4; Лит.: [291] 547-550, [331] 396, [878] 82, [1415] 12, 16; Синт.: [461] 185, [999] 232-234

5329. **метилфосфин** г. CH_3PH_2 ; М 48,024; $T_{\text{кип}}$ -14°; Лит.: [971] 236-237; Синт.: [615] 21

5330. **2-метилфуран альфа-форма** (сильван) ж. C_5H_6O ; М 82,110; $T_{\text{кип}}$ 62,5-63°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9159 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1068-1069; Синт.: [343] 135

5331. **5-метилфурфурол** (5-бром-2-фуранальдегид) $CH_3C_4H_2OSHO$; М 110,110; $T_{\text{кип}}$ 187°; Пл.: 1,1126 (20°, к в.4, ж.); n 1,5264 (20°); Лит.: [971] 390-391; Синт.: [881] 44-45

5332. **1-метил-2-хлорбензол** (о-хлортолуол) бц. ж. $C_6H_4CH_3$; М 126,582; $T_{пл}$ -36--34°; $T_{кип}$ 159°; Лит.: [1045] 1004-1005

5333. **1-метил-3-хлорбензол** (м-хлортолуол) бц. ж. $C_6H_4CH_3$; М 126,582; $T_{пл}$ -47,8°; $T_{кип}$ 162°; Лит.: [1045] 1004-1005

5334. **1-метил-4-хлорбензол** (п-хлортолуол) бц. ж. $C_6H_4CH_3$; М 126,583; $T_{пл}$ 7,5°; $T_{кип}$ 162°; Лит.: [1045] 1006-1007

5335. **О-метил-О-(2-хлор-4-трет-бутилфенил)-метилами-до-фосфат** (кемпак, руелен, халин) желт. маслянистая ж. $CH_3O(CH_2NH)P(O)OC_6H_3Cl(CH_2)_3$; М 291,720; Давл. паров: 0,01 (118°); ΔD_{50} : 1000 (крысы, п/о); Лит.: [440] 201-202, [630] 524, [1049] 556-557, [1510] 251-254

5336. **2-метил-1-хлорпропан** (изобутил хлористый, изобутилхлорид) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2Cl$; М 92,567; $T_{пл}$ -131,2°; $T_{кип}$ 68,9°; Лит.: [1045] 674-675

5337. **20-метилхолантрен** $C_{21}H_{16}$; М 268,300; $T_{пл}$ 180°; Раств.: вода: 0,00000029 (25°); Лит.: [438] 144, 146, [231] 821-822, [331] 1170

5338. **3-метилхризен** (5-метилхризен) $C_{19}H_{14}$; М 242,314; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [601] 246

5339. **5-метилхризен** (1-метилхризен) $C_{19}H_{14}$; М 242,314; $T_{пл}$ 117-118°; Лит.: [601] 246

5340. **метициклобутан** бц. ж. $CH_3CH(CH_2)_3$; М 70,133; $T_{кип}$ 35-36°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 1094-1095

5341. **метициклогексан** (гексагидротолуол) бц. ж. $C_6H_{11}CH_3$; М 98,190; $T_{пл}$ -126,57°; $T_{кип}$ 100,936°; Раств.: вода: 0,00168 (20°), 0,0018 (40,1°), 0,00338 (99,1°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7864 (0°, г/см³, ж.), 0,76936 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1098-1099, [151] 339, [291] 563, [331] 422

5342. **О-(2-метициклогексил)-метилфторфосфонат** (ЕА 1356) ж. $CH_3C_6H_{10}OP(S)(F)CH_3$; М 194,200; CAS 85473-32-1; $T_{пл}$ -9,4°; $T_{кип}$ 235°; Пл.: 1,1 (25°, г/см³, ж.); Лит.: [85] 22

5343. **метициклопентан** $C_5H_9CH_3$; М 84,159; $T_{пл}$ -142,4°; $T_{кип}$ 71,8°; Раств.: ацетон: х.р., эф.: х.р., метанол: 46,9 (5°), 51,9 (10°), 62,5 (15°), 75,3 (20°), 93,7 (25°), 139,2 (30°), смеш. (32,1°), этанол: х.р.; Лит.: [971] 426-427, [151] 339

5344. **метициклопропан** $(CH_2)_2CHCH_3$; М 56,106; $T_{кип}$ 0,3°; Лит.: [1393] 20-21

5345. **N-метилэтиламин** $C_2H_5NHCH_3$; М 59,110; $T_{кип}$ 36-37°; Лит.: [971] 444-445

5346. **2-метил-1-этилбензол** $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$; М 120,192; CAS 611-14-3; $T_{\text{пл}}$ -80,8°; $T_{\text{кип}}$ 165,2°; Раств.: вода: 0,007464 (25°); Лит.: [331] 585

5347. **4-метил-1-этилбензол** (1-метил-4-этилбензол) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$; М 120,192; CAS 622-96-8; $T_{\text{пл}}$ -62°; $T_{\text{кип}}$ 162°; Раств.: вода: 0,009485; Лит.: [231] 512-515, [331] 584

5348. **2-метил-3-этилгексан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 138°; Лит.: [1393] 28-29

5349. **2-метил-4-этилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 133,8°; Лит.: [1044] 654

5350. **3-метил-3-этилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 140,6°; Лит.: [1393] 28-29

5351. **3-метил-4-этилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{кип}}$ 140,4°; Лит.: [1044] 654, [75] 1.223

5352. **2-метил-5-этилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 159,7°; Лит.: [1044] 659

5353. **3-метил-3-этилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 163,7-163,9°; Лит.: [765] 34-35

5354. **4-метил-3-этилгептан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 167°; Лит.: [1044] 659

5355. **метилэтилмалоновая кислота** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{C}(\text{COOH})_2$; М 146,150; $T_{\text{пл}}$ 122°; $pK_a(1) = 2,81$ (25°, вода); Лит.: [971] 224-225, [1046] 90

5356. **О-метил-О-этил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат** (метил-этилатиофос) бц. ж. $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 277,150; Раств.: вода: 0,002 (20°), этанол: х.р.; Пл.: 1,3182 (20°, к в.4, ж.); $n_{\text{D}}^{20} 1,548$ (20°); Давл. паров: 0,12 (116°); LD_{50} : 2,8 (кошки, п/о), 12 (крысы, п/о), 4,3 (мыши, п/о); Лит.: [440] 172-173, [1049] 548-549, [581] 51-52

5357. **3-метил-3-этилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 185,7°; Лит.: [765] 42-43

5358. **2-метил-3-этилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пл}}$ -115°; $T_{\text{кип}}$ 115,6°; Лит.: [971] 266-267

5359. **3-метил-3-этилпентан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 114,229; $T_{\text{пл}}$ -90,9°; $T_{\text{кип}}$ 118,3°; Лит.: [971] 266-267

5360. **О-метил-О-этил-О-(2,4,5-трихлорфенил)тиофосфат** (трихлорметафос-3) $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}(\text{CH}_3\text{O})\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_2\text{Cl}_3$; М 335,570; Раств.: вода: 0,004 (20°); Давл. паров: 0,15 (127°); LD_{50} : 350 (крысы, п/о), 750 (мыши, п/о); Лит.: [1049] 564-565, [582] 11

5361. **2-метил-1-этоксипропан** (изобутилэтиловый эфир) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 102,175; $T_{\text{кип}}$ 81°; Пл.: 0,751 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 304-305; Синт.: [343] 66-67

5362. **2-метил-2-этоксипропан** (этил-трет-бутиловый эфир, этилтретичнобутиловый эфир) бц. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$; М 102,175; CAS 637-92-3; $T_{\text{кип}}$ 72,8°; Раств.: вода: 1,2 (20°); Пл.: 0,7456 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 2320 (крысы, в/б), 7150 (крысы, в/ж), 6750 (мыши, в/ж); Лит.: [1140] 29-31

5363. **1-N-метилэфедрин** (1R,2S-2-диметиламино-1-фенил-1-пропанол) игольчатые крист. (р.п. метанол) $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{NO}$; М 179,259; $T_{\text{пл}}$ 87-88°; Раств.: вода: н.р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [971] 318-319, [796] 673

5364. **метионинметилсульфонийхлорид** (витамин U) бц. крист. $((\text{CH}_3)_2\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH})\text{Cl}$; М 199,700; $T_{\text{пл}}$ 134-135°; $T_{\text{разл}}$ 134°; ΔD_{50} : 432 (крысы, в/в), 259 (мыши, в/в); Лит.: [1443] 71, [223] 1297-1298

5365. **2-метокси-4-аллилфенол** (3-метокси-4-гидрокси-1-аллилбензол, 4-аллилгваякол, эвгенол) бц. ж. $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 164,201; $T_{\text{пл}}$ 10,3°; $T_{\text{кип}}$ 252°; Раств.: вода: 0,2463 (25°), 0,6601 (37°), эф.: смеш., укс.: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0664 (20°, г/см³, ж.), 1,062 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 15 (123°); ΔD_{50} : 2680 (крысы, п/о); Лит.: [904] 104, [1045] 1112-1113, [1445] 506, [331] 669, [584]

5366. **4-метоксиамфетамина гидрохлорид** (4-МА, РМА) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 201,693; $T_{\text{пл}}$ 208-209°; Лит.: [14]

5367. **2-метоксианилин** (o-anisidine, o-анизидин) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; М 123,160; CAS 90-04-0; $T_{\text{пл}}$ 5°; $T_{\text{кип}}$ 225°; Раств.: вода: 1,264 (25°); ΔD_{50} : 870 (кролики, п/о), 2000 (крысы, п/о), 1400 (мыши, п/о); Лит.: [227] 266, [331] 405

5368. **4-метоксианилин** (пара-аминоанизол, пара-анизидин, пара-метоксианилин) ромбические крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; М 123,160; $T_{\text{пл}}$ 57,7°; $T_{\text{кип}}$ 240°; Раств.: вода: 1,147 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,071 (55°, г/см³, т.), 1,0605 (67°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 1400 (крысы, п/о), 1400 (крысы, в/б), 1410 (мыши, п/о); Лит.: [1045] 420-421, [227] 266, [331] 406; Синт.: [644] 12

5369. **метоксиацетилен** CH_3OCCH ; М 56,063; $T_{\text{кип}}$ 23°; Пл.: 0,805 (20°, к в.4, ж.); n 1,3693 (16°); Лит.: [1152] 121

5370. **4-метоксиацетофенон** бц. крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COCH}_3$; М 150,174; $T_{\text{пл}}$ 39°; $T_{\text{кип}}$ 258-263°; ΔD_{50} : 1720 (крысы, п/о); Лит.: [971] 36-37, [1443] 71; Синт.: [691] 40-42

5371. **2-метоксибензальдегид** (орто-анисовый альдегид, салициловый альдегид метиловый эфир) призматические крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 136,148; $T_{\text{пл}}$ 35°; $T_{\text{кип}}$ 243°; Раств.: вода:

н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,133 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 2500 (крысы, п/о); Лит.: [78] 599, [971] 42-43, [1045] 472-473, [227] 264; Синт.: [408] 10

5372.3-метоксibenзальдегид $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 136,148; $T_{\text{кип}}$ 230°; Лит.: [78] 599

5373.4-метоксibenзальдегид (анисовый альдегид, кра-тежин, обепин) бц. маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 136,148; $T_{\text{пл}}$ 1°; $T_{\text{кип}}$ 248°; Раств.: аммиак жидкий: 233, ацетон: х.р., бен-зол: р., вода: 0,2 (20°), глицерин: пл.р., эф.: смеш., хлф.: х.р., эта-нол: смеш.; Пл.: 1,119 (20°, г/см³, ж.); n 1,573 (20°); Давл. па-ров: 2 (83°), 5 (107°), 10 (118°), 12 (135°); $T_{\text{всп}}$: 108; $T_{\text{свосп}}$: 258; ΔD_{50} : 1510 (крысы, п/о); Лит.: [318] 697, [1045] 434-435, [1441] 168, [1447] 48, [227] 264, [291] 588, [331] 474, [590] 629, [900] 124

5374.2-метоксibenзальдегида 2,4-динитрофенилги-дразон $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{NNHC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$; М 317,260; $T_{\text{пл}}$ 253°; Лит.: [1511] 608

5375.N-(2-метоксibenзила)-2-(2,5-диметокси-4-иодфенил) этиламина гидрохлорид $\text{I}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3 \cdot \text{HCl}$; М 463,738; $T_{\text{пл}}$ 166°; Лит.: [104] 258

5376.2-метоксibenзиловый спирт (салигенина мети-ловый эфир) ж. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$; М 138,170; $T_{\text{кип}}$ 250°; Лит.: [1045] 482-483

5377.4-метоксibenзиловый спирт (анизоловый спирт, анисовый спирт) игольчатые крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$; М 138,170; $T_{\text{пл}}$ 21°; $T_{\text{кип}}$ 258,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,109 (26°, г/см³, ж.); Давл. паров: 8 (130°); Лит.: [1045] 422-423, [900] 124

5378.2-метоксibenзойная кислота моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 98°; $T_{\text{кип}}$ 200°; Раств.: вода: 0,5 (30°), эф.: л.р., этанол: л.р.; $pK_a(1) = 4,09$ (25°, вода); Лит.: [1045] 496-497, [291] 591, [331] 477, [352] 122

5379.3-метоксibenзойная кислота бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 108°; Раств.: вода: 0,195 (37°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 10 (172°); $pK_a(1) = 4,09$ (25°, вода); Лит.: [1045] 496-497, [227] 265, [331] 479, [352] 122

5380.4-метоксibenзойная кислота (anisic acid, p-metho-xybenzoic acid, анисовая кислота) бц. моноклинные крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 185°; $T_{\text{кип}}$ 280°; Раств.: вода: 0,04 (18°), эф.: р., метанол: 104,5 (0°), 183,5 (16,5°), пропанол:

53,8 (0°), 75,5 (16,5°), хлф.: р., этанол: 89 (25°); Пл.: 1,385 (4°, г/см³, г.); pK_a (1) = 4,49 (25°, вода); ΛD₅₀: 400 (мышы, п/к); Лит.: [1045] 434-435, [1046] 85, [227] 265, [291] 591-592, [331] 480, [900] 124

5381.4-метоксибензойной кислоты амид игольчатые крист. (р.п. вода) CH₃OC₆H₄CONH₂; М 151,100; Т_{пл} 162°; Т_{кип} 295°; Раств.: вода: р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 58-59, [1511] 596

5382.4-метоксибензойной кислоты анид CH₃OC₆H₄CONHC₆H₅; М 227,259; Т_{пл} 168°; Лит.: [1511] 596, 601

5383.2-метоксибензойной кислоты метиловый эфир CH₃OC₆H₄COOCH₃; М 166,174; Т_{кип} 248°; Лит.: [971] 58-59

5384.4-метоксибензойной кислоты метиловый эфир CH₃OC₆H₄COOCH₃; М 166,174; Т_{пл} 49°; Т_{кип} 244°; Раств.: вода: 0,06431 (20°); Лит.: [227] 265-266, [331] 571

5385.4-метоксибензойной кислоты хлорангидрид (анизилхлорид) CH₃OC₆H₄COCl; М 170,593; Т_{пл} 26°; Лит.: [75] 1.256, [227] 268, [1511] 596

5386.метоксибензол (анизол, метилфениловый эфир) бц. ж. С₆H₅OCH₃; М 108,140; Т_{пл} -37,5°; Т_{кип} 153,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: 0,1514 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9893 (25°, г/см³, ж.); n 1,5143 (25°); Давл. паров: 1 (5,4°), 10 (42,2°), 40 (70,7°), 100 (93°), 400 (133,8°); pK_{вн+} (1) = -6,5 (20°, вода); ДП: 4,33 (25°); ΛD₅₀: 3500-4000 (б. крысы, п/к), 3700 (крысы, п/о); Т_{крит}: 368,5; Р_{крит}: 4,18; Лит.: [1441] 164-165, [227] 267, [291] 546, [331] 397, [352] 141, [365] 225, [900] 124; Синт.: [461] 152-153, [673] 44

5387.2-метокси-2-(4-бром-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид (2'-methoxy-2C-B, 4-bromo-2,5,2'-trimethoxyphenethylamine hydrochloride, ВОВ) бел. крист. Br(CH₃O)₂C₆H₃CH(OCH₃)CH₂NH₃Cl; М 327,623; Т_{пл} 188°; Лит.: [294] 43-44

5388.1-метоксибутан (бутилметиловый эфир, метилбутиловый эфир) CH₃CH₂CH₂CH₂OCH₃; М 88,148; Т_{пл} -115,5°; Т_{кип} 71°; Лит.: [971] 132-133

5389.2-метоксибутан (втор-бутилметиловый эфир, метил-втор-бутиловый эфир) CH₃CH₂CH(CH₃)OCH₃; М 88,148; Т_{кип} 60°; Лит.: [971] 132-133

5390.3-метокси-4-гидроксикоричная кислота (феруловая кислота) ромбические крист. (р.п. вода) CH₃O(HO)C₆H₃CH=CHCOOH; М 194,184; Т_{пл} 170°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 1054-1055

5391. **3-(3-метокси-4-гидроксифенил)пропионовая кислота** (hydroferulic acid, гидроферуловая кислота) пластинчатые крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 196,200; $T_{\text{пл}}$ 90°; Лит.: [1014] 837; Синт.: [554] 77

5392. **1-метокси-2,4-динитробензол** желтоват. моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$; М 198,133; $T_{\text{пл}}$ 88-95,2°; Раств.: вода: т.р. (100°), эф.: р., этанол: 1,9 (20°); Лит.: [1045] 422-423; Синт.: [644] 213

5393. **1-метокси-3,5-динитробензол** (3,5-dinitroanisole, 3,5-динитроанизол) крист. $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_3$; М 198,130; $T_{\text{пл}}$ 104-107°; Лит.: [79] 363; Синт.: [999] 199

5394. **1-метокси-1,1-дифтор-2,2-дихлорэтан** (inhalanum, methofluranum, penthrane, ингалан, метоксифлуран, пентран) бц. ж. $\text{CH}_3\text{OCF}_2\text{CHCl}_2$; М 164,970; CAS 76-38-0; $T_{\text{пл}}$ -35°; $T_{\text{кип}}$ 105°; Раств.: вода: 0,21 (20°); Пл.: 1,42 (20°, г/см³, ж.); ЛД_{50} : 3600 (крысы, п/о), 150 (мышы, в/в); Лит.: [1444] 410, [670] 11-12

5395. **2-метокси-3,6-дихлорбензойная кислота** (банвел Д, дианат, дикамба) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$; М 221,037; $T_{\text{пл}}$ 114-116°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 0,65 (20°), орг. р-ли: х.р.; ЛД_{50} : 1190 (б. мышы, в/ж), 1670 (крысы, в/ж), 3000 (морские свинки, в/ж); Лит.: [439] 137, [234] 3530-3533, [331] 450, [524] 549, [677] 201

5396. **метоксидихлорметан** (дихлорметилметилловый эфир) $\text{Cl}_2\text{CHOCCH}_3$; М 114,960; $T_{\text{кип}}$ 82-82,5°; Лит.: [1389] 185

5397. **1-метокси-2,2-дихлорциклопропан** $\text{C}_4\text{H}_6\text{Cl}_2\text{O}$; М 140,996; Пл.: 1,2237 (20°, к в.4, ж.); n 1,4485 (20°); Давл. паров: 65 (50°); ЛД_{50} : 725 (б. мышы, в/б); Лит.: [259] 225-226, [1438] 85-88; Синт.: [259] 226

5398. **4-метокси-2,5-диэтоксамфетамина гидрохлорид** (ЕМЕ) $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 289,798; $T_{\text{пл}}$ 162-164°; Лит.: [14]

5399. **5-метокси-2,4-диэтоксамфетамина гидрохлорид** (ЕЕМ) бел. крист. $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 289,798; $T_{\text{пл}}$ 158-159°; Лит.: [14]

5400. **5-метоксинидол-3-уксусная кислота** $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{COOH}$; М 205,210; CAS 3471-31-6; $T_{\text{пл}}$ 147°; Лит.: [43] 806

5401. **метоксикарбониламидо-метил-азидофосфонат** $\text{CH}_3\text{P}(\text{O})(\text{N}_3)\text{NHCOOCH}_3$; М 178,086; $T_{\text{пл}}$ 82-83°; ЛД_{50} : 1,39 (б. мышы, в/б); Лит.: [1288] 1580, 1596

5402. **3-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)бутановой кислоты метилового эфира оксалат** $C_{23}H_{32}N_2O_9$; M 480,508; $T_{пл}$ 154°; Лит.: [165] 2205

5403. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты трет-бутилового эфира оксалат** $C_{25}H_{36}N_2O_9$; M 508,560; $T_{пл}$ 158°; Лит.: [165] 2205

5404. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты метилового эфира оксалат** (ремифентанила оксалат) $C_{22}H_{30}N_2O_9$; M 466,480; CAS 132875-62-8; $T_{пл}$ 168-170°; Лит.: [42] 222, [165] 2205

5405. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты этилового эфира оксалат** $C_{23}H_{32}N_2O_9$; M 480,510; $T_{пл}$ 167°; Лит.: [165] 2205

5406. **транс-2-метоксикоричная кислота** призматические крист. (р.п. этанол) $CH_3OC_6H_4CH=CHCOOH$; M 178,185; $T_{пл}$ 185-186°; $pK_a(1) = 4,46$ (25°, вода); Лит.: [78] 600, [1046] 90

5407. **транс-3-метоксикоричная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_4CH=CHCOOH$; M 178,185; $T_{пл}$ 117°; $pK_a(1) = 4,38$ (25°, вода); Лит.: [78] 600, [1046] 91

5408. **транс-4-метоксикоричная кислота** игольчатые крист. (р.п. этанол) $CH_3OC_6H_4CH=CHCOOH$; M 178,185; $T_{пл}$ 175°; Раств.: вода: 0,00712 (20°), тетрахлорметан: р., укс.: р., этанол: м.р.; $pK_a(1) = 4,54$ (25°, вода); Лит.: [78] 600, [971] 332-333, [1046] 91, [291] 667; Синт.: [888] 606

5409. **метоксиметан** (диметиловый эфир, метиловый эфир) бц. г. CH_3OCH_3 ; M 46,070; $T_{пл}$ -138,5°; $T_{кип}$ -23,65°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: 6,8 (18°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,091 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -185,3 (г); ΔG_{298}^0 : -114,2 (г); S_{298}^0 : 266,6 (г); C_p^0 : 65,94 (г); $T_{свочл}$: 350; $\Delta H_{сгор}$: 1454,3; $T_{крит}$: 126,9; $P_{крит}$: 5,3; Лит.: [291] 128, [332] 40, [590] 150-152, [734] 559, [900] 144

5410. **2-метокси-2-(4-метил-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-2-C-D, 4-methyl-2,5,2'-trimethoxyphenethylamine hydrochloride, BOD) бел. крист. $CH_3(CH_3O)_2C_6H_3CH(OCH_3)CH_2NH_3Cl$; M 262,750; $T_{пл}$ 172°; Лит.: [294] 45-46

5411. **2-метокси-3,4-метилendioкси-1-аллилбензол** (croweacin) $CH_3O(CH_2O)_2C_6H_3CH_2CH=CH_2$; M 192,211; Пл.: 1,1346 (15°, г/см³, ж.); n 1,5346 (19,5°); Давл. паров: 10 (130°), 766 (257°); Лит.: [1014] 579

5412.5-метокси-3,4-метилендиокси-1-аллилбензол (5-метоксисафрол, миристицин) желт. маслянистая ж. $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 192,210; $T_{\text{пл}} -20^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1425 (19° , г/см³, ж.); Давл. паров: 15 ($149,5^\circ$); Лит.: [1045] 796-797, [1049] 550-551

5413.2-метокси-2-(3,4-метилендиоксифенил)этиламина гидрохлорид (2'-methoxy-3,4-methylenedioxyphenylethylamine hydrochloride, ВОН) бел. крист. $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 231,676; $T_{\text{пл}} 106^\circ$; Лит.: [294] 49-50

5414.3-метокси-4,5-метилендиоксифенилэтиламина гидрохлорид (lophophine) $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 231,676; $T_{\text{пл}} 160-161^\circ$; Лит.: [14]

5415.1-метокси-2-метилпропан (изобутилметиловый эфир) ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OCH}_3$; М 88,150; $T_{\text{кип}} 59^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7311 (20° , к в.4, ж.); Лит.: [1045] 674-675

5416.4-метоксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 194,120; $T_{\text{пл}} 157^\circ$; ЛД_{50} : 9 (мышь, в/б); Лит.: [667] 64

5417.1-(3-метокси-4-метилфенил)-2-нитропропен-1 $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$; М 206,220; $T_{\text{пл}} 48^\circ$; Лит.: [160] 1108

5418.2-метокси-4-метил-5-этоксамфетамина гидрохлорид (IRIS) бел. крист. $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 259,772; $T_{\text{пл}} 192-193^\circ$; Лит.: [14]

5419.2-метоксинафталин (неролин) бц. листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OCH}_3$; М 158,200; $T_{\text{пл}} 72^\circ$; $T_{\text{кип}} 274^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: н.р., н.р., эф.: л.р., сероуглерод: р.; Лит.: [1045] 792-793

5420.2-метокси-1,4-нафтохинон (доусона метиловый эфир) $\text{C}_{11}\text{H}_8\text{O}_3$; М 188,180; $T_{\text{пл}} 183^\circ$; Лит.: [540] 7, 52

5421.5-метокси-6-нитробензодифуразан светло-желт. игольчатые крист. $\text{C}_7\text{H}_3\text{N}_5\text{O}_5$; М 237,129; $T_{\text{пл}} 135^\circ$; Лит.: [1436] 15; Синт.: [1436] 15

5422.1-(3-метокси-4-оксифенил)-2-нитропропен-1 $(\text{CH}_3\text{O})(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{C}(\text{NO}_2)\text{CH}_3$; М 209,199; $T_{\text{пл}} 99-101^\circ$; Лит.: [855] 69; Синт.: [554] 57

5423.2-метокси-омега-нитростирол $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 179,170; $T_{\text{пл}} 48-50^\circ$; Лит.: [855] 54

5424.3-метокси-омега-нитростирол $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 179,170; $T_{\text{пл}} 91-94^\circ$; Лит.: [855] 54

5425. **4-метокси-омега-нитростирол** $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 179,170; $T_{\text{пл}}$ 86-88°; Лит.: [855] 54, 126

5426. **4-метоксиперхлоридбензол** $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$; М 190,580; Давл. паров: 1 (84°); Лит.: [711] 449; Синт.: [711] 449

5427. **1-метоксипропан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$; М 74,122; $T_{\text{кип}}$ 38,9°; Раств.: вода: 5,303 (0°), 3,661 (10°), 3,101 (20°), 2,96 (25°); Давл. паров: 200 (35°); Лит.: [971] 304-305, [291] 271, [332] 127

5428. **2-метоксипропан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHOCH}_3$; М 74,122; $T_{\text{кип}}$ 32,5°; Раств.: вода: 8,842 (10°), 7,919 (15°), 6,89 (20°), 6,103 (25°); Лит.: [971] 304-305, [291] 271, [332] 129

5429. **1-метокси-2-пропанол** (1,2-пропиленгликоля монометиловый эфир) $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 90,121; $T_{\text{пл}}$ -95°; $T_{\text{кип}}$ 120,1°; Лит.: [1447] 481

5430. **4-метокситолуол** (1-метил-4-метоксибензол, п-крезола метиловый эфир) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; М 122,164; $T_{\text{пл}}$ -32,05°; $T_{\text{кип}}$ 177,05°; Лит.: [971] 84-85; Синт.: [343] 67

5431. **2-метокси-2-(3,4,5-триметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (ВОМ, бета-метоксимескалин) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 277,745; $T_{\text{пл}}$ 199°; Лит.: [14]

5432. **4-метокси-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{CH}_3\text{OC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 180,100; $T_{\text{пл}}$ 136,5-137°; ΔD_{50} : 8 (мышь, в/б); Лит.: [667] 12, 72

5433. **5-метокситриптамин** $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 190,242; $T_{\text{пл}}$ 122°; Лит.: [43] 817

5434. **6-метокситриптамин** $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 190,242; CAS 3610-36-4; $T_{\text{пл}}$ 147°; Лит.: [43] 817; Синт.: [539] 223

5435. **5-метокситриптамина гидрохлорид** $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$; М 226,710; CAS 66-83-1; $T_{\text{пл}}$ 247°; Лит.: [43] 817

5436. **метокситрифторметан** CF_3OCH_3 ; М 100,040; $T_{\text{пл}}$ -96°; $T_{\text{кип}}$ 30°; Лит.: [1405] 420

5437. **метоксиуксусная кислота** (гликолевая кислота простой метиловый эфир) бц. ж. $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{COOH}$; М 90,078; $T_{\text{кип}}$ 203-204°; $pK_a(1) = 3,57$ (25°, вода); Лит.: [78] 598, [1045] 618-619, [1046] 91

5438. **(4-метоксифенил)ацетон** $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COCH}_3$; М 164,201; $T_{\text{кип}}$ 261-269°; Лит.: [30] 106-107

5439. **4-(4-метоксифенил)-3-бутен-2-он** (anisylideneacetone, анисальацетон) листовидные крист. (р.п. метанола)

$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOCH}_3$; M 176,212; $T_{\text{пл}}$ 73°; Раств.: бензол: р., укс.: р.; Лит.: [77] 163; Синт.: [999] 77

5440.4-метоксифенилпентазол $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{-N(N=N)}_2$; M 177,160; $T_{\text{раза}}$ 14°; Лит.: [69] 843

5441.1-(4-метоксифенил)-1-пентанон (п-метоксивалерофенон) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 192,250; $T_{\text{пл}}$ 27-28°; Лит.: [700] 85-87; Синт.: [700] 85-87

5442.1-(4-метоксифенил)-2-пропанон (анизилметилкетон, анисовый кетон, п-ацетониланизол, п-метоксибензилметилкетон, п-метоксифенилацетон) крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COCH}_3$; M 164,201; CAS 122-84-9; $T_{\text{пл}}$ 46°; $T_{\text{кип}}$ 261-265°; ЛД_{50} : 3330 (крысы, п/о), 560 (мышы, в/б); Лит.: [227] 266

5443.3-(2-метоксифенил)пропионовая кислота крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; M 180,200; $T_{\text{пл}}$ 92°; pK_a (1) = 4,8 (25°, вода); Лит.: [78] 601, [1046] 91

5444.3-(3-метоксифенил)пропионовая кислота игольчатые крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; M 180,200; $T_{\text{пл}}$ 51°; pK_a (1) = 4,65 (25°, вода); Лит.: [78] 601, [1046] 91

5445.3-(4-метоксифенил)пропионовая кислота крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; M 180,200; $T_{\text{пл}}$ 104-105°; pK_a (1) = 4,69 (25°, вода); Лит.: [78] 601, [1046] 91

5446.4-метоксифенилуксусная кислота пластинчатые крист. (р.п. вода) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; M 166,174; $T_{\text{пл}}$ 85-87°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 4,36 (25°, вода); Лит.: [78] 191, [1046] 91

5447.3-(2-метоксифеноксид)-1,2-пропандиол (гвайфенезин) бел. крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$; M 198,216; CAS 93-14-1; $T_{\text{пл}}$ 78-82°; ЛД_{50} : 1510 (крысы, п/о), 360 (крысы, в/в), 690 (мышы, п/о), 400 (мышы, в/в), 335 (собаки, в/в); Лит.: [62] 645, [918] 204, [223] 982-983

5448.2-метоксифенол (гваякол, орто-метоксифенол, орто-оксианизол, пирокатехина монометилловый эфир) бц. гексагональные крист. $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$; M 124,140; $T_{\text{пл}}$ 28,5°; $T_{\text{кип}}$ 205°; Раств.: вода: 1,6 (15°), эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1287 (21,4°, г/см³, т.); n 1,5385 (21,4°); pK_a (1) = 9,98 (25°, вода); $T_{\text{всп}}$: 91; $T_{\text{свочп}}$: 385; ЛД_{50} : 520 (крысы, п/о), 621 (мышы, п/о), 170 (мышы, в/в); Лит.: [1045] 578-579, [1441] 506, [1445] 508, [1447] 285, [223] 983-984, [331] 398, [352] 126; Синт.: [343] 64-65

5449.3-метоксифенол (м-метоксифенол, резорцина монометилловый эфир) $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$; M 124,140; $T_{\text{пл}}$ -17,5°; $T_{\text{кип}}$ 244°;

Раств.: вода: 3,861 (25°), эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 9,65 (25°, вода); ΔD_{50} : 312 (б. мыши, в/ж), 597 (крысы, в/ж); Лит.: [1447] 503, [331] 398, [352] 126

5450. **4-метоксифенол** (гидрохинона монометилловый эфир, пара-метоксифенол) ромбические крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_4OH$; М 124,140; CAS 150-76-5; $T_{пл}$ 53°; $T_{кип}$ 243°; Раств.: бензол: л.р., вода: 2,573 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 11 (127°); pK_a (1) = 10,21 (25°, вода); ΔD_{50} : 1600 (б. крысы, в/ж); Лит.: [43] 811, [971] 382-383, [1045] 1048-1049, [1444] 50, [331] 399, [352] 126; Синт.: [681] 58-59

5451. **метоксихлорметан** (монохлорметилловый эфир) $ClCH_2OCH_3$; М 80,500; $T_{пл}$ -103,5°; $T_{кип}$ 59,15°; Лит.: [971] 204-205; Синт.: [999] 278-280

5452. **1-(3-метокси-4-хлорфенил)-2-нитропропен-1** $Cl(CH_3O)C_6H_3CH=C(CH_3)NO_2$; М 227,644; $T_{пл}$ 69°; Лит.: [160] 1108

5453. **1-метокси-1,3,5-циклогептатриен** (CH , CHT , EA 4923) ж. $C_8H_{10}O$; М 122,164; $T_{пл}$ -79,5°; Давл. паров: 749 (117°); ΔD_{50} : 8 (кролики, в/в), 282 (крысы, п/о), 13 (крысы, в/в), 21 (крысы, в/б), 478 (мыши, п/о), 13 (мыши, в/б); Лит.: [263] 235, 245, [349] 224, [359] 139-141

5454. **2-метоксиэтанол** (метилцеллозольв) $CH_3OCH_2CH_2OH$; М 76,090; $T_{кип}$ 125°; Лит.: [438] 453-454, [509] 158

5455. **метоксиэтилен** (винилметилловый эфир) $CH_3OCH=CH_2$; М 58,080; $T_{кип}$ 5,5°; Раств.: вода: 1,5 (20°); n 1,373 (0°); Лит.: [720] 137, [1508] 36

5456. **2-метоксиэтилартути ацетат** $CH_3OCH_2CH_2HgOC(O)CH_3$; М 318,930; $T_{пл}$ 42°; ΔD_{50} : 60 (б. мыши); Лит.: [440] 401-402

5457. **2-метоксиэтилартути хлорид** бел. крист. $CH_3OCH_2CH_2HgCl$; М 295,130; $T_{пл}$ 65°; ΔD_{50} : 26,2 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 401, [678] 273

5458. **3-метокси-4-этоксибензальдегид** (ванилина этиловый эфир) моноклинные крист. $C_2H_5O(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 180,200; $T_{пл}$ 65°; Раств.: вода: т.р. (100°), эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 472-473

5459. **метопролола тартрат** (эгилок) бел. крист. $C_{34}H_{56}N_2O_{12}$; М 684,814; CAS 56392-17-7; $T_{пл}$ 120°; Раств.: ацетон: м.р., вода: х.р., дихлорметан: х.р., эф.: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [62] 779-780, [916] 542-544, 1016

5460. **метронидазол** (1-(2-гидроксиэтил)-2-метил-5-нитроимидазол, гинальгин, зоацид, иетрогил, камезол, клион, нида-

зол, трихопол, эфлоран) бел. крист. $\text{CH}_3\text{C}_3\text{HN}_2(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 171,155; CAS 443-48-1; $T_{\text{пл}}$ 159-163°; Раств.: вода: 0,949 (20°), 1,127 (30°), этанол: т.р.; ΔD_{50}^0 : 3000 (крысы, п/о), 3800 (мышы, п/о); Лит.: [62] 780-781, [223] 1318, [331] 282-283, [412] 790-791, [671] 372

5461.**(+/-)-цис-мефентанила гидрооксалат** ((+/-)-цис-N-(3-метил-1-(2-фенилэтил)-4-пиперидил)-N-фенилпропанамида гидрооксалат) $\text{C}_{23}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}$; М 350,497; CAS 42045-86-3; $T_{\text{пл}}$ 164°; Лит.: [160] 1048-1049, [1426] 23

5462.**(+)-цис-мефентанила нитрат - пропанол (1/1)** ((+)-цис-3-метилфентанил) $\text{C}_{26}\text{H}_{39}\text{N}_3\text{O}_5$; М 473,605; $T_{\text{пл}}$ 96°; Лит.: [160] 1048-1049, [166] 3655, [1426] 23

5463.**миансерина гидрохлорид** $\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{ClN}_2$; М 300,826; $T_{\text{пл}}$ 282-284°; ΔD_{50}^0 : 390 (мышы-самки, п/о), 31 (мышы-самки, в/в), 365 (мышы-самцы, п/о), 32,5 (мышы-самцы, в/в); Лит.: [318] 971

5464.**dl-миндальная кислота** (dl-mandelic acid) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ 120-122°; Раств.: бензол: 0,085 (19°), вода: 13,77 (20°), 17,25 (24°); pK_a (1) = 3,37 (25°, вода); Лит.: [971] 362-363, [75] 1.252, [291] 593-596, [331] 478, [878] 162; Синт.: [999] 270-273

5465.**миристиновая кислота** (тетрадекановая кислота) бц. листовидные крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$; М 228,380; CAS 544-63-8; $T_{\text{пл}}$ 53,8-58°; Раств.: вода: 0,0013 (0°), 0,002 (20°), 0,0034 (60°), эф.: т.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 56,9 (21°); Лит.: [764] 428, [1045] 796-797, [331] 987; Синт.: [999] 274-275

5466.**миристиновой кислоты метиловый эфир** (тетрадекановой кислоты метиловый эфир) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOCH}_3$; М 242,398; $T_{\text{пл}}$ 19,1°; Давл. паров: 1 (114°); Лит.: [768] 15

5467.**модафинил** (2-((diphenylmethyl)sulfinyl)acetamide, 2-((дифенилметил)сульфинил)ацетамид, 2-(benzhydrylsulfinyl)acetamide, CRL 40476, modafinil) $\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{NO}_2\text{S}$; М 273,350; $T_{\text{пл}}$ 165°; Лит.: [223] 1352-1353, [255], [254]; Синт.: [256]

5468.**молибден** (molybdenum) серебристо-бел. кубические мет. Мо; М 95,940; $T_{\text{пл}}$ 2620°; $T_{\text{кип}}$ 4630°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,1; Пл.: 10,22 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2525°), 0,1 (2775°), 1 (3107°), 10 (3540°), 100 (4115°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 28,6 (т); C_p^0 : 24,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 36,4; $\Delta H_{\text{кип}}$: 582,4; Лит.: [921] 368-373, [289] 1014, [490] 51, [560] 387-395, [1461], [900] 81

5469.**молибдена(II) ацетат** желт. крист. $\text{Mo}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; М 214,030; $T_{\text{возг}}$ 300°; Лит.: [734] 381

5470. **молибдена борид тетрагональные** крист. MoB; M 106,750; $T_{\text{пл}}$ 2180°; Пл.: 8,65 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 128-129

5471. **молибдена(II) бромид** желтовато-коричн. MoBr₂; M 255,748; $T_{\text{разл}}$ >700°; Лит.: [655] 131

5472. **молибдена(III) бромид** темно-зелен. игольчатые крист. MoBr₃; M 335,670; $T_{\text{пл}}$ 977°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [960] 1639, [998] 9, [1045] 128-129, [428] 169; Синт.: [960] 1639

5473. **молибдена(IV) бромид** черн. MoBr₄; M 415,556; $T_{\text{разл}}$ >110°; Лит.: [655] 131

5474. **молибдена(III) трет-бутоксид** оранжев. ((CH₃)₃CO)₃Mo; M 315,281; Давл. паров: 0,0001 (100°); Лит.: [1266] 662

5475. **молибдена гексакарбонил** бел. ромбические крист. Mo(CO)₆; M 264,001; $T_{\text{пл}}$ 151°; $T_{\text{разл}}$ 151°; Раств.: 1-бутанол: 0,39 (20°), ацетон: 1,95 (20°), бензол: 1,53 (20°), вода: н.р., эф.: 2,15 (20°), тетрахлорметан: 0,7 (0°), 1,53 (20°), 2,28 (30°), 3,35 (40°), толуол: 1,31 (20°), этанол: 0,25 (20°), 0,54 (30°); Пл.: 1,96 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (45,5°), 10 (77°), 100 (115°); ΔH^0_{298} : -983,2 (т); ΔG^0_{298} : -878,6 (т); S^0_{298} : 327 (т); C_p^0 : 242,3 (т); ΔH^0_{298} : -913 (г); S^0_{298} : 503 (г); C_p^0 : 211 (г); Лит.: [734] 514-515, [900] 81

5476. **молибдена диборид** гексагональные крист. MoB₂; M 117,562; $T_{\text{пл}}$ 2350°; $T_{\text{разл}}$ 2350°; Лит.: [535] 158-159

5477. **молибдена(VI) дибромид-диоксид** темно-зелен. MoO₂Br₂; M 287,747; $T_{\text{возг}}$ 235°; Лит.: [655] 131

5478. **молибдена(IV) дигидроксид-оксид** темно-зелен. MoO(OH)₂; M 145,954; $T_{\text{разл}}$ 900°; Лит.: [655] 132

5479. **молибдена дикарбид** MoC₂; M 119,960; $T_{\text{пл}}$ 2522°; Лит.: [1395] 295

5480. **молибдена(VI) диоксид-дифторид** бц. крист. MoO₂F₂; M 165,940; $T_{\text{возг}}$ 270°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; ΔH^0_{298} : -1121 (г); Лит.: [535] 160-161

5481. **молибдена(VI) диоксид-дихлорид** светло-желт. крист. MoO₂Cl₂; M 198,850; $T_{\text{возг}}$ 157°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; ΔH^0_{298} : -724 (т); $\Delta H^0_{\text{возг}}$: 90; ΔH^0_{298} : -630 (г); Лит.: [535] 160-161

5482. **молибдена дисилицид** сер. гексагональные крист. MoSi₂; M 152,111; $T_{\text{пл}}$ 2020°; ΔH^0_{298} : -119 (т); C_p^0 : 65 (т); Лит.: [535] 160-161

5483. **молибдена дифосфид** MoP₂; M 157,888; $T_{\text{разл}}$ 550°; Разл. на: молибдена фосфид, фосфор белый; Лит.: [921] 428

5484. **молибдена додекаборид** MoB₁₂; M 225,672; $T_{\text{пл}}$ 2130°; Лит.: [974] 171

5485. **молибдена(II) иодид** коричнев. пор. MoI_2 ; М 349,750; $T_{\text{раза}}$ 250°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [428] 170, [535] 158-159
5486. **молибдена(III) иодид** черн. крист. MoI_3 ; М 476,650; $T_{\text{раза}}$ 100°; Лит.: [960] 1641, [998] 9; Синт.: [960] 1641
5487. **молибдена(IV) иодид** черн. MoI_4 ; М 603,558; $T_{\text{пл}}$ 400°; Лит.: [655] 132
5488. **молибдена карбид** сер. кубические крист. MoC ; М 107,950; $T_{\text{пл}}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -10 (т); Лит.: [900] 81
5489. **молибдена(VI) нитрид-хлорид** красно-бур. MoCl_3N ; М 216,306; $T_{\text{возг}}$ 130°; Лит.: [655] 132
5490. **молибдена(IV) оксид** (молибдена диоксид) фиолетово-коричнев. моноклинные крист. MoO_2 ; М 127,940; $T_{\text{возг}}$ 1000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,47 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -589,1 (т); ΔG_{298}^0 : -533,2 (т); S_{298}^0 : 46,28 (т); C_p^0 : 55,98 (т); Лит.: [900] 81
5491. **молибдена(VI) оксид** (молибдена триоксид) бц. ромбические крист. MoO_3 ; М 143,940; $T_{\text{пл}}$ 801°; $T_{\text{кип}}$ 1155°; Раств.: вода: 0,1066 (18°), 0,1856 (23°), 0,2638 (30°), 0,7855 (54°), 1,2057 (60°), 2,055 (70°), 2,1064 (79°); Пл.: 4,69 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (734°), 10 (797°), 100 (954°); ΔH_{298}^0 : -745,2 (т); ΔG_{298}^0 : -668,1 (т); S_{298}^0 : 77,74 (т); C_p^0 : 75,02 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 49; $\Delta H_{\text{кип}}$: 138; ΔH_{298}^0 : -363 (г); S_{298}^0 : 279 (г); C_p^0 : 59 (г); Лит.: [289] 1015, [900] 81
5492. **молибдена(VI) оксид-тетрафторид** бц. моноклинные крист. MoOF_4 ; М 187,930; $T_{\text{пл}}$ 97,2°; $T_{\text{кип}}$ 186°; Раств.: вода: р., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -1310 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 3,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 50; ΔH_{298}^0 : -1255 (г); Лит.: [535] 160-161
5493. **молибдена(VI) оксид-тетрахлорид** зелен. MoOCl_4 ; М 253,751; $T_{\text{пл}}$ 100°; Лит.: [734] 374
5494. **молибдена(V) оксид-трибромид** черн. MoOBr_3 ; М 351,651; $T_{\text{возг}}$ 391°; Лит.: [655] 132
5495. **молибдена(V) оксид-трихлорид** MoOCl_3 ; М 218,298; $T_{\text{кип}}$ 200°; $T_{\text{раза}}$ 200°; Лит.: [734] 376
5496. **молибдена(IV) селенид** темно-сер. MoSe_2 ; М 253,860; $T_{\text{пл}}$ >1200°; Лит.: [655] 133, [766] 238-243
5497. **молибдена(III) сульфид** сер. игольчатые крист. Mo_2S_3 ; М 288,070; $T_{\text{раза}}$ 1100°; Пл.: 5,91 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -406 (т); Лит.: [1045] 128-129
5498. **молибдена(IV) сульфид** (молибденит) темно-сер. гексагональные крист. MoS_2 ; М 160,060; $T_{\text{раза}}$ 1300°; Раств.: вода: 0,00187 (100°); Пл.: 4,8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -248,1 (т); ΔG_{298}^0 :

-239,2 (т); S^0_{298} : 62,59 (т); C_p^0 : 63,55 (т); Лит.: [480] 350-351, [900] 81, [1198] 433-449

5499. **молибдена(VI) сульфид** темно-коричнев. MoS_3 ; М 192,135; $T_{\text{разл}}$ >250°; Лит.: [655] 133

5500. **молибдена(V) тригидроксид-оксид** бур. $MoO(OH)_3$; М 178,961; $T_{\text{разл}}$ >800°; Лит.: [655] 132

5501. **молибдена(III) фторид** светло-зелен. MoF_3 ; М 152,935; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [921] 407-408, [655] 132

5502. **молибдена(V) фторид** желт. MoF_5 ; М 190,932; $T_{\text{пл}}$ 67°; $T_{\text{кип}}$ 214°; $T_{\text{разл}}$ 165°; Лит.: [921] 406, [734] 376

5503. **молибдена(VI) фторид** бц. ромбические крист. MoF_6 ; М 209,930; $T_{\text{пл}}$ 17,6°; $T_{\text{кип}}$ 33,9°; Раств.: серная кислота 100%: м.р., фтороводород: 16,66 (0°); Пл.: 2,55 (17,5°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-67°), 10 (-41,2°), 100 (-8,2°); ΔH^0_{298} : -1585,4 (ж); ΔG^0_{298} : -1473 (ж); S^0_{298} : 259,7 (ж); C_p^0 : 169,8 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 4,33; $\Delta H_{\text{кип}}$: 27,25; ΔH^0_{298} : -1557,7 (г); S^0_{298} : 351 (г); C_p^0 : 120,5 (г); Лит.: [734] 374, [900] 82

5504. **молибдена(II) хлорид** желт. ам. в-во $MoCl_2$; М 166,850; $T_{\text{разл}}$ 530°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [428] 169, [535] 160-161

5505. **молибдена(III) хлорид** кирпично-красн. моноклин-ные крист. $MoCl_3$; М 202,300; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,578 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -393 (т); ΔG^0_{298} : -204 (т); S^0_{298} : 138 (т); Лит.: [560] 187-189, [734] 379, [900] 82; Синт.: [960] 1634-1635

5506. **молибдена(IV) хлорид** красно-коричнев. гексагональные крист. $MoCl_4$; М 237,750; $T_{\text{разл}}$ 130°; Раств.: этанол: р.; ΔH^0_{298} : -479,5 (т); ΔG^0_{298} : -391,6 (т); S^0_{298} : 180 (т); ΔH^0_{298} : -385 (г); S^0_{298} : 372 (г); C_p^0 : 98 (г); Лит.: [900] 82

5507. **молибдена(V) хлорид** фиолетово-черн. моноклинные крист. $MoCl_5$; М 273,210; $T_{\text{пл}}$ 194°; $T_{\text{кип}}$ 269°; Раств.: вода: реак., эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: реак.; Пл.: 2,928 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -526,8 (т); ΔG^0_{298} : -420,6 (т); S^0_{298} : 230 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18; $\Delta H_{\text{кип}}$: 54,4; ΔH^0_{298} : 446 (г); S^0_{298} : 395 (г); C_p^0 : 120 (г); Лит.: [900] 82

5508. **молибдена циклопентадиенил-трикарбонил-гидрид** $HMo(CO)_3(C_5H_5)$; М 246,071; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [459] 236, [1284] 523

5509. **молибденовая кислота** бел. гексагональные крист. H_2MoO_4 ; М 161,950; $T_{\text{разл}}$ 115°; Разл. на: молибдена(VI) оксид, вода; Раств.: вода: 0,24 (20°), этанол: 0,31 (20°), 0,58 (60°); Пл.: 3,11 (20°, г/см³, т.); $pK_a(2) = 6$ (18°, вода); ΔH^0_{298} : -1046,1 (т);

ΔG_{298}^0 : -950 (г); S_{298}^0 : 159 (г); Лит.: [921] 383-384, [535] 160-161, [900] 82

5510. dl-молочная кислота (dl-2-гидроксипропановая кислота, dl-альфа-оксипропионовая кислота) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; М 90,078; $T_{\text{пл}}$ 18°; Раств.: вода: 89 (0°), 105 (10°), 126 (20°), 150 (30°), 180 (40°), 270 (60°), 460 (80°), эф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,249 (15°, г/см³, т.), 1,206 (25°, г/см³, ж.); n 1,4392 (20°); Давл. паров: 15 (122°); pK_a (1) = 3,862 (25°, вода); ДП: 22 (17°); $\Delta H_{\text{ср}}^0$: 1364; Лит.: [971] 312-313, [1045] 798-799, [1443] 130-131, [1447] 351, [900] 162, [1016] 27-29, 42-43

5511. l-молочная кислота $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; М 90,078; $T_{\text{пл}}$ 52,8°; Лит.: [22] 277

5512. молочной кислоты бутиловый эфир (бутиллактат) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 146,184; $T_{\text{пл}}$ -28°; $T_{\text{кип}}$ 187°; Раств.: вода: 3,846 (20°), 4,36 (25°); Пл.: 0,9837 (20°, к в.4, ж.); n 1,4217 (20°); Давл. паров: 10 (75°); $T_{\text{вст}}$: 61; $T_{\text{свосп}}$: 380; Лит.: [1443] 131, [1447] 87, [331] 428, [1016] 253

5513. dl-молочной кислоты изопропиловый эфир $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$; М 116,158; $T_{\text{кип}}$ 166-168°; Лит.: [78] 493; Синт.: [1001] 266-268

5514. dl-молочной кислоты метиловый эфир (метиллактат) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$; М 104,100; $T_{\text{пл}}$ -66°; $T_{\text{кип}}$ 144,8°; Пл.: 1,118 (10°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 312-313, [1443] 131, [1447] 333, [1016] 253

5515. молочной кислоты 3-хинуклидиловый эфир $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{NO}_3$; М 199,244; $T_{\text{пл}}$ 73-76°; Лит.: [219] 4, 59

5516. молочной кислоты этиловый эфир (этиллактат) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; М 118,140; $T_{\text{кип}}$ 154,5°; Пл.: 1,0348 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [628] 310, [1447] 720, [1016] 253

5517. моногерман (герман) бц. г. GeH_4 ; М 72,620; $T_{\text{пл}}$ -165,8°; $T_{\text{кип}}$ -88,5°; $T_{\text{разл}}$ 220°; Пл.: 1,52 (-142°, г/см³, ж.), 0,00342 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-163,5°), 10 (-145,6°), 100 (-120,8°); ΔH_{298}^0 : 90,8 (г); ΔG_{298}^0 : 113,2 (г); S_{298}^0 : 217,1 (г); C_p^0 : 45,02 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 0,84; $\Delta H_{\text{кип}}$: 14,1; Лит.: [479] 353-354, [734] 641, [734] 624, [900] 62

5518. мононадселеновая кислота HOSeO_2OON ; М 160,973; $T_{\text{разл}}$ 20°; Лит.: [734] 364

5519. моносилан (silane, силан) бц. г. SiH_4 ; М 32,120; $T_{\text{пл}}$ -185°; $T_{\text{кип}}$ -111,9°; $T_{\text{разл}}$ 450°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,58 (-185°, г/см³, ж.), 0,00144 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-175,5°), 10 (-160,4°), 100 (-139,3°); ΔH_{298}^0 : 34,7

(г); ΔG_{298}° : 57,2 (г); S_{298}° : 204,56 (г); C_p° : 42,89 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 0,667; $\Delta H_{\text{кип}}$: 12,43; $T_{\text{крит}}$: -3; $P_{\text{пл}}$: 4,28; $P_{\text{кип}}$: 0,309; Лит.: [440] 300-301, [1444] 339-340, [357] 44, [734] 603-605, [900] 75, [1033] 188-189, [1052] 243; Синт.: [958] 715, [958] 715-716

5520. моногидрофосфорной кислоты триамид бел. $\text{SP}(\text{NH}_2)_3$; М 111,107; $T_{\text{пл}}$ 118-119°; Лит.: [655] 151

5521. монофторфосфорная кислота бц. маслянистая ж. $\text{H}_2\text{PO}_3\text{F}$; М 99,986; $T_{\text{пл}}$ -30°; $T_{\text{кип}}$ 185°; $T_{\text{разл}}$ 185°; Пл.: 1,818 (25°, к в. 4, ж.); Лит.: [1405] 128, [655] 150

5522. монохлорами бц. маслянистая ж. NH_2Cl ; М 51,480; $T_{\text{пл}}$ -66°; $T_{\text{разл}}$ >-40°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 16-17, [655] 133, [734] 402

5523. морферидин ж. $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_3$; М 346,460; CAS 469-81-8; Давл. паров: 0,5 (190°); Лит.: [318] 987, [1426] 22

5524. I-морфина ацетат моногидрат крист. $\text{C}_{19}\text{H}_{25}\text{NO}_6$; М 363,420; $T_{\text{пл}}$ 200°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 44,4, эф.: н.р., хлф.: р., этанол: 4,63; Лит.: [1045] 800-801

5525. морфина гидрохлорид тригидрат бц. игольчатые крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{26}\text{ClNO}_6$; М 375,860; $T_{\text{пл}}$ 250°; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 5,72 (20°), глицерин: 20 (15,5°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 2,38 (20°); ΔD_{50} : 140 (крысы, в/в), 335 (крысы, в/ж), 135 (мышы, в/в), 524 (мышы, в/ж); Лит.: [764] 431, [1045] 800-801, [370] 145, [379] 374, [625] 240, [1088] 22, [1487] 288-289

5526. морфина N-оксид призматические крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_4$; М 301,337; $T_{\text{пл}}$ 274-275°; Лит.: [78] 839

5527. морфина сульфат пентагидрат бц. игольчатые крист. $\text{C}_{34}\text{H}_{50}\text{N}_2\text{O}_{15}\text{S}$; М 758,870; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 6,66 (20°), эф.: н.р., этанол: 0,22 (20°); ΔD_{50} : 461 (крысы, п/о), 70 (крысы, в/в), 600 (мышы, п/о), 156 (мышы, в/в), 316 (собаки, в/в); Лит.: [1045] 800-801, [1076] 27, [166] 3655, [170] 4184, [223] 1367, [370] 145

5528. морфин моногидрат бц. призматические крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4$; М 303,370; $T_{\text{пл}}$ 254°; Раств.: бензол: 0,0625 (20°), вода: 0,025 (20°), 0,2 (100°), эф.: 0,01 (20°), хлф.: 0,067 (20°), этанол: 0,39 (20°), 0,6 (25°); Пл.: 1,317 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 800-801, [625] 239-240, [1497] 358-359

5529. морфолин (диэтиленимида окись, тетрагидро-1,4-оксазин) бц. маслянистая ж. $\text{O}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$; М 87,120; $T_{\text{кип}}$ 129°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9998 (20°, г/см³, ж.); pK_{BH^+} (1) = 8,7 (25°, вода); ΔD_{50} : 1600-1700 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1045] 800-801, [1046] 102, [706]

5530. **морфолин - боран (1/1)** бел. крист. $O(CH_2CH_2)_2NH \cdot BH_3$; М 100,960; CAS 4856-95-5; $T_{пл}$ 97-99°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., вода: р., эф.: р., ТГФ: р., этанол: р.; LD_{50} : 554 (мышь, в/ж); Лит.: [1108] 41-42

5531. **мочевая кислота** (uric acid, пурин-2,6,8-трион) бц. крист. $C_5H_4N_4O_3$; М 168,120; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 0,00313 (25°), 0,0834 (100°), хинолин: 1,13 (20°), этанол абс.: 0,68 (20°); pK_a (1) = 3,89 (25°, вода); Лит.: [1045] 800-801, [8], [291] 282-286, [332] 138-139

5532. **мочевина** (urea, карбамид, угольной кислоты диамид) бц. тетраэдрические крист. (р.п. вода) H_2NCONH_2 ; М 60,055; CAS 57-13-6; $T_{пл}$ 132,7°; Раств.: аллиловый спирт: 9,37 (19,4°), аммиак жидкий: 25,1 (-26,6°), 63,52 (5,8°), 107,6 (23,9°), бензол: пл.р., вода: 51,8 (20°), 71,7 (60°), 95 (120°), глицерин: 50 (15°), эф.: 0,00056, изобутанол: 6,2 (20°), изопропанол: 2,6 (20°), метанол: 3,48 (-18,1°), 15 (0°), 22 (20°), 62,8 (60°), пиридин: 0,96 (25°), пропанол: 1,65 (0°), 2,56 (20°), 18,06 (98°), хлф.: н.р., этанол: 5,32 (20°), 7,24 (40°), этилацетат: 0,08 (25°); Пл.: 1,33 (25°, г/см³, т.); n 1,484 (20°); pK_{BH^+} (1) = 0,1 (21°, вода); ΔH_{298}^0 : -333,3 (т); ΔG_{298}^0 : -197,3 (т); S_{298}^0 : 104,67 (т); C_p^0 : 93,198 (т); Лит.: [439] 48, [1045] 800-801, [1443] 144-145, [291] 55-62, [331] 10, [472] 73, [657], [654], [734] 510, [1188] 2124-2143

5533. **мочевина пероксигидрат** (гидроперит) бел. крист. $H_2NCONH_2 \cdot H_2O_2$; М 60,055; $T_{разл}$ 85°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; LD_{50} : 3291 (б. крысы-самцы, в/ж), 3340 (мышь-самки, в/ж), 3541 (мышь-самцы, в/ж); Лит.: [562] 51, [671] 405, [1098] 31; Синт.: [856] 407

5534. **мочевины нитрат** моноклинные крист. $H_2NCONH_2 \cdot HNO_3$; М 123,070; $T_{пл}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [1045] 800-801, [562] 47

5535. **мочевины фосфат** (карбамида фосфат) бц. крист. $HN_2CONH_2 \cdot H_3PO_4$; М 158,050; $T_{пл}$ 117,5°; $T_{разл}$ 117°; Раств.: вода: 71,7 (10°), 91,9 (18°), 202 (46°), метанол: 43,3 (18°), 112,3 (46°), этанол: 11,6 (18°), 39 (46°); Лит.: [580] 112, [1039] 376, [5], [291] 63, [562] 48-49

5536. **муллит** бц. ромбические крист. $Al_6O_{13}Si_2$; М 426,050; $T_{разл}$ 1810°; Пл.: 3,15 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 18-19, [1447] 29

5537. **муравьиная кислота** (метановая кислота) бц. ж. $HCOOH$; М 46,030; $T_{пл}$ 8,25°; $T_{кип}$ 100,7°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: смеш., глицерин: смеш., эф.: смеш., толуол: р.,

этанол: смеш.; Пл.: 1,2196 (20°, г/см³, ж.); n 1,3714 (20°); Давл. паров: 120 (50°); H₀ (1) = -2,2 (25°); pK_a (1) = 3,752 (25°, вода); Дип.: 1,41 (20°); ΔH₂₉₈⁰: -409,19 (ж); ΔG₂₉₈⁰: -346 (ж); S₂₉₈⁰: 128,95 (ж); C_p⁰: 98,74 (ж); ΔH_{пл.}: 12,72; ΔH_{кип.}: 22,24; Лит.: [1046] 118, [1049]_p 100-101, [1443] 148-149, [291] 25-32, [352] 118, [591] 152, [734] 562, [878] 145-146, [900] 162-163, [954] 110

5538. муравьиной кислоты аллиловый эфир (2-пропенилметаноат, аллилформиат) ж. HCOOCH₂CH=CH₂; M 86,089; T_{кип.} 83°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,932 (17°, г/см³, ж.), 0,948 (18°, г/см³, ж.); ΔD₅₀: 96 (мышы, п/о); Лит.: [439] 151, [1045] 804-805, [227] 117

5539. муравьиной кислоты бензиловый эфир (бензилметаноат, бензилформиат) бц. ж. HCOOCH₂C₆H₅; M 136,148; T_{кип.} 203,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [1045] 806-807

5540. муравьиной кислоты гидразид (формилгидразин, формогидразид) желт. пластинчатые крист. HCONHNH₂; M 60,055; T_{пл.} 54°; Лит.: [1045] 1060-1061

5541. муравьиной кислоты изобутиловый эфир (изобутилформиат) бц. ж. HCOOCH₂CH(CH₃)₂; M 102,132; T_{пл.} -95,3°; T_{кип.} 98,2°; Раств.: вода: 1,02 (22°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 806-807

5542. муравьиной кислоты 3-метилбутиловый эфир (изоамилформиат, муравьиной кислоты изоамиловый эфир) бц. ж. HCOOCH₂CH₂CH(CH₃)₂; M 116,158; T_{кип.} 123,5°; Раств.: вода: 0,307 (22°), эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [1045] 806-807

5543. муравьиной кислоты метиловый эфир (methyl formate, метилметаноат, метилформиат) бц. ж. HCOOCH₃; M 60,050; T_{пл.} -99,8°; T_{кип.} 31,8°; Раств.: вода: 30,4 (20°), эф.: р., метанол: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,98149 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 806-807, [1447] 337, [75] 1.268, [291] 101

5544. муравьиной кислоты N-метил-N-фениламид (N-метилформанилид) C₆H₅N(CH₃)CHO; M 135,200; Давл. паров: 13 (125°); Лит.: [788] 77; Синт.: [788] 77

5545. муравьиной кислоты октиловый эфир (октилформиат) бц. ж. HCOO(CH₂)₇CH₃; M 158,238; T_{кип.} 198°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,87 (20°, к в.4, ж.); n 1,414 (20°); Лит.: [1045] 806-807, [1047] 828

5546. муравьиной кислоты пентиловый эфир (pentyl formate, амилформиат, муравьиной кислоты амиловый эфир,

пентилметаноат, пентилформиат) бц. ж. $\text{НСОО}(\text{СН}_2)_4\text{СН}_3$; М 116,158; CAS 638-49-3; $T_{\text{пл}} -73,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 130,4^\circ$; Раств.: вода: 0,2904 (22°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8926 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 806-807, [227] 252, [332] 304

5547. **муравьиной кислоты пропиловый эфир** (пропилформиат) бц. ж. $\text{НСООСН}_2\text{СН}_2\text{СН}_3$; М 88,105; $T_{\text{пл}} -92,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 81,3^\circ$; Раств.: вода: 2,09 (22°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9006 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1039] 58, [1045] 808-809, [1443] 149

5548. **муравьиной кислоты 2-фенилэтиловый эфир** $\text{НСООСН}_2\text{СН}_2\text{С}_6\text{H}_5$; М 150,174; Давл. паров: 9 (94°); Лит.: [80] 405

5549. **муравьиной кислоты фторангидрид** (формилфторид) г. НСОF ; М 48,016; $T_{\text{кип}} -26^\circ$; Лит.: [630] 467, [1477] 10-11

5550. **муравьиной кислоты этиловый эфир** (этилметаноат, этилформиат) бц. ж. $\text{НСООС}_2\text{H}_5$; М 74,080; $T_{\text{пл}} -80,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 54,3^\circ$; Раств.: вода: 11,8 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,91678 (20°, к в.4, ж.), 0,9236 (25°, к в.4, ж.); ЛД_{50} : 2699 (крысы-самки, в/ж), 2870 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [1045] 808-809, [291] 185, [332] 63, [1085] 61; Синт.: [343] 78-79

5551. **мусказон** (muscazone, альфа-амино-2,3-дигидро-2-оксо-5-оксазолинукусная кислота) бц. крист. $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_4$; М 158,110; $T_{\text{пл}} 190^\circ$; $T_{\text{разл}} 190^\circ$; Лит.: [318] 995, [1445] 532, [245] 134

5552. **мускарин хлорид** $\text{C}_9\text{H}_{20}\text{ClNO}_2$; М 209,710; $T_{\text{пл}} 181^\circ$; ЛД_{50} : 0,2 (мыши, в/в), 0,7 (человек, п/о); Лит.: [318] 994-995, [1152] 430-458, [1445] 532, [1447] 727

5553. **муцимол** (5-(аминометил)-3-гидроксиизоксазол, muscimol) бц. крист. $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_2$; М 114,100; $T_{\text{пл}} 175^\circ$; $T_{\text{разл}} 175^\circ$; Раств.: вода: л.р.; ЛД_{50} : 3,5 (крысы, в/б), 2,5 (мыши, в/б); Лит.: [318] 995, [245] 134, 138; Синт.: [229] 819

5554. **мышьяка(III) азид** $\text{As}(\text{N}_3)_3$; М 200,982; $T_{\text{пл}} 37^\circ$; $T_{\text{разл}} 62^\circ$; Лит.: [58] 508

5555. **мышьяка(III) ацетат** игольчатые крист. $(\text{СН}_3\text{СОО})_3\text{As}$; М 252,054; $T_{\text{пл}} 82^\circ$; Лит.: [77] 190

5556. **мышьяка(III) бромид** светло-желт. крист. AsBr_3 ; М 314,634; $T_{\text{пл}} 31,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 221^\circ$; Пл.: 3,66 (15°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -199 (т); $\Delta\text{H}^0_{\text{пл}}$: 11,8; $\Delta\text{H}^0_{\text{кип}}$: 41,8; ΔH^0_{298} : -132 (г); S^0_{298} : 363,8 (г); C_p^0 : 78,6 (г); Лит.: [479] 522, [535] 160-161, [737] 17

5557. **мышьяка(III) иодид** (arsenic triiodide) красн. гексагональные крист. AsI_3 ; М 455,635; $T_{\text{пл}} 140,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 400^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 6 (25°), реаг. (100°), диодметан: 17,4 (12°), эф.:

р., сероуглерод: 5,2, хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,39 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -64,8 (т); S_{298}^0 : 213 (т); C_p^0 : 105,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,8; $\Delta H_{кип}$: 56,5; ΔH_{298}^0 : 30,1 (г); S_{298}^0 : 388,2 (г); C_p^0 : 80,8 (г); Лит.: [289] 106, [479] 522, [535] 160-161

5558. **мышьяка(III) нитрид** светло-красн. AsN; М 88,930; $T_{раза}$ 300°; Лит.: [655] 77, [734] 478

5559. **мышьяка(V) оксид** (arsenic pentoxide) бел. ам. в-во As₂O₅; М 229,840; CAS 1303-28-2; $T_{пл}$ 315°; $T_{раза}$ 315°; Раств. на: мышьяка(III) оксид кубический, кислород; Раств.: вода: 59,5 (0°), 62,1 (10°), 65,8 (20°), 70,6 (29,5°), 71,2 (40°), 73 (60°), 75,1 (80°), 76,4 (100°), 77,6 (120°), 80,2 (140°), этанол: р.; Пл.: 4,09 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -924,9 (т); ΔG_{298}^0 : -782,4 (т); S_{298}^0 : 105,4 (т); C_p^0 : 116,5 (т); ΔD_{50} : 8 (крысы, п/о); Лит.: [227] 302-303, [257] 65-66, [289] 111, [734] 472, [737] 15-16, [900] 82

5560. **мышьяка(III) оксид аморфный** (arsenic trioxide amorphous, мышьяковистый ангидрид) бел. ам. в-во As₂O₃; М 197,840; $T_{пл}$ 315°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: вода: 3,7 (20°), 10,1 (100°), эф.: 0,454 (15°), сероуглерод: 0,001 (15°), этанол: 0,446 (15°); Пл.: 3,74 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 10 (мышши, в/б); Лит.: [443] 88, [289] 107-110, [737] 13-15, [900] 82

5561. **мышьяка(III) оксид кубический** (арсенолит, мышьяковистый ангидрид) бц. кубические крист. As₂O₃; М 197,840; $T_{пл}$ 278°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: вода: 1,2 (0°), 1,8 (20°), 2,05 (25°), 2,9 (40°), 4,4 (60°), 5,6 (75°), 8,2 (98,5°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,865 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (181°), 1 (214°), 100 (333°); ΔH_{298}^0 : -1334,7 (т); ΔG_{298}^0 : -1176,4 (т); S_{298}^0 : 233,5 (т); C_p^0 : 204 (т); $\Delta H_{пл}$: 48,5; $\Delta H_{кип}$: 56,1; ΔD_{50} : 10 (мышши, в/б); Лит.: [734] 471-472, [900] 82

5562. **мышьяка(III) оксид моноклинный** (клауденит, мышьяковистый ангидрид) бц. моноклинные крист. As₂O₃; М 197,840; $T_{пл}$ 314°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: вода: 1,2 (2°), 11,5 (100°); Пл.: 4,15 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (260°), 100 (333°); ΔH_{298}^0 : -1331,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1178,8 (т); S_{298}^0 : 245 (т); C_p^0 : 222 (т); $\Delta H_{пл}$: 45,2; $\Delta H_{кип}$: 56,1; Лит.: [227] 303-304, [535] 160-161, [900] 82

5563. **мышьяка(V) оксид-трифторид** бц. г. AsOF₃; М 147,920; $T_{пл}$ -68°; $T_{кип}$ -26°; Лит.: [655] 78, [734] 476

5564. **мышьяка(V) оксид-трихлорид** AsOCl₃; М 197,280; $T_{раза}$ -25°; Лит.: [479] 532

5565. **мышьяка(III) оксид-хлорид** коричнев. ж. AsOCl; М 126,370; $T_{раза}$ 60°; Лит.: [655] 77

5566. **мышьяка(III) селенид** коричневл. моноклинные крист. As_2Se_3 ; М 386,720; $T_{\text{пл}}$ 360°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 162-163

5567. **мышьяка(III) сульфид** (аурипигмент) желт. моноклинные крист. As_2S_3 ; М 246,020; $T_{\text{пл}}$ 310°; $T_{\text{кип}}$ 723°; Раств.: аммиак жидкий: р.; бензол: н.р.; вода: 0,00005 (18°), сероуглерод: н.р.; этанол: р.; Пл.: 3,43 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -159 (т); ΔG^0_{298} : -158 (т); S^0_{298} : 163,6 (т); C^0_p : 115,5 (т); ΔD_{50} : 936 (крысы, накожно), 6400 (крысы, в/ж); Лит.: [440] 216, [1039] 46, [257] 66-67, [289] 113, [900] 82

5568. **мышьяка(V) сульфид** желт. пор. As_2S_5 ; М 310,140; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: вода: 0,00014 (0°); ΔH^0_{298} : -146 (т); Лит.: [257] 64-65, [289] 114, [734] 473, [900] 82

5569. **мышьяка(III) теллурид** желт. моноклинные крист. As_2Te_3 ; М 532,640; $T_{\text{пл}}$ 385°; Лит.: [1444] 516

5570. **мышьяка(III) фосфид** черн. крист. AsP; М 105,895; $T_{\text{разл}}$ 750°; Разл. на: мышьяк серый, фосфор белый; Лит.: [415] 103, [655] 78

5571. **мышьяка(III) фторид** бц. ж. AsF_3 ; М 131,917; $T_{\text{пл}}$ -6°; $T_{\text{кип}}$ 62,8°; Раств.: бензол: р.; вода: реак., эф.: р.; этанол: р.; Пл.: 2,666 (0°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : -957 (ж); S^0_{298} : 181,2 (ж); C^0_p : 126,4 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,4; $\Delta H_{\text{кип}}$: 33,5; ΔH^0_{298} : -921 (г); S^0_{298} : 288,9 (г); C^0_p : 64,6 (г); Лит.: [1405] 92-93, [257] 69-70, [479] 522, [535] 162-163

5572. **мышьяка(V) фторид** бц. г. AsF_5 ; М 169,914; $T_{\text{пл}}$ -79,8°; $T_{\text{кип}}$ -52,8°; Пл.: 2,33 (-53°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : -1236,7 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 11,5; Лит.: [1405] 91-92, [479] 524, [535] 162-163

5573. **мышьяка(III) хлорид** бц. ж. $AsCl_3$; М 181,281; $T_{\text{пл}}$ -16,2°; $T_{\text{кип}}$ 130,2°; Раств.: вода: реак., эф.: р.; этанол: р.; Пл.: 2,205 (0°, г/см³, ж.), 2,163 (20°, г/см³, ж.); ΔH^0_{298} : -315,5 (ж); S^0_{298} : 212,5 (ж); C^0_p : 133,5 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,1; $\Delta H_{\text{кип}}$: 38,1; ΔH^0_{298} : -271,1 (г); S^0_{298} : 326,2 (г); C^0_p : 75,5 (г); Лит.: [440] 223-224, [443] 90, [257] 68-69, [479] 522, [734] 474-475

5574. **мышьяка(V) хлорид** $AsCl_5$; М 252,187; $T_{\text{разл}}$ -50°; Лит.: [479] 524

5575. **мышьяк желтый** желт. кубические крист. As; М 74,920; $T_{\text{разл}}$ 270°; Разл. на: мышьяк серый; Раств.: сероуглерод: р.; Пл.: 1,97 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : 7,5 (т); Лит.: [900] 82

5576. **мышьяк серый** (arsenic) серебрист. гексагональные мет. As; М 74,920; $T_{\text{возг}}$ 615°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,72 (20°, г/см³, т.), 5,24 (817°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,1 (317°), 1 (371°), 10 (437°),

100 (519°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 36,6 (т); C_p^0 : 24,7 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 22; $\Delta H_{\text{кип}}$: 32; ΔD_{50} : 763 (крысы, в/ж), 1000 (мышы, в/б), 144 (мышы, в/ж); Лит.: [443] 82-102, [1443] 156-157, [227] 297, [479] 513, 516, [490] 51, [737] 7-13, [900] 82

5577. **мышьяк черный** черн. ам. в-во As; М 74,920; $T_{\text{раза}}$ 270°; Раств.: вода: н.р.; Пла.: 4,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 4,2 (т); Лит.: [900] 82

5578. **налбуфин** бел. крист. $C_{21}H_{27}NO_4$; М 357,440; CAS 20594-83-6; $T_{\text{пла}}$ 231°; Лит.: [62] 794-795, [918] 583-584

5579. **налорфина гидрохлорид** (N-аллилнорморфина гидрохлорид, анторфин) бел. крист. $C_{19}H_{22}ClNO_3$; М 347,840; $T_{\text{пла}}$ 263°; $T_{\text{раза}}$ 263°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; ΔD_{50} : 1150 (крысы, п/о), 63 (мышы, в/в), 120 (собаки, в/в); Лит.: [963] 349, [1049] 898-899, [223] 1391-1392, [555] 98

5580. **dl-наркотин** игольчатые крист. $C_{22}H_{23}NO_7$; М 413,421; $T_{\text{пла}}$ 229-233°; Лит.: [1045] 632-633

5581. **натрий** (sodium) серебристо-бел. кубические мет. Na; М 22,990; $T_{\text{пла}}$ 97,8°; $T_{\text{кип}}$ 883°; Раств.: аммиак жидкий: 25,14 (-33,5°), бензин: н.р., бензол: н.р., вода: реак., гексаметилфосфаттриамид: х.р., гидроксид натрия расплавленный: 25,3 (480°), 10,1 (600°), 6,9 (800°), эф.: н.р., метиламин: 0,013, петр.эф.: н.р., ртуть: 0,68 (18°), толуол: н.р., этанол: реак.; Пла.: 0,968 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (289°), 0,1 (355°), 1 (439°), 10 (550°), 100 (704°); Вязк.: 0,814 (100°), 0,742 (132°), 0,635 (183°); Пов.нат.: 222 (100°), 211 (250°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 51,45 (т); C_p^0 : 28,16 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 2,64; $\Delta H_{\text{кип}}$: 86,36; ΔH_{298}^0 : 107,7 (г); ΔG_{298}^0 : 72,3 (г); S_{298}^0 : 153,61 (г); $T_{\text{крит}}$: 2230; $P_{\text{крит}}$: 25,6; $P_{\text{крит}}$: 0,207; Лит.: [741] 10, [1443] 178-179, [1447] 360, [1517] 186, [289] 1145-1146, [348] 12-259, [451] 528, [479] 83-84, [163], [565] 30, [1390], [900] 24, 83, [1404], [1463] 83; Синт.: [958] 1010-1012, [958] 1009-1010

5582. **натрий-ртуть (1/1)** NaHg; М 223,580; $T_{\text{пла}}$ 212°; Лит.: [655] 139

5583. **натрий-ртуть (1/2)** NaHg₂; М 424,170; $T_{\text{пла}}$ 354°; Лит.: [655] 139

5584. **натрий-ртуть (1/4)** NaHg₄; М 825,350; $T_{\text{пла}}$ 136°; $T_{\text{раза}}$ 136°; Лит.: [655] 139

5585. **натрий-ртуть (3/1)** Na₃Hg; М 269,559; $T_{\text{пла}}$ 35°; $T_{\text{раза}}$ 35°; Лит.: [655] 139

5586. **натрий-ртуть (3/2)** Na₃Hg₂; М 470,149; $T_{\text{пла}}$ 119°; $T_{\text{раза}}$ 119°; Лит.: [655] 139

5587. **натрий-ртуть (5/2)** Na_5Hg_2 ; M 516,129; $T_{\text{пл}}$ 66°; $T_{\text{раза}}$ 66°; Лит.: [655] 139

5588. **натрий-ртуть (7/8)** Na_7Hg_8 ; M 1588,048; $T_{\text{пл}}$ 222°; $T_{\text{раза}}$ 222°; Лит.: [655] 139

5589. **натрия азид** бел. тригональные крист. NaN_3 ; M 65,010; $T_{\text{раза}}$ 275°; Разл. на: натрий, азот; Раств.: аммиак жидкий: л.р., ацетон: н.р., бензол: м.р., вода: 27,6 (-15,1°), 38,9 (0°), 40,8 (20°), 55,3 (100°), гексан: н.р., эф.: н.р., метанол: 2,48 (25°), хлф.: н.р., циклогексан: н.р., этанол: 0,22 (0°), 0,46 (78°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,85 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 21,3 (т); ΔG_{298}^0 : 99,4 (т); S_{298}^0 : 70,5 (т); C_p^0 : 76,6 (т); ΔD_{50} : 45 (кролики, наочно), 45 (крысы, п/к), 47,5 (крысы, итрахеально), 60 (крысы, наочно), 23 (мышы, п/к); Лит.: [440] 99-100, [443] 25-26, [1039] 117, [1045] 132-133, [1046] 214, 544, [373] 154-158, [734] 405, [900] 83; Синт.: [373] 173, [546] 1839

5590. **натрия амид** бц. ромбические крист. NaNH_2 ; M 39,010; $T_{\text{пл}}$ 210°; $T_{\text{кип}}$ 400°; $T_{\text{раза}}$ 500°; Раств.: аммиак жидкий: 0,004 (0°), вода: реак., этанол: реак.; ΔH_{298}^0 : -118,8 (т); ΔG_{298}^0 : -59 (т); S_{298}^0 : 76,9 (т); C_p^0 : 66,15 (т); Лит.: [1441] 128, [1447] 361, [289] 1146, [535] 162-163, [900] 83

5591. **натрия L-2-амино-3-(3,5-диид-4-(3',5'-диид-4'-гидроксифеноксифенил)пропионат моногидрат** (L-тироксина натриевая соль моногидрат) бел. крист. $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{I}_2\text{OC}_6\text{H}_4\text{I}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COONa} \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 816,867; CAS 55-03-8; $T_{\text{пл}}$ 233-235°; Раств.: ацетон: н.р., вода: пл.р., гексан: н.р., хлф.: н.р., этанол 96%: м.р.; ΔD_{50} : 50 (крысы, п/к), 20 (крысы, в/б); Лит.: [223] 1172, [1112] 45-46

5592. **натрия 5-аминотетразолат** NaN_4CNH_2 ; M 107,050; $T_{\text{раза}}$ 290-460°; Разл. на: натрия азид, цианамид, меламина; Лит.: [1369] 581

5593. **натрия антимоид** черно-син. крист. Na_3Sb ; M 190,729; $T_{\text{пл}}$ 1010°; ΔH_{298}^0 : -227 (т); C_p^0 : 128 (т); Лит.: [535] 162-163

5594. **натрия арсенат** бел. Na_3AsO_4 ; M 207,889; $T_{\text{пл}}$ 1050°; Раств.: вода: 11,6 (17°); Лит.: [1039] 7, [655] 136

5595. **натрия арсенат додекагидрат** бц. гексагональные крист. $\text{Na}_3\text{AsO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; M 424,070; $T_{\text{пл}}$ 86,3°; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: вода: 23 (30°), глицерин: р., этанол: р.; Пл.: 1,76 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1149, [655] 136, [900] 83

5596. **натрия аскорбат** (sodium ascorbate) $\text{C}_6\text{H}_7\text{NaO}_6$; M 198,110; $T_{\text{раза}}$ 218°; Раств.: вода: 62 (20°); Лит.: [75] 3.49, [227] 310, [386] 21

5597. **натрия ацетат** (sodium acetate, натрий уксуснокислый) бц. моноклинные крист. CH_3COONa ; М 82,030; $T_{\text{пл}}$ 324°; Раств.: ацетон: 0,05 (15°), вода: 119 (0°), 121 (10°), 123,5 (20°), 126 (30°), 129,5 (40°), 134 (50°), 139,5 (60°), 146 (70°), 153 (80°), 161 (90°), 170 (100°), 180 (110°), 191 (120°), 193 (123°), диоксид серы: 0,073 (0°), эф.: пл.р., метанол: 16 (15°), 16,55 (67,7°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,528 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 24 (20°, вода, CH_3 группа); ΔH_{298}^0 : -709,32 (т); ΔG_{298}^0 : -607,7 (т); S_{298}^0 : 123,1 (т); C_p^0 : 79,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18; Лит.: [631] 489, [1045] 144-145, [1046] 211, 290, 302, [1443] 180, [289] 1167-1169, [472] 77, [663] 78-79, [900] 83

5598. **натрия ацетат тригидрат** (натрий уксуснокислый трехводный) бц. моноклинные крист. $\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 136,080; $T_{\text{пл}}$ 58°; $T_{\text{разл}}$ 120°; Разл. на: натрия ацетат, вода; Раств.: вода: 33 (-10°), 36,3 (0°), 40,8 (10°), 46,5 (20°), 54,5 (30°), 65,5 (40°), 83 (50°), этанол: 7,8 (25°); Пл.: 1,45 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1604 (т); S_{298}^0 : 262 (т); Лит.: [1045] 144-145, [1046] 211, [1443] 180, [289] 1167-1169, [663] 78-79

5599. **натрия бензолсульфонат** игольчатые крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{Na}$; М 180,160; $T_{\text{пл}}$ 450°; $T_{\text{разл}}$ 450°; Раств.: вода: 36,6 (0°), 47 (20°), 55,76 (30°), 141 (105°), метанол: 6,51 (15°), 8 (66,6°), этанол: т.р. (78°); Лит.: [1039] 141, [1045] 524-525, [289] 1181, 1183; Синт.: [461] 130-131

5600. **натрия бис(триметилсилил)амид** $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_2\text{NNa}$; М 183,375; $T_{\text{пл}}$ 183°; Лит.: [1443] 407; Синт.: [997] 162

5601. **натрия борогидрид** (натрия тетрагидроборат) бц. кубические крист. NaBH_4 ; М 37,830; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: аммиак жидкий: 104 (25°), анилин: 0,6 (75°), ацетонитрил: 0,9 (28°), вода: 55 (20°), реаг. (100°), диглим: 5,5 (25°), ДМСО: 5,8 (25°), ДМФА: 18 (20°), диоксан: н.р., пиридин: 3,1 (25°), ТГФ: 0,1 (20°), трет-бутанол: 0,11 (25°), этанол: 4 (20°), этиламин: 20,9 (17°); Пл.: 1,07 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -183,3 (т); ΔG_{298}^0 : -119,5 (т); S_{298}^0 : 101,3 (т); C_p^0 : 86,78 (т); Лит.: [263], [772] 245, [1439] 56-62, [1441] 308, [1447] 361, [402] 28-29, [479] 164, [735] 25-26, [900] 83, [1411] 53-64

5602. **натрия бромат** (sodium bromate) бц. кубические крист. NaBrO_3 ; М 150,890; $T_{\text{пл}}$ 381°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 30,3 (10°), 36,4 (20°), 39,4 (25°), 42,6 (30°), 48,8 (40°), 62,6 (60°), 75,7 (80°), 90,8 (100°), гидразин: реаг.1 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,34 (17,5°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -342,5 (т); ΔG_{298}^0 : -252,6 (т); S_{298}^0 : 130,5 (т); Лит.: [192] 1900, [289] 1163-1165, [900] 83

5603. натрия бромид (sodium bromide, натрий бромистый) бц. кубические крист. NaBr; M 102,890; T_{пл} 747°; T_{кип} 1390°; Раств.: 1-бутанол: 0,246 (25°), 1-пентанол: 0,12 (20°), 2-бутанол: 0,0341 (25°), аммиак жидкий: 12 (-40°), ацетон: 0,008 (20°), вода: 80,1 (0°), 85,2 (10°), 90,8 (20°), 94,6 (25°), 98,4 (30°), 117,8 (60°), 118,3 (80°), 121,2 (100°), 130 (140°), гидразин: 37 (20°), глицерин: 38,7 (20°), диоксид серы: 0,014 (0°), эф.: 0,08 (20°), изобутанол: 0,0951 (25°), изопропанол: 0,1313 (25°), метанол: 17,3 (0°), 17 (10°), 16,8 (20°), 16,1 (40°), 15,3 (60°), муравьиная кислота 95%: 22,3, пиридин: р., пропанол: 0,4562 (25°), этанол: 2,45 (0°), 2,38 (10°), 2,32 (20°), 2,29 (30°), 2,28 (40°), 2,26 (50°), 2,35 (70°), этилендиамин: 54,4 (25°); Пл.: 3,21 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (697°), 1 (805°), 10 (950°), 100 (1147°); Вязк.: 1,42 (762°), 1,28 (787°), 1,08 (857°), 0,96 (937°); Пов.нат.: 103 (760°), 92 (900°); Ск.зв.: 1798 (745°, состояние среды - жидкость) 3480 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100) 1740 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S₁₀0) 3260 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L110); ΔH⁰₂₉₈: -361,4 (т); ΔG⁰₂₉₈: -349,3 (т); S⁰₂₉₈: 86,82 (т); C_p⁰: 51,4 (т); ΔH_{пл}: 25,5; ΔH_{кип}: 162; ΔH⁰₂₉₈: -145 (г); S⁰₂₉₈: 241,11 (г); C_p⁰: 36,34 (г); Лит.: [1045] 134-135, [1395] 141, [1443] 181, [1447] 361, [289] 1155-1163, [379] 18, [662] 92, [900] 83

5604. натрия бромид дигидрат бц. моноклинные крист. NaBr • 2H₂O; M 138,920; T_{разл} 50°; Разл. на: натрия бромид, вода; Раств.: ацетон: м.р., вода: л.р., метанол: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,18 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -951,9 (т); ΔG⁰₂₉₈: -827,2 (т); S⁰₂₉₈: 175,3 (т); Лит.: [900] 83

5605. натрия бромит тригидрат желт. крист. NaBrO₂ • 3H₂O; M 188,940; T_{разл} 200°; Лит.: [1441] 319, [879] 31-32

5606. натрия бутират CH₃CH₂CH₂COONa; M 110,087; T_{пл} 256°; Раств.: ацетон: 0,14 (15°), метанол: 20,7 (68,2°); Лит.: [289] 1170, [1326] 1433

5607. натрия валерат CH₃(CH₂)₃COONa; M 124,114; T_{пл} 225°; Лит.: [1326] 1433

5608. натрия висмутид Na₃Bi; M 277,950; T_{пл} 766°; Лит.: [75] 3.49

5609. натрия-водорода бис(2-(2-нафтил)-2-метоксиацетат) NaN(C₁₀H₇(CH₃O)CHCOO)₂; M 454,447; T_{пл} 242-243°; Раств.: ацетон: 0,009 (2°), 0,023 (20°), вода: 0,1 (2°), 0,18 (20°), диоксан: 0,198 (20°), диоксан 50% водный: 1 (20°), метанол: 0,46 (2°), 0,71 (20°), этанол: 0,09 (2°), 0,119 (20°), этанол 50%: 0,18 (20°); Лит.: [564] 21-22

5610. **натрия вольфрамат** (sodium tungstate) бц. ромбические крист. Na_2WO_4 ; М 293,830; $T_{\text{пл}}$ 696°; Раств.: вода: 57,5 (0°), 72,1 (10°), 73 (20°), 77,9 (40°), 90,1 (80°), 96,8 (100°); Пл.: 4,18 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 201 (750°), 197 (800°), 191 (900°), 184 (1000°), 170 (1200°), 156 (1400°), 141 (1600°); ΔH_{298}^0 : -1548 (т); S_{298}^0 : 161 (т); C_p^0 : 139,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 23,8; ΔL_{50} : 240 (мышши, в/ж); Лит.: [1447] 361, [290] 675, [589] 319-325, [900] 84

5611. **натрия вольфрамат дигидрат** бц. ромбические крист. $\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 329,850; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: натрия вольфрамат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 164-165

5612. **натрия гексабромидат(III)** зеленовато-черн. $\text{Na}_3[\text{IrBr}_6]$; М 740,610; $T_{\text{разл}}$ 750°; Лит.: [655] 118

5613. **натрия гексабромидат(III) додекагидрат** темно-зелен. ромбические крист. $\text{Na}_3[\text{IrBr}_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 956,794; $T_{\text{пл}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [535] 162-163

5614. **натрия гексабромоплатинат(IV) гексагидрат** темно-красн. триклинные крист. $\text{Na}_2[\text{PtBr}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 828,570; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [535] 164-165

5615. **натрия гексабромплатинат(IV)** красн. $\text{Na}_2[\text{PtBr}_6]$; М 720,482; $T_{\text{разл}}$ >350°; Лит.: [655] 156

5616. **натрия гексагидроалюминат** Na_3AlH_6 ; М 101,998; $T_{\text{разл}}$ 260°; Раств.: ТГФ: н.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1441] 122, [735] 49

5617. **натрия гексагидроксиплюмбат(IV)** бел. $\text{Na}_2\text{Pb}(\text{OH})_6$; М 355,224; $T_{\text{разл}}$ 700°; Лит.: [655] 153

5618. **натрия гексагидроксоантимонат(V)** крист. $\text{Na}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$; М 246,790; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 0,0564 (18°); Лит.: [1447] 361, [564] 19-20

5619. **натрия гексагидроксоплатинат(IV)** желт. гексагональные крист. $\text{Na}_2[\text{Pt}(\text{OH})_6]$; М 343,102; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 164-165

5620. **натрия гексагидроксоскандат** бел. $\text{Na}_3\text{Sc}(\text{OH})_6$; М 215,969; $T_{\text{разл}}$ >120°; Лит.: [655] 167

5621. **натрия гексагидроксостаннат(IV)** бц. гексагональные крист. $\text{Na}_2[\text{Sn}(\text{OH})_6]$; М 266,730; $T_{\text{разл}}$ 140°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 61,3 (15,5°), 50 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [1039] 116-117, [1447] 361, [289] 1324-1325, [535] 164-165

5622. **натрия гексагидроксохромат(III)** зелен. $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{OH})_6]$; М 223,009; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 100

5623. **натрия гексакарбонилванадат** желт. $\text{NaV}(\text{CO})_6$; М 241,992; $T_{\text{разл}} > 370^\circ$; Лит.: [655] 184

5624. **натрия гексакис(формальдоксимо)никелат(IV)** $\text{Na}_2[\text{Ni}(\text{ONCH}_2)_6]$; М 368,869; $T_{\text{пл}} 230^\circ$; Раств.: вода: х.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [735] 375

5625. **натрия гексанитрокобальтат(III)** желт. $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$; М 403,936; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [655] 97

5626. **натрия гексанитрородат(III)** крист. $\text{Na}_3[\text{Rh}(\text{NO}_2)_6]$; М 447,910; $T_{\text{разл}} 440^\circ$; Лит.: [1447] 361

5627. **натрия гексаселенид** Na_2Se_6 ; М 519,740; $T_{\text{пл}} 258^\circ$; Лит.: [766] 31

5628. **натрия гексафторалюминат** (криолит) бц. моноклинные крист. Na_3AlF_6 ; М 209,941; $T_{\text{пл}} 1009^\circ$; $T_{\text{разл}} > 1200^\circ$; Раств.: вода: 0,039 (20°); Пл.: 2,9 (20°, г/см^3 , т.); $p_{\text{ПР}}(0) = 9,4$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -3312 (т); S_{298}^0 : 238 (т); C_p^0 : 215,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 113; Лит.: [1447] 361, [535] 168-169, [655] 75

5629. **натрия гексафторантимонат(V)** бел. ромбические крист. NaSbF_6 ; М 258,740; $T_{\text{пл}} 350^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 128,6 (20°), этанол: р.; Пл.: 3,38 (18°, г/см^3 , т.); Лит.: [535] 168-169, [655] 166

5630. **натрия гексафторгаллат** Na_3GaF_6 ; М 252,683; $T_{\text{пл}} 960^\circ$; Лит.: [735] 65

5631. **натрия гексафторгерманат(IV)** бел. $\text{Na}_2[\text{GeF}_6]$; М 232,610; $T_{\text{пл}} 623^\circ$; Раств.: вода: 1,52 (0°), 1,68 (10°), 2,25 (30°), 2,83 (40°), 3,38 (80°); Лит.: [1039] 137, [655] 112

5632. **натрия гексафторсиликат** (sodium fluosilicate) бц. гексагональные крист. Na_2SiF_6 ; М 188,060; $T_{\text{разл}} 570^\circ$; Раств.: вода: 0,435 (0°), 0,65 (17°), 2,5 (100°), этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2913 (т); S_{298}^0 : 207,1 (т); C_p^0 : 187,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 99,6; ΔD_{50} : 225 (кролики, п/о), 158 (крысы, п/о), 50 (мышы, п/о); Лит.: [440] 40-41, [1039] 135, [1405] 118-119, [1447] 362, [289] 1261, [535] 168-169, [734] 603

5633. **натрия гексафторфосфат(V)** бел. NaPF_6 ; М 167,954; $T_{\text{разл}} 500-600^\circ$; Лит.: [655] 149

5634. **натрия гексафторфосфат(V) моногидрат** бел. $\text{NaPF}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 185,969; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [655] 149

5635. **натрия гексахлоририд(III)** темно-зелен. $\text{Na}_3[\text{IrCl}_6]$; М 473,904; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Раств.: вода: 34,46 (15°), 41,38 (22°), 46,11 (25°), 56,18 (30°), 307,2 (85°); Лит.: [1039] 137, [655] 118

5636. **натрия гексахлоририд(IV) гексагидрат** темно-красн. $\text{Na}_2[\text{IrCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 559,006; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Лит.: [655] 118

5637. **натрия гексахлориридат(III) додекагидрат** темно-зелен. крист. $\text{Na}_3[\text{IrCl}_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 690,088; $T_{\text{разл}} 50^\circ$; Раств.: вода: 21,6 (15°), 211 (85°); Лит.: [535] 168-169

5638. **натрия гексахлороплатинат(IV) гексагидрат** оранжево-красн. триклинные крист. $\text{Na}_2[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 561,870; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 53 (15°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 168-169

5639. **натрия гексахлорородат(III)** красн. триклинные крист. $\text{Na}_3[\text{RhCl}_6]$; М 384,593; $T_{\text{разл}} 550^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 170-171

5640. **натрия гексахлорплатинат(IV)** оранжев. $\text{Na}_2[\text{PtCl}_6]$; М 453,776; $T_{\text{разл}} <270^\circ$; Лит.: [655] 157

5641. **натрия гексахлортанталат(V)** $\text{Na}[\text{TaCl}_6]$; М 416,656; $T_{\text{пл}} 470^\circ$; $T_{\text{разл}} 470^\circ$; Лит.: [734] 486

5642. **натрия гексацианоферрат(II) декагидрат** желт. моноклинные крист. $\text{Na}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 484,060; $T_{\text{разл}} 50^\circ$; Раств.: вода: 31,85 (20°), 156,5 (98°), этанол: н.р.; Лит.: [1045] 64-65, [289] 1190-1191, [428] 182, [1064] 37-38

5643. **натрия гептавольфрамат гексадекагидрат** бц. триклинные крист. $\text{Na}_6\text{W}_7\text{O}_{24} \cdot 16\text{H}_2\text{O}$; М 2097,049; $T_{\text{разл}} 100-300^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 164-165

5644. **натрия германат** бц. ромбические крист. Na_2GeO_3 ; М 166,618; $T_{\text{пл}} 1070^\circ$; Раств.: вода: 8,04 (-2°), 14,5 (0°), 23,7 (20,2°), 25,9 (25°), 42 (45°), 99,6 (75,5°), 132 (83,5°); Лит.: [289] 1261, [535] 164-165

5645. **натрия германат дигидрат** бц. ромбические крист. $\text{Na}_2\text{GeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 202,648; $T_{\text{пл}} 83^\circ$; Лит.: [535] 164-165

5646. **натрия гидрид** бц. кубические крист. NaN ; М 23,998; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: реак., бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: реак.; Пл.: 1,38 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -56,4 (г); ΔG_{298}^0 : -38 (г); S_{298}^0 : 40 (г); C_p^0 : 36,4 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 26; ΔH_{298}^0 : 141 (г); S_{298}^0 : 188,27 (г); C_p^0 : 30,3 (г); Лит.: [1447] 362, [479] 70, 88, [900] 84; Синт.: [360] 42-43

5647. **натрия гидроарсенат** бел. Na_2HASO_4 ; М 185,907; $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Раств.: вода: 5,92 (0,1°), 33,89 (20°), 99,32 (50,1°), 198,5 (99,5°); Лит.: [1039] 123, [655] 138

5648. **натрия гидроарсенат гептагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{HASO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 312,010; $T_{\text{пл}} 57^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 3,3 (0°), 30 (14°), 65 (30°); Пл.: 1,88 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 87,36 (мышь, в/м); Лит.: [1447] 362, [227] 298-299, [535] 162-163

5649. **натрия гидроарсенат додекагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{HASO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 402,090; $T_{\text{пл}} 20^\circ$; $T_{\text{разл}} 20-100^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,74 (20° , г/см³, т.); Лит.: [289] 1148, [535] 162-163

5650. **натрия 1-гидроглутамат** $\text{HOOCCH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COONa}$; М 169,111; $T_{\text{пл}} 120^\circ$; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [1447] 362, [522] 22, [553] 13-15

5651. **натрия гидрокарбонат** (sodium bicarbonate, сода питьевая) бц. моноклинные крист. NaHCO_3 ; М 84,010; $T_{\text{разл}} 50^\circ$; Разл. на: натрия карбонат, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: вода: 6,9 (0°), 8,2 (10°), 9,6 (20°), 10,4 (25°), 11,1 (30°), 12,7 (40°), 16,4 (60°), 20,2 (80°), 24,3 (100°), глицерин 98,5%: 7,86 (20°), этанол: 1,2 ($15,5^\circ$); Пл.: 2,16 (20° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -947,7 (т); ΔG^0_{298} : -851,9 (т); S^0_{298} : 102 (т); C_p^0 : 87,61 (т); Лит.: [1045] 144-145, 266, [1447] 362, [289] 1194-1214, [900] 84

5652. **натрия гидрокарбонат-карбонат дигидрат** бел. $\text{Na}_3(\text{HCO}_3)_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 226,026; $T_{\text{разл}} 135^\circ$; Лит.: [655] 138

5653. **натрия 2-гидрокси-4-аминобензоат дигидрат** (ПАСК-натрий, натрия пара-аминосалицилат дигидрат) бел. крист. $\text{HO}(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COONa} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 211,148; $T_{\text{пл}} 122^\circ$; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [1447] 361, [379] 216

5654. **натрия 4-гидроксипуаноат** (натрия гамма-оксибутират, натрия оксидат) бц. крист. $\text{HO}(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$; М 126,040; CAS 591-81-1; $T_{\text{пл}} 193^\circ$; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [918] 594-595, [1443] 183, [1447] 363, [370] 147, [670] 112-113

5655. **натрия гидроксид** (sodium hydroxide, едкий натр, каустическая сода, натрия гидроокись) бц. ромбические крист. NaOH ; М 39,997; $T_{\text{пл}} 323^\circ$; $T_{\text{кип}} 1403^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,00025 (-40°), ацетон: н.р., вода: 41,8 (0°), 108,7 (20°), 113 (25°), 118 (30°), 129 (40°), 146 (50°), 177 (60°), 300 (70°), 337 (100°), 374 (125°), 418 (150°), 554 (200°), глицерин: х.р., эф.: н.р., метанол: 31 (28°), этанол: 17,3 (28°); Пл.: 2,13 (20° , г/см³, т.); $\text{pK}_b(1) = -0,77$ (25° , вода); ΔH^0_{298} : -425,6 (т); ΔG^0_{298} : -380,7 (т); S^0_{298} : 64,4 (т); C_p^0 : 59,66 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 7,1; ΔH^0_{298} : 188 (т); S^0_{298} : 228 (т); C_p^0 : 49 (т); Лит.: [1443] 181-182, [289] 1283-1286, [586] 303-304, [662] 93, [900] 84, [1052] 205

5656. **натрия гидроксид моногидрат** бел. $\text{NaOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 58,012; $T_{\text{пл}} 65,1^\circ$; Лит.: [655] 140

5657. **натрия гидроксиметилсульфоксилат дигидрат** (ронгалит) крист. $\text{NaOS}(\text{O})\text{CH}_2\text{OH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 154,118; $T_{\text{пл}} 63^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [318] 1362, [734] 333

5658. **натрия 1-гидрокси-5-циантетразолат** NCCN_4ONa ; М 133,044; $T_{\text{пл}}$ 255°; Лит.: [1369] 594

5659. **натрия гидроксотетранитронитрозорутенат(II)** оранжев. $\text{Na}_2[\text{Ru}(\text{NO})(\text{NO}_2)_4\text{OH}]$; М 378,085; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 164

5660. **натрия гидропероксид полупероксогидрат** желтоват. крист. $(\text{NaOOH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}_2$; М 146,008; $T_{\text{разл}}$ 62°; Лит.: [856] 291-292

5661. **натрия гидроселенит - селенистая кислота (1/1)** бел. $\text{NaHSeO}_3 \cdot \text{H}_2\text{SeO}_3$; М 279,930; $T_{\text{пл}}$ 110,2°; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [655] 138

5662. **натрия гидросульфат** (sodium bisulfate) бц. триклин-ные крист. NaHSO_4 ; М 120,060; $T_{\text{пл}}$ 186°; $T_{\text{разл}}$ 187°; Разл. на: натрия дисульфат, вода; Раств.: вода: 28,6 (25°), 50 (100°), муравьиная кислота 95%: 30 (19,3°), этанол 95%: 1,4 (25°); Пл.: 2,74 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1132 (т); S^0_{298} : 125 (т); Лит.: [1447] 362, [289] 1303, [735] 241, [900] 85

5663. **натрия гидросульфат моногидрат** бц. моноклин-ные крист. $\text{NaHSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 138,076; $T_{\text{пл}}$ 58,5°; Раств.: вода: х.р.; ΔH^0_{298} : -1420 (т); S^0_{298} : 170 (т); Лит.: [535] 166-167

5664. **натрия гидросульфид** бц. кубические крист. NaSH ; М 56,060; $T_{\text{пл}}$ 350°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,79 (20°, г/см³, т.); ΔG^0_{298} : -213 (т); Лит.: [1447] 362, [900] 85

5665. **натрия гидросульфит** бц. моноклинные крист. NaHSO_3 ; М 104,060; $T_{\text{разл}}$ 25°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 362, [480] 70, [535] 166-167, [656] 220

5666. **натрия гидрофосфат** (динатрия гидрофосфат) крист. Na_2HPO_4 ; М 141,959; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: 1,55 (-0,48°), 1,631 (0°), 6,367 (18°), 7,65 (20°), 12 (25°), 67,3 (45°), 102,14 (99,77°), этанол: 0,33 (15,5°); Лит.: [1039] 120-121, [1447] 363, [289] 1288-1289

5667. **натрия гидрофосфат гептагидрат** бц. моноклин-ные крист. $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 268,066; $T_{\text{разл}}$ 48°; Разл. на: натрия гидрофосфат дигидрат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,68 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3821 (т); S^0_{298} : 434 (т); C_p^0 : 438 (т); Лит.: [535] 168-169

5668. **натрия гидрофосфат дигидрат** бц. ромбические крист. $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 177,989; $T_{\text{разл}}$ 95°; Разл. на: натрия гидрофосфат, вода; Пл.: 2,07 (16°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2346 (т); S^0_{298} : 221 (т); C_p^0 : 211,3 (т); Лит.: [535] 168-169

5669. **натрия гидрофосфат додекагидрат** бц. моноклин-ные крист. $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 358,140; $T_{\text{разл}}$ 35°; Разл. на: на-

трия гидрофосфат гептагидрат, вода; Раств.: вода: 1,63 (0°), 3,9 (10°), 7,66 (20°), 12,14 (25°), 24,2 (30°), 55,1 (40°), 80,2 (50°), 82,9 (60°), 92,4 (80°), 104,1 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,52 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -5298 (т); S⁰₂₉₈: 636 (т); C⁰: 645 (т); Лит.: [900] 86

5670.натрия гидрофосфит бел. NaH(РНО₃); М 103,978; Т_{раза} 200°; Раств.: вода: 56 (0°), 66 (10°), 193 (42°); Лит.: [1039] 7, [655] 138

5671.натрия гидрофосфит гемидигидрат бел. 2NaH(РНО₃) • 5H₂O; М 298,032; Т_{пл} 42°; Т_{раза} 100°; Лит.: [655] 138

5672.натрия гидрофторид крист. NaHF₂; М 61,995; Т_{раза} 270°; ΔH⁰₂₉₈: -907 (т); Лит.: [1447] 362, [1220] 2108

5673.натрия гипонитрат моногидрат (натрия триоксодинитрат моногидрат, соль Анджели) бц. крист. Na₂N₂O₃ • H₂O; М 140,006; Т_{раза} 310°; Раств.: ацетонитрил: 0,21 (50°), гексаметилфосфаттриамид: 0,232 (50°), ДМСО: 0,162 (50°), ДМФА: 0,262 (50°), метанол: 0,605 (50°), этанол 95%: 0,265 (50°); Лит.: [778], [321] 203-372, [479] 429, [586] 433, [734] 425; Синт.: [957] 522-523

5674.натрия гипонитрит (натрий азотноватистокислый) крист. Na₂N₂O₂; М 105,990; Т_{пл} 100°; Т_{раза} 335°; Разл. на: натрия оксид, натрия нитрат, натрия нитрит, азот; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,466 (4°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 132-133, [479] 429, [734] 425; Синт.: [962] 246

5675.натрия гипофосфат декагидрат бел. Na₄P₂O₆ • 10H₂O; М 430,056; Т_{раза} >250°; Лит.: [1039] 7, [655] 140

5676.натрия гипофосфит бел. NaH₂PO₂; М 87,978; Т_{раза} 240°; Раств.: вода: 109 (15°); Лит.: [1039] 6, [655] 140

5677.натрия гипофосфит моногидрат бц. моноклинные крист. NaH₂PO₂ • H₂O; М 105,993; Т_{кип} 200°; Т_{раза} 200°; Раств.: вода: 100 (25°), 667 (100°), пропиленгликоль: 9,7 (25°), этанол: р., этиленгликоль: 33,01 (25°); Лит.: [1447] 362, [289] 1286, [535] 164-165, [1247] 2159

5678.натрия гипохлорит зеленовато-желт. крист. NaClO; М 74,440; Т_{раза} 40°; Раств.: вода: 29,4 (0°), 130 (50°); Лит.: [440] 44, [631] 178-179, [913] 14-18, [1039] 111, [1447] 362, [289] 1249

5679.натрия гипохлорит моногидрат NaOCl • H₂O; М 92,460; Т_{раза} 70°; Лит.: [734] 260

5680.натрия гипохлорит пентагидрат крист. NaClO • 5H₂O; М 164,520; Т_{пл} 25°; Раств.: вода: 101 (0°); Лит.: [631] 178-179, [1447] 362, [734] 260

5681. **натрия D-глюконат** крист. $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{COONa}$; M 218,140; CAS 527-07-1; $T_{\text{пл}}$ 200-205°; $T_{\text{разл}}$ 205°; Раств.: вода: 59 (25°); Лит.: [318] 1362, [1447] 362, [22] 471

5682. **натрия диарсенат** бц. крист. $\text{Na}_4\text{As}_2\text{O}_7$; M 353,798; $T_{\text{пл}}$ 835°; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,21 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 162-163

5683. **натрия диванадат** бц. гексагональные крист. $\text{Na}_2\text{V}_2\text{O}_7$; M 259,858; $T_{\text{пл}}$ 660°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2920 (т); S_{298}^0 : 318 (т); C_p^0 : 269,7 (т); Лит.: [535] 164-165

5684. **натрия дигидроарсенат** бел. NaH_2AsO_4 ; M 163,925; $T_{\text{разл}}$ >230°; Лит.: [655] 138

5685. **натрия дигидроарсенат моногидрат** бц. ромбические крист. $\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 181,940; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 162-163

5686. **натрия дигидроарсенид** NaAsH_2 ; M 99,927; $T_{\text{разл}}$ 10°; Лит.: [734] 471

5687. **натрия дигидрогипофосфат** бел. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6$; M 205,939; $T_{\text{пл}}$ 250°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 2,2 (20°); Лит.: [1039] 7, [655] 138

5688. **натрия дигидрогипофосфат гексагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 314,031; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 138

5689. **натрия дигидродиарсенат** бел. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{As}_2\text{O}_7$; M 309,834; $T_{\text{разл}}$ 230°; Лит.: [655] 138

5690. **натрия 1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон-3-сульфонат** (ализарин С, ализариновый красный С) оранжево-желт. крист. $\text{C}_{14}\text{H}_7\text{NaO}_7\text{S}$; M 342,260; $T_{\text{пл}}$ 300°; Лит.: [1447] 21

5691. **натрия дигидроортогерманат гексагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{GeO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 292,725; $T_{\text{пл}}$ 85°; $T_{\text{разл}}$ >650°; Лит.: [655] 138

5692. **натрия дигидроортопериодат** бел. крист. $\text{Na}_3\text{H}_2\text{IO}_6$; M 293,890; $T_{\text{пл}}$ 200°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [1447] 362, [655] 138

5693. **натрия дигидропирофосфат** бел. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$; M 221,939; $T_{\text{разл}}$ >220°; Раств.: вода: 14,95 (18°), 18,37 (40°); Лит.: [1039] 122, [655] 138

5694. **натрия дигидропирофосфат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 330,030; $T_{\text{разл}}$ 220°; Раств.: вода: 4,6 (0°), 23,5 (40°); Лит.: [535] 168-169

5695. **натрия дигидрофосфат** NaH_2PO_4 ; M 119,980; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: 57,85 (0,1°), 84,5 (18°), 85,19 (20°), 158,6 (50°), 246,5 (99,1°); Лит.: [1039] 119, [1447] 363, [289] 1289-1290

5696. **натрия дигидрофосфат дигидрат** бц. ромбические крист. $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 156,010; $T_{\text{пл}}$ 40,8°; $T_{\text{разл}}$ 55°; Разл.

на: натрия дигидрофосфат моногидрат, вода; Раств.: вода: 57,7 (0°), 69,9 (10°), 85,2 (20°), 94,6 (25°), 106,4 (30°), 138,2 (40°), 158,6 (50°), 179,3 (60°), 207,3 (80°), 248,4 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,91 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 168-169, [655] 138, [900] 86

5697. **натрия дигидрофосфат моногидрат** бел. $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 137,992; $T_{\text{пл}}$ 57,4°; $T_{\text{раза}}$ 100°; Разл. на: натрия дигидрофосфат, вода; Лит.: [655] 138

5698. **натрия дигидрофосфид** NaPH_2 ; М 55,979; $T_{\text{раза}}$ 60°; Лит.: [615] 18-19, [734] 444; Синт.: [615] 18-19

5699. **натрия дигидроцианурат** $\text{NaN}_2\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$; М 151,056; $T_{\text{раза}}$ 410-430°; Разл. на: натрия цианат, изоциановая кислота; Лит.: [284] 317

5700. **натрия диизонитрозогидразид** $\text{Na}_2\text{N}_4\text{O}_2$; М 134,005; $T_{\text{раза}}$ 130°; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р., эф.: н.р.; Лит.: [546] 1838

5701. **натрия 2,3-димеркапто-1-пропансульфонат моногидрат** (унитиол) бел. пор. $\text{HSCH}_2\text{CH}(\text{SH})\text{CH}_2\text{SO}_3\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 228,270; CAS 4076-02-2; $T_{\text{пл}}$ 229°; $T_{\text{раза}}$ 229°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол 95%: м.р.; ЛД_{50} : 4372,5 (крысы-самцы, в/ж), 5542 (мышы-самки, в/ж), 1499,9 (мышы-самцы, в/б), 5542 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [1112] 47-48

5702. **натрия диметилдитиокарбамат** (карбамат МН) бел. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{NC}(\text{S})\text{SNa}$; М 143,206; CAS 128-04-1; $T_{\text{пл}}$ 120-122°; $T_{\text{раза}}$ 122°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р., гексан: пл.р., эф.: пл.р., этанол: р.; ЛД_{50} : 500 (кролики, в/ж), 2100 (крысы, в/ж), 1600 (мышы, в/ж); Лит.: [1447] 362, [1109] 35-36

5703. **натрия 2,3-диметил-1-фенил-4-метиламинопиразолон-5-N-метансульфоната гидрат** (dipyrgone, metamizol, анальгин, метамизол) бц. игольчатые крист. $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{NaO}_5\text{S}$; М 351,360; CAS 5907-38-0; $T_{\text{пл}}$ 172°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 66,7 (20°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 3,3 (20°); ЛД_{50} : 3300 (б. мышы, в/ж); Лит.: [62] 563-564, [1045] 420-421, [1447] 46, [223] 1270-1271, [379] 257, [1412] 333-334

5704. **натрия 1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)барбитурат** (гексенал, натрия гексобарбитал) бел. $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{NaO}_3$; М 258,250; $T_{\text{пл}}$ 145-147°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.х.р.; ЛД_{50} : 1000 (крысы, п/о), 1325 (мышы, п/о), 165 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 123, [223] 1010, [379] 308

5705. **натрия динитрамид** $\text{NaN}(\text{NO}_2)_2$; М 129,007; $T_{\text{пл}}$ 105°; Лит.: [948] 8

5706. **натрия дипероксомолибдат(VI)** желт. Na_2MoO_6 ;
M 237,916; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [734] 374

5707. **натрия диселенид** Na_2Se_2 ; M 203,900; $T_{\text{пл}} 495^\circ$; Лит.:
[766] 31

5708. **натрия дисиликат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5$;
M 182,148; $T_{\text{пл}} 874^\circ$; Раств.: вода: р.; ΔH_{298}^0 : -2474 (т); S_{298}^0 : 164
(т); C_p^0 : 157 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 40; Лит.: [535] 166-167

5709. **натрия дисульфат** (натрия пиросульфат) бц. крист.
 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$; M 222,100; $T_{\text{пл}} 400,9^\circ$; $T_{\text{разл}} 460^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.:
2,66 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1938 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 40,8; Лит.: [900] 85

5710. **натрия дисульфид** Na_2S_2 ; M 110,110; $T_{\text{пл}} 484^\circ$; Лит.:
[480] 36

5711. **натрия дисульфит** (натрия пиросульфит) бел. крист.
 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$; M 190,100; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: натрия сульфит, серы(IV)
оксид; Раств.: вода: 45,14 (0°), 65,3 (20°), 88,7 (80°), 91,9 (85°),
96,3 (97,2°), глицерин: р., этанол: м.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см³, т.);
Лит.: [1039] 126, [1045] 140-141, [1444] 464, [289] 1299-1300,
[734] 330

5712. **натрия дисульфит гептагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$;
M 316,213; $T_{\text{пл}} 5,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 60^\circ$; Лит.: [655] 141

5713. **натрия дитиометаборат** бел. NaBS_2 ; M 97,931;
 $T_{\text{пл}} 580^\circ$; Лит.: [735] 13

5714. **натрия дитионат** крист. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_6$; M 206,106;
 $T_{\text{разл}} 267^\circ$; Разл. на: натрия сульфат, серы(IV) оксид; Раств.:
вода: 6,27 (0°), 10,8 (9,1°), 15,12 (20°), 64,74 (100°); Лит.: [1039]
130-131, [1447] 362, [289] 1319, [535] 164-165

5715. **натрия дитионат дигидрат** бц. ромбические крист.
 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 242,136; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Разл. на: натрия дитио-
нат, вода; Раств.: вода: 40,5 (16°), 77,4 (100°), этанол: н.р.; Лит.:
[535] 164-165

5716. **натрия дитионит** бел. крист. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$; M 174,110;
 $T_{\text{разл}} 52-190^\circ$; Раств.: вода: 24,1 (20°), орг. р-ли: н.р.; Лит.: [1039]
125, [1046] 750, [1447] 362, [289] 1299, [402] 24, 37, 56, 92,
[480] 72, [656] 227, [1386] 401-403

5717. **натрия дитионит дигидрат** бел. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$;
M 210,138; $T_{\text{разл}} 40^\circ$; Лит.: [655] 141

5718. **натрия дитиосульфатоаргентат** $\text{Na}_3[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]$;
M 401,094; $T_{\text{разл}} >350^\circ$; Лит.: [655] 74

5719. **натрия дитиосульфатоаурат(I)** бел. $\text{Na}_3[\text{Au}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]$;
M 490,192; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [655] 79

5720. **натрия дитиосульфатоурат(I) дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_3[\text{Au}(\text{S}_2\text{O}_3)_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 526,220; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 168-169

5721. **натрия дитиохромит** серо-зелен. NaCrS_2 ; М 139,116; $T_{\text{раза}}$ >850°; Лит.: [655] 137

5722. **натрия 2,4-дихлорфеноксиацетат моногидрат** $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COONa} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 261,035; $T_{\text{пл}}$ 216°; Раств.: вода: 2,751 (0°), 5,06 (30°); Лит.: [626] 1180, [677] 229; Синт.: [1397] 374

5723. **натрия дихромат** (sodium dichromate, натрий двухромовоокислый, натрия бихромат) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 261,970; $T_{\text{пл}}$ 357°; $T_{\text{раза}}$ 400°; Разл. на: натрия хромат, хрома(III) оксид, кислород; Раств.: вода: 163,16 (0°), 189,9 (25°), 405 (90°); ΔH_{298}^0 : -1983 (т); S^0 : 250 (т); Лит.: [1039] 132, [1447] 362, [289] 1254-1257, [734] 372, [900] 86

5724. **натрия дихромат дигидрат** (натрия бихромата дигидрат) красн. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 297,998; $T_{\text{раза}}$ 100°; Разл. на: натрия дихромат, вода; Раств.: вода: 164 (0°), 170 (10°), 180 (20°), 187 (25°), 194 (30°), 211 (40°), 233 (50°), 260 (60°), 355 (80°), 418 (100°), этанол абс.: реаг.6,128 (19,4°); Пл.: 2,52 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1257, [900] 86

5725. **натрия дицианамид** бел. пор. $\text{NaN}(\text{CN})_2$; М 89,030; $T_{\text{пл}}$ 315°; Раств.: вода: 36 (30°), ДМСО: м.р., этанол: м.р.; ΔD_{50} : 1500 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [1112] 46-47

5726. **натрия 5,5-диэтилбарбитурат** (барбитал-натрий) бел. крист. $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}_2\text{NaO}_3$; М 206,174; CAS 144-02-5; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: вода: 12,7 (10°), 21,5 (20°), 24,7 (30°), 48 (90°), эф.: н.р., этанол: 0,313 (25°); ΔD_{50} : 600 (крысы, п/о), 280 (крысы, в/в), 800 (мыши, п/о), 830 (мыши, в/в); Лит.: [62] 372, [75] 5.20, [223] 179, [227] 337-338, [289] 1178, [379] 307

5727. **натрия диэтилдитиокарбамат тригидрат** $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NC}(\text{S})\text{SNa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 225,310; $T_{\text{раза}}$ 94-96°; Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 2470 (б. мыши, п/о), 3320 (крысы, п/о); Лит.: [439] 80-81, [1447] 362, [75] 3.50, [403] 147, [625] 326, [1503] 161-162

5728. **натрия изопропилксантогенат** $(\text{CH}_3)_2\text{CHOC}(\text{S})\text{SNa}$; М 158,218; $T_{\text{пл}}$ 126°; Лит.: [1447] 363

5729. **натрия иодат** (sodium iodate) бц. ромбические крист. NaIO_3 ; М 197,890; $T_{\text{раза}}$ 500°; Раств.: вода: 2,48 (0°), 4,59 (10°), 9,5 (25°), 13,3 (40°), 19,8 (60°), 26,6 (80°), 33 (100°), укс.: р., этанол: н.р.; Пл.: 4,4 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -490,4 (т); ΔG_{298}^0 : 35,1

(т); S_{298}^0 : 135 (т); C_p^0 : 125,5 (т); Лит.: [1447] 363, [289] 1269-1271, [900] 84

5730. **натрия иодид** (sodium iodide) бц. кубические крист. NaI; М 149,890; $T_{пл}$ 662°; $T_{кип}$ 1304°; Раств.: 2-бутанон: 22,8 (-10°), 15 (20°), 8,9 (50°), амиловый спирт: 16,3 (25°), аммиак жидкий: 131,9 (0°), 146,3 (25°), ацетамид: 5,62 (78°), ацетон: 30 (20°), 21,8 (80°), вода: 159,7 (0°), 179,3 (20°), 184 (25°), 190 (30°), 205 (40°), 227 (50°), 257 (60°), 296 (80°), 302 (100°), 310 (120°), 320 (140°), гидразин: 61 (20°), глицерин: л.р., диоксид серы: 15 (0°), метанол: 65 (10°), 72,7 (20°), 78 (25°), 80,7 (40°), 79,4 (60°), пиридин: р., пропанол: 28,22 (25°), этанол: 46 (20°), 43,3 (25°), этилендиамин: 34,6 (25°); Пл.: 3,665 (4°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (597°), 1 (768°), 10 (903°), 100 (1083°); Вязк.: 1,45 (677°), 1,18 (747°), 0,96 (827°); Пов.нат.: 83 (760°); ΔH_{298}^0 : -287,9 (т); ΔG_{298}^0 : -284,6 (т); S_{298}^0 : 98,5 (т); C_p^0 : 52,22 (т); $\Delta H_{пл}$: 22; $\Delta H_{кип}$: 160; ΔH_{298}^0 : -77 (г); S_{298}^0 : 248,87 (г); C_p^0 : 36,64 (г); Лит.: [1447] 363, [289] 1262-1269, [379] 18, [662] 93, [900] 84

5731. **натрия иодид - ацетон (1/3)** NaI • 3(CH₃)₂CO; М 324,130; $T_{разл}$ 25-30°; Лит.: [1020] 323

5732. **натрия иодид дигидрат** бц. тригональные крист. NaI • 2H₂O; М 185,920; $T_{разл}$ 68,9°; Раств.: ацетон: х.р., вода: о.х.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,45 (21°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -884,9 (т); ΔG_{298}^0 : -747,7 (т); S_{298}^0 : 115,5 (т); Лит.: [428] 177, [900] 84

5733. **натрия карбид** бц. тетрагональные крист. Na₂C₂; М 70,001; $T_{разл}$ 800°; Раств.: вода: реаг., орг. р-ли: н.р.; Пл.: 1,575 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 17,12 (т); S_{298}^0 : 111,3 (т); C_p^0 : 91 (т); Лит.: [1045] 144-145, [1442] 316, [348] 35-37, [535] 164-165, [1495] 106

5734. **натрия карбонат** (sodium carbonate, кальцинированная сода, натрий углекислый) бц. моноклинные крист. Na₂CO₃; М 105,990; $T_{пл}$ 852°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 7 (0°), 12,2 (10°), 21,8 (20°), 29,4 (25°), 39,7 (30°), 48,8 (40°), 47,3 (50°), 46,4 (60°), 45,1 (80°), 44,7 (100°), 42,7 (120°), 39,3 (140°), глицерин: 98,3 (15°), пропанол 50%: 1,2 (20°), сероуглерод: н.р., этанол 40%: 2,15 (29,7°), этанол 50%: 0,84 (20°), этанол 95%: 0,03 (30°); Пл.: 2,53 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 3,4 (887°), 2,32 (927°), 1,63 (967°); Пов.нат.: 211 (870°), 209,6 (900°), 207,1 (950°), 204,6 (1000°); ΔH_{298}^0 : -1131 (т); ΔG_{298}^0 : -1047,5 (т); S_{298}^0 : 136,4 (т); C_p^0 : 109,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 28; ΔL_{50} : 4200 (крысы, в/ж), 2210 (мыши, п/к); Лит.: [440] 325-326, [442] 36, [1045] 144-145, [1447] 363, [289] 1193-1214, [535] 164-165, [900] 84

5735. **натрия карбонат гептагидрат** бц. ромбические крист. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 232,095; $T_{\text{разл}} 35^\circ$; Разл. на: натрия карбонат моногидрат, вода; Раств.: вода: р.; ΔH^0_{298} : -3200 (т); S^0_{298} : 427 (т); C_p^0 : 418 (т); Лит.: [535] 164-165

5736. **натрия карбонат декагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 286,140; $T_{\text{пл}} 32,5^\circ$; Раств.: вода: 50 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 1,446 (17° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -4083,5 (т); ΔG^0_{298} : -3242,3 (т); S^0_{298} : 564 (т); C_p^0 : 550 (т); Лит.: [900] 84

5737. **натрия карбонат моногидрат** бц. ромбические крист. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 124,004; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: натрия карбонат, вода; Раств.: вода: р., глицерин: 14 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ΔH^0_{298} : -1430 (т); S^0_{298} : 168,2 (т); C_p^0 : 145,6 (т); Лит.: [535] 164-165

5738. **натрия лактат** $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COONa}$; М 112,060; $T_{\text{пл}} 17^\circ$; $T_{\text{разл}} 140^\circ$; Лит.: [1447] 363

5739. **натрия манганат(V)** темно-зелен. Na_3MnO_4 ; М 187,905; $T_{\text{пл}} 1250^\circ$; Лит.: [655] 139

5740. **натрия манганат(VI) тригидрат** зелен. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{MnO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 345,070; $T_{\text{пл}} 17^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 138-139

5741. **натрия метаалюминат** NaAlO_2 ; М 81,970; $T_{\text{пл}} 1800^\circ$; ΔH^0_{298} : -1133,2 (т); S^0_{298} : 70,4 (т); C_p^0 : 73,6 (т); Лит.: [1447] 361

5742. **натрия метаантимонит** бел. NaSbO_2 ; М 176,749; $T_{\text{пл}} >800^\circ$; Лит.: [655] 141

5743. **натрия метаантимонит тригидрат** бц. ромбические крист. $\text{NaSbO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 230,790; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: вода; Пл.: 2,86 (20° , г/см³, т.); Лит.: [535] 162-163, [655] 141

5744. **натрия метаарсенат** ромбические крист. NaAsO_3 ; М 145,910; $T_{\text{пл}} 605^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,3 (20° , г/см³, т.); Лит.: [535] 162-163

5745. **натрия метаарсенит** крист. NaAsO_2 ; М 129,910; $T_{\text{разл}} 550^\circ$; Пл.: 1,87 (20° , г/см³, т.); ΔL_{50} : 150 (крысы, накожно), 41 (крысы, в/ж); Лит.: [1447] 363, [75] 3.49

5746. **натрия метаборат** бц. тригональные крист. NaBO_2 ; М 65,800; $T_{\text{пл}} 966^\circ$; $T_{\text{кип}} 1434^\circ$; Раств.: вода: 16,4 (0°), 20,8 (10°), 25,4 (20°), 28,2 (25°), 31,4 (30°), 40,35 (40°), 63,9 (60°), 84,5 (80°), 125,2 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,4 (20° , г/см³, т.); Пов. нат.: 193 (1020°), 180 (1100°), 164 (1200°), 131 (1400°); ΔH^0_{298} : -1059 (т); S^0_{298} : 73,39 (т); C_p^0 : 65,94 (т); Лит.: [735] 10, [900] 83

5747. **натрия метаборат тетрагидрат** $\text{NaBO}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 137,860; $T_{\text{пл}} 58^\circ$; $T_{\text{разл}} 306^\circ$; Лит.: [1447] 363

5748. **натрия метаванадат** (sodium metavanadate) бц. моноклинные крист. NaVO_3 ; М 121,930; $T_{\text{пл}}$ 630°; Раств.: вода: 19,3 (20°), 21,1 (25°), 22,5 (30°), 26,3 (40°), 33 (60°), 38,8 (75°), 40,8 (80°); ΔH_{298}^0 : -1148 (т); S_{298}^0 : 113,8 (т); C_p^0 : 97,6 (т); ΔD_{50} : 18 (крысы, в/б), 98 (крысы, в/ж), 30-40 (морские свинки, п/к); Лит.: [1045] 134-135, [75] 5.21, [289] 1325-1326

5749. **натрия метаванадат дигидрат** бел. $\text{NaVO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 157,960; $T_{\text{разл}}$ 300-400°; Лит.: [655] 141

5750. **натрия метагерманат** бел. ромбические крист. Na_2GeO_3 ; М 166,620; $T_{\text{пл}}$ 1060°; Раств.: вода: 14,4 (0°), 23,8 (20,2°), 132 (83,5°); Лит.: [1039] 116, [1441] 530

5751. **натрия метагерманат гептагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{GeO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 292,725; $T_{\text{пл}}$ 83°; $T_{\text{разл}}$ 300°; Лит.: [655] 137

5752. **натрия метаниобат** бел. NaNbO_3 ; М 163,894; $T_{\text{пл}}$ 1422°; Лит.: [655] 140

5753. **натрия метасиликат** бц. ромбические крист. Na_2SiO_3 ; М 122,060; $T_{\text{пл}}$ 1089°; Раств.: вода: 18,8 (20°), 22,2 (25°), 34,5 (35°), 56,7 (45°), 93,5 (60°), 160,6 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,61 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1525,4 (т); ΔG_{298}^0 : -1427 (т); S_{298}^0 : 113,8 (т); C_p^0 : 111,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 52,3; ΔH_{298}^0 : -1528; Лит.: [734] 592, [900] 85

5754. **натрия метасиликат нонагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 284,201; $T_{\text{пл}}$ 47°; $T_{\text{разл}}$ 100-300°; Лит.: [655] 141

5755. **натрия метатанталат** сер. NaTaO_3 ; М 251,936; $T_{\text{пл}}$ 1030°; Лит.: [655] 141

5756. **натрия метатитанат** сер. Na_2TiO_3 ; М 141,845; $T_{\text{пл}}$ 1030°; Лит.: [655] 141

5757. **натрия метафосфат** бц. крист. NaPO_3 ; М 101,960; $T_{\text{пл}}$ 620°; Раств.: вода: 14,5 (25°), 32,5 (100°); Пл.: 2,48 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 1250, (650°), 700, (700°), 440, (750°), 300, (800°), 210, (850°); Пов.нат.: 191,6 (660°), 190 (700°), 186 (800°), 182 (900°), 179 (980°); ΔH_{298}^0 : -1220 (т); S_{298}^0 : 95,5 (т); C_p^0 : 86,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17,3; ΔH_{298}^0 : -1212; Лит.: [900] 85

5758. **натрия метацирконат** бел. Na_2ZrO_3 ; М 185,202; $T_{\text{разл}}$ 1500°; Лит.: [655] 142

5759. **натрия метоксид** (натрия метилат) крист. CH_3ONa ; М 54,020; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: водород, натрия карбид, натрия карбонат, графит; Раств.: метанол: 47,3 (20°); Пл.: 1,28 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1441] 95, [348] 36, [1189] 396

5760. **натрия молибдат** (sodium molybdate) бел. крист. Na_2MoO_4 ; М 205,920; $T_{\text{пл}}$ 687°; Раств.: вода: 44 (0°), 63,9 (10,3°), 65 (15°), 69 (50°),

84 (100°); Пл.: 3,28 (18°, г/см³, т.); Пов.нат.: 214 (700°), 204 (800°), 195 (900°), 187 (1000°), 175 (1200°); ΔH⁰₂₉₈: -1466 (т); ΔG⁰₂₉₈: -1354 (т); S⁰₂₉₈: 159 (т); C_p⁰: 141,7 (т); ΔH_{пл}: 22; ΔD₅₀: 250 (крысы); Лит.: [1447] 363, [289] 1272, [289] 1326, [535] 164-165, [598] 228, [900] 84

5761. **натрия молибдат дигидрат** бел. Na₂MoO₄ • 2H₂O; M 241,948; T_{разл} 150°; Лит.: [655] 139

5762. **натрия моногидрофосфат** Na₃PO₃S; M 180,006; T_{пл} 60°; Лит.: [962] 283-284; Синт.: [962] 283, [962] 284

5763. **натрия моногидрофосфат** бел. Na₂PO₃F; M 143,950; T_{пл} 625°; Лит.: [1447] 363, [655] 140

5764. **натрия надпероксид** оранжево-желт. кубические крист. NaO₂; M 54,990; T_{разл} 100-270°; Лит.: [1439] 8-10, [479] 89, [656] 21, [735] 227-228

5765. **натрия нитрат** (sodium nitrate, натриевая селитра, натрий азотнокислый) бел. тригональные крист. NaNO₃; M 84,990; T_{пл} 307°; T_{разл} 380°; Раств.: аммиак жидкий: 127 (0°), ацетон: н.р., вода: 72,7 (0°), 79,9 (10°), 87,6 (20°), 91,6 (25°), 96,1 (30°), 104,9 (40°), 114,1 (50°), 124,7 (60°), 149 (80°), 176 (100°), гидразин: 100 (20°), гидроксилламин: 13,1 (18°), метанол: 0,41 (25°), перекись водорода: 30,9 (0°), пиридин: 0,35 (25°), этанол: 0,036 (25°), этанол 50%: 19,4 (20°), этилендиамин: 33,5 (25°); Пл.: 2,26 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 2,86 (317°), 2,01 (387°), 1,52 (457°); Пов.нат.: 119 (320°), 117 (350°), 114 (400°); ΔH⁰₂₉₈: -466,7 (т); ΔG⁰₂₉₈: -365,9 (т); S⁰₂₉₈: 116 (т); C_p⁰: 93,05 (т); ΔH_{пл}: 16; ΔH⁰₂₉₈: -257 (т); S⁰₂₉₈: 300 (т); C_p⁰: 67 (т); ΔD₅₀: 6000 (крысы-самки, в/ж), 9000 (крысы-самцы, в/ж), 3500 (мышы, п/о); Лит.: [440] 119-120, [1447] 363, [289] 1275-1283, [734] 430, [900] 84

5766. **натрия нитрид** сер. пор. Na₃N; M 82,980; T_{разл} 200°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [1045] 132-133, [655] 139

5767. **натрия нитрит** (sodium nitrite) бц. ромбические крист. NaNO₂; M 68,995; T_{пл} 271°; T_{разл} 320°; Разл. на: натрия оксид, азота(II) оксид, натрия нитрат, азота(IV) оксид, азот; Раств.: аммиак жидкий: х.р., вода: 71,4 (0°), 82,9 (20°), 95,7 (40°), 112,3 (60°), 135,5 (80°), 160 (100°), метанол: 4,43 (19,5°), пиридин: х.р., этанол абс.: 0,31 (19,5°); Пл.: 2,17 (20°, г/см³, т.); Вязк.: 3,04 (297°), 2,31 (337°); Пов.нат.: 121 (280°), 113 (500°); ΔH⁰₂₉₈: -359 (т); ΔG⁰₂₉₈: -295 (т); S⁰₂₉₈: 106 (т); ΔD₅₀: 200,5 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 363, [289] 1273-1275, [735] 238, [900] 84

5768. **натрия нитрозопентацианоферрат(II)** темно-красн. Na₂[Fe(NO)(CN)₅]; M 261,918; T_{разл} 400°; Лит.: [655] 109

5769. **натрия нитрозопентацианоферрат(II) дигидрат** (натрия нитропруссид) красн. ромбические крист. $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{NO})(\text{CN})_5] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 297,950; $T_{\text{разл}} 100\text{-}200^\circ$; Раств.: вода: 40 (16°), этанол: р.; Пл.: 1,72 (20° , г/см³, т.); Лит.: [5] 61-122, [1045] 64-65, 265, [639] 164-165, [735] 372, [1164] 532-549

5770. **натрия 2-нитро-5-(4-трифторметил-2-хлорфенокси) бензоат** (ацидфлуорфен, блазер) $\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_3\text{ClOC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{COONa}$; M 383,640; $T_{\text{пл}} 250^\circ$; $\Delta D_{50} 1000$ (); Лит.: [677] 126

5771. **натрия нонагидридоренат(VII)** Na_2ReH_9 ; M 241,258; $T_{\text{разл}} 245^\circ$; Лит.: [655] 162

5772. **натрия О-ацетилсалицилат** $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{COONa}$; M 202,139; $T_{\text{пл}} 218^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., этанол: х.р.; $\Delta D_{50} 1450$ (крысы, в/б); Лит.: [227] 57

5773. **натрия озонид** красн. тетрагональные крист. NaO_3 ; M 70,988; $T_{\text{разл}} -10^\circ$; Разл. на: натрия надпероксид, кислород; $\Delta H_{298}^0 -193$ (г); Лит.: [1443] 333, [1228] 299-301

5774. **натрия оксалат** (sodium oxalate) бц. крист. $(\text{COONa})_2$; M 133,999; $T_{\text{пл}} 250\text{-}270^\circ$; $T_{\text{разл}} 250\text{-}400^\circ$; Раств.: вода: 2,69 (0°), 3,7 (20°), 4,57 (50°), 6,3 (100°), эф.: н.р., муравьиная кислота 95%: 8,8 (19,3°), этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1039] 138, [1447] 363, [75] 3.51, [289] 1214-1217, [535] 166-167

5775. **натрия оксид** бц. кубические крист. Na_2O ; M 61,980; $T_{\text{возг}} 1275^\circ$; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,27 (20° , г/см³, т.); $\Delta H_{298}^0 -416$ (г); $\Delta G_{298}^0 -377,1$ (г); $S_{298}^0 75,27$ (г); $C_p^0 72,95$ (г); $\Delta H_{298}^0 -42$ (г); $S_{298}^0 272$ (г); $C_p^0 57$ (г); $\Delta H_{\text{пл}} 36$; Лит.: [1439] 7-8, [479] 88, [900] 84

5776. **натрия октаборат** бел. $\text{Na}_2\text{B}_8\text{O}_{13}$; M 340,460; $T_{\text{пл}} 816^\circ$; Лит.: [655] 136

5777. **натрия октафторксенат(VI)** бц. Na_2XeF_8 ; M 329,260; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Лит.: [734] 244

5778. **натрия олеат** (sodium oleate) $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$; M 304,450; $T_{\text{пл}} 232\text{-}235^\circ$; Раств.: вода: 5,26 (20°), этанол: р.; Лит.: [634] 188-189, [1039] 9, [1447] 363, [289] 1187-1188

5779. **натрия ортованадат** бц. кубические крист. Na_3VO_4 ; M 183,908; $T_{\text{пл}} 1200^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; $\Delta H_{298}^0 -1757$ (г); $S_{298}^0 190$ (г); $C_p^0 164,8$ (г); Лит.: [535] 164-165

5780. **натрия ортопериодат** бел. Na_5IO_6 ; M 337,850; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Лит.: [655] 139

5781. **натрия ортосиликат** бц. моноклинные крист. Na_4SiO_4 ; M 184,042; $T_{\text{пл}} 1118^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,58 (20° , г/см³,

т.); ΔH_{298}^0 : -2281 (т); S_{298}^0 : 197 (т); C_p^0 : 181,6 (т); ΔH_{298}^0 : -2253; Лит.: [535] 166-167, [616] 11-13

5782. **натрия пальмитат** (sodium palmitate) $CH_3(CH_2)_{14}COONa$; М 278,406; $T_{пл}$ 258-267°; Раств.: вода: 0,2 (20°), 2,91 (58°), 7,11 (64°), 65,1 (76,5°), 250,3 (93°), 330,8 (102°), этанол 96%: 0,5 (7,5°); Лит.: [1039] 9, 148, [1447] 363, [289] 1186-1187

5783. **натрия пентаборат** бел. NaB_5O_8 ; М 205,040; $T_{пл}$ 785°; $T_{разл}$ 850°; Раств.: вода: 6,4 (0°), 12 (20°), 29,4 (50°), 107,5 (100°); Лит.: [655] 136

5784. **натрия пентаборат пентагидрат** $NaB_5O_8 \cdot 5H_2O$; М 295,116; $T_{пл}$ 117°; $T_{разл}$ 117-350°; Лит.: [1447] 363-364, [289] 1149

5785. **натрия пентасульфид** Na_2S_5 ; М 206,305; $T_{пл}$ 255°; Лит.: [480] 36

5786. **натрия пербромат** $NaBrO_4$; М 166,890; $T_{разл}$ 226°; Разл. на: натрия бромат, кислород; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [1276] 2119

5787. **натрия периодат** (натрия метапериодат) бел. тетрагональные крист. $NaIO_4$; М 213,890; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 27 (35°), 39 (50°); Пл.: 3,865 (16°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 114, [1045] 136-137, [1447] 363, [289] 1271-1272, [535] 166-167

5788. **натрия периодат тригидрат** бц. гексагональные крист. $NaIO_4 \cdot 3H_2O$; М 267,940; $T_{разл}$ 175°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 166-167

5789. **натрия перксенат** бел. крист. Na_4XeO_6 ; М 319,240; $T_{разл}$ 360°; Разл. на: ксенон, кислород, натрия оксид; Раств.: вода: 0,8 (20°); Лит.: [656] 282, [1191] 996; Синт.: [997] 434

5790. **натрия перманганат тригидрат** пурпурн. крист. $NaMnO_4 \cdot 3H_2O$; М 195,970; $T_{разл}$ 170°; Раств.: вода: 144 (20°), 733 (70°); Пл.: 2,46 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 85

5791. **натрия пероксид** (натрия перекись) бел. тетрагональные крист. $NaOONa$; М 77,980; $T_{разл}$ 460°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -510,4 (т); ΔG_{298}^0 : -446,9 (т); S_{298}^0 : 94,88 (т); C_p^0 : 89,37 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 16,7; Лит.: [1439] 8, [348] 31-33, [479] 89, [735] 226-227, [900] 85

5792. **натрия перренат** бц. гексагональные крист. $NaReO_4$; М 273,194; $T_{пл}$ 414°; Раств.: вода: 100 (20°), этанол 99,1%: 1,41 (18°); Пл.: 5,24 (20°, г/см³, т.); Лит.: [922] 320, [289] 1293, [399] 24, [535] 166-167

5793. **натрия персульфат** бц. крист. $Na_2S_2O_8$; М 238,100; $T_{разл}$ 250°; Разл. на: натрия дисульфат, кислород; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 140-141, [655] 141

5794. **натрия пертиокарбонат** Na_2CS_4 ; М 186,250; $T_{\text{разл}}$ 90°; Лит.: [1146] 57

5795. **натрия перфтор-трет-бутоксид** (натрия перфтор-трет-бутилат) $(\text{CF}_3)_3\text{CONa}$; М 258,018; $T_{\text{кип}}$ 232°; Раств.: бензол: р.; Лит.: [1447] 361, [1266] 641

5796. **натрия перхлорат** (sodium perchlorate) бц. ромбические крист. NaClO_4 ; М 122,440; $T_{\text{пл}}$ 482°; $T_{\text{разл}}$ 482°; Раств.: 1-бутанол: 1,86 (23°), аммиак жидкий: р., ацетон: 51,8 (25°), вода: 169 (0°), 191 (15°), 211 (25°), 243 (40°), 273 (50°), 300 (75°), 330 (100°), эф.: м.р., изобутанол: 0,79 (23°), метанол: 51,35 (25°), пропанол: 4,89 (23°), хлорная кислота безводная: 0,628 (0°), этанол: 14,7 (25°), этилацетат: 9,65 (23°); ΔH^0_{298} : -382,8 (т); ΔG^0_{298} : -282 (т); S^0_{298} : 140 (т); C_p^0 : 109 (т); Лит.: [289] 1252-1254, [564] 19, [735] 238, [900] 85, [1523] 433-448

5797. **натрия перхлорат моногидрат** бц. моноклинные крист. $\text{NaClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 140,456; $T_{\text{пл}}$ 50,8°; $T_{\text{разл}}$ 50,8°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [535] 166-167

5798. **натрия пикосульфат** (sodium picosulfate, totalaxan, verilax, гутталакс, лаксигал, слабиден) бел. крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{13}\text{NNa}_2\text{O}_8\text{S}_2$; М 481,407; CAS 10040-45-6; $T_{\text{пл}}$ 272-275°; ЛД₅₀: 17000 (крысы, п/о), 1450 (крысы, в/в), 14500 (мыши, п/о), 1600 (мыши, в/в); Лит.: [318] 1175, [918] 595, [223] 1884, [672] 351

5799. **натрия пирофосфат** (натрия дифосфат) бц. ромбические крист. $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$; М 265,900; $T_{\text{пл}}$ 880°; Раств.: вода: 2,29 (0°), 5,5 (20°), 7,09 (25°), 7,57 (30°), 16,3 (50°), 24,6 (60°), 54,2 (82°), 45,2 (96°); Пл.: 2,37 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3166 (т); ΔG^0_{298} : -3001 (т); S^0_{298} : 270 (т); C_p^0 : 241 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 59; Лит.: [289] 1291-1292, [479] 491, [535] 168-169, [900] 86

5800. **натрия пирофосфат декагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 446,055; $T_{\text{пл}}$ 79,5°; $T_{\text{разл}}$ 79,5°; Раств.: вода: х.р.; ΔH^0_{298} : -6125 (т); S^0_{298} : 689 (т); C_p^0 : 645 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 110; Лит.: [535] 168-169

5801. **натрия плюмбит** Na_2PbO_2 ; М 285,178; $T_{\text{пл}}$ 820°; Лит.: [734] 633

5802. **натрия пропоксид** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{ONa}$; М 82,080; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [1189] 396

5803. **натрия селенат** (sodium selenate) бц. ромбические крист. Na_2SeO_4 ; М 188,940; $T_{\text{пл}}$ 730°; $T_{\text{разл}}$ 500°; Разл. на: натрия селенит; Раств.: вода: 84 (35°), 73 (100°); Лит.: [1039] 133, [1444] 313, [289] 1323, [535] 166-167, [655] 141

5804. **натрия селенат декагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{SeO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 369,090; $T_{\text{разл}}$ 125°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 20,9 (20°), 163 (100°); Лит.: [535] 166-167, [655] 141

5805. **натрия селенид** бел. кубические крист. Na_2Se ; М 124,940; $T_{\text{пл}}$ >875°; ΔH_{298}^0 : -343 (т); S_{298}^0 : 105 (т); Лит.: [348] 34, [535] 166-167, [766] 93-99

5806. **натрия селенит** бц. моноклинные крист. Na_2SeO_3 ; М 172,940; $T_{\text{пл}}$ 711°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 83,42 (16,3°), 85,6 (19,5°), 89,68 (24,4°), 73,22 (30,4°), 97,63 (34,7°), 95,16 (46,8°), 84,95 (89,1°); ΔD_{50} : 3-5,7 (крысы, п/к), 0,875-1 (собаки, в/в, за 24 часа); Лит.: [1039] 133, [1444] 312, [289] 1322, [933] 8-9

5807. **натрия селенит пентагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{SeO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 263,014; $T_{\text{пл}}$ 35,9°; Лит.: [655] 141

5808. **натрия стеарат** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COONa}$; М 306,459; $T_{\text{пл}}$ 114°; Лит.: [1326] 1433

5809. **натрия сульфат** (sodium sulfate, тенардит) бц. ромбические крист. Na_2SO_4 ; М 142,040; $T_{\text{пл}}$ 884°; Раств.: 1-бутанол: н.р., вода: 4,5 (0°), 9,6 (10°), 19,2 (20°), 27,9 (25°), 40,8 (30°), 49,8 (32°), 49,8 (38°), 48,4 (40°), 45,3 (60°), 43,3 (80°), 42,3 (100°), глицерин: р., изобутанол: н.р., метанол: 2,46 (20°), 2,32 (40°), 1,84 (50°), муравьиная кислота 95%: 16,5 (19°), перекись водорода: 26,7 (0°), пропанол: н.р., этанол: 0,44 (20°), 0,48 (40°); Пл.: 2,7 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 195 (900°), 190 (950°), 188 (1000°), 185 (1080°); ΔH_{298}^0 : -1384,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1266,8 (т); S_{298}^0 : 149,5 (т); C_p^0 : 127,3 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 24,3; ΔH_{298}^0 : -1070 (т); S_{298}^0 : 345 (г); C_p^0 : 105 (г); Лит.: [289] 1300-1315, [535] 166-167, [734] 203-204, [900] 85

5810. **натрия сульфат декагидрат** (глауберова соль, мирабилит) бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 322,190; $T_{\text{пл}}$ 32,4°; $T_{\text{разл}}$ 32,4°; Разл. на: натрия сульфат, вода; Раств.: вода: х.р., глицерин 95%: 7,52 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -4324,7 (т); ΔG_{298}^0 : -3642,9 (т); S_{298}^0 : 591,9 (т); C_p^0 : 574,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 79; Лит.: [289] 1314, [900] 85

5811. **натрия сульфид** (sodium sulfide, натрий сернистый) бц. кубические крист. Na_2S ; М 78,040; $T_{\text{пл}}$ 1180°; Раств.: вода: 12,4 (0°), 18,6 (20°), 29 (40°), 39,1 (60°), 49,2 (80°), этанол: м.р.; Пл.: 1,86 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -370,3 (т); ΔG_{298}^0 : -354,8 (т); S_{298}^0 : 77,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 6,7; Лит.: [440] 54-55, [289] 1294-1296, [735] 242, [900] 85

5812. **натрия сульфид гексагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{S} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 186,136; $T_{\text{пл}}$ 80°; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [655] 140

5813. **натрия сульфид нонагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 240,182; $T_{\text{пл}}$ 49°; $T_{\text{разл}}$ 60°; Лит.: [655] 140

5814. **натрия сульфит** (sodium sulfite) бц. гексагональные крист. Na_2SO_3 ; М 126,040; $T_{\text{пл}}$ 911°; $T_{\text{разл}} > 700^\circ$; Разл. на: натрия сульфат, натрия сульфид; Раств.: вода: 14,4 (0°), 26,1 (20°), 37,4 (40°), 33,2 (60°), 29 (80°), 26,6 (100°), диоксид серы: 0,023 (0°), этанол: м.р.; Пл.: 2,633 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1090 (т); ΔG_{298}^0 : -1002 (т); S_{298}^0 : 146 (т); C_p^0 : 120,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 26; Лит.: [1447] 365, [289] 1296-1298, 1300, [302] 71, [535] 166-167, [900] 85

5815. **натрия сульфит гептагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 252,150; $T_{\text{разл}}$ 150°; Разл. на: натрия сульфит, вода; Раств.: вода: р., этанол: м.р.; Пл.: 1,54 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3153 (т); S_{298}^0 : 450 (т); C_p^0 : 420 (т); Лит.: [535] 166-167

5816. **натрия тартрат дигидрат** бц. ромбические крист. $(\text{HOCHCOONa})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 230,080; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: 29 (6°), 66 (43°), этанол: н.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 134-135, [75] 3.52

5817. **натрия теллурид** бц. кубические крист. Na_2Te ; М 173,580; $T_{\text{пл}}$ 953°; Пл.: 2,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -314 (т); S_{298}^0 : 115 (т); Лит.: [348] 34, [535] 168-169

5818. **натрия теллурид нонагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{Te} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 335,717; $T_{\text{разл}}$ 90°; Лит.: [655] 141

5819. **натрия тетраамидоалюминат** бел. $\text{Na}[\text{Al}(\text{NH}_2)_4]$; М 114,062; $T_{\text{разл}}$ 50°; Лит.: [735] 49

5820. **натрия тетраборат** $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$; М 201,219; $T_{\text{пл}}$ 742°; $T_{\text{кип}}$ 1675°; Раств.: вода: 1,11 (0°), 3,15 (25°), 10,4 (50°), 52,5 (100°); Пов.нат.: 212 (1000°); ΔH_{298}^0 : -3276,7 (т); ΔG_{298}^0 : -3081,6 (т); S_{298}^0 : 189,5 (т); C_p^0 : 186,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 81; ΔH_{298}^0 : -3262; S_{298}^0 : 199; C_p^0 : 185,9; Лит.: [1039] 114, [1447] 365, [535] 162-163, [735] 11, [900] 83

5821. **натрия тетраборат декагидрат** (бура) бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 381,370; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: натрия тетраборат пентагидрат, вода; Раств.: вода: 1,6 (10°), 2,5 (20°), 3,2 (25°), 3,9 (30°), 6,4 (40°), 10,5 (50°), 17,4 (60°), 24,3 (80°), 39,1 (100°), глицерин: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,73 (20°, г/см³, т.); Лит.: [379] 47, [535] 162-163, [900] 83

5822. **натрия тетраборат пентагидрат** бц. кубические крист. $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 291,296; $T_{\text{разл}}$ 320°; Разл. на: натрия тетраборат, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 162-163

5823. **натрия тетраборат тетрагидрат** бел. $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 273,280; $T_{\text{разл}}$ 380°; Лит.: [655] 136

5824. **натрия тетрагидроалюминат** бц. крист. NaAlH_4 ; М 54,003; $T_{\text{пл}}$ 185°; $T_{\text{разл}}$ 220°; Разл. на: алюминий; Раств.: диглим: р., эф.: н.р., моноглим: р., ТГФ: р.; Пл.: 1,28 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -113,1 (т); S_{298}^0 : 124 (т); Лит.: [1441] 122, [1447] 361, [655] 75, [735] 49, [1411] 100

5825. **натрия тетрагидроксоалюминат** бел. $\text{NaAl}(\text{OH})_4$; М 118,001; $T_{\text{разл}}$ 800°; Лит.: [655] 76

5826. **натрия тетрагидроксогаллат** $\text{Na}[\text{Ga}(\text{OH})_4]$; М 160,742; $T_{\text{разл}}$ 120°; Лит.: [735] 63

5827. **натрия тетрагидроксокупрат(II)** син. $\text{Na}_2[\text{Cu}(\text{OH})_4]$; М 177,555; $T_{\text{разл}}$ >175°; Лит.: [655] 104, [735] 271

5828. **натрия тетрагидроксопалладат(II)** желт. $\text{Na}_2[\text{Pd}(\text{OH})_4]$; М 220,429; $T_{\text{разл}}$ >300°; Лит.: [655] 154

5829. **натрия тетрагидроксоскандат** бел. $\text{NaSc}(\text{OH})_4$; М 135,975; $T_{\text{разл}}$ >300°; Лит.: [655] 167

5830. **натрия тетрагидроксоцинкат** бел. $\text{Na}_2\text{Zn}(\text{OH})_4$; М 179,399; $T_{\text{разл}}$ >100°; Лит.: [655] 190

5831. **натрия тетрагидроортопериодат моногидрат** бел. $\text{NaH}_4\text{IO}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 267,938; $T_{\text{разл}}$ 175°; Лит.: [655] 138

5832. **натрия тетрагидроортотеллурат** бц. гексагональные крист. $\text{Na}_2\text{H}_4\text{TeO}_6$; М 273,610; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 0,8 (18°), 2 (100°); Лит.: [535] 166-167, [655] 139

5833. **натрия тетрагидрофторид** NaH_4F_5 ; М 122,014; $T_{\text{пл}}$ 39,8°; Лит.: [1220] 2104

5834. **натрия тетразолат** NaCHN_4 ; М 92,035; $T_{\text{пл}}$ 284°; Лит.: [1369] 581

5835. **натрия тетракис(1-трет-бутилтетразол-5-ато)аурат(III)** бц. крист. $\text{Na}[\text{Au}((\text{CH}_3)_3\text{CN}_4\text{C})_4]$; М 720,563; $T_{\text{пл}}$ 220°; $T_{\text{разл}}$ 220°; Лит.: [433]; Синт.: [433]

5836. **натрия тетранитроплатинат(II) дигидрат** бел. $\text{Na}_2[\text{Pt}(\text{NO}_2)_4] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 461,110; $T_{\text{разл}}$ >100°; Лит.: [655] 158

5837. **натрия тетраоксигидразинат** $\text{Na}_2\text{N}_2\text{O}_4$; М 183,970; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [734] 426

5838. **натрия тетрапероксомолибдат(VI)** красн. Na_2MoO_8 ; М 269,915; $T_{\text{разл}}$ 20°; Разл. на: натрия дипероксомолибдат(VI), кислород; Лит.: [734] 373-374

5839. **натрия тетрапероксохромат(V)** красно-коричнев. $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{O}_2)_4]$; М 248,961; $T_{\text{разл}}$ 115°; Лит.: [655] 100

5840. **натрия тетраселенид** Na_2Se_4 ; М 361,820; $T_{\text{пл}}$ 290°; Лит.: [766] 31

5841. **натрия тетрасульфид** желт. тетрагональные крист. Na_2S_4 ; М 174,240; $T_{\text{пл}}$ 294°; Раств.: вода: р.; ΔH_{298}^0 : -411 (т); C_p^0 : 170 (т); Лит.: [480] 36, [535] 166-167

5842. **натрия тетратиоарсенат** светло-желт. Na_3AsS_4 ; М 272,151; $T_{\text{разл}}$ 450-500°; Лит.: [655] 136

5843. **натрия тетратиоортоантимонат** (натрий сульфосурьмянистый) зелен. Na_3SbS_4 ; М 318,989; $T_{\text{разл}}$ >420°; Раств.: вода: 13,4 (0°), 23,9 (15°), 37,2 (30°), 133,1 (79,5°); Лит.: [1039] 124, [655] 167

5844. **натрия тетратиоортоантимонат нонагидрат** светло-желт. кубические крист. $\text{Na}_3\text{SbS}_4 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 481,130; $T_{\text{пл}}$ 87°; $T_{\text{разл}}$ 230°; Раств.: вода: 13,3 (0°), 66,3 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [289] 1320-1321, [535] 168-169

5845. **натрия тетрафенилборат** бел. крист. $\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$; М 342,230; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., ДМФА: х.р., эф.: м.р., петр.эф.: н.р., ТГФ: х.р., укс.: х.р., хлф.: м.р., циклогексан: н.р.; Лит.: [630] 120-121, [618] 177-178

5846. **натрия тетрафторбериллат** бел. Na_2BeF_4 ; М 130,985; $T_{\text{пл}}$ 590°; Лит.: [655] 85

5847. **натрия тетрафторборат** бц. ромбические крист. NaBF_4 ; М 109,794; $T_{\text{пл}}$ 406°; $T_{\text{разл}}$ 384°; Раств.: вода: 108 (26°), 210 (100°), этанол: м.р.; ΔH_{298}^0 : -1845 (т); S_{298}^0 : 145,3 (т); C_p^0 : 120,2 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 13,6; Лит.: [1447] 365, [535] 168-169; Синт.: [962] 127

5848. **натрия тетралоралюминат** светло-желт. ромбические крист. NaAlCl_4 ; М 191,783; $T_{\text{пл}}$ 153°; $T_{\text{разл}}$ 800°; Разл. на: алюминия хлорид, натрия хлорид; ΔH_{298}^0 : -1138 (т); S_{298}^0 : 184 (т); C_p^0 : 140 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 19,4; Лит.: [535] 94-95, [655] 75

5849. **натрия тетралораурат(III)** NaAuCl_4 ; М 361,768; $T_{\text{пл}}$ 151°; Раств.: вода: 139,2 (10°), 151,2 (20°), 226,8 (40°), 900 (60°); Пл.: 2,01 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 136, [1046] 183, [75] 3.52, [289] 116, [405] 18

5850. **натрия тетралораурат(III) дигидрат** желт. ромбические крист. $\text{Na}[\text{AuCl}_4] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 397,799; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [627] 118, [535] 168-169

5851. **натрия тетралорферрат(III)** $\text{Na}[\text{FeCl}_4]$; М 220,650; $T_{\text{пл}}$ 163°; Лит.: [735] 369

5852. **натрия тетратиано платинат(II)** желт. $\text{Na}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4]$; М 345,127; $T_{\text{разл}}$ >400°; Лит.: [655] 156

5853. **натрия тетрациано платинат(II)** тригидрат бц. триклинные крист. $\text{Na}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 399,170; $T_{\text{разл}} 125^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [535] 170-171

5854. **натрия тиосульфат** (sodium thiosulfate) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$; М 158,108; $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Лит.: [1039] 128-130, [290] 674-675, [734] 334

5855. **натрия тиосульфат пентагидрат** (натрия гипосульфит пентагидрат) бц. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 248,170; $T_{\text{пл}} 48,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 50,2 (0°), 59,7 (10°), 70,1 (20°), 75,9 (25°), 91,2 (35°), 123,9 (45°), 191,3 (60°), 245 (100°), этанол: 0,0034 (20°); Пл.: 1,715 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2621 (т); S_{298}^0 : 313,5 (т); C_p^0 : 360,7 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 23,4; Лит.: [289] 1316-1319, [379] 31, [535] 168-169, [900] 85

5856. **натрия тиоцианат** (натрия роданид) бц. ромбические крист. NaNCS ; М 81,072; $T_{\text{пл}} 287^\circ$; $T_{\text{разл}} 307^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 206 (25°), ацетон: 7,1 (20°), вода: 139,3 (21,3°), 166 (25°), 225 (100°), диоксид серы: пл.р., метанол: 40,2 (25°), 52,2 (50°), этанол: 20,66 (25°), этилендиамин: 93,4 (25°); Пл.: 1,73 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -174,6 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 24,2; ΔL_{50} : 360-380 (мышы, п/о); Лит.: [440] 274-275, [1039] 110, [1443] 187, [1444] 586-587, [289] 1191-1192, [535] 168-169

5857. **натрия триборат** бел. NaB_3O_5 ; М 135,420; $T_{\text{пл}} 765^\circ$; Лит.: [655] 136

5858. **натрия триванадат** орторомбические крист. $\text{Na}_5\text{V}_3\text{O}_{10}$; М 427,767; $T_{\text{пл}} 568^\circ$; Лит.: [1013] 17

5859. **натрия тригидрокарбонатотригидрокси кобальтат(III)** зелен. $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{HCO}_3)_3(\text{OH})_3]$; М 361,975; $T_{\text{разл}} 93^\circ$; Лит.: [735] 373

5860. **натрия тригидроксо станнат(II)** бел. $\text{Na}[\text{Sn}(\text{OH})_3]$; М 192,722; $T_{\text{разл}} >30^\circ$; Лит.: [655] 172

5861. **натрия тригидрофторид** NaN_3F_4 ; М 102,007; $T_{\text{пл}} 60,5^\circ$; Лит.: [1220] 2104

5862. **натрия триметоксиборогидрид** бел. крист. $\text{NaBH}(\text{OCH}_3)_3$; М 127,910; $T_{\text{пл}} 230^\circ$; $T_{\text{разл}} 230^\circ$; Разл. на: натрия борогидрид, борной кислоты триметилловый эфир, натрия метоксид; Раств.: аммиак жидкий: 5,6 (-33°), диоксан: 1,6 (25°), пиридин: 0,4 (24°); Лит.: [772] 246, [1411] 64-65

5863. **натрия триоксалатоферрат(III) пентагидрат** зелен. моноклинные крист. $\text{Na}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 478,950; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 25,5 (0°), 145,1 (100°); Пл.: 1,973 (17,5°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 64-65, [535] 166-167

5864. **натрия триселенид** Na_2Se_3 ; М 282,860; $T_{\text{пл}} 313^\circ$; Лит.: [766] 31

5865. **натрия трисиликат** бел. $\text{Na}_2\text{Si}_3\text{O}_7$; М 242,232; $T_{\text{разл}} 700^\circ$; Лит.: [655] 141

5866. **натрия трисульфат** $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_{10}$; М 302,169; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: натрия дисульфат, серы(VI) оксид альфа-форма; Лит.: [734] 341

5867. **натрия тритиоантимонит** желт. Na_3SbS_3 ; М 286,924; $T_{\text{пл}} 600^\circ$; Лит.: [655] 167

5868. **натрия тритиоантимонит нонагидрат** светло-желт. $\text{Na}_3\text{SbS}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 449,062; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [655] 167

5869. **натрия трифосфат** бел. $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$; М 367,864; $T_{\text{пл}} 692^\circ$; $T_{\text{разл}} 700^\circ$; Лит.: [655] 140, [734] 452

5870. **натрия трифосфат гексагидрат** бел. $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 475,956; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Лит.: [655] 140

5871. **натрия трифторацетат** (sodium trifluoroacetate) CF_3COONa ; М 136,005; CAS 2923-18-4; $T_{\text{пл}} 206\text{-}210^\circ$; $T_{\text{разл}} 207^\circ$; Раств.: вода: р., трифторукс.: 15,1 (29,8°); Лит.: [278] 1123, [22] 476, [677] 642-643, 685

5872. **натрия трифторметансульфонат** (sodium triflate, sodium trifluoromethanesulfonate) $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Na}$; М 172,060; $T_{\text{пл}} 248^\circ$; $T_{\text{разл}} 425^\circ$; Лит.: [43] 1126, [1443] 494

5873. **натрия трихромат** $\text{Na}_2\text{Cr}_3\text{O}_{10}$; М 361,960; $T_{\text{пл}} 232^\circ$; $T_{\text{разл}} 337^\circ$; Раств.: вода: 411,2 (15°), 603,2 (99°); Лит.: [743] 170, [764] 249, [1039] 132

5874. **натрия триэтилцинкат** бц. $\text{NaZn}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$; М 175,553; $T_{\text{пл}} 27^\circ$; Лит.: [735] 495

5875. **натрия феноксид** (натрия фенолят) $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$; М 116,093; $T_{\text{пл}} 60^\circ$; $T_{\text{разл}} 450^\circ$; Лит.: [289] 1173, [1189] 420

5876. **натрия феррит** коричневл. ромбические крист. NaFeO_2 ; М 110,830; $T_{\text{пл}} 1350^\circ$; Лит.: [428] 177, [535] 116-117

5877. **натрия формиат** (sodium formate) HCOONa ; М 68,010; $T_{\text{пл}} 253^\circ$; Раств.: вода: 29,53 (-20°), 43,82 (0°), 72,06 (15°), 97,2 (20°), 116,45 (54°), 160 (100°), метанол: 3,52 (15°), 3,68 (66,6°), муравьиная кислота: 42,1 (25,5°), 75,72 (85°), этанол: р.; Пл.: 1,92 (20°, к в.4, т.); Лит.: [634] 188-189, [1039] 137-138, [75] 5.21, [289] 1165-1167

5878. **натрия фосфат** бц. тетрагональные крист. Na_3PO_4 ; М 163,940; $T_{\text{пл}} 1340^\circ$; Раств.: вода: 5,4 (0°), 14,5 (25°), 23,3 (40°), 54,3 (60°), 68 (80°), 94,6 (100°); Пл.: 2,536 (17,5°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1935,5 (т); ΔG^0_{298} : -1819 (т); S^0_{298} : 224,7 (т); Лит.: [1447] 363, [289] 1287, [535] 168-169, [900] 85

5879. **натрия фосфат додекагидрат** бц. тригональные крист. $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 380,120; $T_{\text{пл}}$ 73,4°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: натрия фосфат, вода; Раств.: вода: 28,3 (20°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,64 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -5480 (т); S_{298}^0 : 660 (т); C_p^0 : 665 (т); Лит.: [535] 168-169, [900] 85

5880. **натрия фосфит гемипентагидрат** бел. $2\text{Na}_2\text{HPO}_3 \cdot 11\text{H}_2\text{O}$; М 450,090; $T_{\text{пл}}$ 53°; $T_{\text{разл}}$ 120-250°; Раств.: вода: 462,1 (25°), 1141 (38°), 1270 (43°); Лит.: [764] 252, [655] 140

5881. **натрия фторацетат** FCH_2COONa ; М 100,020; $T_{\text{пл}}$ 200°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: ацетон: т.р., вода: х.р., этанол: т.р.; ΔD_{50}^0 : 0,22 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 634-635, [1076] 404, [1442] 175, [1026] 32-33, [1133] 31-44, [1138] 29-35

5882. **натрия фторид** (sodium fluoride, натрий фтористый) бц. кубические крист. NaF ; М 41,990; $T_{\text{пл}}$ 992°; $T_{\text{кип}}$ 1700°; Раств.: аммиак жидкий: 0,35 (25°), ацетон: 0,0000024 (18°), вода: 4,11 (0°), 4,28 (20°), 4,54 (40°), 4,69 (80°), диоксид серы: 0,029 (0°), метанол: 0,413 (20°), трифторид брома: 2,12 (25°), 2,62 (70°), фтороводород: 22,1 (-24,3°), 25,1 (-9,8°), 30,1 (11°), этанол: 0,095 (20°); Пл.: 2,79 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (916°), 1 (1075°), 10 (1238°), 100 (1452°); Вязк.: 1,85 (1015°), 1,41 (1110°), 1,14 (1200°); Пов.нат.: 185 (1000°), 181 (1050°), 179 (1080°); ΔH_{298}^0 : -573,6 (т); ΔG_{298}^0 : -543,3 (т); S_{298}^0 : 51,3 (т); C_p^0 : 46,82 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 32,6; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 209; ΔH_{298}^0 : -288 (т); S_{298}^0 : 217,5 (т); C_p^0 : 34,22 (т); ΔD_{50}^0 : 200 (крысы, в/ж); Лит.: [289] 1257-1260, [900] 86, [1128] 38

5883. **натрия фульминат** бел. крист. NaONC ; М 65,010; $T_{\text{разл}}$ 215°; Пл.: 1,92 (20°, г/см³, т.); Лит.: [89] F225, [373] 80

5884. **натрия хлорат** (sodium chlorate) бц. кубические крист. NaClO_3 ; М 106,440; $T_{\text{пл}}$ 261°; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: натрия хлорид, кислород, натрия перхлорат; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 51,8 (25°), вода: 79,6 (0°), 87,6 (10°), 95,9 (20°), 100,5 (25°), 105,3 (30°), 115,4 (40°), 203,9 (100°), гидразин: 66 (20°), глицерин: 20 (15,5°), метанол: 51,35 (25°), этанол: 14,7 (25°); Пл.: 2,49 (15°, г/см³, т.); Пов.нат.: 88,9 (290°); ΔH_{298}^0 : -365,4 (т); ΔG_{298}^0 : -275 (т); S_{298}^0 : 129,7 (т); C_p^0 : 104,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 22,6; ΔD_{50}^0 : 6500 (крысы, в/ж), 6100 (морские свинки, в/ж), 3600 (мыши, в/ж), 700 (собаки, в/ж); Лит.: [442] 36, [289] 1250-1252, [302] 220-221, [734] 261, [900] 86, [1523] 366-407

5885. **натрия хлорид** (sodium chloride, галит, каменная соль, поваренная соль) бц. кубические крист. NaCl ; М 58,440; $T_{\text{пл}}$ 801°;

$T_{\text{кип}}$ 1455°; Раств.: 1-бутанол: 0,005 (20°), 1-гексанол: 0,001 (20°), 1-пентанол: 0,002 (20°), 2-бутанол: 0,00047 (25°), 2-этилгексанол: 0,0001 (20°), аммиак жидкий: 4,2 (-30°), 12,9 (0°), ацетон: 0,000032 (18°), бензиловый спирт: 0,017 (20°), вода: 35,7 (0°), 35,9 (20°), 36,4 (40°), 37,2 (60°), 38,1 (80°), 39,4 (100°), вода тяжелая: 29,2 (0°), 33,9 (100°), гидразин: 8 (20°), гидроксилламин: 14,7 (17,5°), глицерин: 8,2 (25°), диоксид серы: 0,016 (0°), эф.: н.р., изоамиловый спирт: 0,0016 (20°), изобутанол: 0,0005 (20°), изопропанол: 0,0027 (25°), метанол: 1,31 (25°), муравьиная кислота 95%: 5,8 (19,7°), перекись водорода: 17,6 (-14,5°), 18,4 (-10°), 20,5 (0°), пропанол: 0,012 (25°), селена(IV) оксид-дихлорид: 0,57 (25°), трихлороксид фосфора: 0,018, укс.: 0,074 (30°), этанол абс.: 0,065 (18,5°), этиленгликоль: 46,4 (1,8°); Пл.: 2,165 (20°, г/см³, т.); n 1,54 (20°); Давл. паров: 0,000001 (442°), 0,00001 (487°), 0,0001 (539°), 0,001 (599°), 0,01 (670°), 0,1 (752°), 1 (863°), 10 (1014°), 100 (1216°); Вязк.: 1,38 (817°), 1,12 (867°), 0,95 (917°), 0,82 (967°); Пов.нат.: 114 (803°), 110 (850°), 107 (900°), 102 (970°); ΔH_{298}^0 : -411,1 (т); ΔG_{298}^0 : -384 (т); S_{298}^0 : 72,12 (т); C_p^0 : 49,71 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 28,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 171; ΔH_{298}^0 : -182,3 (г); S_{298}^0 : 229,68 (г); C_p^0 : 35,79 (г); LD_{50} : 2600 (крысы, в/б), 3700 (крысы, в/ж), 3150 (мышы, п/к), 2900 (мышы, в/б); Лит.: [442] 36, [764] 248, 398, 401, [1044] 602, 610, [1046] 289-302, [1048] 94-95, 260, [1076] 27, [1439] 10-18, [1443] 189, [289] 1217-1249, [379] 18, [479] 77, [480] 299, [498] 30, 65-70, 76, [564] 239, [874] 60-97, [900] 86, [1128] 38, [1409] 33-43

5886.натрия хлорид дигидрат бел. $\text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 94,473;

$T_{\text{пл}}$ 0,15°; $T_{\text{разл}}$ 20°; Лит.: [655] 137

5887.натрия хлорит бц. крист. NaClO_2 ; M 90,440; $T_{\text{разл}}$ 175-200°; Разл. на: натрия хлорат, натрия хлорид; LD_{50} : 350 (крысы, в/ж), 300 (морские свинки, в/ж), 350 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 36, [302] 220, [480] 205, [734] 263

5888.натрия хлорит тригидрат бел. $\text{NaClO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 144,487; $T_{\text{разл}}$ 37,4°; Лит.: [655] 137

5889.натрия хромат желт. ромбические крист. Na_2CrO_4 ; M 161,970; $T_{\text{пл}}$ 1065°; Раств.: вода: 31,8 (0°), 48,2 (10°), 84,5 (25°), 95,3 (40°), 115,1 (60°), 124,7 (80°), 126,7 (100°), 133 (150°); Пл.: 2,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1333 (т); ΔG_{298}^0 : -1232 (т); S_{298}^0 : 174,5 (т); C_p^0 : 142,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 24,7; Лит.: [743] 122, [1039] 131, [289] 1255-1257, [535] 170-171, [734] 372, [900] 86

5890.натрия хромат декагидрат желт. моноклинные крист. $\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; M 342,130; $T_{\text{пл}}$ 19,9°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; ΔH_{298}^0 : -4277 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 64; Лит.: [535] 170-171

5891. **натрия хромит** зеленовато-сер. NaCrO_2 ; М 106,985; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Лит.: [655] 137

5892. **натрия цианат** бц. тригональные крист. NaOCN ; М 65,010; $T_{\text{пл}}$ 550°; Раств.: аммиак жидкий: м.р., бензол: 0,13 (80°), вода: 11,6 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,22 (0°), 0,5 (78,4°); Пл.: 1,893 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -400 (т); S_{298}^0 : 119,2 (т); C_p^0 : 86,6 (т); ΔD_{50} : 1500 (крысы, в/ж), 260 (мышы, в/б); Лит.: [440] 273-274, [1443] 189, [75] 3.49, [289] 1190

5893. **натрия цианборгидрид** NaBH_3CN ; М 62,840; $T_{\text{пл}}$ 240-243°; Раств.: вода: 212 (29°), диглим: 17,6 (25°), ТГФ: 37,7 (28°); Лит.: [772] 245-246

5894. **натрия цианид** бц. кубические крист. NaCN ; М 49,010; $T_{\text{пл}}$ 563,7°; $T_{\text{кпл}}$ 1497°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 48,15 (10°), 58,2 (20°), 63,7 (25°), 71,5 (30°), 81,8 (35°), 82,5 (55°), метанол: 4,1 (67,4°), этанол: м.р.; Пл.: 1,5955 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -91 (т); S_{298}^0 : 115,7 (т); C_p^0 : 70,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18; ΔD_{50} : 1,65 (человек, п/о); Лит.: [440] 265-267, [1443] 189, [289] 1189-1190, [655] 137, [900] 86, [924] 503

5895. **натрия цикламат** (натрия циклогексиламино-N-сульфонат) бел. крист. $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NHSO}_3\text{Na}$; М 201,219; $T_{\text{разл}}$ 260°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 20 (20°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; ΔD_{50} : 15250 (крысы, п/о), 17000 (мышы, п/о); Лит.: [318] 421, [244] 121-122, [635] 80-85

5896. **натрия цитрат дигидрат** $\text{NaOOC}(\text{OH})(\text{CH}_2\text{COONa})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 294,100; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: 77 (25°), этанол: н.р.; Лит.: [75] 3.49

5897. **натрия 5-этил-5-(2-ами)барбитурат** (нембутал, этаминал-натрий) бел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{NaO}_3$; М 248,254; $T_{\text{пл}}$ 150°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1447] 715, [379] 308

5898. **натрия 5-этил-5-(2-пентил)-2-тиобарбитурат** (пентотал, тиопентал-натрий, трапанал-натрий) бел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{NaO}_2\text{S}$; М 264,320; $T_{\text{пл}}$ 156°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., этанол: р.; ΔD_{50} : 117 (крысы, п/о), 43,6 (крысы, в/в), 208 (мышы, п/о), 57 (мышы, в/в), 36 (собаки, в/в); Лит.: [1049] 946-947, [223] 2021, [878] 228-229

5899. **натрия этоксид** (натрия этилат) крист. $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$; М 68,050; $T_{\text{пл}}$ 320°; Разл. на: натрия гидроксид, графит, водород, этен; Раств.: этанол: 27,9 (20°); ΔH_{298}^0 : -410 (т); Лит.: [1441] 95, [1447] 361, [325] 174, [1189] 396, 416

5900. **натрия этоксид - этанол (1/2)** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa} \cdot 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; М 160,187; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [1189] 396

5901.нафталин (naphthalene) бц. моноклинные крист. $C_{10}H_8$; М 128,171; CAS 91-20-3; $T_{пл}$ 80,28°; $T_{кип}$ 217,96°; Раств.: 1-бутанол: 7,28 (11,7°), аммиак жидкий: 3,3 (0°), ацетон: 32 (6,3°), 64,9 (24,2°), бензол: 40,21 (15,6°), 59,2 (21°), вода: 0,003 (20°), 0,00344 (25°), гексан: 16,4 (20°), декалин: 25,5 (20°), диоксид серы: р., эф.: 56,8 (25°), изопропанол: 8,222 (24,2°), кислота: 31,8 (13°), метанол: 8,1 (19,5°), 10 (25°), 41,5 (55°), муравьиная кислота 95%: 0,3 (18,5°), нитробензол: 42,46 (24°), пропанол: 10 (20°), 8,5 (20°), 100 (60°), сероуглерод: 57 (20°), тетралин: 66,7 (23°), тетрахлорметан: 13,9 (6°), 32,74 (28,2°), толуол: 40,3 (15,5°), 48 (20°), укс.: 6,8 (6,75°), 13,1 (21,5°), хлорбензол: 47,04 (22,1°), хлф.: 46,6 (20°), этанол: 5,3 (20°); Пл.: 1,168 (22°, г/см³, т.), 0,9625 (100°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,0648 (20°), 0,177 (30°), 1 (50,1°), 5 (74,2°), 6,96 (80°), 10 (85,8°), 20 (101,7°), 40 (119,4°), 60 (130,2°), 100 (144°), 200 (167,7°), 400 (191,5°); LD_{50} : 1250 (крысы), 1200 (морские свинки), 580 (мышь); $T_{крит}$: 475,2; $P_{крит}$: 4,051; Лит.: [445] 219-226, 688-689, [628] 389-391, [632] 68-69, [1045] 810-811, [1443] 190-191, [1447] 366, [291] 647-658, [331] 632-634, [491] 198-200, [518] 11-72, [524] 129, 423, 708, [601] 209-220, [878] 30

5902.нафталин-1,5-дисульфокислота листовидные крист. $C_{10}H_6(SO_3H)_2$; М 288,290; $T_{пл}$ 240-245°; Лит.: [1045] 820-821, [1046] 91

5903.1-нафталинкарбальдегид (1-нафтойный альдегид, альфа-нафтойный альдегид) ж. $C_{10}H_7CHO$; М 156,170; $T_{пл}$ 2,5°; $T_{кип}$ 292°; Лит.: [971] 244-245; Синт.: [1003] 346-348

5904.нафталин-1-карбоновая кислота (альфа-нафтойная кислота) бц. игольчатые крист. $C_{10}H_7COOH$; М 172,180; $T_{пл}$ 162°; pK_a (1) = 3,7 (25°, вода); Лит.: [518] 478-480; Синт.: [408] 252

5905.нафталин-2-карбоновая кислота (бета-нафтойная кислота) бц. крист. $C_{10}H_7COOH$; М 172,180; $T_{пл}$ 185,5°; Раств.: вода: 0,00004 (40°); pK_a (1) = 4,16 (25°, вода); LD_{50} : 4500 (б. крысы, в/ж); Лит.: [439] 33-34, [291] 686, [331] 723, [518] 481-483

5906.нафталин-2-сульфокислота бц. пластинчатые крист. $C_{10}H_7SO_3H$; М 208,230; $T_{пл}$ 102°; Раств.: бензол: 0,2 (80°), вода: 76,96 (30°), эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 0,57 (25°, вода); LD_{50} : 4400 (б. крысы, в/ж), 1500 (б. мышь, в/ж); Лит.: [1045] 820-821

5907.2-нафтаальдегид (2-нафталинкарбальдегид, 2-нафтойный альдегид) листовидные крист. (р.п. вода) $C_{10}H_7CHO$; М 156,170; $T_{пл}$ 60-61°; Лит.: [971] 244-245; Синт.: [1008] 118-119

5908. **нафтацен** (рубен, тетрацен) оранжев. пластинчатые крист. $C_{18}H_{12}$; М 228,290; CAS 92-24-0; $T_{пл}$ 337°; Раств.: вода: 0,000000057 (25°); Лит.: [628] 393, [331] 1095, [601] 371-377

5909. **(1-нафтил)-N-метилкарбамат** (арилат, ветокс, динапон, карбамат, карбариа, карботокс, нафтилкарбамат, севин, севинокс) бел. крист. $CH_3NHCOOC_{10}H_7$; М 201,221; $T_{пл}$ 142°; Раств.: вода: 0,00693 (10°), 0,0104 (20°); LD_{50} : 153 (кошки, п/о), 720 (крысы, п/о), 4000 (крысы, накожно), 275 (мышы, п/о); Лит.: [62] 429, [439] 66-68, [775] 228, [331] 835-836, [625] 408-410, [677] 261

5910. **N-(1-нафтил)тиомочевина** (ANTU, крысид) $C_{10}H_7NHCSNH_2$; М 202,275; $T_{пл}$ 198°; Раств.: ацетон: 2,43, вода: 0,06; LD_{50} : 6 (крысы, п/о), 2,47 (крысы, в/б), 10 (мышы, в/б), 0,38 (собаки, п/о), 16 (собаки, в/б); Лит.: [1447] 368, [227] 285

5911. **N-(1-нафтоилметил)пиридиния иодид** $C_{10}H_7COCH_2NC_5H_5I$; М 375,204; $T_{пл}$ 219-220°; Лит.: [408] 252; Синт.: [408] 252

5912. **1-нафтол** (альфа-нафтол) желт. моноклинные крист. $C_{10}H_7OH$; М 144,170; $T_{пл}$ 96,1°; $T_{кип}$ 280°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,0866 (24°), 0,136 (30°), 0,31 (50°), эф.: х.р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 1,224 (4°, г/см³, т.), 1,09539 (39°, г/см³, т.), 1,099 (99°, г/см³, ж.); n 1,6224 (99°); pK_a (1) = 9,85 (20°, вода); Дип.: 1 (20°); $\Delta n_{пл}$: 23,49; $\Delta n_{сгop}$: 4959,7; LD_{50} : 275 (б. мышы); Лит.: [331] 635-636, [352] 126, [900] 164; Синт.: [461] 243-244

5913. **2-нафтол** (бета-нафтол) бц. моноклинные крист. $C_{10}H_7OH$; М 144,170; $T_{пл}$ 123°; $T_{кип}$ 286°; Раств.: вода: 0,0355 (6,9°), 0,06416 (20°), 0,1304 (38,7°), 0,6733 (80°), диоксид серы: м.р., эф.: 76,9 (25°), лигроин: м.р., муравьиная кислота 95%: 3,11 (18,6°), тетрахлорметан: м.р., хлф.: р., этанол: 12,5 (25°); Пл.: 1,28 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 9,63 (20°, вода); Дип.: 1,3 (20°); $\Delta n_{пл}$: 18,88; $\Delta n_{сгop}$: 4674,4; LD_{50} : 98 (б. мышы); Лит.: [62] 393, [291] 659-661, [331] 636, [900] 164; Синт.: [461] 244-245

5914. **1,2-нафтохинон** оранжев. листовидные крист. $C_{10}H_6O_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 146°; Лит.: [971] 252-253; Синт.: [888] 683-684

5915. **1,4-нафтохинон** желт. игольчатые крист. $C_{10}H_6O_2$; М 158,200; $T_{пл}$ 128,5°; LD_{50} : 190 (б. крысы, в/ж), 400 (морские свинки, в/ж); Лит.: [971] 252-253; Синт.: [999] 286-288, [485] 235, [644] 136, [943] 54

5916. **неогесперидиндигидрохалкон** крист. (р.п. ацетон) $C_{28}H_{36}O_{15}$; М 612,580; $T_{\text{пл}}$ 156-158°; Раств.: вода: 0,05 (20°), 65,3 (80°); Лит.: [318] 1020, [244] 337-342, [635] 58

5917. **неодим** (neodymium) светло-желт. гексагональные мет. Nd; М 144,240; $T_{\text{пл}}$ 1024°; $T_{\text{кип}}$ 3080°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 7,01 (20°, г/см³,); Давл. паров: 0,01 (1345°), 0,1 (1535°), 1 (1776°), 10 (2090°), 100 (2530°); ΔH^0_{298} : 0 (г); ΔG^0_{298} : 0 (г); S^0_{298} : 70,92 (г); C_p^0 : 27,4 (г); Лит.: [490] 51, [535] 170-171, [900] 86

5918. **неодима бромат** красн. $Nd(BrO_3)_3$; М 527,947; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [655] 143

5919. **неодима бромат нонагидрат** красн. гексагональные крист. $Nd(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$; М 690,084; $T_{\text{пл}}$ 66°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: вода: 115,5 (25°); ΔH^0_{298} : -3583 (г); Лит.: [289] 1328, [535] 170-171

5920. **неодима бромид** зелен. ромбические крист. $NdBr_3$; М 383,950; $T_{\text{пл}}$ 682°; $T_{\text{кип}}$ 1614°; Раств.: вода: м.р., морфолин: 0,099 (30°), этаноламин: 3,2 (30°), этилендиамин: 0,936 (30°); Лит.: [480] 559, [535] 170-171, [976] 229-234

5921. **неодима(II) бромид** зелен. $NdBr_2$; М 304,048; $T_{\text{пл}}$ 725°; Лит.: [480] 559

5922. **неодима вольфрамат** $Nd_2(WO_4)_3$; М 1031,993; $T_{\text{пл}}$ 1130°; Раств.: вода: 0,0019 (22°), 0,00168 (65°), 0,00152 (98°); Лит.: [1474] 27, [289] 1336

5923. **неодима гексаборид** син. NdB_6 ; М 209,106; $T_{\text{пл}}$ 2600°; Лит.: [655] 143

5924. **неодима гидроксид** розов. $Nd(OH)_3$; М 195,262; $T_{\text{разл}}$ >350°; Разл. на: неодима оксид, вода; Лит.: [655] 144

5925. **неодима гипофосфит** $Nd(H_2PO_2)_3$; М 339,205; $T_{\text{разл}}$ 240-245°; Лит.: [1023] 224

5926. **неодима дикарбид** желт. тетрагональные крист. NdC_2 ; М 168,260; $T_{\text{пл}}$ 2207°; Пл.: 5,15 (20°, г/см³, г.); ΔH^0_{298} : -52 (г); S^0_{298} : 108,8 (г); ΔH^0_{298} : 545 (г); S^0_{298} : 264 (г); C_p^0 : 44 (г); Лит.: [1045] 148-149, [1395] 296

5927. **неодима диоксид-сульфид** голубовато-бел. Nd_2O_2S ; М 352,544; $T_{\text{пл}}$ 1990°; Лит.: [655] 144

5928. **неодима дисилицид** $NdSi_2$; М 200,411; $T_{\text{пл}}$ 1525°; Лит.: [974] 174

5929. **неодима дититанат** сиренев. $Nd_2Ti_2O_7$; М 496,210; $T_{\text{пл}}$ 1650°; Лит.: [1271] 435

5930. **неодима иодид** черн. ромбические крист. NdI_3 ; М 524,950; $T_{\text{пл}}$ 787°; $T_{\text{кип}}$ 1350°; Раств.: вода: р.; Лит.: [480] 559, [535] 170-171

5931.**неодима(II) иодид** фиолетов. NdI_2 ; M 398,049; $T_{\text{пл}}$ 562°; Лит.: [1478] 126, [480] 559, [735] 90

5932.**неодима молибдат** тетрагональные крист. $Nd_2(MoO_4)_3$; M 768,293; $T_{\text{пл}}$ 1176°; Раств.: вода: 0,00186 (28°), 0,00308 (75°); Лит.: [289] 1331, [535] 170-171, [589] 116

5933.**неодима нитрат гексагидрат** триклинные крист. $Nd(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; M 438,350; $T_{\text{пл}}$ 23°; $T_{\text{разл}}$ 23°; Раств.: ацетон: р., вода: 406 (25°), этанол: р.; Лит.: [1021] 132-148, [1045] 148-149, [289] 1331

5934.**неодима нитрид** NdN ; M 158,247; $T_{\text{пл}}$ 2560°; Лит.: [974] 173

5935.**неодима нитрит** $Nd(NO_2)_3$; M 282,260; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [302] 163

5936.**неодима оксалат декагидрат** розов. $Nd_2(C_2O_4)_3 \cdot 10H_2O$; M 732,690; $T_{\text{разл}}$ >600°; Разл. на: неодима оксид; Лит.: [655] 143

5937.**неодима оксид** светло-голуб. кубические крист. Nd_2O_3 ; M 336,478; $T_{\text{пл}}$ 2320°; Раств.: вода: 0,00019 (29°); Пл.: 7,24 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1808 (т); S_{298}^0 : 158,6 (т); C_p^0 : 111,3 (т); Лит.: [289] 1332, [535] 170-171

5938.**неодима перхлорат гексагидрат** розово-фиолетов. $Nd(ClO_4)_3 \cdot 6H_2O$; M 550,683; $T_{\text{разл}}$ >170°; Лит.: [655] 143

5939.**неодима сульфат** фиолетов. $Nd_2(SO_4)_3$; M 576,668; $T_{\text{разл}}$ >800°; Разл. на: неодима оксид; Лит.: [655] 144

5940.**неодима сульфат октагидрат** красн. моноклинные крист. $Nd_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; M 720,790; $T_{\text{разл}}$ 350°; Раств.: вода: 5,4 (20°), 4,3 (40°); Пл.: 2,85 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -6382,3 (т); Лит.: [289] 1333, [535] 170-171, [655] 144

5941.**неодима сульфид** оливково-зелен. ромбические крист. Nd_2S_3 ; M 384,675; $T_{\text{пл}}$ 2010°; $T_{\text{разл}}$ 2010°; ΔH_{298}^0 : -1125 (т); S_{298}^0 : 185,3 (т); C_p^0 : 122,6 (т); Лит.: [535] 170-171, [735] 86

5942.**неодима тетраборид** NdB_4 ; M 187,483; $T_{\text{разл}}$ 1850°; Лит.: [974] 170

5943.**неодима фторид** фиолетов. гексагональные крист. NdF_3 ; M 201,240; $T_{\text{пл}}$ 1374°; $T_{\text{кип}}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1713 (т); S_{298}^0 : 121 (т); C_p^0 : 95 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 54,7; ΔH_{298}^0 : -1319 (т); S_{298}^0 : 346 (т); C_p^0 : 75 (т); Лит.: [480] 559, [535] 170-171

5944.**неодима хлорид** розовато-лилов. гексагональные крист. $NdCl_3$; M 250,599; $T_{\text{пл}}$ 758°; $T_{\text{кип}}$ 1620°; Раств.: вода: 96,7 (13°), 140 (100°), эф.: н.р., пиридин: 1,8 (15°), хлф.: н.р., этанол

абс.: 44,5 (20°); ΔH_{298}^0 : -1041 (т); S_{298}^0 : 153 (т); C_p^0 : 99,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 50,2; $\Delta H_{кип}$: 209; ΔH_{298}^0 : -721 (г); S_{298}^0 : 380 (г); C_p^0 : 82 (г); ΔD_{50} : 2300 (б. мыши, п/о); Лит.: [289] 1330, [480] 559, [535] 170-171
5945. **неодима(II) хлорид** зелен. $NdCl_2$; М 215,150; $T_{пл}$ 841°; ΔH_{298}^0 : -683,8 (т); Лит.: [480] 559, [735] 90

5946. **неодима хлорид гексагидрат** красн. моноклинные крист. $NdCl_3 \cdot 6H_2O$; М 358,691; $T_{пл}$ 127°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; ΔH_{298}^0 : -2874 (т); S_{298}^0 : 416 (т); C_p^0 : 361 (т); Лит.: [535] 170-171

5947. **неон** (neon) бц. г. Ne; М 20,179; $T_{пл}$ -249°; $T_{кип}$ -246°; Раств.: ацетон: 0,00387 (15°), 0,00432 (25°), бензол: 0,00229 (15°), 0,00259 (25°), вода: 0,00111 (0°), 0,00104 (25°), 0,000882 (74°), метанол: 0,00372 (15°), 0,004 (25°), этанол: 0,00343 (15°), 0,00375 (25°); Пл.: 1,205 (-246°, г/см³, ж.), 0,00090035 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-257,3°), 10 (-254,7°), 100 (-251°); ДП: 1,000127 (0°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 146,22 (г); C_p^0 : 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,33; $\Delta H_{кип}$: 1,79; $T_{криг}$: -228,7; $P_{криг}$: 2,73; $P_{л.криг}$: 0,484; Лит.: [289] 1336, [490] 51, [734] 46, [900] 24, 86

5948. **неотам** бел. крист. $C_{20}H_{30}N_2O_5$; М 378,460; $T_{пл}$ 80,9-83,4°; Раств.: вода: 1,3 (25°); Лит.: [244] 95-100, [275] 1112

5949. **неофинаконитин** $C_{30}H_{42}N_2O_6$; М 526,660; $T_{пл}$ 211°; Лит.: [936] 33

5950. **нептуний альфа-форма** (neptunium alpha form) серебрист. ромбические мет. Np; М 237,050; $T_{пл}$ 637°; $T_{кип}$ 4100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 20,45 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 50,6 (т); C_p^0 : 29,5 (т); $\Delta H_{кип}$: 5,2; $\Delta H_{возг}$: 422; ΔH_{298}^0 : 464 (г); S_{298}^0 : 197,6 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [490] 51, [535] 170-171, [716] 13, [900] 86

5951. **нептуний бета-форма** серебрист. тетрагональные мет. Np; М 237,050; $T_{пл}$ 637°; Пл.: 19,36 (313°, г/см³, т.); Лит.: [900] 86

5952. **нептуния(III) бромид** зелен. $NpBr_3$; М 476,712; $T_{пл}$ 750°; Лит.: [655] 146

5953. **нептуния(IV) бромид** темно-красн. $NpBr_4$; М 556,616; $T_{пл}$ 464°; Лит.: [655] 146, [735] 107

5954. **нептуния(III) гидроксид** красн. $Np(OH)_3$; М 288,022; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [655] 147

5955. **нептуния(IV) гидроксид** серо-зелен. $Np(OH)_4$; М 305,029; $T_{разл}$ 270°; Лит.: [655] 147, [655] 147

5956. **нептуния(V) гидроксид-диоксид** зеленовато-фиолетов. $NpO_2(OH)$; М 286,006; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [655] 147

5957. **нептуния(VII) гидроксид-триоксид** зеленовато-черн. $\text{NpO}_3(\text{OH})$; M 302,006; $T_{\text{раза}}$ 200°; Лит.: [655] 147
5958. **нептуния(VI) дигидроксид-диоксид** бур. $\text{NpO}_2(\text{OH})_2$; M 303,013; $T_{\text{раза}} >240^\circ$; Лит.: [655] 147
5959. **нептуния(VI) дигидроксид-диоксид моногидрат** бур. $\text{NpO}_2(\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 321,029; $T_{\text{раза}}$ 90°; Лит.: [655] 147
5960. **нептуния(III) нодид** коричневл. крист. NpI_3 ; M 617,760; $T_{\text{пл}}$ 767°; Раств.: вода: р.; Пл.: 6,82 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 170-171, [655] 147
5961. **нептуния нитрид** NpN ; M 251,007; $T_{\text{пл}}$ 2830°; Лит.: [974] 173
5962. **нептуния(IV) оксалат гексагидрат** зелен. $\text{Np}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 521,130; $T_{\text{раза}} >400^\circ$; Лит.: [655] 146
5963. **нептуния(IV) оксид** коричневл. кубические крист. NpO_2 ; M 269,050; $T_{\text{пл}}$ 2560°; Пл.: 11,1 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1074 (т); S_{298}^0 : 80,3 (т); C_p^0 : 66,2 (т); Лит.: [1447] 374, [900] 87
5964. **нептуния(V) оксид** темно-коричнев. Np_2O_5 ; M 553,997; $T_{\text{раза}}$ 770°; Разл. на: нептуния(IV) оксид; Лит.: [655] 147, [735] 104
5965. **нептуния(VI) оксид дигидрат** коричневл. $\text{NpO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 321,030; $T_{\text{раза}}$ 90°; Разл. на: вода; Лит.: [1046] 746, [655] 147, [735] 99
5966. **нептуния(VI) оксид-тетрафторид** бур. NpOF_4 ; M 328,993; $T_{\text{раза}}$ 100°; Лит.: [655] 147
5967. **нептуния(III) фторид** темно-красн. NpF_3 ; M 293,995; $T_{\text{пл}}$ 1425°; $T_{\text{кип}}$ 2223°; Лит.: [655] 146, [735] 109
5968. **нептуния(IV) фторид** светло-зелен. моноклинные крист. NpF_4 ; M 313,040; $T_{\text{пл}}$ 830°; $T_{\text{кип}}$ 1480°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,8 (20°, г/см³, т.); ΔG_{298}^0 : -1687 (т); S_{298}^0 : 151 (т); Лит.: [655] 146, [900] 87
5969. **нептуния(V) фторид** розово-голуб. NpF_5 ; M 331,992; $T_{\text{раза}} >500^\circ$; Лит.: [655] 146
5970. **нептуния(VI) фторид** оранжево-коричн. ромбические крист. F_6Np ; M 351,040; $T_{\text{пл}}$ 53°; $T_{\text{кип}}$ 55,2°; Пл.: 5 (20°, г/см³, т.); ΔG_{298}^0 : 17,5 (т); S_{298}^0 : 229,1 (т); C_p^0 : 167,4 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 29,5; S_{298}^0 : 377 (т); C_p^0 : 129 (т); Лит.: [900] 87
5971. **нептуния(III) хлорид** бц. гексагональные крист. NpCl_3 ; M 343,359; $T_{\text{пл}}$ 800°; Раств.: вода: р.; Пл.: 5,38 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -900 (т); S_{298}^0 : 155 (т); Лит.: [535] 170-171, [735] 109
5972. **нептуния(IV) хлорид** желт. тетрагональные крист. NpCl_4 ; M 378,860; $T_{\text{пл}}$ 538°; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,95 (20°, г/см³,

г.); ΔH_{298}^0 : -995,8 (г); ΔG_{298}^0 : -899,1 (г); S_{298}^0 : 198,7 (г); ΔH_{298}^0 : -788 (г); Лит.: [735] 107, [900] 87

5973. **нераль** (Z-3,7-диметил-2,6-октадиеналь, Z-цитраль, бета-цитраль) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCHO}$; М 152,240; Пл.: 0,8888 (20°, к в.4, ж.); n 1,4869 (20°); Давл. паров: 12 (103°); Лит.: [1045] 1110-1111, [1445] 391

5974. **нереистоксин** (nereistoxin) $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NS}_2$; М 149,280; $T_{\text{кип}}$ 212-213°; ΔD_{50} : 118 (мышь, п/о), 30 (мышь, в/в), 1000 (мышь, п/к); Лит.: [33] 37, [798] 59-60

5975. **нереистоксина оксалат** $\text{C}_7\text{H}_{13}\text{NO}_4\text{S}_2$; М 239,312; $T_{\text{пл}}$ 168-169°; $T_{\text{разл}}$ 169°; Лит.: [33] 37

5976. **нериолин** (олеандрин) бц. игольчатые крист. $\text{C}_{32}\text{H}_{48}\text{O}_9$; М 576,718; $T_{\text{пл}}$ 240°; Раств.: бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., метанол: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 0,248 (кошки, в/в); Лит.: [80] 312, [281] 162, [379] 417, [878] 445-446

5977. **никелоцен** (бис(циклопентадиенил)никель) зелен. крист. $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Ni}$; М 188,880; $T_{\text{пл}}$ 173°; ΔH_{298}^0 : -247,5 (г); Лит.: [1447] 377, [106] 1698, 1704, [480] 492-493, [1240] 615-644

5978. **никель** (nickel) серебристо-бел. гексагональные мет. Ni; М 58,700; $T_{\text{пл}}$ 1455°; $T_{\text{кип}}$ 2900°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00059 (18°); Пл.: 8,91 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (1408°), 10 (1600°), 100 (1850°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 29,9 (г); C_p^0 : 26,1 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 369,9; ΔH_{298}^0 : 429 (г); S_{298}^0 : 182,1 (г); C_p^0 : 23,3 (г); ΔD_{50} : 780 (крысы, в/ж, мелкодисперсный); Лит.: [741] 10, [1443] 240-242, [289] 1337, [490] 51, [900] 87

5979. **никеля амид** красн. $\text{Ni}(\text{NH}_2)_2$; М 90,739; $T_{\text{разл}}$ 80°; Разл. на: никеля нитрид; Лит.: [655] 145

5980. **никеля антимонид** (брейтгауптит) медно-красн. гексагональные крист. NiSb; М 180,450; $T_{\text{пл}}$ 1160°; $T_{\text{разл}}$ 1400°; ΔH_{298}^0 : -66 (г); Лит.: [535] 172-173

5981. **никеля арсенат** желт. $\text{Ni}_3(\text{AsO}_4)_2$; М 453,919; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Лит.: [655] 144

5982. **никеля арсенат октагидрат** зелен. $\text{Ni}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 598,041; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 144

5983. **никеля арсенид** (никелин) гексагональные крист. NiAs; М 133,615; $T_{\text{пл}}$ 964°; ΔH_{298}^0 : -72 (г); S_{298}^0 : 51,9 (г); Лит.: [34] 73, [535] 172-173

5984. **никеля ацетат** желт. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ni}$; М 176,781; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [655] 144

5985. **никеля ацетат тетрагидрат** $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ni} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$;
М 248,840; $T_{\text{раза}} 90^\circ$; Лит.: [1447] 378, [940] 604

5986. **никеля борид** NiB ; М 69,504; $T_{\text{пла}} 1590^\circ$; Лит.: [974] 172

5987. **никеля бромид** желтовато-коричн. тригональные крист. NiBr_2 ; М 218,510; $T_{\text{возг}} 919^\circ$; Раств.: ацетон: 1,66 (0°), 0,81 (20°), 0,27 (50°), вода: 113 (0°), 122 (10°), 131 (20°), 134 (25°), 138 (30°), 144 (40°), 150 (50°), 152 (60°), 154 (80°), 155 (100°), эф.: р., метанол: 33 (10°), 35,1 (20°), 53,7 (60°), этанол: р.; Пл.: 4,6 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (587°), 1 (653°), 10 (730°), 100 (822°); ΔH_{298}^0 : -214 (т); ΔG_{298}^0 : -201 (т); S_{298}^0 : 129 (т); $\Delta\text{H}_{\text{возг}}^0$: 224,6; ΔH_{298}^0 : 20 (г); S_{298}^0 : 317 (г); C_p^0 : 59,4 (г); Лит.: [289] 1337-1338, [900] 87

5988. **никеля бромид гексагидрат** зелен. $\text{NiBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$;
М 326,593; $T_{\text{пла}} 28,5^\circ$; $T_{\text{раза}} 150-200^\circ$; Лит.: [655] 144

5989. **никеля гексафторсиликат гексагидрат** зелен. гексагональные крист. $\text{Ni}[\text{SiF}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 308,860; $T_{\text{раза}} >185^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [1405] 118, [535] 172-173, [655] 169

5990. **никеля гидрокарбонат** светло-зелен. $\text{Ni}(\text{HCO}_3)_2$;
М 180,727; $T_{\text{раза}} 120^\circ$; Лит.: [655] 145

5991. **никеля гидроксид** светло-зелен. тригональные крист. $\text{Ni}(\text{OH})_2$; М 92,710; $T_{\text{раза}} 230^\circ$; Раств.: вода: 0,00127 (20°); Пл.: 4,1 (20° , г/см³, т.); $\text{pK}_b(2) = 4,6$ (30° , вода); ΔH_{298}^0 : -543,5 (т); ΔG_{298}^0 : -458,3 (т); S_{298}^0 : 79,9 (т); Лит.: [289] 1347, [735] 357, [900] 87

5992. **никеля(III) гидроксид** черн. $\text{Ni}(\text{OH})_3$; М 109,720;
 $T_{\text{раза}} 350^\circ$; Лит.: [1447] 378

5993. **никеля(III) гидроксид-оксид** черн. $\text{NiO}(\text{OH})$;
М 91,700; $T_{\text{раза}} 140^\circ$; Разл. на: никеля оксид, кислород, вода;
Лит.: [735] 368, [940] 609

5994. **никеля гипофосфит гексагидрат** зелен. кубические крист. $\text{Ni}(\text{H}_2\text{PO}_2)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 296,760; $T_{\text{раза}} 100^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [1247] 2160

5995. **никеля диарсенид** светло-красн. NiAs_2 ; М 208,537;
 $T_{\text{раза}} 830^\circ$; Разл. на: никеля арсенид; Лит.: [655] 144

5996. **никеля дибутилдитиокарбамат** зелен. пор. $((\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NC}(\text{S})\text{S})_2\text{Ni}$; М 467,445; $T_{\text{пла}} 90^\circ$; ΔD_{50} : 4100 (б. мыши, в/ж); Лит.: [440] 551

5997. **никеля диселенид** темно-сер. NiSe_2 ; М 216,613;
 $T_{\text{раза}} 850^\circ$; Лит.: [655] 146

5998. **никеля дисилицид** NiSi_2 ; М 114,864; $T_{\text{пла}} 1280^\circ$; Лит.: [655] 146

5999. **никеля дисульфид** темно-сер. NiS_2 ; M 122,823; $T_{\text{пл}}$ 1007°; Лит.: [655] 146
6000. **никеля дителлурид** темно-сер. NiTe_2 ; M 313,893; $T_{\text{разл}}$ 950°; Лит.: [655] 146
6001. **никеля дитионат** желт. NiS_2O_6 ; M 218,820; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [655] 146
6002. **никеля О,О-диэтилдитнофосфат** $((\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{S})_2\text{Ni}$; M 429,140; $T_{\text{пл}}$ 104-105°; Лит.: [1447] 378; Синт.: [700] 33-34
6003. **никеля иминосульфинилиминосульфид** темно-фиолетов. крист. $(\text{HN}=\text{S}=\text{NS})_2\text{Ni}$; M 244,996; $T_{\text{пл}}$ 155°; $T_{\text{разл}}$ 155°; Лит.: [735] 366
6004. **никеля иодат** желт. игольчатые крист. $\text{Ni}(\text{IO}_3)_2$; M 408,499; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 1,1 (30°), 1 (90°); Пл.: 5,07 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1345, [535] 172-173, [655] 145
6005. **никеля иодат тетрагидрат** зелен. $\text{Ni}(\text{IO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 480,560; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 145
6006. **никеля иодид** черн. гексагональные крист. NiI_2 ; M 312,502; $T_{\text{пл}}$ 797°; Раств.: вода: 124,2 (0°), 188,2 (100°), этанол: р.; ΔH^0_{298} : -82,4 (т); Лит.: [289] 1345, [535] 172-173
6007. **никеля иодид гексагидрат** голубовато-зелен. $\text{NiI}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 420,594; $T_{\text{пл}}$ 43°; $T_{\text{разл}}$ 140°; Лит.: [655] 145
6008. **никеля карбонат** светло-зелен. гексагональные крист. NiCO_3 ; M 118,702; $T_{\text{разл}}$ >300°; Разл. на: никеля оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 0,0093 (25°); ΔH^0_{298} : -694 (т); S^0_{298} : 86,2 (т); C_p^0 : 86,2 (т); Лит.: [289] 1340, [535] 172-173, [655] 144
6009. **никеля карбонат гексагидрат** голубовато-зелен. $\text{NiCO}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 226,794; $T_{\text{разл}}$ 140°; Лит.: [655] 144
6010. **никеля метаалюминат** голуб. $\text{Ni}(\text{AlO}_2)_2$; M 176,654; $T_{\text{пл}}$ 2110°; Лит.: [655] 144
6011. **никеля нитрат** бледно-зелен. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$; M 182,703; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: никеля нитрит, кислород; Раств.: вода: 79,2 (0°), 94,17 (20°), гидразин: 3 (20°), этиленгликоль: 8,1 (20°); Лит.: [289] 1346-1347, [428] 185, [735] 362
6012. **никеля нитрат гексагидрат** зелен. триклинные крист. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 290,810; $T_{\text{пл}}$ 56,7°; $T_{\text{кип}}$ 136,7°; Раств.: вода: 94,2 (20°), 118,4 (40°), 157,7 (60°), 225 (100°), этанол: р.; ΔH^0_{298} : -2215 (т); S^0_{298} : 511 (т); C_p^0 : 462 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 41,4; Лит.: [1045] 152-153, [535] 172-173
6013. **никеля нитрид** черн. Ni_3N_2 ; M 204,094; $T_{\text{разл}}$ 585°; Лит.: [655] 145

6014. **никеля оксид** (бунзенит) серо-зелен. кубические крист. NiO ; M 74,700; $T_{\text{пл}}$ 1955°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,45 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -239,7 (т); ΔG_{298}^0 : -211,6 (т); S_{298}^0 : 37,99 (т); C_p^0 : 44,31 (т); ΔH_{298}^0 : 314 (г); S_{298}^0 : 241 (г); C_p^0 : 33,9 (г); Лит.: [857] 56, [900] 87, [940] 595

6015. **никеля(III) оксид** серо-черн. крист. Ni_2O_3 ; M 165,390; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [1447] 378

6016. **никеля ортосиликат** светло-зелен. Ni_2SiO_4 ; M 209,470; $T_{\text{разл}}$ 1545°; Лит.: [655] 146

6017. **никеля перхлорат** светло-желт. $\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2$; M 257,595; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 145

6018. **никеля перхлорат гексагидрат** зелен. гексагональные крист. $\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 365,686; $T_{\text{пл}}$ 186°; Раств.: ацетон: р., вода: 156,8 (0°), 192,9 (45°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [535] 172-173

6019. **никеля пирофосфат** желт. $\text{Ni}_2\text{P}_2\text{O}_7$; M 291,330; $T_{\text{пл}}$ 1400°; Лит.: [655] 145

6020. **никеля селенат гексагидрат** зелен. тетрагональные крист. $\text{NiSeO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 309,743; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 172-173, [655] 146

6021. **никеля селенид** сер. кубические крист. NiSe ; M 137,650; $T_{\text{пл}}$ 980°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 172-173, [655] 146

6022. **никеля силицид** NiSi ; M 86,779; $T_{\text{пл}}$ 992°; Лит.: [655] 146

6023. **никеля сульфат** светло-желт. ромбические крист. NiSO_4 ; M 154,760; $T_{\text{разл}}$ 840°; Разл. на: никеля оксид, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: ацетон: н.р., вода: 28,1 (0°), 33 (10°), 38,4 (20°), 41,2 (25°), 44,1 (30°), 48,2 (40°), 52,8 (50°), 56,9 (60°), 66,7 (80°), 69,3 (104°), 123,2 (150°), эф.: н.р., метанол: 0,061 (15°), 0,11 (35°), 0,222 (55°), этанол: 0,017 (15°), 0,02 (35°), 0,025 (55°), этиленгликоль: 10,7 (20°); Пл.: 3,652 (25°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -873,5 (т); ΔG_{298}^0 : -763,8 (т); S_{298}^0 : 103,85 (т); C_p^0 : 97,7 (т); ΔD_{50} : 32 (крысы, в/б); Лит.: [289] 1347-1351, [900] 87

6024. **никеля сульфат гептагидрат** (никелевый купорос) зелен. ромбические крист. $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; M 280,860; $T_{\text{разл}}$ 31,5°; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол абс.: 1,4 (4°); Пл.: 1,948 (25°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -2977,4 (т); ΔG_{298}^0 : -2463,3 (т); S_{298}^0 : 378,9 (т); C_p^0 : 364,8 (т); Лит.: [1517] 166, [289] 1347-1351, [900] 87

6025. **никеля сульфид гамма-форма** черн. тригональные крист. NiS ; M 90,760; $T_{\text{пл}}$ 797°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,5 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -79 (т); ΔG_{298}^0 : -76,9 (т); S_{298}^0 : 52,97 (т); C_p^0 : 47,11 (т); Лит.: [1443] 247, [900] 87

6026. **никеля тетракарбонил** бц. ж. $\text{Ni}(\text{CO})_4$; М 170,740; $T_{\text{пл}} -19,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 42,3^\circ$; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,018 (10°), эф.: р., ксилол: р., пентакарбонил железа: р., толуол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,362 (0°, г/см³, ж.); Давл. паров: 133 (2°), 238 (15,3°), 444 (29,5°), 647 (40°); Пов.нат.: 17,4 (0°), 15,1 (20°), 11,6 (50°); ΔH_{298}^0 : -629,7 (ж); S_{298}^0 : 313,4 (ж); C_p^0 : 204,6 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 13,83; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 29,79; Лит.: [440] 551-554, [1443] 247, [381] 177-243, [479] 107, [735] 349, [900] 87

6027. **никеля феррит** коричнево-черн. $\text{Ni}(\text{FeO}_2)_2$; М 234,381; $T_{\text{пл}} 1660^\circ$; $T_{\text{разл}} 1660^\circ$; Лит.: [655] 109

6028. **никеля формиат дигидрат** (никель муравьинокислый двухводный) зелен. крист. $\text{Ni}(\text{HCOO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 184,780; $T_{\text{разл}} 130^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,154 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 152-153, [75] 3.40

6029. **никеля фосфат** желт. $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$; М 366,023; $T_{\text{пл}} 1345^\circ$; Лит.: [655] 146

6030. **никеля фосфат октагидрат** зелен. $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 510,145; $T_{\text{разл}} 260^\circ$; Лит.: [655] 146

6031. **никеля фторид** желт. крист. NiF_2 ; М 96,690; $T_{\text{возг}} 1474^\circ$; Раств.: вода: 2,6 (20°), трифторид брома: н.р. (25°), фтороводород: 0,035 (-25°), 0,04 (-9,7°), 0,037 (11,9°); ΔH_{298}^0 : -658 (т); S_{298}^0 : 73,6 (т); C_p^0 : 64,1 (т); ΔH_{298}^0 : -325 (г); S_{298}^0 : 269 (г); C_p^0 : 51,5 (г); Лит.: [1443] 243, [1447] 378, [289] 1344-1345, [535] 172-173

6032. **никеля(IV) фторид** желтовато-коричн. пор. NiF_4 ; М 134,687; $T_{\text{разл}} -55--1^\circ$; Лит.: [137] 2415-2419, [205] 10025-10034, [247] 100-105

6033. **никеля фторид тетрагидрат** светло-зелен. $\text{NiF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 168,751; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Лит.: [655] 145

6034. **никеля хлорид** (никель хлористый) желт. тригональные крист. Cl_2Ni ; М 129,620; $T_{\text{возг}} 980^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 53,4 (0°), 59,5 (10°), 65,6 (25°), 76 (50°), 86,2 (75°), 87,7 (100°), гидразин: 8 (20°), эф.: р., муравьиная кислота 95%: 5,9 (20,5°), селена(IV) оксид-дихлорид: 0,15 (25°), этанол абс.: 10,05 (20°), этиленгликоль: 19,3 (20°); Пл.: 3,55 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -304 (т); S_{298}^0 : 98,1 (т); C_p^0 : 71,7 (т); ΔH_{298}^0 : -66 (г); S_{298}^0 : 294 (г); C_p^0 : 56,9 (г); ΔD_{50} : 105 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [1045] 454-455, [289] 1341-1342, [535] 172-173, [1409] 408-412

6035. **никеля хлорид гексагидрат** зелен. моноклинные крист. $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 237,720; $T_{\text{разл}} 28,8^\circ$; Разл. на: никеля хлорид тетрагидрат, вода; Раств.: вода: 213 (16°), 600 (100°), эта-

нол: х.р., этанол абс.: 53,71 (20°); Лит.: [1045] 154-155, [1517] 275, [289] 1341-1342, [1409] 409

6036. **никеля хлорид дигидрат** $\text{NiCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 165,630; $T_{\text{раза}}$ 208°; Разл. на: никеля хлорид, вода; Лит.: [1409] 410

6037. **никеля хлорид тетрагидрат** $\text{NiCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 201,660; $T_{\text{раза}}$ 64,3°; Разл. на: никеля хлорид дигидрат, вода; Лит.: [1409] 409

6038. **никеля цианид** светло-фиолетов. $\text{Ni}(\text{CN})_2$; М 110,728; $T_{\text{раза}}$ 400°; Разл. на: никель, углерод аморфный, азот; Раств.: вода: 0,0059 (18°); Лит.: [289] 1340, [655] 144, [735] 359

6039. **никеля цианид дигидрат** светло-фиолетов. $\text{Ni}(\text{CN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 146,759; $T_{\text{раза}}$ 180°; Лит.: [655] 144

6040. **dl-никотин** (RS-3-(1-метил-2-пирролидинил)пиридин) $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$; М 162,232; $T_{\text{кип}}$ 246°; Лит.: [971] 286-287

6041. **l-никотин** (1-метил-2-(3-пиридил)пирролидин) бц. маслянистая ж. $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$; М 162,231; $T_{\text{пла}}$ -30°; $T_{\text{кип}}$ 247,3°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., петр.эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,014 (20°, г/см³, ж.); $\text{pK}_{\text{BH}} + (1) = 8,02$ (25°, вода); $\text{pK}_{\text{BH}} + (2) = 3,42$ (25°, вода); LD_{50} : 1 (крысы), 0,3 (мыши, в/м); Лит.: [971] 288-289, [1045] 836-837, [1046] 102, [1076] 27, [1445] 530, [1447] 727, [8] 53, [291] 672, [524] 781-786, [796] 121

6042. **никотина дипикрат** желт. игольчатые крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{N}_8\text{O}_4$; М 620,440; $T_{\text{пла}}$ 218°; Лит.: [1045] 834-835

6043. **никотиновой кислоты диэтиламин** (кордиамин) желт. маслянистая ж. $\text{NC}_5\text{H}_4\text{CON}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 178,420; $T_{\text{пла}}$ 24-26°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,06 (20°, г/см³, ж.); n 1,525 (20°); LD_{50} : 191 (крысы, в/в), 188 (мыши, п/о), 180 (мыши, в/в); Лит.: [1049] 882-883, [1447] 379, [223] 1440-1441; Синт.: [951] 180-181

6044. **нимесулид** (N-(4-nitro-2-phenoxyphenyl)methanesulfonamide, nimesulide) $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}$; М 308,050; CAS 51803-78-2; $T_{\text{пла}}$ 143-144,5°; Раств.: 1-бутанол: 0,26 (25°); LD_{50} : 200 (крысы, п/о), 392 (мыши, п/о); Лит.: [42] 90, [218] 75, [223] 1443-1444

6045. **ниморазол** (4-(2-(5-нитроимидазол-1-ил)этил)морфолин, esclama, пахогин, nimorazole) бел. крист. $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_3$; М 226,200; CAS 6506-37-2; $T_{\text{пла}}$ 110°; Раств.: ацетон: р., вода: 3 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [62] 814

6046. **нингидрин** (2,2-дигидрокси-1,3-индандион) призматические крист. (р.п. вода) $\text{C}_9\text{H}_6\text{O}_4$; М 178,140; $T_{\text{кип}}$ 242°; Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; pK_a (1) = 8,6 (25°, вода); Лит.: [900] 165

6047. **ниобий** (niobium) светло-сер. кубические мет. Nb; M 92,910; $T_{\text{пл}}$ 2470°; $T_{\text{кип}}$ 4760°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,57 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2980°), 1 (3300°), 10 (3780°), 100 (4240°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 36,6 (т); C_p^0 : 24,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 28; $\Delta H_{\text{кип}}$: 662; ΔH_{298}^0 : 723 (т); S_{298}^0 : 186,2 (т); C_p^0 : 30,2 (т); Лит.: [923], [490] 51, [900] 88

6048. **ниобий-алюминий (3/1)** светло-сер. Nb₃Al; M 305,701; $T_{\text{пл}}$ 2040°; $T_{\text{разл}}$ 2040°; Лит.: [655] 142

6049. **ниобий-галлий (3/1)** сер. Nb₃Ga; M 348,442; $T_{\text{пл}}$ 1900°; $T_{\text{разл}}$ 1900°; Лит.: [655] 142

6050. **ниобия борид** NbB; M 103,717; $T_{\text{пл}}$ 2280°; Лит.: [974] 171

6051. **ниобия бромид** пурпурно-красн. моноклинные крист. NbBr₅; M 492,430; $T_{\text{пл}}$ 267,5°; $T_{\text{кип}}$ 362°; Раств.: вода: реаг., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -556 (т); S_{298}^0 : 305 (т); C_p^0 : 156 (т); Лит.: [535] 174-175

6052. **ниобия(IV) бромид** коричнево-черн. NbBr₄; M 412,522; $T_{\text{возг}}$ 300°; Лит.: [655] 142

6053. **ниобия гидрид** темно-сер. NbH; M 93,914; $T_{\text{разл}}$ 600-800°; Разл. на: ниобий; Лит.: [655] 142, [655] 142

6054. **ниобия диборид** гексагональные крист. NbB₂; M 114,530; $T_{\text{пл}}$ 3050°; Лит.: [535] 172-173

6055. **ниобия дигидрид** сер. NbH₂; M 94,922; $T_{\text{разл}}$ >400°; Разл. на: ниобий; Лит.: [655] 142

6056. **ниобия(IV) диодид-оксид** черно-коричн. NbOI₂; M 362,715; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 143

6057. **ниобия диоксосульфат** бел. (NbO₂)₂SO₄; M 345,873; $T_{\text{разл}}$ >600°; Разл. на: ниобия оксид; Лит.: [655] 143

6058. **ниобия дисилицид** сер. NbSi₂; M 149,077; $T_{\text{пл}}$ 1950°; Лит.: [655] 143

6059. **ниобия иодид** оранжев. NbI₅; M 727,429; $T_{\text{пл}}$ 310°; $T_{\text{разл}}$ >330°; Разл. на: ниобия(IV) иодид; Лит.: [655] 142

6060. **ниобия(IV) иодид** сер. NbI₄; M 600,524; $T_{\text{пл}}$ 503°; $T_{\text{разл}}$ 503°; Лит.: [655] 142

6061. **ниобия карбид** сер. кубические крист. NbC; M 104,920; $T_{\text{пл}}$ 3480°; $T_{\text{кип}}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -134,7 (т); ΔG_{298}^0 : -132,7 (т); S_{298}^0 : 35,4 (т); C_p^0 : 36,9 (т); Лит.: [1395] 303, 358, [900] 88

6062. **ниобия метоксид** Nb(ОСН₃)₅; M 248,076; $T_{\text{пл}}$ 60°; Лит.: [734] 557

6063. **ниобия нитрид** светло-сер. гексагональные крист. NbN; M 106,910; $T_{\text{пл}}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см³,

т.); ΔH_{298}^0 : -234,3 (т); ΔG_{298}^0 : -204,8 (т); S_{298}^0 : 33,3 (т); C_p^0 : 37,5 (т); Лит.: [900] 88

6064. **ниобия нитрид-дихлорид** $NNbCl_2$; М 177,819; $T_{\text{раза}}$ 450°; Лит.: [734] 487

6065. **ниобия оксид** бел. моноклинные крист. Nb_2O_5 ; М 265,810; $T_{\text{пла}}$ 1490°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,95 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1898 (т); ΔG_{298}^0 : -1764,1 (т); S_{298}^0 : 137,2 (т); C_p^0 : 132,09 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 102,9; ΔD_{50} : 4000 (мышы, в/ж); Лит.: [458] 33-35, [734] 484, [900] 88

6066. **ниобия(II) оксид** черн. кубические крист. NbO ; М 108,910; $T_{\text{пла}}$ 1940°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,26 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -406 (т); ΔG_{298}^0 : -379,4 (т); S_{298}^0 : 50,2 (т); C_p^0 : 41,3 (т); ΔH_{298}^0 : 200 (т); S_{298}^0 : 239 (т); C_p^0 : 31 (т); Лит.: [900] 88

6067. **ниобия(IV) оксид** черн. тетрагональные крист. NbO_2 ; М 124,905; $T_{\text{пла}}$ 2080°; ΔH_{298}^0 : 795,4 (т); S_{298}^0 : 54,5 (т); C_p^0 : 57,5 (т); Лит.: [535] 174-175

6068. **ниобия оксид-трихлорид** бел. $NbOCl_3$; М 215,265; $T_{\text{пла}}$ 429°; $T_{\text{раза}}$ 429°; Разл. на: ниобия оксид, ниобия хлорид; Лит.: [655] 142, [734] 487

6069. **ниобия(IV) сульфид** черн. NbS_2 ; М 157,036; $T_{\text{раза}}$ 1050°; Лит.: [655] 143

6070. **ниобия тетрасилицид** гексагональные крист. $NbSi_4$; М 205,250; $T_{\text{пла}}$ 2580°; Лит.: [1444] 346

6071. **ниобия трибромид-оксид** желт. $NbOBr_3$; М 348,618; $T_{\text{раза}}$ >320°; Лит.: [655] 142

6072. **ниобия трииодид-оксид** черн. $NbOI_3$; М 489,619; $T_{\text{раза}}$ >150°; Лит.: [655] 143

6073. **ниобия фторид** бц. моноклинные крист. NbF_5 ; М 187,900; $T_{\text{пла}}$ 79,5°; $T_{\text{кип}}$ 234,5°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., трифторид брома: 18,6 (25°), укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (45°), 1 (67,1°), 10 (103,8°), 100 (163°); ΔH_{298}^0 : -1813,8 (т); ΔG_{298}^0 : -1698,7 (т); S_{298}^0 : 157,3 (т); C_p^0 : 134,85 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 12,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 51; Лит.: [900] 88

6074. **ниобия хлорид** светло-желт. моноклинные крист. $NbCl_5$; М 270,170; $T_{\text{пла}}$ 205°; $T_{\text{кип}}$ 247,5°; Раств.: ацетон: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (142,6°), 100 (186,3°); ΔH_{298}^0 : -797,5 (т); ΔG_{298}^0 : -687,7 (т); S_{298}^0 : 226 (т); C_p^0 : 147,9 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 33,9; $\Delta H_{\text{кип}}$: 52,3; ΔH_{298}^0 : -703 (т); S_{298}^0 : 407 (т); C_p^0 : 120,5 (т); ΔD_{50} : 1400 (крысы, в/ж), 830 (мышы, в/ж); Лит.: [535] 174-175, [900] 88

6075. **ниобия(IV) хлорид** коричнево-черн. NbCl_4 ; М 234,718; $T_{\text{возг}}$ 275°; $T_{\text{разл}} > 320^\circ$; Разл. на: ниобия хлорид; Лит.: [655] 142, [734] 489

6076. **ниобия хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1)** желт. $\text{NbCl}_5 \cdot \text{POCl}_3$; М 423,504; $T_{\text{пл}}$ 124°; Лит.: [734] 486

6077. **ниобия этоксид** $\text{Nb}(\text{OC}_2\text{H}_5)_5$; М 318,209; Давл. паров: 0,05 (156°); Лит.: [921] 310

6078. **ниобия(IV) этоксид** темно-красн. маслянистая ж. $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_4\text{Nb}$; М 273,148; Давл. паров: 0,002 (160°); Лит.: [1266] 660

6079. **нитрамид** бц. пластинчатые крист. NH_2NO_2 ; М 62,030; $T_{\text{пл}}$ 75°; $T_{\text{разл}}$ 75°; Разл. на: азота(II) оксид, вода; Раств.: ацетон: х.р., вода: л.р., гексан: пл.р., диоксан: р., эф.: л.р., лигроин: н.р., хлф.: пл.р., этанол: л.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,783 (20°, г/см³, т.); $pK_a(1) = 6,52$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -26 (г); Лит.: [778], [1069] 242, [734] 431, [1375] 894-909; Синт.: [962] 247, [962] 246-247

6080. **нитрилотриуксусная кислота** (НТА, комплексон I, трилон А, хелатон I) бел. призматические крист. $\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})_3$; М 191,100; $T_{\text{пл}}$ 240°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Разл. на: аммиак, диметиламин, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 0,1338 (5°), этанол: пл.р.; $pK_a(1) = 1,8$ (20°, вода, COOH); $pK_a(2) = 2,48$ (20°, вода, COOH); $pK_a(3) = 9,71$ (20°, вода, протонированный азот); ΔD_{50} : 1100 (крысы, п/о), 3160 (мыши, п/о); Лит.: [80] 829, [1447] 381, [227] 224, [530] 111-112, [895] 18-39

6081. **2-нитроанилин** (2-nitroaniline) $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 138,130; $T_{\text{пл}}$ 71°; $T_{\text{кип}}$ 284°; Раств.: аммиак жидкий: 15, бензол: 27,42 (23,2°), вода: 0,08932 (20°), тетрахлорметан: 1,18 (20°), хлф.: 11,17 (0°), 27,83 (20°), этанол абс.: 27,87 (25°); $pK_{\text{BH}^+}(1) = -0,29$ (25°, вода); ΔD_{50} : 3520 (б. крысы); Лит.: [75] 1.282, [254] 14, [291] 400-403, [331] 250; Синт.: [999] 291-292

6082. **3-нитроанилин** ромбические крист. $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; М 138,124; $T_{\text{пл}}$ 114°; Раств.: бензол: 4,62 (38,9°), вода: 0,03 (0°), 0,047 (10°), 0,073 (20°), 0,121 (30°), 0,838 (75°), 1,23 (83,4°), хлф.: 1,358 (0°), этанол абс.: 7,778 (25°); Лит.: [971] 24-25, [291] 400-403; Синт.: [461] 203-204

6083. **4-нитроанилин** (1-амино-4-нитробензол) желт. моноклинные крист. (р.п. этанол) $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; М 138,130; $T_{\text{пл}}$ 147,5°; $T_{\text{кип}}$ 336°; $T_{\text{разл}}$ 336°; Раств.: бензол: 3,32 (70°), вода: 0,08 (19°), 2,2 (100°), эф.: 4,39 (20°), хлф.: 0,4331 (0°), 1,55 (40,1°), этанол: 4,61 (20°); Пл.: 1,424 (20°, г/см³, т.); $pK_{\text{BH}^+}(1) = 1,02$ (25°, вода); ΔD_{50} : 1410 (б. крысы); Лит.: [1045] 430-431, [1046] 102, [291] 400-403, [331] 251, [490] 192; Синт.: [461] 113

6084. **3-нитроанилина гидрофторид** $O_2NC_6H_4NH_3F$; М 158,130; $T_{пл}$ 207-209°; Лит.: [1405] 211

6085. **10-нитроантрон** крист. $C_{14}H_9NO_3$; М 239,200; $T_{пл}$ 155-157°; Лит.: [971] 30-31; Синт.: [999] 292-293

6086. **2-нитроацетальдегида оксим** (methazonic acid, метазионовая кислота) призматические крист. (р.п. бензол) $O_2NCH_2CH=NOH$; М 104,065; $T_{пл}$ 79-80°; Лит.: [78] 597

6087. **нитроацетон** бц. пластинчатые крист. $CH_3COCH_2NO_2$; М 103,077; $T_{пл}$ 49°; $T_{кип}$ 190°; Раств.: бензол: р., вода: р., орг. р-ли: р., этанол: р.; Давл. паров: 8 (82°), 24 (120°); pK_a (1) = 5,1 (25°, вода); Лит.: [80] 64, [1449] 153, [556] 57-58, [1241] 40; Синт.: [556] 61

6088. **3-нитробензальдегид** (м-нитробензальдегид) желтоват. игольчатые крист. $O_2NC_6H_4CHO$; М 151,130; $T_{пл}$ 58°; Раств.: вода: 0,16 (25°), 1,95 (112°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 23 (164°); Лит.: [1045] 472-473, [291] 479-480, [331] 355

6089. **4-нитробензальдегид** бц. призматические крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CHO$; М 151,130; $T_{пл}$ 106,5°; Раств.: вода: 0,97 (90°), эф.: р., этанол: л.р.; LD_{50} : 4700 (б. крысы, п/о); Лит.: [1045] 472-473, [291] 479-480; Синт.: [483] 393

6090. **2-нитробензальдегидальфа-форма** (о-нитробензальдегид) желт. игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CHO$; М 151,130; $T_{пл}$ 40°; $T_{кип}$ 273,5°; Раств.: вода: 0,002 (25°), 0,6951 (66,9°); Лит.: [1045] 472-473, [291] 479-480, [331] 356; Синт.: [483] 218

6091. **4-нитробензилцианид** призматические крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH_2CN$; М 162,150; $T_{пл}$ 117°; Лит.: [1045] 998-999; Синт.: [999] 293-294

6092. **2-нитробензойная кислота** триклинные крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4COOH$; М 167,118; $T_{пл}$ 148,6°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 0,6551 (18°), 0,75 (25°), метанол: 53,4 (10°); pK_a (1) = 2,18 (25°, вода); Лит.: [1045] 496-497, [1443] 267, [291] 480-491, [331] 357-358

6093. **3-нитробензойная кислота** (3-nitrobenzoic acid, м-нитробензойная кислота) $O_2NC_6H_4COOH$; М 167,118; $T_{пл}$ 143,9°; Раств.: вода: 0,24 (15°), 0,3545 (25°), метанол: 59,18 (10°), 133,1 (21,5°), пропанол: 31,8 (0°), 45 (19°), 48 (21,5°), этанол: 50,6 (0°), 73,2 (19°), 89,8 (21,5°); pK_a (1) = 3,45 (25°, вода); Лит.: [1443] 267, [75] 1.283, [291] 480-490, [331] 358; Синт.: [999] 295-296, [468] 105-106

6094. **4-нитробензойная кислота** (4-nitrobenzoic acid) $O_2NC_6H_4COOH$; М 167,118; $T_{пл}$ 242,8°; Раств.: вода: 0,02 (15°), эф.: 0,69 (25°), метанол: 12 (10°), этанол: 3,3 (18,5°); pK_a (1) = 3,44 (25°, вода); Лит.: [75] 1.283, [291] 480-490, [331] 357; Синт.: [999] 296-298

6095. **3-нитробензойной кислоты метиловый эфир** желт. игольчатые крист. $O_2NC_6H_4COOCH_3$; М 181,200; $T_{пл}$ 78,5°; Лит.: [971] 58-59; Синт.: [999] 260-261

6096. **4-нитробензойной кислоты этиловый эфир** желт. крист. $O_2NC_6H_4COOC_2H_5$; М 195,200; $T_{пл}$ 57-57,5°; $T_{кип}$ 186,3°; Лит.: [971] 60-61; Синт.: [343] 77-78

6097. **нитробензол** бц. маслянистая ж. $C_6H_5NO_2$; М 123,120; $T_{пл}$ 5,76°; $T_{кип}$ 210,9°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,19 (20°), 0,312 (60°), диоксид серы: 100, эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,2231 (0°, г/см³, т.), 1,2082 (15°, г/см³, ж.), 1,1986 (25°, г/см³, ж.), 1,1934 (30°, г/см³, ж.); n 1,55457 (15°), 1,55257 (20°); pK_{BH^+} (1) = -12,14 (25°, вода); ДП: 34,82 (30°) 20,8 (130°); Дип.: 4,22 (20°); ΔH_{298}^0 : 11,2 (ж); S_{298}^0 : 224,3 (ж); C_p^0 : 177,27 (ж); $\Delta H_{пл}$: 11,59; $\Delta H_{кип}$: 40,79; $T_{всп}$: 83; $T_{свост}$: 482; $\Delta H_{сгор}$: 3092,8; ΔD_{50} : 550 (б. мышцы, п/о), 600 (кролики, п/о), 600 (крысы, п/о); Лит.: [439] 253-254, [254] 14, [291] 356-360, [331] 229, [461] 109, [900] 166; Синт.: [461] 108-109

6098. **2-нитробензонитрил** (2-нитробензолкарбонитрил, о-нитрофенилцианид) игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CN$; М 148,120; $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., укс.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 526-527

6099. **4-нитробензонитрил** желт. листовидные крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CN$; М 148,120; $T_{пл}$ 147°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р. (36°), укс.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 526-527

6100. **1-нитробутан** $CH_3CH_2CH_2CH_2NO_2$; М 103,120; $T_{кип}$ 153,5°; Лит.: [971] 132-133

6101. **2-нитробутан** $CH_3CH_2CH(CH_3)NO_2$; М 103,120; $T_{пл}$ -13,2°; $T_{кип}$ 139,9°; Лит.: [971] 132-133

6102. **3-(2-нитровинил)-индол** $C_8H_6NCH=CHNO_2$; М 188,180; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [990] 73; Синт.: [990] 72-73, [181] 1785

6103. **нитрогуанидин** (1-nitroguanidine) $O_2NNHC(NH_2)=NH$; М 104,070; CAS 556-88-7; $T_{пл}$ 235°; $T_{разл}$ 225°; Раств.: вода: 0,27 (19,5°), 0,44 (25°), 8,25 (100°); Лит.: [75] 1.284, [291] 63, [331] 13, [1482] 48-54; Синт.: [999] 298-299

6104. **1-нитро-5-диазо-1,3-циклопентадиен** $C_5H_3N_3O_2$; М 137,097; $T_{пл}$ 32°; Лит.: [1229] 456

6105. **7-нитро-5,6-дигидро-7Н-имидазол[1,2-d]тетразол**
 $C_3H_4N_6O_2$; М 156,103; $T_{пл}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; Лит.: [182] 5374; Синт.: [182] 5374

6106. **5-нитро-2,3-дигидро-1,4-фталазиндион**
 $O_2NC_6H_3(CONH)_2$; М 207,140; $T_{пл}$ 315-316°; Лит.: [1003] 372-374; Синт.: [1003] 372-374

6107. **Н-нитродиметиламин** (диметилнитрамин) игольчатые крист. (р.п. лигроин) $(CH_3)_2NNO_2$; М 90,081; $T_{пл}$ 57-58°; $T_{кип}$ 187°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,109 (72°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 648-649

6108. **нитрозилазид** бледно-желт. NON_3 ; М 72,026; $T_{пл}$ -57°; $T_{разл}$ -50°; Разл. на: азота(II) оксид, азот; Лит.: [778], [106] 711, [146] 87-89, [479] 414, [734] 424, [1146] 37

6109. **нитрозила октафторксенат(VI)** желт. $(NO)_2XeF_8$; М 343,292; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [655] 187

6110. **нитрозила перхлорат моногидрат** бц. крист. $NOClO_4 \cdot H_2O$; М 147,470; $T_{разл}$ 108°; Раств.: вода: реак., метанол: реак., этанол: реак.; Лит.: [1045] 16-17

6111. **нитрозила пиросульфат** бц. крист. $(NO)_2S_2O_7$; М 236,138; $T_{пл}$ 233°; $T_{кип}$ 360°; Лит.: [734] 424

6112. **нитрозила тетрафторбромат(III)** $NOBrF_4$; М 185,904; $T_{пл}$ 255°; Лит.: [734] 424

6113. **нитрозила тетрафторхлорат(III)** бел. $NO[ClF_4]$; М 141,453; $T_{пл}$ -25°; Лит.: [655] 94

6114. **нитрозила тетралоралюминат** $NO[AlCl_4]$; М 198,800; $T_{пл}$ 180°; Лит.: [735] 45

6115. **нитрозила тетрахлорборат** оранжево-красн. $NO[BCl_4]$; М 182,629; $T_{пл}$ 24°; Лит.: [735] 18

6116. **нитрозилникеля дихлорид** серо-зелен. $Ni(NO)Cl_2$; М 159,606; $T_{разл}$ 150°; Раств.: бензол: н.р.; Лит.: [735] 355

6117. **нитрозилникеля нитрит** голуб. $Ni(NO)NO_2$; М 134,705; $T_{разл}$ >90°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; Лит.: [735] 354

6118. **нитрозилсерная кислота** бц. ромбические крист. $NOHSO_4$; М 127,070; $T_{пл}$ 73°; Разл. на: нитрозила пиросульфат; Раств.: вода: реак., серная кислота 100%: р.; Лит.: [1045] 16-17, [734] 424

6119. **нитрозилсерной кислоты ангидрид** тетрагональные крист. $(NOSO_3)_2O$; М 236,140; $T_{пл}$ 217°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: вода: реак., серная кислота 100%: р.; Лит.: [1045] 16-17

6120. **нитрозилтрибромид** бур. ж. NOBr_3 ; M 269,730; $T_{\text{пл}}$ -40° ; $T_{\text{кип}}$ 32° ; $T_{\text{разл}}$ 32° ; Раств.: вода: реак.; Пл.: $2,637$ (20° , г/см³, ж.); Лит.: [1045] 16-17, [734] 421

6121. **нитрозила-циклопентаденилплатина** оранжев. $\text{Pt}(\text{C}_5\text{H}_5)\text{NO}$; M 290,183; $T_{\text{пл}}$ 64° ; Лит.: [735] 399

6122. **4-нитрозоанилин** син. игольчатые крист. (р.п. бензол) $\text{ONC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$; M 122,100; $T_{\text{пл}}$ $173-174^\circ$; Лит.: [971] 24-25; Синт.: [383] 65

6123. **1-нитрозо-1,2-бис(2-цианэтил)гидразин** $\text{NCCH}_2\text{CH}_2\text{NHN}(\text{NO})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN}$; M 167,170; $T_{\text{пл}}$ 71° ; Лит.: [546] 1837; Синт.: [546] 1839

6124. **нитрозогуанидин** светло-желт. крист. $\text{H}_2\text{NC}(\text{=NH})\text{NHNO}$; M 88,069; $T_{\text{пл}}$ 161° ; Раств.: вода: пл.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1447] 385

6125. **N-нитрозодиметиламин** (диметилнитрозамин) желт. маслянистая ж. $(\text{CH}_3)_2\text{NNO}$; M 74,082; $T_{\text{кип}}$ $152-153^\circ$; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0049 (18° , к в.4, ж.); LD_{50} : 40 (крысы, в/ж); Лит.: [77] 933, [1045] 648-649, [1226] 77-90, [1316] 625-655

6126. **N-нитрозоdifениламин** желт. пластинчатые крист. $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NNO}$; M 198,221; $T_{\text{пл}}$ 68° ; Лит.: [971] 206-207; Синт.: [461] 121

6127. **нитрозометан димер транс-форма** бц. крист. $(\text{CH}_3\text{NO})_2$; M 90,081; $T_{\text{пл}}$ 122° ; Лит.: [1443] 274; Синт.: [1501] 253-254

6128. **1-нитрозо-2-нафтол** (1-nitroso-2-naphthol) $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO})\text{OH}$; M 173,168; $T_{\text{пл}}$ $109-110^\circ$; Лит.: [75] 1.285, [291] 647; Синт.: [461] 121-122, [999] 300-301

6129. **1-нитрозоперфторбутан** $\text{C}_4\text{F}_9\text{NO}$; M 249,035; Давл. паров: 730 (16°); Лит.: [657] 288

6130. **нитрозоперфтор-трет-бутан** темно-син. ж. $(\text{CF}_3)_3\text{CNO}$; M 249,030; $T_{\text{кип}}$ 24° ; Лит.: [1443] 496

6131. **1-нитрозо-1,1,2,2-тетрафтор-2-хлорэтан** $\text{ClCF}_2\text{CF}_2\text{NO}$; M 165,474; $T_{\text{кип}}$ -2° ; Лит.: [657] 288

6132. **нитрозо-трис(трифторфосфин)родий** красн. $\text{Rh}(\text{NO})(\text{PF}_3)_3$; M 396,819; $T_{\text{пл}}$ -87° ; Лит.: [735] 390

6133. **4-нитрозофенол** $\text{ONC}_6\text{H}_4\text{OH}$; M 123,100; CAS 104-91-6; $T_{\text{пл}}$ 124° ; $T_{\text{разл}}$ 124° ; pK_a (1) = 6,36 (25° , вода); Лит.: [22] 314; Синт.: [461] 120

6134. **транс-2-нитрокоричная кислота** игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$; M 193,170; $T_{\text{пл}}$ 240° ; pK_a (1) = 4,15 (25° , вода); Лит.: [1045] 732-733, [1046] 91

6135. **транс-3-нитрокоричная кислота** желтоват. игольчатые крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH=CHCOOH$; М 193,170; $T_{пл}$ 199-201°; pK_a (1) = 4,12 (25°, вода); Лит.: [1045] 732-733; Синт.: [999] 302-303

6136. **транс-4-нитрокоричная кислота** желт. призматические крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH=CHCOOH$; М 193,170; $T_{пл}$ 286°; pK_a (1) = 4,05 (25°, вода); Лит.: [80] 120, [1045] 732-733, [1046] 91

6137. **4-нитрокоричной кислоты нитрил** $O_2NC_6H_4CH=CHCN$; М 174,160; $T_{пл}$ 200°; Лит.: [790] 232; Синт.: [790] 232

6138. **нитромалоновой кислоты диэтиловый эфир** бц. маслянистая ж. $O_2NCH(COOC_2H_5)_2$; М 205,165; Давл. паров: 10 (127°), 14 (135°); Лит.: [80] 183; Синт.: [791] 153-154

6139. **нитрометан** (nitromethane) бц. ж. CH_3NO_2 ; М 61,042; CAS 75-52-5; $T_{пл}$ -28,55°; $T_{кип}$ 100,8°; Раств.: ацетон: р., вода: 8,676 (20°), 9,934 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,13816 (20°, г/см³, ж.); n 1,38188 (20°); pK_a (1) = 10,21 (25°, вода); LD_{50} : 940 (б. крысы, в/ж), 950 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 314,8; $P_{крит}$: 6,31; Лит.: [791] 156, [1046] 367, 379, [291] 36, [331] 9, [11], [734] 565, [900] 167, [1522] 68-69

6140. **нитромочевина** листовидные крист. (р.п. этанол) $H_2NCONHNO_2$; М 105,050; $T_{пл}$ 159°; $T_{разл}$ 159°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 802-803, [1447] 386, [1482] 42-44; Синт.: [999] 306-308

6141. **нитрон** желт. крист. $C_{20}H_{16}N_4$; М 312,370; $T_{пл}$ 190°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: пл.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [1447] 386, [433] 48-49

6142. **нитрона дифторфосфат** $C_{20}H_{17}F_2N_4O_2P$; М 414,345; $T_{пл}$ 230,5-232,5°; Лит.: [1405] 140

6143. **нитрона тетрафторборат** светло-зелен. игольчатые крист. $C_{20}H_{17}BF_4N_4$; М 400,180; $T_{пл}$ 224,5°; Лит.: [1405] 188-189

6144. **нитрона тиодифторфосфат** бц. $C_{20}H_{17}F_2N_4OPS$; М 430,411; $T_{пл}$ 225,8°; Лит.: [1405] 141

6145. **1-нитронафталин** желт. игольчатые крист. $C_{10}H_7NO_2$; М 173,168; $T_{пл}$ 61,5°; $T_{возг}$ 304°; Лит.: [971] 242-243; Синт.: [461] 115

6146. **нитрония азид** NO_2N_3 ; М 88,026; $T_{разл}$ -10°; Разл. на: азота(II) оксид; Лит.: [778], [106] 720, [1291] 512

6147. **нитрония гексафторхромат(V)** кирпично-красн. NO_2CrF_6 ; М 211,992; $T_{разл}$ 142°; Лит.: [63] 932

6148. **нитрония перхлорат** бел. моноклинные крист. NO_2ClO_4 ; М 145,460; $T_{разл}$ 70-135°; Пл.: 2,2 (20°, г/см³, т.); Лит.: [947] 20, [1523] 457-459; Синт.: [957] 366

6149. **нитрония пиросульфат** бел. $(\text{NO}_2)_2\text{S}_2\text{O}_7$; М 268,137; $T_{\text{пл}}$ 151°; Лит.: [655] 136

6150. **нитрония фторсульфонат** бел. $\text{NO}_2\text{SO}_3\text{F}$; М 145,067; $T_{\text{пл}}$ 218°; Раств.: ацетонитрил: 1,6 (20°), диоксан: 0,3 (20°), метилацетат: 3,8 (20°), нитрометан: 1 (20°), триметилфосфат: 12,7 (20°), этилацетат: 0,1 (20°); Лит.: [655] 136, [1291] 501

6151. **нитрония хлорид** (нитрил хлористый, нитронилхлорид) желтовато-бур. г. NO_2Cl ; М 81,460; $T_{\text{пл}}$ -31°; $T_{\text{кип}}$ 5°; Раств.: вода: реар.; Пл.: 0,00257 (20°, г/см³, г.); ΔH_{298}^0 : 21 (ж); S_{298}^0 : 272,1 (ж); C_p^0 : 53,2 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 25,7; Лит.: [1045] 16-17, [734] 431

6152. **1-нитропентан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{NO}_2$; М 117,146; $T_{\text{кип}}$ 172,5°; Лит.: [971] 266-267

6153. **3-нитропентан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CHNO}_2$; М 117,146; $T_{\text{кип}}$ 153-155°; Лит.: [971] 266-267

6154. **нитропентахлорбензол** желт. крист. $\text{C}_6\text{Cl}_5\text{NO}_2$; М 295,330; $T_{\text{пл}}$ 146°; $T_{\text{кип}}$ 328°; $T_{\text{разл}}$ 328°; Раств.: вода: 0,0000443 (20°); Пл.: 1,72 (25°, к в.4, т.); Лит.: [1447] 427, [331] 340

6155. **3-нитроперхлорилбензол** бледно-желт. игольчатые крист. $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$; М 205,550; $T_{\text{пл}}$ 50°; Лит.: [1513] 87; Синт.: [711] 449

6156. **1-нитропропан** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$; М 89,100; $T_{\text{пл}}$ -103,99°; $T_{\text{кип}}$ 131,18°; Раств.: вода: 1,381 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,00144 (20°, г/см³, ж.); $\text{pK}_a(1) = 8,98$ (25°, вода); LD_{50} : 1000 (крысы, п/о), 800 (мыши, п/о); Лит.: [439] 212-213, [332] 69, [779] 309, [900] 167

6157. **2-нитропропан** бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHNO}_2$; М 89,100; $T_{\text{пл}}$ -91,32°; $T_{\text{кип}}$ 120,25°; Раств.: вода: 1,67 (20°), хлф.: р.; Пл.: 0,9884 (20°, г/см³, ж.); $\text{pK}_a(1) = 7,675$ (25°, вода); Лит.: [439] 212-213, [332] 69, [900] 167; Синт.: [343] 88-89

6158. **2-нитропропионовая кислота** игольчатые крист. (р.п. сероуглерод) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NO}_2)\text{COOH}$; М 119,076; $T_{\text{пл}}$ 61-61,5°; $T_{\text{разл}}$ 61,5°; $\text{pK}_a(1) = 2,39$ (25°, вода); Лит.: [80] 238, [1046] 92

6159. **3-нитропропионовая кислота** крист. (р.п. хлороформ) $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 119,076; $T_{\text{пл}}$ 66-67°; $\text{pK}_a(1) = 3,97$ (25°, вода); Лит.: [80] 238, [1046] 92

6160. **5-нитротетразол** бц. пластинчатые крист. N_4HCNO_2 ; М 115,050; $T_{\text{пл}}$ 101°; $T_{\text{разл}}$ 115°; $\text{pK}_{\text{ВН}}^+(1) = -9,3$ (20°, вода); $\text{pK}_a(1) = -0,82$ (20°, вода); Лит.: [546] 1854-1855, [948] 87, [1482] 21

6161. **5-нитротетразол-2-илметилнитрат** $\text{O}_2\text{NCN}_4\text{CH}_2\text{ONO}_2$; М 190,074; $T_{\text{пл}}$ 74°; Лит.: [948] 87; Синт.: [546] 1864

6162. **2-нитротолуол** (o-nitrotoluene, o-нитротолуол) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 137,140; CAS 88-72-2; $T_{\text{пл}}$ -9,5°; $T_{\text{кип}}$ 221,7°; Раств.: вода: 0,065 (30°); ЛД_{50} : 1610 (б. крысы), 1600 (б. мыши); Лит.: [439] 247, 254-256, [291] 537, [331] 387; Синт.: [461] 114-115

6163. **3-нитротолуол** (3-nitrotoluene) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 137,140; $T_{\text{пл}}$ 15,5°; $T_{\text{кип}}$ 231,9°; Раств.: вода: 0,05 (30°); pK_{BH^+} (1) = -11,99 (25°, вода); ЛД_{50} : 800 (б. мыши), 3600 (морские свинки); Лит.: [439] 247, 254-256, [75] 1.286, [254] 14, [291] 537, [331] 387; Синт.: [999] 310-311

6164. **4-нитротолуол** $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$; М 137,140; $T_{\text{пл}}$ 51,6-52,1°; Раств.: ацетон: 168,51 (15°), бензол: 127,64 (15°), вода: 0,004 (14,5°), 0,0288 (20°), эф.: 80,83 (15°), метанол: 13,7 (15°), пиридин: 90,27 (15°), сероуглерод: 72,57 (15°), тетрахлорметан: 42,63 (15°), хлф.: 105,02 (15°), этанол 96%: 8,58 (15°), этилацетат: 91,13 (15°); ЛД_{50} : 1750 (кролики); Лит.: [439] 247, 254-256, [291] 537, [331] 386; Синт.: [461] 114

6165. **3-нитро-1,2,4-триазолон-5** (NTO) $\text{C}_2\text{H}_2\text{N}_4\text{O}_3$; М 130,063; $T_{\text{пл}}$ 265°; Пл.: 1,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 89-90, 313, 316-317, [948] 75-76

6166. **4-нитро-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{O}_2\text{NC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 195,070; $T_{\text{пл}}$ 206-209°; ЛД_{50} : 9,5 (мыши, в/б); Лит.: [667] 12, 64

6167. **О-(2-нитро-2,2,3-трифторэтилиденимидо)-О-метил-фторфосфат** $\text{O}_2\text{NF}_2\text{CCF}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$; М 254,034; CAS 17642-29-4; Пл.: ; Давл. паров: 3 (76°); Лит.: [85] 38-39

6168. **нитроуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. хлороформ) $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$; М 105,050; $T_{\text{пл}}$ 92-93°; $T_{\text{разл}}$ 93°; pK_a (1) = 2,26 (25°, вода); Лит.: [971] 366-367, [1046] 92

6169. **нитроуксусной кислоты этиловый эфир** бц. ж. $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 133,103; Давл. паров: 25 (106°); pK_a (1) = 5,82 (25°, вода, CH_2 -группа); Лит.: [971] 366-367, [1326] 1484; Синт.: [1007] 118, [292] 159

6170. **4-(4-нитрофенилазо)резорцин** (азофиолетовый, магnezон) темно-красн. крист. $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$; М 259,218; $T_{\text{пл}}$ 199-200°; Лит.: [1447] 16

6171. **2-нитрофенилдифенилфосфиноксид** $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{PO}$; М 323,280; $T_{\text{пл}}$ 225-227°; Лит.: [615] 264-265; Синт.: [615] 264-265

6172. **N-(4-нитрофенил)-N'-карбоксиэтилмочевина** (суосан) $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NHCONHCOOC}_2\text{H}_5$; М 253,100; $T_{\text{пл}}$ 180°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [635] 107

6173.1 - (4-нитрофенил)-2-нитропропен
 $O_2NC_6H_4CH=C(NO_2)CH_3$; М 208,170; $T_{пл}$ 114-115°; Лит.: [855] 66;
Синт.: [1422] 25

6174.1-(4-нитрофенил)-1-пропанола нитрат
 $O_2NC_6H_4CH(ONO_2)CH_2CH_3$; М 226,186; $T_{пл}$ 39-40°; Лит.: [1422] 24-25; Синт.: [1422] 24-25

6175.3-(2-нитрофенил)пропионовая кислота (о-нитрогидрокоричная кислота) желт. крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CH_2CH_2COOH$; М 195,200; $T_{пл}$ 115°; $pK_a(1) = 4,5$ (25°, вода); Лит.: [80] 157, [1046] 92

6176.3-(4-нитрофенил)пропионовая кислота (п-нитрогидрокоричная кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CH_2CH_2COOH$; М 195,200; $T_{пл}$ 163-164°; $pK_a(1) = 4,47$ (25°, вода); Лит.: [80] 157, [1046] 92

6177.2-нитрофенилуксусная кислота игольчатые крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH_2COOH$; М 181,160; $T_{пл}$ 137-141°; $pK_a(1) = 4,01$ (25°, вода); Лит.: [80] 222, [1046] 92

6178.3-нитрофенилуксусная кислота игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CH_2COOH$; М 181,160; $T_{пл}$ 117-120°; $pK_a(1) = 3,97$ (25°, вода); Лит.: [80] 222, [1046] 92

6179.4-нитрофенилуксусная кислота бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CH_2COOH$; М 181,160; $T_{пл}$ 152-153°; $pK_a(1) = 3,85$ (25°, вода); Лит.: [80] 222, [1045] 996-997, [1046] 92

6180.2-нитро-1-фенилэтилен ((2-нитровинил)бензол, омега-нитростирол) желт. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH=CHNO_2$; М 149,200; $T_{пл}$ 60°; $T_{кип}$ 250°; Лит.: [971] 88-89; Синт.: [999] 308-310

6181.1-(4-нитрофенилэтил)пиперидилден-2-(4-хлорфенил)сульфонамид светло-желт. крист. $C_{19}H_{20}ClN_3O_4S$; М 421,897; $T_{пл}$ 157°; Лит.: [52]; Синт.: [52]

6182.2-нитрофенол светло-желт. моноклинные крист. $O_2NC_6H_4OH$; М 139,120; $T_{пл}$ 45,5°; $T_{кип}$ 214,5°; Раств.: ацетон: 69,14 (15,5°), бензол: 107,38 (15,5°), вода: 0,21 (20°), 1,08 (100°), эф.: 95,03 (15,5°), метанол: 73,3 (25°), пиридин: 144,44 (15,5°), сероуглерод: 47,59 (15,5°), тетрахлорметан: 40,42 (15,5°), толуол: 45,28 (15,5°), углекислый газ жидкий: 1,94 (-52°), 5,5 (0°), хлф.: 99,68 (15,5°), этанол 40%: 1,7 (25°), этанол 80%: 21 (25°), этанол 90%: 32,5 (25°), этанол абс.: 46 (25°), этилацетат: 130,95 (15,5°); Пл.: 1,485 (14°, г/см³, т.), 1,2945 (45°, г/см³, ж.); n 1,5723 (50°); $pK_a(1) = 7,23$ (25°, вода); LD_{50} : 2080 (б. мыши, в/ж); Лит.: [291] 361-367, [331] 229-230, [900] 167; Синт.: [461] 111

6183. **3-нитрофенол** бц. моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $O_2NC_6H_4OH$; М 139,120; CAS 554-84-7; $T_{пл}$ 96-97°; $T_{кип}$ 194°; Раств.: вода: 0,892 (0°), 1,332 (25°), 2,94 (40°), этанол 40%: 19,8 (0°), этанол 80%: 89,5 (0°), этанол 90%: 106,6 (0°), 146 (12,5°), этанол абс.: 115,5 (0°), 148 (12,5°); pK_a (1) = 8,4 (25°, вода); LD_{50} : 1000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1045] 1048-1049, [1046] 92, [291] 361-367, [331] 231-232; Синт.: [343] 202-203

6184. **4-нитрофенол** (п-нитрофенол) желт. моноклинные крист. $O_2NC_6H_4OH$; М 139,120; $T_{пл}$ 114°; $T_{кип}$ 279°; $T_{разл}$ 279°; Раств.: ацетон: 205,08 (14°), бензол: 1,28 (14°), вода: 1,6 (25°), 26,9 (90°), эф.: 130,35 (34°), метанол: 240,45 (14°), пиридин: 71,2 (14°), сероуглерод: 0,05 (34,5°), тетрахлорметан: 0,05 (14°), толуол: 1,13 (14°), хлф.: 2,99 (14°), этанол 96%: 160,9 (14°), этанол абс.: 150,92 (14°), 189,5 (25°), этилацетат: 126,26 (14°); Пл.: 1,479 (20°, г/см³, т.), 1,2809 (114°, г/см³, ж.); pK_a (1) = 7,15 (25°, вода); LD_{50} : 380 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1045] 1048-1049, [291] 361-367, [331] 230-231, [352] 126; Синт.: [461] 111-112

6185. **3-нитрофталевая кислота** желт. призматические крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_3(COOH)_2$; М 211,100; $T_{пл}$ 219,5°; Раств.: вода: 2,01 (25°); pK_a (1) = 1,88 (25°, вода); Лит.: [971] 102-103, [291] 570, [331] 449; Синт.: [999] 316-317

6186. **3-(3-нитро-4-фуразанилокси)-4-нитрофуразан** $C_4N_6O_7$; М 244,080; $T_{пл}$ 62°; Пл.: 1,907 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 320

6187. **1-(5-нитрофуруридиленамино)гидантоин гидрат** (фурадонин) желт. крист. $C_8H_8N_4O_6$; М 256,170; $T_{пл}$ 260°; Раств.: ацетон: п.р., вода: н.р., этанол: н.р.; LD_{50} : 604 (крысы, п/о), 360 (мыши, п/о); Лит.: [1445] 217, [1447] 641, [223] 1453-1454

6188. **4-нитро-2-хлорбензойная кислота** игольчатые крист. $C_7H_4ClNO_4$; М 201,600; $T_{пл}$ 141°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 60-61

6189. **1-нитро-3-хлорбензол** (м-нитрохлорбензол, м-хлорнитробензол) желтоват. ромбические крист. $ClC_6H_4NO_2$; М 157,554; $T_{пл}$ 44,4°; $T_{кип}$ 235-236°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р. (78°); Лит.: [1045] 514-515; Синт.: [461] 188

6190. **2-нитро-2-хлорпропан** ж. $(CH_3)_2CCl(NO_2)$; М 123,540; $T_{кип}$ 133°; $T_{разл}$ 133°; Раств.: вода: 0,5 (20°), эф.: р., этанол: р., этилацетат: р.; Пл.: 1,179 (16°, г/см³, ж.), 1,193 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 904-905

6191. **нитроциклогексан** $C_6H_{11}NO_2$; М 129,157; $T_{пл}$ -34°; $T_{кип}$ 205,5°; $T_{разл}$ 205,5°; LD_{50} : 54,2 (мыши); Лит.: [1447] 389

6192. **нитроэтан** (nitroethane) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NO}_2$; М 75,070; $T_{\text{пл}}$ $-89,52^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $114,1^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 4,7 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,05057 (20° , г/см³, ж.); n 1,39193 (20°); Давл. паров: 20 (15,56°); pK_a (1) = 8,44 (25° , вода); ΔD_{50} : 860 (мышь); $T_{\text{крит}}$: 388,6; Лит.: [1046] 390-391, [1447] 389, [75] 1.284, [779] 218-220, [900] 168

6193. **2-нитроэтанол** бц. ж. $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 91,070; $T_{\text{кип}}$ $193,8^\circ$; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,27 (15° , к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1132-1133, [1449] 73; Синт.: [1000] 105-110

6194. **1-(2-нитроэтил)-3,5-динитро-1,2,4-триазол** $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_6\text{O}_6$; М 232,110; $T_{\text{пл}}$ 147° ; Пл.: 1,76 (20° , г/см³, т.); Лит.: [948] 74

6195. **нитроэтилен** зеленовато-желт. ж. $\text{CH}_2=\text{CHNO}_2$; М 73,051; $T_{\text{кип}}$ $98,5^\circ$; $T_{\text{раза}}$ $98,5^\circ$; Давл. паров: 80 (38°); Лит.: [971] 446-447, [1447] 389, [1449] 220; Синт.: [855] 22

6196. **ницерголин** ((8-бета)-10-метокси-1,6-диметилэргонин-8-метанола 5-бром-3-пиридиновой кислоты эфир) бел. крист. $\text{C}_{24}\text{H}_{36}\text{BrN}_3\text{O}_3$; М 484,390; CAS 27848-84-6; $T_{\text{пл}}$ $136-138^\circ$; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ΔD_{50} : 1193 (крысы, п/о), 42 (крысы, в/в), 633 (мышь, п/о), 46 (мышь, в/в), 790 (собаки, п/о), 20 (собаки, в/в); Лит.: [62] 805, [918] 626-627, [223] 1426-1427

6197. **нобелий** No; М 259,000; $T_{\text{пл}}$ 827° ; Лит.: [103] 1-13, [1443] 287, [1448] 633-637, [251] 121-125, [480] 581

6198. **новобиоцин-натрий** бел. крист. $\text{C}_{31}\text{H}_{35}\text{N}_2\text{NaO}_{11}$; М 634,606; $T_{\text{пл}}$ $152-172^\circ$; Раств.: вода: л.р., метанол: л.р., петр. эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1447] 389, [379] 537

6199. **нонаборан(15)** бц. ж. B_9H_{15} ; М 112,418; $T_{\text{пл}}$ 3° ; Давл. паров: 0,8 (28°); Лит.: [655] 80, [735] 21

6200. **нонадекан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{CH}_3$; М 268,500; $T_{\text{пл}}$ $31,8^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 330° ; Пл.: 0,777 (32° , к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (139°), 10 (185°), 40 ($220,8^\circ$), 100 ($249,2^\circ$), 400 (302°); Лит.: [1044] 671, [1447] 392, [186] 3084, [379] 88

6201. **нонадекановой кислоты метиловый эфир** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{COOCH}_3$; М 312,540; $T_{\text{пл}}$ $38,5^\circ$; Давл. паров: 4 (191°); Лит.: [768] 15

6202. **1-нонадеканол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{CH}_2\text{OH}$; М 284,520; $T_{\text{пл}}$ $62,5^\circ$; Лит.: [658] 283

6203. **нонакозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{CH}_3$; М 408,800; $T_{\text{пл}}$ $63,4^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 441° ; Давл. паров: 1 (227°), 10 (277°), 40 (316°), 100 (348°), 400 (406°); Лит.: [1044] 673, [859] 10, [1057] 36, [1384] 129

6204. **нонаконтатриктан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_38\text{CH}_3$; М 5472,382; $T_{\text{пл}}$ 132°; Лит.: [1517] 340, [216] 1643, [235] 5648

6205. **гамма-ноналактон** (альдегид 18, кокосовый альдегид) бц. ж. $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{O}_2$; М 156,222; CAS 104-61-0; $T_{\text{кип}}$ 243°; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., толуол: х.р., этанол: х.р.; ΔD_{50} : 4390 (мышь-самки, в/ж); Лит.: [1447] 27, [1123] 50

6206. **нонан** бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}}$ -53,519°; $T_{\text{кип}}$ 150,798°; Раств.: вода: 0,0000122 (25°); Давл. паров: 1 (4°), 10 (39,1°), 40 (66,3°), 100 (87,9°), 400 (128,1°); $T_{\text{крит}}$: 321,5; $P_{\text{крит}}$: 2,3; Лит.: [1044] 654, [151] 339, [331] 618

6207. **нонаналь** $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}$; М 142,239; $T_{\text{кип}}$ 93°; Лит.: [331] 613

6208. **нонандиовая кислота** (azelaic acid, азелаиновая кислота) бц. листовидные крист. $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$; М 160,168; $T_{\text{пл}}$ 106,5°; $T_{\text{кип}}$ 360°; $T_{\text{разл}}$ 360°; Раств.: вода: 0,24 (20°), 2,2 (65°), эф.: 2,7 (15°), муравьиная кислота 95%: 3,79 (19,4°), этанол: л.р.; Пл.: 1,029 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (226°); $pK_a(1) = 4,53$ (25°, вода); $pK_a(2) = 5,4$ (25°, вода); Лит.: [971] 254-255, [1045] 400-401, [1447] 13, [227] 323, [291] 643, [331] 605-606; Синт.: [1001] 9-11

6209. **2,2',2'',4,4',4'',6,6',6''-нонанитро-м-терфенил** (NONA) $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{C}_6\text{H}(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$; М 635,282; $T_{\text{пл}}$ 440-450°; $T_{\text{разл}}$ 450°; Лит.: [7] 178-179

6210. **1-нонанол** (перв-нониловый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2\text{OH}$; М 144,260; $T_{\text{пл}}$ -5°; $T_{\text{кип}}$ 213°; Раств.: вода: 0,01347 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8274 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 20000 (б. мышь, п/о); Лит.: [628] 578-579, [1045] 838-839, [331] 620, [437] 115

6211. **нонарубидия диоксид** крист. Rb_9O_2 ; М 801,209; $T_{\text{пл}}$ 40,2°; $T_{\text{разл}}$ 40,2°; Лит.: [479] 90

6212. **нонатантала дисилицид** Ta_9Si_2 ; М 1684,702; $T_{\text{пл}}$ 2510°; Лит.: [974] 174

6213. **1,4,7,10,13,16,19,22,25-нонатнациклогептакозан** крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{36}\text{S}_9$; М 541,020; $T_{\text{пл}}$ 102-105°; Лит.: [762] 906

6214. **нонатриаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{37}\text{CH}_3$; М 549,052; $T_{\text{пл}}$ 80,3°; $T_{\text{кип}}$ 518°; Давл. паров: 1 (286°), 10 (339°), 40 (381°), 100 (414°), 400 (475°); Лит.: [1044] 676

6215. **нонафторбутансульфоновая кислота** $\text{C}_4\text{F}_9\text{SO}_3\text{H}$; М 300,100; $T_{\text{кип}}$ 198°; $H_0(1) = -13,2$ (25°); Лит.: [254] 38

6216. **2,2',3,3',4,5,5',6,6'-нонахлорбифенил** (PCB-208) $\text{C}_6\text{HCl}_4\text{C}_6\text{Cl}_5$; М 464,213; CAS 52663-77-1; $T_{\text{пл}}$ 180,5°; Раств.: вода: 0,0000000018 (25°); Лит.: [232] 1993-1994, [331] 777

6217.1-**нонен** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}=\text{CH}_2$; М 126,239; $T_{\text{пл}} -81,37^\circ$; $T_{\text{кип}} 146,868^\circ$; Раств.: вода: 0,0001117 (25°); Лит.: [971] 254-255, [331] 609

6218.1-**нониламмин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 143,270; $T_{\text{пл}} -1^\circ$; $T_{\text{кип}} 202,2^\circ$; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (80,8°); Лит.: [971] 254-255

6219.1-**нонин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CCH}$; М 124,222; $T_{\text{пл}} -50^\circ$; $T_{\text{кип}} 150,8^\circ$; Раств.: вода: 0,00072 (25°); Лит.: [971] 254-255, [331] 602

6220.4-**нонин** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CCCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 124,223; $T_{\text{кип}} 150-154^\circ$; Лит.: [971] 254-255

6221.**мета-нонифенил** $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_4)_7\text{C}_6\text{H}_5$; М 686,880; $T_{\text{пл}} 166^\circ$; Лит.: [1223] 667

6222.1-**норадреналина гидротартрат** бел. крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{NO}_6$; М 319,260; $T_{\text{пл}} 105^\circ$; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [379] 431

6223.**норкарадиенкарбоновой кислоты этиловый эфир** $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_2$; М 164,201; Давл. паров: 0,1 (51°); Лит.: [1501] 289; Синт.: [1501] 289

6224.1-**норпсевдоэфедрин** (1R,2R-2-амино-1-фенил-1-пропанол) крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$; М 151,200; $T_{\text{пл}} 78-79^\circ$; Лит.: [971] 318-319

6225.**норсекуренин** $\text{C}_{12}\text{H}_{13}\text{NO}_2$; М 203,237; $T_{\text{пл}} 37^\circ$; Лит.: [1441] 86

6226.**норсульфазол** (2-(4-аминобензолсульфамидо)тиазол) бел. крист. $\text{C}_9\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2\text{S}_2$; М 255,320; $T_{\text{пл}} 200^\circ$; Раств.: ацетон: т.р., вода: о.м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; ΔD_{50}^20 : 1370 (крысы, в/в), 4500 (мышы, п/о), 990 (мышы, в/в); Лит.: [628] 588-589, [223] 1938, [379] 199, [1412] 272-277

6227.19-**нортестостерон-19-(3-фенилпропионат)** (дураболин, нероболил, феноболин) $\text{C}_{27}\text{H}_{34}\text{O}_3$; М 406,557; $T_{\text{пл}} 95-99^\circ$; Лит.: [1447] 614

6228.**норхелеритрин** $\text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{NO}_4$; М 333,337; $T_{\text{пл}} 213-214^\circ$; Лит.: [1437] 41

6229.**овален** оранжев. игольчатые крист. $\text{C}_{32}\text{H}_{14}$; М 398,450; $T_{\text{пл}} 473^\circ$; Лит.: [602] 130-132

6230.**озон** (ozone) бц. г. O_3 ; М 47,998; $T_{\text{пл}} -192,7^\circ$; $T_{\text{кип}} -111,9^\circ$; Раств.: вода: 0,106 (0°), 0,097 (18°), тетрафторметан: смеш. (-169°), тетрахлорметан: 0,64 (20°); Пл.: 1,728 (-195,8°, г/см³, т.), 1,71 (-183°, г/см³, ж.), 1,354 (-119,4°, г/см³, ж.), 1,46 (-111,9°, г/см³, ж.), 0,002144 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-172,1°), 10

(-157,2°), 100 (-137°); ДП: 1,0019 (0°) ; ΔH_{298}^0 : 142,3 (г); ΔG_{298}^0 : 162,7 (г); S_{298}^0 : 238,8 (г); C_p^0 : 39,25 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,1; $\Delta H_{кип}$: 15,19; $T_{крит}$: -12,1; $P_{крит}$: 5,53; $Pl_{крит}$: 0,537; Лит.: [628] 654-657, [1039] 89, [289] 1360-1361, [479] 567, [565] 38-43, [734] 50-54, [900] 27, 73, [1205] 686-692

6231. **окадаевая кислота** бц. игольчатые крист. $C_{40}H_{60}O_{14}$; М 764,900; $T_{пл}$ 171-175°; ΔD_{50} : 0,12 (мышы, в/в); Лит.: [1445] 528, [33] 75-76, [38] 240, [307] 31, [866] 334-335

6232. **оксагексоген** (3,5-динитро-1-окса-3,5-диазациклогексан) бел. крист. $C_3H_6N_4O_5$; М 178,100; $T_{пл}$ 98°; Лит.: [801] 237

6233. **оксазол** C_3H_3NO ; М 69,062; $T_{пл}$ -85°; Давл. паров: 733 (68°); Лит.: [1447] 399-400

6234. **оксамил** (О-(N-метилкарбамоил)-(N',N'-диметилкарбамоил)метиатиоформальдоксим, видат) $C_7H_{13}N_3O_3S$; М 219,260; $T_{пл}$ 100-102°; ΔD_{50} : 5,4 (); Лит.: [677] 270

6235. **оксациллин-натрий моногидрат** (натрия (2S-(2-альфа,5-альфа,6-бета))-3,3-диметил-6-(((5-метил-3-фенил-4-изоксазолил)карбонил)амино)-7-оксо-4-тиа-1-азабицикло[3.2.0]гептан-2-карбоксилат гидрат) бел. крист. $C_{19}H_{20}N_3NaO_6S$; М 441,433; CAS 66-79-5; $T_{пл}$ 188°; $T_{раза}$ 188°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [318] 1092, [918] 640, [671] 238-239

6236. **оксикодон** $C_{18}H_{21}NO_4$; М 315,363; CAS 76-42-6; $T_{пл}$ 218-220°; ΔD_{50} : 426 (мышы, п/к), 320 (мышы, в/б); Лит.: [42] 215-216, [223] 1530-1531

6237. **оксикодона гидрохлорид** $C_{18}H_{22}ClNO_4$; М 351,820; CAS 124-90-3; $T_{пл}$ 270-272°; Раств.: вода: 14,29; Лит.: [42] 215-216, [332] 1170

6238. **гамма-оксимасляной кислоты лактон** (бутиролактон) бц. маслянистая ж. $C_4H_6O_2$; М 86,089; $T_{пл}$ -42°; $T_{кип}$ 206°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: р., тетрагхлорметан: р., этанол: р.; Pl : 1,1286 (15°, г/см³, ж.); n 1,436 (20°); Давл. паров: 12 (89°); ΔD_{50} : 1600 (крысы, п/о), 800 (мышы, п/о); Лит.: [1441] 338, [900] 135, [975] 20-21

6239. **(+)-3-окси-N-метилморфинан** (дексторфан) $C_{17}H_{23}NO$; М 257,370; $T_{пл}$ 195°; Лит.: [951] 233

6240. **3-окси-N-метилморфинан** бел. крист. $C_{17}H_{23}NO$; М 257,370; $T_{пл}$ 250°; Лит.: [951] 231

6241. **(-)-3-окси-N-метилморфинана тартрат дигидрат** ((-)-3-окси-N-метилморфинана кислая виннокислая соль дигидрат, дроморан, леворфан, леворфанол) бел. крист. $C_{21}H_{33}NO_9$;

М 443,500; $T_{\text{пл}}$ 114°; $T_{\text{разл}}$ 115°; ΔD_{50} : 150 (крысы, п/о), 27 (крысы, в/в), 285 (мыши, п/о), 32 (мыши, в/в), 46 (собаки, в/в); Лит.: [265] 516, [223] 1171, [370] 142, [19]

6242.(+)-3-окси-N-метилморфинана тартрат моногидрат $C_{21}H_{33}NO_9$; М 443,488; $T_{\text{пл}}$ 177°; Лит.: [951] 231-232

6243.оксиморфон $C_{17}H_{19}NO_4$; М 301,340; CAS 76-41-5; $T_{\text{пл}}$ 248-249°; $T_{\text{разл}}$ 249°; ΔD_{50} : 172 (мыши, в/в); Лит.: [42] 216-217, [223] 1534

6244.1-оксипролин альфа-форма ромбические крист. $C_5H_9NO_3$; М 131,140; $T_{\text{пл}}$ 274°; Раств.: вода: 41,41 (99,99°), укс.: 1,59 (18°); pK_a (1) = 9,66 (25°, вода); Лит.: [1045] 898-899, [1046] 92, [291] 295, [332] 156

6245.оксиран (1,2-эпоксидэтан, ethylene oxide, этилена окись, этиленоксид) бц. г. C_2H_4O ; М 44,050; $T_{\text{пл}}$ -111,7°; $T_{\text{кип}}$ 10,73°; $T_{\text{разл}}$ 400°; Разл. на: ацетальдегид; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,8839 (10°, г/см³, ж.); n 1,364 (7°); Давл. паров: 19,5 (-57°), 110,6 (-30,4°), 257,6 (-14,6°), 493,1 (0°), 768 (11°), 824,8 (12,8°); ДП: 13,9 (-1°); Дип.: 1,89 (20°); Вязк.: 0,322 (0°); Пов.нат.: 24,3 (20°), 26,39 (10°); ΔH_{298}^0 : -51 (г); ΔG_{298}^0 : -11,67 (г); S_{298}^0 : 243,1 (г); C_p^0 : 48,1 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 5,17; $T_{\text{своесп}}$: 429; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 1264; $T_{\text{крит}}$: 195,78; $P_{\text{крит}}$: 7,19; Лит.: [669], [291] 100-101, [734] 559, [900] 169

6246.оксисангвинарин $C_{20}H_{19}NO_5$; М 353,369; $T_{\text{пл}}$ 360°; Раств.: ацетон: т.р., бензол: т.р., эф.: т.р., пиридин: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [796] 440, [1437] 41

6247.оксихелидонин $C_{20}H_{17}NO_6$; М 367,352; $T_{\text{пл}}$ 285°; Лит.: [1437] 42

6248.1,2,5-оксодиазоло[3,4-е]-1,2,3,4-тетразин-4,6-ди-N-оксид желт. крист. $C_2N_6O_3$; М 156,060; $T_{\text{пл}}$ 112°; $T_{\text{разл}}$ 112°; Лит.: [93] 7-11 - 7-12

6249.μ-оксодифенилдииндозил-бис-трифторметан-сульфонат желт. $C_6H_5I(OSO_2CF_3)-O-(CF_3SO_2O)IC_6H_5$; М 722,154; $T_{\text{пл}}$ 119-121°; Лит.: [1325] 934

6250.оксодихлорфосфония тетрачлорферрат(III) $POCl_2[FeCl_4]$; М 315,540; $T_{\text{пл}}$ 119°; Лит.: [735] 370

6251.2-оксо-2-ди(2'-хлорэтил)амино-тетрагидро-2,1,3-фосфоксазин гидрат (procytox, sendoxan, циклофосфамид, циклофосфан) бел. крист. $C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$; М 279,100; $T_{\text{пл}}$ 50°; Раств.: ацетон: т.р., бензол: р., вода: 2 (20°), диоксан: р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 130 (кролики, в/в), 200 (крысы,

в/б), 158 (мышь, п/о), 100 (мышь, в/б), 40 (собака, в/в); Лит.: [1445] 377, [223] 563, [894] 63-75

6252. **6-оксооктановой кислоты этиловый эфир** (5-пропионилвалериановой кислоты этиловый эфир, 6-кетокaproиловой кислоты этиловый эфир) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}(\text{CH}_2)_4\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; М 186,250; Давл. паров: 12 (125°); Лит.: [78] 482; Синт.: [610] 243

6253. **4-оксопентановая кислота** (гамма-кетовалериановая кислота, левулиновая кислота) бц. листовидные крист. $\text{CH}_3\text{COCCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 116,120; $T_{\text{пл}}$ 37,2°; $T_{\text{кип}}$ 245,8°; $T_{\text{разл}}$ 246°; Раств.: вода: 53,78 (6,99°), 64,22 (14,49°), 70,68 (20,79°), 77 (30,09°), эф.: х.р., этанола: х.р.; Пл.: 1,1395 (20°, г/см³, т.); n 1,4396 (20°); Давл. паров: 1 (102°), 8 (140°), 10 (141,8°), 14 (154°), 40 (169,5°), 100 (190,2°), 400 (227,4°); pK_a (1) = 4,62 (25°, вода); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,22; Лит.: [1044] 630, [1441] 110, [1442] 581, [332] 153, [590] 334, [900] 156, [1352] 80-93; Синт.: [999] 240-241

6254. **оксотреморин** (1-(4-(1-pyrrolidyl)-2-butynyl)-2-pyrrolidone) $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}$; М 206,284; Пл.: 0,991 (20°, г/см³, ж.); n 1,517 (20°); Давл. паров: 0,1 (124°); Лит.: [43] 961, [359] 151, [559] 137; Синт.: [158] 390, [158] 275

6255. **dl-3-(3-оксо-1-фенилбутил)-4-гидроксикумарин** (warfarin, варфарин, детмор, зоокумарин) крист. $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_4$; М 308,330; CAS 81-81-2; $T_{\text{пл}}$ 161°; Раств.: вода: 0,004; ΔD_{50} : 10 (кролики), 1,6 (крысы, п/о), 3 (мышь, п/о), 3 (собака, п/о); Лит.: [318] 1583, [439] 442-443, [1447] 206, [223] 2183, [331] 1124

6256. **1,4,7,10,13,16,21,24-октаазабицикло[8.8.8]гексакозанидбария натрид - метиламин (1/2)** бронзов. моноклинные крист. $[\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2)_2(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2)\text{N}]\text{Ba}[\text{Na} \cdot 2\text{CH}_3\text{NH}_2]$; М 592,002; $T_{\text{разл}}$ -24-38°; Лит.: [214] 2259-2263

6257. **1,4,7,10,13,16,21,24-октаазапентацикло[8.8.8.24,7.213,16.221,24]дотриаконтаннатрия натрид** золотист. крист. $[\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2)_3\text{N}]\text{Na}[\text{Na}]$; М 494,671; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [215] 12416-12422

6258. **1,4,7,10,13,16,21,24-октаазапентацикло[8.8.8.24,7.213,16.221,24]дотриаконтаннатрия электрид** крист. $[\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2)_3\text{N}]\text{e}$; М 471,681; $T_{\text{разл}}$ 40°; Лит.: [215] 12416-12422

6259. **октаборан(12)** B_8H_{12} ; М 98,583; $T_{\text{пл}}$ 20°

6260. **(октабромдобензо)-18-краун-6** $\text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{Br}_8\text{O}_6$; М 991,569; $T_{\text{пл}}$ 293-295°; $T_{\text{разл}}$ 295°; ΔD_{50} : 0,12 (б. мышь, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [515] 463-464

6261. **2,2,4,4,6,6,8,8-октабромциклотетрафосфазен** (NBr₂)₄;
M 819,154; T_{пл} 202°; Лит.: [734] 461

6262. **4a,13c-цис-1,4,4a,5,7,8,13b,13c-октагидро-13H-бенз[g]индоло[2,3-а]индолизин** C₁₈H₂₀N₂; M 264,365; T_{пл} 168-170,5°; Лит.: [987] 25; Синт.: [987] 25

6263. **октагидроксициклобутан** (C(OH)₂)₄; M 184,102;
T_{разл} 140°; Лит.: [188] 2584-2585

6264. **октадекаборан(22)** бел. B₁₈H₂₂; M 216,773; T_{пл} 180°;
Лит.: [655] 80

6265. **октадекан** крист. (р.п. этанол) CH₃(CH₂)₁₆CH₃;
M 254,500; CAS 593-45-3; T_{пл} 28,18°; T_{кип} 317,4°; Раств.: вода:
0,0000006 (25°), эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,7768 (28°, к в.4, ж.),
0,7753 (30°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (129°), 10 (173,6°), 40
(208,8°), 100 (236,6°), 400 (288,4°); Лит.: [1044] 670, [1045] 844-
845, [186] 3084, [331] 1120

6266. **октадеканаль** (стеариновый альдегид) CH₃(CH₂)₁₆CHO;
M 268,478; T_{пл} 63,5°; Лит.: [522] 150

6267. **1-октадеканол** (н-октадециловый спирт, стеариловый спирт) крист. (р.п. этанол) CH₃(CH₂)₁₆CH₂OH; M 270,500;
CAS 112-92-5; T_{пл} 59°; T_{кип} 336°; Раств.: вода: 0,0000001082
(34°), 0,0000005951 (65°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8124 (59°, к
в.4, ж.); Давл. паров: 12 (210,5°); Лит.: [1045] 844-845, [1447]
541, [331] 1120

6268. **1-октадекантиол**(октадецилмеркаптан)CH₃(CH₂)₁₆CH₂SH;
M 286,559; T_{пл} 25°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. па-
ров: 1 (170°); Лит.: [1037] 488-489, [1045] 844-845, [1447] 541

6269. **цис-9-октадецен-1-ол** (олеиловый спирт) бц. ж.
CH₃(CH₂)₇CH=CH(CH₂)₇CH₂OH; M 268,478; T_{пл} 5,5-7,5°; Лит.:
[628] 723-724

6270. **1-октадециламин** крист. CH₃(CH₂)₁₆CH₂NH₂; M 269,509;
T_{пл} 52,9°; T_{кип} 348,8°; Раств.: вода: н.р., хлф.: х.р., этанол: р.;
Давл. паров: 10 (199,5°); Лит.: [971] 260-261

6271. **(R)-1-O-октадецил-2-O-ацетил-sn-глицеро-3-фосфохолин** (1-O-octadecyl-PAF, C₁₈-platelet activating factor, C₁₈-ФАТ, C₁₈-фактор активации тромбоцитов) CH₃(CH₂)₁₇OCH₂CH(OC(O)CH₃)CH₂OP(O)(O)OCH₂CH₂N(CH₃)₃;
M 551,736; T_{пл} 212-215°; Лит.: [318] 1195-1196, [359] 105-106

6272. **октадецилбензол** C₆H₅CH₂(CH₂)₁₆CH₃; M 330,590;
T_{пл} 32,8°; T_{кип} 408°; Пл.: 0,8542 (20°, г/см³, т.); n 1,4802 (25°);
Лит.: [1044] 672, [509] 61

6273. **3-октадецилокси-1,2-пропандиол** (batyl alcohol, глицерина 1-октадецилового эфира) бц. крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$; М 344,572; $T_{\text{пл}}$ 70-71°; Лит.: [77] 208

6274. **2,2,4,4,6,6,8,8-октаизотиоцианатоциклотетрафосфазен** $(\text{NP}(\text{NCS})_2)_4$; М 644,581; $T_{\text{пл}}$ 90°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [734] 529

6275. **октакис(трифторфосфин)диродий** оранжево-красн. $\text{Rh}_2(\text{PF}_3)_8$; М 909,563; $T_{\text{пл}}$ 93°; Лит.: [735] 386

6276. **октакозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{26}\text{CH}_3$; М 394,800; $T_{\text{пл}}$ 61,3°; $T_{\text{кип}}$ 432°; Давл. паров: 1 (220°), 10 (270°), 40 (309°), 100 (340°), 400 (398°); Лит.: [1044] 673, [859] 10

6277. **октаметициклотетрасилазан** $((\text{CH}_3)_2\text{SiNH})_4$; М 292,680; Давл. паров: 10 (190°); Лит.: [1443] 407

6278. **октаметициклотетрасилоксан** $((\text{CH}_3)_2\text{SiO})_4$; М 296,610; $T_{\text{пл}}$ 17,4°; $T_{\text{кип}}$ 175-176°; n 1,3968 (20°); Лит.: [762] 1203, [1443] 408

6279. **октан** (n-octane) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$; М 114,230; CAS 111-65-9; $T_{\text{пл}}$ -56,795°; $T_{\text{кип}}$ 125,665°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,000066 (25°), эф.: р., метанол: 15,1 (5°), 17 (10°), 19 (15°), 21,1 (20°), 23,3 (25°), 26,4 (30°), 29,5 (35°), 33,8 (40°), смеш. (65,7°), петр.эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,70252 (20° г/см³, ж.); n 1,39743 (20°); Давл. паров: 1 (-14°), 10 (19,2°), 40 (45,1°), 100 (65,7°), 400 (104°); ДП: 1,948 (20°); Вязк.: 0,542 (20°); Пов.нат.: 21,8 (20°); Ск.зв.: 1192 (20°, состояние среды - жидкость); $\Delta H_{\text{ф}}^{0,298}$: 208,45 (г); C^0 : 254 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20,65; $\Delta H_{\text{кип}}$: 41,48; $T_{\text{всп}}$: 13; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 5450,5; $T_{\text{крит}}$: 296,2; $P_{\text{крит}}$: 2,5; Лит.: [1044] 650, [151] 339, [291] 621, [299] 15-17, [331] 536-537, [437] 200, [900] 169; Синт.: [623] 39

6280. **октаналь** (каприловый альдегид) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CHO}$; М 128,210; $T_{\text{пл}}$ -27°; $T_{\text{кип}}$ 171-173°; Раств.: вода: 0,056 (25°); Δd_{50} : 5600 (крысы, п/о); Лит.: [628] 720-721, [331] 526, [1417] 21

6281. **октандиовая кислота** (suberic acid, пробковая кислота, субериновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$; М 174,194; $T_{\text{пл}}$ 140°; Раств.: вода: 0,08 (0°), 0,14 (16°), 1,425 (70,09°), эф.: т.р., метанол: 32,04 (4°), муравьиная кислота 95%: 2,13 (19,5°), пропанол: 13,9 (4°), этанол: 18,44 (4°); $pK_a(1)$ = 4,52 (25°, вода); $pK_a(2)$ = 5,33 (25°, вода); Лит.: [629] 340, [1045] 898-899, [291] 618, [331] 518, [565]

6282. **октанитрокубан** (octanitrocubane) бел. крист. $(\text{CNO}_2)_8$; М 419,135; $T_{\text{возг}}$ 200°; Раств.: гексан: м.р.; Пл.: 1,979 (20°, г/см³, т.); Лит.: [3] 1143-1148, [7] 73, [1392] 33

6283. **1-октано́л** (гептилкарбино́л, перв-октилово́ый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{OH}$; M 130,230; $T_{\text{пл}}$ $-16,3^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 195° ; Раств.: вода: 0,04793 (20°), 0,04988 (25°), 0,08593 ($90,3^\circ$), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8246 (20° , г/см³, ж.); ΔD_{50} : 15000 (мышь, в/ж); Лит.: [628] 721, [1045] 848-849, [291] 622, [331] 538-539, [437] 115

6284. **октано́наконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{6CH}_3$; M 1376,620; $T_{\text{пл}}$ 113-114°; Лит.: [216] 1643

6285. **октапентаконтадиктан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{56}\text{CH}_3$; M 3620,870; $T_{\text{пл}}$ 125-126°; Лит.: [216] 1643

6286. **октасеры гидротрисульфат** син. крист. $\text{S}_8(\text{HS}_3\text{O}_{10})_2$; M 770,914; $T_{\text{разл}}$ -15° ; Разл. на: сера ромбическая, серы(VI) оксид альфа-форма, серы(IV) оксид, серная кислота; Лит.: [1146] 18

6287. **октасеры дицианид** желт. $\text{S}_8(\text{CN})_2$; M 308,555; $T_{\text{пл}}$ 39° ; Лит.: [734] 528

6288. **октасеры оксид** оранжево-желт. крист. S_8O ; M 272,519; $T_{\text{пл}}$ 78° ; $T_{\text{разл}}$ 78° ; Лит.: [480] 48-49

6289. **октасульфан** зелен. ж. $\text{HS-S}_6\text{-SH}$; M 258,540; $T_{\text{разл}}$ 130° ; Пл.: 1,747 (20° , г/см³, ж.); n 1,912 (20°); Лит.: [1444] 456, [655] 165

6290. **1,4,7,10,13,16,19,22-октагнациклотетракозан** (24-ан- S_8) крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{32}\text{S}_8$; M 480,910; $T_{\text{пл}}$ 115-117°; Лит.: [762] 917

6291. **октатриаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{36}\text{CH}_3$; M 535,026; $T_{\text{пл}}$ 79° ; $T_{\text{кип}}$ 511° ; Давл. паров: 1 (281°), 10 (334°), 40 (376°), 100 (409°), 400 (469°); Лит.: [1044] 675

6292. **мета-октафенилен** (C_6H_4)₈; M 608,768; $T_{\text{пл}}$ 449-451°; Лит.: [1223] 668

6293. **орто-октафенилен** бц. $\text{C}_{48}\text{H}_{32}$; M 608,770; $T_{\text{пл}}$ 424° ; Лит.: [602] 60

6294. **октафенилтригерман** $\text{Ge}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_8$; M 834,751; $T_{\text{пл}}$ 248° ; Лит.: [479] 372

6295. **октафтор-2-бутен** $\text{CF}_3\text{CF}=\text{CFCF}_3$; M 200,030; $T_{\text{пл}}$ -139 - -129° ; $T_{\text{кип}}$ $0,4$ - 3° ; Лит.: [1405] 380

6296. **октафторпропан** (R218, перфторпропан, фреон 218, хладон 218) бц. г. $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_3$; M 188,020; $T_{\text{пл}}$ $-148,3^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $-36,8^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1784,7 (г); $T_{\text{крит}}$: 71,9; $P_{\text{крит}}$: 2,677; $P_{\text{пл,крит}}$: 0,628; Лит.: [892] 173-179, [1475] 37

6297. **октафтортетрагидрофуран** $\text{C}_4\text{F}_8\text{O}$; M 216,029; $T_{\text{кип}}$ 1° ; Лит.: [657] 170

6298. **октафтортрисилан** бц. ж. Si_3F_8 ; M 236,244; $T_{\text{пл}}$ $-1,2^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 42° ; Лит.: [655] 169, [734] 601

6299. **октафтортрисилоксан** $\text{SiF}_3\text{OSiF}_2\text{OSiF}_3$; M 268,243; $T_{\text{кип}}$ 20°; Лит.: [964] 312-313
6300. **октафторциклобутан** (перфторциклобутан, фреон C_{31}F_8) C_4F_8 ; M 200,030; $T_{\text{пл}}$ -41,4°; $T_{\text{кип}}$ -5,85°; $T_{\text{крит}}$ 117; Лит.: [758] 61, 63, 166-168, [858] 69
6301. **октафтор-1,3-циклогексадиен** C_6F_8 ; M 224,051; $T_{\text{пл}}$ 6°; $T_{\text{кип}}$ 56-57°; Лит.: [1405] 381
6302. **октафторциклопентанон** $\text{C}_5\text{F}_8\text{O}$; M 228,040; $T_{\text{кип}}$ 24°; Лит.: [657] 185
6303. **октафторциклопентен** C_5F_8 ; M 212,041; $T_{\text{кип}}$ 33-35°; Лит.: [1405] 381
6304. **2,2,4,4,6,6,8,8-октафторциклотетрафосфазен** (NPF_2)₄; M 331,909; $T_{\text{пл}}$ 30,4°; Лит.: [479] 499, [734] 461; Синт.: [997] 80-81
6305. **1,3,4,5,6,7,8,8-октахлор-1,3,3а,4,7,7а-гексагидро-4,7-метаноизобензофуран** (WL-1650, СД-4402, соединение 948, телодрин) крист. $\text{C}_9\text{H}_4\text{Cl}_8\text{O}$; M 411,750; $T_{\text{пл}}$ 122-123°; Раств.: вода: 1,01 (20°); ЛД_{50} : 40 (б. крысы, в/ж, в виде эмульсии в масле), 30 (б. мыши, в/ж, в виде эмульсии в масле), 10 (кошки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 10 (кролики, в/ж, в виде эмульсии в масле), 24 (морские свинки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 6-10 (мышы, нажно), 10 (собаки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 24 (хомяки, в/ж, в виде эмульсии в масле); Лит.: [438] 352-354, [886] 162-163
6306. **октахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $\text{C}_{12}\text{Cl}_8\text{O}_2$; M 459,760; CAS 3268-87-9; $T_{\text{пл}}$ 330°; Раств.: вода: 0,00000000004 (20°); Лит.: [331] 892
6307. **октахлор-1,4-диоксан** $\text{C}_4\text{Cl}_8\text{O}_2$; M 363,666; $T_{\text{пл}}$ 108°; Лит.: [1285] 794
6308. **октахлорнафталин** C_{10}Cl_8 ; M 403,731; CAS 2234-13-1; $T_{\text{пл}}$ 197,5°; $T_{\text{кип}}$ 365°; Лит.: [231] 873-874
6309. **октахлортрисилаан** бц. ж. Si_3Cl_8 ; M 367,881; $T_{\text{пл}}$ -67°; $T_{\text{кип}}$ 215°; Лит.: [655] 168
6310. **октахлортрисилоксан** бц. ж. $\text{Cl}_3\text{SiOSiCl}_2\text{OSiCl}_3$; M 399,879; $T_{\text{пл}}$ -47°; $T_{\text{кип}}$ 184°; Лит.: [655] 168
6311. **октахлорциклотетрасилоксан** бел. $(\text{OSiCl}_2)_4$; M 459,964; $T_{\text{пл}}$ 77°; $T_{\text{кип}}$ 202°; Лит.: [655] 168
6312. **2,2,4,4,6,6,8,8-октахлорциклотетрафосфазен** бел. $(\text{NPCl}_2)_4$; M 463,546; $T_{\text{пл}}$ 123,5°; $T_{\text{кип}}$ 328,5°; Лит.: [655] 149
6313. **1-октен** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}=\text{CH}_2$; M 112,213; $T_{\text{пл}}$ -101,73°; $T_{\text{кип}}$ 121,3°; Раств.: вода: 0,0004096 (25°); Лит.: [971] 262-263, [331] 524

6314. **1-октиламин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 129,243; $T_{\text{кип}}$ 180°; Лит.: [1511] 612

6315. **октилнитрит** зелен. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{ONO}$; М 159,230; $T_{\text{кип}}$ 175°; Пл.: 0,862 (17°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 850-851

6316. **октиартугти бромид** крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{HgBr}$; М 393,715; $T_{\text{пла}}$ 114,8-115°; Лит.: [78] 584

6317. **9-октилэйкозан** $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_3$; М 394,800; $T_{\text{пла}}$ 1°; Лит.: [509] 117

6318. **1-октин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CCH}$; М 110,197; $T_{\text{пла}}$ -79,3°; $T_{\text{кип}}$ 125,2°; Раств.: вода: 0,0024 (25°); Лит.: [971] 262-263, [331] 514

6319. **4-октин** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-CC-CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 110,197; $T_{\text{пла}}$ -101°; $T_{\text{кип}}$ 131,6°; Лит.: [971] 262-263, [428] 239

6320. **орто-октифенил** $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_4)_6\text{C}_6\text{H}_5$; М 610,784; $T_{\text{пла}}$ 312-320°; Лит.: [1223] 669

6321. **октоген** (НМХ, циклотетраметилентетранитрамин) бц. крист. $(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_4$; М 296,170; $T_{\text{пла}}$ 279°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: н.р., ДМСО: р., ДМФА: р., эф.: н.р., метанол: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1443] 369, [1447] 406

6322. **олеандомицин** (матромицин) крист. $\text{C}_{35}\text{H}_{61}\text{NO}_{12}$; М 687,858; $T_{\text{пла}}$ 110°; Лит.: [628] 722-723

6323. **олеиновая кислота** (цис-9-октадеценовая кислота) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$; М 282,470; CAS 112-80-1; $T_{\text{пла}}$ 16,3°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: смеш., метанол: смеш., тетраклорметан: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,895 (18°, г/см³, ж.); n 1,4582 (20°); Давл. паров: 3 (175°), 10 (225°), 15 (232°), 100 (286°); ДП: 2,46 (20°); Вязк.: 25,6 (30°); Пов.нат.: 32,5 (20°); $\Delta n_{\text{сгор}}$: 11116,9; Δd_{50} : 25000 (крысы-самцы, в/ж), 28000 (мыши-самцы, в/ж); Лит.: [1447] 407, [291] 784-786, [900] 170, [1108] 42

6324. **олеиновой кислоты метиловый эфир** (метилолеат) маслянистая ж. $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOCH}_3$; М 296,500; $T_{\text{пла}}$ -19,9°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,879 (18°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (190°), 20 (217°); Лит.: [1045] 852-853, [1447] 334

6325. **олеиновой кислоты этиловый эфир** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 310,515; Давл. паров: 151 (216°); Лит.: [80] 313

6326. **олова(II) ацетат** светло-желт. пор. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Sn}$; М 236,798; $T_{\text{пла}}$ 182°; $T_{\text{кип}}$ 240°; Δn_{298}^0 : -977 (т); Лит.: [535] 174-175

6327. **олова(IV) ацетат** бел. $\text{Sn}(\text{CH}_3\text{COO})_4$; М 354,886; $T_{\text{пла}}$ 253°; Лит.: [655] 171, [734] 636

6328.олова(II) борогидрид желт. $\text{Sn}(\text{BH}_4)_2$; M 148,396; $T_{\text{раза}} -65^\circ$; Лит.: [735] 26

6329.олова(II) бромид желт. ромбические крист. SnBr_2 ; M 278,500; $T_{\text{пла}} 232^\circ$; $T_{\text{кип}} 641^\circ$; Раств.: вода: реак., пиридин: р.; Пл.: 5,18 (17° , $\text{г}/\text{см}^3$, т.); Давл. паров: 0,1 (284°), 1 (343°), 10 (413°), 100 (516°); ΔH_{298}^0 : -260 (т); ΔG_{298}^0 : -252,3 (т); S_{298}^0 : 146 (т); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 7,1; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 97,5; Лит.: [900] 88

6330.олова(IV) бромид бц. ромбические крист. SnBr_4 ; M 438,310; $T_{\text{пла}} 30^\circ$; $T_{\text{кип}} 208^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: реак., эф.: реак., трихлорид фосфора: р.; Пл.: 3,35 (20° , $\text{г}/\text{см}^3$, т.); Давл. паров: 0,1 ($5,7^\circ$), 1 ($32,8^\circ$), 10 ($75,2^\circ$), 100 ($135,4^\circ$); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -405,8 (т); ΔG_{298}^0 : -321,7 (т); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 11,3; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 36,8; ΔH_{298}^0 : -348,1 (г); S_{298}^0 : 412 (г); C_p^0 : 103,3 (г); Лит.: [289] 1489, [900] 88

6331.олова(IV) бромид-трихлорид бц. ж. SnBrCl_3 ; M 304,970; $T_{\text{пла}} -31^\circ$; Лит.: [535] 174-175, [734] 634

6332.олова(IV) гидрид SnH_4 ; M 122,742; $T_{\text{пла}} -146^\circ$; $T_{\text{кип}} -52,5^\circ$; Лит.: [479] 354, [734] 624

6333.олова(II) гидроксид (stannous hydroxide, tin hydroxide) бел. $\text{Sn}(\text{OH})_2$; M 152,725; $T_{\text{раза}} 120^\circ$; Разл. на: олова(II) оксид, вода; Раств.: вода: 0,0002 (25°); $\text{pK}_a(1) = 17,2$ (18° , вода); Лит.: [1046] 79, [289] 1494, [655] 172

6334.олова(IV) дибромид-диiodид оранжево-красн. гексагональные крист. SnBr_2I_2 ; M 532,330; $T_{\text{пла}} 50^\circ$; $T_{\text{кип}} 225^\circ$; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 174-175

6335.олова(IV) дигидроксид-оксид бел. $\text{SnO}(\text{OH})_2$; M 168,724; $T_{\text{раза}} 600^\circ$; Разл. на: олова(IV) оксид, вода; $\text{pK}_a(1) = 9,4$ (25° , вода); Лит.: [1046] 79, [655] 172

6336.олова(IV) диiodид-дихлорид красн. ж. SnI_2Cl_2 ; M 443,425; $T_{\text{кип}} 297^\circ$; Лит.: [655] 172

6337.олова(II) иодид оранжево-красн. моноклинные крист. SnI_2 ; M 372,500; $T_{\text{пла}} 320^\circ$; $T_{\text{кип}} 718^\circ$; Раств.: вода: 0,98 (20°), 1,16 (30°), 1,4 (40°), 1,69 (50°), 2,07 (60°), 2,95 (80°), 4,03 (100°), сероуглерод: р., хлф.: р. (61°); Пл.: 5,28 (25° , $\text{г}/\text{см}^3$, т.); Давл. паров: 1 (388°), 10 (468°), 100 (576°); ΔH_{298}^0 : -145,2 (т); ΔG_{298}^0 : -146 (т); S_{298}^0 : 168,6 (т); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 100; Лит.: [535] 174-175, [900] 88-89

6338.олова(IV) иодид (stannic iodide) коричнево-желт. кубические крист. SnI_4 ; M 626,310; $T_{\text{пла}} 144,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 348,6^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: реак., бензол: 14,48 ($20,2^\circ$), вода: реак., гептан: 3,48 (25°), диiodметан: 22,9 (10°), эф.: 5,04 (25°), м-ксилол: 15,5 (25°), сероуглерод: 19,43 (-58°), тетраxлорметан: 5,54 ($22,4^\circ$),

14,29 (50°), толуол: 17,5 (25°), хлф.: 8,94 (28°), этанол: р.; Пл.: 4,47 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (87°), 1 (123°), 10 (181°), 100 (262°); Дип.: 0 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -199,2 (т); ΔH_{пла}: 19,2; ΔH_{кип}: 50,2; Лит.: [289] 1492-1493, [900] 89

6339. **олова(IV) нитрат** бц. крист. Sn(NO₃)₄; М 366,730; T_{пла} 91°; T_{разл} 600°; Раств.: тетрагидрометан: р.; Лит.: [655] 172, [734] 636

6340. **олова(II) нитрат эйкосагидрат** бел. Sn(NO₃)₂ • 20H₂O; М 603,025; T_{пла} 20°; T_{разл} >150°; Лит.: [655] 172

6341. **олова(IV) нитрид** Sn₃N₄; М 412,157; T_{разл} 360°; Лит.: [734] 640

6342. **олова(II) оксалат** бел. SnC₂O₄; М 206,729; T_{пла} 280°; T_{разл} 280°; Лит.: [655] 171

6343. **олова(II) оксид** черн. тетрагональные крист. SnO; М 134,690; T_{пла} 1040°; T_{кип} 1425°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,446 (0°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (804°), 10 (962°), 100 (1174°), 760 (1430°); ΔH⁰₂₉₈: -286 (т); ΔG⁰₂₉₈: -256,9 (т); S⁰₂₉₈: 56,5 (т); C_p⁰: 44,4 (т); ΔH⁰₂₉₈: 21 (т); S⁰₂₉₈: 232,01 (т); C_p⁰: 31,76 (т); АД₅₀: 215 (т); Лит.: [1447] 409, [734] 630, [900] 89

6344. **олова(IV) оксид** (касситерит, олова диоксид) бел. тетрагональные крист. SnO₂; М 150,690; T_{пла} 2000°; T_{кип} 2500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,01 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -580,8 (т); ΔG⁰₂₉₈: -519,9 (т); S⁰₂₉₈: 52,3 (т); C_p⁰: 52,7 (т); Лит.: [535] 174-175, [900] 89, [1086] 35

6345. **олова(IV) оксид-дихлорид** бел. ам. в-во SnOCl₂; М 205,615; T_{разл} 155°; Лит.: [734] 634-635

6346. **олова(II) пирофосфат** бел. Sn₂P₂O₇; М 411,363; T_{пла} 400°; Лит.: [655] 172

6347. **олова(II) селенид** сер. крист. SnSe; М 197,650; T_{пла} 860°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,179 (0°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 158-159

6348. **олова(IV) селенид** бел. крист. SnSe₂; М 276,610; T_{пла} 650°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,13 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 158-159

6349. **олова(II) сульфат** бц. ромбические крист. SnSO₄; М 214,750; T_{разл} 360°; Разл. на: олова(IV) оксид, серы(IV) оксид; Раств.: вода: 18,8 (19°), 18,1 (100°); ΔH⁰₂₉₈: -887 (т); Лит.: [734] 638, [900] 89

6350. **олова(IV) сульфат** бел. Sn(SO₄)₂; М 310,835; T_{разл} 200°; Лит.: [655] 173

6351. **олова(IV) сульфат дигидрат** бел. Sn(SO₄)₂ • 2H₂O; М 346,866; T_{разл} >50°; Лит.: [655] 173

6352.олова(II) сульфид бур. ромбические крист. SnS;
M 150,750; T_{пл} 881°; T_{кип} 1276°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,08 (0°, г/см³, т.); ΔH₂₉₈⁰: -110,2 (т); ΔG₂₉₈⁰: -108,2 (т); S₂₉₈⁰: 77 (т); C_p⁰: 49,24 (т); ΔH_{пл}: 31,6; ΔH_{кип}: 156,5; ΔH₂₉₈⁰: 110 (г); S₂₉₈⁰: 243,5 (г); C_p⁰: 34,5 (г); Лит.: [900] 89

6353.олова(IV) сульфид желт. тригональные крист. SnS₂;
M 182,820; T_{разл} 500°; Раств.: вода: 0,00002 (18°); Пл.: 4,5 (20°, г/см³, т.); ΔH₂₉₈⁰: -82,4 (т); S₂₉₈⁰: 87,4 (т); C_p⁰: 70,1 (т); Лит.: [1045] 158-159, [1447] 409, [734] 639

6354.олова(II) теллурид сер. кубические крист. SnTe;
M 246,310; T_{пл} 780°; ΔH₂₉₈⁰: -60,7 (т); ΔH_{пл}: 45; ΔH₂₉₈⁰: 161 (г); S₂₉₈⁰: 263,2 (г); C_p⁰: 36,5 (г); Лит.: [535] 174-175

6355.олова(IV) тетраакис(трифенилстаннид) Sn(Sn(C₆H₅)₃)₄;
M 1518,800; T_{пл} 320°; Лит.: [479] 376

6356.олова(IV) трибромид-хлорид бц. ж. SnBr₃Cl;
M 393,875; T_{пл} 1°; T_{кип} 73°; Лит.: [655] 171, [734] 634

6357.олова(IV) трис(пентакарбонилманганат)-хлорид
красн. ClSn(Mn(CO)₅)₃; M 739,129; T_{пл} 177°; Лит.: [734] 641

6358.олова(II) формиат бел. Sn(HCOO)₂; M 208,745; T_{пл} 198°;
T_{разл} 198°; Лит.: [655] 172

6359.олова(II) фторид бц. моноклинные крист. SnF₂;
M 156,690; T_{пл} 212°; T_{кип} 853°; Раств.: вода: х.р.; ΔH₂₉₈⁰: -649 (т); ΔH_{кип}: 113; Лит.: [900] 89

6360.олова(IV) фторид бел. крист. SnF₄; M 194,680; T_{возг} 705°;
Раств.: вода: х.р.; Пл.: 4,78 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 89

6361.олова(II) фторид-хлорид бел. SnFCl; M 173,161;
T_{пл} 185-190°; Лит.: [655] 172

6362.олова(II) хлорид бел. ромбические крист. SnCl₂; M 189,600;
T_{пл} 247°; T_{кип} 670°; Раств.: ацетон: 55,6 (18°), вода: 83,9 (0°), 269,8 (15°), эф.: р., муравьиная кислота 95%: 4,1 (19°), пиридин: р., этанол: р., этилацетат: 4,46 (18°); Пл.: 3,95 (25°, г/см³, т.); ΔH₂₉₈⁰: -331 (т); C_p⁰: 122,6 (г); ΔH_{пл}: 12,6; ΔH_{кип}: 71,1; Лит.: [289] 1490, [734] 637, [900] 89

6363.олова(IV) хлорид (stannic chloride, tin tetrachloride)
бц. дымящая ж. SnCl₄; M 260,522; T_{пл} -33°; T_{кип} 112°; Раств.: вода: реаг., эф.: реаг., селена(IV) оксид-дихлорид: 15,93 (25°), этанол: реаг.; Пл.: 2,23 (20°, г/см³, ж.); ДП: 3,2 (22°); Дип.: 0 (20°); ΔH₂₉₈⁰: -528,9 (ж); ΔG₂₉₈⁰: -457,7 (ж); S₂₉₈⁰: 299,6 (ж); C_p⁰: 165,3 (ж); ΔH_{пл}: 9,2; ΔH_{кип}: 36,65; ΔH₂₉₈⁰: -489,1 (г); S₂₉₈⁰: 365 (г); C_p⁰: 98,3 (г); T_{крит}: 318,7; P_{крит}: 3,75; Пл_{крит}: 0,742; Лит.: [289] 1491-1492, [479] 362, [900] 89

6364. **олова(II) хлорид дигидрат** (оловянная соль) бц. моноклинные крист. $\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 225,650; $T_{\text{пл}}$ 37,7°; Раств.: эф.: 11,4, этилацетат: 31,2 (-2°), 35,53 (22°), 73,44 (82°); Лит.: [289] 1490, [535] 174-175, [734] 637

6365. **олово белое (бета-форма)** (tin white) бел. тетрагональные мет. Sn; M 118,690; $T_{\text{пл}}$ 231,9°; $T_{\text{кип}}$ 2620°; Раств.: ртуть: 0,62 (18°); Пл.: 7,29 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 51,55 (т); C_p^0 : 26 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 296,1; ΔH_{298}^0 : 302 (г); S_{298}^0 : 168,4 (г); C_p^0 : 21,3 (г); Лит.: [706] 183, [741] 10, [1443] 382-384, [1517] 216, [75] 3.56, [479] 349, 351, [490] 51, [900] 88, [924] 570-573, [1031] 9-12, [1348] 112

6366. **олово серое (альфа-форма)** сер. кубические мет. Sn; M 118,690; $T_{\text{пл}}$ 231,9°; $T_{\text{кип}}$ 2620°; Пл.: 5,85 (14°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2 (т); ΔG_{298}^0 : 0,13 (т); S_{298}^0 : 44,14 (т); C_p^0 : 25,8 (т); Лит.: [734] 626-627, [900] 88

6367. **омепразол** (5-метокси-2-(((4-метокси-3,5-диметил-2-пиридинил)метил)сульфинил)-1H-бензимидазол, лосек, омез) бел. крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_3\text{S}$; M 345,416; CAS 73590-58-6; $T_{\text{пл}}$ 156°; Раств.: вода: о.м.р., дихлорметан: р., метанол: р., этанол: р.; LD_{50} : 2638 (крысы-самки, в/ж), 2210 (крысы-самцы, в/ж), 82,8 (мыши, в/в); Лит.: [318] 1002, [917] 665-666, [223] 1486-1488, [1108] 39-40

6368. **ортогерманиевая кислота** бел. $\text{Ge}(\text{OH})_4$; M 140,669; $T_{\text{разл}}$ 380°; $\text{pK}_a(1) = 8,6$ (25°, вода); Лит.: [479] 55, [655] 112

6369. **ортоиодная кислота** бц. моноклинные крист. H_5IO_6 ; M 227,940; $T_{\text{пл}}$ 122°; $T_{\text{разл}}$ 123°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 1,51$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 8,15$ (25°, вода); $\text{pK}_a(3) = 12,6$ (16°, вода); ΔH_{298}^0 : -761,5 (т); Лит.: [734] 284, [900] 65, [1211] 543-544; Синт.: [957] 369

6370. **ортомышьяковая кислота полугидрат** бц. крист. $(\text{H}_3\text{AsO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 301,900; $T_{\text{пл}}$ 35,5°; $T_{\text{разл}}$ 120°; Раств.: вода: р., глицерин: р., этанол: р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см³, т.); $\text{pK}_a(1) = 2,22$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 6,98$ (25°, вода); $\text{pK}_a(3) = 11,41$ (18°, вода); LD_{50} : 6 (кролики, в/в); Лит.: [227] 299, [289] 112-113, [900] 83

6371. **ортосурьмянистая кислота** H_3SbO_3 ; M 172,780; $T_{\text{разл}}$ 300-350°; $\text{pK}_a(1) = 11$ (25°, вода); Лит.: [1447] 555, [479] 55, [655] 166

6372. **ортотеллуровая кислота** бц. моноклинные крист. H_6TeO_6 ; M 229,640; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: 19,7 (0°), 258,5 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,07 (20°, г/см³, т.); $\text{pK}_a(1) = 8,8$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -1287,4 (т); Лит.: [440] 84, [289] 1526, [734] 362, [900] 104

6373. **осмий** (osmium) голубовато-бел. гексагональные мет. Os; M 190,200; T 3027°; T_{кип} 5000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 22,587 (20°, г/см³_{пл}, т.); Давл. паров: 1 (3240°), 10 (3630°), 100 (4110°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 32,6 (т); C_p⁰: 24,7 (т); ΔH_{пл}: 31,8; ΔH_{кип}: 749; ΔH⁰₂₉₈: 790 (г); S⁰₂₉₈: 192,5 (г); C_p⁰: 20,8 (г); Лит.: [480] 400-406, [490] 51, [900] 89

6374. **осмия(IV) гидроксид** черн. Os(OH)₄; M 258,259; T_{разл} 175°; Лит.: [655] 148

6375. **осмия(II) дисульфид** (эрлихманит) черн. кубические крист. Os(S₂); M 254,360; T_{разл} >1000°; Раств.: вода: н.р.; ΔH⁰₂₉₈: -144 (т); S⁰₂₉₈: 54,8 (т); Лит.: [535] 176-177, [655] 148

6376. **осмия(IV) оксид** OsO₂; M 222,229; T_{разл} 500°; Разл. на: осмия(VIII) оксид, осмий; Лит.: [735] 401

6377. **осмия(VIII) оксид** светло-желт. моноклинные крист. OsO₄; M 254,228; T_{пл} 41°; T_{кип} 131°; Раств.: вода: 5,26 (0°), 5,75 (10°), 6,44 (20°), 7,01 (25°), эф.: р., тетрахлорметан: 375 (25°), этанол: р.; Пл.: 4,906 (22°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (2,9°), 10 (31,3°), 100 (75,1°); ΔH⁰₂₉₈: -394 (т); ΔG⁰₂₉₈: -302,5 (т); S⁰₂₉₈: 164 (т); ΔH_{пл}: 14,3; ΔH_{кип}: 37,2; ΔH⁰₂₉₈: -336 (г); S⁰₂₉₈: 293,6 (г); C_p⁰: 74 (г); T_{крист}: 405; Лит.: [289] 1361-1362, [460] 93-94, [480] 410, [650] 95-96, [735] 380, 412-413, [900] 89

6378. **осмия(VII) оксид-пентафторид** зелен. OsOF₅; M 301,221; T_{пл} 60°; T_{кип} 100°; Лит.: [655] 148, [735] 412

6379. **осмия(VI) оксид-тетрахлорид** коричнев. OsOCl₄; M 348,041; T_{пл} 32°; Раств.: вода: реаг., орг. р-ли: р.; Лит.: [735] 411

6380. **осмия пентакарбонил** бц. ж. Os(CO)₅; M 330,280; T_{пл} -15°; T_{разл} >100°; Давл. паров: 4,5 (20°); Лит.: [655] 147, [735] 386

6381. **осмия тетракарбонилдигидрид** бц. крист. H₂Os(CO)₄; M 304,286; T_{пл} 149°; Лит.: [655] 148, [735] 391-392

6382. **осмия(VIII) триоксид-дифторид** оранжев. OsO₃F₂; M 276,225; T_{пл} 172°; Лит.: [655] 148, [735] 413

6383. **осмия(IV) фторид** желт. OsF₄; M 266,224; T_{пл} 230°; Лит.: [480] 412-413

6384. **осмия(V) фторид** син. OsF₅; M 285,222; T_{пл} 70°; Лит.: [480] 412-413, [1289] 1684

6385. **осмия(VI) фторид** желт. крист. OsF₆; M 304,220; T_{пл} 33°; T_{кип} 47,5°; Раств.: фтороводород: 29,5 (25°); S⁰₂₉₈: 358 (г); C_p⁰: 120,9 (г); ΔH_{пл}: 7; ΔH_{кип}: 27,6; Лит.: [1447] 418, [480] 412-413, [1196] 2228, [1289] 1676-1697

6386. **осмия(VII) фторид** бледно-желт. OsF₇; M 323,219; T_{разл} -100°; Лит.: [735] 412

6387. **осмия(III) хлорид** коричнев. кубические крист. OsCl_3 ; М 296,590; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -191 (т); Лит.: [535] 176-177

6388. **осмия(IV) хлорид** красно-коричнев. игольчатые крист. OsCl_4 ; М 332,042; $T_{\text{разл}} 323^\circ$; Раств.: этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -255 (т); S_{298}^0 : 155 (т); Лит.: [900] 89

6389. **охратоксин А** бц. крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{ClNO}_6$; М 403,813; $T_{\text{пл}} 169^\circ$; ΔD_{50} : 5,9 (индюшата, п/о), 21,4 (крысы-самки, п/о), 14,3 (крысы-самки, в/б), 30,3 (крысы-самцы, п/о), 12,6 (крысы-самцы, в/б), 8,1 (морские свинки-самки, п/о), 9,1 (морские свинки-самцы, п/о); Лит.: [1443] 81, [1147] 128-129, 132

6390. **палитоксин** (EA 3940, palytoxin) бц. ам. в-во $\text{C}_{129}\text{H}_{223}\text{N}_3\text{O}_{54}$; М 2680,140; CAS 11077-03-5; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., ДМСО: р., эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этанол: пл.р.; ΔD_{50} : 0,0002 (кошки), 0,000025 (кролики, в/в), 0,04 (крысы, п/о), 0,000089 (крысы, в/в), 0,00024 (крысы, в/м), 0,0004 (крысы, п/к), 0,00063 (крысы, в/б), 0,00036 (крысы, итрахеально), 0,01 (крысы, рект.), 0,00011 (морские свинки, в/в), 0,00045 (мыши, в/в), 0,00015 (мыши, в/б), 1,27 (мыши, накожно), 0,000078 (обезьяны, в/в), 0,000033 (собаки, в/в); Лит.: [264] 83, [1445] 525-527, [38] 633, [238] 2021-2037, [277] 239-241, [359] 117-121, [1373] 446

6391. **палладий** (palladium) серебрист. кубические мет. Pd; М 106,400; $T_{\text{пл}} 1554^\circ$; $T_{\text{кип}} 2040^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12,02 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 37,7 (т); C_p^0 : 25,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17; $\Delta H_{\text{кип}}$: 353; Лит.: [490] 51, [900] 90; Синт.: [610] 361

6392. **палладия бромид** красно-коричнев. моноклинные крист. PdBr_2 ; М 266,228; $T_{\text{пл}} 717^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -120 (т); ΔH_{298}^0 : 109 (г); Лит.: [1443] 440, [535] 176-177, [735] 390-391

6393. **палладия гидрид** сер. PdH; М 107,428; $T_{\text{разл}} 50-100^\circ$; Лит.: [655] 154

6394. **палладия гидроксид** бур. $\text{Pd}(\text{OH})_2$; М 140,435; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Лит.: [1447] 421, [428] 192, [735] 390

6395. **палладия(IV) гидроксид** темно-красн. $\text{Pd}(\text{OH})_4$; М 174,449; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [735] 405

6396. **палладия диселенид** оливково-сер. гексагональные крист. PdSe_2 ; М 264,340; $T_{\text{пл}} 1000^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 176-177

6397. **палладия дисульфид** черно-коричн. $\text{Pd}(\text{S}_2)$; М 170,550; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Лит.: [655] 154

6398. **палладия иодид** черн. моноклинные крист. PdI_2 ; М 360,230; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -63 (т); Лит.: [535] 176-177

6399. **палладия(I) карбонилбромид** $\text{Pd}(\text{CO})\text{Br}$; М 214,334; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Лит.: [1351] 552

6400. **палладия нитрат** желтовато-коричн. ромбические крист. $\text{Pd}(\text{NO}_3)_2$; М 230,430; $T_{\text{разл}} >350^\circ$; Разл. на: палладия оксид; Лит.: [535] 176-177, [655] 154

6401. **палладия оксид** (палладинит) черн. тетрагональные крист. PdO ; М 122,400; $T_{\text{разл}} 750^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,31 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -115,5 (т); ΔG_{298}^0 : -85,3 (т); S_{298}^0 : 38,9 (т); C_p^0 : 31,4 (т); Лит.: [535] 176-177, [735] 390, [900] 90

6402. **палладия селенат** красно-коричнев. ромбические крист. PdSeO_4 ; М 249,380; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 176-177, [655] 154

6403. **палладия селенид** темно-сер. PdSe ; М 185,380; $T_{\text{пл}} 960^\circ$; Лит.: [655] 154

6404. **палладия сульфат** темно-красн. PdSO_4 ; М 202,483; $T_{\text{разл}} >550^\circ$; Лит.: [655] 154

6405. **палладия сульфат дигидрат** темно-красн. крист. $\text{PdSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 238,510; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [1447] 421, [655] 154

6406. **палладия сульфид** черно-коричн. тетрагональные крист. PdS ; М 138,490; $T_{\text{разл}} 950^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -77 (т); S_{298}^0 : 56 (т); Лит.: [1447] 421, [535] 176-177, [735] 398

6407. **палладия фторид** коричнев. тетрагональные крист. PdF_2 ; М 144,420; $T_{\text{возг}} 500^\circ$; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Разл. на: палладий, фтор; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 176-177, [655] 154

6408. **палладия(III) фторид** черн. ромбические крист. PdF_3 ; М 163,420; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Лит.: [535] 176-177, [655] 154, [1196] 2228

6409. **палладия хлорид** (palladium chloride) красно-бур. ромбические крист. PdCl_2 ; М 177,300; $T_{\text{пл}} 500^\circ$; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: р., гидразин: реаг.1 (20°); ΔH_{298}^0 : -163 (т); ΔL_{50} : 50 (крысы, в/б), 33 (мыши, в/б); Лит.: [1045] 164-165, [289] 1418, [735] 390-391

6410. **палладия цианид** бел. $\text{Pd}(\text{CN})_2$; М 158,455; $T_{\text{разл}} 210^\circ$; Лит.: [655] 153

6411. **палладия(IV) цианид** розов. $\text{Pd}(\text{CN})_4$; М 210,490; $T_{\text{разл}} >20^\circ$; Лит.: [655] 153

6412. **пальмитиновая кислота** (гексадекановая кислота) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}$; М 256,424; CAS 57-10-3; $T_{\text{пл}} 62,5-64^\circ$; Раств.:

вода: 0,00046 (0°), 0,00072 (20°), 0,00083 (30°), 0,001 (45°), 0,0012 (60°), эф.: 32,8 (25°), изобутанол: 14,7 (21°), метанол: 0,73 (0°), 5,37 (21°), пропанол: 2,06 (0°), 16 (21°), этанол 50%: 0,0625 (10°), 0,1 (20°), 0,4 (40°), этанол абс.: 3,5 (10°), 11,65 (20°), 41,4 (40°), этилацетат: 10,7 (25°); Лит.: [1447] 421, [291] 763-765, [331] 1062-1063

6413. **пальмитиновой кислоты амид** (гексадекано-вой кислоты амид) бц. листовидные крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CONH}_2$; М 255,440; $T_{\text{пл}}$ 106-107°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 856-857

6414. **пальмитиновой кислоты метиловый эфир** (methyl palmitate, метилпальмитат) крист. (р.п. этанол) $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOCH}_3$; М 270,450; $T_{\text{пл}}$ 30°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: 23,24 (0,2°), эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (134,3°), 10 (184,3°), 12 (184°), 15 (190°); Лит.: [1044] 670, [1045] 856-857, [218] 70

6415. **пальюстровая кислота** $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}_2$; М 302,450; $T_{\text{пл}}$ 162-167°; Лит.: [612] 79-81

6416. **панкурония бромид** крист. $\text{C}_{35}\text{H}_{60}\text{Br}_2\text{N}_2\text{O}_4$; М 732,670; CAS 15500-66-0; $T_{\text{пл}}$ 215°; LD_{50} : 202 (крысы, п/о), 0,153 (крысы, в/в), 21,2 (мыши, п/о), 0,013 (мыши, в/в); Лит.: [318] 1109, [223] 1552-1553

6417. **папаверина гидрохлорид** (6,7-диметокси-1-(3,4-диметоксибензил)изохинолина гидрохлорид) бел. крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{ClNO}_4$; М 375,850; $T_{\text{пл}}$ 225-226°; Раств.: вода: 2,5 (20°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: м.р.; pK_{BH^+} (1) = 6,4 (25°, вода); LD_{50} : 68,8 (крысы, п/о), 20 (крысы, в/в), 130 (мыши, п/о), 14,4 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 422, [223] 1556-1557, [379] 370

6418. **параформ** (параформальдегид) бц. крист. $\text{HO}(\text{CH}_2\text{O})_n\text{H}$; $T_{\text{пл}}$ 150°; Раств.: ацетон: м.р., вода: р.; LD_{50} : 500 (мыши, в/ж); Лит.: [1517] 351, [900] 170

6419. **парацан** коричнев. пор. $(\text{CN})_n$; $T_{\text{разл}}$ 500-860°; Разл. на: дициан; Лит.: [1281] 747-752

6420. **патулин** $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_4$; М 154,120; CAS 149-29-1; $T_{\text{пл}}$ 110°; LD_{50} : 17-36 (мыши, п/о); Лит.: [1443] 81, [22] 319, [282] 272-275

6421. **пахикарпин** вязкая ж. $\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{N}_2$; М 234,380; Давл. паров: 18 (188°); Лит.: [1447] 424, [796] 186

6422. **пахикарпина гидроиодид** (d-спартеина гидроиодид) бел. крист. $\text{C}_{15}\text{H}_{27}\text{IN}_2$; М 362,290; $T_{\text{пл}}$ 235°; Раств.: ацетон: т.р., вода: р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1015] 634, [1447] 424, [379] 345-346

6423. **педерин** крист. (р.п. гексан) $C_{25}H_{45}NO_9$; М 503,626; $T_{\text{пл}}$ 112-112,5°; Раств.: бензол: р., вода: м.р., гексан: м.р., метанол: р., петр.эф.: н.р., сероуглерод: р., тетрахлоорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 0,02 (крысы), 0,02 (морские свинки), 0,02 (мышь); Лит.: [318] 1118, [1076] 417, [315] 485-496

6424. **педролона гидробромид** (4-(2-аминопропил)фенола гидробромид) бел. крист. $C_9H_{14}BrNO$; М 232,120; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: вода: 100 (20°), этанол: 40 (20°); Лит.: [1049] 912-913

6425. **пектенотоксин-1** $C_{42}H_{60}O_{15}$; М 804,917; $T_{\text{пл}}$ 208-209°; ΔD_{50} : 0,25 (мышь, в/в); Лит.: [1445] 528-529, [33] 183-184, [38] 345

6426. **пектенотоксин-3** $C_{47}H_{68}O_{15}$; М 873,034; $T_{\text{пл}}$ 159-160°; Лит.: [38] 345, 361-362

6427. **пеларгоновая кислота** (нонановая кислота, нониловая кислота, октан-1-карбоновая кислота) бц. маслянистая ж. $CH_3(CH_2)_7COOH$; М 158,237; $T_{\text{пл}}$ 12,5°; $T_{\text{кип}}$ 254°; Раств.: вода: 0,014 (0°), 0,0284 (20°), 0,0317 (30°), 0,0395 (40°), 0,041 (45°); pK_a (1) = 4,96 (25°, вода); Лит.: [1045] 860-861, [1046] 92, [331] 614

6428. **пеларгоновой кислоты морфолид** (ЕА 1778, pelargonic morpholide) бц. крист. $CH_3(CH_2)_7C(O)N(CH_2CH_2)_2O$; М 227,340; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,95 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,5 (125°); ΔD_{50} : 21 (кролики, в/в); Лит.: [263] 231-233, [349] 224-225

6429. **пенитрем А** $C_{37}H_{44}ClNO_6$; М 634,201; $T_{\text{пл}}$ 238°; ΔD_{50} : 1,05 (мышь); Лит.: [1147] 252-253

6430. **пентааквахлорохрома(III) хлорид моногидрат** светло-зелен. $[Cr(H_2O)_5Cl]Cl_2 \cdot H_2O$; М 266,447; $T_{\text{разл}}$ >50°; Лит.: [655] 99

6431. **пентаамминбромородия(III) бромид** $[Rh(NH_3)_5Br]Br_2$; М 427,770; $T_{\text{разл}}$ 320°; Лит.: [735] 401

6432. **пентаамминиодородия(III) иодид** $[Rh(NH_3)_5]I_2$; М 568,772; $T_{\text{разл}}$ 290°; Лит.: [735] 401

6433. **пентаамминнитрокобальта(III) хлорид** желтовато-коричн. $[Co(NH_3)_5NO_2]Cl_2$; М 260,997; $T_{\text{разл}}$ >210°; Лит.: [655] 97

6434. **пентаамминхлороиридия(III) хлорид** светло-желт. ромбические крист. $[Ir(NH_3)_5Cl]Cl_2$; М 383,730; $T_{\text{разл}}$ 550°; Разл. на: иридия(III) хлорид, аммиак; Раств.: вода: 6,53 (15,1°), р. (100°); Пл.: 2,68 (15,5°, г/см³, т.); Лит.: [289] 681, [535] 122-123, [655] 119

6435. **пентаамминхлорокобальта(III) хлорид** темно-красн. ромбические крист. $[Co(NH_3)_5Cl]Cl_2$; М 250,450; $T_{\text{разл}}$ 450°; Раств.:

вода: 0,232 (0°), 0,4 (25°), 1,03 (47°), серная кислота 100%: р.; ΔH_{298}^0 : -1023,4 (г); S_{298}^0 : 366 (г); C_p^0 : 238 (г); Лит.: [289] 420, [535] 144-145, [655] 97

6436. **пентаамминхлорородия(III) хлорид** светло-желт. $[Rh(NH_3)_5Cl]Cl_2$; М 294,417; $T_{\text{разл}}$ 340°; Раств.: вода: 0,8; Лит.: [735] 401

6437. **пентаамминхлорхрома(III) хлорид** красн. кубические крист. $[CrCl(NH_3)_5]Cl_2$; М 243,508; $T_{\text{разл}}$ 550°; Разл. на: хрома(III) хлорид; Раств.: вода: 0,65 (16°); Лит.: [535] 212-213, [655] 100

6438. **пентаборан(11)** B_5H_{11} ; М 65,140; $T_{\text{пл}}$ -123°; $T_{\text{кип}}$ 65°; $T_{\text{разл}}$ 25°; Лит.: [318] 1126, [1441] 307, [586] 349, [1201] 1369-1375

6439. **пентаборан(9)** бц. летучая ж. B_5H_9 ; М 63,130; $T_{\text{пл}}$ -46,8°; $T_{\text{кип}}$ 60°; $T_{\text{разл}}$ 150°; ДП: 21 (25°); ΔH_{298}^0 : 45 (ж); S_{298}^0 : 184,2 (ж); C_p^0 : 151,1 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 28,9; ΔH_{298}^0 : 76 (г); S_{298}^0 : 275,7 (г); C_p^0 : 95,4 (г); Лит.: [318] 1126, [1441] 307, [479] 161, 167, [586] 349, [735] 20-21, [1201] 1359-1369

6440. **пентаброма тетракис(фторсульфоно)аурат** темно-коричнев. $Br_5[Au(SO_3F)_4]$; М 992,730; $T_{\text{пл}}$ 65°; Лит.: [106] 452, [480] 189

6441. **пентабром-2-пропанон** (пентабромацетон) игольчатые крист. (р.п. вода) $Br_2CHCOBr$; М 452,559; $T_{\text{пл}}$ 79-80°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [80] 339

6442. **пентаванадия тетрасилицид** V_5Si_4 ; М 367,049; $T_{\text{пл}}$ 1670°; Лит.: [974] 174

6443. **пентаванадия трисилицид** сер. V_5Si_3 ; М 338,964; $T_{\text{пл}}$ 2450°; Лит.: [655] 185

6444. **пентавольфрама трисилицид** W_5Si_3 ; М 1003,457; $T_{\text{пл}}$ 2350°; Лит.: [974] 175

6445. **пентагафния трисилицид** Hf_5Si_3 ; М 976,707; $T_{\text{пл}}$ 2600°; Лит.: [974] 174

6446. **пентагерман** Ge_5H_{12} ; М 375,300; $T_{\text{кип}}$ 234°; Лит.: [479] 354

6447. **пентадекан** $CH_3(CH_2)_{13}CH_3$; М 212,415; $T_{\text{пл}}$ 9,9°; $T_{\text{кип}}$ 270,6°; Пл.: 0,7689 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (93°), 10 (136°), 40 (168,7°), 100 (195°), 400 (243,4°); Лит.: [1044] 668, [379] 88, [748] 61-62

6448. **пентадекановая кислота** $CH_3(CH_2)_{13}COOH$; М 242,398; $T_{\text{пл}}$ 52,5°; Лит.: [971] 262-263

6449. **пентадекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_{13}COOCH_3$; М 256,424; $T_{\text{пл}}$ 19,1°; Давл. паров: 1 (127°); Лит.: [768] 15

6450. **1-пентадеканол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{13}\text{CH}_2\text{OH}$; М 228,414; CAS 629-76-5; $T_{\text{пл}}$ 45°; Раств.: вода: 0,00001028 (25°); Лит.: [331] 1027, [658] 283

6451. **1-пентадециламин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{13}\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 227,429; $T_{\text{пл}}$ 37,3°; $T_{\text{кип}}$ 307,6°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (165,8°); Лит.: [971] 262-263

6452. **1,2-пентадиен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}=\text{CH}_2$; М 68,117; $T_{\text{пл}}$ -137,26°; $T_{\text{кип}}$ 44,85°; Лит.: [1180] 7

6453. **1,4-пентадиен** $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 68,117; $T_{\text{кип}}$ 25,967°; Лит.: [1393] 20-21

6454. **2,3-пентадиен** $\text{CH}_3\text{CH}=\text{C}=\text{CHCH}_3$; М 68,117; $T_{\text{кип}}$ 48,265°; Лит.: [1393] 22-23

6455. **транс-1,3-пентадиен** (транс-пиперилен) ж. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; М 68,117; $T_{\text{пл}}$ -87,47°; $T_{\text{кип}}$ 42,032°; Пл.: 0,67603 (20°, г/см³, ж.); $\Delta H_{\text{сгор}}$: 3193,24; Лит.: [1044] 860-861, [1045] 862-863

6456. **цис-1,3-пентадиен** (цис-пиперилен) ж. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; М 68,117; $T_{\text{пл}}$ -140,82°; $T_{\text{кип}}$ 44,068°; Пл.: 0,69102 (20°, г/см³, ж.); $\Delta H_{\text{сгор}}$: 3140,3; Лит.: [1044] 860-861, [1045] 862-863, [1443] 520

6457. **пентажелеза пентадекакарбонилкарбид** черн. крист. $\text{Fe}_5(\text{CO})_{15}\text{C}$; М 711,387; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: бензол: р.; Лит.: [735] 349

6458. **пентажелеза трисилицид** Fe_5Si_3 ; М 363,480; $T_{\text{разл}}$ 1195°; Лит.: [735] 341

6459. **пентазидиния гексафторантимонат** N_5SbF_6 ; М 305,780; $T_{\text{разл}}$ 70°; Лит.: [19] 5028, [61] 8-9, [1392] 35

6460. **пентазидиния гексафторстаннат(IV)** бел. крист. $(\text{N}_5)_2[\text{SnF}_6]$; М 372,770; $T_{\text{разл}}$ -20°; Лит.: [61] 9-10, [146] 82

6461. **пентазидиния пентафторстаннат(IV)** бел. пор. N_5SnF_5 ; М 283,740; $T_{\text{разл}}$ 50-60°; Лит.: [61] 10

6462. **пентазидиния тетра(трифторметил)борат** бел. пор. $\text{N}_5[\text{B}(\text{CF}_3)_4]$; М 356,870; $T_{\text{разл}}$ 50-66°; Лит.: [61] 11, [146] 82

6463. **пентазидиния ундекафтордиантимонат** бц. пор. $\text{N}_5\text{Sb}_2\text{F}_{11}$; М 522,540; $T_{\text{разл}}$ 70°; Лит.: [207] 6310

6464. **пентазоцин** $\text{C}_{19}\text{H}_{27}\text{NO}$; М 285,420; CAS 359-83-1; $T_{\text{пл}}$ 145-148°; ЛД₅₀: 1110 (крысы, п/о), 21 (крысы, в/в), 205 (мыши, п/о), 19,8 (мыши, в/в); Лит.: [42] 217, [223] 1586-1587

6465. **пентазоцина гидрохлорид** ((2альфа,6альфа,11R)-1,2,3,4,5,6-гексагидро-6,11-диметил-3-(3-метил-2-бутенил)-2,6-

метано-3-бензацин-8-ола гидрохлорид, фортра) бел. крист. $C_{19}H_{28}ClNO$; M 321,890; CAS 2276-52-0; $T_{пл}$ 218°; LD_{50} : 126 (мышь, п/к); Лит.: [62] 860, [918] 673, [42] 217, [223] 1586

6466. **пентаиода гексафторантимонат** I_5SbF_6 ; M 851,270; $T_{пл}$ 73°; Лит.: [106] 451

6467. **пентаиода тетраалюминат** I_5AlCl_4 ; M 803,316; $T_{пл}$ 50°; Лит.: [106] 451

6468. **пентаиттрия трисилицид** Y_5Si_3 ; M 528,786; $T_{пл}$ 1855°; Лит.: [974] 174

6469. **пентакарбонилбензилмарганец** светло-желт. $C_6H_5CH_2Mn(CO)_5$; M 286,119; $T_{пл}$ 37,5-38,5°; Лит.: [1198] 419

6470. **пентакарбонилмарганецкарбоновой кислоты этиловый эфир** бледно-желт. $(CO)_5MnCOOC_2H_5$; M 268,060; $T_{пл}$ 59,5°; Лит.: [1317] 737

6471. **пентакарбонилмарганца борогидрид** желт. $[Mn(CO)_5]BH_4$; M 209,831; $T_{пл}$ -78°; Лит.: [735] 26

6472. **пентакарбонилмарганца бромид** оранжев. $Mn(CO)_5Br$; M 274,893; $T_{разл}$ >65°; Лит.: [655] 130

6473. **пентакарбонилмарганца иодид** красн. $Mn(CO)_5I$; M 321,893; $T_{разл}$ >118°; Лит.: [655] 130

6474. **пентакарбонилмарганца роданид** золотисто-желт. крист. $Mn(CO)_5SCN$; M 253,070; $T_{разл}$ 156°; Лит.: [1210] 390

6475. **пентакарбонилмарганца хлорид** светло-желт. $Mn(CO)_5Cl$; M 230,442; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [655] 130

6476. **пентакарбонилметилмарганец** бц. крист. $CH_3Mn(CO)_5$; M 210,023; $T_{пл}$ 95°; ΔH^0_{298} : -794 (т); Лит.: [734] 516, [1190] 608, [1198] 419

6477. **пентакарбонилметилрений** бц. крист. $CH_3Re(CO)_5$; M 341,292; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [734] 516

6478. **пентакарбонилренийкарбоновой кислоты этиловый эфир** бц. $(CO)_5ReCOOC_2H_5$; M 399,330; $T_{пл}$ 69°; Лит.: [1317] 737

6479. **пентакарбонилрения бромид** бел. $Re(CO)_5Br$; M 406,161; $T_{возг}$ >60°; Лит.: [655] 161

6480. **пентакарбонилрения иодид** бел. $Re(CO)_5I$; M 453,162; $T_{возг}$ <60°; Лит.: [655] 161

6481. **пентакарбонилрения тетракарбонилкобальтат** оранжево-красн. $[Re(CO)_5][Co(CO)_4]$; M 497,231; $T_{пл}$ 66°; $T_{разл}$ 148°; Лит.: [735] 352

6482. **пентакарбонилрения хлорид** бел. $Re(CO)_5Cl$; M 361,711; $T_{возг}$ >50°; Лит.: [655] 161

6483. **пентакарбонилтриметилстаннилмарганец** $(\text{CH}_3)_3\text{SnMn}(\text{CO})_5$; М 358,802; $T_{\text{пл}} 30^\circ$; Лит.: [735] 497

6484. **пентакарбонилфенилмарганец** бел. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Mn}(\text{CO})_5$; М 272,092; $T_{\text{пл}} 54^\circ$; Лит.: [1198] 419

6485. **пентакис(трифторметил)пентафосфолан** $(\text{CF}_3\text{P})_5$; М 499,898; $T_{\text{пл}} -33^\circ$; $T_{\text{кип}} 190^\circ$; $T_{\text{раза}} 250^\circ$; Разл. на: тетракис(трифторметил)тетрафосфетан; Лит.: [734] 531

6486. **пентакис(трифторфосфин)железо** светло-желт. крист. $\text{Fe}(\text{PF}_3)_5$; М 495,690; $T_{\text{пл}} 45^\circ$; Лит.: [655] 109, [735] 346

6487. **пентакис(трифторфосфин)рутений** бц. крист. $\text{Ru}(\text{PF}_3)_5$; М 540,915; $T_{\text{пл}} 30^\circ$; Лит.: [735] 386

6488. **пентакозан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{ZCH}_3$; М 352,700; $T_{\text{пл}} 53,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 401^\circ$; Давл. паров: 1 (196°), 10 (245°), 40 (283°), 100 (313°), 400 (370°); Лит.: [893] 633-634, [1044] 673, [379] 88, [748] 61, [859] 10

6489. **пентаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{SCH}_3$; М 703,345; $T_{\text{пл}} 92^\circ$; Лит.: [590] 36, [765] 94-95

6490. **пентамагния октаацетат-дигидроксид** $\text{Mg}_5(\text{OH})_2(\text{CH}_3\text{COO})_8$; М 627,892; $T_{\text{раза}} >200^\circ$; Лит.: [735] 124

6491. **пентамарганца трисилицид** темно-сер. Mn_5Si_3 ; М 358,947; $T_{\text{пл}} 1300^\circ$; Лит.: [655] 131

6492. **2,2,3,3,5-пентаметилгексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 156,308; $T_{\text{кип}} 172-174^\circ$; Лит.: [765] 40-41

6493. **2,2,4,5,5-пентаметилгексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}} 166^\circ$; Лит.: [1393] 36-37

6494. **2, 2, 3, 5, 6 - пентаметилгептан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{кип}} 188,8^\circ$; Лит.: [1393] 36-37

6495. **2, 2, 4, 4, 6 - пентаметилгептан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{пл}} -82,95^\circ$; $T_{\text{кип}} 185,55^\circ$; Лит.: [1393] 36-37

6496. **2, 2, 4, 6, 6 - пентаметилгептан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_3$; М 170,335; $T_{\text{пл}} -66,92^\circ$; $T_{\text{кип}} 177,8^\circ$; Лит.: [1393] 36-37

6497. **пентаметилмышьяк** бц. ж. $(\text{CH}_3)_5\text{As}$; М 150,090; $T_{\text{пл}} -6^\circ$; $T_{\text{раза}} 100^\circ$; Лит.: [479] 552

6498. **2,2,3,3,4-пентаметилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{пл}} -36,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 166,1^\circ$; Лит.: [1037] 482-483, [1044] 659

6499. **2,2,3,4,4-пентаметилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 142,282; $T_{\text{пл}} -38,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 159,3^\circ$; Лит.: [1037] 482-483, [1044] 659

6500. **пентаметилсурьма** $\text{Sb}(\text{CH}_3)_5$; М 196,930; $T_{\text{пл}} -19^\circ$; $T_{\text{кип}} 126^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [773] 225, [1045] 964-965, [479] 556

6501. **пентамолибдена трисилицид** Mo_5Si_3 ; М 563,957; $T_{\text{пл}} 2180^\circ$; Лит.: [974] 175

6502. **пентан** (n-pentane, н-пентан) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$; М 72,149; CAS 109-66-0; $T_{\text{пл}} -129,721^\circ$; $T_{\text{кип}} 36,074^\circ$; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,00385 (25°), 0,00694 (99,1°), эф.: смеш., метанол: 76,5 (5°), 101 (10°), смеш. (14,25°), хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,6455 (0°, г/см³, ж.), 0,636 (10°, г/см³, ж.), 0,62624 (20°, г/см³, ж.), 0,62139 (25°, г/см³, ж.), 0,6163 (30°, г/см³, ж.); n 1,3575 (20°); Давл. паров: 1 (-76°), 10 (-50,1°), 40 (-29,3°), 100 (-12,6°), 400 (18,5°), 442 (21°); ДП: 1,844 (20°); Вязк.: 0,24 (20°), 0,2152 (25°); Пов.нат.: 15 (30°); Ск.зв.: 220 (134°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : -146,44 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 8,42; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 26,43; $T_{\text{всп}}$: -40; $\Delta\text{H}_{\text{стор}}$: 3486,9; $T_{\text{криг}}$: 196,9; $P_{\text{криг}}$: 3,35; Пл_{криг}: 0,232; Лит.: [445] 27-29, [632] 105, [893] 617-619, [1044] 632, [151] 339, [299] 3-5, [331] 177-178, [332] 176, [437] 200, [900] 171

6503. **пентаналь** (валериановый альдегид) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$; М 86,100; $T_{\text{пл}} -91,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 103^\circ$; Раств.: вода: 1,17 (25°); Лит.: [971] 266-267, [332] 163

6504. **1,5-пентандиол** (пентаметиленгликоль) бц. маслянистая ж. $\text{HOCH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{OH}$; М 104,148; $T_{\text{кип}} 239,4^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 866-867

6505. **2,3-пентандиол** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 104,148; $T_{\text{кип}} 187,5^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [971] 268-269

6506. **2,4-пентандиондиоксим** $\text{CH}_3\text{C}(\text{=NOH})\text{CH}_2\text{C}(\text{=NOH})\text{CH}_3$; М 130,140; $T_{\text{пл}} 105^\circ$; Лит.: [864] 16

6507. **пентаникеля дифосфид** Ni_5P_2 ; М 355,420; $T_{\text{пл}} 1180^\circ$; Лит.: [1443] 241

6508. **пентаникеля трисилицид** Ni_5Si_3 ; М 377,724; $T_{\text{пл}} 1282^\circ$; Лит.: [974] 175

6509. **пентаниобия трисилицид** темно-сер. Nb_5Si_3 ; М 548,788; $T_{\text{пл}} 2480^\circ$; Лит.: [655] 143

6510. **2,4,6,8,10-пентанитро-2,4,6,8,10-пентаазаундекан** $\text{CH}_3\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_3$; М 386,240; $T_{\text{пл}} 255^\circ$; Лит.: [1516] 278

6511. **пентанитрофенол** $(\text{O}_2\text{N})_5\text{C}_6\text{OH}$; М 319,099; $T_{\text{пл}} 190^\circ$; Лит.: [1482] 317

6512. **1-пентанол** (1-pentanol, butyl carbinol, n-amyl alcohol, бутилкарбинол, н-амиловый спирт, н-пентиловый спирт, перв-

амиловый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 88,150; CAS 71-41-0; $T_{\text{пл}}$ -78,5°; $T_{\text{кип}}$ 138°; Раств.: вода: 3,204 (0°), 2,7 (22°), 1,865 (40°), 2,2 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8144 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 2200 (крысы, п/о), 200 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 866-867, [1447] 33, [227] 249, [291] 313-314, [299] 89-91, [332] 182-183, [437] 115, [490] 229

6513.2-пентанол (втор-амиловый спирт) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$; М 88,150; $T_{\text{кип}}$ 119,3°; Раств.: вода: 4 (20°), 3,026 (60°), 2,969 (90,3°); Лит.: [1441] 129, [332] 184

6514.3-пентанол (диэтилкарбинол, пентанол-3) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CHOH}$; М 88,150; $T_{\text{кип}}$ 115,6°; Раств.: вода: 7,672 (0°), 5,312 (20°), 3,428 (60°), 3,326 (90°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 868-869, [1441] 129, [332] 180-181

6515.1-пентантиол (н-амилмеркаптан) ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{SH}$; М 104,210; $T_{\text{пл}}$ -75,7°; $T_{\text{кип}}$ 126,5°; Лит.: [1447] 33

6516.пентаоксидфторид O_5F_2 ; М 117,994; $T_{\text{разл}}$ -183°; Лит.: [1442] 389

6517.пентаплютония трисилицид Pu_5Si_3 ; М 1304,257; $T_{\text{разл}}$ 1379°; Лит.: [974] 174

6518.пентарения трисилицид Re_5Si_3 ; М 1015,291; $T_{\text{пл}}$ 1960°; Лит.: [974] 175

6519.пентасеры гексанитрид оранжев. крист. S_5N_6 ; М 244,370; Давл. паров: 0,01 (45°); Лит.: [60] 89, [480] 79

6520.пентасилан бц. ж. Si_5H_{12} ; М 152,520; $T_{\text{пл}}$ -72,8°; Лит.: [479] 319

6521.пентаспиро[2.0.0.2.0.2.0.0.2.0]тридекан $\text{C}_{13}\text{H}_{16}$; М 172,266; $T_{\text{пл}}$ 79-81°; Лит.: [184] 708

6522.пентасульфан желт. маслянистая ж. HSSSSSH ; М 162,340; $T_{\text{пл}}$ -50°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Пл.: 1,644 (20°, г/см³, ж.), 1,349 (284°, г/см³, ж.); n 1,836 (20°); Δn_{298}^0 : -10,47 (ж); C_p^0 : 185 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 55,85; $T_{\text{крит}}$: 562; Лит.: [1444] 456, [655] 165, [721] 59, 75

6523.пентатантала трисилицид Ta_5Si_3 ; М 988,996; $T_{\text{пл}}$ 2500°; Лит.: [974] 174

6524.1,2,3,4-пентатетраен-1,5-дион желт. крист. $\text{O}=\text{C}=\text{C}=\text{C}=\text{C}=\text{O}$; М 92,052; $T_{\text{разл}}$ -90°; Лит.: [14] 566-567

6525.пентатетраоктан $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CCH}_3$; М 633,212; Давл. паров: 1,5 (354°); Лит.: [765] 92-93

6526.пентатитана трисилицид сер. Ti_5Si_3 ; М 323,592; $T_{\text{пл}}$ 2120°; Лит.: [655] 180

6527. **пентатриаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{33}\text{CH}_3$; M 492,900; $T_{\text{пл}}$ 74,5°; $T_{\text{кип}}$ 490°; Давл. паров: 1 (265°), 10 (317°), 40 (358°), 100 (391°), 400 (451°); Лит.: [1044] 675, [1447] 427, [859] 10

6528. **18-пентатриаконтанон** (ди-н-гептадецилкетон, стерапон) листовидные крист. (р.п. лигроин) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{CO}(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3$; M 506,930; $T_{\text{пл}}$ 89-89,5°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [80] 638; Синт.: [909] 173

6529. **1,2,4-пентатриен** (винилааллен) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; M 66,101; $T_{\text{кип}}$ 48-48,5°; Лит.: [1267] 916

6530. **пентафен** желтовато-зел. игольчатые крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{14}$; M 278,350; $T_{\text{пл}}$ 257°; Лит.: [601] 340-345

6531. **пентафенилвисмут** фиолетов. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5)_5\text{Bi}$; M 594,500; $T_{\text{пл}}$ 105°; $T_{\text{раза}}$ 105°; Лит.: [773] 225, [479] 555-556

6532. **мета-пентафенилен** $(\text{C}_6\text{H}_4)_5$; M 380,480; $T_{\text{пл}}$ 344°; Лит.: [1223] 668

6533. **пентафенилсурьма(V)** бц. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5)_5\text{Sb}$; M 507,280; $T_{\text{пл}}$ 170°; Лит.: [773] 225, [479] 555

6534. **пентафенилфосфор** бц. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5)_5\text{P}$; M 416,493; $T_{\text{пл}}$ 124°; Лит.: [735] 493

6535. **пентафеноксифосфор** $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_5\text{P}$; M 496,490; $T_{\text{пл}}$ 80-90°; Лит.: [690] 133-134; Синт.: [690] 133-134

6536. **пентафторгуанидин** $(\text{F}_2\text{N})_2\text{C}=\text{NF}$; M 149,023; $T_{\text{пл}}$ -148-146°; $T_{\text{кип}}$ -2,3°; ΔH_{298}^0 : 96 (г); Лит.: [1256] 2006

6537. **пентафторксенония(VI) гексафторплатинат(V)** ромбические крист. XeF_5PtF_6 ; M 535,350; $T_{\text{пл}}$ 100°; Лит.: [1243] 2166

6538. **пентафторксенония(VI) гексафторрутенат(V)** зелен. орторомбические крист. XeF_5RuF_6 ; M 441,340; $T_{\text{пл}}$ 152°; Пл.: 3,79 (20°, г/см³, т.); Лит.: [428] 223

6539. **пентафторксенония(VI) тетрафторборат** бел. крист. $(\text{XeF}_5)[\text{BF}_4]$; M 313,090; $T_{\text{пл}}$ 90°; ΔH_{298}^0 : -1549 (т); Лит.: [735] 19

6540. **пентафторксенония(VI) ундекафтордиантимоанат** $(\text{XeF}_5)[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$; M 678,787; $T_{\text{пл}}$ 108°; Лит.: [734] 476

6541. **пентафторксенония(VI) фторсульфонат** бц. крист. $\text{F}_5\text{XeSO}_3\text{F}$; M 325,350; $T_{\text{пл}}$ 73°; $T_{\text{раза}}$ 73°; Лит.: [1243] 2173

6542. **пентафтор-2-пропанон** (пентафторацетон) $\text{CF}_3\text{COCHF}_2$; M 148,031; $T_{\text{кип}}$ 2-4°; Лит.: [657] 184

6543. **пентафторселеновая кислота** бц. крист. SeF_5OH ; M 190,959; $T_{\text{пл}}$ 38°; $T_{\text{кип}}$ 44°; Лит.: [734] 364

6544. **пентафторсеры трифторметилпероксид** F_5SOOCF_3 ; M 228,062; $T_{\text{пл}}$ -136°; $T_{\text{кип}}$ 7,7°; Лит.: [479] 594

6545. **пентафтортеллуровая кислота** бц. крист. HOTeF_5 ; М 239,599; $T_{\text{пл}}$ 40°; $T_{\text{кип}}$ 60°; Лит.: [734] 364

6546. **пентафторфенилброма(III) трифторацетат** (бис(трифторацетокси)бромпентафторбензол) светло-желт. $\text{C}_6\text{F}_5\text{Br}(\text{OOCOCF}_3)_2$; М 472,991; $T_{\text{пл}}$ 54°; $T_{\text{разл}}$ 54°; Лит.: [1325] 935

6547. **пентафторфенилксенона(II) гексафторарсенат** $\text{C}_6\text{F}_5\text{XeAsF}_6$; М 487,260; $T_{\text{пл}}$ 97-98°; $T_{\text{разл}}$ 125°; Лит.: [778], [1359] 276

6548. **пентафторфенилксенона(II) пентафторбензоат** $\text{C}_6\text{F}_5\text{XeOC}(\text{O})\text{C}_6\text{F}_5$; М 509,415; $T_{\text{разл}}$ 85°; Лит.: [146] 63

6549. **пентафторфенил(этоксикарбентетракарбонилжелезо** темно-красн. крист. $\text{C}_6\text{F}_5(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{CFe}(\text{CO})_4$; М 392,013; $T_{\text{пл}}$ 46°; Лит.: [1236] 1172

6550. **1,1,1,2,2-пентафторэтан** (фреон 125, хладон 125) бц. г. CHF_2CF_3 ; М 120,022; $T_{\text{пл}}$ -103°; $T_{\text{кип}}$ -48,5°; n 1,5012 (20°); Δn_{298}^0 : -1123 (г); $\Delta n_{\text{кип}}$: 18,82; $T_{\text{крит}}$: 67,7; $P_{\text{крит}}$: 3,39; $P_{\text{л.крит}}$: 0,529; Лит.: [445] 282-284, 690-691, [892] 105-108, [524] 657-662, [1090] 40

6551. **пентафторэтансульфоновая кислота** $\text{C}_2\text{F}_5\text{SO}_3\text{H}$; М 200,085; $T_{\text{кип}}$ 170°; $H_0(1) = -14$ (25°); Лит.: [254] 38

6552. **(пентафторэтил)бензол** $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_2\text{F}_5$; М 196,117; $T_{\text{кип}}$ 128°; Лит.: [1405] 416

6553. **пентафторэтил-бис(трифторметил)амин** $(\text{CF}_3)_2\text{NC}_2\text{F}_5$; М 271,032; $T_{\text{кип}}$ 22°; Лит.: [1441] 149

6554. **пентафторэтил-дифтораин** (перфторэтиламин) $\text{C}_2\text{F}_5\text{NF}_2$; М 171,017; $T_{\text{кип}}$ -34,3°; Лит.: [964] 234

6555. **пентафторэтилизотианат** $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{NCO}$; М 161,030; $T_{\text{кип}}$ -10--2°; Давл. паров: 742 (-9°); Лит.: [471] 41, [657] 264

6556. **пентафторэтилперхлорат** $\text{C}_2\text{F}_5\text{ClO}_4$; М 218,464; $T_{\text{кип}}$ 28°; Лит.: [1443] 499

6557. **пентахлор-2-пропанон** (пентахлорацетон) $\text{CHCl}_2\text{COCCL}_3$; М 230,304; $T_{\text{пл}}$ 2,1°; $T_{\text{кип}}$ 192°; Раств.: ацетон: х.р., вода: р.; Лит.: [80] 340, [971] 324-325

6558. **пентахлорфенол** бел. моноклинные крист. (р.п. бензол) $\text{C}_6\text{Cl}_5\text{OH}$; М 266,336; $T_{\text{пл}}$ 191°; $T_{\text{кип}}$ 309,3°; $T_{\text{разл}}$ 310°; Раств.: ацетон: 21,5 (20°), бензол: 11 (20°), вода: 0,0005 (0°), 0,0012 (15°), 0,0035 (50°), диоксан: 11,5 (20°), эф.: л.р.45,8 (10°), 52 (20°), метанол: 57 (20°), тетрахлорметан: 2 (20°), этанол: л.р.39 (0°); Пл.: 1,978 (22°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,00001 (0°), 0,00017 (20°), 0,0031 (50°), 0,024 (75°), 0,14 (100°), 0,49 (120°), 1,5 (140°), 4,3 (160°), 20 (192,2°), 40 (211,2°), 60 (223,4°), 100 (239,6°), 200

(261,8°), 400 (285°); $pK_a(1) = 4,92$ (25°, вода); LD_{50} : 250 (кролики, п/о), 100 (крысы, п/к), 56 (крысы, в/б), 250 (собаки, п/о); Лит.: [441] 242-250, [893] 419-425, [1045] 1050-1051, [332] 188-189; Синт.: [893] 422-423

6559. **пентахрома триборид** Cr_5B_3 ; М 292,414; $T_{пл}$ 1885°; Лит.: [974] 171

6560. **пентахрома трисилицид** черн. Cr_5Si_3 ; М 344,237; $T_{пл}$ 1600°; Лит.: [655] 101

6561. **пентацен** сине-фиолетов. $C_{22}H_{14}$; М 278,350; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [77] 663, [601] 404-416

6562. **пентациркония трисилицид** Zr_5Si_3 ; М 540,376; $T_{пл}$ 2210°; Лит.: [974] 174

6563. **пентаэритрит** (2,2-ди(оксиметил)-1,3-пропандиол, тетраоксиметилметан) тетрагональные крист. $C(CH_2OH)_4$; М 136,146; $T_{пл}$ 260,5°; Раств.: вода: 3,846 (0°), 5,26 (15°), 5,66 (20°), 7,407 (30°), 11,5 (40°), 18,03 (60°), 28,57 (80°), 50 (100°); LD_{50} : 18500 (б. мыши, п/о), 18500 (кролики, п/о), 19500 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 870-871, [332] 185; Синт.: [999] 333-335

6564. **пентаэритриттетранитрат** (ТЭН, тетранитропентаэритрит, эринит) бц. крист. $C(CH_2ONO_2)_4$; М 316,250; $T_{пл}$ 141°; Раств.: ацетон: 58,76 (50°), бензол: пл.р., вода: 0,0002, ДМФА: 70 (100°), эф.: пл.р., метанол: пл.р., толуол: пл.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -541,65 (т); $T_{свочл}$: 200; Лит.: [440] 126, [1444] 556, [332] 151, [379] 138, [801] 282

6565. **1-пентен** $CH_3CH_2CH_2CH=CH_2$; М 70,133; $T_{пл}$ -138°; $T_{кип}$ 30°; Раств.: вода: 0,0183 (23°); Лит.: [971] 274-275, [332] 160

6566. **транс-2-пентен** $CH_3CH_2CH=CHCH_3$; М 70,100; $T_{пл}$ -136°; $T_{кип}$ 36,3°; Лит.: [971] 274-275, [859] 10; Синт.: [999] 335-336

6567. **цис-2-пентен** $CH_3CH=CHCH_2CH_3$; М 70,133; $T_{пл}$ -151,4°; $T_{кип}$ 36,9°; Лит.: [971] 274-275

6568. **2-пентеновая кислота** (бета-этилакриловая кислота) $CH_3CH_2CH=CHCOOH$; М 100,116; $T_{пл}$ -22,5°; $T_{кип}$ 188-189°; $pK_a(1) = 4,7$ (25°, вода); Лит.: [971] 276-277, [1046] 97

6569. **3-пентеновая кислота** (пропенилуксусная кислота) $C_5H_8O_2$; М 100,116; $T_{кип}$ 191-192°; $pK_a(1) = 4,51$ (25°, вода); Лит.: [78] 37, [1046] 93

6570. **4-пентеновая кислота** (бета-винилпропионовая кислота) бц. ж. $CH_2=CHCH_2CH_2COOH$; М 100,116; $T_{кип}$ 189°; $pK_a(1) = 4,68$ (25°, вода); Лит.: [1045] 874-875, [1046] 86

6571.1-пентиламин (1-аминопентан, амиламин) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 87,160; $T_{\text{пл}}$ -55°; $T_{\text{кип}}$ 104,4°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,7614 (20°, к в.4, ж.); n 1,4118 (20°); ДП: 4 (22°); Лит.: [971] 278-279, [1045] 416-417, [1447] 33, [291] 317-318, [364] 319, [490] 90-91

6572.пентилнитрат (амилнитрат) ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{ONO}_2$; М 133,146; $T_{\text{кип}}$ 157°; $T_{\text{раза}}$ 157°; Лит.: [1447] 33

6573.пентилнитрит (амилнитрит) желтоват. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{ONO}$; М 117,150; $T_{\text{кип}}$ 104°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8528 (20°, к в.4, ж.); n 1,38506 (20°); Лит.: [1045] 418-419, [227] 253

6574.4-пентил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 220,203; $T_{\text{пл}}$ 137°; ΔD_{50} : 37 (мышы, в/б); Лит.: [667] 64

6575.1-пентин (1-pentine, пентин-1, пропилацетилен) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CCH}$; М 68,117; $T_{\text{пл}}$ -106,1°; $T_{\text{кип}}$ 40,23°; Лит.: [80] 352, [1045] 874-875

6576.2-пентин (2-pentine) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CCCH}_3$; М 68,117; $T_{\text{пл}}$ -101°; $T_{\text{кип}}$ 56,1°; Лит.: [80] 352, [971] 278-279

6577.пентин-3-ол-1 $\text{CH}_3(\text{CC})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 84,116; Давл. паров: 12 (54°); Лит.: [39] 65; Синт.: [39] 64-65

6578.пербензойной кислоты трет-бутиловый эфир (трет-бутилпербензоат) бц. маслянистая ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{O})\text{OOC}(\text{CH}_3)_3$; М 194,230; $T_{\text{кип}}$ 124°; ΔD_{50} : 914 (б. мышы, п/о); Лит.: [1503] 73-74

6579.перилен золотисто-желт. крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{12}$; М 252,309; CAS 198-55-0; $T_{\text{пл}}$ 265°; $T_{\text{кип}}$ 503°; Раств.: вода: 0,00000004 (25°); Лит.: [1443] 479, [231] 814-817, [331] 1148, [747] 264

6580.перимидин (1Н-бензо[d,e]хиназолин) желтовато-зел. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_8\text{N}_2$; М 168,195; $T_{\text{пл}}$ 222°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Лит.: [1443] 480-481, [1282] 1559-1600

6581.перициазин (неулептил) желт. крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{OS}$; М 365,492; CAS 2622-26-6; $T_{\text{пл}}$ 115°; Раств.: вода: 0,003801 (37°); Лит.: [62] 866, [331] 1175

6582.перметрин $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{Cl}_2\text{O}_3$; М 391,287; $T_{\text{пл}}$ 36,5°; $T_{\text{кип}}$ 200°; Раств.: вода: 0,00002; ΔD_{50} : 450 (крысы); Лит.: [1443] 525, [1447] 434, [331] 1172

6583.пероксиацетилнитрат (ацетилпероксинитрат) $\text{CH}_3\text{C}(\text{O})\text{OONO}_2$; М 121,049; $T_{\text{кип}}$ 105°; $T_{\text{раза}}$ 20°; Лит.: [1443] 494, [109]

6584. **пероксиуксусная кислота** (надуксусная кислота, перуксусная кислота) CH_3COOOH ; М 76,050; $T_{\text{пл}} -0,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 105-110^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 8,2$ (25° , вода); Лит.: [1447] 359

6585. **пероксобензойная кислота** (бензоила гидроперекись, надбензойная кислота, пербензойная кислота, пероксибензойная кислота) моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOOH}$; М 138,121; $T_{\text{пл}} 41-43^\circ$; Лит.: [971] 240-241, [1447] 434; Синт.: [999] 337-340

6586. **пероксодисерная кислота** (надсерная кислота) бц. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$; М 194,141; $T_{\text{пл}} 65^\circ$; $T_{\text{разл}} 65^\circ$; Раств.: эф.: пл.р., серная кислота 100%: р., этанол: р.; Лит.: [480] 65, [535] 190-191, [734] 342

6587. **пероксония гексафторантимонат** бел. $(\text{H}_3\text{O}_2)[\text{SbF}_6]$; М 270,773; $T_{\text{разл}} 45^\circ$; Лит.: [479] 591

6588. **пероксосерная кислота** (кислота Каро, мононадсерная кислота) бц. крист. H_2SO_5 ; М 114,080; $T_{\text{пл}} 47^\circ$; Раств.: эф.: х.р.; $\text{pK}_a(1) = 1$ (25° , вода); $\text{pK}_a(2) = 9,86$ (25° , вода); Лит.: [480] 65, [656] 230, [734] 342

6589. **перфтор-2-бутанон** $\text{C}_4\text{F}_8\text{O}$; М 216,029; $T_{\text{кип}} -0,5-0^\circ$; Лит.: [657] 185

6590. **перфтор-трет-бутилфторсульфурилпероксид** $(\text{CF}_3)_3\text{COOSO}_2\text{F}$; М 334,090; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Лит.: [1287] 1270

6591. **цис-перфтордекалин** бц. ж. $\text{C}_{10}\text{F}_{18}$; М 462,070; $T_{\text{кип}} 143,83^\circ$; Лит.: [1443] 495, [223] 1595-1596

6592. **перфторизобутилен** (2-трифторметилпентафторпропен, октафторизобутилен, перфторизобутен) бц. г. $(\text{CF}_3)_2\text{C}=\text{CF}_2$; М 200,030; $T_{\text{пл}} -130^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: пл.р., эф.: р.; Пл.: 1,5922 (0° , г/см³, ж.); Лит.: [445] 295-298, 692,693, [1443] 495, [1294] 431-461, [1306] 885-899

6593. **перфтормасляная кислота** (гептафтормасляная кислота) бц. ж. $\text{C}_7\text{F}_{13}\text{COOH}$; М 214,050; $T_{\text{пл}} -17,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 120^\circ$; Пл.: 1,651 (20° , г/см³, ж.); Лит.: [439] 13, [630] 599, [892] 371-374, [1405] 423, [1443] 495, [489] 270

6594. **перфтормасляной кислоты нитрил** $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CN}$; М 195,038; $T_{\text{кип}} 1^\circ$; Давл. паров: 757 (1°); Лит.: [1477] 167

6595. **перфтормасляной кислоты фторангидрид** $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{COF}$; М 216,029; $T_{\text{кип}} 5^\circ$; Лит.: [1477] 26

6596. **перфтор-2-пентанон** $\text{C}_5\text{F}_{10}\text{O}$; М 266,037; $T_{\text{кип}} 30^\circ$; Лит.: [657] 185

6597. **перфторпропионовая кислота** $\text{C}_3\text{F}_5\text{COOH}$; М 164,030; $T_{\text{кип}} 96^\circ$; Пл.: 1,561 (20° , г/см³, ж.); Лит.: [1443] 495, [52] 1788

6598. **перфтортрибутиламин** бц. ж. $(CF_3CF_2CF_2CF_2)_3N$; М 671,096; $T_{пл} -60^\circ$; $T_{кип} 178,7^\circ$; $\Delta H_{298}^0: -5643,9$ (г); Лит.: [892] 356-361, [1405] 427, [1447] 435

6599. **перфторэнантовая кислота** бел. игольчатые крист. $CF_3(CF_2)_5COOH$; М 364,090; $T_{пл} 33^\circ$; $T_{кип} 173^\circ$; ΔD_{50} : 197 (б. мышцы); Лит.: [439] 14

6600. **3-перхлорилацетанилд** бц. игольчатые крист. $CH_3CONHC_6H_4ClO_3$; М 217,606; $T_{пл} 137^\circ$; Лит.: [1513] 87

6601. **перхлорилбензол** $C_6H_5ClO_3$; М 160,555; $T_{пл} -3^\circ$; $T_{кип} 232^\circ$; Пл.: 1,185 (30°, г/см³, ж.); Лит.: [1513] 86-87; Синт.: [521] 40

6602. **петидина гидрохлорид** (1-метил-4-фенилпиперидин-4-карбоновой кислоты этиловый эфир, meperidine, pethidine, меперидина гидрохлорид) $C_{15}H_{22}ClNO_2$; М 283,800; CAS 50-13-5; $T_{пл} 186-189^\circ$; ΔD_{50} : 170 (крысы, п/о), 30 (крысы, в/в), 178 (мышы, п/о), 32 (мышы, в/в), 68 (собаки, в/в); Лит.: [62] 867, [265] 519, [42] 219, [223] 1603-1604, [1426] 22

6603. **петрозелиновая кислота** $C_{18}H_{34}O_2$; М 282,300; $T_{пл} 30^\circ$; Лит.: [1074] 13

6604. **пикротин** бц. палочковидные крист. $C_{15}H_{18}O_7$; М 310,300; $T_{пл} 252-255^\circ$; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р. (100°), эф.: н.р., укс.: л.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 135 (мышы, в/б); Лит.: [80] 489, [318] 1177, [467] 28, [1121] 14-15

6605. **пикротоксинин** крист. $C_{15}H_{16}O_2$; М 292,280; $T_{пл} 209,5^\circ$; ΔD_{50} : 0,03 (крысы, в/в), 3 (мышы, в/м); Лит.: [318] 1177-1178, [1445] 532, [467] 28

6606. **пилокарпин** вязкая ж. $C_{11}H_{16}N_2O_2$; М 208,260; CAS 92-13-7; Раств.: вода: х.р., эф.: пл.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 5 (260°); ΔD_{50} : 402 (крысы, п/о), 88,5 (крысы, в/в), 119 (мышы, п/о), 61,9 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 438, [223] 1634

6607. **пилокарпина гидрохлорид** бц. крист. $C_{11}H_{17}ClN_2O_2$; М 244,720; $T_{пл} 202^\circ$; Раств.: вода: 333 (20°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 47 (25°); ΔD_{50} : 200 (мышы, п/о), 150 (мышы, в/в); Лит.: [62] 902, [1045] 878-879, [1443] 516, [1447] 438, [223] 1634, [379] 393, [796] 642

6608. **пимелиновая кислота** (гептандиовая кислота, пентан-1,5-дикарбоновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $HOOC(CH_2)_5COOH$; М 160,168; $T_{пл} 103^\circ$; Раств.: бензол: 0,0199 (25°), вода: 1,786 (5,99°), 1,844 (7,99°), 5 (20°), 6,307 (24,99°), 8,124 (30,99°), 14,23 (39,99°), 74,46 (68,99°); $pK_a(1) =$

4,51 (25°, вода); $pK_a(2) = 5,31$ (25°, вода); Лит.: [1045] 878-879, [1046] 92, [1447] 438, [291] 561, [331] 417

6609. **пиндолол** (1-(4-индолиокси)-3-изопропиламино-2-пропанола, вискен) бц. крист. $C_{14}H_{20}N_2O_2$; M 248,300; CAS 13523-86-9; $T_{пл} 175^\circ$; Раств.: вода: н.р., метанол: р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; LD_{50} : 263 (крысы, п/о), 51 (крысы, в/в), 235 (мыши, п/о), 22,6 (мыши, в/в); Лит.: [62] 904, [918] 685, [1443] 517, [223] 1641-1642

6610. **d-альфа-пинен** $C_{10}H_{16}$; M 136,240; $T_{пл} -57^\circ$; $T_{кип} 156,2^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,86 (20°, г/см³, ж.); ДП: 2,64 (25°); Лит.: [631] 494-495, [1447] 438-439

6611. **пипекурония бромид** крист. $C_{35}H_{62}Br_2N_4O_4$; M 762,699; CAS 52212-02-9; $T_{пл} 262-264^\circ$; LD_{50} : 0,45 (крысы, в/б), 22 (мыши, п/о), 0,0297 (мыши, в/в), 0,0553 (мыши, в/м), 0,0605 (мыши, п/к), 0,0706 (мыши, в/б); Лит.: [318] 1184, [223] 1647

6612. **пиперазин** (гексагидропиразин, диэтилендиамин) бц. ромбические крист. (р.п. этанола) $NH(CH_2CH_2)_2NH$; M 86,136; CAS 110-85-0; $T_{пл} 104^\circ$; $T_{кип} 145^\circ$; Раств.: вода: р., глицерин: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; $pK_{BH^+}(1) = 9,81$ (25°, вода); $pK_{BH^+}(2) = 5,57$ (25°, вода); LD_{50} : 1900 (крысы, п/о), 1340 (крысы, в/в), 600 (мыши, п/о), 1180 (мыши, в/в); Лит.: [62] 906-907, [455] 344-350, [628] 1041-1042, [1045] 878-879, [1046] 103, [1443] 519, [1447] 439, [22] 336, [223] 1651, [878] 309-310

6613. **пиперазина адипинат** (пиперазиновая соль адипиновой кислоты) бц. крист. $HOOC(CH_2)_4COON(CH_2CH_2)_2NH$; M 232,280; $T_{пл} 244^\circ$; $T_{разл} 245^\circ$; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: т.р. (78°); LD_{50} : 5900 (б. крысы, в/ж), 5000 (кролики, в/ж); Лит.: [1045] 398-399, [223] 1651

6614. **пиперазин гексагидрат** бц. крист. $NH(CH_2CH_2)_2NH \cdot 6H_2O$; M 194,240; $T_{пл} 44^\circ$; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: р.; LD_{50} : 11200 (мыши, п/о); Лит.: [1045] 878-879, [223] 1651

6615. **пиперидин** (гексагидропиридин, пентаметиленимин) бц. ж. $CH_2(CH_2CH_2)_2NH$; M 85,160; $T_{пл} -9^\circ$; $T_{кип} 106,17^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8606 (25°, г/см³, ж.); $n 1,453$ (25°); Давл. паров: 20 (17,7°), 70 (36,7°), 170 (52,6°); $pK_{BH^+}(1) = 11,25$ (25°, вода); LD_{50} : 50 (б. крысы, п/о, безводный), 371 (крысы, п/о, в виде 8%-ного водного раствора); Лит.: [1443] 519, [291] 307-308, [370] 147, [796] 80, [900] 172

6616. **2-пиперидон** (дельта-валеролактам) крист. C_5H_9NO ; M 99,100; $T_{пл} 40^\circ$; $T_{кип} 256^\circ$; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 282-283

6617. **4-пиперидона гидрохлорид моногидрат** крист. $C_5H_{12}ClNO_2$; М 153,607; $T_{пл}$ 143°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [971] 282-283

6618. **пиперин** (1-пиперилпиперидин) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{17}H_{19}NO_3$; М 285,350; CAS 94-62-2; $T_{пл}$ 129°; Раств.: вода: 0,04 (18°), эф.: 2,8 (20°), метанол: 4,4 (9,5°), пиридин: 22,46 (20°), пиридин 50% водный: 11,39 (20°), пропанол: 2,94 (9,5°), трихлорэтилен: 9,83 (15°), хинолин: 13,66 (20°), хлф.: р., этанол: 6,7 (20°), 23 (60°); Пл.: 1,193 (20°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = 0 (25°, вода); Лит.: [1045] 882-883, [1046] 103, [291] 769, [331] 1075, [590] 1068

6619. **пипериновая кислота** (5-(3,4-метилендиоксифенил)-2,4-пентадиеновая кислота, бета-(3,4-метилендиоксистирил) акриловая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $CH_2O_2C_6H_3CH=CHCH=CHCOOH$; М 218,210; $T_{пл}$ 216-217°; Лит.: [1045] 882-883

6620. **пиразидол** (2,3,3а,4,5,6-гексагидро-8-метил-1Н-пиразино[3,2,1-j,k]карбазола гидрохлорид, пирлиндол) светло-желт. крист. $C_{15}H_{19}ClN_2$; М 262,778; $T_{пл}$ 260-266°; $ЛД_{50}$: 2060 (крысы, в/ж), 536 (мыши, в/ж); Лит.: [1443] 520, [1078] 17-22

6621. **пиразол** (1,2-диазол) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_3H_4N_2$; М 68,800; $T_{пл}$ 70°; $T_{кип}$ 186°; Раств.: бензол: 38,6 (20°), вода: 270 (24,8°), эф.: х.р., лигроин: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,001 (99,8°, г/см³, ж.); n 1,4203 (25°), 1,47027 (99,8°); Дип.: 1,46 (20°); Лит.: [900] 172

6622. **2-пиразолин** (4,5-дигидропиразол) бц. ж. $C_3H_6N_2$; М 70,093; $T_{кип}$ 144°; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 882-883

6623. **5-пиразолон** бц. крист. $C_3H_4N_2O$; М 84,077; $T_{пл}$ 165°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р., эф.: пл.р., толуол: пл.р., хлф.: пл.р., этанол: р.; Лит.: [1443] 522

6624. **пираконитин** игольчатые крист. $C_{32}H_{43}NO_9$; М 585,690; $T_{пл}$ 167°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 884-885

6625. **пирацетам** (2-оксо-1-пирролидинацетамид, луцетам, ноотропил, пирамем) бел. крист. $C_6H_{10}N_2O_2$; М 142,155; CAS 7491-74-9; $T_{пл}$ 151,5-152,5°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 2000 (мыши, п/о), 9200 (мыши, в/в); Лит.: [318] 1189, [918] 691-692, [223] 1658-1659

6626. **пирен** (pyrene) желт. моноклинные крист. $C_{16}H_{10}$; М 202,260; CAS 129-00-0; $T_{пл}$ 150°; $T_{кип}$ 392°; Раств.: вода:

0,000004915 (4,7°), 0,000005845 (9,5°), 0,00001052 (20°), 0,00001313 (25°), 0,0000399 (44,7°), 0,000094 (60,7°), эф.: л.р., толуол: 16,54 (18°), этанол абс.: 1,37 (10°); Пл.: 1,277 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 800 (МЫШЬИ); Лит.: [438] 137-138, [1039] 533, [1045] 884-885, [291] 759, [331] 1028-1029, [524] 423, 708, [602] 136-152

6627. **пиридазин** $C_4H_4N_2$; М 80,088; $T_{кип}$ 207°; Лит.: [506] 140

6628. **1-(2-пиридилазо)-2-нафтол** (ПАН) оранжев. ам. в-во $C_{15}H_{11}N_3O$; М 249,270; $T_{пл}$ 136-139°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., диоксан: р., эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1447] 440, [377] 21

6629. **пиридин** (pyridine) бц. ж. C_5H_5N ; М 79,110; $T_{пл}$ -41,8°; $T_{кип}$ 115,3°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,9819 (20°, г/см³, ж.); n 1,5095 (20°); Давл. паров: 10 (13,2°), 100 (57,8°), 200 (75°), 600 (95,6°); pK_{BH^+} (1) = 5,23 (25°, вода); ДП: 12,3 (25°); Дип.: 2,19 (20°); Вязк.: 0,974 (20°); Пов.нат.: 38 (20°); C_p^0 : 135,6 (ж); $\Delta H_{кип}$: 35,54; $\Delta H_{сгор}$: 2868,1; $T_{крит}$: 346,8; $P_{крит}$: 5,63; Лит.: [80] 552-553, [439] 444, [291] 286-290, [734] 556, [900] 173, 225

6630. **пиридина гидрохлорид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) C_5H_5NHCl ; М 115,561; $T_{пл}$ 145,2-146,7°; Лит.: [971] 286-287

6631. **2,3-пиридиндикарбоновая кислота** (хинолиновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,118; $T_{пл}$ 190-191,2°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,55 (7°), 1,103 (25°), этанол: н.р.; pK_a (1) = 2,52 (25°, вода); Лит.: [971] 290-291, [1045] 1082-1083, [1046] 96, [331] 357

6632. **2,4-пиридиндикарбоновая кислота** (лутидиновая кислота) крист. (р.п. вода) $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,118; $T_{пл}$ 248-250°; Раств.: вода: 0,249 (25°); pK_a (1) = 2,15 (25°, вода); Лит.: [1045] 760-761, [1046] 93, [331] 358

6633. **2,6-пиридиндикарбоновая кислота** $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,119; $T_{пл}$ 252°; Лит.: [77] 1050-1051

6634. **3,4-пиридиндикарбоновая кислота** (цинхомероновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,118; $T_{пл}$ 260°; $T_{разл}$ 260°; Разл. на: 3-пиридиндикарбоновая кислота, 4-пиридиндикарбоновая кислота, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 0,234 (25°); pK_a (1) = 2,66 (25°, вода); Лит.: [1045] 1108-1109, [1046] 93, [1445] 383-384, [331] 359

6635. **3,5-пиридиндикарбоновая кислота** (диникотиновая кислота) крист. $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,118; $T_{пл}$ 323°;

$T_{\text{раза}}$ 323°; Раств.: вода: 0,107 (25°); $pK_a(1) = 2,8$ (25°, вода); Лит.: [1045] 650-651, [1046] 93, [331] 357

6636. **пиридиния гексахлортехнат(IV)** $(C_5H_5NH)_2[TeCl_6]$; М 471,840; $T_{\text{раза}}$ 250°; Лит.: [1299] 668

6637. **пиридиния гидросульфат** крист. (р.п. этанол) $C_5H_5NH_2SO_4$; М 177,178; $T_{\text{пла}}$ 101-105°; Лит.: [971] 286-287

6638. **пиридиния нитрат** игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_5H_5NHNO_3$; М 142,113; $T_{\text{пла}}$ 118,5°; Лит.: [971] 286-287

6639. **пиридиния пикрат** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_5H_5NHOC_6H_2(NO_2)_3$; М 308,204; $T_{\text{пла}}$ 165°; Лит.: [971] 286-287

6640. **2-пиридинкарбоновая кислота** (пиколиновая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) C_5H_4NCOOH ; М 123,120; $T_{\text{пла}}$ 137°; $pK_a(1) = 5,32$ (25°, вода); Лит.: [1045] 876-877, [1046] 92

6641. **3-пиридинкарбоновая кислота** (ниацин, никотиновая кислота, провитамин РР) бц. игольчатые крист. C_5H_4NCOOH ; М 123,120; $T_{\text{пла}}$ 235°; Раств.: вода: 1,3 (15°), 2,47 (38°), 4,06 (61°), 9,76 (100°), эф.: о.м.р., этанол: 0,92 (15°), 2,1 (38°), 4,2 (61°), 7,06 (78°); Пл.: 1,473 (25°, г/см³, т.); $pK_a(1) = 4,81$ (25°, вода); ΔD_{50} : 7000 (б. мыши, в/ж), 7000 (крысы, п/о); Лит.: [439] 451, [1443] 248, [223] 1432, [331] 228, [379] 273, [900] 165, [966] 59-72; Синт.: [999] 288-290

6642. **4-пиридинкарбоновая кислота** (изоникотиновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) C_5H_4NCOOH ; М 123,109; $T_{\text{пла}}$ 317-326°; $pK_a(1) = 4,89$ (25°, вода); ΔD_{50} : 5000 (крысы, в/ж), 436 (мыши, в/б), 3123 (мыши, в/ж); Лит.: [1045] 686-687, [1046] 88, [1098] 31-32

6643. **3-пиридинкарбоновой кислоты амид** (витамин РР, никотинамид, никотиновой кислоты амид) бц. крист. $C_5H_4NCONH_2$; М 122,130; $T_{\text{пла}}$ 131°; $T_{\text{кнп}}$ 150°; Раств.: бензол: м.р., вода: 100 (20°), глицерин: 10 (20°), эф.: м.р., хлф.: о.м.р., этанол: 66,6 (20°); Пл.: 1,4 (25°, г/см³, т.); n 1,466 (25°); Давл. паров: 0,0005 (60°); ΔD_{50} : 5295 (крысы, в/ж), 4350 (мыши, в/ж); Лит.: [223] 1431, [379] 273, [386] 293-294, [900] 165, [1097] 36

6644. **4-пиридинкарбоновой кислоты гидразид** (ГИНК, изониазид, изоникотиновой кислоты гидразид, римифон, тубазид) бел. крист. $C_6H_7N_3O$; М 137,139; CAS 54-85-3; $T_{\text{пла}}$ 172°; Раств.: вода: 10,71 (20°), 12,28 (25°), 20,63 (40°), эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.; ΔD_{50} : 1400 (б. крысы, в/ж), 150 (б. мыши, в/ж), 1250 (крысы, п/о), 365 (крысы, в/в), 133 (мыши, п/о), 149 (мыши, в/в), 50 (собаки, п/о); Лит.: [1049] 874-875, [223] 1105, [331] 267, [951] 182-184, [1111] 46-47; Синт.: [951] 184

6645.4-пиридинкарбоновой кислоты 2-карбокси-3,4-диметоксибензилиденгидразид (изоникотиновой кислоты 2-карбокси-3,4-диметоксибензилиденгидразид, салюзид) зеленовато-желт. крист. $C_{16}H_{15}N_3O_5$; М 329,307; $T_{\text{пл}}$ 200°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [379] 279

6646.3-пиридинкарбоновой кислоты оксиметиламид (никотин, никотиновой кислоты оксиметиламид) бел. крист. $NC_5H_4CONHCH_2OH$; М 152,151; $T_{\text{пл}}$ 148°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [379] 273

6647.4-пиридинкарбоновой кислоты этиловый эфир (изоникотиновой кислоты этиловый эфир) игольчатые крист. $NC_5H_4COOC_2H_5$; М 151,200; $T_{\text{пл}}$ 23°; $T_{\text{кип}}$ 220°; Раств.: эф.: х.р., хлф.: х.р.; Пл.: 1,1052 (20°, к в.4, т.); n 1,499 (25°); Давл. паров: 12 (92°); Лит.: [971] 292-293

6648.пиридин-N-оксид крист. (р.п. диэтиловый эфир) C_5H_5NO ; М 95,099; $T_{\text{пл}}$ 67°; Лит.: [971] 292-293

6649.пиридрола гидрохлорид (альфа-(2-пиперидил) бензгидрола гидрохлорид) бел. крист. $C_{18}H_{22}ClNO$; М 303,830; $T_{\text{пл}}$ 287°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [1049] 918-919

6650.пирилия перхлорат $C_5H_5OClO_4$; М 180,540; $T_{\text{пл}}$ 275°; Лит.: [520] 8; Синт.: [520] 8, [520] 17-18

6651.пиритрамид $C_{27}H_{34}N_4O$; М 430,590; CAS 302-41-0; $T_{\text{пл}}$ 149-150°; AD_{50} : 320 (крысы, п/о), 13 (крысы, в/в), 30,7 (мыши, в/в); Лит.: [62] 910, [42] 221, [223] 1664-1665

6652.пировиноградная кислота (2-оксопропановая кислота, pyruvic acid, альфа-кетопропионовая кислота) бц. ж. $CH_3COCOON$; М 88,060; $T_{\text{пл}}$ 13,6°; $T_{\text{кип}}$ 165°; $T_{\text{разл}}$ 165°; Раств.: ацетон: р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,267 (20°, г/см³, ж.); n 1,428 (20°); Давл. паров: 10 (65°), 25 (80°); pK_a (1) = 2,39 (25°, вода); Лит.: [1441] 110, [291] 166, [900] 173; Синт.: [999] 345-346

6653.пировиноградной кислоты фенилгидразон игольчатые крист. $CH_3C(COOH)=NNHC_6H_5$; М 178,188; $T_{\text{пл}}$ 192°; Лит.: [81] 288; Синт.: [1418] 282-283

6654.пирокатехин (1,2-дигидроксibenзол, pyrocatechol, катехол, о-дигидроксibenзол, пирокатехол) бц. моноклинные крист. (р.п. бензол) $C_6H_4(OH)_2$; М 110,120; $T_{\text{пл}}$ 105°; $T_{\text{кип}}$ 245,9°; Раств.: ацетон: 194 (20°), бензол: 0,8 (20°), 8,1 (60°), вода: 45,1 (20°), 421 (60°), эф.: 190 (60°), пиридин: р., тетрахлоорметан: 0,1 (20°), 0,9 (60°), хлф.: 2,1 (20°), 7,4 (60°), этанол: 139 (20°), 288

(60°); Пл.: 1,344 (4°, г/см³, т.), 1,371 (15°, к в.4, т.), 1,1493 (21°, г/см³, т.); n 1,604 (20°); Давл. паров: 100 (176°); pK_a (1) = 9,34 (25°, вода); pK_a (2) = 12,6 (25°, вода); Дип.: 2,58 (20°); АД₅₀: 100 (мышы, п/о); Лит.: [769] 218, 265-267, [1443] 532-533, [291] 391-392, [331] 258, [900] 173, [1415] 13, 18; Синт.: [999] 346-347, [999] 347-350

6655. **пироксикам** (piroxicam) C₁₅H₁₃N₃O₄S; M 331,350; CAS 36322-90-4; T_{пл} 198-200°; Раств.: вода: 0,0023 (25°), диоксан: 1,87 (25°); АД₅₀: 216 (крысы, п/о), 250 (мышы, п/о), 108 (собаки, п/о); Лит.: [62] 911, [42] 99, [218] 72, [223] 1667-1669, [331] 1002

6656. **пирофосфорная кислота** (двухфосфорная кислота) бц. крист. H₄P₂O₇; M 177,970; T_{пл} 61°; T_{разл} 300°; Раств.: вода: 709 (23°), реар. (100°), эф.: х.р., этанола: х.р.; pK_a (1) = 0,85 (18°, вода); pK_a (2) = 1,95 (25°, вода); pK_a (3) = 6,68 (25°, вода); pK_a (4) = 9,39 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -2242 (т); ΔH_{пл}: 9,2; АД₅₀: 1170 (мышы); Лит.: [734] 450, [900] 109

6657. **пиррол** бц. ж. (CH=CH)₂NH; M 67,090; T_{пл} -23,4°; T_{кип} 130°; Раств.: вода: 4,762; pK_{БН}⁺ (1) = -0,27 (25°, вода); Лит.: [1443] 543-544, [332] 88, [352] 140; Синт.: [999] 355-356

6658. **пирролидин** (тетрагидропиррол, тетраметиленимин) бц. ж. (CH₂CH₂)₂NH; M 71,120; T_{кип} 88°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанола: смеш.; Пл.: 0,871 (10°, г/см³, ж.), 0,852 (22,5°, г/см³, ж.); pK_{БН}⁺ (1) = 11,31 (25°, вода); АД₅₀: 300 (б. крысы, п/о); Лит.: [1045] 896-897, [1443] 544-545; Синт.: [982] 9-11

6659. **2-пирролидон** (2-кетопирролидин, 2-оксотетрагидропиррол, альфа-пирролидон) крист. (р.п. петролейный эфир) C₄H₇NO; M 85,110; T_{пл} 24,6°; T_{кип} 250,8°; Раств.: бензол: л.р., вода: л.р., эф.: л.р., петр.эф.: т.р., хлф.: л.р., этанола: л.р.; Пл.: 1,12 (20°, к в.4, т.), 1,097 (40°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (133°); Лит.: [1045] 896-897

6660. **R-2-пирролидон-5-карбоновая кислота** (5-охо-D-proline, R-2-pyrrolidone-5-carboxylic acid, R-pyrroglutamic acid, R-пироглутаминовая кислота) C₅H₇NO₃; M 129,114; CAS 4042-36-8; T_{пл} 156-158°; Лит.: [22] 345

6661. **пирролизидин** (1-азабицикло[3.3.0]октан) бц. маслянистая ж. C₇H₁₃N; M 111,180; T_{кип} 148°; ΔH⁰₂₉₈: -48,3 (ж); Лит.: [1443] 545

6662. **2-пирролкарбоновая кислота** моноклинные крист. (р.п. вода) C₄H₄NSOON; M 111,110; T_{пл} 191,5°; T_{кип} 208,5°; T_{разл} 191,5°; pK_a (1) = 4,4 (25°, вода); Лит.: [1045] 896-897, [1046] 93

6663. **пицен** $C_{22}H_{14}$; М 278,350; $T_{пл}$ 364°; $T_{кип}$ 518-520°; Лит.: [601] 262-267

6664. **платина** (platinum) серебристо-бел. кубические мет. Pt; М 195,090; $T_{пл}$ 1769°; $T_{кип}$ 3800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 21,45 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2049°), 0,1 (2270°), 1 (2530°), 10 (2860°), 100 (3270°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 41,5 (т); C_p^0 : 25,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 19,7; $\Delta H_{кип}$: 510,4; ΔH^0_{298} : 566 (г); S^0_{298} : 192,3 (г); C_p^0 : 25,5 (г); Лит.: [1076] 387, [1443] 568-569, [490] 51, [900] 90

6665. **платины(II) бромид** коричневл. кубические крист. PtBr₂; М 354,900; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,65 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -100 (т); ΔG^0_{298} : -59 (т); S^0_{298} : 53,43 (т); Лит.: [735] 391, [900] 90

6666. **платины(IV) бромид** темно-коричнев. ромбические крист. PtBr₄; М 514,710; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 0,41 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 5,69 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -159 (т); ΔG^0_{298} : -105 (т); S^0_{298} : 163,5 (т); Лит.: [900] 90

6667. **платины(II) гексабромплатинат(IV)** черн. Pt[PtBr₆]; М 869,580; $T_{разл}$ 280°; Лит.: [655] 156

6668. **платины(II) гексаиодплатинат(IV)** черн. Pt[PtI₆]; М 1151,583; $T_{разл}$ 360°; Лит.: [655] 157

6669. **платины(II) гексахлорплатинат(IV)** темно-зелен. Pt[PtCl₆]; М 602,874; $T_{возг}$ 350°; $T_{разл}$ 435°; Лит.: [655] 157

6670. **платины(II) гидроксид** черн. Pt(OH)₂; М 229,093; $T_{разл}$ >150°; Лит.: [655] 158, [735] 390

6671. **платины диарсенид** сер. кубические крист. PtAs₂; М 344,920; $T_{разл}$ >800°; ΔH^0_{298} : -218 (т); S^0_{298} : 31,9 (т); Лит.: [535] 176-177

6672. **платины(II) диселенид** черн. Pt(Se₂); М 352,998; $T_{разл}$ >400°; Лит.: [655] 158

6673. **платины дисульфид** черно-коричн. гексагональные крист. PtS₂; М 259,208; $T_{разл}$ 230°; Разл. на: платина; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -112 (т); S^0_{298} : 74,7 (т); C_p^0 : 65,9 (т); Лит.: [535] 176-177, [655] 158

6674. **платины(II) дителлурид** черн. Pt(Te₂); М 450,278; $T_{пл}$ 1250°; Лит.: [655] 158

6675. **платины дифосфид** крист. PtP₂; М 257,030; $T_{пл}$ 1500°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 176-177

6676. **платины(II) иодид** черн. пор. PtI₂; М 448,900; $T_{разл}$ 300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,4 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -63 (т); Лит.: [735] 391, [900] 90

6677. **платины(IV) иодид** темно-коричнев. пор. PtI_4 ; M 702,710; $T_{\text{разл}} 130^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,064 (25° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -59,4 (т); ΔG_{298}^0 : -97,9 (т); S_{298}^0 : 281 (т); Лит.: [428] 194, [900] 90

6678. **платины(II) оксид** черн. PtO ; M 211,077; $T_{\text{разл}} >560^\circ$; Лит.: [655] 158, [735] 390

6679. **платины(IV) оксид** черн. гексагональные крист. PtO_2 ; M 227,090; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,2 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -134 (т); ΔG_{298}^0 : -84 (т); Лит.: [735] 404, [900] 90; Синт.: [999] 357-363

6680. **платины(IV) оксид дигидрат** коричнев. $\text{PtO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 263,107; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Лит.: [655] 158, [735] 405

6681. **платины(IV) оксид моногидрат** темно-коричнев. $\text{PtO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 245,092; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Лит.: [655] 158

6682. **платины(IV) оксид тетрагидрат** бел. $\text{PtO}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 299,138; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [655] 158

6683. **платины(IV) оксид тригидрат** желт. $\text{PtO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 281,123; $T_{\text{разл}} 30-40^\circ$; Лит.: [655] 158

6684. **платины(IV) пирофосфат** желтовато-зел. PtP_2O_7 ; M 369,021; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Лит.: [655] 158

6685. **платины(II) сульфид** (куперит) черн. тетрагональные крист. PtS ; M 227,140; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Разл. на: платина; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,04 (25° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -83 (т); S_{298}^0 : 55,1 (т); C_p^0 : 43,4 (т); Лит.: [535] 176-177, [655] 158, [735] 398-399

6686. **платины триоксид** красно-коричнев. PtO_3 ; M 243,076; $T_{\text{разл}} >20^\circ$; Лит.: [655] 158, [735] 411

6687. **платины(IV) фторид** светло-коричнев. PtF_4 ; M 271,072; $T_{\text{разл}} >300^\circ$; Лит.: [655] 157

6688. **платины(V) фторид** темно-красн. PtF_5 ; M 290,070; $T_{\text{пл}} 80^\circ$; Лит.: [735] 409, [1289] 1684

6689. **платины(VI) фторид** (платины гексафторид) темно-красн. кубические крист. PtF_6 ; M 309,080; $T_{\text{пл}} 61,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 69,2^\circ$; $T_{\text{разл}} 280^\circ$; Раств.: вода: реаг.; S_{298}^0 : 350,9 (г); C_p^0 : 123 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 4,52; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 29,5; Лит.: [1443] 568, [131] 2061-2062, [535] 176-177, [735] 410-411, [139], [900] 90, [1196] 2229, [1289] 1676-1697

6690. **платины(II) хлорид** зеленовато-желт. ромбические крист. PtCl_2 ; M 265,984; $T_{\text{разл}} 581^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,87 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -106,7 (т); ΔG_{298}^0 : -93,3 (т); S_{298}^0 : 219,6 (т); Лит.: [735] 391, [900] 90

6691. **платины(IV) хлорид** красно-коричнев. кубические крист. PtCl_4 ; M 336,900; $T_{\text{разл}} 370^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 66,6

(0°), 142,1 (25°), 166 (40°), 285 (60°), 367 (80°), 571 (98°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,43 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -229,3 (т); ΔG^0_{298} : -163,8 (т); S^0_{298} : 267,9 (т); Лит.: [900] 90

6692. **платины(IV) хлорид гептагидрат** бур. $\text{PtCl}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 462,997; $T_{\text{пл}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 156

6693. **платифиллина гидротартрат** бел. крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{33}\text{NO}_{11}$; М 487,498; $T_{\text{пл}}$ 193°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р. (78°), о.м.р.; Лит.: [379] 357

6694. **плутоний** (plutonium) серебристо-бел. мет. Pu; М 239,050; $T_{\text{пл}}$ 637°; $T_{\text{кип}}$ 3235°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 19,82 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1463°), 0,1 (1704°), 1 (1955°), 10 (2278°), 100 (2710°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 51,5 (т); C^0_p : 32 (т); ΔH^0_{298} : 347 (г); S^0_{298} : 177,1 (г); C^0_p : 20,9 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 351; Лит.: [778], [444] 197, [959] 1372-1376, [1042] 511-580, [1448] 5-169, [480] 570-584, [715] 23-28, [900] 90, 306-307

6695. **плутония борид** PuB; М 254,811; $T_{\text{пл}}$ 2050°; Лит.: [974] 171

6696. **плутония(IV) борогидрид** голубовато-черн. ж. $\text{Pu}(\text{BH}_4)_4$; М 303,371; $T_{\text{пл}}$ 15°; Лит.: [1448] 272

6697. **плутония(III) бромид** зелен. ромбические крист. PuBr_3 ; М 483,710; $T_{\text{пл}}$ 681°; Раств.: вода: р.; ΔH^0_{298} : -740 (т); S^0_{298} : 191 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 51; Лит.: [535] 178-179

6698. **плутония гексаборид** PuB_6 ; М 308,866; $T_{\text{пл}}$ 2100°; Лит.: [974] 171

6699. **плутония(III) гидроксид** серо-голуб. $\text{Pu}(\text{OH})_3$; М 295,022; $T_{\text{разл}}$ >350°; Лит.: [655] 159

6700. **плутония(IV) гидроксид** зелен. $\text{Pu}(\text{OH})_4$; М 312,029; $T_{\text{разл}}$ 70°; Разл. на: плутония(IV) оксид, вода; $\text{pK}_b(4) = 12,49$ (25°, вода); Лит.: [1046] 81, [434] 47, [735] 106

6701. **плутония диборид** PuB_2 ; М 265,622; $T_{\text{пл}}$ 1825°; Лит.: [974] 171

6702. **плутония дигидрид** черн. кубические крист. PuH_2 ; М 246,016; $T_{\text{разл}}$ 400-800°; Лит.: [868] 15-19, [1448] 171-176, [434] 62-65, [655] 159

6703. **плутония дикарбид** PuC_2 ; М 268,021; $T_{\text{разл}}$ 2250°; Лит.: [974] 173

6704. **плутония(VI) динитрат-диоксид** коричнев. $\text{PuO}_2(\text{NO}_3)_2$; М 400,009; $T_{\text{разл}}$ >220°; Лит.: [655] 159

6705. **плутония(VI) динитрат-диоксид гексагидрат** розово-коричнев. $\text{PuO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 508,100; $T_{\text{пл}}$ 140°; $T_{\text{разл}}$ >150°; Лит.: [655] 159

6706. **плутония дисилицид** сер. PuSi_2 ; М 300,171; $T_{\text{пл}}$ 1640°; Лит.: [655] 159

6707. **плутония(IV) изопропоксид** зелен. крист. $((\text{CH}_3)_2\text{CHO})_4\text{Pu}$; М 480,348; Раств.: этанол: р.; Давл. паров: 0,05 (220°); Лит.: [1266] 668

6708. **плутония(III) иодид** светло-зелен. ромбические крист. PuI_3 ; М 624,710; $T_{\text{пл}}$ 777°; Раств.: вода: р.; ΔH_{298}^0 : -541 (т); Лит.: [535] 178-179

6709. **плутония карбид** черн. кубические крист. PuC ; М 254,080; $T_{\text{пл}}$ 1650°; Пл.: 13,6 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 172-173, [1447] 450, [434] 57-59

6710. **плутония(IV) нитрат пентагидрат** желтовато-зел. $\text{Pu}(\text{NO}_3)_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 582,096; $T_{\text{разл}}$ 150-180°; Лит.: [655] 159

6711. **плутония(III) нитрид** черн. кубические крист. PuN ; М 258,007; $T_{\text{пл}}$ 2589°; $T_{\text{разл}}$ 2589°; Пл.: 14,25 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -298,9 (т); ΔG_{298}^0 : -273,8 (т); S_{298}^0 : 67,7 (т); C_p^0 : 50,2 (т); Лит.: [1443] 582, [1448] 185-188, [535] 178-179

6712. **плутония(IV) оксалат гексагидрат** желтовато-зел. $\text{Pu}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 528,130; $T_{\text{разл}}$ 380°; Лит.: [655] 158

6713. **плутония(II) оксид** черн. кубические крист. PuO ; М 258,070; $T_{\text{пл}}$ 1900°; Пл.: 13,89 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -565 (т); S_{298}^0 : 71 (т); Лит.: [428] 196, [434] 42-43, [900] 90

6714. **плутония(III) оксид** зелен. Pu_2O_3 ; М 535,998; $T_{\text{пл}}$ 2085°; Лит.: [655] 159

6715. **плутония(IV) оксид** (плутония диоксид) оливково-зелен. крист. PuO_2 ; М 274,070; $T_{\text{пл}}$ 2400°; Пл.: 11,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1056 (т); ΔG_{298}^0 : -995 (т); S_{298}^0 : 82,4 (т); Лит.: [1447] 450, [900] 90

6716. **плутония(III) оксид-фторид** светло-зелен. PuOF ; М 278,998; $T_{\text{пл}}$ >1635°; Лит.: [655] 159

6717. **плутония силицид** сер. PuSi ; М 272,086; $T_{\text{пл}}$ 1578°; Лит.: [655] 159

6718. **плутония(II) сульфид** темно-желт. PuS ; М 276,065; $T_{\text{пл}}$ 2350°; Лит.: [655] 159

6719. **плутония тетраборид** PuB_4 ; М 287,244; $T_{\text{пл}}$ 2050°; Лит.: [974] 171

6720. **плутония фосфид** темно-сер. кубические крист. PuP ; М 274,970; $T_{\text{пл}}$ 2600°; Лит.: [1443] 581, [1448] 188-189

6721. **плутония(III) фторид** фиолетов. гексагональные крист. PuF_3 ; М 299,070; $T_{\text{пл}}$ 1410°; $T_{\text{кни}}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.;

Пл.: 9,32 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1566 (т); ΔG_{298}^0 : -1494 (т); S_{298}^0 : 126,1 (т); C_p^0 : 92,6 (т); Лит.: [735] 109, [900] 91

6722. **плутония(IV) фторид** светло-коричнев. моноклин-ные крист. PuF_4 ; М 319,994; $T_{пл}$ 1037°; ΔH_{298}^0 : -1835 (т); S_{298}^0 : 147,2 (т); C_p^0 : 116,2 (т); ΔH_{298}^0 : -1518 (г); S_{298}^0 : 334,7 (г); C_p^0 : 91,2 (г); Лит.: [535] 178-179

6723. **плутония(VI) фторид** красно-коричнев. крист. PuF_6 ; М 356,060; $T_{пл}$ 51°; $T_{кип}$ 62,3°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; ΔH_{298}^0 : -1805 (г); S_{298}^0 : 369,8 (г); C_p^0 : 129,7 (г); ΔH_{298}^0 : -1854 (т); S_{298}^0 : 221,8 (т); Лит.: [535] 178-179, [735] 102, [900] 91, [1196] 2222, [1228] 276-294

6724. **плутония(III) хлорид** зелен. гексагональные крист. $PuCl_3$; М 348,430; $T_{пл}$ 765°; $T_{кип}$ 1770°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -962 (т); ΔG_{298}^0 : -893 (т); S_{298}^0 : 159 (т); ΔH_{298}^0 : -637 (г); Лит.: [535] 178-179, [900] 91

6725. **полиакриламид** $(CH_2CHCONH_2)_n$; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., глицерин: р., ДМСО: наб., укс.: р., этанол: н.р.; LD_{50} : 9600 (мышь, п/о); Лит.: [900] 204

6726. **полиакрилонитрил** $(CH_2CHCN)_n$; $T_{разл}$ 230°; Раств.: ацетон: н.р., диметилацетамид: р., ДМСО: р., ДМФА: р., серная кислота 100%: реаг., этанол: н.р., этилацетат: н.р.; Пл.: 1,14 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 204

6727. **поли-3,3-бис(хлорметил)оксациклобутан** (пентапласт, поли-3,3-бис(хлорметил)оксетан) $(OCH_2C(CH_2Cl)_2CH_2)_n$; $T_{пл}$ 185°; Пл.: 1,4 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1049] 263, [900] 205

6728. **полибутилметакрилат** $(CH_2C(CH_3)COOC_4H_9)_n$; $T_{разл}$ 200°; Раств.: ацетон: р., этилацетат: р.; Пл.: 1,055 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 206

6729. **поливиниловый спирт** $(CH_2CH(OH))_n$; $T_{пл}$ 230°; Раств.: вода: р. (100°); Пл.: 1,25 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 208

6730. **поли(1,3-дитиооксопропадиен)** черн. $(C_3S_2)_n$; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [1281] 761-762

6731. **политиазил** бронзов. $(SN)_n$; $T_{разл}$ 240°; Лит.: [480] 76-78, [1146] 21

6732. **политрикарбодioxid** красн. крист. $(C_3O_2)_n$; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [734] 513, [1281] 755-761

6733. **полифосфонитрид** желт. пор. $(PN)_n$; $T_{разл}$ 800°; Разл. на: фосфор белый, азот; Лит.: [734] 459, [1146] 42, [1262] 1611

6734. **1,3-полициклобутен** $(C_4H_6)_n$; $T_{пл}$ 485°; Лит.: [1517] 408

6735. **1,3-полициклогексен** $(C_6H_{10})_n$; $T_{пл}$ 600°; Лит.: [1517] 408

6736. **1,3-полициклопентен** (C₅H₈)_n; T_{пл} 395°; Лит.: [1517] 408
6737. **полиэтилентерефталат** (лавсан) крист.
(CH₂CH₂OC(O)C₆H₄C(O)O)_n; M 20000,000; T_{пл} 260°; T_{раза} 350°;
Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., ДМФА: р. (150°), диоксан: н.р.,
серная кислота 100%: р., трифторукс.: р., укс.: н.р., циклогексанон:
м.р. (150°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,45 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1444] 47-48, [900] 214

6738. **полоний** (polonium) серебристо-бел. кубические мет.
Po; M 210,000; T_{пл} 254°; T_{кип} 962°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,4 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (343°), 0,1 (411°), 1 (498°), 10 (612°), 100 (768°); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 62,8 (т); C_p⁰: 26,4 (т); ΔH_{пл}: 12,6; ΔH_{кип}: 58,6; Лит.: [1395] 1034, [1447] 471, [480] 102, 106, [490] 51, [900] 91, [1157] 686-707

6739. **полония(II) бромид** пурпурно-коричнев. PoBr₂; M 368,808; T_{пл} 270°; T_{раза} 270°; Лит.: [480] 118

6740. **полония(IV) бромид** ярко-красн. кубические крист. PoBr₄; M 528,616; T_{пл} 330°; T_{кип} 360°; Лит.: [480] 118, 124, [1286] 1098

6741. **полония(IV) дигидроксид-оксид** светло-желт. PoO(OH)₂; M 259,014; T_{раза} 220°; Лит.: [655] 155

6742. **полония(IV) иодид** черн. PoI₄; M 716,618; T_{раза} 200°; Лит.: [480] 118, [1157] 697

6743. **полония(IV) оксид** желт. кубические крист. PoO₂; M 241,000; T_{возг} 885°; ΔH⁰₂₉₈: -251 (т); S⁰₂₉₈: 72 (т); C_p⁰: 61 (т); Лит.: [480] 128, [535] 178-179, [734] 362

6744. **полония(IV) сульфат** бел. Po(SO₄)₂; M 401,130; T_{раза} 550°; Лит.: [1157] 700

6745. **полония(II) хлорид** рубиново-красн. орторомбические крист. PoCl₂; M 279,906; T_{пл} 355°; T_{возг} 130°; Лит.: [480] 118, [535] 178-179, [1157] 695

6746. **полония(IV) хлорид** желт. моноклинные крист. PoCl₄; M 350,810; T_{пл} 300°; T_{кип} 390°; T_{раза} 200°; Лит.: [480] 118, 124, [1157] 695-696

6747. **поротрамин В** желт. игольчатые крист. C₁₉H₂₃N₃O₄; M 357,404; T_{пл} 164-166°; Раств.: вода: н.р., гексан: н.р., эф.: м.р., метанол: х.р., пиридин: х.р., хлф.: х.р., этилацетат: м.р.; ЛД₅₀: 0,81 (мышь, в/б); Лит.: [149] 1366-1373

6748. **празеодим** (praseodymium) светло-желт. гексагональные мет. Pr; M 140,910; T_{пл} 932°; T_{кип} 3510°; Пл.: 6,77 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 73,6 (т); C_p⁰: 28,5 (т); ΔH⁰₂₉₈: 356 (т); S⁰₂₉₈: 189,7 (т); C_p⁰: 21,4 (т); ΔH_{пл}: 6,9; ΔH_{кип}: 297; Лит.: [263], [490] 51, [900] 91

6749. **празеодима бромат** темно-зелен. $\text{Pr}(\text{BrO}_3)_3$; М 524,614; $T_{\text{раза}}$ 475°; Лит.: [655] 155

6750. **празеодима бромат нонагидрат** зелен. гексагональные крист. $\text{Pr}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 686,750; $T_{\text{пла}}$ 58°; $T_{\text{раза}}$ 170°; Раств.: вода: 88,54 (0°), 123,46 (10°), 150 (25°), 434,47 (45°); Лит.: [289] 1418, [535] 178-179

6751. **празеодима бромид** зелен. гексагональные крист. PrBr_3 ; М 380,620; $T_{\text{пла}}$ 693°; $T_{\text{кип}}$ 1695°; S_{298}^0 : 412 (г); C_p^0 : 84 (г); $\Delta H_{\text{пла}}$: 47,3; $\Delta H_{\text{кип}}$: 167; Лит.: [480] 559, [535] 178-179

6752. **празеодима вольфрамат** $\text{Pr}_2(\text{WO}_4)_3$; М 1025,328; $T_{\text{пла}}$ 1110°; Раств.: вода: 0,00438 (75°); Лит.: [1474] 27, [289] 1423

6753. **празеодима гексаборид** PrB_6 ; М 205,774; $T_{\text{пла}}$ 2250°; Лит.: [974] 170

6754. **празеодима гидроксид** зелен. $\text{Pr}(\text{OH})_3$; М 191,930; $T_{\text{раза}}$ >350°; Лит.: [655] 155

6755. **празеодима гипофосфит** зелен. призматические крист. $\text{Pr}(\text{H}_2\text{PO}_2)_3$; М 335,870; $T_{\text{раза}}$ 245-255°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [1023] 224, [1247] 2163

6756. **празеодима дикарбид** желт. тетрагональные крист. PrC_2 ; М 164,930; $T_{\text{пла}}$ 2120°; $T_{\text{раза}}$ 2500°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,1 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 176-177, [1395] 296

6757. **празеодима дисульфид** темно-зелен. PrS_2 ; М 205,038; $T_{\text{пла}}$ 1780°; $T_{\text{раза}}$ 1780°; Лит.: [655] 155

6758. **празеодима дититанат** зелен. $\text{Pr}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; М 489,550; $T_{\text{пла}}$ 1560°; Лит.: [1271] 435

6759. **празеодима иодид** PrI_3 ; М 521,620; $T_{\text{пла}}$ 737°; Лит.: [480] 559

6760. **празеодима(II) иодид** бронзов. PrI_2 ; М 394,717; $T_{\text{пла}}$ 758°; Лит.: [480] 559

6761. **празеодима молибдат** (praseodymium molybdate) зелен. моноклинные крист. $\text{Pr}_2(\text{MoO}_4)_3$; М 761,630; $T_{\text{пла}}$ 1030°; Раств.: вода: 0,00152 (23°), 0,00143 (75°); Лит.: [289] 1420, [535] 178-179, [589] 116

6762. **празеодима нитрат** темно-зелен. $\text{Pr}(\text{NO}_3)_3$; М 326,922; $T_{\text{раза}}$ 400°; Лит.: [655] 155

6763. **празеодима нитрат гексагидрат** зелен. $\text{Pr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 435,014; $T_{\text{раза}}$ 165°; Лит.: [655] 155

6764. **празеодима нитрид** PrN ; М 154,914; $T_{\text{пла}}$ 2570°; Лит.: [974] 173

6765. **празеодима нитрит** $\text{Pr}(\text{NO}_2)_3$; М 278,924; $T_{\text{раза}}$ 220°; Лит.: [302] 163

6766. **празеодима оксалат декагидрат** СВЕТЛО-ЖЕЛТ.
 $\text{Pr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 726,025; $T_{\text{разл}} > 600^\circ$; Раств.: вода: 0,0098
(25°); Лит.: [289] 1418-1419, [655] 155

6767. **празеодима оксид** (praseodymium oxide) желтовато-зел.
тригональные крист. Pr_2O_3 ; М 329,810; $T_{\text{пл}} 2300^\circ$; $T_{\text{кип}} 4300^\circ$; Раств.:
вода: 0,0002 (29°); Пл.: 6,34 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1809,6 (т); ΔG_{298}^0 :
-1720 (т); Лит.: [920] 195, [1045] 176-177, [289] 1421, [655] 155

6768. **празеодима(IV) оксид** коричнево-голуб. кубические
крист. PrO_2 ; М 172,906; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; ΔH_{298}^0 : -949 (т); Лит.: [535]
178-179, [735] 88

6769. **празеодима(II) полонид** PrPo ; М 349,908; $T_{\text{пл}} 1253^\circ$;
Лит.: [480] 116

6770. **празеодима сульфат** (praseodymium sulfate) светло-
зелен. пор. $\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3$; М 570,003; $T_{\text{разл}} > 850^\circ$; Раств.: вода: 19,8 (0°),
13,9 (20°), 7,8 (40°); Лит.: [289] 1422, [535] 178-179, [655] 155

6771. **празеодима сульфат октагидрат** зелен. моноклин-
ные крист. $\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 714,125; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Раств.: вода:
р.; Лит.: [535] 178-179, [655] 155

6772. **празеодима сульфид** бур. Pr_2S_3 ; М 378,010; $T_{\text{пл}} 1975^\circ$;
Лит.: [655] 155

6773. **празеодима тетраборид** PrB_4 ; М 184,152; $T_{\text{разл}} 1950^\circ$;
Лит.: [974] 170

6774. **празеодима фторид** бледно-зелен. тригональные
крист. PrF_3 ; М 197,903; $T_{\text{пл}} 1395^\circ$; $T_{\text{кип}} 2300^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1680 (т);
Лит.: [1444] 83

6775. **празеодима(IV) фторид** бел. крист. PrF_4 ; М 216,901;
 $T_{\text{разл}} 90^\circ$; Лит.: [428] 193, [480] 559, [735] 89

6776. **празеодима хлорид** (praseodymium chloride) зелен.
игольчатые крист. PrCl_3 ; М 247,270; $T_{\text{пл}} 786^\circ$; $T_{\text{кип}} 1710^\circ$; Раств.:
вода: 103,92 (13°), пиридин: 2,15 (20°); ΔH_{298}^0 : -1055,88 (т); S_{298}^0 :
153,3 (т); C_p^0 : 99 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 50,6; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}^0$: 213; ΔH_{298}^0 : -730 (г); S_{298}^0 :
379 (г); C_p^0 : 82 (г); ΔL_{50} : 944 (б. мышцы, п/о); Лит.: [959] 1168,
[290] 568, [480] 559, [535] 178-179

6777. **празеодима хлорид гептагидрат** зелен. триклин-
ные крист. $\text{PrCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 373,374; $T_{\text{пл}} 113^\circ$; Раств.: вода: х.р.;
 ΔH_{298}^0 : -3178 (т); S_{298}^0 : 465 (т); C_p^0 : 419 (т); Лит.: [535] 178-179

6778. **прегнин** (17альфа-этинилтестостерон, прегнен-4-ин-
20-ол-17бета-он-3) бел. крист. $\text{C}_{21}\text{H}_{28}\text{O}_2$; М 312,450; $T_{\text{пл}} 275^\circ$;
Раств.: вода: н.р., эф.: о.м.р., хлф.: м.р., этанол: о.м.р.; Лит.:
[379] 441, [1412] 609

6779. **преднизолон** (прегнадиен-1,4-триол-11бета, 17альфа, 21-дион-3,20) бел. крист. $C_{21}H_{28}O_5$; М 360,444; CAS 50-24-8; $T_{\text{пл}}$ 229°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 0,05 (30°), диоксан: т.р., метанол: р., хлф.: м.р., этанол: р.; ΔD_{50} : 3879 (крысы-самки, в/ж), 3857 (крысы-самцы, в/ж), 2848 (мыши-самки, в/ж); Лит.: [62] 917-918, [1447] 477, [223] 1693-1695, [331] 1179, [379] 437, [1115] 32-33

6780. **преднизон** (прегнадиен-1,4-диол-17альфа, 21-трион-3,11,20) бел. крист. $C_{21}H_{26}O_5$; М 358,428; $T_{\text{пл}}$ 225°; Раств.: вода: 0,0115 (25°), метанол: м.р., хлф.: м.р., этанол: м.р.; ΔD_{50} : 600 (мыши, в/м), 101 (мыши, п/к), 135 (мыши, в/б); Лит.: [1447] 477, [223] 1699-1700, [331] 1177, [379] 437, [1412] 629

6781. **прогестерон** (прегнен-4-дион-3,20) бел. крист. $C_{21}H_{30}O_2$; М 314,460; $T_{\text{пл}}$ 130°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., жирные масла: т.р., хлф.: о.х.р., этанол: р.; Лит.: [223] 1718, [379] 441, [1412] 608

6782. **1-пролин** (1-2-пирролидинкарбоновая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол) C_4H_8NCOOH ; М 115,130; $T_{\text{пл}}$ 221°; Раств.: вода: 162 (25°), эф.: н.р., этанол: 1,55 (19°); pK_a (1) = 10,64 (25°, вода); Лит.: [1045] 898-899, [332] 156

6783. **прометий** (promethium) светло-сер. мет. Pm; М 144,912; $T_{\text{пл}}$ 1170°; $T_{\text{кип}}$ 3000°; Лит.: [1444] 100-101, [645] 108-118

6784. **прометия бромид** зелен. $PmBr_3$; М 384,712; $T_{\text{пл}}$ 680°; $T_{\text{кип}}$ 1530°; Лит.: [655] 154

6785. **прометия гидроксид** розов. $Pm(OH)_3$; М 196,022; $T_{\text{разл}}$ 350°; Разл. на: прометия оксид, вода; Лит.: [655] 155

6786. **прометия иодид** темно-сер. крист. PmI_3 ; М 525,710; $T_{\text{пл}}$ 800°; $T_{\text{кип}}$ 1370°; Лит.: [428] 192

6787. **прометия оксид** светло-фиолетов. Pm_2O_3 ; М 337,980; $T_{\text{пл}}$ 2000°; Лит.: [428] 193

6788. **прометия фторид** пурпурно-розов. гексагональные крист. PmF_3 ; М 201,995; $T_{\text{пл}}$ 1140°; $T_{\text{кип}}$ 2330°; Лит.: [1444] 100, [428] 192

6789. **прометия хлорид** желт. крист. $PmCl_3$; М 251,360; $T_{\text{пл}}$ 740°; $T_{\text{кип}}$ 1670°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [428] 192, [645] 121

6790. **промурид** (N-(4-хлорбензолдиазо)тиомочевина, мури-тан) $C_6H_4N=NNHCSNH_2$; М 214,680; $T_{\text{пл}}$ 125°; ΔD_{50} : 1 (крысы, п/к); Лит.: [1049] 634-635

6791. **пропан** бц. г. $CH_3CH_2CH_3$; М 44,090; $T_{\text{пл}}$ -187,69°; $T_{\text{кип}}$ -42,07°; Раств.: вода: 0,01526 (4°), 0,0109 (10°), 0,0077 (20°),

0,00624 (25°), 0,0037 (50°), 0,0027 (60°); Пл.: 0,647 (-100°, г/см³, ж.), 0,636 (-90°, г/см³, ж.), 0,6245 (-80°, г/см³, ж.), 0,6133 (-70°, г/см³, ж.), 0,6021 (-60°, г/см³, ж.), 0,5909 (-50°, г/см³, ж.), 0,5853 (-45°, г/см³, ж.), 0,5794 (-40°, г/см³, ж.), 0,0020193 (0°, г/см³, г.); n 1,2898 (20°); Давл. паров: 1 (-129°), 10 (-108,5°), 40 (-92,5°), 100 (-79,6°), 400 (-55,6°); pK_a (1) = 44 (20°, вода, CH₃ группа); Дип.: 0,084 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -103,85 (г); C_p⁰: 73,51 (г); ΔH_{пла}: 3,53; T_{свочп}: 465; ΔH_{сгор}: 2202; T_{крит}: 96,8; P_{крит}: 4,26; Лит.: [1044] 624, [1444] 101-102, [332] 75, [472] 77, [900] 174, [903] 316-318

6792. пропаналь (propionic aldehyde, метилуксусный альдегид, пропионовый альдегид) бц. ж. CH₃CH₂CHO; M 58,080; T_{пла} -81°; T_{кип} 48,8°; Раств.: вода: 20 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,807 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 924-925, [1444] 108, [291] 175, [332] 62, [1519] 503-504; Синт.: [1486] 190-191

6793. 1,2-пропандиол (1,2-пропиленгликоль) бц. ж. CH₃CH(OH)CH₂OH; M 76,090; T_{пла} -60°; ЛД₅₀: 26400 (крысы, п/о), 20300 (мыши, п/о); Лит.: [1444] 103-104, [528] 18, 173, [1503] 172

6794. 1,3-пропандиол (1,3-пропиленгликоль, триметиленгликоль) вязкая ж. HOCH₂CH₂CH₂OH; M 76,094; T_{кип} 214,22°; T_{раза} 214°; Раств.: вода: смеш., эф.: л.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0526 (18°, к в.4, ж.); n 1,4396 (20°); ДП: 35 (20°); Лит.: [1045] 906-907, [1444] 103, [409] 113, [528] 19

6795. пропан-2,2-диперхлорат (CH₃)₂C(ClO₄)₂; M 240,981; T_{раза} 250°; Лит.: [1314] 1819, 1831

6796. пропанидид (3-метокси-4-(диэтиламинокарбонилметокси)фенилуксусной кислоты пропиловый эфир, сомбревин) зеленовато-желт. вязкая ж. (C₂H₅)₂NCOSCH₂OC₆H₃(OCH₃)CH₂COOCH₂CH₂CH₃; M 337,410; CAS 1421-14-3; T_{кип} 210°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД₅₀: 81 (крысы, в/в), 113 (мыши, в/в), 80 (собаки, в/в); Лит.: [62] 933-934, [1444] 410, [1447] 481, [223] 1728

6797. 1-пропанол (n-propanol, n-пропиловый спирт) бц. ж. C₃H₇OH; M 60,090; CAS 71-23-8; T_{пла} -126,2°; T_{кип} 97,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., углекислый газ жидкий: 135,3 (-30°), 57,5 (-24°), этанол: смеш.; Пл.: 0,8044 (20°, г/см³, ж.); ЛД₅₀: 2260 (крысы, п/о); T_{крит}: 263,7; P_{крит}: 5,1; Лит.: [291] 205-208, [299] 69-71, [490] 229, [900] 175

6798. 1,1,3,3-пропантетракарбоновой кислоты тетраэтиловый эфир CH₂(CH(COOC₂H₅)₂)₂; M 332,346; T_{пла} -30°; T_{кип} 300-310°; Лит.: [971] 324-325; Синт.: [999] 175-176

6799.1-пропантриол (пропилмеркаптан, тиопропиловый спирт) ж. C_3H_7SH ; М 76,150; $T_{пл} -111,5^\circ$; $T_{кип} 68^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8357 (25° , г/см³, ж.); n 1,4351 (20°); Давл. паров: 1 ($-53,9^\circ$), 10 ($-25,1^\circ$), 40 ($-3,2^\circ$), 100 ($15,4^\circ$), 400 ($49,3^\circ$); ΔD_{50}^0 : 3000 (мышь); Лит.: [439] 375-376, [1044] 624, [1045] 910-911, [1047] 837, [524] 694-700

6800.2-пропантриол (изопропилмеркаптан, тиоизопропиловый спирт) бц. ж. $(CH_3)_2CHSH$; М 76,150; $T_{пл} -130,7^\circ$; $T_{кип} 52,5^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8055 (25° , г/см³, ж.); Давл. паров: 1 ($-64,2^\circ$), 10 ($-36,7^\circ$), 100 ($2,1^\circ$); Лит.: [1044] 624, [1045] 910-911

6801.пропен (propylene, пропилен) бц. г. $CH_3CH=CH_2$; М 42,080; $T_{пл} -185,25^\circ$; $T_{кип} -47,75^\circ$; Раств.: вода: 0,09 (0°), 0,033 (25°), 0,01776 (38°), 0,009818 (54°), 0,003039 (88°), укс.: 0,99 (20°), этанол: 2,35 (20°); Пл.: 0,729 (-150° , г/см³, ж.), 0,671 (-100° , г/см³, ж.), 0,6116 (-50° , г/см³, ж.), 0,6095 (-47° , г/см³, ж.); n 1,3567 (-70°); $pK_a(1) = 35,5$ (20° , вода, CH_3 группа); Дип.: 0,35 (20°); ΔH_{298}^0 : 20,41 (г); S_{298}^0 : 267 (г); C_p^0 : 63,9 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 3; $T_{свочл}^0$: 455; $\Delta H_{сгор}^0$: 2051; Лит.: [34] 266, [291] 174, [332] 56, [356] 51-52, [472] 77, [900] 175

6802.2-пропениламин (аллиламин) бц. ж. $CH_2=CHCH_2NH_2$; М 57,090; $T_{кип} 58^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,7621 (25° , к в.4, ж.); n 1,4205 (25°); Вязк.: 0,506 (130°); Лит.: [1447] 25, [900] 121

6803.цис-1-пропенилбензол (1-фенил-1-пропен, изоаллилбензол) бц. ж. $C_6H_5CH=CHCH_3$; М 118,180; $T_{кип} 176^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,924 (16° , г/см³, ж.), 0,914 (20° , г/см³, ж.); Лит.: [1045] 514-515

6804.1-(1-пропенил)-3,4-диметоксибензол (4-пропенилвератрол, изоэвгенола метиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_2C_6H_3CH=CHCH_3$; М 178,230; $T_{кип} 263^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0521 (20° , г/см³, ж.); Лит.: [1045] 572-573

6805.транс-1-пропенил-3-метокси-4-гидроксибензол (транс-изоэвгенол) крист. $CH_3O(HO)C_6H_3CH=CHCH_3$; М 164,201; $T_{пл} 33^\circ$; Лит.: [1045] 696-697, [554] 99, [1125] 51-52; Синт.: [610] 187

6806.транс-1-пропенил-2,4,5-триметоксибензол (альфа-азарон) моноклинные крист. (р.п. вода) $(CH_3O)_3C_6H_2CH=CHCH_3$; М 208,260; $T_{пл} 61^\circ$; $T_{кип} 296^\circ$; $T_{раза} 300^\circ$; Раств.: вода: т.р. (100°), эф.: л.р., петр.эф.: р., тетрахлорметан: р., укс.: р., хлф.: р., эта-

нол. л.р.; Пл.: 1,165 (18°, г/см³, т.); n 1,5683 (20°); Давл. паров: 12 (167°); Лит.: [904] 174, [971] 328-329, [1045] 516-517, [1402] 24

6807. цис-1-пропенил-2,4,5-триметоксибензол (бета-азарон) ж. (СН₃О)₃С₆Н₂СН=СНСН₃; М 208,260; Давл. паров: 12 (162°); Лит.: [590] 553, [1402] 24

6808. Е-4-(1-пропен-2-ил)-1-циклогексенальдоксим (перилартин) игольчатые крист. С₁₀Н₁₅НО; М 165,232; Т_{пл} 102°; ЛД₅₀: 2500 (крысы, п/о); Лит.: [21] 729

6809. пропенвая кислота (акриловая кислота) бц. ж. СН₂=СНСООН; М 72,070; Т_{пл} 13°; Т_{кип} 141,6°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0511 (20°, г/см³, ж.); n 1,4224 (20°); Давл. паров: 7,76 (20°), 22 (40°), 240 (100°); рК_а (1) = 4,26 (25°, вода); ΔН⁰₂₉₈: -384,09 (ж); ΔН_{пл}: 11,16; ΔН_{кип}: 37,24; ΔН_{сгор}: 1376; ЛД₅₀: 830 (б. мыши, п/о), 250 (кролики, п/о), 1250 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 17, [227] 69, [365] 229, [900] 121, [1503] 54

6810. пропен-1,2,3-трикарбоновая кислота (аконитовая кислота) НООССН₂С(СООН)=СНСООН; М 174,120; Т_{пл} 195°; Т_{раза} 195°; Раств.: муравьиная кислота 95%: 2,01 (20,6°); ЛД₅₀: 180 (мыши, в/в); Лит.: [1447] 17, [227] 62, [291] 406; Синт.: [1001] 15-17

6811. 1-пропиламин (1-аминопропан, propylamine, пропиламин) бц. ж. СН₃СН₂СН₂НН₂; М 59,110; CAS 107-10-8; Т_{пл} -83°; Т_{кип} 48,7°; Раств.: вода: 0,1459 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,733 (4°, г/см³, ж.), 0,717 (25°, г/см³, ж.); n 1,37698 (16,6°); рК_{ВН}+ (1) = 10,53 (25°, вода); ЛД₅₀: 580 (крысы, в/ж); Лит.: [1444] 103, [291] 197, [331] 79, [900] 175

6812. пропилбензол С₆Н₅СН₂СН₂СН₃; М 120,192; CAS 103-65-1; Т_{пл} -99,2°; Т_{кип} 159,5°; Раств.: вода: 0,005373 (10°), 0,0055 (25°), 0,0132 (85°); ЛД₅₀: 5200 (б. мыши, в/ж), 7500 (крысы, в/ж); Лит.: [438] 83, 103-104, [331] 587

6813. 4-пропилгептан (СН₃СН₂СН₂)₃СН; М 142,282; Т_{кип} 162°; Пл.: 0,73 (20°, к в. 4, ж.); Лит.: [1044] 659

6814. (+)-4-пропил-9-гидроксиафтоксазин ((+)-РННО, (+)-транс-1а,2,3,4а,5,6-гексагидро-9-гидрокси-4-н-пропил-4Н-нафт[1,2-б]-1,4-оксазин) С₁₅Н₂₁НО₂; М 247,330; Т_{пл} 158°; Лит.: [250] 31, [359] 152, [46]; Синт.: [46]

6815. пропиламалоновая кислота (1,1-бутандикарбоновая кислота) пластинчатые крист. (р.п. бензол) СН₃СН₂СН₂СН(СООН)₂; М 146,150; Т_{пл} 96°; Раств.: бензол: 0,052 (25°), вода: 45,6 (0°),

60,1 (15°), 70 (25°), 94,4 (50°); $pK_a(1) = 2,99$ (25°, вода); $pK_a(2) = 5,89$ (20°, вода); Лит.: [971] 224-225, [1045] 766-767, [1046] 93, [291] 167, 430, [331] 289

6816.1-пропил-3-метилимидазолия гексафторфосфат $C_7H_{13}F_6N_2P$; M 270,156; $T_{пл} 40^\circ$; Лит.: [329] 53

6817.пропилнитрат $CH_3CH_2CH_2ONO_2$; M 105,093; $T_{кип} 110^\circ$; Лит.: [1511] 632

6818.пропилнитрит ж. $CH_3CH_2CH_2ONO$; M 89,100; $T_{кип} 48^\circ$; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8864 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 916-917

6819.6-пропил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламид (PRO-LAD) крист. $C_{22}H_{29}N_3O$; M 351,490; $T_{пл} 87-88^\circ$; Лит.: [15]

6820.4-пропилоктан $(CH_3CH_2CH_2)_2CHCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 156,308; $T_{кип} 187^\circ$; Лит.: [765] 42-43

6821.3-пропилпентандиовая кислота (бета-пропилглутаровая кислота) игольчатые крист. $CH_3CH_2CH_2CH(CH_2COOH)_2$; M 174,194; $T_{пл} 52^\circ$; $pK_a(1) = 4,31$ (25°, вода); Лит.: [80] 528, [1046] 93

6822.2-пропилпентановая кислота (2-пропилвалериановая кислота, вальпроевая кислота, гептан-4-карбоновая кислота, дипропилауксусная кислота) $(CH_3CH_2CH_2)_2CHCOOH$; M 144,210; CAS 99-66-1; $T_{пл} 120-130^\circ$; $T_{кип} 219-222^\circ$; Раств.: вода: 0,13; Пл.: 0,9215 (0°, к в.4, ж.); ΔD_{50}^0 : 670 (крысы, п/о), 1098 (мышы, п/о); Лит.: [77] 1052, [318] 1559, [223] 2156-2157, [332] 537, [412] 187

6823.2-пропилпиридин (конирин) ж. $C_8H_{11}N$; M 121,180; $T_{пл} 2^\circ$; $T_{кип} 165^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 728-729

6824.4-пропил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан $C_3H_7C(CH_2O)_3P$; M 176,150; $T_{пл} 78^\circ$; ΔD_{50}^0 : 0,39 (мышы, в/б); Лит.: [667] 6, 64

6825.пропилциклогексан $C_6H_{11}C_3H_7$; M 126,240; $T_{пл} -94,5^\circ$; $T_{кип} 154,7^\circ$; Пл.: 0,7932 (20°, г/см³, т.); n 1,4371 (20°); Лит.: [1471] 226

6826.1-пропил-4-этилбензол ж. $CH_3CH_2CH_2C_6H_4CH_2CH_3$; M 148,245; $T_{кип} 202-205^\circ$; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Лит.: [971] 90-91, [1045] 516-517

6827.пропин (аллилен, метилацетилен) г. CH_3CCH ; M 40,060; $T_{пл} -104,7^\circ$; $T_{кип} -23,23^\circ$; Раств.: вода: 0,364 (25°), эф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 0,69 (-40°, к в.4, ж.); ΔH_{298}^0 : 185,4 (г); S_{298}^0 : 248,2 (г); C_p^0 : 60,7 (г); Лит.: [1443] 58, [34] 266, [331] 48, [332] 47, [900] 122

6828.пропиналь (пропаргиловый альдегид, пропиоловый альдегид) маслянистая ж. HCC-CHO; M 54,047; $T_{кип} 61^\circ$; Лит.:

[81] 237, [438] 517-518, [629] 351-352, [971] 336-337, [1045] 920-921

6829.пропиновая кислота (ацетиленкарбоновая кислота, пропаргиловая кислота, пропиоловая кислота) бц. ж. HCC-COOH ; M 70,050; $T_{\text{пл}}$ 18°; $T_{\text{кип}}$ 144°; $T_{\text{раза}}$ 144°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,139 (15°, к в.15, ж.); n 1,4306 (20°); Давл. паров: 50 (83°); pK_a (1) = 1,84 (25°, вода); Лит.: [81] 237, [971] 336-337, [1045] 918-919, [1444] 107, [291] 164; Синт.: [1514] 184-185

6830.пропиновой кислоты метиловый эфир (метилпропионат) $\text{HCC-COOC}_2\text{H}_5$; M 84,070; Давл. паров: 742 (102°); Лит.: [81] 237; Синт.: [1514] 215

6831.пропиновой кислоты этиловый эфир (пропиоловой кислоты этиловый эфир) бц. ж. $\text{HCC-COOC}_2\text{H}_5$; M 98,110; $T_{\text{кип}}$ 119,5°; Пл.: 0,9583 (25°, к в.25, ж.); Лит.: [81] 237, [971] 336-337, [1045] 918-919

6832.2-пропин-1-ол (пропаргиловый спирт, пропиоловый спирт) бц. ж. HCCCH_2OH ; M 56,060; $T_{\text{пл}}$ -48°; $T_{\text{кип}}$ 114-115°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9715 (20°, к в.4, ж.); n 1,4322 (20°); Давл. паров: 30 (21°); pK_a (1) = 13,6 (25°, вода); ΔD_{50} : 50 (б. мыши, п/о); Лит.: [1444] 102, 405, [590] 144, [900] 175

6833.пропионовая кислота (propionic acid, пропановая кислота) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; M 74,080; $T_{\text{пл}}$ -20,8°; $T_{\text{кип}}$ 141,1°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,992 (20°, г/см³, ж.); n 1,3874 (20°); Давл. паров: 10 (41,65°); pK_a (1) = 4,874 (25°, вода); Дип.: 1,75 (20°); Вязк.: 1,102 (20°); Пов. нат.: 26,7 (20°); $\Delta n_{\text{сгор}}$: 1536,4; ΔD_{50} : 1510 (б. крысы, в/ж), 1370 (б. мыши, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 388,5; $P_{\text{крит}}$: 5,36; Лит.: [1444] 107-108, [291] 186-193, [352] 118, [385] 377-378, [900] 176; Синт.: [641] 206

6834.пропионовой кислоты ангидрид $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO})_2\text{O}$; M 130,140; $T_{\text{пл}}$ -45°; $T_{\text{кип}}$ 167°; Лит.: [629] 360

6835.пропионовой кислоты бутиловый эфир $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_4\text{H}_9$; M 130,185; $T_{\text{пл}}$ -89,6°; $T_{\text{кип}}$ 145,5°; Раств.: вода: 0,1498 (20°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [971] 308-309, [332] 430

6836.пропионовой кислоты N-(3,4-дихлорфенил)амид (erban, propanid, propanil, пропанид) $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHCOCH}_2\text{CH}_3$; M 218,079; CAS 709-98-8; $T_{\text{пл}}$ 92°; Раств.: вода: 0,013 (20°); Лит.: [234] 3639-3641, [677] 158-159

6837. **пропионовой кислоты нодангидрид** (пропиониолид) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COI}$; M 183,976; $T_{\text{кип}}$ 127°; Лит.: [1511] 595

6838. **пропионовой кислоты метиловый эфир** (метилпропаноат, метилпропионат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$; M 88,100; $T_{\text{пл}}$ -87,5°; $T_{\text{кип}}$ 79,9°; Раств.: вода: 8,811 (1°), 7,181 (20°), 6,51 (42,7°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9148 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 922-923, [1444] 108, [291] 249, [332] 117

6839. **пропионовой кислоты нитрил** (propionitrile, пропионитрил) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$; M 55,080; $T_{\text{пл}}$ -91,9°; $T_{\text{кип}}$ 97,1°; Раств.: вода: 11,9 (40°), 28 (100°), эф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 39 (крысы, в/ж); Лит.: [439] 92, 97, [1045] 920-921, [291] 169

6840. **пропионовой кислоты пентиловый эфир** (амилпропионат) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 144,210; $T_{\text{пл}}$ -73,1°; $T_{\text{кип}}$ 164-166°; Раств.: вода: 0,087 (20°); Пл.: 0,8727 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1444] 108, [1447] 33, [227] 255, [291] 620

6841. **пропионовой кислоты фениловый эфир** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_6\text{H}_5$; M 150,174; $T_{\text{пл}}$ 20°; $T_{\text{кип}}$ 211°; Лит.: [971] 308-309

6842. **пропионовой кислоты хлорангидрид** (пропановой кислоты хлорангидрид, пропионилхлорид) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCl}$; M 92,520; $T_{\text{пл}}$ -94°; $T_{\text{кип}}$ 80°; Раств.: вода: реак., эф.: смеш., этанол: реак.; Пл.: 1,0646 (20°, г/см³, ж.); n 1,40507 (20°); Лит.: [629] 360, [900] 176

6843. **пропионовой кислоты этиловый эфир** (этилпропионат) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; M 102,132; CAS 105-37-3; $T_{\text{пл}}$ -73°; $T_{\text{кип}}$ 99,1°; Раств.: вода: 2,2 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [629] 359, [1045] 922-923, [332] 169

6844. **пропиофенон** (фенилэтилкетон) бц. листовидные крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}_3$; M 134,180; $T_{\text{пл}}$ 21°; $T_{\text{кип}}$ 218°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,02 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 924-925, [1444] 108-109

6845. **пропиофенона оксим** $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(=\text{NOH})\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 149,190; $T_{\text{пл}}$ 53°; Лит.: [1511] 648

6846. **пропроксиацетилен** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCCH}$; M 84,116; $T_{\text{кип}}$ 75°; Пл.: 0,808 (20°, к в.4, ж.); n 1,3935 (20°); Лит.: [971] 446-447, [1152] 121

6847. **пропроксибензол** (пропилфениловый эфир) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7$; M 136,190; $T_{\text{кип}}$ 190,5°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,953 (15°, к в.15, ж.); Лит.: [1045] 916-917

6848. **1-пропрокси-2,2-дихлорциклопропан** $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_2\text{O}$; M 169,049; Пл.: 1,121 (20°, к в.4, ж.); n 1,4445 (20°); Давл. паров: 6 (39°); ΔD_{50} : 60 (б. мыши, в/б); Лит.: [259] 225-226, [1438] 85-88

6849. **4-пропоксифенол** (гидрохинона монопропиловый эфир) $C_3H_7OC_6H_4OH$; М 152,190; $T_{пл}$ 56°; Лит.: [1045] 1050-1051

6850. **пропоксэтилен** (винил-н-пропиловый эфир) $CH_3CH_2CH_2OCH=CH_2$; М 86,100; $T_{кип}$ 65-65,1°; ПЛ.: 0,7678 (20°, к в.4, ж.); n 1,3922 (20°); Лит.: [1508] 36

6851. **dl-пропранолаол гидрохлорид** (анаприлин, индерал) бел. крист. $C_{16}H_{22}ClNO_2$; М 295,804; CAS 3506-09-0; $T_{пл}$ 164°; Раств.: вода: 9 (20°), гексан: 0,0053 (20°), гептан: 0,0044 (20°), эф.: н.р.0,007 (20°), тетрахлорметан: 0,019 (20°), хлф.: м.р.1,14 (20°), этанол: 8,6 (20°); LD_{50} : 449 (крысы-самки, в/ж), 612 (крысы-самцы, в/ж), 191 (мышы-самки, в/б), 331 (мышы-самки, в/ж), 138 (мышы-самцы, в/б), 231 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [62] 936-938, [918] 733, [223] 1735-1736, [412] 231-232, [878] 580, [1058] 44, [1077] 43

6852. **простагландин Е1** $C_{20}H_{34}O_5$; М 354,500; $T_{пл}$ 115-117°; Лит.: [1444] 109, [400] 33, [522] 289

6853. **простагландин Е2** (dinoprostone, динопростон) $C_{20}H_{32}O_5$; М 352,500; $T_{пл}$ 68-69°; Раств.: вода: 0,1101 (8,53°), 0,1418 (19,24°), 0,1471 (25,35°), 0,1613 (29,9°); LD_{50} : 500 (крысы, п/о), 59,5 (крысы, в/в), 750 (мышы, п/о), 23,2 (мышы, в/в); Лит.: [223] 673-674, [331] 1167, [400] 33, [522] 289

6854. **простагландин А1** $C_{20}H_{34}O_4$; М 336,500; $T_{пл}$ 42-44°; Лит.: [522] 290

6855. **простагландин F1альфа** $C_{20}H_{36}O_5$; М 356,500; $T_{пл}$ 102-103°; Лит.: [522] 290

6856. **простагландин F2альфа** (dinoprost, динопрост) $C_{20}H_{34}O_5$; М 354,500; $T_{пл}$ 25-35°; LD_{50} : 1170 (крысы, п/о), 106 (крысы, в/в), 1300 (мышы, п/о), 56 (мышы, в/в); Лит.: [223] 670-673, [522] 290

6857. **протактиний** (protoactinium) светло-сер. мет. Ра; М 231,035; $T_{пл}$ 1572°; $T_{кип}$ 4487°; ПЛ.: 15,37 (20°, г/см³,); $\Delta H_{пл}$: 16,7; $\Delta H_{кип}$: 481; Лит.: [1444] 111, [480] 580, [1159] 882-898, [1198] 460-486

6858. **протактиния бромид** красновато-оранж. орторомбические крист. $PaBr_5$; М 630,556; $T_{пл}$ 283°; $T_{кип}$ 428°; Лит.: [1444] 111

6859. **протактиния гидроксид** бел. $Pa(OH)_5$; М 316,073; $T_{раза}$ <475°; Лит.: [655] 151

6860. **протактиния иодид** черн. PaI_5 ; М 865,558; $T_{пл}$ 300°; $T_{раза}$ 300°; Лит.: [401] 208-209, [655] 151, [735] 103

6861. **протактиния оксид** бел. Pa_2O_5 ; М 542,069; $T_{\text{раза}}$ 1550°; Лит.: [655] 151

6862. **протактиния триодид-оксид** темно-коричнев. PaOI_3 ; М 627,749; $T_{\text{раза}}$ 450°; Лит.: [401] 209

6863. **протактиния фторид** черн. PaF_5 ; М 326,028; $T_{\text{возг}}$ 500°; Лит.: [655] 151

6864. **протактиния(IV) фторид** темно-коричнев. PaF_4 ; М 307,029; $T_{\text{пла}}$ 1030°; $T_{\text{кип}}$ 1630°; Лит.: [655] 151, [735] 106

6865. **протактиния фторид дигидрат** черно-коричн. $\text{PaF}_5 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 362,058; $T_{\text{раза}}$ 160°; Лит.: [655] 151

6866. **протактиния хлорид** бц. игольчатые крист. PaCl_3 ; М 408,310; $T_{\text{пла}}$ 306°; $T_{\text{кип}}$ 420°; Лит.: [1045] 178-179, [1444] 111, [401] 125-130, [735] 103

6867. **протактиния(IV) хлорид** светло-желт. PaCl_4 ; М 372,848; $T_{\text{пла}}$ 680°; $T_{\text{кип}}$ 850°; Лит.: [655] 151, [735] 107

6868. **протопин** (коридинин, маклеин, фумарин) $\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{NO}_5$; М 353,369; $T_{\text{пла}}$ 208°; Лит.: [1437] 42

6869. **псевдаконитин** (ацетилвератрилпсевдаконин, непалин) ромбические крист. $\text{C}_{36}\text{H}_{51}\text{NO}_{12}$; М 689,790; $T_{\text{пла}}$ 211°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 926-927, [796] 736

6870. **псевдопельтьерин** пластинчатые крист. (р.п. петролейный эфир) $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}$; М 153,230; $T_{\text{пла}}$ 49°; $T_{\text{кип}}$ 246°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: л.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 928-929, [728] 165-167

6871. **d-псевдоэфедрин** (d-изоэфедрин, d-трео-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол) бц. ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NHCH}_3)\text{CH}_3$; М 165,240; $T_{\text{пла}}$ 116,7°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 928-929

6872. **l-псевдоэфедрин** бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NHCH}_3)\text{CH}_3$; М 165,240; $T_{\text{пла}}$ 118,2°; Раств.: бензол: х.р., вода: пл.р., эф.: р., этанол: х.р.; Лит.: [1445] 505, [370] 147

6873. **d-псевдоэфедрина гидрохлорид** призматические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NHCH}_3)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$; М 201,693; $T_{\text{пла}}$ 182°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 928-929, [796] 673

6874. **псилоцибин** бел. игольчатые крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{O}_4\text{P}$; М 284,250; CAS 520-52-5; $T_{\text{пла}}$ 195°; Лит.: [62] 946, [963] 322-324, [176] 887, [370] 144, [1397] 362-364

6875. **псилоцин** (4-гидрокси-N,N-диметилтриптамин) бел. крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}$; М 204,300; CAS 520-53-6; $T_{\text{пла}}$ 103°; Раств.: этанол: р.; Лит.: [62] 946, [295] 468-473, [370] 144, [714] 6

6876. **радий** (radium) серебристо-бел. кубические мет. Ra; M 226,025; $T_{\text{пл}}$ 969°; $T_{\text{кип}}$ 1507°; Раств.: вода: реар.; Пл.: 6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 69,1 (т); C_p^0 : 29,3 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 149,6; $\Delta H_{\text{возг}}$: 157,9; ΔH_{298}^0 : 162 (г); S_{298}^0 : 176,3 (г); C_p^0 : 20,786 (г); Лит.: [414] 24-25, [490] 51, [900] 91

6877. **радия бромид** светло-желт. ромбические крист. RaBr₂; M 385,808; $T_{\text{пл}}$ 728°; $T_{\text{возг}}$ 900°; Раств.: вода: 70,6 (20°), этанол: р.; Пл.: 5,78 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -782,4 (т); S_{298}^0 : 155 (т); C_p^0 : 77 (т); Лит.: [440] 582-584, [414] 31-32, [535] 180-181

6878. **радия карбонат** бел. RaCO₃; M 286,009; $T_{\text{разл}}$ >1500°; Лит.: [655] 159

6879. **радия нитрат** (radium nitrate) бел. Ra(NO₃)₂; M 350,010; $T_{\text{разл}}$ 900°; Раств.: вода: 13,9 (20°); Лит.: [289] 1428, [414] 34-35, [655] 159

6880. **радия сульфат** бц. орторомбические крист. RaSO₄; M 322,080; $T_{\text{разл}}$ 1600°; Раств.: вода: 0,00021 (20°), серная кислота 100%: р.; ΔH_{298}^0 : -1473 (т); ΔG_{298}^0 : -1364 (т); S_{298}^0 : 134 (т); Лит.: [289] 1428, [414] 37-41, [655] 159, [900] 91

6881. **радия сульфид** бел. RaS; M 258,065; $T_{\text{пл}}$ 2000°; $T_{\text{разл}}$ 2000°; Лит.: [655] 159

6882. **радия хлорид** бц. моноклинные крист. RaCl₂; M 296,930; $T_{\text{пл}}$ 900-945°; Раств.: вода: 24,5 (20°), этанол: р.; Пл.: 4,91 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -887 (т); S_{298}^0 : 134 (т); C_p^0 : 75 (т); Лит.: [414] 17, 25-30, [735] 172, [900] 91

6883. **радон** (radon) бц. г. Rn; M 222,000; CAS 14859-67-7; $T_{\text{пл}}$ -71°; $T_{\text{кип}}$ -61,9°; Раств.: бензол: р., вода: 0,496 (0°), 0,126 (50°), этанол: р.; Пл.: 4,4 (-62°, г/см³, ж.), 0,00973 (20°, г/см³, г.); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 167,7 (г); C_p^0 : 20,79 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,89; $\Delta H_{\text{кип}}$: 16,8; $T_{\text{крит}}$: 104,35; $P_{\text{крит}}$: 6,326; Лит.: [778], [1039] 91, [132] 3670-3671, [490] 49, 51, [734] 42, [900] 91, [1283] 23-39

6884. **резерпин** бел. крист. C₃₃H₄₀N₂O₉; M 608,678; CAS 50-55-5; $T_{\text{пл}}$ 261-265°; Раств.: вода: 0,0073 (30°), укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: о.м.р.; pK_{BH^+} (1) = 6,6 (25°, вода); ΔD_{50} : 420 (крысы, п/о), 15 (крысы, в/в), 200 (мыши, п/о), 21 (мыши, в/в), 0,5 (собаки, в/в); Лит.: [1444] 224, [1447] 502, [223] 1801-1802, [331] 1251, [379] 389, [728] 196-200

6885. **резорцин** (resorcinol, мета-дигидроксибензол, резорцинол) бц. ромбические крист. C₆H₄(OH)₂; M 110,120; $T_{\text{пл}}$ 110,8°; $T_{\text{кип}}$ 280,8°; Раств.: бензол: 3,28 (73°), вода: 229 (30°), глицерин: р., эф.: х.р., метанол: 223 (11,6°), муравьиная кислота:

41,2 (15°), оливковое масло: 4,55 (20°), пиридин 50% водный: 901 (20°), пропанола: 106,2 (10,4°), пропионовая кислота: 29,5 (15°), тетрахлорметан: смеш., укс.: 48 (15°), хлф.: о.м.р., этанола: 243 (25°); Пл.: 1,285 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (152,1°), 16 (178°), 100 (209,8°); pK_a (1) = 9,32 (25°, вода); pK_a (2) = 11,1 (25°, вода); Дип.: 1,53 (20°); ΔD₅₀⁰: 239 (мышы, п/о); Лит.: [1151] 70, [1444] 228, [1447] 503, [290] 580-581, [291] 392-396, [331] 257, [379] 160, [900] 177

6886. **рений** (rhenium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ре; М 186,210; Т_{пл} 3190°; Т_{кип} 5600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 21,04 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (3060°), 0,1 (3375°), 1 (3760°), 10 (4250°), 100 (4880°); ΔH₂₉₈⁰: 0 (т); ΔG₂₉₈⁰: 0 (т); S₂₉₈⁰: 36,5 (т); С_p⁰: 25,2 (т); ΔH_{пл}: 33,5; ΔH_{кип}: 715,5; ΔD₅₀: 10000 (крысы, в/б); Лит.: [443] 424-425, [922] 313-315, 333-365, [1447] 505, [490] 51, [900] 91

6887. **рения(III) бромид** ReBr₃; М 425,919; Т_{возг} 450°; Лит.: [734] 304

6888. **рения(IV) бромид** черн. ReBr₄; М 505,823; Т_{разл} >250°; Лит.: [655] 161

6889. **рения(VII) бромид-триоксид** ReO₃Br; М 314,109; Т_{пл} 40°; Т_{кип} 163°; Лит.: [734] 310

6890. **рения(IV) гидроксид** коричнево-черн. Re(OH)₄; М 254,236; Т_{разл} >400°; Лит.: [655] 162

6891. **рения диборид** ReB₂; М 207,829; Т_{возг} 2400°; Лит.: [974] 172

6892. **рения(VI) диоксид-дифторид** бел. ReO₂F₂; М 256,203; Т_{пл} 156°; Лит.: [655] 162

6893. **рения(VII) диоксид-трифторид** желт. ReO₂F₃; М 275,201; Т_{пл} 90°; Т_{кип} 185,4°; Лит.: [655] 162, [1275] 1950-1951

6894. **рения дисилицид** сер. ReSi₂; М 242,378; Т_{пл} 1980°; Лит.: [655] 162

6895. **рения(III) иодид** черн. ReI₃; М 566,920; Т_{разл} 800°; Лит.: [655] 162

6896. **рения(VII) нитрат-триоксид** бледно-желт. ReO₃NO₃; М 296,210; Т_{разл} >70°; Лит.: [734] 310

6897. **рения(V) оксид** темно-син. Re₂O₅; М 452,411; Т_{разл} >250°; Лит.: [655] 162

6898. **рения(VI) оксид** красн. кубические крист. ReO₃; М 234,210; Т_{пл} 160°; Т_{разл} 300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7 (20°, г/см³, т.); ΔH₂₉₈⁰: -592,9 (т); ΔG₂₉₈⁰: -514,4 (т); S₂₉₈⁰: 82,8 (т); Лит.: [734] 306, [900] 91

6899. **рения(VII) оксид** светло-желт. ромбические крист. Re_2O_7 ; M 484,410; $T_{\text{пл}}$ 301,5°; $T_{\text{кип}}$ 359°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: м.р., пиридин: р., тетрахлорметан: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 8,2 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (184°), 1 (214,5°), 10 (249,3°), 100 (289,4°); ΔH_{298}^0 : -1272 (т); ΔG_{298}^0 : -1098 (т); S_{298}^0 : 207,2 (т); C_p^0 : 166,2 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 63,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 69,9; ΔH_{298}^0 : -1115 (т); Лит.: [1447] 506, [734] 307-308, [900] 91

6900. **рения(VII) оксид-пентафторид** ReOF_5 ; M 297,198; $T_{\text{пл}}$ 41°; $T_{\text{кип}}$ 73°; Лит.: [734] 310

6901. **рения(VI) оксид-тетрафторид** голуб. крист. ReOF_4 ; M 278,200; $T_{\text{пл}}$ 108°; $T_{\text{кип}}$ 172°; Лит.: [535] 180-181, [1146] 15

6902. **рения(VI) оксид-тетрахлорид** оранжев. игольчатые крист. ReOCl_4 ; M 344,018; $T_{\text{пл}}$ 29,3°; $T_{\text{кип}}$ 227°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [535] 180-181

6903. **рения(IV) оксид альфа-форма** темно-бур. моноклинные крист. ReO_2 ; M 218,206; $T_{\text{разл}}$ 700°; Разл. на: рения(VII) оксид, рений; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 11,4 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -449 (т); S_{298}^0 : 57 (т); Лит.: [922] 319, [535] 180-181

6904. **рения пентакарбонилгидрид** бц. ж. $\text{HRe}(\text{CO})_5$; M 327,265; $T_{\text{пл}}$ 13°; Лит.: [655] 162, [734] 516

6905. **рения пентакис(трифторфосфин)гидрид** бц. крист. $\text{HRe}(\text{PF}_3)_5$; M 627,060; $T_{\text{пл}}$ 43°; Лит.: [734] 517

6906. **рения пентакис(трифторфосфин)хлорид** бц. крист. $\text{ClRe}(\text{PF}_3)_5$; M 661,505; $T_{\text{разл}}$ 153°; Лит.: [734] 517

6907. **рения силицид** ReSi ; M 214,292; $T_{\text{пл}}$ 1880°; Лит.: [974] 175

6908. **рения(IV) сульфид** черн. ReS_2 ; M 250,337; $T_{\text{возг}}$ 1000°; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Лит.: [655] 162, [734] 305

6909. **рения(VII) сульфид** черн. крист. Re_2S_7 ; M 596,870; $T_{\text{разл}}$ 300-350°; Лит.: [1447] 506, [655] 162

6910. **рения(VII) триоксид-фторид** желт. ReO_3F ; M 253,204; $T_{\text{пл}}$ 147°; $T_{\text{кип}}$ 164°; Лит.: [734] 310, [1275] 1950

6911. **рения(VII) триоксид-фторсульфонат** желт. $\text{ReO}_3\text{SO}_3\text{F}$; M 333,267; $T_{\text{пл}}$ -33°; Лит.: [734] 336

6912. **рения(VII) триоксид-хлорид** бц. ж. ReO_3Cl ; M 269,660; $T_{\text{пл}}$ 4,5°; $T_{\text{кип}}$ 131°; Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,87 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [535] 180-181

6913. **рения(IV) фторид** темно-син. крист. ReF_4 ; M 262,201; $T_{\text{пл}}$ 125°; $T_{\text{разл}}$ 500°; Пл.: 5,38 (26°, г/см³, т.); Лит.: [535] 180-181, [734] 305

6914. **рения(V) фторид** желтовато-зел. ReF_5 ; М 281,199; $T_{\text{пл}} 48^\circ$; $T_{\text{кип}} 221^\circ$; Лит.: [734] 306, [1275] 1949

6915. **рения(VI) фторид** ReF_6 ; М 300,200; $T_{\text{пл}} 18,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 33,7^\circ$; Раств.: ацетон: реак., вода: реак., эф.: реак., этанол: реак.; Пл.: 3,616 (18,8°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (-21,3°), 100 (5,1°); ΔH_{298}^0 : -1382,1 (ж); ΔG_{298}^0 : -1270,5 (ж); S_{298}^0 : 270,6 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 4,58; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 28,3; ΔH_{298}^0 : -1353 (т); S_{298}^0 : 364 (т); C_p^0 : 121 (т); Лит.: [1405] 103-104, [1447] 505, [900] 91, [1275] 1946-1949

6916. **рения(VII) фторид** светло-желт. ReF_7 ; М 319,196; $T_{\text{пл}} 48^\circ$; $T_{\text{кип}} 72^\circ$; Раств.: фтороводород: 8,3 (25°); Лит.: [734] 310, [1275] 1946-1947

6917. **рения(III) хлорид** темно-фиолетов. гексагональные крист. ReCl_3 ; М 292,570; $T_{\text{возг}} 500^\circ$; ΔH_{298}^0 : -272 (т); S_{298}^0 : 123,9 (т); C_p^0 : 92,4 (т); Лит.: [525] 69-70, [535] 180-181, [734] 304

6918. **рения(IV) хлорид** черн. ReCl_4 ; М 328,019; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [734] 305

6919. **рения(V) хлорид** темно-коричнев. моноклинные крист. ReCl_5 ; М 363,470; $T_{\text{пл}} 278^\circ$; $T_{\text{кип}} 330^\circ$; Раств.: вода: реак.; Пл.: 4,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -361 (т); ΔG_{298}^0 : -252,6 (т); S_{298}^0 : 230 (т); Лит.: [1447] 506, [900] 92

6920. **рения(VI) хлорид** темно-зелен. ReCl_6 ; М 398,925; $T_{\text{пл}} 22^\circ$; Лит.: [734] 307

6921. **11-цис-ретинаяль** $\text{C}_{20}\text{H}_{28}\text{O}$; М 284,440; $T_{\text{пл}} 64,5^\circ$; Лит.: [386] 148-150

6922. **all-транс-ретинол** (аксерофтол, витамин А) $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}$; М 286,460; $T_{\text{пл}} 64^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., метанол: р., хлф.: р., циклогексан: р., этанол: р.; Пл.: 0,948 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,000001 (137°); ΔD_{50} : 2000 (крысы, п/о), 1510 (мыши, п/о); Лит.: [1045] 576-577, [1441] 382-383, [223] 1802-1806, [386] 140-186, [522] 114

6923. **d-рибоза** крист. $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_3\text{CHO}$; М 150,140; $T_{\text{пл}} 87-95^\circ$; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 932-933, [1447] 508

6924. **рибофлавин** (7,8-диметил-10-(1'-D-рибитил)изоаллоксазин, витамин В₂, лактофлавин) желто-оранжев. крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6$; М 376,364; $T_{\text{пл}} 282^\circ$; $T_{\text{разл}} 282^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 0,012 (27°), эф.: н.р., хлф.: н.р.; ΔD_{50} : 50 (крысы, в/в); Лит.: [1444] 266-267, [223] 1807-1809

6925. **рицинин** (N-метил-3-циан-4-метоксипиридон-2, ricinine) $\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$; М 164,161; $T_{\text{пл}} 201^\circ$; Раств.: вода: 0,27 (10°); Лит.: [291] 588, [331] 469, [590] 1068-1069, [796] 112-115

6926.рицинолевая кислота (12-гидрокси-цис-9-октадецеиновая кислота, рицинолеиновая кислота) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$; M 298,460; $T_{\text{пл}}$ 4-5°; Давл. паров: 15 (250°); Лит.: [1444] 268, [1447] 509; Синт.: [1001] 9

6927.родамин В ((9-(2-карбокисфенил)-6-(диэтиламино)-3Н-ксантен-3-илиден)диэтиламония хлорид, родамин С) красно-фиолетов. крист. $\text{C}_{26}\text{H}_{27}\text{ClN}_2\text{O}_3$; M 450,960; $T_{\text{пл}}$ 210°; $T_{\text{разл}}$ 211°; Лит.: [1447] 509; Синт.: [644] 64-65

6928.родамин Ж (rodamine 6G, основной красный 1) красно-коричнев. крист. $\text{C}_{28}\text{H}_{31}\text{ClN}_2\text{O}_3$; M 479,010; CAS 989-38-8; $T_{\text{пл}}$ 290°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [439] 519, [1442] 546, [286] 415-417

6929.4-родананилин (п-родананилин) крист. $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SCN}$; M 150,200; $T_{\text{пл}}$ 57-58°; LD_{50} : 228 (б. крысы, в/ж), 40 (б. мыши, в/ж); Лит.: [439] 297-298

6930.роданистоводородная кислота (тиоциановая кислота) желтоват. ж. HNCS ; M 59,090; $T_{\text{пл}}$ -110°; $T_{\text{разл}}$ -90°; Раств.: бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; $\text{pK}_a(1) = 0,85$ (18°, вода); ΔH^0_{298} : 104,6 (г); S^0_{298} : 247,36 (г); C_p^0 : 48,16 (г); Лит.: [1444] 586-587, [487] 89, [734] 526-527

6931.1-(роданметил)силатран $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiCH}_2\text{SCN}$; M 246,360; $T_{\text{пл}}$ 170-171°; LD_{50} : 2 (мыши, в/б); Лит.: [435] 45, [667] 105

6932.1 - (3 - р о д а н п р о п и л) с и л а т р а н $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SCN}$; M 274,410; $T_{\text{пл}}$ 96°; LD_{50} : 0,2 (мыши, в/б); Лит.: [435] 114, [667] 105

6933.родануксусная кислота ромбические крист. $\text{NCSCCH}_2\text{COOH}$; M 117,120; $T_{\text{пл}}$ 125-126°; $\text{pK}_a(1) = 2,58$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1026-1027, [1046] 93

6934.родий (rhodium) серебристо-бел. кубические мет. Rh; M 102,910; $T_{\text{пл}}$ 1963°; $T_{\text{кип}}$ 3700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12,44 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2030°), 0,1 (2256°), 1 (2520°), 10 (2840°), 100 (3270°); ΔH^0_{298} : 0 (г); ΔG^0_{298} : 0 (г); S^0_{298} : 31,5 (г); C_p^0 : 25 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 21,5; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 495,8; ΔH^0_{298} : 556 (г); S^0_{298} : 185,7 (г); C_p^0 : 21 (г); Лит.: [1444] 270-271, [490] 51, [890] 70, [900] 92, [1380] 5-26

6935.родия(III) бромид красно-коричнев. RhBr_3 ; M 342,618; $T_{\text{разл}}$ >800°; Лит.: [655] 162

6936.родия(III) гидроксид темно-желт. $\text{Rh}(\text{OH})_3$; M 153,928; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 163

6937. **родия(III) гидросульфид** бур. $\text{Rh}(\text{HS})_3$; M 202,124; $T_{\text{разл}} > 350^\circ$; Лит.: [655] 163

6938. **родия(III) иодид** черн. RhI_3 ; M 483,619; $T_{\text{разл}} > 650^\circ$; Лит.: [655] 163

6939. **родия(III) нитрат** желтовато-коричн. $\text{Rh}(\text{NO}_3)_3$; M 288,920; $T_{\text{разл}} > 600^\circ$; Лит.: [655] 163

6940. **родия(III) оксид** сер. гексагональные крист. Rh_2O_3 ; M 253,809; $T_{\text{разл}} 1000^\circ$; Разл. на: родий, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,2 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -356 (т); S_{298}^0 : 106 (т); C_p^0 : 103,8 (т); Лит.: [1444] 270, [535] 180-181

6941. **родия(III) сульфид** черн. ромбические крист. Rh_2S_3 ; M 302,006; $T_{\text{разл}} 900^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,4 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -243 (т); Лит.: [1444] 270, [1447] 510, [535] 180-181

6942. **родия тетракарбонилгидрид** бледно-желт. $\text{HRh}(\text{CO})_4$; M 215,954; $T_{\text{пл}} -10^\circ$; $T_{\text{разл}} > -10^\circ$; Лит.: [735] 387

6943. **родия тетраакис(трифторфосфин)гидрид** бц. $\text{HRh}(\text{PF}_3)_4$; M 455,789; $T_{\text{пл}} -40^\circ$; $T_{\text{кип}} 90^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: х.р.; Лит.: [735] 389

6944. **родия(III) фторид** красн. ромбические крист. RhF_3 ; M 159,901; $T_{\text{возг}} 600^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,38 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1444] 270, [535] 180-181

6945. **родия(V) фторид** темно-красн. крист. RhF_5 ; M 197,898; $T_{\text{пл}} 95,5^\circ$; Лит.: [1444] 270, [1289] 1684

6946. **родия(VI) фторид** черн. RhF_6 ; M 216,896; $T_{\text{пл}} 70^\circ$; $T_{\text{кип}} 73,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Разл. на: родия(V) фторид, фтор; Лит.: [1444] 270, [480] 445-446, [735] 410, [1196] 2227, [1289] 1676-1697

6947. **родия(III) хлорид** красно-коричнев. моноклинные крист. RhCl_3 ; M 209,260; $T_{\text{разл}} 450^\circ$; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -280 (т); ΔG_{298}^0 : -176 (т); S_{298}^0 : 159 (т); ΔH_{298}^0 : 67 (т); ΔD_{50} : 215 (кролики, в/в), 198 (крысы, в/в); Лит.: [735] 400, [900] 92

6948. **родия(III) хлорид - диэтилсульфид (1/3)** желт. $\text{RhCl}_3 \cdot 3(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{S}$; M 479,826; $T_{\text{пл}} 126^\circ$; Лит.: [735] 403

6949. **родия(III) хлорид тригидрат** красн. крист. $\text{RhCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 263,310; $T_{\text{возг}} 880^\circ$; Лит.: [1447] 510, [1517] 277

6950. **ротенон** бц. крист. $\text{C}_{23}\text{H}_{22}\text{O}_6$; M 394,417; $T_{\text{пл}} 163^\circ$; Раств.: 1-бутанол: 0,3 (20°), амилацетат: 1,83 (20°), ацетон: 8,7 (20°), бензол: 9,6 (20°), вода: 0,00002 (20°), 0,0015 (100°), изо-пропанол: 0,2 (20°), метанол: 0,3 (20°), сероуглерод: 1,32 (20°), тетрахлорметан: 0,4 (20°), укс.: 2,25 (20°), этанол: 0,3 (20°); Лит.: [1444] 274-275, [291] 819

6951. **ртути(II) амид-хлорид** бел. $\text{Hg}(\text{NH}_2)\text{Cl}$; M 252,066; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 114

6952. **ртути(II) арсенат** желт. $\text{Hg}_3(\text{AsO}_4)_2$; M 879,608; $T_{\text{разл}}$ >300°; Лит.: [655] 114

6953. **ртути(II) ацетат** бел. пластинчатые крист. $\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$; M 318,680; $T_{\text{пл}}$ 84,5°; $T_{\text{разл}}$ 180°; Раств.: ацетон: 0,6 (15°), вода: 25 (10°), 100 (100°), диоксид серы: 0,095 (0°), метанол: 7,54 (15°), 49,84 (66,7°), укс.: р., этанол: р.; Пл.: 3,27 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 184-185, [289] 612, [535] 180-181

6954. **ртути(I) ацетиленид** бел. Hg_2C_2 ; M 524,201; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [655] 114

6955. **ртути(II) бензоат** (mercury(II) benzoate) $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2\text{Hg}$; M 424,830; $T_{\text{пл}}$ 165°; Раств.: ацетон: 7,23 (15°), бензол: 2,49 (15°), вода: 0,209 (20°), метанол: 3,67 (15°); Лит.: [1039] 38, [75] 3.38, [289] 613

6956. **ртути(I) бромат** бел. $\text{Hg}_2(\text{BrO}_3)_2$; M 656,984; $T_{\text{разл}}$ >200°; Лит.: [655] 114

6957. **ртути(II) бромат дигидрат** бел. $\text{Hg}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 492,425; $T_{\text{разл}}$ >130°; Лит.: [655] 114

6958. **ртути(I) бромид** бц. тетрагональные крист. Hg_2Br_2 ; M 560,990; $T_{\text{возг}}$ 392,5°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0000039 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,3 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (142,6°), 1 (187,1°), 10 (242,2°), 100 (312,5°); рПР (1) = 22,28 (25°, вода); ΔH^0_{298} : -207,1 (т); ΔG^0_{298} : -181,3 (т); S^0_{298} : 217,7 (т); C_p^0 : 88,7 (т); Лит.: [289] 606, [900] 92

6959. **ртути(II) бромид** бц. ромбические крист. HgBr_2 ; M 360,400; $T_{\text{пл}}$ 238°; $T_{\text{кип}}$ 319°; Раств.: анилин: 16,14 (60°), 89,64 (100°), ацетон: 53,28 (25°), бензол: 0,8 (25°), бромформ: 0,679 (20°), бромэтан: 2,31 (20°), вода: 0,55 (20°), 0,61 (25°), 0,66 (30°), 0,91 (40°), 1,26 (50°), 1,68 (60°), 2,8 (80°), 4,9 (100°), глицерин: 15,7 (25°), диоксид серы: 0,074 (0°), эф.: м.р., изобутанол: 4,61 (0°), 6,65 (23°), 15,8 (65°), метанол: 53,5 (10°), 65,3 (20°), 76 (40°), 85,1 (60°), метилацетат: 21,93 (18°), пиридин: 24 (10°), 39,6 (30°), пропанол: 14,6 (0°), 15,5 (19°), 20,8 (39°), 42,7 (86,5°), сероуглерод: 0,14 (15°), тетрахлорметан: 0,003 (20°), хинолин: 12,85 (88°), хлф.: 0,126 (20°), этанол: 27,3 (0°), 28,6 (20°), 34 (40°), 42,3 (60°), этилацетат: 13,05 (18°); Пл.: 6,05 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (100°), 1 (137°), 10 (181°), 100 (237°); Вязк.: 3,31 (240°), 2,97 (247°), 1,97 (258°); ΔH^0_{298} : -169,9 (т); ΔG^0_{298} : -155,5 (т); S^0_{298} : 179,8 (т); C_p^0 : 76,1 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 17,9; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 59,2; ΔH^0_{298} : -85,8 (г);

S^0_{298} : 311,8 (г); C_p^0 : 60,2 (г); Лит.: [289] 606-611, [735] 196-197, [900] 92

6960. **ртути(II) бромид-иодид** желт. ромбические крист. $HgBrI$; M 407,398; $T_{пл}$ 229°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: этанол: р.; ΔH^0_{298} : -51 (г); S^0_{298} : 326 (г); C_p^0 : 60,7 (г); Лит.: [535] 182-183

6961. **ртути(II) гидрид** HgH_2 ; M 202,606; $T_{разл}$ -125°; Лит.: [1444] 278, [735] 201

6962. **ртути(II) дисульфид** бел. HgS_2 ; M 264,720; $T_{разл}$ 390°; Разл. на: ртути(II) сульфид, сера ромбическая; Лит.: [655] 115, [735] 205

6963. **ртути(I) иодид** желт. тетрагональные крист. Hg_2I_2 ; M 654,990; $T_{возг}$ 140°; $T_{разл}$ 290°; Раств.: вода: 0,00000002 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,7 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -120,9 (г); ΔG^0_{298} : -111,2 (г); S^0_{298} : 235,2 (г); C_p^0 : 97,9 (г); Лит.: [289] 640, [735] 208, [900] 92

6964. **ртути(II) иодид** красн. тетрагональные крист. HgI_2 ; M 454,400; $T_{пл}$ 259°; $T_{кип}$ 353°; Раств.: 1,2-дибромэтан: 0,748 (20°), 1,2-дихлорэтан: 1,2 (85,5°), 1-пентанол: 0,66 (13°), 3,66 (71°), анилин: 42,85 (17,8°), 96,49 (42,9°), ацетон: 2,1 (25°), 4,73 (40°), 6,07 (58°), бензол: 0,22 (15°), 0,25 (23°), 0,88 (60°), бромоформ: 0,486 (20°), бромэтан: 0,643 (20°), 0,773 (38°), вода: 0,004 (17,5°), 0,0054 (22°), гексан: 0,072 (67°), гидразин: реаг.69 (20°), диодметан: 2,5 (15°), 16,6 (100°), 58 (180°), диоксан: р., диоксид серы: 0,012 (0°), эф.: 0,62 (0°), 0,97 (36°), изобутанол: 0,51 (22,5°), изопропанол: 2,266 (81°), иодэтан: 2,041 (20°), метанол: 3,16 (19,5°), 3,98 (23°), 6,51 (66°), метилацетат: 2,5 (58°), метилформиат: 1,166 (37°), пиридин: 17,4 (-0,1°), 32,3 (20,02°), 93,39 (60,07°), пропанол: 1,25 (19°), сероуглерод: 0,107 (-10°), 0,173 (0°), 0,32 (20°), 0,447 (30°), тетрахлорметан: 0,017 (18°), 0,094 (75°), хлф.: 0,07 (23°), 0,163 (61°), этанол: 1,48 (18°), 2,19 (25°), 4,325 (78°), этилацетат: 1,56 (17,5°), 1,64 (21°), 4,31 (76°), этилформиат: 2,15 (55°); Пл.: 6,36 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (156°), 10 (203°), 100 (262°); ΔH^0_{298} : -105,4 (г); ΔG^0_{298} : -103,05 (г); S^0_{298} : 184,05 (г); C_p^0 : 78,2 (г); $\Delta H_{пл}$: 18,8; $\Delta H_{кип}$: 60,2; ΔH^0_{298} : -15,9 (г); S^0_{298} : 329 (г); C_p^0 : 61,1 (г); Лит.: [289] 640-648, [735] 196-197, [900] 92

6965. **ртути(I) карбонат** бел. Hg_2CO_3 ; M 461,189; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [655] 114, [735] 209

6966. **ртути(I) нитрат** бц. крист. $Hg_2(NO_3)_2$; M 525,190; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р., гидразин: реаг.2 (20°), сероуглерод: р.; Лит.: [1444] 279, [1447] 512, [289] 649, [462] 29, [655] 115

6967. **ртути(II) нитрат** бел. $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$; М 324,600; $T_{\text{разл}} > 360^\circ$;
Лит.: [655] 115

6968. **ртути(I) нитрат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 561,220; $T_{\text{пл}} 70^\circ$; Раств.: вода: 30 (20°); Пл.: 4,79 (4° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -867,8 (т); Лит.: [1444] 279, [535] 182-183, [735] 207

6969. **ртути(II) нитрат полугидрат** бц. крист. $(\text{Hg}(\text{NO}_3)_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 333,610; $T_{\text{пл}} 145^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 4,39 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 182-183; Синт.: [606] 131

6970. **ртути(I) нитрит** желт. крист. $\text{Hg}_2(\text{NO}_2)_2$; М 493,190; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: реак.; Пл.: 7,33 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 182-183

6971. **ртути(II) нитрит** $\text{Hg}(\text{NO}_2)_2$; М 292,601; $T_{\text{разл}} 75^\circ$; Лит.: [302] 161, [479] 431

6972. **ртути(II) оксалат** крист. HgC_2O_4 ; М 288,610; $T_{\text{пл}} 165^\circ$; $T_{\text{разл}} 165^\circ$; Раств.: вода: 0,0107 (20°); Лит.: [1045] 186-187, [428] 153, [735] 203

6973. **ртути(I) оксид** черн. Hg_2O ; М 417,180; $T_{\text{пл}} 100^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Лит.: [428] 154, [735] 207

6974. **ртути(II) оксид** желтая форма желт. ромбические крист. HgO ; М 216,590; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0052 (25°), 0,041 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 11,03 (20° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -90,5 (т); ΔG^0_{298} : -58,5 (т); S^0_{298} : 71,29 (т); Лит.: [735] 194, [900] 92-93

6975. **ртути(II) оксид** красная форма красн. ромбические крист. HgO ; М 216,590; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0049 (25°), 0,038 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 11,08 (20° , г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -90,9 (т); ΔG^0_{298} : -58,6 (т); S^0_{298} : 70,29 (т); C_p^0 : 44,05 (т); Лит.: [735] 194, [900] 92-93

6976. **ртути(I) перхлорат** $\text{Hg}_2(\text{ClO}_4)_2$; М 600,081; $T_{\text{разл}} 227-247^\circ$; Раств.: вода: 215 (-20°), 282 (0°), 315 (8°), 368 (20°), 457 (40°), 500 (60°), 580 (99°); Лит.: [1443] 499, [289] 639

6977. **ртути(II) перхлорат** бц. $\text{Hg}(\text{ClO}_4)_2$; М 399,490; $T_{\text{пл}} 170^\circ$; $T_{\text{разл}} 170-327^\circ$; Лит.: [1443] 499

6978. **ртути(I) перхлорат тетрагидрат** крист. $\text{Hg}_2(\text{ClO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 672,140; $T_{\text{пл}} 64^\circ$; Раств.: вода: 324 (10°), 368 (20°); Лит.: [764] 207, [428] 154

6979. **ртути(II) полонид** черн. кубические крист. HgPo ; М 409,590; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [480] 116, [1157] 699

6980. **ртути(II) роданид** (ртути(II) тиоцианат) $\text{Hg}(\text{SCN})_2$; М 316,750; $T_{\text{разл}} 165^\circ$; Разл. на: ртути(II) сульфид, углерода нитрид, углерода дисульфид; Раств.: диоксид серы: 0,02 (0°); Лит.: [1045] 184-185, [1444] 587, [565] 44-45, [606] 131; Синт.: [606] 131

6981. **ртути(II) селенид** сер. кубические крист. HgSe ; М 279,550; $T_{\text{пл}} 799^\circ$; ΔH_{298}^0 : -59 (т); S_{298}^0 : 99 (т); C_p^0 : 54,4 (т); Лит.: [535] 182-183, [655] 115, [735] 206

6982. **ртути(I) сульфат** бц. моноклинные крист. Hg_2SO_4 ; М 497,250; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Раств.: вода: 0,04 (25°), 0,09 (100°); Пл.: 7,56 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -744,7 (т); S_{298}^0 : 200,7 (т); C_p^0 : 132 (т); Лит.: [1045] 184-185, [1447] 512, [289] 652-653, [462] 28, [535] 182-183, [655] 115, [735] 208-209

6983. **ртути(II) сульфат** (mercury(II) sulfate) бц. ромбические крист. HgSO_4 ; М 296,650; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Разл. на: ртуть, кислород, серы(IV) оксид; Раств.: ацетон: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,47 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -707,9 (т); Лит.: [1045] 184-185, [75] 3.39, [289] 653-654, [535] 182-183, [735] 202

6984. **ртути(II) сульфат моногидрат** бел. $\text{HgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 314,668; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Лит.: [655] 115

6985. **ртути(II) сульфид** (киноварь) красн. тригональные крист. HgS ; М 232,650; $T_{\text{пл}} 825^\circ$; Раств.: вода: 0,00000125 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 8,1 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (333°), 10 (395°), 100 (484°); ΔH_{298}^0 : -59 (т); ΔG_{298}^0 : -51,4 (т); S_{298}^0 : 82,4 (т); C_p^0 : 48,41 (т); Лит.: [1447] 512, [1517] 235, [289] 652, [565] 36, [735] 204, [900] 93

6986. **ртути(II) теллурид** черн. крист. HgTe ; М 328,190; $T_{\text{пл}} 670^\circ$; Лит.: [1447] 512, [735] 206

6987. **ртути(II) тетракарбонилкобальтат** оранжев. игольчатые крист. (р.п. ацетон) $\text{Hg}[\text{Co}(\text{CO})_4]_2$; М 542,540; $T_{\text{пл}} 82^\circ$; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [381] 162-163, [735] 352

6988. **ртути(II) тетракарбонилферрат** коричнев. пор. $\text{Hg}[\text{Fe}(\text{CO})_4]_2$; М 368,475; $T_{\text{кип}} 101^\circ$; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: ртуть, железо, углерода(II) оксид; Раств.: ацетон: н.р., вода: т.р., эф.: н.р., нитробензол: н.р., пиридин: н.р., укс.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,373 (25°, г/см³, т.); Лит.: [381] 97-101, [735] 347, [940] 536, [1504] 342

6989. **ртути(II) триметилсилилоксид** $((\text{CH}_3)_3\text{SiO})_2\text{Hg}$; М 378,970; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Лит.: [1266] 671

6990. **ртути(I) фторид** желт. тетрагональные крист. Hg_2F_2 ; М 439,180; $T_{\text{пл}} 570^\circ$; Раств.: фтороводород: 0,79 (-22,5°), 0,81

(-4,5°), 0,877 (11,8°); ΔH_{298}^0 : -489,5 (т); S_{298}^0 : 175 (т); C_p^0 : 94 (т); Лит.: [535] 182-183, [735] 208

6991. **ртути(II) фторид** бц. кубические крист. HgF_2 ; М 238,590; $T_{пл}$ 645°; $T_{разл}$ 645°; Раств.: фтороводород: 0,61 (-25,2°), 0,62 (-7,8°), 0,54 (11,9°); Лит.: [535] 182-183

6992. **ртути(II) фульминат** (гремучая ртуть) бц. крист. $Hg(ONC)_2$; М 284,740; $T_{разл}$ 179°; Раств.: вода: 0,07 (12°), 0,176 (49°); Пл.: 4,42 (20°, г/см³, т.); Лит.: [440] 388, [1441] 613, [289] 614

6993. **ртути(II) хлорат** бц. ромбические крист. $Hg_2(ClO_3)_2$; М 568,080; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [535] 182-183

6994. **ртути(II) хлорат** бел. $Hg(ClO_3)_2$; М 367,492; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [655] 114

6995. **ртути(II) хлорид** (mercurous chloride, диртути дихлорид, каломель) бел. тетрагональные крист. Hg_2Cl_2 ; М 472,090; $T_{возр}$ 383,7°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: 0,00028 (24,6°), эф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Пл.: 7,15 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (161°), 1 (199°), 10 (247°), 100 (309°); ΔH_{298}^0 : -265,1 (т); ΔG_{298}^0 : -210,8 (т); S_{298}^0 : 192,76 (т); C_p^0 : 99,91 (т); Лит.: [289] 620-621, [735] 208, [900] 93

6996. **ртути(II) хлорид** (mercuric chloride, ртуть двухлористая, сулема) бц. ромбические крист. $HgCl_2$; М 271,500; $T_{пл}$ 280°; $T_{кип}$ 302°; Раств.: 1,2-дибромэтан: 1,53 (20°), 1,2-дихлорэтан: 1,35 (0°), 1,76 (25,3°), 1,2-дихлорэтилен: 0,114 (25°), 1-бутанол: 16,3 (0°), 17,1 (20°), 49,25 (80°), аллиловый спирт: 42,9 (0°), 86,9 (20°), ацетон: 140 (20°), бензол: 0,53 (18°), 1,03 (54,1°), бромформ: 0,486 (20°), бромэтан: 2,01 (20°), вода: 4,66 (0°), 5,43 (10°), 6,59 (20°), 7,3 (25°), 8,14 (30°), 10,2 (40°), 13,19 (50°), 17,37 (60°), 30,9 (80°), 58,3 (100°), гидразин: 1 (20°), глицерин: 79,3 (23°), глицерин 86,5%: 53,5 (20°), диоксан: р., диоксид серы: 0,103 (0°), эф.: 6,9 (20°), изобутанол: 5,5 (0°), 7,3 (20°), 46,4 (100°), метанол: 25,2 (0°), 51,5 (20°), 141,6 (40°), 166,7 (60°), метилацетат: 42,6 (18°), муравьиная кислота 95%: 2,1 (19°), пентахлорэтан: 0,0193 (25°), пиридин: 15,1 (0°), 25,2 (20°), пропанол: 21,07 (0°), 23,15 (20°), 58,23 (80°), селена(IV) оксид-дихлорид: 0,9 (25°), сероуглерод: 0,018 (0°), 0,042 (20°), тетрахлорметан: 0,002 (20°), тетрахлорэтилен: 0,0072 (25°), трихлорэтилен: 0,0274 (25°), укс.: 2,56 (20°), 6,4 (50°), 14,16 (100°), хлф.: 0,106 (20°), этанол: 42,5 (0°), 47,1 (20°), 55,3 (40°), этилацетат: 23,75 (25°), 35,9 (45,3°); Пл.: 5,44 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (100°), 1 (135°), 10 (179°), 100 (235°); ΔH_{298}^0 : -228,2 (т); ΔG_{298}^0 : -180,9 (т); S_{298}^0 : 140,02

(т); C_p^0 : 74,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 19,2; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 57,82; ΔH_{298}^0 : -149 (г); S_{298}^0 : 289 (г); C_p^0 : 57,7 (г); ΔD_{50} : 35 (мышы, в/ж); Лит.: [289] 620-639, [900] 93, [1427] 31

6997. **ртуть(II) цианид** бц. тетрагональные крист. $\text{Hg}(\text{CN})_2$; М 252,630; $T_{\text{пл}} 320^\circ$; $T_{\text{разл}} 320^\circ$; Разл. на: ртуть, дициан; Раств.: 1,2-дибромэтан: 0,001 (20°), ацетон: 10,3 (15°), ацетонитрил: 9,58 (18°), бензонитрил: 1,093 (18°), бромформ: 0,005 (20°), бромэтан: 0,013 (20°), вода: 9,3 (14°), 12,5 (15°), 33 (100°), глицерин: 27 ($15,5^\circ$), диоксид серы: 0,014 (0°), метанол: 31,9 (25°), 59,84 (67°), пиридин: 64,8 (18°), пропанол: 3,79 ($13,5^\circ$), 4,15 (25°), тетрахлорметан: 0,001 (20°), этанол: 9,1 (0°), 10,2 (20°), 11,5 (40°), этилацетат: 1,98 (25°); ΔH_{298}^0 : 269 (т); Лит.: [1046] 295, [289] 614-618, [428] 153, [535] 182-183, [735] 200-201

6998. **ртуть** (mercury) серебристо-бел. ж. Hg ; М 200,590; $T_{\text{пл}} -38,89^\circ$; $T_{\text{кип}} 356,66^\circ$; Раств.: бензол: 0,0000002 (20°), вода: 0,000002 (30°), диоксан: 0,0000007 (25°); Пл.: 14,193 ($-38,9^\circ$, г/см³, т.), 13,5954 (0° , г/см³, ж.), 13,5461 (20° , г/см³, ж.), 12,8806 (300° , г/см³, ж.); Давл. паров: 0,000002354 (-38°), 0,000006696 (-30°), 0,000022 (-20°), 0,00006734 (-10°), 0,0001898 (0°), 0,0004971 (10°), 0,001 ($17,6^\circ$), 0,00122 (20°), 0,002801 (30°), 0,01 ($46,9^\circ$), 0,1 (82°), 0,2713 (100°), 1 ($126,5^\circ$), 10 (184°), 17,12 (200°), 100 ($260,4^\circ$), 246,55 (300°); Вязк.: 1,855 (-20°), 1,685 (0°), 1,554 (20°), 1,45 (40°), 1,367 (60°), 1,24 (100°), 1,052 (200°), 0,95 (300°); Пов. нат.: 479,5 (0°), 473,5 (25°), 467,5 (50°), 456 (100°), 433 (200°), 400 (300°); ΔH_{298}^0 : 0 (ж); ΔG_{298}^0 : 0 (ж); S_{298}^0 : 75,9 (ж); C_p^0 : 27,98 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 2,29; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 59,22; ΔH_{298}^0 : 61,4 (г); S_{298}^0 : 174,86 (г); C_p^0 : 20,786 (г); $T_{\text{крит}} 1490$; Лит.: [440] 386-389, [1039] 5, [1044] 725-727, [1395] 449, [1444] 278-280, [422] 100-110, [385], [490] 51, [735] 183, 185, 188-192, [900] 92, [1348] 112

6999. **рубееводородная кислота** (водород рубеевой, дитиощавелевой кислоты диамид, рубеевая кислота) оранжево-красн. крист. $\text{H}_2\text{NC}(\text{S})\text{C}(\text{S})\text{NH}_2$; М 120,200; $T_{\text{разл}} 140^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: пл.р., вода: 0,04 (25°), тетрахлорметан: пл.р., хлф.: р.; $pK_a(1) = 9,52$ (20° , вода); Лит.: [1447] 513, [734] 529

7000. **рубидий** (rubidium) серебристо-бел. кубические мет. Rb ; М 85,470; $T_{\text{пл}} 39,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 690^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реак., ртуть: 1,56 (18°), этанол: реак.; Пл.: 1,532 (20° , г/см³, т.), 1,475 (39° , г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (127°), 0,1 (170°), 1 (294°), 10 (387°), 100 (519°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 75,7

(г); C_p^0 : 30,8 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,18; $\Delta H_{\text{кип}}$: 75,77; ΔH_{298}^0 : 80,9 (г); S_{298}^0 : 169,98 (г); C_p^0 : 20,79 (г); Лит.: [741] 10, [1468] 83-85, [1517] 184-186, [490] 51, [1457], [869] 12-13, [900] 93; Синт.: [958] 1009, [958] 1010-1012, [958] 1012-1013

7001. **рубидия азид** (rubidium azide) бц. тетрагональные крист. RbN_3 ; М 127,500; $T_{\text{пл}}$ 330°; $T_{\text{разл}}$ 395°; Разл. на: рубидий, азот, рубидия нитрид; Раств.: вода: 107,1 (16°), 114,1 (17°), эф.: н.р., этанол: 0,182 (16°); Пл.: 2,937 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 4,18 (г); S_{298}^0 : 120,4 (г); C_p^0 : 79,9 (г); Лит.: [1516] 19, [289] 1439, [373] 159-160, [535] 182-183

7002. **рубидия аквапентахлортитанат(III)** $\text{Rb}_2[\text{TiCl}_5(\text{H}_2\text{O})]$; М 414,083; $T_{\text{разл}}$ 212°; Лит.: [734] 654

7003. **рубидия амид** моноклинные крист. RbNH_2 ; М 101,490; $T_{\text{пл}}$ 309°; Лит.: [1441] 128

7004. **рубидия антимоид** темно-фиолетов. гексагональные крист. Rb_3Sb ; М 378,163; $T_{\text{пл}}$ 733°; Лит.: [659] 28

7005. **рубидия ацетат** бел. CH_3COORb ; М 144,512; $T_{\text{пл}}$ 246°; Раств.: вода: 485,5 (-9,5°), 626 (44,7°), 835 (99,4°), смеш. (246°); Лит.: [1039] 195, [655] 160

7006. **рубидия бромат** (rubidium bromate) гексагональные крист. RbBrO_3 ; М 213,370; $T_{\text{пл}}$ 430°; Раств.: вода: 2,9 (25°), 5,1 (40°); ΔH_{298}^0 : -382,8 (г); S_{298}^0 : 159 (г); C_p^0 : 109 (г); Лит.: [1039] 189, [289] 1429, [302] 243, [535] 184-185

7007. **рубидия бромид** (rubidium bromide) бц. кубические крист. RbBr ; М 165,380; $T_{\text{пл}}$ 682°; $T_{\text{кип}}$ 1340°; Раств.: аммиак жидкий: 22,3 (0°), ацетон: 0,005 (18°), ацетонитрил: 0,061 (18°), 0,047 (25°), вода: 89 (0°), 113 (25°), 132 (40°), 191 (100°), метанол: 2,58 (18°), 2,52 (25°), муравьиная кислота: 49,8 (18°), 50,6 (25°), этанол: 0,078 (25°); Пл.: 3,35 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -394,6 (г); S_{298}^0 : 110 (г); C_p^0 : 52,7 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 23,3; ΔH_{298}^0 : -194 (г); S_{298}^0 : 261 (г); C_p^0 : 37,22 (г); Лит.: [1039] 189, [1045] 186-187, [289] 1429, [535] 184-185, [869] 22-27

7008. **рубидия гексафторгаллат** Rb_3GaF_6 ; М 440,117; $T_{\text{пл}}$ 950°; Лит.: [735] 65

7009. **рубидия гексафторсиликат** бц. кубические крист. $\text{Rb}_2[\text{SiF}_6]$; М 313,012; $T_{\text{разл}}$ 750°; Разл. на: кремния фторид; Раств.: вода: 0,16 (20°), 1,35 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,33 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 184-185, [655] 169

7010. **рубидия гексахлороплатинат(IV)** золотисто-желт. кубические крист. $\text{Rb}_2[\text{PtCl}_6]$; М 578,730; $T_{\text{разл}}$ 495-550°; Раств.:

вода: 0,18 (0°), 0,14 (25°), 0,17 (40°), 0,25 (60°), 0,42 (80°), этанол: н.р.; Лит.: [1039] 192, [1468] 107, [289] 1434, [535] 184-185, [655] 157, [735] 407

7011. **рубидия гексацианоферрат(II)** $\text{Rb}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$; М 553,821; $T_{\text{разл}}$ 635°; Раств.: вода: 17,2 (25°); Лит.: [869] 31

7012. **рубидия гидрид** бел. кубические крист. RbH ; М 86,480; $T_{\text{разл}}$ 200°; Пл.: 2,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -52,3 (т); S_{298}^0 : 59 (т); C_p^0 : 40 (т); Лит.: [1045] 188-189, [479] 70

7013. **рубидия гидрокарбонат** бел. RbHCO_3 ; М 146,485; $T_{\text{разл}}$ >175°; Раств.: вода: 116,1 (20°); Лит.: [1039] 16, [655] 160

7014. **рубидия гидроксид** (rubidium hydroxide) бц. ромбические крист. RbOH ; М 102,480; $T_{\text{пл}}$ 301°; Раств.: вода: 179 (15°), 282 (47°), 964 (95°), этанол: р.; Пл.: 3,203 (11°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -419 (т); S_{298}^0 : 92 (т); C_p^0 : 69 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 8,9; ΔH_{298}^0 : -242,8 (г); S_{298}^0 : 249 (г); C_p^0 : 49 (г); ΔD_{50} : 586 (крысы, в/ж), 840-900 (мыши, в/ж); Лит.: [442] 53, [289] 1439, [900] 93

7015. **рубидия гидроксид дигидрат** бел. $\text{RbOH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 138,506; $T_{\text{пл}}$ 15°; Лит.: [655] 161

7016. **рубидия гидроксид моногидрат** бел. $\text{RbOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 120,490; $T_{\text{пл}}$ 47°; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [655] 161

7017. **рубидия гидросульфат** бел. RbHSO_4 ; М 182,538; $T_{\text{разл}}$ 250-300°; Лит.: [655] 160

7018. **рубидия гидрофторид** бел. RbHF_2 ; М 124,473; $T_{\text{пл}}$ 180,05°; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 160

7019. **рубидия дигидрофторид** RbH_2F_3 ; М 144,480; $T_{\text{пл}}$ 51,7°; ΔH_{298}^0 : -910 (т); Лит.: [1220] 2104

7020. **рубидия дисульфид** темно-красн. Rb_2S_2 ; М 235,066; $T_{\text{пл}}$ 420°; Лит.: [655] 161

7021. **рубидия дихромат** оранжев. триклинные крист. $\text{Rb}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 386,924; $T_{\text{пл}}$ 396°; Раств.: вода: 5 (18°), 27,3 (60°); Лит.: [1039] 191, [289] 1437, [535] 184-185

7022. **рубидия иодат** бел. RbIO_3 ; М 260,370; $T_{\text{разл}}$ >700°; Раств.: вода: 2,09 (23°); Лит.: [1039] 16, [655] 160

7023. **рубидия иодид** (rubidium iodide) бц. кубические крист. RbI ; М 212,370; $T_{\text{пл}}$ 642°; $T_{\text{кип}}$ 1306°; Раств.: аммиак жидкий: 187 (0°), ацетон: 0,652 (18°), 0,495 (25°), ацетонитрил: 1,84 (18°), вода: 124,7 (0°), 169 (25°), 219 (60°), 281 (100°), метанол: 10,1 (18°), муравьиная кислота: 46,1 (18°), этанол: р.; Пл.: 3,55 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (643°), 1 (749°), 10 (887°), 100 (1073°); Пов.нат.: 77,6 (700°), 70,2 (800°), 63,1 (900°), 56,5

(1000°); ΔH_{298}^0 : -328,4 (т); ΔG_{298}^0 : -325,5 (т); S_{298}^0 : 118,03 (т); C_p^0 : 52,38 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 12,51; $\Delta H_{кип}^0$: 150,5; ΔH_{298}^0 : -138,5 (г); S_{298}^0 : 268,76 (г); C_p^0 : 37,38 (г); ΔD_{50} : 4708 (крысы, в/ж); Лит.: [442] 53, [289] 1437-1438, [869] 22-27, [900] 93

7024. **рубидия гексафториттриат** Rb_3YF_6 ; М 459,300; $T_{пл}$ 1064°; Лит.: [735] 75

7025. **рубидия карбонат** (rubidium carbonate) бц. моноклинные крист. Rb_2CO_3 ; М 230,940; $T_{пл}$ 835°; $T_{разл}$ 835°; Раств.: вода: 223 (20°), этанол абс.: 0,74; ΔH_{298}^0 : -1133 (т); ΔG_{298}^0 : -1046 (т); S_{298}^0 : 181,3 (т); C_p^0 : 117,6 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 29; Лит.: [289] 1432, [535] 184-185, [900] 93

7026. **рубидия карбонат сесквигидрат** бел. $2Rb_2CO_3 \cdot 3H_2O$; М 515,935; $T_{разл}$ >190°; Лит.: [655] 160

7027. **рубидия надпероксид** темно-коричнев. RbO_2 ; М 117,470; $T_{пл}$ 412°; ΔH_{298}^0 : -279 (т); S_{298}^0 : 130 (т); C_p^0 : 77,6 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 21; Лит.: [1394] 64, [479] 89, [535] 184-185

7028. **рубидия нитрат** (rubidium nitrate) бц. гексагональные крист. $RbNO_3$; М 147,470; $T_{пл}$ 313°; Раств.: ацетон: р., вода: 19,5 (0°), 33 (10°), 53,5 (20°), 81,3 (30°), 116,7 (40°), 155,7 (50°), 200 (60°), 309 (80°), 452 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 107 (330°), 101 (400°), 93 (500°), 84,5 (600°); ΔH_{298}^0 : -489,7 (т); ΔG_{298}^0 : -390,4 (т); S_{298}^0 : 140,6 (т); C_p^0 : 97,1 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 5,61; Лит.: [1039] 190, [289] 1439, [535] 184-185, [900] 93

7029. **рубидия нитрит** $RbNO_2$; М 131,470; $T_{разл}$ 450°; Лит.: [302] 164

7030. **рубидия озонид** красн. моноклинные крист. RbO_3 ; М 133,470; $T_{разл}$ 70°; Раств.: аммиак жидкий: 4,3 (-82°); Пл.: 2,75 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -264 (т); Лит.: [1443] 333, [1228] 305

7031. **рубидия оксид** бледно-желт. кубические крист. Rb_2O ; М 186,935; $T_{пл}$ 505°; $T_{разл}$ 505°; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -339 (т); S_{298}^0 : 126 (т); C_p^0 : 74 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 20; Лит.: [1468] 85-86, [428] 197, [535] 184-185

7032. **рубидия пентасульфид** (rubidium pentasulfide) красн. ромбические крист. Rb_2S_5 ; М 331,260; $T_{пл}$ 231°; Лит.: [535] 184-185

7033. **рубидия пентахлортанталат(III)** красн. Rb_2TaCl_5 ; М 529,148; $T_{пл}$ 642°; Лит.: [734] 490

7034. **рубидия пербромат** $RbBrO_4$; М 229,370; $T_{разл}$ 291°; Разл. на: рубидия бромат, кислород; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [302] 243, [1276] 2122

7035. **рубидия периодат** тетрагональные крист. RbIO_4 ; М 276,370; $T_{\text{разл}}$ 800-805°; Раств.: вода: 0,65 (13°); Лит.: [535] 184-185, [655] 160

7036. **рубидия перманганат** (rubidium permanganate) RbMnO_4 ; М 204,403; $T_{\text{разл}}$ 240-295°; Раств.: вода: 0,603 (7°), 1,12 (19°); Лит.: [1039] 16, 192, [289] 1438, [646] 16-17

7037. **рубидия пероксид** желт. ромбические крист. Rb_2O_2 ; М 202,934; $T_{\text{пл}}$ 570°; $T_{\text{кип}}$ 1010°; $T_{\text{разл}}$ 1010°; ΔH_{298}^0 : -452 (т); S_{298}^0 : 160 (т); C_p^0 : 93 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20; Лит.: [535] 184-185

7038. **рубидия пероксид-надпероксид** Rb_4O_6 ; М 437,870; $T_{\text{пл}}$ 461°; Лит.: [479] 89

7039. **рубидия перренат** RbReO_4 ; М 335,672; $T_{\text{пл}}$ 598°; Лит.: [735] 307

7040. **рубидия перхлорат** (rubidium perchlorate) бц. ромбические крист. RbClO_4 ; М 184,920; $T_{\text{пл}}$ 597°; $T_{\text{разл}}$ 597°; Раств.: 1-бутанол: 0,002 (25°), ацетон: 0,095 (25°), вода: 0,5 (0°), 1,34 (25°), 18 (100°), изобутанол: 0,004 (25°), метанол: 0,06 (25°), пропанол: 0,006 (25°), хлорная кислота безводная: 22,6 (0°), этанол: 0,009 (25°), этанол 50%: 0,52 (25°), 0,954 (40°), этилацетат: 0,0016 (25°); ΔH_{298}^0 : -431,6 (т); S_{298}^0 : 161 (т); C_p^0 : 109 (т); Лит.: [1039] 189-190, [1046] 296, [1443] 498, [289] 1435-1436, [535] 184-185

7041. **рубидия пиросульфат** бел. $\text{Rb}_2\text{S}_2\text{O}_7$; М 347,061; $T_{\text{разл}}$ >400°; Лит.: [655] 161

7042. **рубидия селенат** бц. ромбические крист. Rb_2SeO_4 ; М 313,890; $T_{\text{пл}}$ 1050°; Раств.: вода: 159 (12°); Пл.: 3,9 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1115 (т); S_{298}^0 : 200 (т); Лит.: [535] 184-185

7043. **рубидия сульфат** (rubidium sulfate) бц. ромбические крист. Rb_2SO_4 ; М 266,990; $T_{\text{пл}}$ 1074°; $T_{\text{кип}}$ 1700°; Раств.: вода: 36,4 (0°), 42,6 (10°), 48,2 (20°), 53,5 (30°), 58,5 (40°), 63,1 (50°), 67,4 (60°), 75 (80°), 81,8 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,61 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 130,5 (1100°), 123,5 (1200°), 117,7 (1300°); ΔH_{298}^0 : -1437,1 (т); S_{298}^0 : 197,5 (т); C_p^0 : 134 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 38,4; Лит.: [1039] 191, [289] 1440, [535] 184-185, [900] 94

7044. **рубидия сульфид** светло-желт. кубические крист. Rb_2S ; М 203,001; $T_{\text{пл}}$ 600°; Раств.: вода: х.р.; ΔH_{298}^0 : -361 (т); S_{298}^0 : 134 (т); Лит.: [535] 184-185, [655] 161

7045. **рубидия сульфид тетрагидрат** бел. $\text{Rb}_2\text{S} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 275,062; $T_{\text{разл}}$ 200-250°; Лит.: [655] 161, [870] 105

7046. **рубидия тетрахлортитанат(II)** Rb_2TiCl_4 ; М 360,615; $T_{\text{пл}}$ 732°; $T_{\text{разл}}$ 732°; Лит.: [734] 656

7047. **рубидия тетраоксид** $\text{Rb}_2\text{Cr}_4\text{O}_{13}$; М 586,910; $T_{\text{пл}}$ 177°; $T_{\text{разл}}$ 328°; Лит.: [743] 170

7048. **рубидия триоксид** черн. ромбические крист. RbI_3 ; М 466,180; $T_{\text{пл}}$ 194°; $T_{\text{разл}}$ 194°; Раств.: вода: 344 (25°); ΔH_{298}^0 : -344,8 (г); S_{298}^0 : 225,7 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 26; Лит.: [535] 184-185, [735] 235, [869] 27, 37

7049. **рубидия трисульфид** светло-красн. Rb_2S_3 ; М 267,131; $T_{\text{пл}}$ 213°; Лит.: [655] 161

7050. **рубидия трихлортитанат(II)** RbTiCl_3 ; М 239,694; $T_{\text{пл}}$ 852°; Лит.: [734] 656

7051. **рубидия триэтилцинкат** бц. $\text{RbZn}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$; М 238,031; $T_{\text{пл}}$ 73°; Лит.: [735] 495

7052. **рубидия фторид** (rubidium fluoride) бц. кубические крист. RbF ; М 104,470; $T_{\text{пл}}$ 775°; $T_{\text{кип}}$ 1410°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 0,00036 (18°), 0,00039 (37°), вода: 300 (18°), эф.: н.р., фтороводород: р., этанол: н.р.; Давл. паров: 1 (827°), 10 (972°), 100 (1168°); Пов.нат.: 125 (800°), 121 (850°), 117 (900°), 113 (950°), 109 (1000°); ΔH_{298}^0 : -549,3 (г); ΔG_{298}^0 : -523,4 (г); S_{298}^0 : 75,3 (г); C_p^0 : 50,6 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17,3; $\Delta H_{\text{кип}}$: 165,3; ΔH_{298}^0 : -334 (г); S_{298}^0 : 237 (г); C_p^0 : 35,7 (г); Лит.: [289] 1437, [900] 94

7053. **рубидия фторсульфонат** бел. RbSO_3F ; М 184,529; $T_{\text{пл}}$ 304°; Лит.: [1405] 150, [655] 161

7054. **рубидия хлорат** бел. RbClO_3 ; М 168,919; $T_{\text{пл}}$ 342°; $T_{\text{разл}}$ >480°; Раств.: вода: 2,13 (0°), 3,07 (8°), 5,36 (19,8°), 8 (30°), 12,47 (42,2°), 62,81 (99°); Лит.: [1039] 16, 189, [655] 160

7055. **рубидия хлорид** (rubidium chloride) бц. кубические крист. RbCl ; М 120,920; $T_{\text{пл}}$ 717°; $T_{\text{кип}}$ 1390°; Раств.: амиловый спирт: 0,0025 (25°), аммиак жидкий: 0,29 (0°), ацетон: 0,00021 (18°), 0,00024 (37°), ацетонитрил: 0,0034 (18°), 0,0036 (25°), вода: 77 (0°), 84,4 (10°), 91,1 (20°), 94,2 (25°), 97,6 (30°), 103,5 (40°), 115,5 (60°), 127,2 (80°), 138,9 (100°), гидразин: 5 (20°), диоксид серы: 0,329 (0°), метанол: 1,41 (25°), муравьиная кислота: 60,2 (18°), 56,9 (25°), пропанол: 0,015 (25°), селена(IV) оксид-дихлорид: 3,56 (25°), этанол: 0,078 (25°); Пл.: 2,76 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (668°), 1 (777°), 10 (919°), 100 (1112°); Пов.нат.: 95 (760°), 91 (800°), 87 (850°), 83 (900°), 74 (1000°); ΔH_{298}^0 : -430,6 (г); ΔG_{298}^0 : -405,8 (г); S_{298}^0 : 91,6 (г); C_p^0 : 51,5 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18,4; $\Delta H_{\text{кип}}$: 154,5; ΔH_{298}^0 : -226 (г); S_{298}^0 : 249,58 (г); C_p^0 : 36,84 (г); ΔL_{50} : 3800 (мышы, в/ж); Лит.: [442] 53, [1039] 189, [289] 1433-1434, [869] 22-27, [900] 94

7056. **рубидия хлорит** RbClO_2 ; М 152,920; $T_{\text{разл}}$ 200-210°; Лит.: [302] 218

7057. **рубидия-хрома(III) сульфат** сине-зелен. $\text{RbCr}(\text{SO}_4)_2$; М 329,589; $T_{\text{разл}} >750^\circ$; Лит.: [655] 160

7058. **рубидия-хрома(III) сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист. $\text{CrRb}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 545,770; $T_{\text{пл}}$ 107°; Раств.: вода: 43,4 (25°); Лит.: [535] 184-185

7059. **рубидия хромат** желт. ромбические крист. Rb_2CrO_4 ; М 286,930; $T_{\text{пл}}$ 994°; Раств.: вода: 62 (0°), 73,67 (20°), 85,63 (40°), 96 (60°); Пл.: 3,52 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1411 (т); S_{298}^0 : 218 (т); C_p^0 : 146 (т); Лит.: [764] 265, [1039] 191, [1447] 513, [289] 1436, [535] 184-185

7060. **рубратоксин В** $\text{C}_{26}\text{H}_{30}\text{O}_{11}$; М 518,510; CAS 21794-01-4; $T_{\text{пл}}$ 170°; LD_{50} : 1,5 (кошки, в/б), 0,36 (крысы, в/б), 6,48 (морские свинки, в/б), 2,6 (мыши, в/б), 0,5 (собаки, в/б); Лит.: [23] 348, [1147] 244-245

7061. **рубрен** (9,10,11,12-тетрафенилнафтацен) $\text{C}_{42}\text{H}_{28}$; М 532,671; CAS 517-51-1; $T_{\text{пл}}$ 322°; Лит.: [22] 366, [590] 511, [601] 381-383

7062. **рутений** (ruthenium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ru; М 101,070; $T_{\text{пл}}$ 2250°; $T_{\text{кип}}$ 4200°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 12,4 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2655°), 1 (2940°), 10 (3290°), 100 (3730°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 28,5 (т); C_p^0 : 24,1 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 24; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 602; Лит.: [339] 9-10, [490] 51, [588], [900] 94

7063. **рутения(III) ацетилацетонат** кроваво-красн. крист. $\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{O}_6\text{Ru}$; М 398,394; $T_{\text{пл}}$ 76,4°; Лит.: [1444] 287

7064. **рутения борид** RuB ; М 111,881; $T_{\text{пл}}$ 1500°; Лит.: [974] 172, [1442] 612

7065. **рутения(III) бромид** черн. RuBr_3 ; М 340,782; $T_{\text{возг}} >550^\circ$; Лит.: [655] 163

7066. **рутения диборид** RuB_2 ; М 122,692; $T_{\text{пл}}$ 1600°; Лит.: [974] 172, [900] 193

7067. **рутения(III) иодид** черн. RuI_3 ; М 481,783; $T_{\text{разл}} >300^\circ$; Лит.: [655] 164

7068. **рутения(IV) оксид** черно-коричн. тетрагональные крист. RuO_2 ; М 133,069; $T_{\text{разл}}$ 930°; Разл. на: рутения(VIII) оксид, рутений; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -305 (т); S_{298}^0 : 59 (т); C_p^0 : 56 (т); Лит.: [339] 11, [535] 184-185, [735] 404

7069. **рутения(VIII) оксид** золотисто-желт. моноклинные крист. RuO_4 ; М 165,070; $T_{\text{пл}}$ 25,4°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: рутения(IV)

оксид, кислород; Раств.: вода: 2,03 (20°), тетрахлорметан: р., этанол: реак.; Пл.: 3,29 (21°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -239,3 (т); ΔG_{298}^0 : -150,6 (т); S_{298}^0 : 141 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,9; $\Delta H_{\text{возг}}$: 55,2; ΔH_{298}^0 : -228 (ж); S_{298}^0 : 177,4 (ж); ΔH_{298}^0 : -184 (т); S_{298}^0 : 290,7 (г); C_p^0 : 75,8 (г); Лит.: [480] 410, [735] 412-413, [900] 94

7070. рутения(VI) оксид-тетрафторид бел. RuOF_4 ; М 193,063; $T_{\text{пл}}$ 115°; Лит.: [655] 164, [735] 411

7071. рутения пентакарбонил бц. летучая ж. $\text{Ru}(\text{CO})_5$; М 241,120; $T_{\text{пл}}$ -22°; $T_{\text{разл}}$ 50°; Разл. на: трирутения додекакарбонил; Раств.: бензол: р., вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 50 (18°); Лит.: [1444] 286-287, [535] 184-185, [655] 163, [735] 386

7072. рутения(IV) сульфид (лаурит) темно-зелен. кубические крист. RuS_2 ; М 165,200; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,99 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -226 (т); S_{298}^0 : 48 (т); Лит.: [1444] 286, [535] 186-187

7073. рутения(V) фторид темно-зелен. крист. RuF_5 ; М 196,062; $T_{\text{пл}}$ 106°; $T_{\text{кип}}$ 227°; ΔH_{298}^0 : -893 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 56; ΔH_{298}^0 : -744 (г); Лит.: [535] 186-187, [558] 69-70, [735] 409, [1196] 2227, [1289] 1684

7074. рутения(VI) фторид темно-коричнев. RuF_6 ; М 215,060; $T_{\text{пл}}$ 54°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: рутения(V) фторид, фтор; Лит.: [558] 68, [1196] 2227, [1289] 1676-1697

7075. рутения(III) хлорид коричнево-черн. крист. RuCl_3 ; М 207,430; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -230 (т); Лит.: [1045] 190-191, [735] 400

7076. сакситоксина дигидрохлорид (TZ, saxitoxin dihydrochloride) бел. крист. $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{Cl}_2\text{N}_7\text{O}_4$; М 358,180; CAS 35554-08-0; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; $pK_{\text{ВН}^+}$ (1) = 8,5 (25°, вода, гуанидиновая группа в пергидроимидазоловом цикле); $pK_{\text{ВН}^+}$ (1) = 11,5 (25°, вода, гуанидиновая группа в пергидропиримидиновом кольце); LD_{50} : 0,091 (голуби, п/о), 0,28 (кошки, п/о), 0,0027 (кошки, в/в), 0,003 (кролики, в/в), 0,19 (крысы, п/о), 0,012 (крысы, в/в), 0,0105 (крысы, в/б), 0,135 (морские свинки, п/о), 0,26 (мышы, п/о), 0,0034 (мышы, в/в), 0,008 (мышы, п/к), 0,008 (мышы, в/б), 0,364 (обезьяны, п/о), 0,18 (собаки, п/о), 0,0034 (цыплята, в/в), 0,007 (человек, п/о), 0,0057 (человек); Лит.: [264] 84, [1445] 528, [33] 153-156, 161-162, [359] 116-117

7077. салицилальдоксим (о-оксибензальдегида оксим, салицилальдегида оксим) бц. крист. $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{NONH}$; М 138,120; $T_{\text{пл}}$ 57°; Лит.: [629] 734, [1447] 514, [864] 22

7078. **САЛИЦИЛОВАЯ КИСЛОТА** (2-гидроксibenзойная кислота, salicylic acid, орто-оксибензойная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 138,121; $T_{\text{пл}}$ 159°; Раств.: 1-бутанол: 32,2 (24°), бензол: 0,46 (11,7°), 0,78 (25°), 4,4 (64,2°), вода: 0,18 (20°), 1,76 (75°), гептан: 2,13 (92,2°), глицерин 86,5%: 0,97 (20°), диоксан: 65,44 (25°), эф.: 50,5 (15°), метанол: 40,67 (-3°), 62,48 (21°), трихлорэтилен: 0,28 (15°), хлф.: 1,57 (30,5°), этанол: 39,2 (15°), этилацетат: 38 (25°); Пл.: 1,443 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 20 (211°); pK_a (1) = 3 (25°, вода); pK_a (2) = 13,82 (20°, вода); ЛД_{50} : 891 (крысы, п/о), 480 (мышы, п/о), 184 (мышы, в/в); Лит.: [439] 136, [1045] 938-939, [218] 72, [223] 1852-1853, [291] 517-528, [331] 373-375, [464] 222-229, [900] 223

7079. **САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ АМИД** (salicylamide, альгамон, салициламид) бел. крист. $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{CONH}_2$; М 137,140; $T_{\text{пл}}$ 141°; Раств.: вода: 0,1454 (15°), 0,21 (20°), 0,29 (30°), 0,73 (50°), диоксан: 24,8 (25°), эф.: р., хлф.: м.р., этанол: р.; ЛД_{50} : 980 (крысы, п/о), 300 (мышы, п/о), 313 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 514, [218] 72, [223] 1851-1852, [291] 541, [331] 386-387, [379] 178, [1412] 171-172

7080. **САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ 4-ГИДРОКСИФЕНИЛАМИД** (оксафенамид) бел. крист. $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 229,231; $T_{\text{пл}}$ 176°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 178

7081. **САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ МЕТИЛОВЫЙ ЭФИР** (гаультеровое масло синтетическое, метилсалицилат) бц. ж. $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$; М 152,147; $T_{\text{пл}}$ -8,6°; $T_{\text{кип}}$ 223,3°; Раств.: ацетон: 1010 (30°), вода: 0,064 (21°), 0,07 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш., этанол 50%: 6,6 (25°), этанол 80%: 257 (25°); Лит.: [1045] 938-939, [291] 592-593, [331] 478, [379] 174, [1412] 173-174; Синт.: [888] 366-367

7082. **САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ ФЕНИЛОВЫЙ ЭФИР** (мусол, са-лол) бел. крист. $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{COOC}_6\text{H}_5$; М 214,217; $T_{\text{пл}}$ 43°; Раств.: бензол: 229 (25°), вода: 0,015 (25°), эф.: о.х.р., пиридин: 381 (20°), тетрахлорметан: 285 (25°), хлф.: л.р., этанол 80%: 8,34 (25°), этанол 90%: 16,3 (25°), этанол абс.: 53,8 (25°); Лит.: [629] 736, [291] 723-724, [331] 902, [379] 174

7083. **САЛИЦИЛОВОЙ КИСЛОТЫ ЭТИЛОВЫЙ ЭФИР** бц. ж. $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 166,174; $T_{\text{пл}}$ 1,3°; $T_{\text{кип}}$ 231,5-234°; Раств.: вода: 0,67 (37°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 938-939, [331] 572

7084. **САЛЬСОЛИДИНА ГИДРОХЛОРИД ДИГИДРАТ** (1-метил-6,7-диметокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорид) бел.

крист. $C_{12}H_{22}ClNO_4$; М 279,760; $T_{пл}$ 230°; Раств.: вода: л.р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [379] 366

7085. **сальсолина гидрохлорид** (1-метил-6-гидрокси-7-метокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорид) бел. крист. $C_{11}H_{16}ClNO$; М 213,704; $T_{пл}$ 141-152°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1447] 515, [379] 366

7086. **самандарин** игольчатые крист. (р.п. метанол) $C_{19}H_{31}NO_2$; М 305,460; $T_{пл}$ 187-188°; Раств.: этанол: р.; AD_{50} : 1 (кролики, п/к), 3,4 (мышы, п/к), 0,9 (собаки); Лит.: [318] 1326, [1445] 526, [1447] 727, [563] 130

7087. **самарий** (samarium) серебристо-бел. тригональные мет. Sm; М 150,400; $T_{пл}$ 1072°; $T_{кип}$ 1670°; Пл.: 7,54 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 68,2 (т); C_p^0 : 27,2 (т); Лит.: [535] 263, [900] 94

7088. **самария бромат** темно-желт. $Sm(BrO_3)_3$; М 534,067; $T_{разл}$ >500°; Лит.: [655] 171

7089. **самария бромат нонагидрат** желт. гексагональные крист. $Sm(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$; М 696,204; $T_{пл}$ 74,5°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: 87,5 (25°), этанол: м.р.; Лит.: [289] 1465, [535] 186-187

7090. **самария бромид** желт. $SmBr_3$; М 390,072; $T_{пл}$ 640°; $T_{разл}$ >1100°; Лит.: [480] 559, [655] 170

7091. **самария(II) бромид** коричнев. крист. $SmBr_2$; М 310,168; $T_{пл}$ 669°; $T_{кип}$ 1880°; Лит.: [480] 559, [535] 186-187

7092. **самария бромид гексагидрат** желт. $SmBr_3 \cdot 6H_2O$; М 498,164; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [655] 170

7093. **самария вольфрамат** $Sm_2(WO_4)_3$; М 1044,233; $T_{пл}$ 1155°; Лит.: [1474] 27

7094. **самария гексаборид** черн. SmB_6 ; М 215,226; $T_{пл}$ 2540°; Лит.: [655] 170

7095. **самария гидроксид** светло-желт. $Sm(OH)_3$; М 201,382; $T_{разл}$ >500°; Лит.: [655] 171

7096. **самария гипофосфит** $Sm(H_2PO_2)_3$; М 345,325; $T_{разл}$ 224-240°; Лит.: [1023] 224

7097. **самария дикарбид** желт. тетрагональные крист. SmC_2 ; М 174,370; $T_{пл}$ 2300°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,86 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -71 (т); S_{298}^0 : 95 (т); Лит.: [1045] 192-193, [655] 171

7098. **самария иодид** оранжев. SmI_3 ; М 531,070; $T_{пл}$ 850°; Лит.: [480] 559, [735] 313

7099. **самария(II) иодид** зелен. моноклинные крист. SmI_2 ; М 404,170; $T_{пл}$ 520°; $T_{кип}$ 1660°; Лит.: [480] 559, [535] 186-187, [1337] 361-372

7100. **самария молибдат** фиолетов. тетрагональные крист. $\text{Sm}_2(\text{MoO}_4)_3$; M 780,530; $T_{\text{пл}}$ 1130°; Пл.: 5,36 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -4276 (т); S_{298}^0 : 446 (т); C_p^0 : 332 (т); Лит.: [535] 186-187

7101. **самария нитрат** зеленовато-желт. $\text{Sm}(\text{NO}_3)_3$; M 336,375; $T_{\text{разл}}$ 525°; Лит.: [655] 171

7102. **самария нитрат гексагидрат** светло-желт. $\text{Sm}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 444,466; $T_{\text{пл}}$ 79°; $T_{\text{разл}}$ 172°; Лит.: [655] 171

7103. **самария(II) нитрат гексагидрат** светло-желт. три-клинные крист. $\text{Sm}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 382,460; $T_{\text{пл}}$ 79°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 186-187

7104. **самария нитрид** SmN ; M 164,367; $T_{\text{пл}}$ 2657°; Лит.: [974] 173

7105. **самария оксалат декагидрат** желт. $\text{Sm}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; M 744,930; $T_{\text{разл}}$ >600°; Лит.: [655] 171

7106. **самария оксид** желт. кубические крист. Sm_2O_3 ; M 348,720; $T_{\text{пл}}$ 2270°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,35 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1826 (т); C_p^0 : 112 (т); Лит.: [1444] 289-290, [535] 186-187

7107. **самария ортохромит** серо-зелен. SmCrO_3 ; M 250,354; $T_{\text{пл}}$ 2400°; Лит.: [655] 171

7108. **самария сульфат** желт. $\text{Sm}_2(\text{SO}_4)_3$; M 588,908; $T_{\text{разл}}$ >900°; Лит.: [655] 171

7109. **самария сульфат октагидрат** светло-желт. моно-клинные крист. $\text{Sm}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; M 733,030; $T_{\text{разл}}$ 450°; Раств.: вода: 2,1 (20°), 1,6 (40°); Лит.: [289] 1468, [535] 186-187

7110. **самария сульфид** светло-желт. ромбические крист. Sm_2S_3 ; M 396,920; $T_{\text{пл}}$ 1780°; Лит.: [535] 186-187

7111. **самария(II) сульфид** коричневл. SmS ; M 182,425; $T_{\text{пл}}$ 1940°; Лит.: [655] 171

7112. **самария тетраборид** SmB_4 ; M 193,604; $T_{\text{разл}}$ 1650°; Лит.: [974] 170

7113. **самария фторид** светло-желт. крист. SmF_3 ; M 207,355; $T_{\text{пл}}$ 1305°; Лит.: [1444] 290

7114. **самария(II) фторид** пурпурн. SmF_2 ; M 188,360; $T_{\text{пл}}$ 1417°; Лит.: [480] 559

7115. **самария хлорид** (samarium chloride) бледно-желт. гексагональные крист. SmCl_3 ; M 256,720; $T_{\text{пл}}$ 678°; Раств.: вода: 92,4 (10°), 100 (50°), пиридин: 6,4 (25°), этанол: х.р.; Пл.: 4,46 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1023,11 (т); S_{298}^0 : 113 (т); Лит.: [1444] 290, [289] 1467, [535] 186-187

7116. **самария(II) хлорид** красно-коричнев. крист. SmCl_2 ; М 221,270; $T_{\text{пл}}$ 859°; $T_{\text{кип}}$ 1950°; Раств.: сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -819,6 (т); S_{298}^0 : 126 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14; $\Delta H_{\text{кип}}$: 218; ΔH_{298}^0 : -500 (г); S_{298}^0 : 315,5 (г); C_p^0 : 55,6 (г); Лит.: [480] 559, [535] 186-187

7117. **самария хлорид гексагидрат** зеленоватого-желт. моноклинные крист. $\text{SmCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 364,810; $T_{\text{пл}}$ 110°; Пл.: 2,38 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2868 (т); S_{298}^0 : 411 (т); C_p^0 : 361 (т); Лит.: [535] 186-187

7118. **сангвинарин** (псевдочелеритрин) крист. (р.п. петролейный эфир) $\text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{NO}_5$; М 349,340; $T_{\text{пл}}$ 266°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 19,4 (); Лит.: [1045] 940-941, [1442] 203-204, [884] 26-28

7119. **саррацин** бц. крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{27}\text{NO}_5$; М 337,410; $T_{\text{пл}}$ 51-52°; Лит.: [1443] 545

7120. **сахарин** (saccharin, глюцид, орто-сульфобензойной кислоты имид) бц. моноклинные крист. (р.п. ацетон) $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3\text{S}$; М 183,190; $T_{\text{пл}}$ 225°; Раств.: ацетон: т.р., бензол: р., вода: 0,43 (25°), 4 (100°), эф.: т.р., ксилол: р., трихлорэтилен: 0,012 (15°), хлф.: т.р., этанол: 3,1 (20°), этилацетат: р.; pK_a (1) = 1,3 (20°, вода); ΔD_{50} : 17000 (мышь, п/о); Лит.: [1045] 940-941, [223] 1847-1848, [244] 104-118, [291] 478, [331] 356, [635] 73-80

7121. **сахароза** (saccharose, альфа-D-глюкопиранозил-(1→2)-бета-D-фруктофуранозид, свекловичный сахар, тростниковый сахар) бц. моноклинные крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; М 342,296; $T_{\text{пл}}$ 185°; Раств.: вода: 179,2 (0°), 184,7 (5°), 190,5 (10°), 203,9 (20°), 211,4 (25°), 219,5 (30°), 228,4 (35°), 238,1 (40°), 248,7 (45°), 260,4 (50°), 287,3 (60°), 320,4 (70°), 362,1 (80°), 415,7 (90°), 487,2 (100°), диоксан: 0,00000466 (25°), эф.: н.р., метанол: 1,18 (19°), трихлорэтилен: 0,004 (15°), этанол: 0,9 (20°); Пл.: 1,5879 (15°, г/см³, т.); pK_a (1) = 12,7 (23°, вода); Лит.: [1517] 505, 565, [218] 72, [291] 710-714, [331] 882-885, [352] 124, [565] 37, [900] 178, [1149] 382-383

7122. **свинец** (lead) сер. кубические мет. Pb; М 207,200; $T_{\text{пл}}$ 327,4°; $T_{\text{кип}}$ 1745°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 1,32 (18°); Пл.: 11,336 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (981°); Ск.зв.: 1020 (20°, состояние среды - кристаллы, в стержне); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 64,81 (т); C_p^0 : 26,44 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 4,77; $\Delta H_{\text{кип}}$: 177,7; ΔH_{298}^0 : 195,1 (г); S_{298}^0 : 175,3 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [741] 10, [1044] 595, 598, [289] 1364-1365, [479] 350, [490] 51, [900] 94, [1348] 112

7123. **свинца азид (альфа-форма)** бц. ромбические крист. $\text{Pb}(\text{N}_3)_2$; М 291,230; $T_{\text{разл}}$ 350°; Раств.: вода: 0,023 (18°), 0,09 (70°),

укс.: л.р.; Пл.: 4,71 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: 482 (т); Лит.: [1045] 192-193, [1444] 303, [373] 203-234

7124. **свинца азид (бета-форма)** бц. Pb(N₃)₂; М 291,230; T_{разл} 350°; Пл.: 4,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 192-193, [1444] 303, [373] 203-204

7125. **свинца арсенат** бел. Pb₃(AsO₄)₂; М 899,438; T_{пл} 1030°; T_{разл} 1030°; Лит.: [655] 151

7126. **свинца ацетат** (CH₃COO)₂Pb; М 325,288; T_{пл} 280°; Разл. на: ацетон, свинец, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: метанол: 102,75 (66,1°), этанол 95%: 0,6 (25°), этанол абс.: 0,4 (25°); ΔH⁰₂₉₈: -960,9 (т); Лит.: [909] 145, [289] 1371-1375, [428] 190, [900] 94

7127. **свинца(IV) ацетат** бц. моноклинные крист. Pb(CH₃COO)₄; М 443,380; T_{пл} 175°; Раств.: хлф.: р.; Пл.: 2,23 (17°, г/см³, т.); Лит.: [535] 186-187, [734] 636

7128. **свинца ацетат тригидрат** (свинцовый сахар) бц. моноклинные крист. Pb(CH₃COO)₂ • 3H₂O; М 379,300; CAS 6080-56-4; T_{пл} 75°; Раств.: вода: 19,7 (0°), 29,3 (10°), 44,3 (20°), 55,2 (25°), 69,7 (30°), 116,9 (40°), 221 (50°), глицерин: 143 (20°), метанол: 74,75 (15°), 214,95 (66,1°), этанол: пл.р.; Пл.: 2,49 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -1848,6 (т); Лит.: [744] 124, [918] 780, [1045] 196-197, 266, [289] 1371-1375, [498] 67, [734] 638, [900] 94

7129. **свинца бензоат гидрат** бел. крист. Pb(C₆H₅COO)₂ • H₂O; М 467,440; T_{разл} 100°; Раств.: вода: 0,16 (20°); Лит.: [1045] 192-193, [289] 1377-1378

7130. **свинца бромат гидрат** бц. моноклинные крист. Pb(BrO₃)₂ • H₂O; М 481,040; T_{разл} 180°; Раств.: вода: 1,38 (20°); Пл.: 5,53 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 192-193

7131. **свинца бромид** бц. ромбические крист. PbBr₂; М 367,008; T_{пл} 370°; T_{кип} 893°; Раств.: вода: 0,46 (0°), 0,73 (15°), 0,97 (25°), 1,32 (35°), 1,75 (45°), 2,14 (55°), 2,57 (65°), 3,34 (80°), 4,75 (100°), глицерин: р., диоксид серы: 0,012 (0°), пиридин: 0,8 (0°), 0,661 (13°), 0,583 (26°), 0,661 (45°), 0,8 (64°), 0,969 (77°), 1,33 (95°), 1,44 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 6,67 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -282,4 (т); S⁰₂₉₈: 162 (т); C_р⁰: 80,5 (т); ΔH_{пл}: 21; ΔH_{кип}: 118; ΔH⁰₂₉₈: -105,4 (т); S⁰₂₉₈: 338 (т); C_р⁰: 56,9 (т); Лит.: [289] 1367-1369, [900] 94

7132. **свинца ванадат-хлорид** красн. Pb₅(VO₄)₃Cl; М 1416,270; T_{разл} >1300°; Лит.: [655] 153

7133. **свинца вольфрамат моноклинная форма** (raspite) бц. моноклинные крист. PbWO₄; М 455,070; T_{пл} 1123°; Раств.:

вода: 0,03 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 8,46 (20°, г/см³, т.); n 2,27 (20°); Лит.: [72] 4.154, [1045] 194-195

7134. **свинца вольфрамат тетрагональная форма** (stolzite, штольцит) бц. тетрагональные крист. PbWO₄; М 455,070; T_{пл} 1125°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,25 (20°, г/см³, т.); Лит.: [72] 4.155, [1045] 194-195, [535] 186-187

7135. **свинца гексацианоферрат(III) гексагидрат** красн. моноклинные крист. Pb₃[Fe(CN)₆]₂ • 6H₂O; М 1153,570; T_{разл} 110-120°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [1045] 64-65

7136. **свинца гексацианоферрат(II) тригидрат** светло-желт. пор. Pb₂[Fe(CN)₆] • 3H₂O; М 680,380; T_{разл} 100°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 64-65

7137. **свинца гидрид** (плюмбан) PbH₄; М 211,232; T_{кип} -13°; Лит.: [880] 20

7138. **свинца гидроарсенат** бел. PbHAsO₄; М 347,127; T_{разл} 400°; Лит.: [655] 152

7139. **свинца гидроксид** бц. гексагональные крист. Pb(OH)₂; М 241,200; T_{разл} 145°; Разл. на: свинца оксид альфа-форма, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0155 (20°); pK_а (1) = 15,7 (18°, вода); pK_б (1) = 3,02 (25°, вода); pPP (0) = 15,33 (20°, вода); ΔH₂₉₈⁰: -512,5 (т); ΔG₂₉₈⁰: -451,2 (т); Лит.: [1046] 233, [535] 186-187, [900] 94

7140. **свинца гидроксид-нитрат** бц. кубические крист. Pb(OH)NO₃; М 286,200; T_{пл} 180°; T_{разл} 180°; Раств.: вода: 19,4 (19,2°); Пл.: 5,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 192-193

7141. **свинца гидроксид-хлорид** бел. PbCl(OH); М 259,660; T_{разл} >140°; Лит.: [655] 152

7142. **свинца диарсенат** бел. Pb₂As₂O₇; М 676,239; T_{пл} 802°; Лит.: [655] 151

7143. **свинца дигидроксид-дикарбонат** (свинцовые белила) бел. Pb₃(CO₃)₂(OH)₂; М 775,632; T_{разл} 400°; Лит.: [655] 152

7144. **свинца иодат** бел. Pb(IO₃)₂; М 557,005; T_{разл} 300°; Раств.: вода: 0,00307 (25°); Лит.: [1039] 44, [655] 152

7145. **свинца иодид** желт. гексагональные крист. PbI₂; М 461,009; T_{пл} 412°; T_{кип} 872°; Раств.: анилин: 0,5 (13°), 1,11 (184°), ацетон: 0,02 (59°), вода: 0,044 (0°), 0,061 (15°), 0,076 (25°), 0,09 (30°), 0,17 (50°), 0,3 (80°), 0,436 (100°), гидразин: реаг.2 (20°), диоксид серы: 0,009 (0°), муравьиная кислота 95%: 0,25 (19,8°), пиридин: 0,166 (-37°), 0,2 (0°), 0,208 (15°), 0,188 (35°), 0,34 (98°), этанол: н.р.; Пл.: 6,16 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1

(404°), 1 (479°), 10 (571°), 100 (700°); $p_{\text{ПР}}(0) = 8,09$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -175,2 (т); ΔG_{298}^0 : -173,6 (т); S_{298}^0 : 175,35 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 21,1; $\Delta H_{\text{кип}}$: 100; ΔH_{298}^0 : -9 (г); S_{298}^0 : 354 (г); C_p^0 : 57,3 (г); Лит.: [1045] 233, [1517] 218, [289] 1398-1400, [734] 637, [900] 94

7146. **свинца карбонат** (церуссит) бц. ромбические крист. PbCO_3 ; М 267,200; $T_{\text{разл}}$ 315°; Раств.: вода: 0,000011 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 6,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -699,6 (т); ΔG_{298}^0 : -625,9 (т); S_{298}^0 : 131 (т); C_p^0 : 87,4 (т); Лит.: [1045] 196-197, [289] 1382, [900] 95

7147. **свинца карбонат-хлорид** бел. $\text{Pb}_2(\text{CO}_3)\text{Cl}_2$; М 545,315; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [655] 152

7148. **свинца линолеат** светло-желт. аморфн. пор. $(\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COO})_2\text{Pb}$; М 766,075; $T_{\text{пл}}$ 55°; Лит.: [1447] 518

7149. **свинца метаборат** бел. $\text{Pb}(\text{BO}_2)_2$; М 292,820; $T_{\text{пл}}$ 600°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 152, [735] 10-11

7150. **свинца метаборат гидрат** бел. крист. $\text{Pb}(\text{BO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 310,820; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: н.р.; ΔD_{50} : 10000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 311, [1045] 192-193

7151. **свинца метасиликат** бц. моноклинные крист. PbSiO_3 ; М 283,284; $T_{\text{пл}}$ 766°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1137,2 (т); S_{298}^0 : 110 (т); C_p^0 : 90 (т); Лит.: [535] 188-189

7152. **свинца метатитанат** (македонит) желт. крист. PbTiO_3 ; М 303,065; $T_{\text{пл}}$ 1290°; Лит.: [1447] 519

7153. **свинца метацирконат** бел. PbZrO_3 ; М 346,422; $T_{\text{пл}}$ 1570°; Лит.: [655] 191

7154. **свинца молибдат** (вульфенит) светло-желт. тетрагональные крист. PbMoO_4 ; М 367,140; $T_{\text{пл}}$ 1070°; Раств.: вода: 0,00000153 (25°), этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1053 (т); S_{298}^0 : 166 (т); C_p^0 : 119,7 (т); Лит.: [535] 186-187, [589] 117-118

7155. **свинца нитрат** бц. кубические крист. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; М 331,200; $T_{\text{разл}}$ 205°; Раств.: вода: 36,4 (0°), 52,2 (20°), 56,5 (25°), 69,4 (40°), 88 (60°), 107,4 (80°), 127,3 (100°), гидразин: реаг.52 (20°), метанол: 1,42 (25°), пиридин: 4,39 (0°), 5,46 (25°), этанол: 8,77 (22°), этанол абс.: 0,04 (20,5°); Пл.: 4,53 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -451,7 (т); ΔG_{298}^0 : -256,9 (т); S_{298}^0 : 217,9 (т); Лит.: [289] 1401-1404, [900] 95

7156. **свинца оксалат** бел. пор. PbC_2O_4 ; М 295,210; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: вода: 0,00016 (18°), 0,00025 (20°), этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -851 (т); S_{298}^0 : 146 (т); C_p^0 : 104 (т); Лит.: [1045] 198-199, [428] 190, [535] 186-187

7157. **свинца(II,IV) оксид** (свинца ортоплюмбат, сурик) красн. тетрагональные крист. Pb_3O_4 ; M 685,600; $T_{пл}$ 830°; $T_{раза}$ 550°; Разл. на: свинца оксид альфа-форма, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,79 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -723,4 (т); ΔG_{298}^0 : -606,2 (т); S_{298}^0 : 211,3 (т); C_p^0 : 146,9 (т); Лит.: [565] 36, [900] 95

7158. **свинца оксид-сульфат** (ланаркит) бц. моноклинные крист. Pb_2OSO_4 ; M 526,460; $T_{пл}$ 977°; Раств.: вода: 0,0044 (0°); Пл.: 6,92 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1158,5 (т); Лит.: [535] 188-189

7159. **свинца оксид-сульфат моногидрат** бел. $Pb_2O(SO_4) \cdot H_2O$; M 544,477; $T_{раза}$ 200°; Лит.: [655] 153

7160. **свинца оксид альфа-форма** (глет) красн. тетрагональные крист. PbO ; M 223,200; $T_{пл}$ 886°; $T_{кип}$ 1535°; Раств.: вода: 0,0068 (18°), гидразин: 1 (20°); Пл.: 9,51 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (834°), 1 (944°), 10 (1085°), 100 (1265°); ΔH_{298}^0 : -219,3 (т); ΔG_{298}^0 : -189,1 (т); S_{298}^0 : 66,1 (т); C_p^0 : 45,81 (т); $\Delta H_{пл}$: 25,5; $\Delta H_{кип}$: 228; ΔH_{298}^0 : 69 (г); S_{298}^0 : 239,9 (г); C_p^0 : 32,6 (г); Лит.: [289] 1405, [734] 630-631, [900] 95

7161. **свинца оксид бета-форма** (массикот) желт. ромбические крист. PbO ; M 223,200; $T_{пл}$ 886°; $T_{кип}$ 1535°; Раств.: вода: м.р.; ΔH_{298}^0 : -217,6 (т); ΔG_{298}^0 : -188,2 (т); S_{298}^0 : 68,7 (т); C_p^0 : 45,77 (т); Лит.: [734] 631, [900] 95

7162. **свинца(IV) оксид альфа-форма** (свинца диоксид альфа-форма) коричнево-черн. ромбические крист. PbO_2 ; M 239,200; $T_{раза}$ 220°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 9,67 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 95

7163. **свинца(IV) оксид бета-форма** (свинца диоксид бета-форма) коричнево-черн. тетрагональные крист. PbO_2 ; M 239,200; $T_{раза}$ 280°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 9,33 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -276,6 (т); ΔG_{298}^0 : -218,3 (т); S_{298}^0 : 74,89 (т); C_p^0 : 64,77 (т); Лит.: [900] 95

7164. **свинца пальмитат** (свинец пальмитиновокислый) бел. пор. $(CH_3(CH_2)_{14}COO)_2Pb$; M 718,040; $T_{пл}$ 112,3°; Раств.: вода: 0,005 (35°), 0,007 (50°), эф.: 0,01 (14,5°), метанол: 0,051 (15,5°), скипидар: 0,106 (15°), этанол абс.: 0,001 (35°), 0,012 (50°); Лит.: [1045] 194-195, [289] 1380

7165. **свинца перренат** $Pb(ReO_4)_2$; M 707,609; $T_{пл}$ 562°; Пл.: 6,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [922] 320, [399] 24

7166. **свинца перхлорат** бел. $Pb(ClO_4)_2$; M 406,101; $T_{раза}$ 350°; Раств.: вода: 440 (25°); Лит.: [1039] 44, [655] 152

7167. **свинца перхлорат тригидрат** бц. ромбические крист. $\text{Pb}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 460,150; $T_{\text{раза}} 100^\circ$; Раств.: вода: 441 (25°), этанол: р.; Пл.: 2,6 (20°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1394, [535] 188-189

7168. **свинца пикрат моногидрат** желт. игольчатые крист. $\text{Pb}(\text{OC}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 681,400; $T_{\text{раза}} 130^\circ$; Раств.: вода: 0,88 (15°); Пл.: 2,831 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 196-197, [1443] 514

7169. **свинца пирофосфат** бел. ромбические крист. $\text{Pb}_2\text{P}_2\text{O}_7$; М 588,343; $T_{\text{пл}} 824^\circ$; Лит.: [1045] 198-199

7170. **свинца полонид** черн. кубические крист. PbPo ; М 16,200; $T_{\text{раза}} 600^\circ$; Лит.: [1157] 698

7171. **свинца селенат** бц. ромбические крист. PbSeO_4 ; М 350,158; $T_{\text{раза}} >1200^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -609,2 (т); Лит.: [535] 188-189, [655] 153

7172. **свинца селенид** сер. кубические крист. PbSe ; М 286,150; $T_{\text{пл}} 1065^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,1 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -99,2 (т); S_{298}^0 : 102 (т); C_p^0 : 50,2 (т); ΔH_{298}^0 : 126,8 (г); S_{298}^0 : 263,3 (г); C_p^0 : 36,4 (г); Лит.: [1045] 196-197, [734] 639

7173. **свинца селеноцианат** бледно-желт. крист. $\text{Pb}(\text{SeCN})_2$; М 417,160; $T_{\text{раза}} 105^\circ$; Лит.: [1188] 2102

7174. **свинца сульфат** (англезит) бц. ромбические крист. PbSO_4 ; М 303,300; $T_{\text{пл}} 1170^\circ$; $T_{\text{раза}} 1170^\circ$; Раств.: вода: 0,0045 (25°), 0,0057 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 6,35 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -920,6 (т); ΔG_{298}^0 : -813,8 (т); S_{298}^0 : 148,6 (т); C_p^0 : 103,2 (т); $\Delta\text{H}_{\text{книп}}^0$: 40; Лит.: [289] 1409-1417, [654] 177, [900] 95

7175. **свинца сульфид** (галенит) серо-черн. кубические крист. PbS ; М 239,300; $T_{\text{пл}} 1077^\circ$; $T_{\text{книп}} 1281^\circ$; Раств.: вода: 0,000068 (25°); Пл.: 7,59 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (755°), 1 (853°), 10 (967°), 100 (1108°); ΔH_{298}^0 : -100,4 (т); ΔG_{298}^0 : -98,8 (т); S_{298}^0 : 91,2 (т); C_p^0 : 49,79 (т); ΔH_{298}^0 : 122 (г); S_{298}^0 : 251,3 (г); C_p^0 : 35,1 (г); Лит.: [289] 1408, [479] 366, [734] 639, [900] 95

7176. **свинца теллурид** (алтаит) бел. кубические крист. PbTe ; М 334,790; $T_{\text{пл}} 917^\circ$; Пл.: 8,16 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -68,6 (т); S_{298}^0 : 110 (т); C_p^0 : 50,5 (т); ΔH_{298}^0 : 156 (г); S_{298}^0 : 271,2 (г); C_p^0 : 36,8 (г); Лит.: [1045] 196-197, [654] 177, [734] 639

7177. **свинца тиосульфат** бел. крист. PbS_2O_3 ; М 319,320; $T_{\text{раза}} 250^\circ$; Раств.: вода: 0,02 (25°); Пл.: 5,18 (20°, к в.4, т.); Лит.: [762] 272, [598] 127, [655] 153

7178. **свинца тиоцианат** бц. ромбические крист. $\text{Pb}(\text{SCN})_2$; М 323,365; $T_{\text{раза}} 195^\circ$; Раств.: вода: 0,05 (20°), 0,2 (100°), диоксид

серы: 0,012 (0°); Пл.: 3,82 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1444] 586, [289] 1381, [535] 188-189

7179. **свинца тригерманат** бел. гексагональные крист. $Pb_5Ge_3O_{11}$; М 1429,910; $T_{пл}$ 740°; Лит.: [1441] 530

7180. **свинца 2,4,6-тринитрорезорцинат моногидрат** золотисто-желт. крист. $(O_2N)_3C_6HO_2Pb \cdot H_2O$; М 468,300; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 0,09 (20°); Пл.: 3,095 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -841 (т); Лит.: [1444] 306, [373] 318-336

7181. **свинца формиат** бц. ромбические крист. $Pb(HCOO)_2$; М 297,220; $T_{разл}$ 190°; Раств.: вода: 1,6 (16°), 20 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,63 (20°, к в.4, т.); ΔH_{298}^0 : -879,2 (т); Лит.: [762] 272, [289] 1371

7182. **свинца фосфат** бел. гексагональные крист. $Pb_3(PO_4)_2$; М 811,510; $T_{пл}$ 1014°; Раств.: вода: 0,000014 (20°); Лит.: [1045] 198-199, [289] 1407

7183. **свинца фосфат-хлорид** оранжев. $Pb_5(PO_4)_3Cl$; М 1356,367; $T_{разл}$ 1100°; Лит.: [655] 153

7184. **свинца фторид** (свинца дифторид) бц. ромбические крист. PbF_2 ; М 245,197; $T_{пл}$ 822°; $T_{кип}$ 1290°; Раств.: вода: 0,06 (9°), 0,064 (18°), 0,066 (20°), 0,068 (26,6°), гидразин: реаг.6 (20°), диоксид серы: 0,053 (0°), фтороводород: 3,67 (-23,1°), 3,56 (-8,3°), 2,62 (12,4°); ΔH_{298}^0 : -677 (т); S_{298}^0 : 113 (т); C_p^0 : 74 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,9; $\Delta H_{кип}$: 160,2; ΔH_{298}^0 : -437 (т); S_{298}^0 : 293 (т); C_p^0 : 51,5 (т); Лит.: [1447] 518, [289] 1396-1397, [535] 188-189, [1365] 404-434

7185. **свинца(IV) фторид** желт. PbF_4 ; М 283,200; $T_{пл}$ 600°; Лит.: [75] 3.35, [479] 359, [734] 633-634

7186. **свинца фторид-хлорид** бел. $PbFCl$; М 261,651; $T_{пл}$ 603°; Лит.: [655] 152

7187. **свинца хлорат** бц. моноклинные крист. $Pb(ClO_3)_2$; М 374,102; $T_{разл}$ 230°; Раств.: вода: 151,3 (18°), этанол: р.; Лит.: [289] 1394, [535] 188-189

7188. **свинца хлорат моногидрат** бел. $Pb(ClO_3)_2 \cdot H_2O$; М 392,118; $T_{разл}$ 110°; Лит.: [655] 152

7189. **свинца хлорид** бц. ромбические крист. $PbCl_2$; М 278,100; $T_{пл}$ 495°; $T_{кип}$ 953°; Раств.: вода: 0,67 (0°), 0,98 (20°), 1,08 (25°), 1,19 (30°), 1,32 (35°), 1,78 (50°), 2,13 (65°), 2,62 (80°), 3,25 (100°), гидразин: реаг.3 (20°), глицерин: р., диоксид серы: 0,019 (0°), пиридин: 0,364 (0°), 0,459 (22°), 0,758 (65°), этанол: р.; Пл.: 5,85 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (474°), 1 (549°), 10 (650°), 100 (786°); Вязк.: 4,41 (507°), 3,23 (567°), 2,47 (627°), 1,95

(687°); Пов.нат.: 135 (520°), 132 (550°), 128 (580°); ΔH_{298}^0 : -359,8 (т); ΔG_{298}^0 : -314,05 (т); S_{298}^0 : 134,3 (т); C_p^0 : 77 (т); $\Delta H_{пл}$: 23,85; $\Delta H_{кип}$: 128,9; ΔH_{298}^0 : -174 (т); S_{298}^0 : 316 (т); C_p^0 : 55,2 (г); Лит.: [289] 1383-1394, [900] 95

7190. **свинца(IV) хлорид** (свинец четыреххлористый, свинца тетрахлорид) желт. маслянистая ж. $PbCl_4$; М 349,010; CAS 13463-30-4; $T_{пл}$ -15°; $T_{разл}$ 105°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,18 (20°, к в.4, ж.); ДП: 2,78 ($T_{разл}$ 20°); ΔH_{298}^0 : -329 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10; Лит.: [1045] 198-199, [364] 171, [734] 633-634

7191. **свинца хлорит** желт. $Pb(ClO_2)_2$; М 342,104; $T_{разл}$ 70-125°; Раств.: вода: 0,035 (0°), 0,12 (25°), 0,19 (50°), 0,32 (75°), 0,41 (100°); Лит.: [289] 1394, [302] 211, [734] 263

7192. **свинца хромат** желт. моноклинные крист. $PbCrO_4$; М 323,200; $T_{пл}$ 844°; Раств.: вода: 0,0000058 (25°), укс.: н.р.; Пл.: 6,12 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -910,9 (т); ΔG_{298}^0 : -819,6 (т); S_{298}^0 : 152,7 (т); Лит.: [1445] 320, [289] 1395-1396, [535] 188-189, [900] 95

7193. **свинца цианамид** $PbNCN$; М 247,224; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [734] 638

7194. **себаценовой кислоты дибутиловый эфир** бледно-желт. маслянистая ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2OOC(CH_2)_8COOCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 314,480; $T_{пл}$ -10°; $T_{кип}$ 344-345°; ЛД₅₀: 25500 (б. мышцы, п/о); Лит.: [509] 108, [1503] 100

7195. **мета-сексифенил** $C_6H_5(C_6H_4)_4C_6H_5$; М 458,592; $T_{пл}$ 147-148°; Лит.: [1223] 667

7196. **орто-сексифенил** $C_6H_5(C_6H_4)_4C_6H_5$; М 458,592; $T_{пл}$ 216-217°; Лит.: [1223] 669

7197. **пара-сексифенил** бц. листовидные крист. $C_6H_5-(C_6H_4)_4-C_6H_5$; М 458,590; $T_{пл}$ 475°; Раств.: толуол: 0,0011 (20°); Лит.: [80] 627, [602] 291, [1223] 663, [1251] 1849

7198. **секуренин** $C_{13}H_{15}NO_2$; М 219,280; $T_{пл}$ 143°; Раств.: ацетон: пл.р., вода: пл.р., эф.: пл.р., хлф.: р.; Лит.: [1441] 86

7199. **секуренина нитрат** бел. крист. $C_{13}H_{16}N_2O_5$; М 280,277; $T_{пл}$ 203°; Раств.: вода: л.р. (100°), т.р., эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [670] 130-131

7200. **селена(IV) бис(трифторметилселеноимид)** $(CF_3SeN=)_2Se$; М 402,905; $T_{разл}$ 80°; Лит.: [1324] 875

7201. **селена(II) бромид** темно-красн. ж. Se_2Br_2 ; М 317,730; $T_{кип}$ 227°; $T_{разл}$ 227°; Лит.: [535] 188-189

7202. **селена(IV) бромид** светло-оранжев. $SeBr_4$; М 398,576; $T_{разл}$ 75°; Лит.: [655] 168

7203. **селена(IV) бромид-трихлорид** желтовато-коричн. крист. SeBrCl_3 ; M 265,223; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: сероуглерод: н.р.; Лит.: [535] 188-189

7204. **селена(VI) гипофторит-пентафторид** (пентафторселена фтороксигенат) F_5SeOF ; M 208,950; $T_{\text{пл}}$ -54°; $T_{\text{кип}}$ -29°; Лит.: [480] 126

7205. **селена(IV) дибромид-оксид** красно-желт. крист. SeBr_2O ; M 254,770; $T_{\text{пл}}$ 41,6°; $T_{\text{кип}}$ 217°; $T_{\text{разл}}$ 217°; Раств.: бензол: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р.; Лит.: [535] 188-189

7206. **селена(VI) диоксид-дифторид** бц. г. SeO_2F_2 ; M 148,956; $T_{\text{пл}}$ -100°; $T_{\text{кип}}$ -8°; Лит.: [734] 363

7207. **селена(IV) оксид** (selenium dioxide, селена диоксид) бц. тетрагональные крист. SeO_2 ; M 110,960; $T_{\text{возг}}$ 337°; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Раств.: ацетон: р., вода: 264 (22°), 472 (65°), укс.: р., этанол: 6,67 (14°); Пл.: 3,954 (16°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (155°), 1 (189°), 10 (231°), 100 (282°); ΔH_{298}^0 : -225,5 (т); ΔG_{298}^0 : -173,5 (т); S_{298}^0 : 56,9 (т); $\Delta H_{\text{возг}}$: 91,2; ΔH_{298}^0 : -127 (т); S_{298}^0 : 264,8 (г); C_p^0 : 42,7 (г); ΔD_{50} : 4 (кролики, п/к); Лит.: [289] 1486, [734] 360, [900] 96

7208. **селена(VI) оксид** (селена триоксид) бц. тетрагональные крист. SeO_3 ; M 126,960; $T_{\text{пл}}$ 118,5°; $T_{\text{разл}}$ >185°; Разл. на: селена(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., серная кислота 100%: р., тетрахлорметан: н.р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -173,2 (т); S_{298}^0 : 84,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,1; $\Delta H_{\text{кип}}$: 30,5; Лит.: [480] 128-129, [734] 363, [900] 96

7209. **селена(IV) оксид-дифторид** бц. ж. SeOF_2 ; M 132,960; $T_{\text{пл}}$ 15,5°; $T_{\text{кип}}$ 126°; Раств.: тетрахлорметан: р., этанол: р.; Лит.: [922] 251, [1405] 85, [535] 188-189, [734] 361

7210. **селена(IV) оксид-дихлорид** желтоват. ж. SeOCl_2 ; M 165,870; $T_{\text{пл}}$ 9,5°; $T_{\text{кип}}$ 179,4°; $T_{\text{разл}}$ 179,4°; Раств.: бензол: смеш., вода: реак., сероуглерод: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: смеш.; Пл.: 2,445 (16°, г/см³, ж.); ДП: 46,2 (20°); Дип.: 2,62 (20°); ΔD_{50} : 7 (кролики, п/к); Лит.: [440] 82, [480] 126, [637] 55-56, [734] 361

7211. **селена(IV) оксид-селенат** бел. $\text{SeO}(\text{SeO}_4)$; M 237,917; $T_{\text{разл}}$ 185°; Лит.: [655] 168

7212. **селена(IV) оксид - хлороводород (1/2)** желт. ж. SeO_2 • 2HCl; M 183,881; $T_{\text{кип}}$ 170°; $T_{\text{разл}}$ 170°; Лит.: [734] 360

7213. **селена(II) сульфид** оранжево-желт. крист. SeS ; M 111,025; $T_{\text{разл}}$ 118°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: р.; Лит.: [535] 188-189

7214. **селена(IV) фторид** бц. дымящая ж. SeF_4 ; М 154,950; $T_{\text{пл}} -9,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 107,7^\circ$; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,75 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (-12,9°), 10 (17,9°), 100 (57°); Дип.: 1,78 (20°); Пов.натг.: 39,1 (-7,6°), 36,3 (17,8°), 27,5 (89,2°); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 47,1; Лит.: [900] 96

7215. **селена(VI) фторид** бц. г. SeF_6 ; М 192,950; $T_{\text{возг}} -46,6^\circ$; Давл. паров: 1 (-118,6°), 10 (-99,2°), 100 (-74,3°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -1029 (г); ΔG_{298}^0 : -928,9 (г); S_{298}^0 : 313,8 (г); C_p^0 : 110,5 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 7,1; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 18,3; Лит.: [440] 81, [900] 96

7216. **селена(II) хлорид** красно-коричнев. ж. Se_2Cl_2 ; М 228,830; $T_{\text{пл}} -85^\circ$; $T_{\text{кип}} 130^\circ$; Раств.: вода: реак., эф.: реак., сероуглерод: х.р., тетрахлоорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: реак.; Пл.: 2,906 (17,5°, г/см³, т.); Дип.: 2,1 (20°); ΔH_{298}^0 : -85,4 (ж); ΔG_{298}^0 : -48,5 (ж); S_{298}^0 : 188 (ж); Лит.: [637] 55, [900] 96

7217. **селена(IV) хлорид** бц. кубические крист. SeCl_4 ; М 220,770; $T_{\text{возг}} 196^\circ$; Раств.: вода: реак., сероуглерод: м.р., трихлороксид фосфора: р.; Давл. паров: 1 (71°), 10 (105,5°), 100 (146,6°); ΔH_{298}^0 : -189,5 (т); ΔG_{298}^0 : -107,1 (т); ΔD_{50} : 19 (морские свинки, п/к); Лит.: [900] 96

7218. **селена(II) цианид** $\text{Se}(\text{CN})_2$; М 130,995; $T_{\text{пл}} 134^\circ$; Лит.: [734] 529

7219. **селенистая кислота** бц. гексагональные крист. H_2SeO_3 ; М 128,970; $T_{\text{разл}} 70^\circ$; Разл. на: селена(IV) оксид, вода; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 167 (20°), 385 (90°), этанол: л.р.; Пл.: 3,004 (15°, г/см³, т.); $pK_a(1) = 2,46$ (25°, вода); $pK_a(2) = 7,3$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -525 (т); Лит.: [1045] 200-201, [1046] 79, [1447] 520, [289] 601, [734] 360

7220. **селеновая кислота** (selenic acid) бц. гексагональные крист. H_2SeO_4 ; М 144,970; $T_{\text{пл}} 62^\circ$; $T_{\text{разл}} 260^\circ$; Разл. на: селена(IV) оксид, кислород, вода; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 566 (20°), 1720 (40°), смеш. (60°), серная кислота 100%: р.; Пл.: 2,95 (15°, г/см³, т.); $pK_a(1) = -3$ (25°, вода); $pK_a(2) = 1,9$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -532,6 (т); Лит.: [922] 244-246, [1045] 200-201, [1046] 79, [289] 601, [535] 190-191, [734] 362

7221. **селеновая кислота гексагидрат** $\text{H}_2\text{SeO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 253,065; $T_{\text{пл}} -68^\circ$; Лит.: [734] 362

7222. **селеновая кислота дигидрат** $\text{H}_2\text{SeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 181,004; $T_{\text{пл}} -24^\circ$; Лит.: [734] 362

7223. **селеновая кислота моногидрат** $\text{H}_2\text{SeO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 162,989; $T_{\text{пл}} 26^\circ$; Лит.: [734] 362

7224. **селеновая кислота тетрагидрат** $\text{H}_2\text{SeO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$;
М 217,035; $T_{\text{пл}} -52^\circ$; Лит.: [734] 362

7225. **селеноводород** бц. г. H_2Se ; М 80,976; $T_{\text{пл}} -65,7^\circ$;
 $T_{\text{кип}} -41,3^\circ$; Раств.: вода: 1,38 (4°), сероуглерод: р.; $\text{pK}_a(1) = 3,77$ (18°, вода); $\text{pK}_a(2) = 11$ (18°, вода); ΔH_{298}^0 : 29,7 (г); S_{298}^0 : 218,8 (г); C_p^0 : 34,6 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 2,515; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 19,9; $T_{\text{криг}}$: 141; Лит.: [443] 270, [1046] 79, [289] 600, [480] 116-117, [535] 190-191, [734] 352-353, [766] 87-92

7226. **селеномочевина** бел. $(\text{H}_2\text{N})_2\text{CSe}$; М 123,016; $T_{\text{пл}} 202^\circ$;
 $T_{\text{разл}} 202^\circ$; Лит.: [655] 88, [734] 519

7227. **селенония гексафторантимонат** $\text{SeH}_3[\text{SbF}_6]$;
М 317,730; $T_{\text{разл}} -180^\circ$; Лит.: [1146] 22

7228. **селенофен** $(\text{CH}=\text{CH})_2\text{Se}$; М 131,034; $T_{\text{кип}} 110^\circ$; Лит.: [774] 340, 342, [1444] 315

7229. **селен серый** (selenium) сер. тригональные крист. Se;
М 78,960; $T_{\text{пл}} 217^\circ$; $T_{\text{кип}} 685^\circ$; Раств.: диодметан: 1,3 (12°), сероуглерод: н.р.; Пл.: 4,79 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (287°), 1 (350°), 10 (428°), 100 (534°); Пов.нат.: 92,5 (217°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 42,1 (т); C_p^0 : 25,4 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 6,7; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 29; ΔH_{298}^0 : 223,4 (г); S_{298}^0 : 176,62 (г); C_p^0 : 20,82 (г); Лит.: [443] 269-270, [922] 237-241, 266, [1517] 239, [289] 1485-1486, [480] 101-111, [490] 48, 51, [498] 33, [734] 355-356, [900] 95-96

7230. **семикарбазид** (карбамоилгидразин) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $\text{NH}_2\text{NHCONH}_2$; М 75,070; $T_{\text{пл}} 96^\circ$;
Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; $\text{pK}_{\text{BH}} + (1) = 3,53$ (25°, вода); Дип.: 3,77 (20°); Лит.: [629] 788-789, [1444] 315, [900] 178

7231. **семикарбазида сульфат** $\text{NH}_2\text{NHCONH}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$;
М 173,150; $T_{\text{пл}} 145^\circ$; $T_{\text{разл}} 145^\circ$; Лит.: [80] 625; Синт.: [999] 366-369

7232. **сенеционин** пластинчатые крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{25}\text{NO}_5$;
М 335,395; $T_{\text{пл}} 236^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: м.р.; LD_{50} : 64,12 (мышь, в/в); Лит.: [318] 1339-1340

7233. **пара-септифенил** $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_4)_5\text{C}_6\text{H}_5$; М 534,690; $T_{\text{пл}} 545^\circ$;
Лит.: [1223] 663, [1251] 1849

7234. **сера моноклинная** желт. моноклинные крист. S_8 ;
М 256,480; $T_{\text{пл}} 119,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 444,6^\circ$; Раств.: бензол: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0,38 (т); ΔG_{298}^0 : 0,19 (т); S_{298}^0 : 32,6 (т); C_p^0 : 23,6 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 1,72; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 9,2; Лит.: [1517] 236, [900] 96

7235. **сера ромбическая** (sulfur orthorhombic, sulfur rhombic) желт. ромбические крист. S_8 ; М 256,520; $T_{\text{пл}} 112,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 444,6^\circ$;

Раств.: 1,2-дихлорэтан: 0,833 (25°), 11,07 (97,5°), амиловый спирт: 1,5 (95°), аммиак жидкий: 62,87 (-78°), 47,8 (0°), 34,5 (16,4°), ацетон: 2,5 (25°), бензол: 1 (0°), 2,1 (25°), 4,5 (50°), 8,7 (70°), бромформ: 3,78 (5,6°), вода: н.р., гексан: 0,25 (20°), эф.: 0,187 (13°), 0,283 (23°), метанол: 0,028 (18,5°), пентахлорэтан: 1,197 (25°), пиридин: 1,5 (20°), 11,7 (84,5°), сероуглерод: 1,05 (-109,5°), 3,674 (-65°), 10,96 (-25°), 22 (0°), 50,4 (25°), 143,9 (50°), 257,1 (70°), тетрахлорид олова: 5,8 (99°), тетрахлорметан: 0,148 (-24°), 0,34 (0°), 0,84 (25°), 1,83 (50°), тетрахлорэтилен: 1,53 (25°), толуол: 1,48 (23°), хлф.: 0,8 (13°), 1,23 (24°), этанол: 0,065 (25°), этанол абс.: 0,051 (15°), 0,053 (18,5°), 0,42 (78°); Пл.: 2,07 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (137°), 1 (182°), 10 (243°), 100 (331°); ДП: 3,52 (118°); Вязк.: 10,94 (123°), 7,09 (149,5°), 7,19 (156,3°), 77,2 (160,3°), 500, (165°), 1600, (184°), 2150, (200°), 1860, (220°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 31,9 (т); C^0 : 22,7 (т); ΔH^0_{298} : 272,9 (т); S^0_{298} : 167,7 (т); C^0_p : 23,7 (т); $\Delta H^0_{кип}$: 9,2; $T^0_{крит}$: 1040; $P^0_{крит}$: 11,8; Пл._{крит}: 0,119; Лит.: [1043] 38-50, [1517] 236, [289] 1442-1455, [480] 5-27, 34, 57, [490] 51, [565] 31, 36, [734] 311-312, 319-323, [900] 96

7236.сера ромбоздрическая красновато-оранж. S_8 ; М 192,390; $T_{раза}$ 50°; Пл.: 2,209 (20°, г/см³, т.); Лит.: [480] 14-15

7237.серебра азид бел. ромбические крист. AgN_3 ; М 149,890; $T_{пл}$ 250°; $T_{раза}$ 297°; Разл. на: серебро, азот; Раств.: ацетон: 0,015 (20°), вода: н.р. (20°), 0,01 (100°), этанол: 0,006 (20°); Пл.: 4,81 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 7,82 (45°, вода); рПР (0) = 8,19 (35°, вода); рПР (0) = 8,58 (25°, вода); рПР (0) = 9,01 (15°, вода); рПР (0) = 9,48 (5°, вода); ΔH^0_{298} : 279,5 (т); Лит.: [959] 1094, [1045] 206-207, [1046] 750, [373] 238-241; Синт.: [959] 1094

7238.серебра арсенат темно-коричнев. кубические крист. Ag_3AsO_4 ; М 462,520; $T_{пл}$ 830°; $T_{раза}$ 830°; Раств.: вода: 0,00085 (20°); Пл.: 6,657 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -634 (т); S^0_{298} : 275,8 (т); Лит.: [535] 192-193, [655] 72

7239.серебра арсенид желт. пор. Ag_3AsO_3 ; М 446,530; $T_{пл}$ 150°; $T_{раза}$ 150°; Раств.: вода: 0,0005 (20°), укс.: р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 206-207

7240.серебра ацетат (silver acetate) крист. CH_3COOAg ; М 166,920; $T_{раза}$ 300°; Раств.: вода: 0,72 (0°), 0,88 (10°), 1,02 (20°), 1,21 (30°), 1,89 (60°), 2,52 (80°), диоксид серы: 0,017 (0°), укс.: 0,094 (76°), 0,204 (115°); Пл.: 3,25 (20°, к в.4, т.); рПР (0) = 2,4 (20°, вода); Лит.: [634] 186-187, [1039] 202, [1046] 180, [1447] 522, [289] 14-18, [899] 254

7241. **серебра ацетиленид** бел. крист. Ag_2C_2 ; М 239,760; $T_{\text{разл}}^0$ 120-140°; ΔH_{298}^0 : 358 (т); Лит.: [373] 424-434

7242. **серебра борогидрид** бел. AgBH_4 ; М 122,710; $T_{\text{разл}}$ -30°; Лит.: [735] 269

7243. **серебра борогидрид - трифенилфосфин (1/2)** $\text{AgBH}_4 \cdot 2\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 647,280; $T_{\text{пл}}$ 133°; Лит.: [735] 269

7244. **серебра бромат** (silver bromate) бц. тетрагональные крист. AgBrO_3 ; М 235,780; $T_{\text{разл}}$ 360°; Разл. на: серебра бромид, кислород; Раств.: вода: 0,09 (5°), 0,11 (10°), 0,16 (20°), 0,196 (25°), 0,23 (30°), 0,32 (40°), 0,57 (60°), 0,735 (70°), 0,936 (80°), 1,325 (90°); Пл.: 5,21 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 4,26 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -26,4 (т); S_{298}^0 : 154 (т); Лит.: [1039] 199, [1045] 206-207, [1046] 180, [75] 5.19, [289] 11-14, [302] 243, [428] 112, [535] 192-193, [899] 254

7245. **серебра бромид** светло-желт. кубические крист. AgBr ; М 187,770; $T_{\text{пл}}$ 424°; $T_{\text{разл}}$ 700°; Раств.: аммиак жидкий: 2,4 (0°), вода: 0,0000165 (25°), 0,00037 (100°), диоксид серы: 0,003 (0°), метанол: 0,0000007 (20°), этанол абс.: 0,000000016 (20°); Пл.: 6,473 (25°, г/см³, т.); рПП (0) = 12,2 (20°, вода); Вяжк.: 3,3 (447°), 2,86 (497°), 2,53 (547°); Пов.нат.: 153 (460°), 152 (500°), 149,5 (600°); ΔH_{298}^0 : -100,7 (т); ΔG_{298}^0 : -97,2 (т); S_{298}^0 : 107,1 (т); C_p^0 : 52,3 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 12,6; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}^0$: 177; ΔH_{298}^0 : 96 (г); S_{298}^0 : 257 (г); C_p^0 : 36,6 (г); Лит.: [1039] 198, [289] 5-10, [663] 90, [899] 254, [900] 98

7246. **серебра вольфрамат** светло-желт. крист. Ag_2WO_4 ; М 463,590; $T_{\text{пл}}$ 620°; Раств.: вода: 0,05 (15°); ΔH_{298}^0 : -925,5 (т); S_{298}^0 : 205 (т); C_p^0 : 148,4 (т); Лит.: [1045] 206-207, [428] 114

7247. **серебра гипонитрит** желт. $\text{AgON}=\text{NOAg}$; М 275,750; $T_{\text{разл}}$ 110°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 5,75 (30°, г/см³, т.); рПП (0) = 19 (25°, вода); Лит.: [1045] 206-207, [734] 425, [898] 17

7248. **серебра дигидроцианурат** $\text{AgH}_2\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$; М 235,930; $T_{\text{разл}}$ 380-420°; Лит.: [284] 313

7249. **серебра динитрамид** $\text{AgN}(\text{NO}_2)_2$; М 213,890; $T_{\text{пл}}$ 130°; Лит.: [948] 8, 10

7250. **серебра дитиометаантимонит** AgSbS_2 ; М 293,758; $T_{\text{пл}}$ 509°; $T_{\text{разл}}$ >1000°; Лит.: [655] 74

7251. **серебра дитиометаарсенит** AgAsS_2 ; М 246,920; $T_{\text{пл}}$ 417°; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 72

7252. **серебра дихромат** (silver dichromate) темно-красн. триклинные крист. $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 431,730; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 0,0083 (15°); Лит.: [762] 282, [1447] 522, [289] 54, [655] 73

7253. **серебра диэтилдитиокарбамат** пор. $(C_2H_5)_2NC(S)SAg$; М 256,138; $T_{пл}$ 173°; Лит.: [428] 112

7254. **серебра иодат** (silver iodate) бц. ромбические крист. $AgIO_3$; М 282,770; $T_{пл}$ 200°; $T_{разл}$ 405°; Раств.: вода: 0,003 (10°), 0,019 (60°); Пл.: 5,525 (20°, $г/см^3$, т.); рПП (0) = 7,5 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -184,2 (т); S_{298}^0 : 150 (т); C_p^0 : 103 (т); Лит.: [1039] 17, 199, [1045] 206-207, [289] 60-61, [302] 264, [428] 113

7255. **серебра иодид** (silver iodide) желт. кубические крист. AgI ; М 234,770; $T_{пл}$ 554°; $T_{разл}$ 554°; Раств.: аммиак жидкий: 531 (0°), вода: 0,0000003 (20°), диоксид серы: 0,016 (0°), метанол: 0,0000001923 (25°), пиридин: 0,1 (10°), 8,6 (121°), этанол: 0,0000000062 (25°); Пл.: 5,71 (20°, $г/см^3$, т.); рПП (0) = 15,96 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -61,9 (т); ΔG_{298}^0 : -66,4 (т); S_{298}^0 : 115,5 (т); C_p^0 : 57 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 9,41; ΔH_{298}^0 : 159,3 (т); S_{298}^0 : 264,2 (т); C_p^0 : 36,9 (т); Лит.: [1039] 198, [289] 56-59, [480] 508-509, [498] 71-72, [735] 259-263, [900] 98

7256. **серебра карбонат** (silver carbonate) светло-желт. моноклинные крист. Ag_2CO_3 ; М 275,750; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 0,0032 (20°), 0,05 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 6,077 (20°, $г/см^3$, т.); рПП (0) = 11,09 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -506,1 (т); ΔG_{298}^0 : -437,2 (т); S_{298}^0 : 167,4 (т); C_p^0 : 112,5 (т); Лит.: [289] 31, [428] 113, [735] 267, [900] 98

7257. **серебра кетенид** $Ag_2C=CO$; М 147,890; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [959] 1099; Синт.: [959] 1099

7258. **серебра лаурат** (лауриновой кислоты серебрянная соль) бел. триклинные крист. $CH_3(CH_2)_{10}COOAg$; М 307,190; $T_{пл}$ 212,5°; Раств.: эф.: 0,008 (15°), метанол: 0,074 (15°), 0,078 (35°), 0,083 (50°), этанол: 0,007 (25°); рПП (0) = 9,3 (25°, вода); Лит.: [764] 280, [1045] 206-207, [289] 26; Синт.: [795] 470

7259. **серебра метафосфат** $AgPO_3$; М 186,840; $T_{пл}$ 482°; $T_{разл}$ 482°; Лит.: [655] 74

7260. **серебра молибдат** желт. кубические крист. Ag_2MoO_4 ; М 375,674; $T_{пл}$ 483°; Раств.: вода: 0,00386 (25°); ΔH_{298}^0 : -838 (т); ΔG_{298}^0 : -750 (т); S_{298}^0 : 229 (т); Лит.: [1046] 181, [428] 114, [589] 106-107

7261. **серебра нитрат** (silver nitrate, серебро азотнокислое) бц. ромбические крист. $AgNO_3$; М 169,870; $T_{пл}$ 209,7°; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: серебро, кислород, азота(IV) оксид; Раств.: 2-бутанон: 0,22 (25°), аммиак жидкий: 86,04 (25°), анилин: 22 (18°), ацетон: 0,44 (18°), ацетонитрил: 111,8 (25°), бензол: 0,022 (35°),

0,044 (40,5°), вода: 122,2 (0°), 173,2 (10°), 222,5 (20°), 249,6 (25°), 274,5 (30°), 321,9 (40°), 449 (60°), 604 (80°), 770 (100°), метанол: 3,6 (20°), пиперидин: 4,67 (25°), пиридин: 33,6 (20°), 72,25 (50°), пропионитрил: 180 (18°), укс.: 0,0776 (30°), 0,1244 (40°), 0,5503 (93°), этанол: 2,12 (20°), этанол 95%: 3,8 (15°), 7,3 (50°), этиленгликоль: 49,67 (25°); Пл.: 4,352 (19°, г/см³, т.); Вязк.: 3,77 (244°), 3,04 (275°), 2,29 (342°); Пов.нат.: 149 (220°), 144 (300°); ΔH_{298}^0 : -124,5 (т); ΔG_{298}^0 : -33,6 (т); S_{298}^0 : 140,9 (т); C_p^0 : 93,05 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 12,1; Лит.: [442] 83, [1039] 200, [1444] 322, [1447] 522, [289] 62-69, [302] 165, [498] 109, [735] 265, [900] 98

7262. **серебра нитрат - этилен (1/1)** $AgNO_3 \cdot C_2H_4$; М 197,926; $T_{разл}$ -30°; Лит.: [735] 266

7263. **серебра нитрид** черн. кубические крист. Ag_3N ; М 337,620; $T_{разл}$ 165°; Разл. на: серебро, азот; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 9 (19°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 199,1 (т); Лит.: [959] 1094-1095, [735] 269; Синт.: [959] 1094, [962] 482-483

7264. **серебра нитрит** (silver nitrite) бц. ромбические крист. $AgNO_2$; М 153,880; $T_{разл}$ 140°; Разл. на: серебро, азота(IV) оксид; Раств.: ацетонитрил: 23 (20°), 40 (81,6°), вода: 0,155 (0°), 0,41 (25°), 0,72 (40°), 1,363 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 4,453 (26°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -45,2 (т); S_{298}^0 : 128 (т); C_p^0 : 79,1 (т); Лит.: [1039] 200, [1045] 206-207, [1443] 263, [289] 69-70, [479] 431, [735] 266, [898] 16-17, [1387] 271

7265. **серебра оксалат** (silver oxalate) бц. моноклинные крист. $Ag_2C_2O_4$; М 303,740; $T_{разл}$ 140°; Раств.: вода: 0,0034 (18°), 0,00378 (21°), 0,00416 (25°); Пл.: 5,029 (4°, г/см³, т.); pПР (0) = 10,46 (20°, вода); Лит.: [1039] 201, [1045] 208-209, [289] 31

7266. **серебра оксид** (silver oxide) бур. кубические крист. Ag_2O ; М 231,740; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: серебро, кислород; Раств.: вода: 0,0013 (20°), 0,0053 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 7,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -31,1 (т); ΔG_{298}^0 : -11,3 (т); S_{298}^0 : 121 (т); C_p^0 : 65,98 (т); Лит.: [1039] 197, [1444] 323, [289] 70-72, [735] 246, [900] 98; Синт.: [959] 1089

7267. **серебра(I,III) оксид** темно-сер. кубические крист. Ag_2O_2 ; М 247,735; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -115 (т); ΔG_{298}^0 : -37 (т); S_{298}^0 : 28 (т); Лит.: [48] 65-69, [735] 275, [900] 98, [1052] 400-401, [1182] 334-341

7268. **серебра периодат** оранжево-желт. тетрагональные крист. $AgIO_4$; М 298,770; $T_{разл}$ 180°; Лит.: [535] 192-193

7269. **серебра перманганат** (silver permanganate) темно-фиолетов. моноклинные крист. $AgMnO_4$; М 226,810; CAS 7783-

98-4; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: 0,55 (0°), 0,9 (20°), 1,69 (28,5°), этанол: реак.; Лит.: [1045] 206-207, [1442] 643, [22] 464; Синт.: [962] 669

7270. **серебра перренат** (silver pererrhenate) бел. тетрагональные крист. AgReO_4 ; М 358,070; $T_{\text{пл}}$ 455°; Раств.: вода: 0,32 (20°); Пл.: 6,96 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -736 (т); S_{298}^0 : 153,1 (т); Лит.: [922] 320, [34] 17, [289] 73, [399] 24, [474] 58-59, [535] 192-193

7271. **серебра перхлорат** (silver perchlorate) бел. кубические крист. AgClO_4 ; М 207,320; $T_{\text{разл}}$ 486°; Разл. на: серебра хлорид, кислород; Раств.: 2-этоксигэтанол: 125 (20°), анилин: 5,26 (25°), бензол: 5,3 (25°), вода: 545 (25°), 792,8 (99°), глицерин: х.р., нитробензол: х.р., пиридин: 26,4 (25°), толуол: 101,2 (25°), укс.: х.р., фурфурол: 40 (20°), хлорбензол: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,806 (25°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -32 (т); ΔG_{298}^0 : 88 (т); S_{298}^0 : 162 (т); Лит.: [1039] 199-200, [1045] 208-209, [289] 49-53, [302] 220, [735] 266; Синт.: [959] 1089

7272. **серебра перхлорат моногидрат** бел. крист. $\text{AgClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 225,334; $T_{\text{пл}}$ 43°; $T_{\text{разл}}$ 43°; Лит.: [428] 113

7273. **серебра пирофосфат** бц. крист. $\text{Ag}_4\text{P}_2\text{O}_7$; М 605,416; $T_{\text{пл}}$ 585°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,31 (7,5°, г/см^3 , т.); Лит.: [535] 192-193

7274. **серебра полонид** орторомбические крист. Ag_2Po ; М 424,740; $T_{\text{разл}}$ 559°; Разл. на: полоний, серебро; Лит.: [1157] 699

7275. **серебра селенат** (silver selenate) бц. ромбические крист. Ag_2SeO_4 ; М 358,694; $T_{\text{разл}}$ 700°; Разл. на: серебро; Раств.: вода: 0,118 (20°); ΔH_{298}^0 : -422,4 (т); S_{298}^0 : 264,8 (т); C_p^0 : 127 (т); Лит.: [1039] 201, [289] 77, [535] 192-193, [655] 74

7276. **серебра селенид** сер. ромбические крист. Ag_2Se ; М 294,696; $T_{\text{пл}}$ 897°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8 (20°, г/см^3 , т.); S_{298}^0 : 150,7 (т); C_p^0 : 81,8 (т); Лит.: [535] 192-193, [735] 269, [766] 107-110

7277. **серебра стеарат** (silver stearate) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOAg}$; М 391,337; $T_{\text{пл}}$ 205°; Раств.: вода: 0,000065 (20°), эф.: 0,007 (15°), метанол: 0,051 (15°), 0,06 (50°), этанол: 0,007 (25°); Лит.: [80] 637, [1039] 20, [289] 26

7278. **серебра субфторид** зеленовато-бронзов. крист. Ag_2F ; М 234,735; $T_{\text{разл}}$ 90°; Разл. на: серебра фторид, серебро; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [629] 804, [1405] 30-31, [735] 259, [964] 562-563; Синт.: [962] 133

7279. **серебра сульфат** (silver sulfate) бел. ромбические крист. Ag_2SO_4 ; М 311,790; $T_{\text{пл}}$ 660°; $T_{\text{разл}}$ 1085°; Разл. на: серебро, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 0,57 (0°), 0,69 (10°), 0,8 (20°), 0,84 (25°), 0,89 (30°), 0,98 (40°), 1,15 (60°), 1,3 (80°), 1,41 (100°), серная кислота 100%: р., этанол: н.р.; Пл.: 5,45 (29°, г/см³, т.); рПП (0) = 4,7 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -717,2 (т); ΔG_{298}^0 : -619,6 (т); S_{298}^0 : 199,8 (т); C_p^0 : 131,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17,9; Лит.: [1039] 201, [289] 73-76, [735] 267, [900] 98-99

7280. **серебра сульфид альфа-форма** (аргентит) черн. кубические крист. Ag_2S ; М 247,800; $T_{\text{пл}}$ 825°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,317 (20°, г/см³, т.); рПП (0) = 49,2 (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -32,8 (т); ΔG_{298}^0 : -40,8 (т); S_{298}^0 : 144 (т); C_p^0 : 76,53 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14,06; Лит.: [289] 73, [735] 268, [899] 100

7281. **серебра сульфид бета-форма** (акантит) черн. ромбические крист. Ag_2S ; М 247,800; $T_{\text{пл}}$ 842°; Пл.: 7,326 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -30 (т); ΔG_{298}^0 : -40 (т); S_{298}^0 : 151 (т); Лит.: [899] 100

7282. **серебра сульфит** бел. крист. Ag_2SO_3 ; М 295,800; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: серебро, серебра сульфат; Раств.: вода: о.м.р.; Лит.: [1045] 208-209, [302] 71

7283. **серебра теллурид** сер. моноклинные крист. Ag_2Te ; М 343,336; $T_{\text{пл}}$ 960°; Раств.: вода: н.р.; S_{298}^0 : 155 (т); C_p^0 : 88,7 (т); Лит.: [535] 192-193, [735] 269

7284. **серебра теллурид** Ag_2TeO_3 ; М 391,335; $T_{\text{пл}}$ 450°; Лит.: [655] 74

7285. **серебра тетрагидроалюминат** желт. AgAlH_4 ; М 138,881; $T_{\text{разл}}$ -50°; Лит.: [735] 269

7286. **серебра тетрагидрогаллат** оранжев. AgGaH_4 ; М 181,623; $T_{\text{разл}}$ -75°; Лит.: [735] 68

7287. **серебра тетрагидроортотеллурад** $\text{Ag}_2\text{H}_4\text{TeO}_6$; М 443,365; $T_{\text{разл}}$ >200°; Лит.: [655] 73

7288. **серебра тетразолат** AgCHN_4 ; М 176,914; $T_{\text{разл}}$ 224°; Разл. на: серебра цианамид; Лит.: [1369] 581, 583

7289. **серебра тетраиодомеркурат** желт. тетрагональные крист. $\text{Ag}_2[\text{HgI}_4]$; М 923,944; $T_{\text{разл}}$ 160°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,02 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 192-193

7290. **серебра тетратиоантимонат(V)** Ag_3SbS_4 ; М 573,625; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 74

7291. **серебра тетрафторборат** AgBF_4 ; М 194,700; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: серебра фторид, бора фторид; Раств.: циклогексан: н.р., циклогексен: р.; Лит.: [735] 259, 266, [1387] 264-266

7292. **серебра тетрахлораурат(III)** $\text{Ag}[\text{AuCl}_4]$; M 446,647; $T_{\text{разл}} 294^\circ$; Лит.: [735] 419

7293. **серебра тиосульфат** $\text{Ag}_2\text{S}_2\text{O}_3$; M 327,865; $T_{\text{разл}} >250^\circ$; Лит.: [655] 74

7294. **серебра тиоцианат** AgSCN ; M 165,951; $T_{\text{разл}} 170^\circ$; Раств.: вода: 0,000017 (18°), 0,00002 (25°), 0,00064 (100°); Лит.: [1039] 17, [655] 73

7295. **серебра тригидроортоиодат** желт. гексагональные крист. $\text{Ag}_2\text{H}_3\text{IO}_6$; M 441,660; $T_{\text{пл}} 60^\circ$; $T_{\text{разл}} 60^\circ$; Раств.: вода: 1,68 (25°); Лит.: [535] 192-193

7296. **серебра тритиоантимонат(III)** (пираргирит) красн. гексагональные крист. Ag_3SbS_3 ; M 541,560; $T_{\text{пл}} 486^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 192-193

7297. **серебра тритиоарсениит** (прустит) красн. гексагональные крист. Ag_3AsS_3 ; M 494,720; $T_{\text{пл}} 488^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 192-193

7298. **серебра трифторацетат** (silver trifluoroacetate) бел. пор. CF_3COOAg ; M 220,900; CAS 2966-50-9; $T_{\text{пл}} 251-255^\circ$; Раств.: бензол: 7,2 (20°), диоксан: р., эф.: 6,3 (20°), толуол: р., трифторукс.: 17,9 (30°); Лит.: [22] 464, [1387] 434

7299. **серебра формиат** HCOOAg ; M 152,886; $T_{\text{разл}} >300^\circ$; Лит.: [655] 73

7300. **серебра фосфат** (silver phosphate, серебра ортофосфат) желт. кубические крист. Ag_3PO_4 ; M 418,580; $T_{\text{пл}} 849^\circ$; Раств.: вода: 0,00065 (19,5°); Пл.: 6,37 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -990 (т); S_{298}^0 : 258,2 (т); Лит.: [289] 72, [474] 60-61, [535] 192-193

7301. **серебра фторид** (silver fluoride) светло-желт. кубические крист. AgF ; M 126,870; $T_{\text{пл}} 435^\circ$; Раств.: вода: 85,8 (0°), 119,8 (10°), 172 (20°), 179,6 (25°), 190,1 (30°), 216 (50°), метанол: 1,9, трифторид брома: 3,33 (25°), 4,25 (70°), фтороводород: 27,2 (-25°), 43,8 (-9,8°), 83,2 (11,9°), этанол: м.р.; Пл.: 5,852 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -206 (т); ΔG_{298}^0 : -187,9 (т); S_{298}^0 : 83,7 (т); C_p^0 : 48,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 17; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 185; ΔH_{298}^0 : 7,1 (г); S_{298}^0 : 235,6 (г); C_p^0 : 34,4 (г); Лит.: [1039] 197, [289] 55, [735] 259, [900] 99, [964] 563-566

7302. **серебра(II) фторид** (серебра дифторид) темно-коричнев. моноклинные крист. AgF_2 ; M 145,860; $T_{\text{пл}} 690^\circ$; Раств.: вода: реаг., фтороводород: 0,54 (12°); Пл.: 4,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -359,4 (т); Лит.: [157] 157-163, [448] 246, [480] 166, [735] 275, [900] 99, [964] 566-567, [1182] 352-353

7303. **серебра(III) фторид** ярко-красн. крист. AgF_3 ; М 164,863; $T_{\text{разл}} 20^\circ$; Разл. на: серебра(II) тетрафтораргентат(III), фтор; Лит.: [157] 157-163, [202] 4192-4198, [247] 80-86, 362-363

7304. **серебра(II) фторсульфонат** темно-коричнев. $\text{Ag}(\text{SO}_3\text{F})_2$; М 305,991; $T_{\text{разл}} 210^\circ$; Раств.: ацетонитрил: пл.р.; Лит.: [122] 1765-1772

7305. **серебра фульминат** (гремучее серебро) бел. крист. AgONC ; М 149,885; $T_{\text{разл}} 235^\circ$; Раств.: ацетон: 0,012 (20°), вода: 0,016 (20°), 2,8 (100°), эф.: 0,015 (20°), этанол: 0,01 (20°); Пл.: 4,09 (20° , г/см³, т.); Лит.: [373] 83-87

7306. **серебра хлорат** бел. тетрагональные крист. AgClO_3 ; М 191,319; $T_{\text{пл}} 231^\circ$; $T_{\text{разл}} 270^\circ$; Разл. на: серебра хлорид, кислород; Раств.: вода: 8,52 (5°), 10 (15°), 18,03 (25°), 23,74 (35°), 50 (80°), этанол: м.р.; Пл.: 4,43 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -22 (т); S_{298}^0 : 150 (т); Лит.: [1046] 181, [302] 219, [428] 112, [535] 194-195, [735] 266

7307. **серебра хлорид** (silver chloride, серебро хлористое, хлораргирит) бел. кубические крист. AgCl ; М 143,320; $T_{\text{пл}} 455^\circ$; $T_{\text{кип}} 1550^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,215 ($-33,9^\circ$), 0,28 (0°), ацетон: 0,0000013 (20°), вода: 0,00009 (10°), 0,0021 (100°), метанол: 0,000006 (20°), пиридин: 5,35 (0°), 1,9 (20°), 0,53 (50°), 0,18 (100°), этанол абс.: 0,0000015 (20°); Пл.: 5,56 (20° , г/см³, т.); рПР (0) = 9,75 (20° , вода); ΔH_{298}^0 : -127,1 (т); ΔG_{298}^0 : -109,8 (т); S_{298}^0 : 96,11 (т); C_p^0 : 50,79 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 13,2; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 184; ΔH_{298}^0 : 92,5 (т); S_{298}^0 : 246,1 (т); C_p^0 : 35,9 (г); Лит.: [1039] 198, [1045] 208-209, [1046] 290, 302, [289] 32-48, [663] 90, [735] 262, [900] 99

7308. **серебра хлорит** (silver chlorite) желт. крист. AgClO_2 ; М 175,320; $T_{\text{разл}} 105^\circ$; Разл. на: серебра хлорат, серебра хлорид; Раств.: вода: 0,17 (0°), 0,44 (18°), 2,16 (100°); ΔH_{298}^0 : 8 (т); ΔG_{298}^0 : 75 (т); S_{298}^0 : 136 (т); Лит.: [1039] 198, [289] 48, [302] 219, [428] 112, [734] 263

7309. **серебра хромат** (silver chromate) красн. моноклинные крист. Ag_2CrO_4 ; М 331,730; $T_{\text{пл}} 938^\circ$; Раств.: вода: 0,0014 (0°), 0,002 (25°), 0,008 (70°); Пл.: 5,625 (20° , г/см³, т.); рПР (0) = 11,4 (20° , вода); ΔH_{298}^0 : -731,8 (т); S_{298}^0 : 217,6 (т); Лит.: [743] 122, [1039] 18, 201, [1045] 208-209, [289] 53-54

7310. **серебра цианамид** светло-желт. крист. Ag_2NCN ; М 255,760; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: вода: н.р.; рПР (0) = 53,88 (25° , вода); Лит.: [764] 282, [406] 100, 103, [655] 73

7311. **серебра цианат** AgOCN ; М 149,885; $T_{\text{разл}} 147^\circ$; Раств.: вода: 0,0072 (18°); Лит.: [1039] 18, [655] 74

7312. **серебра цианид** (silver cyanide) бц. тригональные крист. AgCN ; М 133,890; $T_{\text{пл}}$ 350°; Раств.: вода: 0,000023 (20°), диоксид серы: 0,019 (0°); ПЛ.: 3,95 (20°, г/см³, т.); рПП (1) = 14,15 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : 145,9 (т); ΔG_{298}^0 : 156,9 (т); S_{298}^0 : 107,2 (т); C_p^0 : 66,73 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 11,5; Лит.: [289] 26-28, [900] 99; Синт.: [962] 321

7313. **серебро** (silver) бел. кубические мет. Ag; М 107,870; $T_{\text{пл}}$ 960,5°; $T_{\text{кип}}$ 2167°; Раств.: вода: 0,0000035 (20°), ртуть: 0,042 (18°); ПЛ.: 10,5 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,000000001 (527°), 0,000000001 (573°), 0,00000001 (625°), 0,000001 (684°), 0,00001 (751°), 0,0001 (828°), 0,001 (918°), 0,01 (1028°), 0,1 (1163°), 1 (1330°), 10 (1543°), 100 (1825°); Вязк.: 2,98 (1200°); Пов.нат.: 1140 (900°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 42,55 (т); C_p^0 : 25,4 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 11,3; $\Delta H_{\text{кип}}$: 251,5; ΔH_{298}^0 : 284,9 (г); S_{298}^0 : 172,9 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [741] 10, [1039] 5, [1044] 593, 596, [1444] 323-324, [490] 51, [1447], [735] 244-245, [898] 7-14, [900] 98

7314. **1-серин** (1-альфа-амино-бета-гидроксипропионовая кислота) гексагональные крист. (р.п. вода) $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 105,100; $T_{\text{пл}}$ 228°; $T_{\text{разл}}$ 228°; Раств.: бензол: н.р., вода: 25 (20°), эф.: н.р., укс.: н.р., этанол: н.р.; Давл. паров: 0,0001 (150°); $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 2,21$ (25°, вода); $\text{pK}_a (1) = 9,15$ (25°, вода); $\text{pK}_a (2) = 13,6$ (25°, вода); Лит.: [332] 73, [900] 178, [1149] 299

7315. **серная кислота** (sulfuric acid) бц. вязкая ж. H_2SO_4 ; М 98,070; CAS 7664-93-9; $T_{\text{пл}}$ 10,31°; $T_{\text{кип}}$ 279,6°; Раств.: вода: смеш., этанол: реак.; ПЛ.: 1,8305 (20°, г/см³, ж.); n 1,429 (20°); Давл. паров: 1 (145,8°), 10 (194,2°), 100 (257°); $H_0 (1) = -11,94$ (25°); $\text{pK}_a (1) = -3$ (25°, вода); $\text{pK}_a (2) = 1,9$ (25°, вода); $\text{pKs} () = 3,6$ (25°); ΔH_{298}^0 : -814,2 (ж); ΔG_{298}^0 : -690,3 (ж); S_{298}^0 : 156,9 (ж); C_p^0 : 138,9 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 50,2; ΔH_{298}^0 : -743,9 (г); S_{298}^0 : 301 (г); C_p^0 : 80,8 (г); Лит.: [761] 147, [1046] 118, 522-523, [22] 479, [254] 47, [289] 598-600, [655], [370] 147, [480] 59-64, [734] 60, 337-341, [900] 97, [1028] 61

7316. **серная кислота дигидрат** бц. ж. $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 134,109; $T_{\text{пл}}$ -39,5°; $T_{\text{кип}}$ 167°; Раств.: вода: смеш.; Лит.: [535] 190-191

7317. **серная кислота моногидрат** бц. ж. $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 116,094; $T_{\text{пл}}$ 8,48°; $T_{\text{кип}}$ 290°; Раств.: вода: смеш.; ΔH_{298}^0 : -1128,5 (ж); S_{298}^0 : 211,5 (ж); C_p^0 : 214,8 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 19,5; Лит.: [535] 190-191

7318. **серной кислоты диамид** (сульфамид) бц. крист. $(\text{H}_2\text{N})_2\text{SO}_2$; М 96,109; $T_{\text{пл}}$ 93°; $T_{\text{разл}}$ 94°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [480] 90, [734] 398

7319. **серноселеновая кислота** $\text{HOSeO}_2\text{OSO}_3\text{H}$; М 225,037; $T_{\text{пл}}$ 7°; Лит.: [734] 363

7320. **сероводород** (водород сернистый, сероводородная кислота) бц. г. H_2S ; М 34,080; $T_{\text{пл}}$ -85,6°; $T_{\text{кип}}$ -60,35°; Раств.: вода: 0,004 (20°); $\text{pK}_a(1) = 7,2$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 14$ (25°, вода); ДП: 8,99 (-78°); Ск.зв.: 1497 (-76°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -21 (г); ΔG_{298}^0 : -33,8 (г); S_{298}^0 : 205,7 (г); C_p^0 : 34,2 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 2,38; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 18,7; $T_{\text{крит}}$: 100,4; $P_{\text{крит}}$: 9,01; $P_{\text{пл,крит}}$: 0,349; Лит.: [440] 51-53, [1043] 51-53, [289] 594-598, [480] 37-38, [498] 51-52, [535] 190-191, [734] 323-324, [900] 97

7321. **сероводород гексагидрат** $\text{H}_2\text{S} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 142,173; $T_{\text{раза}}$ 0,4°; Лит.: [740] 24

7322. **серотонин** (5-гидрокситриптамин, 5-окси-3-бета-аминоэтилиндола, 5-окситриптамин) $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$; М 176,219; $T_{\text{пл}}$ 210°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: н.р.; $\text{pK}_a(1) = 9,8$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 11,1$ (25°, вода); ΔD_{50} : 30 (крысы, в/в), 285 (крысы, п/к), 60 (мышы, п/о), 81 (мышы, в/в), 601 (мышы, п/к), 160 (мышы, в/б); Лит.: [1444] 331, [1447] 523, [227] 178, [272] 1984

7323. **серы(VI) амид-диоксид-фторид** $\text{H}_2\text{NSO}_2\text{F}$; М 99,085; $T_{\text{пл}}$ 8°; Лит.: [734] 398

7324. **серы(VI) амид-пентафторид** SF_5NH_2 ; М 143,080; $T_{\text{пл}}$ 43°; Лит.: [734] 398

7325. **серы(II) бис(триметилсилил)имид** бц. игольчатые крист. (р.п. метанол) $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_2\text{NSN}(\text{Si}(\text{CH}_3)_3)_2$; М 352,835; $T_{\text{пл}}$ 65°; Давл. паров: 15 (142°); Лит.: [9] 113

7326. **серы(IV) бис-фторимид** $\text{S}(\text{NF})_2$; М 98,075; $T_{\text{пл}}$ -108°; $T_{\text{кип}}$ -7°; Лит.: [734] 400

7327. **серы(VI) бромид-диоксид-фторид** бц. ж. SO_2BrF ; М 162,966; $T_{\text{пл}}$ -86°; $T_{\text{кип}}$ 40°; Лит.: [655] 164

7328. **серы(IV) бромимид-дифторид** ж. $\text{F}_2\text{S}=\text{NBr}$; М 163,973; $T_{\text{кип}}$ 56°; Лит.: [734] 400

7329. **серы(II) гептасульфуримид** $\text{S}(\text{NS}_7)_2$; М 508,988; $T_{\text{пл}}$ 137°; Раств.: сероуглерод: р.; Лит.: [734] 398, [1146] 20

7330. **серы(VI) гипофторит-пентафторид** желт. SF_5OF ; М 162,055; $T_{\text{пл}}$ -86°; $T_{\text{кип}}$ -35,1°; $T_{\text{раза}}$ 210°; Разл. на: серы(VI) фторид, кислород; Лит.: [1440] 272, [480] 43, [734] 335

7331. **серы(IV) дибромид-оксид** (тионил бромид) оранжево-желт. ж. SOBr_2 ; М 207,870; $T_{\text{пл}}$ -52°; $T_{\text{кип}}$ 138°; Раств.: бензол: р., сероуглерод: р., тетрахлоорметан: р., хлф.: р.; Пл.: 2,68 (18°, г/см³, т.); Лит.: [535] 190-191, [734] 330

7332. **серы(VI) диизоцианат-диоксид** $\text{SO}_2(\text{NCO})_2$; M 148,097; $T_{\text{пл}} -4^\circ$; $T_{\text{кип}} 139^\circ$; Лит.: [734] 526

7333. **серы(VI) диоксид-бис(пентафторсульфурилоксид)** $(\text{SF}_5\text{O})_2\text{SO}_2$; M 350,177; $T_{\text{кип}} 94^\circ$; Лит.: [734] 335

7334. **серы(VI) диоксид-бромид-фторид** SO_2FBr ; M 162,966; $T_{\text{пл}} -86^\circ$; $T_{\text{кип}} 40^\circ$; Лит.: [734] 335

7335. **серы(VI) диоксид-дифторид** (сульфурилфторид) бц. г. SO_2F_2 ; M 102,061; $T_{\text{пл}} -135,81^\circ$; $T_{\text{кип}} -55,37^\circ$; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: тетрагорметан: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -858 (г); S_{298}^0 : 288,2 (г); C_p^0 : 68,5 (г); Лит.: [998] 50-53, [1405] 84-85, [1444] 474, [535] 190-191, [734] 335, [964] 167, 170-171

7336. **серы(VI) диоксид-дихлорид** (сульфурилахлорид) бц. дымящая ж. SO_2Cl_2 ; M 134,960; $T_{\text{пл}} -54^\circ$; $T_{\text{кип}} 69,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Разл. на: хлор, серы(IV) оксид; Раств.: бензол: р., вода: реак., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,66 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (-24,7°), 100 (17,9°); Дип.: 1,8 (20°); ΔH_{298}^0 : -391,2 (ж); ΔG_{298}^0 : -305 (ж); S_{298}^0 : 216,3 (ж); C_p^0 : 131,4 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 28; ΔH_{298}^0 : -363 (г); S_{298}^0 : 311,3 (г); C_p^0 : 77,4 (г); Лит.: [1444] 474, [480] 47-48, [900] 98

7337. **серы(VI) диоксид-пероксид** бел. крист. SO_4 ; M 96,063; $T_{\text{разл}} 3^\circ$; Лит.: [1479] 103, [480] 56-57, [734] 342

7338. **серы(VI) диоксид-фторид-хлорид** бц. г. ClSO_2F ; M 118,515; $T_{\text{пл}} -124,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 7,1^\circ$; Лит.: [998] 53, [535] 190-191, [964] 167

7339. **серы(VI) дифтораид-пентафторид** SF_5NF_2 ; M 179,061; $T_{\text{пл}} -110^\circ$; $T_{\text{кип}} -16^\circ$; Лит.: [734] 400, [1146] 21

7340. **серы(IV) дифторид-фторимид** F_2SNF ; M 103,067; $T_{\text{пл}} -81^\circ$; $T_{\text{кип}} -23^\circ$; Лит.: [734] 400

7341. **серы(IV) дифторид-хлоримид** ж. $\text{F}_2\text{S=NCl}$; M 119,522; $T_{\text{кип}} 24^\circ$; Лит.: [734] 400

7342. **серы дифторхлорметил-пентафторид** CClFSF_5 ; M 212,518; $T_{\text{кип}} 16,5^\circ$; Лит.: [657] 330

7343. **серы(IV) имид-оксид** (сульфинилимид, тионилимид) бц. HNSO ; M 63,079; $T_{\text{пл}} -85^\circ$; Лит.: [734] 399; Синт.: [957] 524-526

7344. **серы(VI) нитрид-трифторид** бц. NSF_3 ; M 103,067; $T_{\text{кип}} -73^\circ$; Лит.: [734] 400

7345. **серы(IV) оксид** (sulfur dioxide, сернистый ангидрид, сернистый газ, серы диоксид) бц. г. SO_2 ; M 64,060; $T_{\text{пл}} -75,5^\circ$; $T_{\text{кип}} -10,01^\circ$; $T_{\text{разл}} 2800^\circ$; Раств.: бензол: 14,67 (30°), вода: 22,8 (0°), 11,5 (20°), 2,1 (90°), эф.: 138 (0°), метанол: 246 (0°), 70 (20°),

нитробензол: 267,4 (20°), серная кислота 100%: 3,88 (20°), 2,21 (40°), 1,47 (60°), укс.: 31,5 (27°), этанол: 115 (0°), 52,6 (20°); ПЛ.: 0,002927 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 0,1 (-111,6°), 1 (-96,2°), 10 (-77,4°), 100 (-47,9°); ДП: 17,7 (-21°); Дип.: 1,67 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -296,9 (г); ΔG⁰₂₉₈: -300,2 (г); S⁰₂₉₈: 248,1 (г); C_p⁰: 39,9 (г); ΔH_{пл}: 7,4; ΔH_{кип}: 24,9; T_{крит}: 157,5; P_{крит}: 7,88; ПЛ_{крит}: 0,524; Лит.: [440] 64, [1043] 72-73, [1043] 67-73, [1444] 332-333, [289] 1455-1465, [480] 51-55, [900] 96-97

7346. **серы(IV) оксид гептагидрат** SO₂ • 7H₂O; M 190,171; T_{пл} 12°; Лит.: [734] 329

7347. **серы(IV) оксид-дифторид** (тионил фторид) бц. г. SOF₂; M 86,061; T_{пл} -110,5°; T_{кип} -43,8°; Раств.: бензол: р., хлф.: р., этанол: р.; ΔH⁰₂₉₈: -713,5 (г); S⁰₂₉₈: 278,6 (г); C_p⁰: 56,8 (г); Лит.: [535] 190-191, [964] 167

7348. **серы(IV) оксид-дихлорид** (сульфинила хлорид, тионил хлорид) бц. дымящая ж. SOCl₂; M 118,970; T_{пл} -104,5°; T_{кип} 75,6°; T_{разл} 80°; Разл. на: дисеры дихлорид, серы(IV) оксид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: реаг., хлф.: р., этанол: реаг.; ПЛ.: 1,655 (10,4°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-56,2°), 10 (-23,6°), 100 (20,6°); ДП: 9,25 (20°); Дип.: 1,44 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -247 (ж); S⁰₂₉₈: 278,6 (ж); C_p⁰: 120,5 (ж); ΔH_{кип}: 31,8; ΔH⁰₂₉₈: -212 (г); S⁰₂₉₈: 307,9 (г); C_p⁰: 66,7 (г); Лит.: [957] 424, [734] 330, [900] 98

7349. **серы(IV) оксид-сульфид** (серы (II) оксид, серы закись) желт. г. S₂O; M 80,129; T_{разл} -30°; ΔH⁰₂₉₈: -93,37 (г); Лит.: [734] 328

7350. **серы(VI) оксид-тетрафторид** SOF₄; M 124,058; T_{пл} -99,6°; T_{кип} -49°; Лит.: [998] 47

7351. **серы(VI) оксид альфа-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. моноклинные крист. SO₃; M 80,060; T_{пл} 62,2°; Раств.: серная кислота 100%: реаг.; Давл. паров: 0,1 (-32,7°), 1 (-15,5°), 10 (4,3°), 100 (27,4°); Дип.: 0 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -439 (ж); ΔG⁰₂₉₈: -368,4 (ж); S⁰₂₉₈: 122 (ж); C_p⁰: 180 (ж); ΔH_{пл}: 30; ΔH_{кип}: 40,8; ΔH⁰₂₉₈: -395,8 (г); S⁰₂₉₈: 256,7 (г); C_p⁰: 50,7 (г); T_{крит}: 218; P_{крит}: 8,2; ПЛ_{крит}: 0,633; Лит.: [1444] 333, [900] 97

7352. **серы(VI) оксид бета-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. моноклинные крист. SO₃; M 80,060; T_{пл} 32°; Раств.: серная кислота 100%: реаг.; Давл. паров: 0,1 (-52,5°), 1 (-34,1°), 10 (-12,3°), 100 (13,9°); ΔH_{пл}: 12; ΔH_{кип}: 40,8; T_{крит}: 218; P_{крит}: 8,2; ПЛ_{крит}: 0,633; Лит.: [480] 56, [900] 97

7353. **серы(VI) оксид гамма-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. ж. SO₃; M 80,060; T_{пл} 16,8°; Раств.: вода:

реаг., серная кислота 100%: реаг.; ПЛ.: 1,9255 (20°, г/см³, ж.), 1,904 (25°, г/см³, ж.), 1,8819 (30°, г/см³, ж.), 1,8588 (35°, г/см³, ж.), 1,8335 (40°, г/см³, ж.), 1,809 (45°, г/см³, ж.), 1,7812 (50°, г/см³, ж.), 1,7552 (55°, г/см³, ж.), 1,732 (60°, г/см³, ж.), 1,709 (65°, г/см³, ж.), 1,686 (70°, г/см³, ж.), 1,637 (80°, г/см³, ж.), 1,587 (90°, г/см³, ж.), 1,536 (100°, г/см³, ж.), 1,419 (130°, г/см³, ж.), 1,344 (150°, г/см³, ж.), 1,195 (180°, г/см³, ж.), 1,038 (200°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,1 (-57,8°), 1 (-38,9°), 10 (-16,5°), 100 (10,7°); ДП: 3,11 (18°); ΔH_{пл}⁰: 5,61; ΔH_{кип}⁰: 40,8; T_{крит}: 218; P_{крит}: 8,2; ПЛ_{крит}: 0,633; Лит.: [1043] 83-84, [1444] 333, [480] 55-56, [900] 97

7354. **серы(IV) оксид-фторид-хлорид** бц. г. SOClF; M 102,516; T_{пл} -139,5°; T_{кип} 12,2°; Лит.: [535] 190-191

7355. **серы пентафторгипохлорит** SF₅OCl; M 178,509; T_{кип} 9°; Лит.: [1441] 573

7356. **серы пентафторид-пероксисульфурилфторид** F₅SOOSO₂F; M 242,120; T_{кип} 54,1°; Лит.: [479] 594

7357. **серы(VI) пентафторид-хлорид** бц. г. SF₅Cl; M 162,510; T_{пл} -64°; T_{кип} -19°; Лит.: [10] 131, [579] 71, [734] 326

7358. **серы пентафторэтил-пентафторид** C₂F₅SF₅; M 246,070; T_{кип} 11,3°; Лит.: [778], [657] 331

7359. **серы трифторметил-пентафторид** (трифторметил-пентафторсульфид) CF₃SF₅; M 196,063; T_{пл} -86,9°; T_{кип} -20,4°; Лит.: [1477] 10-11, 253-260, [734] 530-531; Синт.: [913] 366

7360. **серы трифторметил-трифторид** CF₃SF₃; M 158,066; T_{пл} -110°; T_{кип} -7°; Лит.: [778]

7361. **серы(IV) фторид** бц. г. SF₄; M 108,050; T_{пл} -121°; T_{кип} -38°; Раств.: бензол: р., вода: реаг.; ПЛ.: 1,919 (-73°, г/см³, т.); Давл. паров: 80,8 (-73°); ΔH₂₉₈⁰: -770 (г); ΔG₂₉₈⁰: -725,9 (г); S₂₉₈⁰: 289,8 (г); C_p⁰: 70,92 (г); ΔH_{кип}⁰: 22; T_{крит}: 91; Лит.: [900] 97, [818]

7362. **серы(VI) фторид** (сера шестифтористая, серы гексафторид) бц. г. SF₆; M 146,050; T_{возг} -63,8°; T_{разл} 1700-2700°; Раств.: вода: 0,0036 (25°), нитрометан: р.; ПЛ.: 1,85 (-50°, г/см³, ж.), 0,0065 (20°, г/см³, г.); Ск.зв.: 146,3 (30°, состояние среды - газ, 750 мм,рт,ст.); ΔH₂₉₈⁰: -1221 (г); S₂₉₈⁰: 292 (г); C_p⁰: 97,5 (г); T_{крит}: 45,56; Лит.: [1045] 202-203, [480] 40, 42, [734] 326, [1248] 193-213

7363. **серы(II) хлорид** темно-красн. дымящая ж. SCl₂; M 102,970; T_{пл} -123°; T_{кип} 59°; T_{разл} 59°; Разл. на: дисеры дихлорид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: р., реаг., эф.: реаг., тетра-лорметан: р., этанол: реаг.; ПЛ.: 1,62 (15°, г/см³, т.); Давл. па-

ров: 1 (-64°), 10 (-33°), 100 (9°); Дип.: 0,56 (20°); ΔH_{298}^0 : -49,4 (ж); ΔG_{298}^0 : -79 (ж); C_p^0 : 103 (ж); Лит.: [480] 43-44, [900] 97

7364. **серы(IV) хлорид** бц. ж. SCl_4 ; М 173,880; $T_{пл}$ -30°; $T_{разл}$ -15°; ΔH_{298}^0 : -56,1 (ж); Лит.: [1045] 202-203, [106] 562

7365. **серы(IV) хлорид - сурьмы пентафторид (1/1)** $SCl_4 \cdot SbCl_5$; М 472,902; $T_{возг}$ 125°; Лит.: [734] 327

7366. **серы(II) цианид** бц. крист. $S(CN)_2$; М 84,100; $T_{пл}$ 65°; Раств.: вода: р.; Лит.: [77] 589, [734] 523

7367. **сибаномидина гидрохлорид** бел. ам. в-во $C_{23}H_{32}ClN_3O_5$; М 465,970; $T_{пл}$ 185-195°; Раств.: вода: р.; ΔD_{50} : 1,7-2,5 (мышь, в/в), 1,1-1,6 (мышь, в/б); Лит.: [150] 1281-1284

7368. **сибиромидин** $C_{24}H_{31}N_3O_7$; М 473,519; $T_{разл}$ >120°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., ДМФА: р., петр.эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: м.р., этанол: м.р., этилацетат: м.р.; ΔD_{50} : 0,459 (мышь, п/о), 0,058 (мышь, в/в), 0,084 (мышь, п/к), 0,032 (мышь, в/б); Лит.: [312] 668-673, [313] 866-873

7369. **сиднокарб** (N-фенилкарбамоил-3-(бета-фенилизопропил)сиднонимин, мезокарб) бел. крист. $C_{18}H_{18}N_4O_2$; М 322,361; $T_{пл}$ 133-135°; $T_{разл}$ 135°; Раств.: вода: н.р., этанол: т.р.; ΔD_{50} : 1780 (мышь, в/б); Лит.: [1444] 339, [670] 121-122, [725] 221

7370. **сиднофен** (3-(бета-фенилизопропил)сиднонимина гидрохлорид, feprosidnine hydrochloride) бел. крист. $C_{11}H_{14}ClN_3O$; М 239,700; $T_{пл}$ 158°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [1447] 524, [670] 104-105

7371. **сидилгерман** г. H_3SiGeH_3 ; М 106,773; $T_{пл}$ -120°; $T_{кип}$ 7°; Лит.: [734] 641

7372. **сидилкалий** бц. крист. $KSiH_3$; М 70,200; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [479] 320, [734] 605; Синт.: [958] 724-725

7373. **3-сидилпентасилан** бц. ж. Si_6H_{14} ; М 182,620; $T_{пл}$ -78,4°; Лит.: [479] 319

7374. **2-сидилтетрасилан** бц. ж. Si_5H_{12} ; М 152,520; $T_{пл}$ -109,8°; Лит.: [479] 319

7375. **2-сидилтрисилан** бц. ж. $(SiH_3)_3SiH$; М 122,420; $T_{пл}$ -99,4°; Лит.: [479] 319

7376. **сидилфосфин** бц. г. SiH_3PH_2 ; М 64,099; $T_{кип}$ 13°; Лит.: [734] 605

7377. **сидлиманит** бц. ромбические крист. Al_2O_5Si ; М 162,050; $T_{пл}$ 1860°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,23 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 18-19

7378. **синарин** (synarine) бц. крист. $C_{25}H_{24}O_{12}$; М 516,450; $T_{пл}$ 225-227°; Раств.: вода: пл.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; ΔD_{50} : 1900 (мышь, в/б); Лит.: [318] 433-434, [223] 566, [635] 64

7379. **син-диацетилфуроксана диоксим** $C_6H_8N_4O_4$; М 200,150; $T_{пл}$ 189°; Лит.: [1483] 283

7380. **синэстрол** (гексэстрол) бел. крист. $HOС_6H_4CH(C_2H_5)CH(C_2H_5)C_6H_4OH$; М 270,366; $T_{пл}$ 185°; Раств.: вода: 0,0012 (37°), эф.: л.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; LD_{50} : 1000 (мышь, п/о); Лит.: [62] 657, [1447] 528, [223] 1008-1009, [332] 1171, [379] 452

7381. **бета-ситостерин** (5-стигмастен-3бета-ол) $C_{29}H_{48}O$; М 412,690; $T_{пл}$ 140°; Лит.: [1447] 528

7382. **скандий** (scandium) серебристо-бел. гексагональные мет. Sc; М 44,960; $T_{пл}$ 1541°; $T_{кип}$ 2850°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,02 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1427°), 0,1 (1597°), 1 (1800°), 10 (2160°), 100 (2380°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 34,8 (т); C_p^0 : 25,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,1; $\Delta H_{кип}$: 315; ΔH_{298}^0 : 379 (г); S_{298}^0 : 174,7 (г); C_p^0 : 22,1 (г); Лит.: [1444] 359-360, [490] 51, [611] 8-42, [900] 99

7383. **скандия ацетилацетонат** $(CH_3COCH=C(O)CH_3)_3Sc$; М 342,280; $T_{пл}$ 187°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [735] 76

7384. **скандия бромид** бел. $ScBr_3$; М 284,668; $T_{возг}$ 929°; Лит.: [655] 167

7385. **скандия гидроксид** крист. $Sc(OH)_3$; М 95,980; $T_{разл}$ 250-460°; $pK_b(3)$ = 9,12 (25°, вода); Лит.: [1046] 81, [1447] 529, [735] 74

7386. **скандия гидроксид-оксид** бел. $ScO(OH)$; М 77,963; $T_{разл}$ 460°; Лит.: [655] 167

7387. **скандия гипофосфит** $Sc(H_2PO_2)_3$; М 239,920; $T_{разл}$ 350°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1247] 2163

7388. **скандия диборид** сер. ScB_2 ; М 66,578; $T_{пл}$ 2250°; Лит.: [655] 167

7389. **скандия додекаборид** ScB_{12} ; М 174,688; $T_{пл}$ 2040°; Лит.: [974] 170

7390. **скандия иодид** бел. ScI_3 ; М 425,669; $T_{возг}$ 912°; Лит.: [655] 167

7391. **скандия карбид** черн. ScC ; М 56,967; $T_{пл}$ 1800°; Лит.: [655] 167

7392. **скандия метафосфат** моноклинные крист. $Sc(PO_3)_3$; М 281,872; $T_{разл}$ 1200°; Лит.: [1444] 360

7393. **скандия нитрат** бел. $Sc(NO_3)_3$; М 230,971; $T_{разл}$ >300°; Лит.: [655] 167

7394. **скандия нитрат тетрагидрат** бел. $Sc(NO_3)_3 \cdot 4H_2O$; М 303,032; $T_{разл}$ >220°; Лит.: [655] 167

7395. **скандия нитрид** темно-голуб. ScN ; M 58,963; $T_{\text{пл}}$ 2650°; Лит.: [655] 167, [735] 77

7396. **скандия оксалат пентагидрат** бел. $\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 444,045; $T_{\text{разл}}$ 500°; Лит.: [655] 167

7397. **скандия оксид** бел. кубические крист. Sc_2O_3 ; M 137,910; $T_{\text{пл}}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,8 (20°, г/см^3 , т.); ΔH_{298}^0 : -1908,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1917,5 (т); S_{298}^0 : 77 (т); Лит.: [900] 99

7398. **скандия ортониобат** ScNbO_4 ; M 201,860; $T_{\text{пл}}$ 1950°; Лит.: [1258] 437

7399. **скандия сульфат** (scandium sulfate) бц. гексагональные крист. $\text{Sc}_2(\text{SO}_4)_3$; M 378,100; $T_{\text{пл}}$ 973°; Раств.: вода: 10,3 (25°); Лит.: [289] 1484, [535] 194-195, [655] 167

7400. **скандия сульфат тригидрат** бц. $\text{Sc}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 432,145; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 194-195

7401. **скандия сульфид** желт. Sc_2S_3 ; M 186,107; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Лит.: [655] 167

7402. **скандия фосфат** ромбические крист. ScPO_4 ; M 139,930; $T_{\text{пл}}$ 1780°; Лит.: [1444] 360

7403. **скандия фосфат дигидрат** бел. $\text{ScPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 175,958; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [655] 167

7404. **скандия фторид** тригональные крист. ScF_3 ; M 101,951; $T_{\text{пл}}$ 1552°; $T_{\text{кип}}$ 1607°; Лит.: [1444] 360

7405. **скандия хлорид** бц. гексагональные крист. ScCl_3 ; M 151,320; $T_{\text{пл}}$ 956°; $T_{\text{кип}}$ 975°; Раств.: вода: х.р.; ΔH_{298}^0 : -919 (т); C_p^0 : 92 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 67,4; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 157; ΔH_{298}^0 : -671 (г); S_{298}^0 : 337 (г); C_p^0 : 75 (г); Лит.: [1444] 360, [535] 194-195

7406. **скандия хлорид гексагидрат** бел. $\text{ScCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 259,407; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [655] 167

7407. **сквалан** (2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракозан, пергидросквален, спинакан) бц. ж. $\text{C}_{30}\text{H}_{62}$; M 422,830; $T_{\text{пл}}$ -38°; $T_{\text{кип}}$ 350°; Пл.: 0,8115 (15°, г/см^3 , ж.); Лит.: [971] 344-345, [1444] 361, [1447] 529, [75] 1.310

7408. **сквален** (2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракоза-2,6,10,14,18,22-гексаен, спинацен) бц. маслянистая ж. $\text{C}_{30}\text{H}_{50}$; M 410,718; $T_{\text{пл}}$ -20°; Раств.: эф.: р., укс.: м.р., хлф.: р., этанол: м.р.; Давл. паров: 1 (213°); Лит.: [81] 370, [1444] 361, [75] 1.310, [522] 150

7409. **склареол** (лабден-14-диол-8,13) $\text{C}_{20}\text{H}_{36}\text{O}_2$; M 308,500; $T_{\text{пл}}$ 106°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,9568 (110°, г/см^3 , ж.); Давл. паров: 0,25 (164°); Лит.: [1444] 362, [1447] 530

7410. **скополамина гидробромид** бц. крист. $C_{17}H_{22}BrNO_4$; М 384,265; $T_{пл}$ 194°; Раств.: вода: л.р., хлф.: о.м.р., этанол: л.р.; ΔD_{50}^0 : 1270 (крысы, п/о), 1880 (мышы, п/о), 203 (мышы, в/в); Лит.: [62] 674, [223] 1859-1860, [291] 777, [379] 350

7411. **l-скополамин моногидрат** $C_{17}H_{23}NO_5$; М 321,370; $T_{пл}$ 57°; Раств.: бензол: т.р., вода: р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [62] 674, [1045] 952-953

7412. **слизевая кислота** (муциновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $HOOC(CHON)_4COOH$; М 210,150; $T_{пл}$ 213-214°; pK_a (1) = 3,21 (25°, вода); Лит.: [1045] 810-811, [1046] 93

7413. **соланидин** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_{27}H_{43}NO$; М 397,650; $T_{пл}$ 219°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [1045] 952-953, [590] 1131-1133, [729] 402-403

7414. **альфа-соланин** (α -solanine) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{45}H_{73}NO_{15}$; М 868,060; $T_{пл}$ 285°; $T_{разл}$ 285°; Раств.: вода: 0,002604 (15°), эф.: н.р., этанол: р. (78°); pK_{BH^+} (1) = 7,34 (25°, вода); Лит.: [744] 227, [1045] 952-953, [96] 61, [590] 1131-1133

7415. **транс-транс-сорбиновая кислота** (2-транс,4-транс-гексадиеновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3CH=CHCH=CHCOOH$; М 112,300; $T_{пл}$ 134,5°; $T_{кип}$ 228°; $T_{разл}$ 228°; Раств.: бензол: л.р. (80°), вода: 0,1906 (30°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 4,77 (25°, вода); Лит.: [1045] 952-953, [1444] 388-389, [75] 8.50, [331] 276

7416. **цис-транс-сорбиновая кислота** игольчатые крист. $CH_3CH=CHCH=CHCOOH$; М 112,300; $T_{пл}$ 35°; Лит.: [1045] 952-953

7417. **d-сорбит** (глюцитол, сорбитол) бц. игольчатые крист. $HOCH_2(CHON)_4CH_2OH$; М 182,170; $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: 64,16 (10°), 68,94 (20°), 73,33 (30°), 78,02 (40°), этанол: пл.р.; Лит.: [762] 960, [1444] 389, [331] 336, [749] 144

7418. **сорбитанмоностеарат** крист. $C_{24}H_{46}O_6$; М 430,620; $T_{пл}$ 53°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., диоксан: пл.р., тетрагидрометан: пл.р., толуол: пл.р., уайт-спирит: н.р., этанол: пл.р., этилацетат: н.р.; Лит.: [1447] 536

7419. **D-сорбоза** (псевдотагатаоза) ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_{12}O_6$; М 180,200; $T_{пл}$ 165°; Раств.: вода: 35,48 (17°); Лит.: [971] 342-343, [331] 309

7420. **спиропентан** (спиро[2.2]пентан) C_5H_8 ; М 68,117; $T_{пл}$ -107°; $T_{кип}$ 39,03°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,7551 (20°, к в.4, ж.); n 1,4122 (20°); ΔH_{298}^0 : 174,84 (г); ΔG_{298}^0 : 265,3 (г); S_{298}^0 : 282,4

(г); C_p^0 : 88,17 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 6,438; $\Delta H_{\text{кип}}$: 26,75; ΔH_{298}^0 : 147,5 (ж); Лит.: [761] 167, 355, [1447] 539

7421. **станнилатрий** NaSnH_3 ; М 144,724; $T_{\text{разл}}$ -63°; Лит.: [734] 641

7422. **стеариновая кислота** (stearic acid, октадекановая кислота, октадециловая кислота) бц. моноклинные крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$; М 284,480; $T_{\text{пл}}$ 69,4-72°; $T_{\text{кип}}$ 370°; $T_{\text{разл}}$ 370°; Раств.: бензол: р., вода: 0,034 (25°), 0,1 (37°), дихлорметан: 3,58 (25°), 8,85 (30°), 18,3 (35°), эф.: л.р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: 3,16 (20°), 24,9 (40°); Давл. паров: 0,25 (159°), 15 (232°), 17 (238°), 100 (291°); Лит.: [80] 637, [1045] 952-953, [1447] 541, [218] 71, [291] 787-789

7423. **стеариновой кислоты амид** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_2\text{CONH}_2$; М 283,492; $T_{\text{пл}}$ 109,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [80] 637, [1447] 541

7424. **стеариновой кислоты дециловый эфир** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COO}(\text{CH}_2)_9\text{CH}_3$; М 424,743; $T_{\text{пл}}$ 37,5-38°; Лит.: [509] 105

7425. **стеариновой кислоты метиловый эфир** (methyl stearate, метилстеарат) бц. крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOCH}_3$; М 298,510; $T_{\text{пл}}$ 37,8°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: 175 (25,5°), эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (156°), 15 (215°); Лит.: [80] 637, [768] 15, [1045] 954-955, [218] 70

7426. **стеариновой кислоты хлорангидрид** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_2\text{SOCl}$; М 302,923; $T_{\text{пл}}$ 23°; Лит.: [1447] 541

7427. **стеариновой кислоты этиловый эфир** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 312,530; $T_{\text{пл}}$ 33,4°; Давл. паров: 0,18 (152°), 10 (199°); Лит.: [80] 637

7428. **стеароил-бета-лизолецитин** игольчатые крист. $\text{C}_{26}\text{H}_{56}\text{NO}_8\text{P}$; М 541,699; $T_{\text{пл}}$ 257,5-258,5°; Лит.: [522] 147

7429. **стевиозид** бел. крист. $\text{C}_{38}\text{H}_{60}\text{O}_{18}$; М 804,870; $T_{\text{пл}}$ 198°; Лит.: [577] 104-127, [244] 342-347, [635] 61-62, [749] 138-139

7430. **стибин** (водород сурьмянистый) бц. г. SbH_3 ; М 124,770; $T_{\text{пл}}$ -88°; $T_{\text{кип}}$ -18,4°; $T_{\text{разл}}$ 20°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1095 (20°), эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : 145,1 (г); ΔG_{298}^0 : 147,6 (г); S_{298}^0 : 233 (г); C_p^0 : 41,38 (г); $\Delta H_{\text{кип}}$: 21,1; Лит.: [440] 233-234, [1447] 554-555, [75] 3.17, [479] 519, 521, [734] 470, [900] 101

7431. **стибония гексафторантимонат** бц. крист. $\text{SbH}_4[\text{SbF}_6]$; М 361,540; $T_{\text{разл}}$ -70°; Лит.: [479] 519

7432. **стирилкарбаминовой кислоты метиловый эфир** $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHNHCOOCH}_3$; М 177,200; $T_{\text{пл}}$ 117-118°; Лит.: [792] 270; Синт.: [792] 270

7433. **стирол** (ethenylbenzene, styrene, styrol, винилбензол) бц. ж. $C_6H_5CH=CH_2$; М 104,149; CAS 100-42-5; $T_{пл}$ -30,628°; $T_{кип}$ 145,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: смеш., вода: 0,031 (20°), 0,05 (40°), эф.: р., метанол: р., петр.эф.: смеш., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,906 (20°, г/см³, ж.); n 1,54682 (20°); ΔD_{50} : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [75] 1.310, [331] 465, [338] 79, [900] 179; Синт.: [416] 494-495

7434. **стрихнин** (strychnine) бц. ромбические крист. $C_{21}H_{22}N_2O_2$; М 334,420; CAS 57-24-9; $T_{пл}$ 282°; Раств.: амиловый спирт: 0,55 (25°), анилин: 20 (20°), ацетон: р., бензол: 0,77 (20°), вода: 0,016 (25°), диэтиламин: 1,7 (20°), эф.: 0,018 (25°), метанол: 0,49 (25°), п-цимол: 0,71 (30°), 0,95 (100°), петр.эф.: 0,0093 (20°), пиперидин: 0,7 (20°), пиридин: 1,5 (20°), пиридин 50% водный: 2,43 (20°), тетрахлорметан: 0,158 (20°), хлф.: 10,25 (25°), этанол: 0,7 (25°), этилацетат: 0,197 (20°); Пл.: 1,36 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 5 (270°); pK_{BH^+} (1) = 8 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 2,3 (25°, вода); ΔD_{50} : 0,5 (кошки, п/о), 0,33 (кошки, в/в), 0,6 (кролики, п/о), 0,4 (кролики, в/в), 2,35-16 (крысы, п/о), 2 (мышы, п/о), 0,12 (мышы, в/в), 0,4 (мышы, в/м), 0,47 (мышы, п/к), 0,98 (мышы, в/б), 0,5 (собаки, п/о), 0,8 (собаки, в/в), 0,35 (собаки, п/к), 3 (утки, п/о), 5-120 (человек, п/о); Лит.: [439] 569-570, [1046] 103, [1444] 441, [1445] 530, [82] 10-11, [100] 199-205, [291] 812-813

7435. **стрихнина нитрат** (strychnine nitrate) бц. игольчатые крист. $C_{21}H_{23}N_3O_5$; М 397,420; $T_{пл}$ 289°; Раств.: вода: 1,6 (15°), 12,5 (80°), глицерин: 1,66 (25°), эф.: н.р., метанол: 0,345 (25°), хлф.: 1,25 (25°), этанол 90%: 0,77 (15°), этанол абс.: 0,37 (25°); Лит.: [1039] 77, [1444] 441, [291] 815, [379] 386

7436. **стронций** (strontium) серебристо-бел. кубические мет. Sr; М 87,620; $T_{пл}$ 768°; $T_{кип}$ 1390°; Раств.: аммиак жидкий: 98 (-33,4°), вода: реаг.; Пл.: 2,63 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (533°), 0,1 (621°), 1 (733°), 10 (877°), 100 (1097°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 53,1 (г); C_p^0 : 27,2 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 9,2; $\Delta H_{кип}^0$: 141,4; ΔH_{298}^0 : 161 (г); S_{298}^0 : 164,5 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [1517] 195, [490] 51, [586] 309-316, [900] 99

7437. **стронция азид** бел. крист. $Sr(N_3)_2$; М 171,680; $T_{раза}$ 140-196°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 45,83 (16°), этанол: н.р.; Лит.: [741] 81, [1516] 19-20, [373] 244-245

7438. **стронция ацетат** бел. $Sr(CH_3COO)_2$; М 205,708; $T_{пл}$ 321°; $T_{раза}$ 350-400°; Лит.: [655] 173

7439. **стронция бромат** бел. $\text{Sr}(\text{BrO}_3)_2$; М 343,424; $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Раств.: вода: 30,9 (18°); Лит.: [1039] 31, [655] 173

7440. **стронция бромат моногидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Sr}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 361,440; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: 32 (16°); ΔH_{298}^0 : -1014,2 (т); S_{298}^0 : 282,8 (т); Лит.: [535] 194-195

7441. **стронция бромид** (strontium bromide) бц. ромбические крист. SrBr_2 ; М 247,430; $T_{\text{пл}} 657^\circ$; $T_{\text{кип}} 1970^\circ$; Раств.: аммиак жидкий: 0,008 (0°), ацетон: 0,6 (20°), вода: 88 (0°), 100 (20°), 113 (40°), 135 (60°), 175 (80°), 227 (104°), метанол: 119,4 (20°), 136 (60°), этанол: 63,9 (20°), 75,5 (60°); Пл.: 4,22 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 147 (700°), 143 (800°), 138,5 (900°), 134 (1000°); ΔH_{298}^0 : -715,9 (т); ΔG_{298}^0 : -694,5 (т); S_{298}^0 : 135,6 (т); C_p^0 : 75,35 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 10,1; $\Delta H_{\text{возг}}$: 230; Лит.: [289] 1496-1498, [535] 194-195, [900] 99

7442. **стронция бромид гексагидрат** бц. тригональные крист. $\text{SrBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 355,520; $T_{\text{разл}} 88,6^\circ$; Раств.: ацетон: м.р., вода: х.р., эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 2,36 (18°, г/см³, т.); Лит.: [900] 99

7443. **стронция вольфрамат** бц. тетрагональные крист. SrWO_4 ; М 335,460; $T_{\text{пл}} 1535^\circ$; $T_{\text{разл}} 1535^\circ$; Раств.: вода: 0,14 (15°); ΔH_{298}^0 : -1635 (т); S_{298}^0 : 138 (т); Лит.: [535] 194-195

7444. **стронция гексаборид** черн. кубические крист. SrB_6 ; М 152,490; $T_{\text{пл}} 2235^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -247 (т); Лит.: [535] 194-195

7445. **стронция гексафторсиликат** бел. $\text{Sr}[\text{SiF}_6]$; М 229,970; $T_{\text{разл}} >420^\circ$; Разл. на: кремния фторид; Лит.: [655] 169, [734] 603

7446. **стронция гексафторсиликат дигидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Sr}[\text{SiF}_6] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 265,726; $T_{\text{разл}} 90-100^\circ$; Разл. на: стронция гексафторсиликат, вода; Раств.: вода: 2,6 (15°); Лит.: [1405] 118, [535] 196-197, [655] 169, [964] 369, 374

7447. **стронция гидрид** бц. ромбические крист. SrH_2 ; М 89,636; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -180 (т); S_{298}^0 : 52 (т); C_p^0 : 44 (т); Лит.: [535] 194-195, [877] 15

7448. **стронция гидроксид** (strontium hydroxide) бц. крист. $\text{Sr}(\text{OH})_2$; М 121,630; $T_{\text{пл}} 375^\circ$; $T_{\text{разл}} 400^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,41 (0°), 0,56 (10°), 0,81 (20°), 1,01 (25°), 1,23 (30°), 1,77 (40°), 3,68 (60°), 8,3 (80°), 27,9 (100°), метанол: р.; Пл.: 3,625 (20°, г/см³, т.); $pK_b(2) = 0,82$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -959,4 (т); ΔG_{298}^0 : -870,3 (т); S_{298}^0 : 86,6 (т); C_p^0 : 92 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 23; ΔD_{50} : 3160 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 363, [289] 1517-1520, [900] 99

7449. **стронция гидроксид октагидрат** бц. тетрагональные крист. $\text{Sr}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 265,750; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: строн-

ция гидроксид, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р. (100°), р., метанол: р.; Пл.: 1,9 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3360,6 (т); Лит.: [289] 1517, [900] 99

7450. **стронция гидросульфид** бел. $\text{Sr}(\text{HS})_2$; М 153,766; $T_{\text{разл}}$ 150-200°; Лит.: [655] 174

7451. **стронция гидрофосфат** бц. ромбические крист. SrHPO_4 ; М 183,599; $T_{\text{разл}}$ 900°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 196-197, [655] 173

7452. **стронция гипонитрит** бел. SrN_2O_2 ; М 147,632; $T_{\text{разл}}$ 550°; Лит.: [655] 174

7453. **стронция гипонитрит пентагидрат** крист. $\text{SrN}_2\text{O}_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 237,710; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,173 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 210-211

7454. **стронция дикарбид** черн. тетрагональные крист. SrC_2 ; М 111,640; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,2 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -84 (т); Лит.: [1045] 214-215, [1395] 297

7455. **стронция дитионат** бел. SrS_2O_6 ; М 247,746; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [655] 174

7456. **стронция дитионат тетрагидрат** бц. гексагональные крист. $\text{SrS}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 319,808; $T_{\text{разл}}$ 78°; Раств.: вода: 17 (16°), 52 (100°), этанол: н.р.; ΔH^0_{298} : -2910,8 (т); Лит.: [289] 1524, [535] 194-195

7457. **стронция дихромат** красн. SrCr_2O_7 ; М 303,608; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 173

7458. **стронция дихромат тригидрат** оранжев. $\text{SrCr}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 357,654; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [655] 173

7459. **стронция иодат** (strontium iodate) бц. триклинные крист. $\text{Sr}(\text{IO}_3)_2$; М 437,430; $T_{\text{разл}}$ 600°; Раств.: вода: 0,03 (15°), 0,8 (100°); ΔH^0_{298} : -1060 (т); S^0_{298} : 243 (т); Лит.: [302] 266, [535] 194-195, [589] 113-114, [655] 174

7460. **стронция иодид** (strontium iodide) бц. пластинчатые крист. SrI_2 ; М 341,430; $T_{\text{пл}}$ 515°; Раств.: аммиак жидкий: 0,31 (0°), вода: 164 (0°), 179 (20°), 196 (40°), 217 (60°), 277 (80°), 370 (100°), 421 (120°), эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 4,549 (25°, г/см³, т.); Пов.нат.: 111 (600°), 110 (700°), 106 (770°); ΔH^0_{298} : -566,9 (т); ΔG^0_{298} : -559,8 (т); S^0_{298} : 159 (т); C_p^0 : 81,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 19,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 194; ΔH^0_{298} : -269 (т); S^0_{298} : 341 (т); C_p^0 : 61,6 (т); Лит.: [289] 1513-1514, [535] 194-195, [900] 100

7461. **стронция иодид гексагидрат** бц. гексагональные крист. $\text{SrI}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 449,520; $T_{\text{разл}}$ 90°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; ΔH^0_{298} : -2396,6 (т); Лит.: [535] 194-195

7462. **стронция карбонат** (strontium carbonate, стронцианит) бц. ромбические крист. SrCO_3 ; М 147,630; $T_{\text{раза}}$ 1211°; Разл. на: стронция оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 0,0011 (18°), 0,065 (100°); Пл.: 3,7 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1218,4 (т); ΔG^0_{298} : -1137,6 (т); S^0_{298} : 97,1 (т); C_p^0 : 81,42 (т); Лит.: [289] 1505-1506, [900] 100

7463. **стронция метаарсенат** бел. $\text{Sr}(\text{AsO}_3)_2$; М 333,460; $T_{\text{раза}}$ 979°; Лит.: [655] 173

7464. **стронция метагафнат** бел. SrHfO_3 ; М 314,108; $T_{\text{пла}}$ 2830°; Лит.: [655] 174

7465. **стронция метасиликат** бц. гексагональные крист. SrSiO_3 ; М 163,704; $T_{\text{пла}}$ 1580°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -1631 (т); S^0_{298} : 96 (т); C_p^0 : 88,5 (т); Лит.: [535] 196-197

7466. **стронция метасиликат дигидрат** бел. $\text{SrSiO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 199,734; $T_{\text{раза}}$ 850°; Лит.: [655] 175

7467. **стронция метатитанат** (стронция титанат) бел. SrTiO_3 ; М 183,485; $T_{\text{пла}}$ 2040°; Лит.: [655] 175

7468. **стронция метацирконат** бел. SrZrO_3 ; М 226,842; $T_{\text{пла}}$ 2750°; Лит.: [655] 175

7469. **стронция молибдат** (strontium molybdate) бц. тетрагональные крист. SrMoO_4 ; М 247,560; $T_{\text{пла}}$ 1457°; Раств.: вода: 0,01 (17°); ΔH^0_{298} : -1561 (т); S^0_{298} : 119 (т); C_p^0 : 123,3 (т); Лит.: [289] 1514, [535] 194-195, [655] 174

7470. **стронция нитрат** (strontium nitrate) бц. кубические крист. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$; М 211,630; $T_{\text{пла}}$ 645°; $T_{\text{раза}}$ 645°; Разл. на: стронция нитрит, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 40,4 (0°), ацетон: м.р., вода: 39,5 (0°), 53,6 (10°), 70,5 (20°), 79,5 (25°), 88,7 (30°), 90,1 (40°), 93,8 (60°), 98 (80°), 102 (100°), гидразин: 5 (20°), изопропанол: 0,002 (20°), метанол: м.р., пиридин: 0,7 (20°), этанол: 0,009 (20°); Пл.: 2,986 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -984,08 (т); ΔG^0_{298} : -778,2 (т); S^0_{298} : 194,6 (т); C_p^0 : 149,91 (т); ΔD_{50} : 1020 (б. мыши, в/ж), 1600 (кролики, в/ж), 1892 (крысы, в/ж), 3077 (морские свинки, в/ж); Лит.: [440] 363, [442] 128, [1444] 443, [289] 1515-1517, [662] 93, [735] 175, [877] 16, [900] 100

7471. **стронция нитрат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 283,690; $T_{\text{раза}}$ 29,3-100°; Разл. на: стронция нитрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,2 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2161 (т); S^0_{298} : 364 (т); Лит.: [1444] 443, [900] 100

7472. **стронция нитрид** сер. Sr_3N_2 ; М 290,873; $T_{\text{раза}}$ >1000°; Лит.: [655] 174

7473. **стронция нитрит** (strontium nitrite) бц. крист. $\text{Sr}(\text{NO}_2)_2$; М 179,630; $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Раств.: вода: 52,67 (-0,3°), 64,7 (19°), 139 (100°), этанол абс.: 0,05 (20°); Пл.: 2,867 (27°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 210-211, [289] 1515

7474. **стронция нитрит моногидрат** бц. гексагональные крист. $\text{Sr}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 197,650; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: стронция нитрит, вода; Раств.: вода: 53,5 (0°), 62,83 (19,5°), 165 (100°); Лит.: [1039] 31, [535] 194-195

7475. **стронция оксалат** бел. SrC_2O_4 ; М 175,639; $T_{\text{разл}} 450^\circ$; Раств.: вода: 0,00589 (18°); Лит.: [1039] 31, [655] 173

7476. **стронция оксалат моногидрат** бел. $\text{SrC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 193,654; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [655] 173

7477. **стронция оксид** (strontium oxide) бц. кубические крист. SrO ; М 103,620; $T_{\text{пл}} 2650^\circ$; $T_{\text{кип}} 3000^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: реак., эф.: н.р., метанол: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 4,7 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2068°), 1 (2262°); ΔH_{298}^0 : -590,4 (т); ΔG_{298}^0 : -559,8 (т); S_{298}^0 : 54,4 (т); C_p^0 : 44,52 (т); ΔH_{298}^0 : -29 (т); S_{298}^0 : 230 (т); C_p^0 : 33,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 70; ΔD_{50} : 667 (мышь, в/б); Лит.: [442] 128, [535] 194-195, [900] 100

7478. **стронция ортосиликат** бц. моноклинные крист. Sr_2SiO_4 ; М 267,323; $T_{\text{пл}} 2325^\circ$; ΔH_{298}^0 : -2300 (т); S_{298}^0 : 154 (т); C_p^0 : 134,5 (т); Лит.: [1447] 547, [535] 196-197

7479. **стронция пербромат** $\text{Sr}(\text{BrO}_4)_2$; М 375,420; $T_{\text{разл}} 192^\circ$; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Лит.: [302] 244, [1276] 2121-2122

7480. **стронция перманганат тригидрат** пурпурн. кубические крист. $\text{Sr}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 379,540; $T_{\text{разл}} 175^\circ$; Раств.: вода: 2,5 (0°); Пл.: 2,75 (20°, г/см³, т.); Лит.: [762] 292, [289] 1514

7481. **стронция пероксид** бц. тетрагональные крист. SrO_2 ; М 119,620; $T_{\text{пл}} 215^\circ$; $T_{\text{разл}} 900^\circ$; Раств.: вода: 0,018 (20°), этанол: х.р.; ΔH_{298}^0 : -637 (т); Лит.: [856] 308-309, [1447] 547, [535] 194-195

7482. **стронция перхлорат** крист. $\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$; М 286,520; $T_{\text{разл}} 415-470^\circ$; Раств.: 1-бутанол: 113,49 (25°), ацетон: 150,1 (25°), вода: 309,67 (25°), изобутанол: 77,87 (25°), метанол: 212,01 (25°), пропанол: 140,38 (25°), этанол: 180,7 (25°), этилацетат: 136,93 (25°); Лит.: [1046] 296, [1447] 547, [289] 1512

7483. **стронция селенат** бц. моноклинные крист. SrSeO_4 ; М 230,580; $T_{\text{разл}} >1650^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1148,5 (т); S_{298}^0 : 125 (т); C_p^0 : 93 (т); Лит.: [535] 194-195, [655] 174

7484. **стронция селенид** бц. кубические крист. SrSe ; М 166,580; $T_{\text{пл}} 1600^\circ$; Раств.: вода: реак.; ΔH_{298}^0 : -387 (т); Лит.: [535] 194-195

7485. **стронция сульфат** (strontium sulfate, целестин) бц. ромбические крист. SrSO_4 ; М 183,680; $T_{\text{раза}}$ 1580°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0132 (20°), 0,0113 (95°), муравьиная кислота 95%: 0,02 (18,5°), серная кислота 100%: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,96 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1451 (т); ΔG_{298}^0 : -1334,3 (т); S_{298}^0 : 119,7 (т); Лит.: [289] 1522-1524, [900] 100

7486. **стронция сульфид** бц. кубические крист. SrS ; М 119,680; $T_{\text{пла}}$ 2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: о.м.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -452,3 (т); ΔG_{298}^0 : -447,7 (т); S_{298}^0 : 68,2 (т); C_p^0 : 48,7 (т); Лит.: [900] 100

7487. **стронция теллурид** бц. кубические крист. SrTe ; М 215,220; $T_{\text{пла}}$ 1490°; S_{298}^0 : 88 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 57; Лит.: [535] 196-197

7488. **стронция тетратрионат** бел. SrS_4O_6 ; М 311,876; $T_{\text{раза}}$ 180°; Лит.: [655] 174

7489. **стронция тетратрионат гексагидрат** бел. $\text{SrS}_4\text{O}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 419,968; $T_{\text{раза}} > 50^\circ$; Лит.: [655] 174

7490. **стронция тиосульфат** бел. SrS_2O_3 ; М 199,750; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: 9,6 (0°), 36,6 (40°); Лит.: [762] 293, [289] 1524, [655] 174

7491. **стронция тиосульфат моногидрат** бц. моноклинные крист. $\text{SrS}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 217,760; $T_{\text{раза}}$ 189°; Разл. на: стронция тиосульфат, вода; Пл.: 2,916 (25°, к в.4, т.); Лит.: [762] 293

7492. **стронция тиосульфат пентагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{SrS}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 289,820; $T_{\text{раза}}$ 100°; Разл. на: стронция тиосульфат моногидрат, вода; Раств.: вода: 1,7 (13°), 39 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (17°, к в.4, т.); Лит.: [762] 293

7493. **стронция тиоцианат** бел. $\text{Sr}(\text{SCN})_2$; М 203,785; $T_{\text{раза}} > 160^\circ$; Лит.: [655] 174

7494. **стронция тиоцианат тригидрат** бел. $\text{Sr}(\text{SCN})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 257,831; $T_{\text{раза}}$ 100°; Лит.: [655] 174

7495. **стронция формиат** (strontium formate) крист. $(\text{HCOO})_2\text{Sr}$; М 177,660; $T_{\text{пла}}$ 71,9°; Раств.: вода: 9,1 (0°), 10,6 (10°), 12,7 (20°), 34,4 (100°); Лит.: [631] 487, [1039] 272, [75] 5.22, [289] 1498-1499

7496. **стронция фосфат** бел. $\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$; М 452,803; $T_{\text{пла}}$ 1600°; Лит.: [655] 174

7497. **стронция фторид** (strontium fluoride) бц. кубические крист. SrF_2 ; М 125,620; $T_{\text{пла}}$ 1190°; $T_{\text{кип}}$ 2490°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 0,012 (20°), эф.: м.р., фтороводород: 14,43 (-23°), 14,63 (-3,3°), 14,83 (12,2°), этанол: м.р.; Пл.: 4,24 (20°, г/см³, т.);

Давл. паров: 1 (1600°), 10 (1827°), 100 (2128°); ΔH_{298}^0 : -1209,2 (т); ΔG_{298}^0 : -1160,6 (т); S_{298}^0 : 81,6 (т); C_p^0 : 68,2 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 18; ΔH_{298}^0 : -777 (г); S_{298}^0 : 290 (г); C_p^0 : 52,7 (г); $\Delta H_{кип}^0$: 324; ΔD_{50} : 10660 (крысы, в/ж); Лит.: [289] 1512-1513, [900] 100

7498. **стронция фторид-хлорид** бц. тетрагональные крист. $SrClF$; М 142,071; $T_{пл}$ 962°; Лит.: [535] 196-197

7499. **стронция хлорат** (strontium chlorate) бц. ромбические крист. $Sr(ClO_3)_2$; М 254,522; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 174,9 (18°); ΔH_{298}^0 : -744,3 (т); Лит.: [290] 679, [535] 196-197

7500. **стронция хлорат октагидрат** бел. $Sr(ClO_3)_2 \cdot 8H_2O$; М 398,645; $T_{разл}$ >120°; Лит.: [655] 173

7501. **стронция хлорид** (strontium chloride) бц. кубические крист. $SrCl_2$; М 158,530; $T_{пл}$ 873°; $T_{кип}$ 2030°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 55,6 (18°), вода: 44,3 (0°), 53,1 (20°), 55,5 (25°), 58,7 (30°), 65,8 (40°), 84,8 (60°), 93,1 (80°), 102 (100°), гидразин: 8 (20°), глицерин: р., муравьиная кислота 95%: 23,8 (19°), пиридин: н.р., селена(IV) оксид-дихлорид: 0,183 (25°), этанол: р., этанол 45%: 26,8 (18°); Пл.: 3,05 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 168 (880°), 165 (950°), 162 (1000°), 160 (1040°); ΔH_{298}^0 : -828,4 (т); ΔG_{298}^0 : -781,2 (т); S_{298}^0 : 117 (т); C_p^0 : 79,1 (т); $\Delta H_{пл}^0$: 17,2; ΔH_{298}^0 : -488 (г); S_{298}^0 : 314,6 (г); C_p^0 : 55,8 (г); $\Delta H_{кип}^0$: 243; ΔD_{50} : 1030 (б. мыши, в/ж), 1512 (кролики, в/ж), 1796 (крысы, в/ж), 2843 (морские свинки, в/ж), 147,6 (мыши, в/в); Лит.: [440] 363, [442] 128, [289] 1507-1511, [900] 100

7502. **стронция хлорид гексагидрат** бц. тригональные крист. $SrCl_2 \cdot 6H_2O$; М 266,620; $T_{разл}$ 61,3°; Разл. на: стронция хлорид дигидрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: 63,3 (6°), этанол абс.: 3,8 (6°); Пл.: 1,933 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2623,8 (т); ΔG_{298}^0 : -2226,8 (т); S_{298}^0 : 350,3 (т); Лит.: [289] 1511, [900] 100

7503. **стронция хлорид дигидрат** $SrCl_2 \cdot 2H_2O$; М 194,560; $T_{разл}$ 134°; Лит.: [900] 100

7504. **стронция хлорит** $Sr(ClO_2)_2$; М 222,524; $T_{разл}$ 180-200°; Лит.: [302] 222

7505. **стронция хромат** (strontium chromate) желт. моноклинские крист. $SrCrO_4$; М 203,610; $T_{пл}$ 1283°; $T_{разл}$ 1283°; Раств.: вода: 0,12 (15°), 3 (100°); ΔH_{298}^0 : -1435 (т); S_{298}^0 : 112 (т); ΔD_{50} : 3110 (б. крысы, в/ж); Лит.: [440] 363, [1447] 548, [289] 1512, [535] 196-197

7506. **строфантин G** (ouabain, оубаин) $C_{29}H_{44}O_{11}$; М 568,650; CAS 630-60-4; $T_{пл}$ 185°; Раств.: вода: 1,3 (25°); ΔD_{50} : 3,75 (мыши, в/в), 1,213 (мыши, в/б); Лит.: [223] 1908, [281] 162, [331] 1246

7507. **сукралоза** (1',4,6'-трихлор-1',4,6'-тридезоксигалакто-сахараза, 1,6-дихлор-бета-D-фруктофуранозил-4-дезоксид-4-хлор-альфа-D-галактопиранозид, sucralose, пищевая добавка E955) бел. крист. $C_{12}H_{19}Cl_3O_8$; M 397,630; $T_{пл}$ 125°; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: 28,2 (20°), 66 (60°); Лит.: [318] 1401, [244] 130-145, [635] 22, [749] 143-144

7508. **суксаметония иодид** (дитилин) бел. крист. $C_{14}H_{30}I_2N_2O_4$; M 544,208; $T_{пл}$ 247-248°; Раств.: вода: л.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [318] 1400, [670] 236-237, [1412] 236

7509. **суксаметония хлорид** (листенон) бел. крист. $(CH_2COOCH_2CH_2N(CH_3)_3Cl)_2$; M 361,305; CAS 71-27-2; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: л.р., этанол: о.м.р.; ΔD_{50} : 0,43 (мышы, в/в); Лит.: [318] 1399, [918] 816, [223] 1952-1953

7510. **сулиндак** ((Z)-(6-fluoro-3-(4-methanesulfinylbenzylidene)-2-methyl-3H-inden-1-yl)acetic acid, (Z)-(6-фтор-3-(4-метансульфинилбензилиден)-2-метил-3H-инден-1-ил)уксусная кислота, sulindac) $C_{20}H_{17}FO_3S$; M 356,410; CAS 38194-50-2; $T_{пл}$ 182-185°; $T_{разл}$ 185°; ΔD_{50} : 264 (крысы, п/о), 507 (мышы, п/о); Лит.: [42] 106, [223] 1941-1942

7511. **сульгин** (N-(4-аминобензолсульфонил)гуанидин) бел. крист. $H_2NC_6H_4SO_2NHC(NH_2)=NH$; M 214,245; $T_{пл}$ 189-192°; Раств.: ацетон: м.р., вода: о.м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1447] 550, [379] 198, [1412] 269-270

7512. **сульфадимезин** (2-(4-аминобензолсульфамидо)-4,6-диметилпиримидин) бел. крист. $C_{12}H_{14}N_4O_2S$; M 278,330; $T_{пл}$ 199°; Раств.: вода: 0,02 (29°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1447] 550, [332] 885, [379] 199, [1412] 283-285

7513. **сульфадиметоксин** (6-(4-аминобензолсульфамидо)-2,4-диметокси-пиримидин) бел. крист. $C_{12}H_{14}N_4O_4S$; M 310,330; $T_{пл}$ 197-202°; Раств.: 1-бутанол: 0,16 (25°), 0,22 (30°), 0,28 (37°), вода: 0,00463 (37°), этанол: м.р.; ΔD_{50} : 844 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 550, [218] 77, [223] 1922, [331] 853, [379] 199

7514. **сульфаминовая кислота** (амидосерная кислота, серной кислоты моноамид) бц. ромбические крист. NH_2SO_3H ; M 97,098; $T_{пл}$ 205°; $T_{разл}$ 210-260°; Раств.: ацетон: 0,04 (25°), вода: 12,8 (0°), 17,57 (20°), 22,77 (40°), 27,06 (60°), 32,01 (80°), эф.: 0,01 (25°), метанол: 0,4 (25°), формамид: 0,18 (25°); Пл.: 2,126 (25°, г/см³, т.); pK_a (1) = 1 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -685,9 (т); ΔD_{50} : 1600 (крысы), 3100 (мышы); Лит.: [1444] 454, [480] 89-90, [734] 398; Синт.: [962] 251-252

7515. **сульфанур фтористый альфа-изомер** (NSOF)₃;
M 243,209; T_{пл} 17°; T_{кип} 138°; Лит.: [734] 400

7516. **сульфанур фтористый бета-изомер** (NSOF)₃;
M 243,209; T_{пл} 13°; T_{кип} 130°; Лит.: [734] 400

7517. **сульфанур хлористый альфа-форма** (NSOCl)₃;
M 292,572; T_{пл} 145°; Лит.: [734] 400

7518. **сульфанур хлористый бета-форма** (NSOCl)₃;
M 292,572; T_{пл} 48°; Лит.: [734] 400

7519. **сульфапиридазин** (6-(4-аминобензолсульфамидо)-3-метоксипиридазин) светло-желт. крист. C₁₁H₁₂N₄O₃S; M 280,303; T_{пл} 180-183°; Раств.: вода: 0,05795 (25°), р. (100°); Лит.: [1447] 550-551, [331] 738, [379] 199, [1412] 285-286

7520. **сульфацил-натрий** (N-(4-аминобензолсульфонил)ацетамид-натрий) бел. крист. H₂NC₆H₄SO₂N(Na)COCH₃ • H₂O; M 254,240; T_{пл} 183°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; ЛД₅₀: 6000 (мыши, п/к); Лит.: [1447] 551, [223] 1918-1919, [379] 198, [1412] 267-268

7521. **N-сульфиниланилин** ж. C₆H₅N=S=O; M 139,175; Давл. паров: 12 (80°); Лит.: [771] 397, [9] 89-95; Синт.: [9] 89

7522. **3-сульфобензойная кислота** HO₃SC₆H₄COOH; M 202,185; T_{пл} 141°; pK_a (1) = 0,31 (25°, вода); pK_a (2) = 3,78 (25°, вода); Лит.: [1045] 498-499, [1046] 93

7523. **4-сульфобензойная кислота** HO₃SC₆H₄COOH; M 202,185; T_{пл} 260°; pK_a (1) = 0,37 (25°, вода); pK_a (2) = 3,72 (25°, вода); Лит.: [1045] 498-499, [1046] 94

7524. **2-сульфобензойной кислоты ангидрид** пластинчатые крист. (р.п. бензол) C₆H₄(CO)(SO₂)O; M 184,169; T_{пл} 128-129,5°; Лит.: [80] 651; Синт.: [999] 39-41

7525. **сульфоан** (тетрагидротиофен-1,1-диоксид, тетраметиленсульфон, тиолан-1,1-диоксид) бц. крист. (CH₂CH₂)₂SO₂; M 120,170; T_{пл} 28°; T_{кип} 285°; T_{разл} 285°; Разл. на: этен, серы(IV) оксид; ЛД₅₀: 2700 (крысы, п/о), 1700 (мыши, п/о); Лит.: [1444] 467, [1447] 552

7526. **сульфония гексафторантимонат** бел. крист. SH₃SbF₆; M 270,840; CAS 55590-58-4; T_{разл} 90°; Лит.: [110] 445, [116] 2230-2233, [254] 331, [480] 38

7527. **сурругатоксин** бц. призматические крист. C₂₅H₂₆BrN₂O₁₁; M 610,385; T_{пл} 300°; Лит.: [33] 189-190

7528. **сурьма металлическая** (antimony) серебристо-бел. тригональные мет. Sb; M 121,750; T_{пл} 630,5°; T_{кип} 1634°; Раств.:

вода: н.р.; Пл.: 6,69 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (533°), 0,1 (600°), 1 (731°), 10 (960°), 100 (1289°); Вязк.: 1,5 (650°), 1,26 (700°), 1,05 (850°); Пов.нат.: 368 (750°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 45,69 (т); C_p^0 : 25,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 20,1; $\Delta H_{кип}$: 124,4; ΔH^0_{298} : 268 (г); S^0_{298} : 180,2 (г); C_p^0 : 20,8 (г); ΔD_{50} : 112 (мышши, в/б, сверхчистый металл); Лит.: [1444] 475-477, [227] 276-277, [479] 515-517, [490] 51, [900] 100

7529. **сурьмы(III) азид** бц. крист. $Sb(N_3)_3$; М 247,820; $T_{раза}$ 130°; Лит.: [58] 508

7530. **сурьмы(III) арсенид** (antimony arsenide) $SbAs$; М 196,680; $T_{пл}$ 680°; Лит.: [75] 3.17

7531. **сурьмы(III) бромид** (antimony tribromide) бц. ромбические крист. $SbBr_3$; М 361,470; $T_{пл}$ 96,6°; $T_{кип}$ 288°; Раств.: ацетон: р., бензол: 14,29 (15°), 29,9 (35°), 63,93 (55°), сероуглерод: р., укс.: 13,9 (15°), этанол: р.; Пл.: 4,15 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -259,4 (т); S^0_{298} : 210 (т); C_p^0 : 113 (т); $\Delta H_{пл}$: 15; $\Delta H_{кип}$: 51,2; ΔH^0_{298} : -180,7 (г); S^0_{298} : 372,4 (г); C_p^0 : 80,3 (г); Лит.: [289] 1468-1473, [479] 522, [535] 196-197

7532. **сурьмы(V) дифторид-трихлорид** бел. $SbCl_3F_2$; М 266,116; $T_{пл}$ 55°; Лит.: [655] 166

7533. **сурьмы(III) иодид** (antimony triiodide) красн. гексагональные крист. SbI_3 ; М 502,470; $T_{пл}$ 170,5°; $T_{кип}$ 401,6°; Раств.: бензол: р., диiodметан: 11,2 (12°), сероуглерод: р., этанол: н.р.; Пл.: 4,92 (22°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -100,4 (т); ΔH^0_{298} : -7,9 (г); S^0_{298} : 399,6 (г); C_p^0 : 81,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 18; $\Delta H_{кип}$: 61; Лит.: [227] 283, [289] 1482-1483, [479] 522, [535] 196-197

7534. **сурьмы(V) иодид** красн. SbI_5 ; М 756,282; $T_{пл}$ 79°; $T_{кип}$ 401°; Лит.: [655] 166

7535. **сурьмы(III) иодид-сульфид** красн. $SbSI$; М 280,729; $T_{пл}$ 400°; Лит.: [655] 167

7536. **сурьмы(III) нитрид** оранжев. SbN ; М 135,767; $T_{раза}$ 550°; Лит.: [734] 478

7537. **сурьмы(III) оксид** (валентинит) сер. кубические крист. Sb_2O_3 ; М 291,500; $T_{пл}$ 656°; $T_{кип}$ 1456°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,19 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (512°), 1 (577°), 10 (660°), 100 (953°); ΔH^0_{298} : -1417,1 (т); ΔG^0_{298} : -1250,8 (т); S^0_{298} : 265,3 (т); C_p^0 : 209,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 110; $\Delta H_{кип}$: 74,5; ΔD_{50} : 3250 (крысы, в/б), 172 (мышши, в/б); Лит.: [227] 279, [734] 471, [900] 100

7538. **сурьмы(III,V) оксид** желт. Sb_2O_4 ; М 307,518; $T_{раза}$ >930°; Лит.: [655] 167, [734] 471

7539. **сурьмы(V) оксид** желт. кубические крист. Sb_2O_5 ; M 323,500; $T_{\text{раза}} 350^\circ$; Раств.: вода: м.р.; ΔH_{298}^0 : -1007,5 (т); ΔG_{298}^0 : -864,7 (т); S_{298}^0 : 125,1 (т); C_p^0 : 117,6 (т); ΔD_{50} : 1300 (мышы, в/б); Лит.: [227] 280, [900] 101

7540. **сурьмы(III) оксид-хлорид** бц. моноклинные крист. $SbOCl$; M 173,212; $T_{\text{раза}} 170^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., сероуглерод: р.; ΔH_{298}^0 : -381 (т); Лит.: [535] 196-197

7541. **сурьмы(III) селенид** темно-сер. ромбические крист. Sb_2Se_3 ; M 480,400; $T_{\text{пла}} 617^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -127,7 (т); Лит.: [1444] 479, [535] 196-197

7542. **сурьмы(III) сульфат** бел. пор. $Sb_2(SO_4)_3$; M 531,680; $T_{\text{раза}} 500^\circ$; Пл.: 3,625 (4° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2393,2 (т); Лит.: [1045] 216-217, [1444] 476, [75] 3.17, [227] 282, [428] 203, [655] 167, [734] 471

7543. **сурьмы(III) сульфид** (антимонит, стибнит) темно-сер. ромбические крист. Sb_2S_3 ; M 339,680; $T_{\text{пла}} 560^\circ$; $T_{\text{кип}} 1160^\circ$; Раств.: вода: 0,00017 (18°), укс.: н.р., этанол: р.; Пл.: 4,64 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -157,7 (т); ΔG_{298}^0 : -156,1 (т); S_{298}^0 : 181,6 (т); C_p^0 : 123,2 (т); ΔD_{50} : 209 (мышы, в/б); Лит.: [440] 229, [227] 283-284, [257] 57-59, [734] 473, [900] 101

7544. **сурьмы(V) сульфид** оранжево-красн. аморфн. пор. Sb_2S_5 ; M 403,800; $T_{\text{раза}} 170^\circ$; Разл. на: сурьмы(III) сульфид, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,12 (20° , г/см³, т.); ΔD_{50} : 1500 (крысы, в/б), 458 (мышы, в/б); Лит.: [1444] 479, [227] 279-280, [257] 53-54, [900] 101

7545. **сурьмы(III) теллурид** сер. крист. Sb_2Te_3 ; M 626,320; $T_{\text{пла}} 621,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 1173^\circ$; Лит.: [1447] 555, [535] 196-197

7546. **сурьмы(III) фторид** (antimony trifluoride) бц. ромбические крист. SbF_3 ; M 178,750; $T_{\text{пла}} 290^\circ$; $T_{\text{кип}} 319^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 384,7 (0°), 444,7 (20°), 492,4 (25°), 563,6 (30°), реар. (100°), диоксан: р., метанол: р., фтороводород: р., этанол: р.; Пл.: 4,385 (25° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -923,4 (т); ΔG_{298}^0 : -778 (т); S_{298}^0 : 105,4 (т); ΔD_{50} : 23 (мышы, п/к); Лит.: [1405] 95-96, [289] 1481, [900] 101

7547. **сурьмы(V) фторид** бц. ж. SbF_5 ; M 216,740; $T_{\text{пла}} 8,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 142,7^\circ$; Пл.: 2,99 (23° , г/см³, т.); Давл. паров: 10 ($39,2^\circ$); S_{298}^0 : 353,1 (т); C_p^0 : 107,5 (т); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 43,39; ΔH_{298}^0 : -1630,1 (ж); ΔD_{50} : 270 (мышы, п/к); Лит.: [1405] 93-95, [1444] 478, [738] 14, [900] 101; Синт.: [489] 55

7548. **сурьмы(V) фторид-тетрахлорид** $SbCl_4F$; M 282,570; $T_{\text{пла}} 83^\circ$; Лит.: [734] 477

7549. **сурьмы(III) хлорид** (antimony trichloride) бц. ромбические крист. SbCl_3 ; М 228,110; $T_{\text{пл}}$ 73,2°; $T_{\text{кип}}$ 233°; Раств.: ацетон: 537,6 (18°), вода: 601,6 (0°), 815,8 (15°), 988,1 (25°), 1368 (40°), 1917 (50°), 4531 (60°), смеш. (70°), эф.: р., селена(IV) оксид-дихлорид: 62,97 (25°), сероуглерод: р., тетрахлорметан: м.р., тетрахлорэтан: 21,75 (25°), укс.: 440,5 (25°), хлф.: р., этанол: р., этилацетат: 5,9 (18°); Пл.: 3,14 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (18,1°), 1 (45°), 10 (85,4°), 100 (143°); ДП: 33,2 (75°); Дип.: 3,93 (20°); Пов.нат.: 49,6 (74,5°), 42,6 (137°), 38,3 (178°); ΔH_{298}^0 : -381,2 (т); ΔG_{298}^0 : -322,5 (т); S_{298}^0 : 110,5 (т); C_p^0 : 183,3 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 12,5; $\Delta H_{\text{кип}}$: 45,73; ΔH_{298}^0 : -312 (г); S_{298}^0 : 338,5 (г); C_p^0 : 77,4 (г); ΔD_{50} : 25 (мышь, в/б); $T_{\text{криг}}$: 521; $\Delta D_{\text{криг}}$: 0,842; Лит.: [227] 277, [257] 55-56, [289] 1474-1480, [734] 475, [900] 101

7550. **сурьмы(V) хлорид** светло-желт. ж. SbCl_5 ; М 299,020; $T_{\text{пл}}$ 2,8°; $T_{\text{кип}}$ 140°; $T_{\text{разл}}$ 106°; Раств.: вода: реаг., метанол: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см³, ж.); n 1,601 (20°); Давл. паров: 1 (22,2°), 10 (61,2°); ДП: 3,78 (21,5°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -437,2 (ж); ΔG_{298}^0 : -345,35 (ж); S_{298}^0 : 295 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10; $\Delta H_{\text{кип}}$: 48,4; ΔH_{298}^0 : -388,8 (г); S_{298}^0 : 402 (г); C_p^0 : 120,9 (г); ΔD_{50} : 1115 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 555, [227] 277-278, [257] 50-52, [734] 477, [900] 101

7551. **сурьмы(V) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид** $\text{SbCl}_5 \cdot \text{POCl}_3$; М 452,357; $T_{\text{пл}}$ 150°; Лит.: [734] 478

7552. **сурьмяная кислота** вод. р-р H_3SbO_4 ; М 188,780; $T_{\text{разл}}$ 110-180°; $pK_a(1) = 4,4$ (18°, вода); Лит.: [1046] 79, [1447] 555

7553. **суфентанил** (sufentanil) $\text{C}_{22}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$; М 386,552; CAS 56030-54-7; $T_{\text{пл}}$ 96,6°; ΔD_{50} : 17,9 (крысы, в/в), 18,7 (мышь, в/в); Лит.: [318] 1402, [42] 223-224, [223] 1913, [359] 148-149, [370] 145, [1426] 23

7554. **сфалерит** (цинк сернистый, цинка сульфид) бц. кубические крист. ZnS ; М 97,430; $T_{\text{пл}}$ 1775°; Раств.: вода: 0,00000000003 (18°), укс.: н.р.; Пл.: 4,102 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -205,4 (т); ΔG_{298}^0 : -200,7 (т); S_{298}^0 : 57,74 (т); C_p^0 : 45,52 (т); Лит.: [1045] 254-255, [1048] 120-121, [378] 731-741, [900] 113

7555. **сферофизина дибензоат** (1-гуанидино-4-((3-метилбут-1-ен-1-ил)амино)бутана дибензоат) бел. крист. $\text{C}_{24}\text{H}_{34}\text{N}_4\text{O}_4$; М 442,550; $T_{\text{пл}}$ 152°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 406, [796] 678

7556. **сцилларенин** призматические крист. (р.п. метанол) $\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{O}_4$; М 384,510; $T_{\text{пл}}$ 232-238°; ΔD_{50} : 0,157 (кошки, в/в); Лит.: [318] 1332, [281] 165

7557. **сциллизозид** призматические крист. $C_{32}H_{44}O_{12}$; М 620,685; $T_{пл}$ 168-170°; Лит.: [878] 447

7558. **сциллизозид полугидрат** $C_{64}H_{90}O_{25}$; М 620,690; $T_{пл}$ 170°; LD_{50} : 0,43 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 632-633, [878] 447

7559. **табун** (ЕА 1205, GA, О-этил-диметиламидо-цианфосфат, tabun, trilon 83, цианфосфорной кислоты диметиламид этилового эфира) бц. ж. $(CH_3)_2N(C_2H_5O)P(O)CN$; М 162,100; CAS 77-81-6; $T_{пл}$ -50°; $T_{кип}$ 240°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: вода: 13,6 (20°); Пл.: 1,0778 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 12 (108°); LD_{50} : 0,15 (б. мыши, в/в), 0,6 (б. мыши, п/к), 0,06 (кошки, в/в), 0,2 (кошки, в/м), 0,06 (кролики, в/в), 3,7 (крысы, п/о), 0,8 (крысы, в/м), 0,37 (крысы, п/к), 0,6 (мыши, в/б), 0,08 (собаки, в/в), 5 (человек, п/о), 14 (человек, наочно); Лит.: [262] А1, [426] 252, [963] 79, 89, [1444] 490, [85] 18-19, [349] 115-116, [466] 8-11, [1397] 286

7560. **тагатога** бел. крист. $C_6H_{12}O_6$; М 180,160; CAS 87-81-0; $T_{пл}$ 133-137°; Раств.: вода: 58 (20°); Лит.: [244] 262-294, [331] 311

7561. **таликарпин** $C_{41}H_{48}N_2O_8$; М 696,828; $T_{пл}$ 160-161°; Раств.: хлф.: р.; Лит.: [1447] 557

7562. **таллий** (thallium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tl; М 204,370; $T_{пл}$ 304°; $T_{кип}$ 1475°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 74,83 (18°), серная кислота 100%: реак.; Пл.: 11,85 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 64,18 (т); C_p^0 : 26,32 (т); $\Delta H_{пл}$: 4,27; ΔH_{298}^0 : 181 (г); S_{298}^0 : 180,9 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.: [741] 10, [1444] 490-492, [479] 215, [490] 51, [498] 33, [614] 5-7, [900] 101, [1032] 4-5, 8, [1348] 112

7563. **таллия азид** желт. тетрагональные крист. TlN_3 ; М 246,390; $T_{пл}$ 334°; Раств.: вода: 0,17 (0°), 0,3 (16°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -233,4 (т); S_{298}^0 : 126 (т); Лит.: [1045] 216-217, [1516] 14, [289] 1554, [535] 198-199, [735] 71

7564. **таллия ацетат** (thallium acetate) бц. крист. CH_3COOTl ; М 263,430; $T_{пл}$ 131°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: диоксид серы: 7,5 (0°); Лит.: [1447] 557, [289] 1539, [1412] 154-155

7565. **таллия(III) ацетат** бел. $Tl(CH_3COO)_3$; М 381,515; $T_{пл}$ 182°; $T_{разл}$ 182°; Лит.: [655] 180

7566. **таллия ацетилацетонат** $CH_3COCH=C(OTl)CH_3$; М 303,491; $T_{пл}$ 161°; Раств.: бензол: р., вода: реак.; Лит.: [735] 71

7567. **таллия бензилоксид** бц. табличковидные крист. $C_6H_5CH_2OTl$; М 311,510; $T_{пл}$ 74°; Лит.: [1189] 405

7568. **таллия борогидрид** $TlBH_4$; М 219,226; $T_{разл}$ 40°; Лит.: [735] 71

7569. **таллия бромат** (thallium bromate) TlBrO_3 ; М 332,285; $T_{\text{раза}}$ 125°; Разл. на: таллия(III) оксид, бром, кислород; Раств.: вода: 0,348 (19,9°), 0,741 (39,75°); Лит.: [289] 1539, [302] 244

7570. **таллия бромид** (thallium bromide) светло-желт. кубические крист. TlBr ; М 284,270; $T_{\text{пл}}$ 460°; $T_{\text{кип}}$ 824°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,022 (0°), 0,05 (25°), 0,25 (68°), диоксид серы: 0,017 (0°), этанол: р.; Пл.: 7,56 (17°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (367°), 1 (433°), 10 (520°), 100 (652°); ΔH_{298}^0 : -172,7 (т); ΔG_{298}^0 : -167,4 (т); S_{298}^0 : 122,6 (т); C_p^0 : 52,51 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 16,4; $\Delta H_{\text{кип}}$: 100,4; Лит.: [289] 1538-1539, [735] 70, [900] 101

7571. **таллия валерат** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COOTl}$; М 305,507; $T_{\text{пл}}$ 182°; Лит.: [1326] 1433

7572. **таллия гексафторсиликат** бел. $\text{Tl}_2[\text{SiF}_6]$; М 550,840; $T_{\text{раза}}$ 165°; Разл. на: кремния фторид; Лит.: [655] 169

7573. **таллия гидроксид** (thallium hydroxide) светло-желт. игольчатые крист. TlOH ; М 221,380; $T_{\text{пл}}$ 125°; $T_{\text{раза}}$ 125°; Разл. на: таллия оксид, вода; Раств.: вода: 25,4 (0°), 34,3 (18°), 40,3 (30°), 49,5 (40°), 79,6 (65°), 126,1 (90°), 149 (100°), этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -233,5 (т); ΔG_{298}^0 : -190,6 (т); S_{298}^0 : 255,2 (т); C_p^0 : 47,3 (т); Лит.: [740] 96, [1447] 557, [289] 1555, [900] 101

7574. **таллия гидроксид дигидрат** светло-желт. $\text{TlOH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 257,421; $T_{\text{раза}}$ 45-60°; Лит.: [1049] 940-941, [655] 181

7575. **таллия гидросульфат** бел. TlHSO_4 ; М 301,454; $T_{\text{пл}}$ 120°; $T_{\text{раза}}$ 120°; Лит.: [655] 181

7576. **таллия гидрофосфат дигидрат** бел. $\text{Tl}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 540,776; $T_{\text{раза}}$ 200°; Лит.: [655] 180

7577. **таллия гипофосфит** (thallium hypophosphite) бел. игольчатые крист. TlH_2PO_2 ; М 269,372; $T_{\text{пл}}$ 114°; $T_{\text{раза}}$ 114°; Раств.: вода: 397,5 (10°), 441,4 (20°), 7146 (100°); Лит.: [764] 273, [289] 1556, [1247] 2162

7578. **таллия диванадат** светло-желт. крист. $\text{Tl}_4\text{V}_2\text{O}_7$; М 1031,360; $T_{\text{пл}}$ 454°; Раств.: вода: 0,2 (14°), 0,26 (100°); Пл.: 8,21 (19°, г/см³, т.); Лит.: [762] 299, [1045] 218-219, [535] 198-199

7579. **таллия дигидрофосфат** бц. моноклинные крист. TlH_2PO_4 ; М 301,370; $T_{\text{пл}}$ 190°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Лит.: [535] 198-199

7580. **таллия дитионат** моноклинные крист. $\text{Tl}_2\text{S}_2\text{O}_6$; М 568,890; $T_{\text{раза}}$ 250°; Разл. на: таллия сульфат; Раств.: вода: 41,8 (19°); Лит.: [535] 198-199, [655] 181

7581. **таллия дихромат** оранжево-красн. крист. $\text{Tl}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 624,730; $T_{\text{пл}}$ 360°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [762] 299

7582. **таллия(III) иодат** $Tl(IO_3)_3$; M 729,091; $T_{\text{раза}}$ 380-420°; Лит.: [302] 266-267

7583. **таллия иодид** (thallium iodide) желт. ромбические крист. TlI ; M 331,270; $T_{\text{пл}}$ 441°; $T_{\text{кип}}$ 833°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 0,0064 (20°), 0,00847 (26°), 0,015 (40°), 0,035 (60°), 0,07 (80°), 0,12 (100°), диоксид серы: 0,06 (0°), пиридин: м.р., этанол 90%: 0,00038; Давл. паров: 0,1 (369°), 1 (436°), 10 (533°), 100 (824°); ΔH_{298}^0 : -123,7 (т); ΔG_{298}^0 : -125,3 (т); S_{298}^0 : 127,7 (т); C_p^0 : 53,3 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 101,7; ΔH_{298}^0 : 16 (т); S_{298}^0 : 277 (т); C_p^0 : 37,2 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14,7; Лит.: [289] 1552, [735] 70-71, [900] 102

7584. **таллия карбонат** (thallium carbonate) бц. моноклин-ные крист. Tl_2CO_3 ; M 468,750; $T_{\text{пл}}$ 273°; $T_{\text{раза}}$ 360°; Разл. на: таллия оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: ацетон: н.р., вода: 5,23 (18°), 27,2 (100°), диоксид серы: 0,01 (0°), эф.: н.р., этанол абс.: н.р.; Пл.: 7,11 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -709,6 (т); ΔG_{298}^0 : -615,05 (т); S_{298}^0 : 158,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18,4; Лит.: [1045] 218-219, [289] 1543, [535] 198-199, [735] 71, [900] 102

7585. **таллия метаванадат** (thallium metavanadate) сер. крист. $TlVO_3$; M 303,323; $T_{\text{пл}}$ 424°; Раств.: вода: 0,087 (11°), 0,21 (100°); Пл.: 6,09 (17°, г/см³, т.); Лит.: [289] 1559, [535] 198-199

7586. **таллия нитрат** (thallium nitrate) бц. ромбические крист. $TlNO_3$; M 266,370; $T_{\text{пл}}$ 206,5°; $T_{\text{раза}}$ 300°; Раств.: ацетон: р., вода: 3,91 (0°), 6,22 (10°), 9,55 (20°), 46,2 (60°), 414 (100°), этанол: н.р.; ΔH_{298}^0 : -243,9 (т); ΔG_{298}^0 : -153,6 (т); S_{298}^0 : 164,4 (т); C_p^0 : 99,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,46; Лит.: [289] 1555, [900] 102

7587. **таллия(III) нитрат тригидрат** бел. $Tl(NO_3)_3 \cdot 3H_2O$; M 444,444; $T_{\text{пл}}$ 102°; $T_{\text{раза}}$ 250°; Лит.: [655] 181

7588. **таллия нитрит** (thallium nitrite) желт. кубические крист. $TlNO_2$; M 250,390; $T_{\text{пл}}$ 186°; $T_{\text{раза}}$ 186°; Разл. на: таллия оксид, азота(II) оксид, азота(IV) оксид; Раств.: вода: 32,1 (25°), 95,8 (98°); ΔH_{298}^0 : -142 (т); Лит.: [289] 1554, [302] 167, [535] 198-199

7589. **таллия оксалат** (thallium oxalate) моноклинные крист. $Tl_2C_2O_4$; M 496,790; $T_{\text{раза}}$ >350°; Раств.: вода: 1,48 (15°), 9,02 (100°); ΔH_{298}^0 : -883 (т); Лит.: [289] 1543, [535] 198-199, [655] 180

7590. **таллия оксид** черн. гексагональные крист. Tl_2O ; M 424,740; $T_{\text{пл}}$ 303°; $T_{\text{кип}}$ 493°; Раств.: вода: реак., этанол: р.; Пл.: 9,52 (16°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -167,4 (т); ΔG_{298}^0 : -153,1 (т); S_{298}^0 : 161,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 30,3; ΔH_{298}^0 : 9 (т); S_{298}^0 : 314 (т); C_p^0 : 51 (т); Лит.: [735] 70, [900] 102, [1032] 5

7591. **таллия(III) оксид** (авиценнит) темно-коричнев. кубические крист. Tl_2O_3 ; M 456,740; $T_{\text{пл}}$ 717°; $T_{\text{раза}}$ 400°; Раств.: вода:

н.р.; Пл.: 10 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -390,4 (т); ΔG_{298}^0 : -321,4 (т); S_{298}^0 : 148,1 (т); Лит.: [735] 63, [900] 102

7592. **таллия(III) оксид-фторид** TlOF; М 239,381; $T_{\text{разл}}$ 250°; Лит.: [735] 65

7593. **таллия перхлорат** (thallium perchlorate) бц. ромбические крист. TlClO₄; М 303,834; $T_{\text{пл}}$ 501°; Раств.: вода: 20,5 (30°), 167 (100°), диоксид серы: 0,013 (0°); ΔH_{298}^0 : -138 (т); Лит.: [289] 1551, [535] 198-199

7594. **таллия пирофосфат** (таллия дифосфат) бц. моноклинные крист. Tl₄P₂O₇; М 991,480; $T_{\text{пл}}$ 120°; Раств.: вода: 40; Лит.: [535] 198-199

7595. **таллия селенат** бел. Tl₂SeO₄; М 551,724; $T_{\text{пл}}$ >400°; Лит.: [655] 181

7596. **таллия селенид** сер. тетрагональные крист. Tl₂Se; М 487,730; $T_{\text{пл}}$ 390°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -92 (т); Лит.: [535] 198-199, [735] 71

7597. **таллия сульфат** (thallium sulfate, целид) бц. ромбические крист. Tl₂SO₄; М 504,800; $T_{\text{пл}}$ 632°; Раств.: вода: 2,7 (0°), 3,7 (10°), 4,87 (20°), 6,16 (30°), 9,21 (50°), 10,92 (60°), 14,61 (80°), 18,45 (100°), диоксид серы: 0,021 (0°), серная кислота 100%: х.р.; Пл.: 6,675 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -933,7 (т); ΔG_{298}^0 : -832 (т); S_{298}^0 : 243,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 23,8; ΔD_{50} : 2,5 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 218-219, [1049] 634-635, [289] 1557-1558, [479] 213, [900] 102

7598. **таллия сульфид** черн. тригональные крист. Tl₂S; М 440,800; $T_{\text{пл}}$ 448°; $T_{\text{кип}}$ 1180°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,02 (20°); Пл.: 8,4 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 213,6 (500°), 210 (600°), 206,5 (700°); ΔH_{298}^0 : -87,9 (т); ΔG_{298}^0 : -87,8 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 159; Лит.: [535] 198-199, [735] 71, [900] 102

7599. **таллия(III) сульфид** черн. пор. Tl₂S₃; М 504,920; $T_{\text{пл}}$ 260°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [900] 102

7600. **таллия тетрагидроалюминат** TlAlH₄; М 235,397; $T_{\text{разл}}$ -80°; Лит.: [735] 71

7601. **таллия тетратриоортоарсенат** красн. Tl₃AsS₄; М 816,332; $T_{\text{пл}}$ 425°; Лит.: [655] 180

7602. **таллия тетрахлоралюминат** Tl[AlCl₄]; М 373,177; $T_{\text{пл}}$ 308°; Лит.: [735] 71

7603. **таллия(I) тетрахлорталлат(III)** Tl[TlCl₄]; М 550,579; $T_{\text{разл}}$ 180°; Разл. на: таллия хлорид, хлор; Лит.: [740] 88

7604. **таллия тиосульфат** бц. ромбические крист. $Tl_2S_2O_3$; М 520,895; $T_{\text{разл}}$ 130°; Раств.: вода: 0,18 (25°); Лит.: [428] 217, [535] 198-199, [598] 127

7605. **таллия тиоцианат** (thallium thiocyanate) бц. ромбические крист. $TlSCN$; М 262,470; $T_{\text{пл}}$ 234°; Раств.: вода: 0,316 (20°), 0,392 (25°), 0,732 (39,75°), диоксид серы: 0,024 (0°), этанол: н.р.; ΔH^0_{298} : 34,3 (т); Лит.: [289] 1542, [535] 198-199, [655] 181, [735] 71

7606. **таллия триодид** коричневл. игольчатые крист. Tl_3 ; М 585,097; $T_{\text{пл}}$ 460°; $T_{\text{кип}}$ 819°; Лит.: [1045] 218-219, [479] 228-229

7607. **таллия феноксид** бц. игольчатые крист. C_6H_5OTl ; М 297,490; $T_{\text{пл}}$ 235°; Лит.: [1189] 405

7608. **таллия формиат** $HC\ddot{O}OTl$; М 249,401; $T_{\text{пл}}$ 104°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Лит.: [1447] 558

7609. **таллия фосфат** бц. игольчатые крист. Tl_3PO_4 ; М 708,121; $T_{\text{разл}}$ 250°; Раств.: вода: 0,5 (15°), 0,67 (100°); Лит.: [535] 198-199, [655] 181

7610. **таллия фторид** бц. ромбические крист. TlF ; М 223,370; $T_{\text{пл}}$ 322°; $T_{\text{кип}}$ 840°; Раств.: вода: 185 (0°), 245 (25°), 285 (50°), фтороводород: 305 (-25,2°), 450 (-7,8°), 580 (11,9°), этанол: м.р.; Пл.: 8,36 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (404°), 10 (474°), 100 (560°); ΔH^0_{298} : -327 (т); ΔG^0_{298} : -306,2 (т); S^0_{298} : 95,69 (т); C_p^0 : 54,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 13,87; $\Delta H_{\text{кип}}$: 93,43; ΔH^0_{298} : -184 (т); S^0_{298} : 244,5 (т); C_p^0 : 34,7 (г); Лит.: [735] 70-71, [900] 102

7611. **таллия(III) фторид** бел. крист. TlF_3 ; М 261,379; $T_{\text{пл}}$ 550°; $T_{\text{разл}}$ 550°; Раств.: фтороводород: 0,027 (-25,2°), 0,029 (-8,9°), 0,081 (12°); Лит.: [740] 86, [479] 228, [480] 166

7612. **таллия фульминат** бц. крист. $TlONC$; М 246,400; $T_{\text{разл}}$ 120°; Лит.: [89] F225, [373] 81

7613. **таллия хлорат** бел. $TlClO_3$; М 287,834; $T_{\text{разл}}$ 500°; Раств.: вода: 3,851 (20°); Лит.: [1039] 42, [655] 180

7614. **таллия хлорид** (thallium chloride) бц. кубические крист. $TlCl$; М 239,820; $T_{\text{пл}}$ 431°; $T_{\text{кип}}$ 820°; Раств.: вода: 0,16 (0°), 0,32 (20°), 0,38 (25°), 0,78 (50°), 1,6 (80°), 2,38 (100°), диоксид серы: 0,007 (0°), эф.: р., метанол: 0,000029 (25°), этанол: р.; Пл.: 7 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (357°), 1 (422°), 10 (515°), 100 (645°); ΔH^0_{298} : -204,1 (т); ΔG^0_{298} : -185 (т); S^0_{298} : 111,5 (т); C_p^0 : 50,92 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 15,56; $\Delta H_{\text{кип}}$: 101; ΔH^0_{298} : 69 (т); S^0_{298} : 236,1 (т); C_p^0 : 36,4 (г); Лит.: [289] 1543-1550, [735] 70, [900] 102

7615. **таллия(III) хлорид** бц. моноклинные крист. $TlCl_3$; М 310,730; $T_{\text{пл}}$ 155°; $T_{\text{разл}}$ 155°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол:

р.; ΔH_{298}^0 : -311,3 (т); ΔG_{298}^0 : -290,8 (т); Лит.: [735] 64, [735] 65, [900] 102

7616. **таллия(III) хлорид тетрагидрат** бц. крист. $TlCl_3 \cdot 4H_2O$; М 382,803; $T_{\text{пл}}$ 37°; Раств.: вода: 86,2 (17°); Лит.: [1045] 220-221, [655] 180

7617. **таллия хлорит** $TlClO_2$; М 271,835; $T_{\text{раза}}$ 70°; Лит.: [302] 222

7618. **таллия-хрома(III) сульфат** красн. $TlCr(SO_4)_2$; М 448,505; $T_{\text{раза}} > 750^\circ$; Лит.: [655] 101

7619. **таллия-хрома(III) сульфат додекагидрат** (thallium aluminum alum) фиолетов. крист. $CrTl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; М 664,688; $T_{\text{пл}}$ 92°; Раств.: вода: 110,5 (25°); Лит.: [289] 1559, [535] 198-199

7620. **таллия хромат** (thallium chromate) желт. ромбические крист. Tl_2CrO_4 ; М 524,730; $T_{\text{пл}}$ 633°; Раств.: вода: 0,0042 (20°), 0,03 (60°), 0,2 (100°); Пл.: 6,91 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -934,2 (т); ΔG_{298}^0 : -850,6 (т); S_{298}^0 : 282,3 (т); Лит.: [289] 1552, [900] 102

7621. **таллия этоксид** (thallium ethoxide) бц. маслянистая ж. $(TiOC_2H_5)_4$; М 249,444; $T_{\text{пл}}$ 9,5°; $T_{\text{раза}}$ 80°; Раств.: этанол: 9,1 (25°); Пл.: 3,522 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [997] 228, [1039] 871, [1447] 557, [289] 1539, [1189] 405, [1246] 1464-1468

7622. **тантал** (tantalum) сер. кубические мет. Та; М 180,950; $T_{\text{пл}}$ 3015°; $T_{\text{кип}}$ 5500°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 16,6 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (3056°), 0,1 (3352°), 1 (3705°), 10 (4135°), 100 (4680°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 41,5 (т); C_p^0 : 25,36 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 34,7; $\Delta H_{\text{кип}}$: 744,8; Лит.: [1444] 494-495, [900] 102

7623. **тантала борид** ТаВ; М 191,759; $T_{\text{пл}}$ 2430°; Лит.: [974] 171

7624. **тантала бромид** желт. крист. ТаВr₅; М 580,470; $T_{\text{пл}}$ 265°; $T_{\text{кип}}$ 348,8°; Раств.: эф.: р., этанол абс.: р.; Лит.: [535] 200-201

7625. **тантала(IV) бромид** темно-коричнев. ТаВr₄; М 500,564; $T_{\text{пл}}$ 392°; Лит.: [655] 175

7626. **тантала диборид** бел. ТаВ₂; М 202,570; $T_{\text{пл}}$ 3035°; Лит.: [655] 175

7627. **тантала диоксид-фторид** бел. ТаО₂F; М 231,945; $T_{\text{раза}}$ 500°; Лит.: [655] 176

7628. **тантала диоксид-хлорид** ТаО₂Cl; М 248,400; $T_{\text{раза}}$ 526°; Лит.: [734] 487

7629. **тантала дисилицид** сер. ТаSi₂; М 237,119; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [655] 176

7630. **тантала иодид** черно-коричн. ТаI₅; М 815,470; $T_{\text{пл}}$ 496°; $T_{\text{кип}}$ 543°; Лит.: [655] 175

7631. **тантала(IV) иодид** черн. TaI_4 ; M 688,566; $T_{пл}$ 398°; Лит.: [655] 175

7632. **тантала карбид** золотисто-желт. кубические крист. TaC ; M 192,960; $T_{пл}$ 3880°; $T_{кип}$ 5500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 14,4 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -141,8 (т); ΔG^0_{298} : -140,4 (т); S^0_{298} : 42,34 (т); C_p^0 : 36,8 (т); Лит.: [1395] 303, [1447] 121, [900] 103

7633. **тантала нитрид** голубовато-сер. гексагональные крист. TaN ; M 194,950; $T_{пл}$ 3000°; $T_{разл}$ 3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 14,36 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -252,3 (т); ΔG^0_{298} : -223,8 (т); S^0_{298} : 41,8 (т); C_p^0 : 42,7 (т); Лит.: [900] 103

7634. **тантала оксид** бц. ромбические крист. Ta_2O_5 ; M 441,890; $T_{пл}$ 1870°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,53 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2047 (т); ΔG^0_{298} : -1947,7 (т); S^0_{298} : 143,1 (т); C_p^0 : 134,8 (т); ΔD_{50} : 8000 (крысы, в/ж), 4000 (мыши, в/ж); Лит.: [1444] 496, [899] 104

7635. **тантала оксид-трифторид** бел. $TaOF_3$; M 253,943; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [655] 176

7636. **тантала оксид-трихлорид** бел. $TaOCl_3$; M 303,306; $T_{разл}$ >340°; Разл. на: тантала оксид, тантала хлорид; Лит.: [655] 175, [734] 487

7637. **тантала сульфат** бел. $Ta_2(SO_4)_5$; M 842,209; $T_{разл}$ >100°; Лит.: [655] 176

7638. **тантала фторид** бц. моноклинные крист. TaF_5 ; M 275,940; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 229,2°; Раств.: сероуглерод: р., тетра-лорметан: р., укс.: м.р., хлф.: р., этанола: м.р.; Пл.: 4,98 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (80°), 10 (103,5°), 100 (161,2°); ΔH^0_{298} : -1903,6 (т); ΔG^0_{298} : -1790,8 (т); S^0_{298} : 170 (т); C_p^0 : 130,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 51,9; ΔH^0_{298} : -1828 (т); Лит.: [900] 103

7639. **тантала фторид-тетрахлорид** бц. $TaCl_4F$; M 341,758; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [734] 486

7640. **тантала хлорид** светло-желт. моноклинные крист. $TaCl_5$; M 358,210; $T_{пл}$ 216,5°; $T_{кип}$ 236°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: реак., эф.: м.р., сероуглерод: р., тетра-лорметан: р., хлф.: р., этанола: р.; Пл.: 3,68 (27°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (117,6°), 10 (150,5°), 100 (190,4°); ΔH^0_{298} : -857,9 (т); ΔG^0_{298} : -750,5 (т); S^0_{298} : 238 (т); C_p^0 : 146 (т); $\Delta H_{пл}$: 34; $\Delta H_{кип}$: 56,1; ΔH^0_{298} : -762 (т); ΔD_{50} : 1900 (крысы, в/ж); Лит.: [900] 103

7641. **тантала(III) хлорид** зелен. $TaCl_3$; M 287,307; $T_{разл}$ >440°; Лит.: [655] 175

7642. **тантала(IV) хлорид** коричнево-зелен. $TaCl_4$; М 322,760; $T_{возг}$ 280°; $T_{разл}$ >300°; Разл. на: тантала(III) хлорид, тантала хлорид; Лит.: [655] 175, [734] 489

7643. **тантала хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1)** бц. $TaCl_5 \cdot POCl_3$; М 511,545; $T_{пл}$ 133°; Лит.: [734] 486

7644. **тантала этоксид** $Ta(OC_2H_5)_5$; М 406,250; Давл. паров: 0,16 (146°); Лит.: [921] 310

7645. **тебаин** (thebaine) призматические крист. (р.п. этанол) $C_{19}H_{21}NO_3$; М 311,390; CAS 115-37-7; $T_{пл}$ 193°; Раств.: анилин: 30 (20°), бензол: р., вода: 0,0685 (15°), диэтиламин: 0,7 (20°), эф.: 0,71 (10°), пиперидин: 2 (20°), пиридин: 9 (20°), хлф.: л.р., этанол: 10 (20°); pK_{BH^+} (1) = 6,05 (15°, вода); LD_{50} : 114 (крысы, в/ж), 50 (мыши, в/б), 54 (мыши, в/ж); Лит.: [1045] 964-965, [290] 721, [291] 796, [331] 1132, [1088] 22

7646. **теллур** (tellurium) серебристо-сер. тригональные крист. Te ; М 127,600; $T_{пл}$ 449,8°; $T_{кип}$ 990°; Раств.: вода: н.р., дииндметан: 0,1 (12°), сероуглерод: н.р.; Пл.: 6,25 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (376°), 0,1 (432°), 1 (517°), 10 (632°), 100 (1792°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 49,5 (т); C_p^0 : 25,77 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,5; $\Delta H_{кип}$: 51; ΔH^0_{298} : 215,6 (г); S^0_{298} : 182,6 (г); C_p^0 : 20,786 (г); Лит.: [443] 288-289, [1444] 513-515, [289] 1526, [480] 100-118, [490] 51, [498] 83, [900] 103

7647. **теллура(II) бромид** $TeBr_2$; М 287,408; $T_{пл}$ 280°; $T_{кип}$ 340°; Лит.: [734] 359

7648. **теллура(IV) бромид** оранжев. моноклинные крист. $TeBr_4$; М 447,220; $T_{пл}$ 380°; $T_{кип}$ 421°; Пл.: 4,31 (15°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -195 (т); ΔG^0_{298} : -126,8 (т); S^0_{298} : 71,1 (т); Лит.: [900] 103

7649. **теллура(IV) иодид** (tellurium tetraiodide) темно-сер. крист. TeI_4 ; М 635,220; $T_{разл}$ 100°; Пл.: 8,403 (15°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -63 (т); Лит.: [290] 713, [655] 177, [900] 103

7650. **теллура(IV) оксид** (теллурит) бел. ромбические крист. TeO_2 ; М 159,600; $T_{пл}$ 733°; $T_{кип}$ 1257°; Раств.: вода: 0,00067 (20°); Давл. паров: 0,1 (731°), 1 (830°), 10 (949°), 100 (1097°); ΔH^0_{298} : -322 (т); S^0_{298} : 59 (т); C_p^0 : 64 (т); $\Delta H_{пл}$: 29,5; $\Delta H_{кип}$: 205; ΔH^0_{298} : -52 (г); S^0_{298} : 273 (г); C_p^0 : 44,4 (г); Лит.: [734] 360, [900] 103

7651. **теллура(VI) оксид альфа-форма** желтовато-бур. аморфн. крист. TeO_3 ; М 175,600; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: р. (100°), 0,05; Пл.: 5,08 (20°, г/см³, т.); Лит.: [734] 364, [900] 103

7652. **теллура(VI) оксид бета-форма** сер. крист. TeO_3 ; М 175,600; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 6,21 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 103

7653. **теллура(IV) фторид** TeF_4 ; М 203,594; $T_{\text{пл}}$ 130°; Лит.: [734] 359

7654. **теллура(VI) фторид** бц. г. TeF_6 ; М 241,590; $T_{\text{возг}}$ -38,6°; Давл. паров: 1 (-112,6°), 10 (-92,4°), 100 (-67,7°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -1318 (г); ΔG_{298}^0 : -1247,1 (г); S_{298}^0 : 336 (г); C_p^0 : 117,6 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,9; $\Delta H_{\text{кип}}$: 26,8; Лит.: [900] 103, [964] 160-165

7655. **теллура(II) хлорид** черн. крист. TeCl_2 ; М 198,506; $T_{\text{пл}}$ 208°; $T_{\text{кип}}$ 328°; Раств.: вода: реак.; Лит.: [535] 200-201

7656. **теллура(IV) хлорид** светло-желт. моноклинные крист. TeCl_4 ; М 269,410; $T_{\text{пл}}$ 224°; $T_{\text{кип}}$ 390°; Раств.: бензол: р., вода: реак., сероуглерод: н.р., толуол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,26 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (234°), 100 (304°); Дип.: 2,57 (20°); ΔH_{298}^0 : -323,8 (г); ΔG_{298}^0 : -238,9 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18,9; $\Delta H_{\text{кип}}$: 71,1; ΔH_{298}^0 : -206,7 (г); Лит.: [900] 103

7657. **теллуристая кислота** бел. ромбические крист. H_2TeO_3 ; М 177,610; $T_{\text{разл}}$ 40°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; $pK_a(1) = 2,7$ (25°, вода); $pK_a(2) = 7,7$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -613 (г); ΔG_{298}^0 : -318,8 (г); Лит.: [900] 104

7658. **теллуристый водород** бц. г. TeH_2 ; М 129,620; $T_{\text{пл}}$ -51°; $T_{\text{кип}}$ -2°; $T_{\text{разл}}$ 0°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,00581 (0°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (-114,3°), 1 (-96,8°), 10 (-74,9°), 100 (-45,3°); $pK_a(1) = 3$ (25°, вода); $pK_a(2) = 11$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : 99,7 (г); ΔG_{298}^0 : 85,16 (г); S_{298}^0 : 228,8 (г); C_p^0 : 35,56 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 4,2; $\Delta H_{\text{кип}}$: 23,4; Лит.: [479] 56, [480] 117, [734] 352, [900] 104

7659. **теллурифен** светло-желт. ж. $(\text{CH}=\text{CH})_2\text{Te}$; М 179,680; $T_{\text{пл}}$ -36°; $T_{\text{кип}}$ 151°; Пл.: 2,13 (20°, к в.4, ж.); n 1,6844 (20°); Лит.: [774] 369-372, [1444] 517, [220] 1-79

7660. **теобромин** (3,7-диметилксантин, theobromine) бел. крист. $\text{C}_7\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_2$; М 180,164; $T_{\text{пл}}$ 351°; $T_{\text{возг}}$ 290°; Раств.: амил-овый спирт: 0,02 (15°), вода: 0,04358 (20°), 0,69 (100°), эф.: 0,032 (35,6°), тетрахлорметан: 0,021 (77°), трихлорэтилен: 0,008 (15°), хлф.: м.р., этанол: л.р. (78°), этанол 90%: 0,02 (15°); $pK_a(1) = 7,89$ (18°, вода); ΔD_{50} : 1265 (б. крысы), 837 (б. мыши); Лит.: [1447] 562, [290] 721, [291] 552, [331] 395, [379] 398, [796] 659

7661. **теофиллин** (1,3-диметил-2,6-диоксипурин, 1,3-диметилксантин, theophylline, теоцин) моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{C}_7\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_2$; М 180,164; $T_{\text{пл}}$ 264°; Раств.: вода: 0,44 (15°), 1,3 (37°), эф.: т.р., этанол: 1,25 (20°); $pK_a(1) = 8,77$ (25°, вода); ΔD_{50} : 225 (крысы, п/о), 235 (мыши, п/о), 136 (мыши, в/в); Лит.: [955] 229, [1045] 964-965, [1447] 562, [223] 2011-2012, [291] 552, [331] 394-395

7662. **тербий** (terbium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tb; M 158,930; T_{пла} 1360°; T_{кип} 3200°; ПЛ.: 8,25 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: 0 (т); ΔG⁰₂₉₈: 0 (т); S⁰₂₉₈: 73,2 (т); C⁰_p: 28,95 (т); ΔH⁰₂₉₈: 389 (г); S⁰₂₉₈: 202 (г); C⁰_p: 26,9 (г); ΔH_{пла}: 10,8; ΔH_{кип}: 331; Лит.: [1444] 531-532, [490] 51, [900] 104

7663. **тербия бромид** бел. TbBr₃; M 398,640; T_{пла} 828°; Лит.: [480] 559

7664. **тербия вольфрамат** Tb₂(WO₄)₃; M 1061,363; T_{пла} 1285°; Лит.: [1474] 27

7665. **тербия гексаборид** TbB₆; M 223,791; T_{пла} 2340°; Лит.: [974] 170

7666. **тербия гидроксид** бел. Tb(OH)₃; M 209,947; T_{разл} 750°; Лит.: [655] 176

7667. **тербия дикарбид** TbC₂; M 182,947; T_{пла} 2100°; Лит.: [974] 172

7668. **тербия иодид** TbI₃; M 539,640; T_{пла} 957°; Лит.: [480] 559

7669. **тербия нитрат** бел. Tb(NO₃)₃; M 344,940; T_{разл} 450°; Лит.: [655] 176

7670. **тербия нитрат гексагидрат** бц. моноклинные крист. Tb(NO₃)₃ • 6H₂O; M 453,032; T_{пла} 89°; T_{разл} 200°; Раств.: вода: х.р.; ΔH⁰₂₉₈: -3044 (т); Лит.: [535] 200-201, [655] 176

7671. **тербия оксалат декагидрат** бел. Tb₂(C₂O₄)₃ • 10H₂O; M 762,060; T_{разл} >600°; Лит.: [655] 176

7672. **тербия оксид** бел. Tb₂O₃; M 365,849; T_{пла} 2390°; T_{кип} 4300°; Лит.: [655] 176

7673. **тербия сульфат** бел. Tb₂(SO₄)₃; M 606,038; T_{разл} >850°; Лит.: [655] 176

7674. **тербия сульфат октагидрат** бц. крист. Tb₂(SO₄)₃ • 8H₂O; M 750,161; T_{разл} 360°; Раств.: вода: 3,561 (20°), 2,51 (40°); Лит.: [289] 1526, [535] 200-201

7675. **тербия трифторацетилацетонат** (CF₃C(O)=CHCOCH₃)₃Tb; M 618,160; T_{пла} 135-137°; Лит.: [1231] 1341

7676. **тербия фторид** бц. ромбические крист. TbF₃; M 215,921; T_{пла} 1177°; Лит.: [1444] 532

7677. **тербия(IV) фторид** бц. моноклинные крист. TbF₄; M 234,919; T_{разл} 550°; Лит.: [1444] 532, [735] 89

7678. **тербия хлорид** бц. моноклинные крист. TbCl₃; M 265,280; T_{пла} 588-591°; T_{кип} 1550°; ΔH⁰₂₉₈: -998,9 (т); ΛD₅₀: 550 (мышы, в/б), 5100 (мышы, в/ж); Лит.: [1045] 222-223, [575] 278

7679. **тербия хлорид гексагидрат** бц. моноклинные крист. $TbCl_3 \cdot 6H_2O$; М 373,376; $T_{пл}$ 153°; Раств.: вода: х.р.; ΔH_{298}^0 : -2871 (т); S_{298}^0 : 404 (т); C_p^0 : 354 (т); Лит.: [535] 200-201

7680. **терефталевая кислота** (1,4-бензолдикарбоновая кислота, пара-фталевая кислота) бц. игольчатые крист. $p-C_6H_4(COOH)_2$; М 166,140; $T_{пл}$ 425°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0006 (20°), 0,00146 (40°), 0,00388 (60°), 0,0084 (80°), ДМСО: 20 (25°), ДМФА: 6,7 (25°), эф.: н.р., метанол: 0,1 (25°), муравьиная кислота 95%: 0,55 (20,2°), пиридин: р., серная кислота 100%: 2 (25°), р. (300°), укс.: 0,035 (25°), 0,1 (108°), хлф.: н.р., этанол: 0,112 (20°), 0,158 (40°), м.р. 0,26 (60°); Пл.: 1,51 (20°, г/см³, т.); $pK_a(1) = 3,54$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4,46$ (25°, вода); $\Delta H_{сгор}$: 3223,3; ΔD_{50} : 15300 (мышы, п/о); Лит.: [1444] 532, [291] 572-574, [776] 224, [900] 180, 223

7681. **терефталевой кислоты моноклорангидрида метиловый эфир** (1,4-бензолдикарбоновой кислоты моноклорангидрида метиловый эфир) $C_9H_7ClO_3$; М 198,600; $T_{пл}$ 39°; Давл. паров: 12 (135°); Лит.: [971] 98-99

7682. **тестостерона пропионат** (testosterone propionate, андростен-4-ол-17бета-она-3 пропионат) бел. крист. $C_{22}H_{32}O_3$; М 344,490; CAS 57-85-2; $T_{пл}$ 120°; Раств.: вода: 0,0002 (25°), дихлорметан: 150 (25°), эф.: л.р., жирные масла: р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 1000 (крысы, п/о), 1350 (мышы, п/о); Лит.: [218] 71, [223] 1999-2000, [331] 1199, [379] 445, [1412] 579-580

7683. **1,5,9,13-тетраазатрицикло[7.7.3.3.5,13]докозанводорода натрид** золотист. тетрагональные крист. $C_{18}H_{37}N_4Na$; М 332,503; $T_{разл}$ -25-3°; Лит.: [209] 5828-2829

7684. **1,4,8,11-тетраазациклотетрадекан** ([14]анН₄, циклам) бел. волокнистые крист. $C_{10}H_{24}N_4$; М 200,324; $T_{пл}$ 186°; Раств.: вода: пл.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1528] 52; Синт.: [1528] 52, [1528] 51-52

7685. **тетрааквадихлорохрома(III) хлорид** темно-зелен. $[Cr(H_2O)_4Cl_2]Cl$; М 230,416; $T_{разл}$ 650°; Лит.: [655] 99

7686. **тетрааквадихлорохрома(III) хлорид дигидрат** темно-зелен. $[Cr(H_2O)_4Cl_2]Cl \cdot 2H_2O$; М 202,449; $T_{пл}$ 83°; $T_{разл}$ 110°; Лит.: [655] 99

7687. **тетраалюминия карбид-тетраоксид** Al_4O_4C ; М 183,934; $T_{пл}$ 1890°; Лит.: [735] 49

7688. **тетрааминосиан** бел. ам. в-во $Si(NH_2)_4$; М 92,176; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [357] 368

7689. **тетраамминбериллия хлорид** бел. $[\text{Be}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$; М 148,040; $T_{\text{разл}} > 200^\circ$; Лит.: [655] 85

7690. **тетрааммингидроксохлорорутения(III) хлорид** моногидрат $[\text{Ru}(\text{OH})(\text{NH}_3)_4\text{Cl}]\text{Cl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 275,121; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [735] 402

7691. **тетраамминдихлорокобальта(III) хлорид** зелен. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$; М 233,414; $T_{\text{разл}} > 360^\circ$; Лит.: [655] 97

7692. **тетраамминдихлорокобальта(III) хлорид моногидрат** зелен. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 251,430; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: тетраамминдихлорокобальта(III) хлорид, вода; Лит.: [655] 97

7693. **тетраамминлития озонид** красн. $[\text{Li}(\text{NH}_3)_4]\text{O}_3$; М 123,060; $T_{\text{разл}} -78^\circ$; Лит.: [1443] 333, [735] 228

7694. **тетраамминмеди(II) нитрат** темно-син. ромбические крист. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$; М 255,680; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,91 (25° , к в.4, т.); ΔH_{298}^0 : -827,6 (т); Лит.: [762] 177

7695. **тетраамминмеди(II) сульфат моногидрат** син. ромбические крист. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 245,740; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Раств.: вода: 18,5 ($21,5^\circ$), этанол: н.р.; Пл.: 1,81 (20° , г/см³, т.); Лит.: [1045] 126-127, [1517] 166, [474] 264-265

7696. **тетраамминнатрия иодид** $[\text{Na}(\text{NH}_3)_4]\text{I}$; М 218,020; $T_{\text{пл}} 3^\circ$; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Лит.: [586] 308, [735] 234

7697. **тетраамминпалладия(II) бромид** $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_4]\text{Br}_2$; М 334,350; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [735] 393

7698. **тетраамминпалладия(II) иодид** $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_4]\text{I}_2$; М 428,351; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Лит.: [735] 393

7699. **тетраамминпалладия(II) тетрахлорпалладат(II)** розово-красн. $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_4][\text{PdCl}_4]$; М 422,774; $T_{\text{разл}} > 180^\circ$; Лит.: [655] 154

7700. **тетраамминпалладия(II) хлорид** $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$; М 245,448; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Лит.: [735] 393

7701. **тетраамминпалладия(II) хлорид моногидрат** бц. тетрагональные крист. $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 263,460; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 176-177

7702. **тетраамминплатина** бледно-желт. $\text{Pt}(\text{NH}_3)_4$; М 263,206; $T_{\text{разл}} 0^\circ$; Лит.: [735] 385

7703. **тетраамминплатины(II) тетрахлорплатинат(II)** темно-зелен. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$; М 600,090; $T_{\text{разл}} < 290^\circ$; Разл. на: транс-диамминдихлорплатина(II); Лит.: [655] 158, [735] 394

7704. **тетраамминплатины(II) хлорид** бел. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$; М 334,106; $T_{\text{разл}} 250^\circ$; Лит.: [655] 158, [735] 393

7705. **тетраамминплатины(II) хлорид моногидрат** бц. тетрагональные крист. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 352,120; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: тетраамминплатины(II) хлорид, вода; Лит.: [535] 178-179, [655] 158

7706. **тетраацетонитрилмеди(I) перхлорат** $[\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CN})_4]\text{ClO}_4$; М 327,204; $T_{\text{пл}} 175^\circ$; $T_{\text{разл}} 205^\circ$; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [735] 268

7707. **тетрабенз[de,no,st,c'd]гептацен** красн. игольчатые крист. $\text{C}_{42}\text{H}_{22}$; М 526,620; $T_{\text{пл}} 570^\circ$; Лит.: [602] 216-217

7708. **тетрабензилванадий** черно-зелен. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_4\text{V}$; М 415,463; $T_{\text{пл}} 80^\circ$; $T_{\text{разл}} 80^\circ$; Лит.: [1289] 1651

7709. **тетрабензилвольфрам** красно-коричнев. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_4\text{W}$; М 548,360; $T_{\text{разл}} 90^\circ$; Лит.: [1289] 1651

7710. **тетрабензилгафний** светло-желт. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_4\text{Hf}$; М 543,012; $T_{\text{пл}} 114^\circ$; Лит.: [1289] 1651

7711. **тетрабензилмолибден** черно-коричн. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_4\text{Mo}$; М 460,460; $T_{\text{разл}} 75^\circ$; Лит.: [1289] 1651

7712. **тетрабензилтитан** темно-красн. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_4\text{Ti}$; М 412,389; $T_{\text{пл}} 71^\circ$; Лит.: [1289] 1651

7713. **тетрабензилцирконий** желт. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2)_4\text{Zr}$; М 455,750; $T_{\text{пл}} 134^\circ$; Лит.: [1289] 1651

7714. **тетрабериллия гексаацетат-оксид** $\text{Be}_4\text{O}(\text{CH}_3\text{COO})_6$; М 406,320; $T_{\text{пл}} 284^\circ$; $T_{\text{кип}} 331^\circ$; Раств.: вода: н.р., укс.: р., хлф.: 33,3 (18°), этанол: т.р.; Пл.: 1,36 (20°, к в.4, т.); Лит.: [634] 186-187, [289] 190, [735] 123, [759] 29-30

7715. **тетрабериллия гексанитрат-оксид** бц. крист. $\text{Be}_4(\text{NO}_3)_6\text{O}$; М 424,078; $T_{\text{возг}} 125^\circ$; Лит.: [655] 85, [735] 123-124

7716. **тетрабериллия оксид-гексаперхлорат** бел. $\text{Be}_4(\text{ClO}_4)_6\text{O}$; М 648,752; $T_{\text{пл}} 165^\circ$; Лит.: [655] 84

7717. **тетрабора карбид** черн. тригональные крист. B_4C ; М 55,250; $T_{\text{пл}} 2350^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,52 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -39 (т); S_{298}^0 : 27,1 (т); C_p^0 : 52,8 (т); Лит.: [1395] 358, [1441] 300, [479] 145, [735] 14, [900] 56

7718. **тетраборан(10)** бц. г. B_4H_{10} ; М 53,320; $T_{\text{пл}} -121^\circ$; $T_{\text{кип}} 18^\circ$; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 0,56 (-35°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (-65°), 100 (-29°); ΔH_{298}^0 : 67,8 (т); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}^0$: 25,5; Лит.: [1441] 307, [735] 20, [900] 57, [1201] 1351-1357

7719. **тетрабора силицид** черн. B_4Si ; М 71,329; $T_{\text{разл}} 1345^\circ$; Лит.: [655] 81

7720. **тетрабора тетрахлорид** желт. крист. B_4Cl_4 ; М 185,060; $T_{\text{пл}} 95^\circ$; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [479] 193, [655] 80, [735] 17, [1181] 250-251

7721.2,3,7,8-тетрабромдибензо[в,е]-1,4-диоксин $C_{12}H_4Br_4O_2$; М 499,775; $T_{пл}$ 334-336°; LD_{50} : 0,45 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [515] 463-464

7722.тетрабромметан альфа-форма (carbon tetrabromide, tetrabromomethane, углерод четырехбромистый альфа-форма) бц. моноклинные крист. CBr_4 ; М 331,650; CAS 558-13-4; $T_{пл}$ 48,4°; $T_{кип}$ 189,5°; $T_{разл}$ 189,5°; Раств.: вода: 0,024 (30°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; C_p^0 : 127,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 4; $\Delta H_{кип}$: 38; ΔH_{298}^0 : 84 (г); S_{298}^0 : 357,7 (г); C_p^0 : 90,8 (г); Лит.: [1045] 1018-1019, [291] 1, [331] 16, [535] 204-205, [734] 530, [924] 480

7723.1,1,1,3-тетрабром-2-пропанон (1,1,1,3-тетрабромацетон) игольчатые крист. $BrCH_2COCBr_3$; М 373,663; $T_{пл}$ 38-39°; $T_{кип}$ 258°; $T_{разл}$ 258°; Лит.: [80] 670

7724.1,1,1,3-тетрабром-2-пропанон тетрагидрат (1,1,1,3-тетрабромацетон тетрагидрат) призматические крист. $BrCH_2COCBr_3 \cdot 4H_2O$; М 445,725; $T_{пл}$ 62°; Лит.: [80] 670

7725.2,4,5,7-тетрабромфлуоресцеин красно-желт. крист. $C_{20}H_8Br_4O_5$; М 647,890; $T_{пл}$ 295-296°; Лит.: [971] 386-387

7726.1,1,2,2-тетрабромэтан светло-желт. ж. $Br_2CHCHBr_2$; М 345,650; $T_{пл}$ 0°; $T_{кип}$ 243,5°; Раств.: вода: 0,065 (30°); Пл.: 2,96725 (20°, к в.4, ж.); n 1,637951 (20°); LD_{50} : 1200 (крысы, п/о), 269 (мыши, п/о), 443 (мыши, в/б); Лит.: [80] 674, [971] 436-437, [227] 46, [332] 21

7727.тетрабутиламмония бромид $(C_4H_9)_4NBr$; М 322,380; CAS 1643-19-2; $T_{пл}$ 104°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: смеш., 1,2-дихлорэтан: смеш., 1-бутанол: смеш., Е-1,2-дихлорэтилен: н.р., ацетон: 76 (20°), ацетонитрил: смеш., гексан: н.р., ДМФА: 53 (20°), диоксан: 16 (20°), дихлорметан: смеш., эф.: н.р., изопропанол: смеш., метанол: смеш., нитрометан: смеш., сульфолан: 2 (20°), ТГФ: 25 (20°), толуол: 0,3 (20°), трет-бутанол: 82 (20°), хлф.: 49 (20°), циклогексан: н.р., этанол: смеш., этилацетат: 4 (20°); Лит.: [43] 1150, [75] 1.313, [587] 26-27, 55, [953] 312

7728.тетрабутиламмония иодид $(C_4H_9)_4NI$; М 369,368; $T_{пл}$ 147°; Лит.: [75] 1.313, [472] 51, [587] 26-27, 56

7729.тетрабутиламмония нитрат $(C_4H_9)_4NNO_3$; М 304,469; $T_{пл}$ 121°; Лит.: [472] 51

7730.тетрабутиламмония перхлорат $(C_4H_9)_4NClO_4$; М 341,914; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [472] 51

7731. **тетрабутиламмония тетратионитрат** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_4\text{N}[\text{NS}_4]$; М 384,730; $T_{\text{пл}}$ 49°; Лит.: [143] 206; Синт.: [143] 205-206

7732. **тетрабутиламмония тиоцианат** $(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{NSCN}$; М 300,550; $T_{\text{пл}}$ 127°; Лит.: [472] 51

7733. **тетрабутилгерманий** $(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{Ge}$; М 301,097; Пл.: 0,9327 (20°, г/см³, ж.); n 1,4563 (20°); Давл. паров: 4 (128°); ΔH_{298}^0 : 384 (ж); Лит.: [773] 159

7734. **тетрабутилолово** (tetrabutyltin) $(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{Sn}$; М 347,150; $T_{\text{пл}}$ -97°; Лит.: [1447] 571, [22] 481, [75] 1.314; Синт.: [706] 209

7735. **тетрабутилсвинец** $(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{Pb}$; М 435,660; Давл. паров: 0,0007 (92°); Лит.: [706] 550, [773] 203, [358] 327

7736. **тетра-трет-бутилтетраэдран** бц. крист. $(\text{CH}_3)_3\text{C}_4\text{C}_4$; М 276,500; $T_{\text{пл}}$ 135°; $T_{\text{разл}}$ 135°; Лит.: [210] 13822, [1017] 384-386, [1357] 1130

7737. **тетрабутилфосфония бромид** (ТБФБ) бел. пор. $(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{PBr}$; М 338,870; CAS 3115-68-2; $T_{\text{пл}}$ 95-101°; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: х.р.; ΔD_{50} : 300 (мышь-самки, в/ж); Лит.: [1142] 42-43

7738. **тетраводорода гексацианоферрат(II)** (железисто-синеродистая кислота) бел. моноклинные крист. $\text{H}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$; М 215,981; $T_{\text{разл}}$ 190°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,54 (25°, г/см³, т.); $\text{pK}_a(3) = 2,3$ (25°, вода); $\text{pK}_a(4) = 4,3$ (25°, вода); Лит.: [535] 120-121, [639] 259-260, [735] 360, [1064] 30-34, 90-92, 243

7739. **тетраводорода ундекаоксотриселенат(VI)** $\text{H}_4\text{Se}_3\text{O}_{11}$; М 416,905; $T_{\text{пл}}$ 25°; $T_{\text{разл}}$ 25°; Лит.: [734] 363

7740. **тетравольфрамовая кислота онагидрат** бц. тетрагональные крист. $\text{H}_2\text{W}_4\text{O}_{13} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 1107,506; $T_{\text{разл}}$ 50°; Раств.: вода: 75,6 (22°), 95,5 (43,5°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 110-111

7741. **тетрагексаконтан** $\text{C}_{64}\text{H}_{130}$; М 899,717; $T_{\text{пл}}$ 102°; Лит.: [765] 96-97, [1384] 126

7742. **тетрагексиламмония бромид** $(\text{C}_6\text{H}_{13})_4\text{NBr}$; М 434,600; CAS 4328-13-6; $T_{\text{пл}}$ 101°; Лит.: [22] 361, [472] 51

7743. **тетрагексиламмония иодид** $(\text{C}_6\text{H}_{13})_4\text{NI}$; М 481,581; $T_{\text{пл}}$ 105°; Лит.: [472] 51

7744. **тетрагексиламмония нитрат** $(\text{C}_6\text{H}_{13})_4\text{NNO}_3$; М 416,680; $T_{\text{пл}}$ 69°; Лит.: [472] 51

7745. **тетрагексиламмония перхлорат** $(\text{C}_6\text{H}_{13})_4\text{NClO}_4$; М 454,127; $T_{\text{пл}}$ 107°; Лит.: [472] 51

7746. **тетрагерман** Ge_4H_{10} ; М 300,640; $T_{\text{кип}}$ 176,9°; Лит.: [479] 354, [734] 641

7747. **тетрагидроберберин** (канадин) $\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_4$; М 339,385; $T_{\text{пла}}$ 133°; Лит.: [1045] 612-613, [1437] 42

7748. **тетрагидро-3,5-диметил-1,3,5-тиадиазинтион-2** (дазомет, мион, тиазон) $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{S}_2$; М 162,280; $T_{\text{пла}}$ 104°; Раств.: вода: 0,12 (30°); Лит.: [332] 162, [677] 636

7749. **4,5,6,7-тетрагидроимидазо[4,5-с]пиридин-6-карбоновая кислота** (4,5,6,7-tetrahydroimidazo[4,5-c]pyridine-6-carboxylic acid, spinacine) $\text{C}_7\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2$; М 167,165; $T_{\text{разл}}$ 290°; Разл. на: углерода(IV) оксид; Лит.: [221] 623, 641

7750. **2,3,5,6-тетрагидрокси-1,4-бензохинона бис-карбонат - тетрагидрофуран (1/0,95)** оранжево-желт. крист. $\text{C}_8\text{O}_8 \cdot 0,95\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$; М 224,081; $T_{\text{разл}}$ 50°; Лит.: [311] 4897-4900; Синт.: [311] 4899-4900

7751. **тетра(гидроксиметил)фосфония хлорид** бц. крист. $(\text{HOCH}_2)_4\text{PCl}$; М 190,562; $T_{\text{пла}}$ 151°; Лит.: [1212] 1219; Синт.: [615] 48

7752. **тетрагидроксифосфония перхлорат** бел. $(\text{HO})_4\text{PClO}_4$; М 198,454; $T_{\text{пла}}$ 47°; Лит.: [655] 150, [734] 449

7753. **1-1,3,4,5-тетрагидроксициклогексанкарбоновая кислота** (l-хинная кислота) $(\text{HO})_4\text{C}_6\text{H}_7\text{COOH}$; М 192,170; $T_{\text{пла}}$ 162°; Раств.: вода: 29 (9°); $\text{pK}_a(1) = 5,05$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1078-1079, [1046] 96, [331] 419

7754. **1,2,3,4-тетрагидронафталин** (tetrahydronaphthalene, tetralin, тетралин) бц. ж. $\text{C}_{10}\text{H}_{12}$; М 132,202; CAS 119-64-2; $T_{\text{пла}}$ -35,79°; $T_{\text{кип}}$ 207,57°; Раств.: вода: 0,0045 (20°), 0,00467 (28°), эф.: х.р., метанол: м.р., фтороводород: 0,23 (0°), этанол: х.р.; Пл.: 0,9702 (20°, к в.4, ж.); n 1,54135 (20°); Давл. паров: 10 (79,36°); Вязк.: 2,26 (20°); Пов.нат.: 34,5 (25°); $\Delta H_{\text{кип}}$: 43,85; Лит.: [299] 55-57, [331] 659, [878] 30, [900] 180

7755. **(Z)-6-(тетрагидропиранил-2-окси)гексен-3-ол-1** $\text{C}_{11}\text{H}_{20}\text{O}_3$; М 200,275; Давл. паров: 0,01 (97°); Лит.: [1071] 54; Синт.: [1071] 54

7756. **1,2,4,5-тетрагидро-1,2,4,5-тетразин-3,6-дион** (дикарбамид, димочевина, пара-уразин, тетрагидро-симм-тетразиндион) моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{OC}(\text{NHNH})_2\text{CO}$; М 116,080; $T_{\text{пла}}$ 266°; Раств.: вода: т.р., укс.: т.р. (118°), этанол: т.р.; Лит.: [80] 905, [971] 344-345, [1045] 1032-1033

7757. **тетрагидроттиофен** (тиолан, тиофан) $(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{S}$; М 88,200; CAS 110-01-0; $T_{\text{пла}}$ -96,16°; $T_{\text{кип}}$ 121,12°; $T_{\text{разл}}$ 500-550°;

Разл. на: тиофен; Раств.: орг. р-ли: смеш.; Пл.: 0,9987 (20°, к в.4, ж.); n 1,54048 (20°); Давл. паров: 1 (-19,4°), 10 (14,5°), 30 (34,7°), 100 (61,2°); Лит.: [1044] 627, [1444] 583, [1447] 571, [22] 361, [75] 1.318, [1318] 1131-1169, [1355] 97-98

7758. **тетрагидрофуран** (ТГФ, диэтилена окись, тетраметилен окись, тетраметиленоксид, фуранидин) бц. ж. $(\text{C}_2\text{H}_4)_2\text{O}$; М 72,106; $T_{\text{пл}}$ -65°; $T_{\text{кип}}$ 65,6°; Раств.: вода: 32,43 (72,2°), 22,48 (92,9°), 50, этанол: р.; Пл.: 0,8892 (20°, г/см³, ж.); n 1,405 (20°); Давл. паров: 176 (25°), 385 (45°); ДП: 7,6 (20°); Дип.: 1,63 (20°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 32,1; $T_{\text{свост}}$: 250; ЛД_{50} : 3000 (крысы, п/о), 2300 (морские свинки, п/о), 2300 (мыши, п/о); Лит.: [439] 418-419, [332] 114-115, [734] 559, [900] 180

7759. **тетрагидрофуран-2-карбоновая кислота** (тетрагидропироглизиновая кислота) $\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_5$; М 116,120; $T_{\text{пл}}$ 21°; pK_a (1) = 3,85 (21°, вода); Лит.: [971] 390-391, [1046] 94

7760. **тетрагидрофурфуриловый спирт** бц. ж. $\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_3$; М 102,132; $T_{\text{кип}}$ 179°; Раств.: вода: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,05 (20°, г/см³, ж.); ЛД_{50} : 2300 (б. мыши, п/о), 3000 (крысы, п/о), 3000 (морские свинки, п/о); Лит.: [439] 419-420, [989] 66; Синт.: [989] 65

7761. **2,4,6,9-тетрадегидроадамтан** $\text{C}_{10}\text{H}_{12}$; М 132,202; $T_{\text{пл}}$ 152-154°; Лит.: [1293] 1546

7762. **тетрадекаамминдиоксотрирутения гексахлорид** темно-красн. $[\text{Ru}_3(\text{NH}_3)_{14}\text{O}_2]\text{Cl}_6$; М 786,354; $T_{\text{разл}}$ 200-250°; Лит.: [655] 164

7763. **тетрадекаамминдиоксотрирутения гексахлорид** тетрагидрат красн. $[\text{Ru}_3(\text{NH}_3)_{14}\text{O}_2]\text{Cl}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 858,415; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [655] 164

7764. **1,2,2,3,3,4,5,5,6,6,7,7,8,8-тетрадекаметилоктасиабицикло[3.2.1]октан** $\text{Si}_8(\text{CH}_3)_{14}$; М 435,170; $T_{\text{пл}}$ 245°; Лит.: [479] 341

7765. **тетрадекан** бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3$; М 198,388; CAS 629-59-4; $T_{\text{пл}}$ 5,863°; $T_{\text{кип}}$ 253,52°; Раств.: вода: 0,000000033 (23°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,765 (20°, к в.4, ж.); n 1,4459 (20°); Давл. паров: 1 (80°), 10 (121,9°), 40 (154°), 100 (179,5°), 400 (226,9°); Лит.: [1044] 667, [1045] 968-969, [331] 989, [748] 61-62

7766. **1-тетрадеканол** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_2\text{OH}$; М 214,387; CAS 112-72-1; $T_{\text{пл}}$ 39°; $T_{\text{кип}}$ 289°; Раств.: вода: 0,0000194 (4°), 0,0000191 (25°), 0,0000237 (45°), 0,0000449 (61°); Лит.: [331] 990, [658] 283

7767. **тетрадекафторгексан** бц. ж. C_6F_{14} ; М 338,044; $T_{\text{пл}}$ -82,25°; $T_{\text{кип}}$ 57,23°; Лит.: [892] 322-324

7768.2,2,4,4,6,6,8,8,10,10,12,12,14,14-тетрадекахлорциклогептафосфазен бц. ж. (NPCl₂)₇; М 811,205; T_{пл} -18°; Лит.: [734] 461

7769.1-тетрадецен CH₃(CH₂)₁₁CH=CH₂; М 196,372; T_{пл} -12°; Лит.: [80] 688

7770.1-тетрадециламин CH₃(CH₂)₁₂CH₂NH₂; М 213,403; T_{кип} 291,2°; Давл. паров: 1 (102,6°), 10 (152°), 40 (189°), 100 (215,7°), 400 (264,6°); Лит.: [1044] 667

7771.тетражелеза нитрид Fe₄N; М 237,390; T_{разл} 640°; Разл. на: железо, азот; Лит.: [735] 341

7772.транс-2-тетразен бц. моноклинные крист. H₂NN=NNH₂; М 60,060; T_{разл} -15°; Раств.: дихлорметан: пл.р., эф.: о.м.р., метанол: о.х.р., пентан: о.м.р., ТГФ: пл.р., триметиламин: пл.р.; Пл.: 1,4 (г/см³, т.); Лит.: [778], [770] 328, [1441] 58, [106] 676

7773.1,2,4,5-тетразин (симм-тетразин) красн. призматические крист. C₂H₂N₄; М 82,070; T_{пл} 99°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [81] 480, [971] 344-345, [1045] 968-969, [590] 1054

7774.1Н-тетразол (тетразол) бц. листовидные крист. CH₂N₄; М 70,060; T_{пл} 156°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: р., вода: л.р., укс.: л.р., этанол: л.р.; pK_{БН}+ (1) = -2,68 (20°, вода, 4-N); pK_а (1) = 4,89 (20°, вода, 1-NH); pK_а (1) = 9,3 (20°, диметилсульфоксид); Дип.: 5,11 (20°); ΔH⁰₂₉₈: 236,1 (т); ΔH⁰₂₉₈: 327,2 (г); Лит.: [25] 1231, [81] 480, [456] 8, [1444] 554, [83] 212, [108] 735, [373] 393, [549] 490, [568] 225, [1336] 847

7775.1Н-тетразоло[1,5-d]тетразол N₃CHNN₃; М 111,070; T_{пл} 210°; Лит.: [217] 173; Синт.: [217] 173

7776.тетраиода нонаксид желт. пор. I₄O₉; М 651,610; T_{разл} 75°; Разл. на: иода(V) оксид, иод, кислород; Лит.: [480] 196, [734] 285; Синт.: [957] 377

7777.тетраиодметан (углерод четырехиодистый) темно-красн. моноклинные крист. Cl₄; М 519,610; T_{пл} 171°; T_{разл} 171°; Разл. на: тетраиодэтилен, иод; Раств.: вода: н.р. (0°), реаг. (100°), эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р. (0°), реаг. (78°); Пл.: 4,32 (20°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: 306,7 (г); S⁰₂₉₈: 392 (г); C_р⁰: 95,8 (г); Лит.: [76] 428, [971] 232-233, [1045] 1018-1019, [535] 204-205, [734] 530, [924] 480

7778.1,1,3,3-тетраиод-2-пропанон (1,1,3,3-тетраиодацетон, sym.-tetraiodoacetone) желт. игольчатые крист. I₂CHCOCHI₂; М 561,665; T_{пл} 142°; Раств.: ацетон: л.р.; Лит.: [80] 720

7779.тетраиодэтилен желт. призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) I₂C=CI₂; М 531,639; T_{пл} 192°; Лит.: [971] 446-447

7780. **тетраиридия додекакарбонил** желт. $\text{Ir}_4(\text{CO})_{12}$;
M 1104,989; $T_{\text{возг}}$ 210°; Лит.: [655] 118

7781. **тетракарбонил-бис(трифенилстаннил)рутений**
 $\text{Ru}(\text{CO})_4(\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_2$; M 913,154; $T_{\text{пл}}$ 182°; Лит.: [735] 392

7782. **тетракарбонилдиродия(I) хлорид** светло-красн.
 $\text{Rh}_2(\text{CO})_4\text{Cl}_2$; M 388,757; $T_{\text{пл}}$ 121°; Лит.: [655] 163

7783. **тетракарбонилди(циклопентадиенил)димолибден**
красно-бур. $\text{Mo}_2(\text{CO})_4(\text{C}_5\text{H}_5)_2$; M 434,107; $T_{\text{пл}}$ 215-217°; $T_{\text{разл}}$ >225°;
Лит.: [655] 132

7784. **тетракарбонилметилкобальт** $\text{CH}_3\text{Co}(\text{CO})_4$; M 186,008;
 $T_{\text{разл}}$ >-35°; Лит.: [735] 352

7785. **тетракарбонилнитрозимарганец** красн. ж.
 $\text{Mn}(\text{CO})_4\text{NO}$; M 196,985; $T_{\text{пл}}$ 1°; $T_{\text{возг}}$ >25°; Лит.: [655] 130, [734] 516-517

7786. **тетракарбонилосмия диоксид** $\text{Os}(\text{CO})_4\text{I}_2$; M 556,079;
 $T_{\text{разл}}$ 240°; Лит.: [735] 391

7787. **тетракарбонилосмия дихлорид** бел. $\text{Os}(\text{CO})_4\text{Cl}_2$;
M 373,176; $T_{\text{возг}}$ 220°; $T_{\text{разл}}$ >250°; Лит.: [655] 147

7788. **тетракарбонилпалладия(II) ундекафтордиантимо-**
нат $[\text{Pd}(\text{CO})_4](\text{Sb}_2\text{F}_{11})_2$; M 1123,470; $T_{\text{разл}}$ 155°; Лит.: [1351] 560

7789. **тетракарбонилпентафторэтилкобальт** янтарн.
 $\text{C}_2\text{F}_5\text{Co}(\text{CO})_4$; M 289,987; Давл. паров: 16 (32°); Лит.: [1198] 409

7790. **тетракарбонилрутения(II) иодид** желт. $\text{Ru}(\text{CO})_4\text{I}_2$;
M 466,919; $T_{\text{возг}}$ 126°; $T_{\text{разл}}$ >140°; Лит.: [655] 163, [735] 392

7791. **тетракарбонилтрифторметилкобальт** $\text{CF}_3\text{Co}(\text{CO})_4$;
M 239,980; $T_{\text{кип}}$ 91°; Лит.: [735] 352

7792. **тетракарбонилциклопентадиенилний** красн.
 $\text{C}_5\text{H}_5\text{Nb}(\text{CO})_4$; M 270,040; $T_{\text{пл}}$ 146,5°; Лит.: [655] 142

7793. **тетракис(диметиламида)пирофосфат** (А-15, ОМПА, октаметил, пестокс 66, пестокс III, шрадан) $(\text{((CH}_3)_2\text{N)}_2\text{P(O)})_2\text{O}$; M 286,250; $T_{\text{пл}}$ 20°; Давл. паров: 1 (126°); ЛД_{50} : 8 (крысы, в/б), 13,5 (крысы-самцы, п/о), 30 (мыши, п/о), 8 (мыши, в/б); Лит.: [440] 206-207, [1049] 552-553, [466] 8-11, [582] 23, [1510] 107-114

7794. **тетракис(2,6-диметилфенил)дисилен**
 $(\text{(CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3)_2\text{Si}=\text{Si}(\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2)_2$; M 476,799; $T_{\text{пл}}$ 216-217°; Лит.: [1307] 1099

7795. **тетракис(2,6-диэтилфенил)дисилен**
 $(\text{(C}_2\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_3)_2\text{Si}=\text{Si}(\text{C}_6\text{H}_3(\text{C}_2\text{H}_5)_2)_2$; M 589,012; $T_{\text{пл}}$ 201-204°; Лит.: [1307] 1099

7796. **тетраakis-метилизоцианид-дицианожелезо** крист. $[(\text{CH}_3\text{NC})_4\text{Fe}(\text{CN})_2]$; М 272,087; $T_{\text{пл}} 255-257^\circ$; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1064] 92-95

7797. **тетраakis-пропилизоцианид-дицианожелезо** $[\text{Fe}(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NC})_4(\text{CN})_2]$; М 384,300; $T_{\text{пл}} 107-111^\circ$; Лит.: [1064] 94

7798. **тетраakis(триметилсилил)силан** $(\text{CH}_3)_3\text{Si})_4\text{Si}$; М 320,842; $T_{\text{пл}} 319-321^\circ$; Лит.: [735] 497, [1363] 1157

7799. **1,1,4,4-тетраakis(триметилсилил)-2-тетразен** бц. крист. $(\text{CH}_3)_3\text{Si})_2\text{NN}=\text{NN}(\text{Si}(\text{CH}_3)_3)_2$; М 348,780; $T_{\text{пл}} 46^\circ$; Лит.: [12] 70-71, [479] 394

7800. **тетраakis(триметилсилил)тетраэдран** (tetrakis(trimethylsilyl)tetrahedrane) бц. крист. $(\text{CH}_3)_3\text{Si})_4\text{C}_4$; М 340,800; $T_{\text{пл}} 202^\circ$; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Раств.: орг. р-ли: х.р.; Давл. паров: 0,02 (30°); Лит.: [210] 13819-13826

7801. **тетраakis(2,4,6-триметилфенил)дисилан** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2)_2\text{Si}=\text{Si}(\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_3)_2$; М 532,906; $T_{\text{пл}} 178^\circ$; Лит.: [1307] 1099, 1117-1118

7802. **тетраakis(трифенилфосфин)палладий** желт. $\text{Pd}(\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_4$; М 1155,562; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Лит.: [735] 386

7803. **тетраakis(трифенилфосфин)платина** желт. $\text{Pt}(\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_4$; М 1244,226; $T_{\text{разл}} 118^\circ$; Лит.: [735] 386

7804. **тетраakis(трифенилфосфин)тригидридорений(III)** желт. $\text{H}_3\text{Re}(\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_4$; М 1238,373; $T_{\text{пл}} 144^\circ$; Лит.: [735] 499

7805. **тетраakis(трифенилфосфит)палладий** бц. $\text{Pd}(\text{P}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3)_4$; М 1347,555; $T_{\text{разл}} 125^\circ$; Лит.: [735] 386

7806. **тетраakis(трифенилфосфит)платина** бц. $\text{Pt}(\text{P}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3)_4$; М 1436,219; $T_{\text{разл}} 145^\circ$; Лит.: [735] 386

7807. **тетраakis(трифторметил)тетрафосфетан** $(\text{CF}_3\text{P})_4$; М 399,919; $T_{\text{пл}} 66^\circ$; $T_{\text{кип}} 145^\circ$; Лит.: [734] 531

7808. **тетраakis(трифторфосфин)никель** бц. ж. $\text{Ni}(\text{PF}_3)_4$; М 410,569; $T_{\text{пл}} -55^\circ$; $T_{\text{кип}} 70,5^\circ$; Лит.: [655] 145, [735] 350

7809. **тетраakis(трифторфосфин)палладий** бц. ж. $\text{Pd}(\text{PF}_3)_4$; М 458,296; $T_{\text{пл}} -41^\circ$; $T_{\text{разл}} -20^\circ$; Лит.: [735] 385-386

7810. **тетраakis(трифторфосфин)платина** бц. ж. $\text{Pt}(\text{PF}_3)_4$; М 546,954; $T_{\text{пл}} -15^\circ$; $T_{\text{разл}} 90^\circ$; Лит.: [655] 158

7811. **тетраakis(фенилизоцианид)родия перхлорат** желт. $[\text{Rh}(\text{CNC}_6\text{H}_5)_4]\text{ClO}_4$; М 614,841; $T_{\text{пл}} 180^\circ$; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Лит.: [735] 390

7812. **тетраakis(циклопентадиенил)торий** бц. крист. $(\text{C}_5\text{H}_5)_4\text{Th}$; М 492,411; $T_{\text{разл}} 170^\circ$; Раств.: бензол: м.р., вода: реаг.; Лит.: [735] 108

7813. **тетракис(циклопентадиенил)уран** ярко-красн. крист. $(C_5H_5)_4U$; М 498,402; $T_{\text{раза}}$ 250°; Раств.: бензол: м.р.; Лит.: [735] 108

7814. **тетракис(этилен)хлороиридий** $IrCl(C_2H_4)_4$; М 339,883; $T_{\text{раза}}$ 30°; Лит.: [735] 388

7815. **тетракобальта додекакарбонил** черн. $Co_4(CO)_{12}$; М 571,854; $T_{\text{пл}}$ 60°; $T_{\text{раза}}$ 300°; Лит.: [655] 96, [735] 351

7816. **тетракозан** крист. (р.п. диэтиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{22}CH_3$; М 338,654; CAS 646-31-1; $T_{\text{пл}}$ 50,6°; $T_{\text{кип}}$ 394°; Раств.: вода: 0,4282 (321°), 3,007 (369°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,7786 (51°, к в.4, ж.), 0,7669 (70°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (188°), 10 (236°), 40 (274°), 100 (304°), 400 (360°); Лит.: [1044] 672, [1045] 970-971, [331] 1222, [859] 10

7817. **транс-15-тетракозеновая кислота** $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_{13}COOH$; М 366,621; $T_{\text{пл}}$ 61°; Лит.: [522] 148

7818. **цис-15-тетракозеновая кислота** (ацетоэруковая кислота, нервоновая кислота) бел. игольчатые крист. $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_{13}COOH$; М 366,621; $T_{\text{пл}}$ 39°; Раств.: ацетон: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [522] 148

7819. **тетраконтан** $CH_3(CH_2)_{38}CH_3$; М 563,079; $T_{\text{пл}}$ 81,5°; $T_{\text{кип}}$ 525°; Давл. паров: 1 (291°), 10 (344°), 40 (386°), 100 (420°), 400 (480°); Лит.: [1044] 676, [748] 61

7820. **1-тетраконтен** $C_{40}H_{80}$; М 561,063; $T_{\text{пл}}$ 79,8°; $T_{\text{кип}}$ 523°; Лит.: [761] 223

7821. **1-тетраконтин** $C_{40}H_{78}$; М 559,047; $T_{\text{пл}}$ 83°; $T_{\text{кип}}$ 512°; Лит.: [761] 223

7822. **тетраксенонзолота(II) ундекафтордиантимолат** темно-красн. $AuXe_4(Sb_2F_{11})_2$; М 1627,143; $T_{\text{раза}}$ -40°; Лит.: [288] 117-118

7823. **тетралантана гептаселенид** La_4Se_7 ; М 1108,342; $T_{\text{раза}}$ 1450°; Лит.: [974] 176

7824. **тетралития силицид** серебристо-сер. Li_4Si ; М 55,849; $T_{\text{пл}}$ 633°; $T_{\text{раза}}$ 633°; Лит.: [735] 243

7825. **тетрамарганца борид** Mn_4B ; М 230,563; $T_{\text{пл}}$ 1285°; Лит.: [974] 171

7826. **тетрамарганца фосфид** Mn_4P ; М 250,730; $T_{\text{пл}}$ 1085°; $T_{\text{раза}}$ 1085°; Лит.: [1442] 648

7827. **тетрамеди(II) гексагидроксид-сульфат** зелен. $Cu_4(OH)_6SO_4$; М 452,291; $T_{\text{пл}}$ 300°; $T_{\text{раза}}$ 300°; Лит.: [655] 104

7828. **тетраметиламмония борогидрид** $(CH_3)_4NBH_4$; М 88,988; $T_{\text{раза}}$ 150°; Разл. на: триметиламин - боран (1/1), ме-

тан; Раств.: ацетонитрил: 0,4 (25°), вода: 40 (20°), 61 (40°), этанол 95%: 1,45 (25°), этанол абс.: 0,5 (25°); Лит.: [1411] 70

7829. **тетраметиламмония гексанитратогафнат(IV)** $(\text{CH}_3)_4\text{N}[\text{Hf}(\text{NO}_3)_6]$; М 627,664; $T_{\text{разл}}$ 230°; Лит.: [734] 651

7830. **тетраметиламмония гексанитратоцирконат(IV)** $(\text{CH}_3)_4\text{N}[\text{Zr}(\text{NO}_3)_6]$; М 537,398; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [734] 651

7831. **тетраметиламмония гидроксид пентагидрат** $(\text{CH}_3)_4\text{NOH} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 181,229; $T_{\text{пл}}$ 63°; Лит.: [734] 555

7832. **тетраметиламмония гидрометасиликат пентагидрат** $(\text{CH}_3)_4\text{NHSiO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; М 241,313; $T_{\text{пл}}$ 162-163°; Пл.: 1,307 (20°, г/см³, т.); Лит.: [616] 84-85

7833. **тетраметиламмония надпероксид** желт. $(\text{CH}_3)_4\text{NO}_2$; М 106,144; $T_{\text{пл}}$ 97°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [735] 228, [1269] 1969; Синт.: [145] 37-40

7834. **тетраметиламмония озонид** красн. орторомбические крист. $[\text{N}(\text{CH}_3)_4]\text{O}_3$; М 122,140; CAS 78657-29-1; $T_{\text{разл}}$ 75-100°; Раств.: аммиак жидкий: 1,3 (-63°); Лит.: [136] 4380-4385, [187] 5640-5641, [735] 229

7835. **тетраметиламмония пентафторсиликат** $(\text{CH}_3)_4\text{N}[\text{SiF}_5]$; М 197,222; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [1323] 633-634

7836. **тетраметиламмония цис-пероксонитрит** (тетраметиламмония пероксинитрит) $(\text{CH}_3)_4\text{NOONO}$; М 136,150; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [778]; Синт.: [145] 40-42

7837. **тетраметиламмония тетрахлоферрат(II)** светло-желт. крист. $(\text{CH}_3)_4\text{N}_2[\text{FeCl}_4]$; М 345,950; $T_{\text{разл}}$ 280°; Лит.: [735] 358

7838. **тетраметиламмония тетрахлоферрат(II)** светло-желт. $[(\text{CH}_3)_4\text{N}]_2[\text{FeCl}_4]$; М 345,947; $T_{\text{разл}}$ 280°; Лит.: [735] 358

7839. **тетраметиламмония хлорид** $(\text{CH}_3)_4\text{NCl}$; М 109,598; $T_{\text{разл}}$ 230°; Разл. на: триметиламин, хлорметан; Лит.: [734] 555

7840. **1,2,3,4-тетраметилбензол** (пренитол) $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_4$; М 134,218; $T_{\text{пл}}$ -6,25°; $T_{\text{кип}}$ 205°; Пл.: 0,9052 (20°, г/см³, ж.); n 1,5203 (20°); Лит.: [971] 90-91, [1471] 245

7841. **1,2,3,5-тетраметилбензол** $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_4$; М 134,218; $T_{\text{кип}}$ 198,15°; Лит.: [1255] 1372

7842. **1,2,4,5-тетраметилбензол** (дурол) бц. моноклинные крист. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_4$; М 134,218; $T_{\text{пл}}$ 79,24°; $T_{\text{кип}}$ 196,85°; Раств.: бензол: р., вода: 0,000348 (25°), эф.: р., укс.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,838 (81°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (34°), 10 (73,5°), 40 (103,7°), 100 (127,7°), 400 (172°); ΔH^0_{298} : -45,3 (ж); S^0_{298} : 418,5 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 53,4; ΔL_{50} : 3400 (б. мыши, в/ж), 6700 (крысы, в/ж); $T_{\text{крит}}$:

411,4; $P_{\text{крит}}$: 3,2; Лит.: [438] 113, [1037] 442, 482-483, [1044] 656, [1045] 668-669, [231] 542-544, [331] 680, [1025] 11

7843. **2,2,3,3-тетраметилбутан** листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_3)_3$; М 114,200; $T_{\text{кип}}$ 106,5°; Лит.: [971] 132-133, [1393] 26-27, [765] 12-13

7844. **2,2,15,15-тетраметил-3,5,7,9,11,13-гексадекагексанн** $(\text{CH}_3)_3\text{C}-(\text{CC})_6-\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 258,360; $T_{\text{пл}}$ 140°; $T_{\text{разл}}$ 140°; Лит.: [1177] 518

7845. **2,6,10,14-тетраметилгексадекан** (фитан) $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$; М 282,550; Давл. паров: 3 (140°); Лит.: [1255] 1380

7846. **2,2,3,3-тетраметилгексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{пл}}$ -54°; $T_{\text{кип}}$ 160,3°; Лит.: [1037] 482-483

7847. **2, 2, 3, 4 - тетрамети л гексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 154,3°; Лит.: [1393] 32-33

7848. **2,2,3,5-тетраметилгексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; Давл. паров: 6,5 (30°); Лит.: [859] 33

7849. **2,2,4,5-тетраметилгексан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 147,9°; Лит.: [1037] 482-483

7850. **2,2,5,5-тетраметилгексан** $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 142,282; $T_{\text{пл}}$ -12,6°; $T_{\text{кип}}$ 137,5°; Лит.: [1037] 482-483, [1044] 659, [859] 40

7851. **2, 3, 3, 4 - тетрамети л гексан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 164,59°; Лит.: [1393] 32-33

7852. **2,3,3,5-тетраметилгексан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 153,5-153,8°; Лит.: [765] 28-29

7853. **2, 3, 4, 4 - тетрамети л гексан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 161,6°; Лит.: [1393] 32-33

7854. **3,3,4,4-тетраметилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 162°; Лит.: [1037] 482-483, [859] 32

7855. **2,2,3,3-тетраметилгептан** $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 179,2-180°; Лит.: [765] 40-41

7856. **2, 2, 4, 6 - тетрамети л гептан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 162,2°; Лит.: [1393] 36-37

7857. **2, 4, 4, 6 - тетрамети л гептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 168°; Лит.: [765] 38-39

7858. **тетраметилгерманий** $(\text{CH}_3)_4\text{Ge}$; М 132,778; $T_{\text{пл}}$ -88° ; $T_{\text{кип}}$ 43° ; ПЛ.: 0,9758 (20° , г/см³, ж.); n 1,3896 (20°); Давл. паров: 736 (43,5°); Лит.: [773] 159, [735] 497

7859. **тетраметилдиарсин** $(\text{CH}_3)_2\text{AsAs}(\text{CH}_3)_2$; М 209,980; $T_{\text{пл}}$ -1° ; $T_{\text{кип}}$ 78° ; Лит.: [479] 544

7860. **тетраметилдисурьма** красн. $(\text{CH}_3)_2\text{SbSb}(\text{CH}_3)_2$; М 303,658; $T_{\text{пл}}$ 17° ; Лит.: [735] 499

7861. **2,2,6,6-тетраметил-4-изоцианатопиперидин-1-оксида** $\text{OSNCH}(\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2)\text{NO}$; М 197,300; $T_{\text{пл}}$ $102-103^\circ$; Лит.: [471] 186

7862. **2,2,6,6-тетраметил-4-оксопиперидин-1-оксида** оранжево-желт. игольчатые крист. (р.п. гексан) $\text{OC}(\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2)\text{NO}$; М 170,228; $T_{\text{пл}}$ 36° ; Лит.: [944] 45-51

7863. **2,2,17,17-тетраметил-3,5,7,9,11,13,15-октадекагептаин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}-(\text{CC})_7-\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 282,380; $T_{\text{раза}}$ 150° ; Лит.: [1177] 518

7864. **2, 2, 6, 6 - тетраметилоктан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ $182,2-182,3^\circ$; Лит.: [765] 44-45

7865. **2, 2, 7, 7 - тетраметилоктан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ $185-190^\circ$; Лит.: [765] 46-47

7866. **2, 4, 4, 7 - тетраметилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ 185° ; Лит.: [765] 44-45

7867. **2, 4, 5, 7 - тетраметилоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ $186,2-186,3^\circ$; Лит.: [765] 46-47

7868. **3, 3, 6, 6 - тетраметилоктан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 170,335; $T_{\text{пл}}$ $-73,5^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $189,7^\circ$; Лит.: [1393] 36-37

7869. **тетраметилолово** ж. $(\text{CH}_3)_4\text{Sn}$; М 178,850; $T_{\text{пл}}$ -54° ; $T_{\text{кип}}$ 78° ; ЛД_{50} : 40 (б. мыши, п/о), 7 (кролики, п/о), 9-16 (крысы, п/о), 40 (морские свинки, п/о); Лит.: [80] 769, [773] 174, [1045] 852-853, [735] 497; Синт.: [706] 207

7870. **2,6,10,14-тетраметилпентадекан** (пристан) ж. $\text{C}_{19}\text{H}_{40}$; М 268,520; $T_{\text{кип}}$ 296° ; Давл. паров: 4 (146°); Лит.: [318] 1229, [1255] 1380

7871. **2,2,3,3-тетраметилпентан** $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}}$ $-9,75^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 133° ; Лит.: [428] 354, [859] 40

7872. **2,2,3,4-тетраметилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 128,255; $T_{\text{пл}}$ $-121,1^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 133° ; Лит.: [1044] 654

7873. **2,2,4,4-тетраметилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -66^\circ$; $T_{\text{кип}} 122^\circ$; Лит.: [859] 40

7874. **2,3,3,4-тетраметилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 128,255; $T_{\text{пл}} -102,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 141,5^\circ$; Лит.: [1044] 654

7875. **тетраметилсвинец** $(\text{CH}_3)_4\text{Pb}$; М 267,340; $T_{\text{пл}} -27,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 110^\circ$; Лит.: [440] 460-461, [773] 203, [735] 497

7876. **тетраметилсилан** $\text{Si}(\text{CH}_3)_4$; М 88,220; $T_{\text{пл}} -99^\circ$; $T_{\text{кип}} 26,6-26,7^\circ$; $n 1,3588 (20^\circ)$; $\Delta\text{H}_{298}^0: -255$ (ж); Лит.: [762] 1205, [735] 497

7877. **2,2,13,13-тетраметил-3,5,7,9,11-тетрадекапентаин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{CC})_5\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 234,336; $T_{\text{пл}} 129-130^\circ$; Лит.: [1177] 517

7878. **2,2,23,23-тетраметил-3,5,7,9,11,13,15,17,19,21-тетракосадекаин** розовато-желт. крист. $(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{CC})_{10}\text{C}(\text{CH}_3)_3$; М 354,443; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Лит.: [1177] 519

7879. **тетраметилтиометан** (тетраметилтетратиоортокарбонат) $(\text{CH}_3\text{S})_4\text{C}$; М 200,409; $T_{\text{пл}} 66^\circ$; Лит.: [734] 518

7880. **тетраметилтитан** желт. игольчатые крист. $\text{Ti}(\text{CH}_3)_4$; М 108,005; $T_{\text{разл}} -20^\circ$; Лит.: [1470] 493, [480] 309, [735] 498, [1190] 587

7881. **тетраметилтиурамдисульфид** (ТМТД, тиурам, тиурам Д) желт. крист. $((\text{CH}_3)_2\text{NCS})_2\text{S}_2$; М 240,410; $T_{\text{пл}} 141-156^\circ$; Раств.: вода: 0,003; ЛД_{50} : 400-850 (крысы, п/о); Лит.: [439] 81-83, [1045] 536-537, [331] 299, [1503] 182

7882. **тетраметилцирконий** красн. $\text{Zr}(\text{CH}_3)_4$; М 151,360; $T_{\text{разл}} -15^\circ$; Лит.: [480] 309, [735] 498

7883. **N, N, N', N' - тетраметилэтилендиамин** $(\text{CH}_3)_{3/2}\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$; М 116,210; $T_{\text{пл}} -55^\circ$; $T_{\text{кип}} 120-122^\circ$; Пл.: 0,77 (20° , к в.4, ж.); $n 1,4179 (20^\circ)$; $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 2,2 (25^\circ, \text{вода})$; $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 6,35 (25^\circ, \text{вода})$; Лит.: [75] 1.319, 8.68

7884. **тетраметоксиметан** (тетраметилортокарбонат) $\text{C}(\text{OCH}_3)_4$; М 136,146; $T_{\text{пл}} -5,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 113,5^\circ$; Лит.: [1443] 412

7885. **тетрамин** (2,6-дитиа-1,3,5,7-тетразатрицикло[3.3.1.1.3,7]декан-2,2,6,6-тетроксид, TETS, tetramethylenedisulfotetramine, ДСТА, дисульфотетраазаадамантан, тетраметилendisulfотетрамин) $\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_4\text{S}_2$; М 240,260; $T_{\text{пл}} 260^\circ$; $T_{\text{разл}} 260^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., укс.: р.; ЛД_{50} : 0,35 (крысы-самцы, в/б), 0,25 (мыши, п/о); Лит.: [1049] 634-635, [467] 27-28, 47, 121, [1121] 14-15; Синт.: [183] 6101

7886. **тетрамолибдена ундекаоксид** фиолетов. Mo_4O_{11} ; М 559,753; $T_{\text{пл}} 818^\circ$; $T_{\text{разл}} 818^\circ$; Лит.: [655] 132

7887. **тетрамышьяка тетрасульфид** (реальгар) красно-коричнев. моноклинные крист. As_4S_4 ; М 427,950; $T_{\text{пл}} 321^\circ$;

$T_{\text{кип}} 534^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -146 (т); ΔG_{298}^0 : -141 (т); S_{298}^0 : 254 (т); Лит.: [257] 67-68, [535] 162-163, [734] 473

7888. **тетранатрия тетраоксогидразинат** желт. $\text{Na}_4\text{N}_2\text{O}_4$; М 183,970; $T_{\text{раза}} 50-100^\circ$; Лит.: [655] 140, [734] 426

7889. **тетраникеля триборид** Ni_4B_3 ; М 267,207; $T_{\text{пл}} 1580^\circ$; Лит.: [974] 172

7890. **тетраниобия силицид** Nb_4Si ; М 399,711; $T_{\text{пл}} 1950^\circ$; Лит.: [974] 174

7891. **1,3,5,7-тетранитроадамантан** $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_8$; М 316,224; $T_{\text{пл}} 361^\circ$; Лит.: [7] 80

7892. **1,2,3,5-тетранитробензол** светло-желт. крист. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_4$; М 258,102; $T_{\text{пл}} 130^\circ$; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетон: р., бензол: р. (80°), вода: н.р., укс.: р.; Лит.: [1516] 537

7893. **1,2,4,5-тетранитробензол** светло-желт. крист. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_4$; М 258,102; $T_{\text{пл}} 188^\circ$; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетон: р., бензол: р. (80°), вода: н.р., укс.: р.; Лит.: [1516] 537

7894. **тетранитрометан** бц. ж. $\text{C}(\text{NO}_2)_4$; М 196,040; $T_{\text{пл}} 13^\circ$; $T_{\text{кип}} 125,7^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,65 (13° , г/см³, ж.), 1,64837 (15° , к в.4, ж.), 1,63944 (20° , к в.4, ж.), 1,6377 (21° , г/см³, ж.), 1,62178 (30° , к в.4, ж.); Давл. паров: 20 (34°); Дип.: 0 (20°); Ск.зв.: 1039 (20° , состояние среды - жидкость); Лит.: [439] 213, [1045] 784-785, [734] 565, [801] 195-196, [1252] 2050-2076; Синт.: [1002] 411-413

7895. **2,3,4,6-тетранитротолуол** $(\text{O}_2\text{N})_4\text{C}_6\text{HCH}_3$; М 272,130; $T_{\text{пл}} 136,5^\circ$; Лит.: [800] 186

7896. **2,2',5,5'-тетра(4-нитрофенил)-3,3'-(3,3'-диметокси-4,4'-дифенилен)дитетразолия дихлорид** $\text{C}_{40}\text{H}_{28}\text{Cl}_2\text{N}_{12}\text{O}_{10}$; М 907,630; $T_{\text{пл}} 158-159^\circ$; Лит.: [702] 27-31; Синт.: [702] 27-31

7897. **1,1,3,3-тетранитроциклобутан** крист. $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{NO}_2)_2$; М 236,097; $T_{\text{пл}} 165^\circ$; Пл.: 1,83 (20° , г/см³, т.); Лит.: [7] 70

7898. **тетранонаконтатектан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{19}2\text{CH}_3$; М 2723,170; $T_{\text{пл}} 122-123^\circ$; Лит.: [216] 1643

7899. **тетраоксидифторид** красно-коричнев. O_4F_2 ; М 101,994; $T_{\text{пл}} -191^\circ$; $T_{\text{раза}} -163^\circ$; Разл. на: диоксидифторид, кислород; Давл. паров: 0,25 (-183°); Лит.: [1442] 389, [1225] 1166-1167

7900. **тетраоктиламмония бромид** $(\text{C}_8\text{H}_{17})_4\text{NBr}$; М 546,790; $T_{\text{пл}} 95-98^\circ$; Лит.: [329] 49

7901. **тетрапентаконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_52\text{CH}_3$; М 759,451; $T_{\text{пл}} 95^\circ$; Лит.: [765] 94-95

7902. **тетрапентиламмония бромид** (C₅H₁₁)₄NBr; M 378,430; T_{пл} 101,3°; Лит.: [329] 50, [472] 51

7903. **тетрапентиламмония иодид** (C₅H₁₁)₄NI; M 425,480; T_{пл} 135°; Раств.: вода: 0,74 (25°), хлф.: 210,8 (25°); Лит.: [289] 1103, [472] 51

7904. **тетрапентиламмония нитрат** (C₅H₁₁)₄NNO₃; M 360,580; T_{пл} 116°; Лит.: [472] 51

7905. **тетрапентиламмония нитрит** (C₅H₁₁)₄NNO₂; M 344,580; T_{пл} 97°; Лит.: [472] 51

7906. **тетрапентиламмония перхлорат** (C₅H₁₁)₄NClO₄; M 398,021; T_{пл} 117,7°; Лит.: [329] 50, [472] 51

7907. **тетрапентиламмония пикрат** (C₅H₁₁)₄NOC₆H₂(NO₂)₃; M 526,666; T_{пл} 74°; Лит.: [472] 51

7908. **тетрапентиламмония тетрафенилборат** (C₅H₁₁)₄N[B(C₆H₅)₄]; M 617,797; T_{пл} 203,3°; Лит.: [329] 50

7909. **тетрапентиламмония тиоцианат** (C₅H₁₁)₄NSCN; M 356,650; T_{пл} 50°; Лит.: [472] 51, [587] 26-27, 56

7910. **тетрапропиламмония бромид** (C₃H₇)₄NBr; M 266,260; T_{пл} 252°; Лит.: [472] 51

7911. **тетрапропиламмония гексафторфосфат** (CH₃CH₂CH₂)₄NPF₆; M 331,322; T_{пл} 237°; Лит.: [587] 26-27, 55

7912. **тетрапропиламмония иодид** (C₃H₇)₄NI; M 313,262; T_{пл} 280°; T_{раза} 280°; Раств.: ацетон: 5,15 (25°), ацетонитри: 17,98 (0°), 27,8 (25°), вода: 18,64 (25°), метанол: 72,2 (0°), 124,06 (25°), этанол: 8,86 (0°), 30,34 (25°); Лит.: [1039] 74, [289] 1102, [472] 51

7913. **тетрапропиламмония нитрат** (C₃H₇)₄NNO₃; M 248,360; T_{пл} 260°; T_{раза} 260°; Лит.: [472] 51

7914. **тетрапропиламмония перхлорат** (C₃H₇)₄NClO₄; M 285,808; T_{пл} 238°; Лит.: [472] 51

7915. **тетрапропиламмония пикрат** (C₃H₇)₄NOC₆H₂(NO₂)₃; M 414,453; T_{пл} 120°; Лит.: [472] 51

7916. **тетрапропиламмония тетрафторборат** (CH₃CH₂CH₂)₄NBF₄; M 273,162; T_{пл} 248°; Лит.: [587] 26-27, 55

7917. **тетрапропилгерманий** (CH₃CH₂CH₂)₄Ge; M 244,960; CAS 994-65-0; Раств.: вода: 0,0000008133 (25°); Давл. паров: 746 (225°); Лит.: [706] 27, [331] 891

7918. **О,О,О,О-тетрапропилдитионпирофосфат** (E-8573, АСП-51, НПД, аспон) O(P(S)(OCH₂CH₂CH₂)₂)₂; M 378,430; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р., петр.эф.: т.р.; n 1,4713 (25°); Давл. паров: 0,008 (109°); ЛД₅₀: 100 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 524-525, [1510] 104-106

7919. **тетрародия додекакарбонил** красн. $\text{Rh}_4(\text{CO})_{12}$; М 747,743; $T_{\text{пл}} 76^\circ$; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Лит.: [655] 162

7920. **тетраселена тетранитрид** оранжев. крист. Se_4N_4 ; М 371,870; $T_{\text{разл}} 160^\circ$; Лит.: [480] 132

7921. **тетраселена тетрасульфид** красн. крист. Se_4S_4 ; М 444,100; $T_{\text{пл}} 113^\circ$; Лит.: [734] 357

7922. **тетрасеры динитрид** темно-красн. S_4N_2 ; М 156,270; $T_{\text{пл}} 23^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [60] 84, [480] 78, [734] 397

7923. **тетрасеры тетрамид** $\text{S}_4(\text{NH})_4$; М 188,319; $T_{\text{пл}} 145^\circ$; Лит.: [480] 83-84

7924. **тетрасеры тетранитрид** (sulfur nitride, азотистая сера, тетраазота тетрасульфид) оранжево-желт. крист. N_4S_4 ; М 184,290; $T_{\text{пл}} 179^\circ$; $T_{\text{разл}} 180^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : 460 (т); Лит.: [60] 85-88, [110] 462-464, [289] 1455, [480] 72-78, [734] 396, [1146] 21

7925. **тетрасеры тетранитрид-тетрафторид** бел. крист. $(\text{NSF})_4$; М 260,280; $T_{\text{пл}} 153^\circ$; $T_{\text{разл}} 153^\circ$; Лит.: [734] 400

7926. **тетрасилан** Si_4H_{10} ; М 122,421; $T_{\text{пл}} -84^\circ$; $T_{\text{кип}} 107^\circ$; Раств.: бензин: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,825 (0° , г/см³, ж.); Лит.: [1444] 340, [357] 44, [586] 390, [734] 603

7927. **тетрасульфан** желт. маслянистая ж. HSSSSH ; М 130,280; $T_{\text{пл}} -86^\circ$; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Пл.: 1,582 (20° , г/см³, ж.); n 1,791 (20°); ΔH_{298}^0 : -12,6 (ж); C_p^0 : 154 (ж); Лит.: [1444] 456, [655] 165, [721] 59, [734] 325

7928. **тетратербия гептаоксид** темно-коричнев. крист. Tb_4O_7 ; М 747,690; $T_{\text{пл}} 2337^\circ$; Лит.: [1394] 65, [1444] 531, [1517] 299

7929. **тетратетраконтан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{SCH}_3$; М 619,185; $T_{\text{пл}} 86,4^\circ$; Лит.: [765] 92-93

7930. **1,4,7,10-тетратиациклододекан** $(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{S})_4$; М 240,470; $T_{\text{пл}} 224-225^\circ$; Лит.: [1288] 1487

7931. **тетратриаконтан** пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{SCH}_3$; М 478,900; $T_{\text{пл}} 72,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 482^\circ$; Давл. паров: 1 (259°), 3 ($285,4^\circ$), 10 (311°), 40 (352°), 100 (384°), 400 (444°); Лит.: [81] 480, [1044] 675, [859] 10

7932. **тетратриаконтилбензол** $\text{C}_{40}\text{H}_{74}$; М 555,016; $T_{\text{пл}} 77^\circ$; $T_{\text{кип}} 538^\circ$; Давл. паров: 1 (300°), 10 (362°), 100 (442°); Лит.: [761] 223

7933. **тетрауглерода фторид** иссиня-черн. C_4F ; М 67,040; $T_{\text{разл}} >100^\circ$; Пл.: 2,07 (20° , г/см³, т.); Лит.: [479] 273-274, [734] 503, [964] 290; Синт.: [962] 311

7934. **тетрафениларсония пентафторсилкат** $(C_6H_5)_4As[SiF_5]$; М 506,415; $T_{\text{разл}} 245^\circ$; Лит.: [734] 603

7935. **тетрафениларсония тритиометафосфат** $(C_6H_5)_4As(PS_3)$; М 510,506; $T_{\text{пл}} 183^\circ$; Лит.: [479] 475

7936. **тетрафениларсония хлорид** бел. крист. $(C_6H_5)_4AsCl$; М 418,800; $T_{\text{пл}} 258-260^\circ$; Лит.: [630] 120

7937. **1,1,4,4-тетрафенилбутатриен** $(C_6H_5)_2C=C=C(C_6H_5)_2$; М 356,460; $T_{\text{пл}} 240^\circ$; Лит.: [1177] 622, 624

7938. **тетрафенилвисмутония тетрафенилборат** $(C_6H_5)_4Bi[B(C_6H_5)_4]$; М 836,623; $T_{\text{пл}} 228^\circ$; Лит.: [479] 556

7939. **1, 1, 6, 6 - тетрафенилгексапентаен** $(C_6H_5)_2C=C=C=C=C(C_6H_5)_2$; М 380,480; $T_{\text{пл}} 301^\circ$; Лит.: [1177] 629

7940. **тетрафенилгерманий** $(C_6H_5)_4Ge$; М 381,060; $T_{\text{пл}} 228^\circ$; Лит.: [773] 159

7941. **тетрафенилдиарсин** $(C_6H_5)_2AsAs(C_6H_5)_2$; М 458,260; $T_{\text{пл}} 127^\circ$; Лит.: [479] 544

7942. **тетрафенилдисурьма** $(C_6H_5)_2SbSb(C_6H_5)_2$; М 551,940; $T_{\text{пл}} 122^\circ$; Лит.: [479] 544

7943. **орто-тетрафенилен** бц. крист. $C_{24}H_{16}$; М 304,380; $T_{\text{пл}} 233^\circ$; Лит.: [602] 59

7944. **тетрафенилметан** бц. ромбические крист. (р.п. бензол) $C(C_6H_5)_4$; М 320,430; $T_{\text{пл}} 285^\circ$; $T_{\text{возг}} 431^\circ$; ΔH_{298}^0 : 279,8 (т); ΔG_{298}^0 : 597,5 (т); S_{298}^0 : 383,51 (т); C_p^0 : 368,02 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 21,98; Лит.: [761] 364, [762] 782

7945. **N,N,N',N'-тетрафенилмочевина** бц. ромбические крист. (р.п. бензол) $(C_6H_5)_2NCON(C_6H_5)_2$; М 364,440; $T_{\text{пл}} 183^\circ$; Лит.: [762] 982

7946. **1, 3, 6, 8 - тетрафенил - 1, 4, 7 - октазатриен** $C_6H_5N=NN(C_6H_5)N=NN(C_6H_5)N=NC_6H_5$; М 420,469; $T_{\text{пл}} 51-52^\circ$; Лит.: [27] 756

7947. **тетрафенилолово** $(C_6H_5)_4Sn$; М 427,126; $T_{\text{пл}} 225^\circ$; Лит.: [735] 498

7948. **тетрафенилсвинец** $(C_6H_5)_4Pb$; М 515,616; $T_{\text{пл}} 223^\circ$; Раств.: бензол: 1,145, этанол: 0,02; Лит.: [773] 203, [289] 1369

7949. **тетрафенилсилан** $(C_6H_5)_4Si$; М 336,501; $T_{\text{кип}} 428^\circ$; ΔH_{298}^0 : 237,7 (ж); Лит.: [479] 340; Синт.: [357] 100

7950. **тетрафенилсульфуран** $(C_6H_5)_4S$; М 340,480; $T_{\text{разл}} -80^\circ$; Лит.: [1444] 473

7951. **тетрафенилтитан** оранжево-желт. листовидные крист. $(C_6H_5)_4Ti$; М 356,280; $T_{\text{разл}} -30^\circ$; Разл. на: фенилбензол; Лит.: [1190] 589

7952. **тетрафосфора гексаоксид-тетрасульфид** бц. тетрагональные крист. $P_4O_6S_4$; М 348,150; $T_{\text{пл}}$ 102°; $T_{\text{кип}}$ 295°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: х.р.; Лит.: [535] 208-209, [734] 458

7953. **тетрафосфора гептасульфид** светло-желт. моноклинные крист. P_4S_7 ; М 348,350; $T_{\text{пл}}$ 308°; $T_{\text{кип}}$ 523°; Раств.: сероуглерод: 0,005 (0°), 0,0286 (17°); ΔH_{298}^0 : -289 (т); Лит.: [289] 1364, [535] 208-209, [734] 457

7954. **тетрафосфора диодид-триселенид** красн. $P_4Se_3I_2$; М 614,584; $T_{\text{пл}}$ 155°; Лит.: [734] 459

7955. **тетрафосфора диодид-трисульфид** оранжево-желт. $P_4S_3I_2$; М 473,899; $T_{\text{пл}}$ 121°; Лит.: [734] 459

7956. **тетрафосфора дисульфид** желт. P_4S_2 ; М 188,025; $T_{\text{пл}}$ 46°; Лит.: [655] 150, [734] 457

7957. **тетрафосфора нонасульфид** желт. P_4S_9 ; М 412,480; $T_{\text{раза}}$ 270°; Лит.: [655] 150

7958. **тетрафосфора октаоксид** бел. P_4O_8 ; М 251,890; $T_{\text{возг}}$ 180°; Лит.: [655] 150, [734] 449

7959. **тетрафосфора пентасульфид** желт. P_4S_5 ; М 284,220; $T_{\text{раза}}$ 220°; Лит.: [655] 150, [734] 457

7960. **тетрафосфора триселенид** оранжево-красн. ромбические крист. P_4Se_3 ; М 360,775; $T_{\text{пл}}$ 242°; $T_{\text{кип}}$ 360-400°; Раств.: сероуглерод: 5,63 (20°); Лит.: [289] 1364, [535] 208-209, [734] 458

7961. **тетрафосфора трисульфид** желт. ромбические крист. P_4S_3 ; М 220,090; $T_{\text{пл}}$ 172°; $T_{\text{кип}}$ 407°; Раств.: бензол: 2,5 (17°), 11,1 (80°), вода: реаг. (100°), н.р., сероуглерод: 11,1 (-20°), 27 (0°), 100 (17°), толуол: 3,125 (17°), 15,4 (110°); Пл.: 2,03 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -130 (т); S_{298}^0 : 203,3 (т); C_p^0 : 162,6 (т); Лит.: [440] 141, [289] 1364, [535] 208-209, [655] 150, [734] 457

7962. **тетрафтораммония гексафторантимонат** бел. тетрагональные крист. NF_4SbF_6 ; М 325,750; $T_{\text{пл}}$ 318°; Раств.: фтороводород: 260 (20°); Пл.: 2,98 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1669 (т); Лит.: [61] 16, [120] 850, 937-940, [144], [947] 37, [1300] 724-725

7963. **тетрафтораммония гексафторарсенат** NF_4AsF_6 ; М 278,912; $T_{\text{раза}}$ 250°; Раств.: фтороводород: 120 (20°); Пл.: 2,72 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1538 (т); Лит.: [810] 226, [947] 37

7964. **тетрафтораммония гексафторвисмутат(V)** (perfluoroammonium perfluorobismuthate) бел. тетрагональные крист. NF_4BiF_6 ; М 412,970; CAS 61587-71-1; $T_{\text{пл}}$ 341°; Раств.: фтороводород: 17,3 (-78°); Лит.: [120] 937-940, [1300] 733

7965. **тетрафтораммония гексафторгерманат(IV)** бел. крист. $(\text{NF}_4)_2\text{GeF}_6$; M 366,630; $T_{\text{разл}} 238^\circ$; Разл. на: германия(IV) фторид, фтор, азота(III) фторид; ΔH_{298}^0 : -1606 (т); Лит.: [118] 1275-1282

7966. **тетрафтораммония гексафторманганат(IV)** желт. крист. $(\text{NF}_4)_2\text{MnF}_6$; M 348,929; CAS 74449-37-9; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Разл. на: марганца(III) фторид, фтор, азота(III) фторид; Раств.: фтороводород: 130 (24°); Лит.: [124] 3254-3256

7967. **тетрафтораммония гексафторникелат(IV)** темно-красн. тетрагональные крист. $(\text{NF}_4)_2[\text{NiF}_6]$; M 352,680; CAS 63105-40-8; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Пл.: 2,71 (г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -930 (т); Лит.: [121] 2238-2241, [146] 76

7968. **тетрафтораммония гексафторстаннат** бел. крист. $(\text{NF}_4)_2\text{SnF}_6$; M 412,701; CAS 61587-66-4; $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Лит.: [120] 849-854

7969. **тетрафтораммония гексафтортитанат(IV)** бел. крист. $(\text{NF}_4)_2\text{TiF}_6$; M 341,860; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Лит.: [119] 353-359

7970. **тетрафтораммония гексафторфосфат** бел. крист. NF_4PF_6 ; M 234,960; $T_{\text{разл}} 245^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1841 (т); Лит.: [118] 1275-1282

7971. **тетрафтораммония гексафторхромат(V)** темно-красн. крист. NF_4CrF_6 ; M 255,990; $T_{\text{разл}} 125^\circ$; Разл. на: хрома(V) фторид, фтор, азота(III) фторид; Раств.: фтороводород: 639 (23°); Лит.: [133] 2286-2292

7972. **тетрафтораммония гептафторвольфрамат** бел. крист. NF_4WF_7 ; M 406,829; CAS 80735-93-9; $T_{\text{разл}} 145^\circ$; Лит.: [128] 2091-2094; Синт.: [128] 2092

7973. **тетрафтораммония гептафторксенат(VI)** светло-желт. крист. NF_4XeF_7 ; M 354,280; CAS 82963-12-0; $T_{\text{разл}} 75^\circ$; Лит.: [127] 4117-4121

7974. **тетрафтораммония гептафторуранат** бледно-желт. крист. NF_4UF_7 ; M 461,018; CAS 80735-09-7; $T_{\text{разл}} 145^\circ$; Лит.: [128] 2091-2094

7975. **тетрафтораммония гидрофторид** ж. NF_4HF_2 ; M 129,005; CAS 71485-49-9; $T_{\text{пл}} -78^\circ$; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Разл. на: азота(III) фторид, фтор, фтороводород; Лит.: [125] 1494-1498, [1300] 726

7976. **тетрафтораммония пентафторгерманат(IV)** бел. крист. NF_4GeF_5 ; M 257,630; $T_{\text{разл}} 249^\circ$; Разл. на: тетрафтораммония гексафторгерманат(IV), германия(IV) фторид; ΔH_{298}^0 : -1473 (т); Лит.: [118] 1275-1282, [1300] 734

7977. **тетрафтораммония пентафтороксидвольфрамат(VI)** бел. крист. NF_4WOF_5 ; M 384,830; CAS 79028-46-9; $T_{\text{разл}} 85^\circ$; Разл.

на: тетрафтораммония нонафтордиоксидивольфрамат(VI), азота(III) фторид, кислорода дифторид, вольфрама(VI) фторид; Лит.: [126] 4139-4143, [1300] 735

7978. **тетрафтораммония пентафторстаннат** бел. крист. NF_4SnF_5 ; M 303,702; CAS 61587-75-5; $T_{\text{разл}} 120^\circ$; Лит.: [120] 849-854

7979. **тетрафтораммония пербромат** NF_4BrO_4 ; M 233,902; CAS 25483-10-7; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Лит.: [125] 1494-1498

7980. **тетрафтораммония перхлорат** бел. крист. NF_4ClO_4 ; M 189,450; CAS 13706-14-4; $T_{\text{разл}} 0^\circ$; Разл. на: азота(III) фторид, хлора(VII) триоксид-гипофторит; Лит.: [125] 1494-1498

7981. **тетрафтораммония тетрафторборат** NF_4BF_4 ; M 176,805; $T_{\text{разл}} 240-350^\circ$; ΔH_{298}^0 : -1410 (т); Лит.: [810] 225-227, [947] 39, [1300] 736

7982. **тетрафтораммония тетрафторбромат(III)** бел. крист. NF_4BrF_4 ; M 245,898; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Лит.: [134] 1904-1906

7983. **тетрафтораммония тетрафтороксибромат(V)** бел. крист. NF_4BrOF_4 ; M 291,897; $T_{\text{разл}} 25^\circ$; Лит.: [134] 1904-1906

7984. **тетрафтораммония ундекафтордиантимонат** $\text{NF}_4[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$; M 542,503; $T_{\text{пл}} 178^\circ$; $T_{\text{разл}} 250-260^\circ$; Разл. на: тетрафтораммония гексафторантимонат, сурьмы(V) фторид; Лит.: [1300] 733

7985. **тетрафтораммония фторсульфонат** бел. крист. $\text{NF}_4\text{SO}_3\text{F}$; M 189,060; $T_{\text{разл}} 10^\circ$; Разл. на: азота(III) фторид, фторсульфурилгипофторит; Лит.: [123] 3046-3049

7986. **тетрафторброма(V) ундекафтордиантимонат** $(\text{BrF}_4)[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$; M 608,400; $T_{\text{пл}} 81^\circ$; Лит.: [1312] 1288

7987. **1,1,4,4-тетрафторбутатриен** $\text{F}_2\text{C}=\text{C}=\text{CF}_2$; M 124,036; $T_{\text{кип}} -5^\circ$; Лит.: [1177] 620

7988. **тетрафторгидразин** г. N_2F_4 ; M 104,007; $T_{\text{пл}} -161,5^\circ$; $T_{\text{кип}} -74,2^\circ$; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; ПЛ.: 1,454 (-74,2°, г/см³, ж.); $T_{\text{криг}} 36,2$; Лит.: [440] 97, [1447] 573, [734] 404-405, [144], [1175] 338-346, [1179] 989-990; Синт.: [956] 222, [956] 222-223

7989. **3,3,4,4-тетрафтор-1,2-диазетин** бц. $(\text{F}_2\text{CN})_2$; M 128,028; $T_{\text{кип}} -36^\circ$; Лит.: [734] 523

7990. **тетрафториода(V) гексафторплатинат(V)** оранжев. $\text{IF}_4[\text{PtF}_6]$; M 511,973; $T_{\text{пл}} 140^\circ$; Лит.: [735] 409

7991. **тетрафториода тетрафторхромундекафтордиантимонат** коричнев. $\text{IF}_4(\text{CrF}_4\text{Sb}_2\text{F}_{11})$; M 783,390; $T_{\text{разл}} 153^\circ$; Лит.: [63] 932

7992. **(тетрафторид)бензол** $\text{C}_6\text{H}_5\text{IF}_4$; M 280,002; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [1325] 943

7993. **тетрафторметаиодная кислота** HOIOF₄; M 235,905; T_{пла} 36°; Лит.: [734] 284

7994. **тетрафторметан** (R14, carbon tetrafluoride, tetrafluorometane, метфоран, перфторметан, углерод четырехфтористый, углерода тетрафторид, фреон 14, хладон 14) бц. г. CF₄; M 88,005; CAS 75-73-0; T_{пла} -183,7°; T_{кип} -129°; T_{раза} 910°; Раств.: бензол: р., вода: 0,001858 (25°), хлф.: р.; Пл.: 1,96 (-184°, г/см³, ж.), 1,629 (-132,5°, г/см³, ж.); n 1,151 (-73,3°); Ск.зв.: 1034 (-173°, состояние среды - жидкость) 902 (-153°, состояние среды - жидкость) 763 (-133°, состояние среды - жидкость) 627 (-113°, состояние среды - жидкость) 494 (-93°, состояние среды - жидкость) 354 (-73°, состояние среды - жидкость); ΔH⁰₂₉₈: -933 (г); S⁰₂₉₈: 261 (г); C_p⁰: 63 (г); ΔH_{пла}: 0,695; ΔH_{кип}: 12,3; T_{крит}: -45,65; P_{крит}: 3,745; Пл_{крит}: 0,625; Лит.: [445] 281-282, 690-691, [892] 14-23, [1045] 1020-1021, [1445] 279, [331] 18, [721] 133, [734] 530

7995. **2,2,3,3-тетрафторпропанол** CHF₂CF₂CH₂OH; M 132,060; T_{пла} -15°; T_{кип} 109-110°; ΔH⁰₂₉₈: -1064,8 (г); Лит.: [1444] 407

7996. **1,1,1,3-тетрафтор-2-пропанон** (1,1,1,3-тетрафторацетон) CF₃COCH₂F; M 130,041; T_{кип} 44°; Лит.: [657] 184

7997. **1,1,3,3-тетрафтор-2-пропанон** (1,1,3,3-тетрафторацетон) CHF₂COCHF₂; M 130,041; T_{кип} 58°; Лит.: [657] 184

7998. **тетрафторхлора(V) гексафторантимонат** ClF₄SbF₆; M 347,197; T_{пла} 120°; Лит.: [947] 46, [1312] 1288

7999. **тетрафторхлора(V) генкосафтортетраантимонат** ClF₄Sb₄F₂₁; M 997,450; T_{пла} 62°; Лит.: [947] 46

8000. **тетрафторхлора(V) ундекафтордиантимонат** ClF₄Sb₂F₁₁; M 563,950; T_{пла} 64°; Лит.: [947] 46

8001. **1,1,1,2-тетрафторэтан** (хладагент R134a) CF₃CH₂F; M 102,031; T_{пла} -101,1°; T_{крит}: 101,15; P_{крит}: 4,06; Лит.: [367] 28-29

8002. **тетрафторэтилен** бц. г. CF₂=CF₂; M 100,015; T_{пла} -142,6°; T_{кип} -76,3°; ΔH⁰₂₉₈: -658,56 (г); ΔG⁰₂₉₈: -623,71 (г); S⁰₂₉₈: 299,95 (г); C_p⁰: 80,5 (г); T_{крит}: 33,3; Лит.: [1447] 574, [365] 228, [1519] 332

8003. **тетрафторэтилиден-дигипофторит** CF₃CF(OF)₂; M 170,011; T_{раза} 150°; Лит.: [906] 11

8004. **тетрахлорарсония(V) гексафторантимонат(V)** AsCl₄[SbF₆]; M 452,484; T_{пла} 127°; Лит.: [734] 477

8005. **тетрахлор-1,4-бензохинон** (хлоранил) желт. призматические крист. (р.п. бензол) C₆Cl₄O₂; M 245,880; CAS 118-75-2; T_{пла} 290°; Раств.: бензол: р., вода: 0,025, эф.: р., лигроин: н.р.,

сероуглерод: т.р., хлф.: м.р., этанол: м.р. (78°); Давл. паров: 0,00035 (60,2°); ΔD_{50} : 4000 (); Лит.: [893] 414-419, [971] 116-117, [1045] 1086-1087, [332] 337; Синт.: [644] 48-49

8006.2,3,7,8-тетрахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин (2,3,7,8-ТХДД, диоксин) бц. крист. $C_{12}H_4Cl_4O_2$; М 321,970; CAS 1746-01-6; $T_{пл}$ 305°; $T_{кип}$ 421,2°; $T_{разл}$ 750°; Раств.: ацетон: 0,011, бензол: 0,057, вода: 0,00000000193 (22°), метанол: 0,001, октанол: 0,005, хлорбензол: 0,072, хлф.: 0,037; Пл.: 1,827 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,000000001 (25°); ΔD_{50} : 0,06 (куры, п/о), 0,001 (морские свинки, п/о), 0,2 (мышы, п/о), 0,07 (обезьяны, п/о), 0,22 (овцы, п/о), 5 (хомяки, п/о); Лит.: [426] 235-238, [441] 242, [1442] 73, [232] 2111-2118, [359] 96-101, [68], [569] 44, [1080] 2-4, 13, [1126] 31-32, [1343] 29-42

8007.2,3,7,8-тетрахлордибензо[b,d]фуран крист. $C_{12}H_4Cl_4O$; М 305,970; $T_{пл}$ 227,5°; Раств.: вода: 0,00000004192 (22,5°); ΔD_{50} : 1 (крысы), 0,007 (морские свинки, п/о), 6 (мышы); Лит.: [94] 63, [331] 784, [569] 28, 44, [1080] 2

8008.2,2,3,3-тетрахлор-1,4-диоксан $C_4H_4Cl_4O_2$; М 225,885; $T_{пл}$ 137-140°; Лит.: [1285] 794

8009.тетрахлорметан (carbon tetrachloride, carbon tetrachloride, tetrachloromethane, углерод четыреххлористый, углеродтетрахлорид) бц. ж. CCl_4 ; М 153,820; CAS 56-23-5; $T_{пл}$ -22,87°; $T_{кип}$ 76,75°; $T_{разл}$ 400°; Разл. на: гексахлорэтан, хлор, тетрачлорэтилен; Раств.: ацетон: р., бензол: смеш., вода: 0,097 (0°), 0,083 (10°), 0,08 (25°), 0,085 (30°), эф.: смеш., муравьиная кислота: 6,95 (25°), хлф.: смеш., этанол: смеш., этанол 50%: 6,4 (20°); Пл.: 1,63195 (0°, г/см³, ж.), 1,5954 (20°, г/см³, ж.), 1,5842 (25°, г/см³, ж.); n 1,4607 (20°); ДП: 2,238 (20°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -139,3 (ж); ΔG_{298}^0 : -686 (ж); S_{298}^0 : 214,4 (ж); C_p^0 : 132,6 (ж); $\Delta H_{кип}$: 29,96; ΔH_{298}^0 : -102,9 (г); S_{298}^0 : 309,9 (г); C_p^0 : 83,1 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,5; $T_{крит}$: 283,2; $P_{крит}$: 4,5; Лит.: [893] 35-44, [1445] 392-393, [1447] 688, [289] 214-216, [291] 2-6, [331] 17-18, [351] 308, [472] 187, [734] 529, [900] 185-186, [1228] 226-253, [1229] 462-490, [1320] 146, [1463] 82; Синт.: [893] 40-41

8010.1,1,1,3-тетрахлор-2-пропанон (1,1,1,3-тетрахлорацетон) $ClCH_2COCCl_3$; М 195,859; $T_{кип}$ 183°; Раств.: ацетон: х.р., вода: м.р., эф.: х.р.; Лит.: [80] 679, [971] 324-325

8011.1,1,3,3-тетрахлор-2-пропанон (1,1,3,3-тетрахлорацетон) ж. $Cl_2CHCOCHCl_2$; М 195,859; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 718 (181°); Лит.: [80] 680, [971] 324-325, [1045] 908-909

8012. **1,1,3,3-тетрахлор-2-пропанон тетрагидрат** (1,1,1,3-тетрахлорацетон тетрагидрат) триклинные крист. (р.п. вода) $\text{ClCH}_2\text{COCCl}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 267,921; $T_{\text{пл}}$ 48-49°; $T_{\text{кип}}$ 180-182°; Лит.: [971] 324-325

8013. **2,3,7,8-тетрахлортриантрен** $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Cl}_4\text{S}_2$; М 354,102; $T_{\text{пл}}$ 250-255°; Лит.: [755]; Синт.: [755]

8014. **2,3,5,6-тетрахлорфенол** $\text{Cl}_4\text{C}_6\text{HON}$; М 231,890; CAS 935-95-5; $T_{\text{пл}}$ 115°; Раств.: вода: 0,01 (25°); Лит.: [332] 192

8015. **тетрахлорфосфония гексафторфосфат(V)** бел. $(\text{PCl}_4)\text{PF}_6$; М 317,750; $T_{\text{возг}}$ 135°; $T_{\text{разл}}$ 135°; Лит.: [655] 149

8016. **тетрахлорфосфония тетрагаллат** $[\text{PCl}_4][\text{GaCl}_4]$; М 384,321; $T_{\text{пл}}$ 370°; Лит.: [735] 64

8017. **тетрахлорфосфония тетрахлориндат** $[\text{PCl}_4][\text{InCl}_4]$; М 429,416; $T_{\text{пл}}$ 316°; Лит.: [735] 64

8018. **тетрахлорфосфония тетрахлорферрат(III)** $\text{PCl}_4[\text{FeCl}_4]$; М 370,440; $T_{\text{пл}}$ 332°; Лит.: [735] 370

8019. **тетрахлорфосфония фторид** $[\text{PCl}_4]\text{F}$; М 191,784; $T_{\text{возг}}$ 175°; Лит.: [734] 455

8020. **1,1,1,2-тетрахлорэтан** (несимм-тетрахлорэтан) ж. $\text{CH}_2\text{ClCCl}_3$; М 167,840; $T_{\text{кип}}$ 130,5°; Раств.: вода: 0,12 (0°), 0,1089 (20°), 0,115 (35°), 0,125 (50°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,588 (20°, г/см³, ж.), 1,5424 (25°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1126-1127, [291] 77, [331] 24

8021. **тетрахлорэтилен** (перхлорэтилен) $\text{Cl}_2\text{C}=\text{CCl}_2$; М 165,830; $T_{\text{пл}}$ -22°; $T_{\text{кип}}$ 121°; Раств.: вода: 0,04 (25°), орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,625 (20°, г/см³, ж.); n 1,5044 (20°); Лит.: [438] 231-233, [1447] 435-436, [332] 43

8022. **тетрацеция оксид** красно-фиолетов. Cs_4O ; М 547,620; $T_{\text{разл}}$ 10,5°; Лит.: [479] 90

8023. **1,2,4,5-тетрацианобензол** бел. крист. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CN})_4$; М 178,160; $T_{\text{пл}}$ 258°; ΔD_{50} : 28 (мышы, в/ж); Лит.: [439] 123

8024. **тетрацианоэтилен** бц. моноклинные крист. $(\text{NC})_2\text{C}=\text{C}(\text{CN})_2$; М 128,090; $T_{\text{пл}}$ 201°; $T_{\text{кип}}$ 223°; $T_{\text{возг}}$ 120°; $T_{\text{разл}}$ 800°; Разл. на: дициан; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,318 (20°, г/см³, т.); n 1,56 (25°); ΔD_{50} : 28 (мышы, п/о); Лит.: [439] 117, [1444] 558, [1166] 1257-1264, [1173] 1525-1536, [1278] 642-661

8025. **тетрацианхинодиметан** желтовато-бур. крист. $(\text{NC})_2\text{C}=\text{C}_6\text{H}_4=\text{C}(\text{CN})_2$; М 204,187; $T_{\text{пл}}$ 296-298°; Лит.: [1247] 2253-2254

8026. **тетрацинка гексаацетат-оксид** $OZn_4(CH_3COO)_6$; М 631,784; $T_{пл}$ 252°; Раств.: бензол: 0,68, вода: н.р., толуол: 0,17, хлф.: 1,08; Лит.: [735] 203-204

8027. **тетрациркония силицид** Zr_4Si ; М 392,982; $T_{пл}$ 1630°; Лит.: [974] 174

8028. **тетрациркония трисилицид** Zr_4Si_3 ; М 449,153; $T_{пл}$ 2225°; Лит.: [974] 174

8029. **тетраэтиламмония бромид** крист. (р.п. этанол) $(C_2H_5)_4NBr$; М 210,170; $T_{пл}$ 284°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: н.р., 1,2-дихлорэтан: н.р., 1-бутанол: 22,7 (20°), 2-бутанон: н.р., 4-метил-2-пентанон: н.р., Е-1,2-дихлорэтилен: н.р., ацетон: 0,193 (20°), 0,252 (35°), ацетонитрил: 8 (20°), вода: 308 (20°), 329 (35°), гексаметилфосфаттриамид: 0,6 (20°), гексан: н.р., ДМСО: 20 (20°), ДМФА: 5 (20°), диоксан: н.р., дихлорметан: 14 (20°), эф.: н.р., изобутанол: 20 (20°), изопропанол: 15,9 (20°), метанол: 140 (20°), 160 (35°), нитрометан: 18,3 (20°), пиридин: 0,4 (20°), пропиленкарбонат: 7,6 (20°), сульфолан: 10 (20°), ТГФ: н.р., тетрахлорметан: н.р., толуол: н.р., трет-бутанол: н.р., хлф.: 28,7 (20°), циклогексан: н.р., этанол: 39,2 (20°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,397 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1039] 752-753, [1045] 418-419, [289] 1053, [329] 49, [953] 312

8030. **тетраэтиламмония гексахлорарсенат(V)** оранжев. $(C_2H_5)_4N[AsCl_6]$; М 417,891; $T_{пл}$ 147°; $T_{разл}$ 147°; Лит.: [735] 437

8031. **тетраэтиламмония надпероксид** желт. $(C_2H_5)_4NO_2$; М 162,250; $T_{пл}$ 50°; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [1269] 1969

8032. **тетраэтиламмония озонид** тригональные крист. $((C_2H_5)_4N)O_3$; М 178,250; CAS 133324-06-8; $T_{разл}$ 30-50°; Разл. на: триэтиламин, этен, кислород; Лит.: [136] 4380-4385

8033. **тетраэтилгерманий** $(C_2H_5)_4Ge$; М 188,884; $T_{пл}$ -90°; $T_{кип}$ 164°; Лит.: [735] 497

8034. **О,О,О,О-тетраэтилдитионпирофосфат** (АСП-47, Е-19, бладафум, дитио, дитиофос, сульфотеп, тиотеп) светло-желт. ж. $(C_2H_5O)_2P(S)OP(S)(OC_2H_5)_2$; М 322,320; Раств.: вода: 0,003 (20°); Давл. паров: 1 (92°); ΔD_{50} : 10 (крысы, п/о); Лит.: [440] 205-206, [630] 524, [1049] 540-541, [331] 544, [1510] 97-103

8035. **тетраэтилолово** (tetraethyltin) бц. маслянистая ж. $(C_2H_5)_4Sn$; М 234,370; $T_{пл}$ -112°; $T_{кип}$ 181°; Раств.: вода: 0,00002678 (25°), орг. р-ли: р.; Пл.: 1,198 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 7 (кролики), 6,43 (крысы-самки, в/ж), 6 (крысы-самцы, в/ж), 37 (морские свинки), 38,04 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [1045] 854-855, [331]

544, [482] 164, [735] 497, [1054] 121, [1099] 38; Синт.: [706] 207-208

8036. О,О,О,О-тетраэтилпирофосфат (ЕА 1285, НЕТ, ТЕРР, ТЭПФ, бладан, вапотон, инфос Т, нифос Т, тетрон) $O(PO(OC_2H_5)_2)_2$; М 290,188; CAS 107-49-3; $T_{\text{раза}}$ 230°; Раств.: вода: смеш., орг. р-ли: х.р., петр.эф.: т.р.; Пл.: 1,185 (20°, г/см³, ж.); n 1,4196 (20°); Давл. паров: 0,000155 (20°), 0,005 (82°), 1 (124°), 2 (135°); ΔD_{50} : 1,1 (крысы, п/о), 0,65 (крысы, в/б), 7 (мышы, п/о), 0,85 (мышы, в/б); Лит.: [262] А2, [440] 204-205, [1049] 564-565, [85] 307, [466] 8-11, [582] 22, [1397] 349-350, [1510] 84-96

8037. тетраэтилсвинец бц. маслянистая ж. $Pb(C_2H_5)_4$; М 323,440; $T_{\text{пл}}$ -130°; $T_{\text{кип}}$ 200°; $T_{\text{раза}}$ 100°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Давл. паров: 0,05 (0°); ΔD_{50} : 12,7 (крысы, п/о); Лит.: [744] 125-126, [1444] 559-560, [524] 721-728, [735] 497; Синт.: [1504] 271, [1504] 272, [1504] 273

8038. О,О,О,О-тетраэтилтионпирофосфат (А-21, моно-тио, пирофос, фосарбин) $(C_2H_5O)_2P(S)OP(O)(OC_2H_5)_2$; М 306,250; Давл. паров: 0,01 (86°); ΔD_{50} : 0,5 (крысы, п/к), 1,16 (мышы, п/к); Лит.: [440] 205, [466] 8-11, [1510] 100

8039. тетраэтилтиурамдисульфид (ТЭТД, антабус, тетурам, тиурам Е) бел. пор. $(C_2H_5)_2NC(S)SSC(S)N(C_2H_5)_2$; М 296,520; $T_{\text{пл}}$ 71-73°; Раств.: вода: 0,000409 (25°); ΔD_{50} : 3300 (крысы, п/о); Лит.: [439] 84-85, [1447] 575, [223] 686-687, [331] 712, [1503] 184

8040. тетраэтоксиметан (tetraethyl orthocarbonate, тетраэтилортокарбонат) $C(OC_2H_5)_4$; М 192,300; CAS 78-09-1; $T_{\text{кип}}$ 158-161°; Пл.: 0,9186 (20°, к в.4, ж.); n 1,3932 (20°); Лит.: [80] 319, [1443] 412, [22] 360, [734] 606

8041. тетраэтоксисилан (ортокремниевой кислоты тетраэтиловый эфир, этилортосиликат, этилсиликат) ж. $Si(OC_2H_5)_4$; М 208,340; $T_{\text{пл}}$ -82,5°; $T_{\text{кип}}$ 166,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,9676 (0°, г/см³, ж.), 0,9334 (20°, г/см³, ж.); Δn_{298}^0 : -1381 (ж); ΔD_{50} : 420 (б. крысы, в/б); Лит.: [1045] 948-949, [1441] 98, [734] 606

8042. тетродотоксина ацетат (tetrodotoxin, тарихатоксин) бц. крист. $C_{13}H_{21}N_3O_{10}$; М 379,320; $T_{\text{пл}}$ 225°; $T_{\text{раза}}$ 225°; Раств.: вода: пл.р., эф.: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,7 (20°, вода); ΔD_{50} : 0,008 (б. мышы, в/м), 0,008 (мышы, в/б), 0,01 (человек, п/о); Лит.: [744] 236, [1445] 526, [1447] 727, [17] 4782-4785, [211] 8798-8805, [212] 11510-11511, [239] 2046-2074, [240] 281-305, [522] 244, [726] 36-37, [1487] 146

8043. **технециевая кислота** красн. HTcO_4 ; M 163,912; $T_{\text{раза}} > 160^\circ$; Лит.: [655] 177

8044. **технеций** (technetium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tc; M 98,910; $T_{\text{пла}} 2200^\circ$; $T_{\text{кип}} 4600^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 11,49 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 1 (3100°), 10 (3500°), 100 (4100°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 33,5 (т); C_p^0 : 24,3 (т); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 24; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 593; Лит.: [1444] 560-561, [1517] 268, [480] 373-374, [490] 51, [900] 104, [1163] 274-291, [1256] 1958, [1362] 115-137

8045. **технеция бис(циклопентадиенил)гидрид** желт. крист. $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{TcH}$; M 230,101; $T_{\text{пла}} 130-155^\circ$; Лит.: [480] 397, [1284] 515

8046. **технеция(IV) гидроксид** коричнево-черн. $\text{Tc}(\text{OH})_4$; M 166,936; $T_{\text{раза}} 400^\circ$; Лит.: [655] 177

8047. **технеция(IV) оксид** TcO_2 ; M 130,905; $T_{\text{возг}} 1000^\circ$; Лит.: [734] 305

8048. **технеция(VII) оксид** желт. крист. Tc_2O_7 ; M 309,810; $T_{\text{пла}} 119,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 311^\circ$; Раств.: вода: р., диоксан: р.; ΔH_{298}^0 : -1114,6 (т); ΔG_{298}^0 : -937,6 (т); S_{298}^0 : 191,6 (т); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 47,75; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 58,79; Лит.: [900] 104

8049. **технеция(IV) оксид-теллурат** сер. $(\text{TeO})\text{TeO}_4$; M 335,197; $T_{\text{пла}} 600^\circ$; $T_{\text{раза}} 650^\circ$; Лит.: [655] 177

8050. **технеция(VI) оксид-тетрафторид** син. TcOF_4 ; M 170,899; $T_{\text{пла}} 134^\circ$; Лит.: [480] 383

8051. **технеция(V) оксид-трибромид** бур. TcOBr_3 ; M 354,618; $T_{\text{возг}} 400^\circ$; Лит.: [655] 176

8052. **технеция(V) оксид-трихлорид** бур. TcOCl_3 ; M 221,265; $T_{\text{возг}} 900^\circ$; Лит.: [655] 176

8053. **технеция(VII) сульфид** Tc_2S_7 ; M 422,268; $T_{\text{раза}} > 230^\circ$; Лит.: [655] 177

8054. **технеция(VII) триоксид-фторид** желт. TcO_3F ; M 165,903; $T_{\text{пла}} 18,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 100^\circ$; Лит.: [480] 383, [734] 310

8055. **технеция(VII) триоксид-хлорид** бц. ж. TcO_3Cl ; M 182,357; $T_{\text{кип}} 25^\circ$; Лит.: [655] 176

8056. **технеция(V) фторид** желт. TcF_5 ; M 193,898; $T_{\text{пла}} 50^\circ$; Лит.: [480] 382

8057. **технеция(VI) фторид** желт. TcF_6 ; M 212,897; $T_{\text{пла}} 37,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 55,3^\circ$; Лит.: [480] 382

8058. **технеция(IV) хлорид** красн. TcCl_4 ; M 240,718; $T_{\text{возг}} 300^\circ$; Лит.: [480] 382

8059. **технеция(VI) хлорид** зелен. TcCl_6 ; M 311,620; $T_{\text{пла}} 25^\circ$; Лит.: [480] 382

8060. **2,1,3-тиадиазол** $C_2H_2N_2S$; M 86,116; $T_{\text{пл}}$ -50,1°; $T_{\text{кип}}$ 94°; Лит.: [1219] 1950-1954

8061. **тиазилфторид** бц. г. NSF; M 65,070; $T_{\text{пл}}$ -89°; $T_{\text{кип}}$ 0,4°; $T_{\text{раза}}$ 200°; Лит.: [996] 249-251, [60] 140-143, [480] 85, [734] 400

8062. **тиазол** бц. ж. C_3H_3NS ; M 85,120; $T_{\text{кип}}$ 116,8°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1998 (17°, г/см³, ж.); n 1,5969 (25°); Дип.: 1,62 (20°); Лит.: [900] 181

8063. **2-(тиазолил-4)бензимидазол** (текто, тиабендазол) $C_{10}H_7N_3S$; M 201,250; $T_{\text{пл}}$ 296-304°; Раств.: вода: 0,005 (25°); ΔD_{50} : 2080 (крысы, п/о), 1300 (мышы, п/о); Лит.: [223] 2025-2026, [331] 631, [677] 560

8064. **тиамина гидробромид** (витамин B1) $C_{12}H_{18}Br_2N_4OS$; M 426,170; $T_{\text{пл}}$ 215°; Лит.: [1045] 576-577

8065. **тиамина гидрохлорид** (аневрин, витамин B1, оризанин, торулин) бц. крист. $C_{12}H_{18}Cl_2N_4OS$; M 337,260; $T_{\text{пл}}$ 250°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 100 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,3 (20°); ΔD_{50} : 3710 (крысы, п/о), 118 (крысы, в/в), 8224 (мышы, п/о), 74 (мышы, в/в); Лит.: [955] 226-227, [1045] 576-577, [22] 575, [223] 2014-2016, [1183] 418-438

8066. **тиантрен** моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_4S_2C_6H_4$; M 216,310; $T_{\text{пл}}$ 158,8-159°; $T_{\text{кип}}$ 366°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р. (34°), сероуглерод: р., этанол: 0,32 (20°); Лит.: [762] 987, [1045] 970-971

8067. **1-(2-тиенил)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_3S$; M 257,380; $T_{\text{пл}}$ 221°; ΔD_{50} : 1,7 (); Лит.: [435] 114

8068. **1-(2-тиенил)-4,4,4-трифтор-1,3-бутандион** (2-теноилтрифторацетон) бц. крист. $C_4H_3SCOCH_2COCF_3$; M 222,184; $T_{\text{пл}}$ 42,5-43,2°; Лит.: [1444] 521

8069. **тилидин** $C_{17}H_{23}NO_2$; M 273,370; CAS 51931-66-9; $T_{\text{пл}}$ 34°; Давл. паров: 0,01 (96°); Лит.: [42] 227

8070. **тилидина гидрохлорид** $C_{17}H_{24}ClNO_2$; M 309,830; CAS 27107-79-5; $T_{\text{пл}}$ 159°; ΔD_{50} : 418 (крысы, п/о), 74 (крысы, в/в), 437 (мышы, п/о), 52 (мышы, в/в), 500 (собаки, п/о); Лит.: [42] 227, [223] 2038-2039

8071. **тилидина гидрохлорид гемигидрат** $C_{34}H_{50}Cl_2N_2O_5$; M 637,680; $T_{\text{пл}}$ 125°; Лит.: [42] 227

8072. **2-тиобарбитуровая кислота** (2-тиоксопиримидин-4,6-дион, малонилтиомочевина) пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_4H_4N_2O_2S$; M 144,140; $T_{\text{пл}}$ 235°; $T_{\text{раза}}$ 235°; Раств.: вода: р. (100°), этанол: р.; Лит.: [971] 294-295, [1045] 972-973

8073. тиодиксусной кислоты диэтиловый эфир
 $C_6H_{10}O_4S$; M 178,206; $T_{кип}$ 267-268°; Лит.: [81] 493; Синт.: [343] 88

8074. тиоксантон желт. игольчатые крист. (р.п. хлороформ)
 $C_{13}H_8OS$; M 212,300; $T_{пл}$ 213°; Раств.: бензол: р., укс.: р., этанол:
м.р.; Лит.: [971] 346-347

8075. тиомочевина (thiourea, тиокарбамид, тиоугольной кислоты диамид) ромбические крист. NH_2CSNH_2 ; M 76,110; CAS 62-56-6; $T_{пл}$ 176°; $T_{раза}$ 200°; Раств.: аммиак жидкий: 100 (-50°), бензол: н.р., вода: 4,9 (0,2°), 9,18 (13°), 15,2 (22,7°), 68 (60,2°), 200 (97°), эф.: т.р., метанол: 13,57 (25,11°), 32,56 (62°), пиридин: 12,5 (20°), тетрахлорметан: н.р., этанол: 3,75 (20,25°), 4 (25°), 10,88 (64,77°); Пл.: 1,405 (20°, г/см³, т.); LD_{50} : 8000 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 974-975, [1444] 574-575, [1447] 578, [291] 41-43, [331] 12, [734] 519; Синт.: [486] 628

8076. тиомочевины диоксид (формамидинсульфин, формамидинсульфиновая кислота) бел. крист. $(H_2N)_2SO_2$; M 108,120; $T_{пл}$ 123°; Разл. на: серы(IV) оксид; Раств.: ацетонитрил: н.р., вода: 3 (20°), 4,25 (31°), 4,86 (35°), ДМСО: 2,29 (31°), 2,37 (35°), 2,65 (45°), ДМФА: 0,1 (31°), 0,11 (35°), 0,12 (45°), нитрометан: н.р., пропиленкарбонат: н.р., ТГФ: н.р., формаид: 2,18 (31°), 2,25 (35°), 2,65 (45°), этанол: 0,75 (20°); pK_a (1) = 6,82 (25°, вода); Лит.: [439] 58, [439] 58, [334], [1391] 499; Синт.: [404] 113, [1501] 117-118

8077. тиопирин (2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолинтион) бц. крист. $C_{11}H_{12}N_2S$; M 204,280; $T_{пл}$ 166°; Раств.: вода: т.р. (20°), р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 976-977

8078. тиоридазин (2-метилтио-10-(2-(1-метил-2-пиперидил)этил)фенотиазин, меллерил) крист. $C_{21}H_{26}N_2S_2$; M 370,570; $T_{пл}$ 73°; LD_{50} : 995 (крысы, п/о), 71 (крысы, в/в), 385 (мышы, п/о); Лит.: [223] 2024-2025, [878] 429

8079. тиоридазина гидрохлорид (10-(2-(1-метил-2-пиперидинил)этил)-2-метилтио-10Н-фенотиазина гидрохлорид) бел. крист. $C_{21}H_{27}ClN_2S_2$; M 407,100; CAS 50-52-2; $T_{пл}$ 159°; Раств.: вода: р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; LD_{50} : 1060 (крысы, п/о), 71 (крысы, в/в), 360 (мышы, п/о), 33 (мышы, в/в), 160 (собаки, п/о); Лит.: [918] 868, [223] 2024, [878] 429

8080. тиосемикарбазид $H_2NCSNHNH_2$; M 91,135; $T_{пл}$ 183°; LD_{50} : 23 (б. крысы, в/ж), 20 (кошки, в/ж), 10 (собаки, в/ж); Лит.: [439] 60-61

8081. тиосерная кислота (серноватистая кислота) маслянистая ж. $H_2S_2O_3$; M 114,144; $T_{раза}$ -78°; pK_a (1) = 0,66 (25°, вода); pK_a (2) = 1,56 (25°, вода); Лит.: [1046] 80, [480] 65, [734] 333

8082. **тиосерная кислота - диэтиловый эфир (1/2)** $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 2(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$; М 262,390; $T_{\text{разл}} -5^\circ$; Разл. на: диэтиловый эфир, сероводород, серы(VI) оксид альфа-форма; Лит.: [734] 333-334

8083. **тиотионилфторид** SSF_2 ; М 102,127; $T_{\text{пл}} -164,6^\circ$; $T_{\text{кип}} -10,6^\circ$; Лит.: [480] 40

8084. **тиоуксусная кислота** (этанттиоловая кислота) бц. ж. $\text{CH}_3\text{C}(\text{S})\text{OH}$; М 76,110; $T_{\text{кип}} 93^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 3,33$ (25° , вода); Лит.: [1045] 976-977, [1046] 94

8085. **тиоуксусной кислоты амид** (тиоацетамид, этанттиоамид) желт. моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) CH_3CSNH_2 ; М 75,130; $T_{\text{пл}} 108,5^\circ$; Раств.: вода: 14,02 (25°), эф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 200 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1045] 976-977, [332] 38

8086. **тиофен** бц. ж. $(\text{CH}=\text{CH})_2\text{S}$; М 84,140; $T_{\text{пл}} -38,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 84,12^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,3015 (25°), диоксан: смеш., эф.: смеш., пиридин: смеш., тетрахлорметан: смеш., толуол: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0644 (20° , г/см³, ж.); $n 1,5289$ (20°); Дип.: 0,55 (20°); Δn_{298}^0 : -82 (ж); $\Delta n_{\text{пл}}$: 59,04; $\Delta n_{\text{кип}}$: 34,47; $\Delta n_{\text{стор}}$: 2805,4; $T_{\text{крит}}$: 312; $P_{\text{крит}}$: 4,56; Лит.: [332] 86, [900] 182

8087. **тиофен-2-карбоновая кислота** (альфа-тиофеновая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{C}_4\text{H}_3\text{SCOOH}$; М 128,150; $T_{\text{пл}} 126,5-129^\circ$; $T_{\text{кип}} 260^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 3,48$ (25° , вода); ΔD_{50} : 1670 (мышы, в/в); Лит.: [80] 758, [1045] 980-981, [1046] 94, [223] 2022

8088. **тиофенол** (бензолтиол, фенилмеркаптан) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{SH}$; М 110,180; $T_{\text{пл}} -14,93^\circ$; $T_{\text{кип}} 169,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 200^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 1,0775 (20° , г/см³, ж.); $\text{pK}_a(1) = 9,43$ (25° , вода); ΔD_{50} : 39 (крысы-самки, в/б), 355 (крысы-самки, в/ж), 59 (крысы-самцы, в/б), 200 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [1045] 982-983, [1046] 94, [428] 256, [1090] 38, [1355] 91-92

8089. **тиоформамид** $\text{HC}(\text{S})\text{NH}_2$; М 61,106; $T_{\text{пл}} 32-34^\circ$; Лит.: [771] 648

8090. **тиофосфорной кислоты трис-этиленимид** (тиофосфамид) бел. пластинчатые крист. $(\text{C}_2\text{H}_4\text{N})_3\text{PS}$; М 189,230; $T_{\text{пл}} 55^\circ$; Раств.: бензол: л.р., вода: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 15 (крысы, в/м), 8,4 (крысы, в/б), 18,2 (мышы, в/б), 10 (собаки, в/м); Лит.: [223] 2025, [379] 248, [894] 117-124; Синт.: [894] 118

8091. **d-тирозин** бц. крист. $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 181,189; $T_{\text{пл}} 310-314^\circ$; $T_{\text{разл}} 314^\circ$; Лит.: [1444] 589

8092.1-тирозин (l-альфа-амино-п-гидроксигидрокори́чная кислота, l-бета-п-оксифенилаланин) игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{HO}_6\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$; М 181,200; $T_{\text{пл}}$ 290-295°; $T_{\text{разл}}$ 344°; Раств.: вода: 0,02 (0°), 0,05 (25°), 0,11 (50°), 0,24 (75°), 0,56 (100°); pK_a (1) = 8,4 (17°, вода); Лит.: [1045] 984-985, [1046] 94, [1444] 589, [291] 640-641, [331] 581-582, [1511] 623

8093.титан (titanium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ti; М 47,900; $T_{\text{пл}}$ 1668°; $T_{\text{кип}}$ 3330°; Раств.: вода: н.р. (20°), реаг. (100°), укс.: н.р.; Пл.: 4,505 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (1946°), 1 (2191°), 10 (2490°), 100 (2833°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 30,6 (т); C_p^0 : 25,1 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 15; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 410; ΔH^0_{298} : 474 (г); S^0_{298} : 180,2 (г); C_p^0 : 24,4 (г); Лит.: [490] 51, [900] 104, [1401] 167

8094.титана(III) борогидрид $\text{Ti}(\text{BH}_4)_3$; М 92,395; $T_{\text{разл}}$ 10°; Лит.: [735] 26, [1411] 45

8095.титана(IV) борогидрид зелен. $\text{Ti}(\text{BH}_4)_4$; М 107,238; $T_{\text{разл}}$ 25°; Лит.: [655] 80

8096.титана(II) бромид черн. гексагональные крист. TiBr_2 ; М 207,680; $T_{\text{разл}} > 500^\circ$; ΔH^0_{298} : -396,2 (т); S^0_{298} : 109 (т); Лит.: [535] 200-201

8097.титана(III) бромид темно-син. TiBr_3 ; М 287,579; $T_{\text{разл}} > 400^\circ$; Лит.: [655] 178

8098.титана(IV) бромид желт. кубические крист. TiBr_4 ; М 367,520; $T_{\text{пл}}$ 38°; $T_{\text{кип}}$ 231°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,24 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -619,2 (т); ΔG^0_{298} : -592 (т); S^0_{298} : 243,5 (т); C_p^0 : 131,5 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 12,9; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 44,4; Лит.: [900] 104

8099.титана(III) бромид гексагидрат фиолетов. $\text{TiBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 395,671; $T_{\text{пл}}$ 115°; $T_{\text{разл}}$ 180°; Лит.: [655] 178

8100.титана(IV) гидрид-нитрид HTiN ; М 62,882; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [734] 652

8101.титана(III) гидроксид фиолетов. $\text{Ti}(\text{OH})_3$; М 98,889; $T_{\text{разл}} > 700^\circ$; Лит.: [655] 179, [734] 654

8102.титана диборид гексагональные крист. TiB_2 ; М 69,490; $T_{\text{пл}}$ 2980°; Пл.: 4,5 (20°, г/см³, т.); Лит.: [479] 145, [535] 200-201

8103.титана(IV) дибромид-оксид желт. TiOBr_2 ; М 223,674; $T_{\text{разл}}$ 146°; Лит.: [734] 652

8104.титана дигидрид сер. крист. TiH_2 ; М 49,883; $T_{\text{разл}}$ 400°; ΔH^0_{298} : -127,6 (т); S^0_{298} : 29,7 (т); C_p^0 : 30,1 (т); Лит.: [535] 200-201

8105.титана(IV) дигидроксид-оксид бел. $\text{TiO}(\text{OH})_2$; М 97,881; $T_{\text{разл}}$ 600-700°; Лит.: [655] 179

8106. **титана(IV) дигидроксид-сульфат** бел. $\text{Ti}(\text{OH})_2\text{SO}_4$; М 177,944; $T_{\text{разл}}$ 330°; Лит.: [655] 180

8107. **титана(IV) диоксид-оксид** бур. TiO_2 ; М 317,675; $T_{\text{разл}}$ 105°; Лит.: [655] 179, [734] 652

8108. **титана дисилицид** светло-сер. TiSi_2 ; М 104,038; $T_{\text{пла}}$ 1540°; Лит.: [655] 180

8109. **титана(IV) дифторид-дихлорид** TiF_2Cl_2 ; М 156,770; $T_{\text{разл}}$ 125°; Лит.: [734] 652

8110. **титана изопропоксид** $\text{Ti}(\text{OCH}(\text{CH}_3)_2)_4$; М 284,220; $T_{\text{кип}}$ 220°; ΔH_{298}^0 : -1586 (ж); Лит.: [75] 3.56

8111. **титана(II) иодид** черн. крист. TiI_2 ; М 301,676; $T_{\text{пла}}$ 600°; Раств.: вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -271,1 (т); S_{298}^0 : 123 (т); ΔH_{298}^0 : -61,9 (г); S_{298}^0 : 323 (г); C_p^0 : 64,4 (г); Лит.: [535] 202-203

8112. **титана(III) иодид** фиолетов. TiI_3 ; М 428,580; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [655] 179

8113. **титана(IV) иодид** красн. гексагональные крист. TiI_4 ; М 555,520; $T_{\text{пла}}$ 155°; $T_{\text{кип}}$ 379,5°; Раств.: вода: х.р. (20°), реаг. (100°); Пл.: 4,4 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -386,6 (т); ΔG_{298}^0 : -381,6 (т); S_{298}^0 : 246 (т); C_p^0 : 125,6 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 19,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 56,5; ΔH_{298}^0 : -288,3 (г); S_{298}^0 : 432 (г); C_p^0 : 103 (г); Лит.: [900] 104

8114. **титана карбид** сер. кубические крист. TiC ; М 59,910; $T_{\text{пла}}$ 3140°; $T_{\text{кип}}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,92 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -209 (т); ΔG_{298}^0 : -205,7 (т); S_{298}^0 : 24,7 (т); C_p^0 : 34,3 (т); Лит.: [1395] 451, [1444] 592, [957], [900] 104

8115. **титана(IV) нитрат** бел. $\text{Ti}(\text{NO}_3)_4$; М 295,890; $T_{\text{пла}}$ 58°; Разл. на: титана(IV) оксид бесцветный, азота(IV) оксид, кислород; Лит.: [302] 168, [480] 304, [734] 651

8116. **титана нитрид** (осборнит) желтовато-коричн. кубические крист. TiN ; М 61,910; $T_{\text{пла}}$ 2950°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,43 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -323 (т); ΔG_{298}^0 : -294,4 (т); S_{298}^0 : 30,3 (т); C_p^0 : 37,1 (т); Лит.: [1444] 592-593, [734] 649, [900] 104

8117. **титана(II) оксид** желт. кубические крист. TiO ; М 63,900; $T_{\text{пла}}$ 1780°; Пл.: 4,93 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -526 (т); S_{298}^0 : 34,8 (т); C_p^0 : 40 (т); Лит.: [1045] 222-223, [428] 215, [734] 654

8118. **титана(III) оксид** темно-фиолетов. моноклинные крист. Ti_2O_3 ; М 143,800; $T_{\text{пла}}$ 1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,6 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1518 (т); ΔG_{298}^0 : -1431 (т); S_{298}^0 : 77,3 (т); C_p^0 : 95,86 (т); Лит.: [734] 654, [900] 104

8119. **титана(IV) оксид** бесцветный (анатаз, титановые белыла) бц. тетрагональные крист. TiO_2 ; М 79,900; $T_{\text{разл}}$ 800-850°;

Разл. на: титана(IV) оксид желтый; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,05 (20°, г/см³, т.); n 2,5 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -938,6 (т); ΔG⁰₂₉₈: -883,3 (т); S⁰₂₉₈: 49,92 (т); C⁰_p: 55,48 (т); ΔH⁰_{пла}: 58; Лит.: [1444] 593, [480] 298-299, [900] 105

8120. **титана(IV) оксид-дифторид** бел. TiOF₂; M 101,863; T_{разл} >550°; Лит.: [655] 179

8121. **титана(IV) оксид-дихлорид** желт. TiOCl₂; M 134,772; T_{разл} 180-300°; Лит.: [655] 179, [734] 652

8122. **титана(IV) оксид** желтый (рутил) желт. тетрагональные крист. TiO₂; M 79,900; T_{пла} 1892°; T_{разл} 2900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,2 (20°, г/см³, т.); n 2,7 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -943,9 (т); ΔG⁰₂₉₈: -888,6 (т); S⁰₂₉₈: 50,33 (т); C⁰_p: 55,02 (т); Лит.: [480] 298-299, [900] 105

8123. **титана(IV) оксид-сульфат** бел. TiOSO₄; M 159,929; T_{разл} >580°; Лит.: [655] 180

8124. **титана(IV) перхлорат** бел. Ti(ClO₄)₄; M 445,669; T_{пла} 85°; T_{разл} 110°; Лит.: [655] 179

8125. **титана силицид** сер. TiSi; M 75,953; T_{пла} 1920°; Лит.: [655] 180

8126. **титана(III) сульфат** зелен. Ti₂(SO₄)₃; M 383,922; T_{разл} 500-600°; Лит.: [655] 180

8127. **титана(IV) сульфат** бц. Ti(SO₄)₂; M 239,992; T_{разл} 150°; Лит.: [734] 650

8128. **титана(II) сульфид** красн. гексагональные крист. TiS; M 79,932; T_{пла} 1930°; Раств.: вода: н.р.; ΔH⁰₂₉₈: -269 (т); S⁰₂₉₈: 56 (т); Лит.: [535] 202-203

8129. **титана(III) сульфид** темно-сер. гексагональные крист. Ti₂S₃; M 191,929; T_{разл} 500°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 202-203, [655] 180

8130. **титана(IV) сульфид** желт. TiS₂; M 111,997; T_{пла} 800°; Лит.: [655] 180

8131. **титана(IV) трифторид-хлорид** желт. TiClF₃; M 140,315; T_{разл} 125°; Лит.: [655] 179

8132. **титана фосфид** сер. гексагональные крист. TiP; M 78,840; T_{пла} 1990°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,95 (25°, г/см³, т.); ΔH⁰₂₉₈: -282,8 (т); Лит.: [1445] 133, [535] 202-203

8133. **титана(II) фторид** черн. TiF₂; M 85,864; T_{разл} >420°; Лит.: [655] 179

8134. **титана(IV) фторид** бел. крист. TiF₄; M 123,890; T_{возг} 285,5°; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 2,8 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (174°), 100 (227°); S⁰₂₉₈:

134 (т); C_p^0 : 114,3 (т); $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 90,4; ΔG_{298}^0 : -1513,5 (г); ΔH_{298}^0 : -1551 (г); S_{298}^0 : 309 (г); C_p^0 : 83 (г); Лит.: [900] 105

8135. титана(III) фторид красная форма красн. гексагональные крист. TiF_3 ; M 104,860; $T_{\text{пл}}$ 1200°; $T_{\text{кип}}$ 1400°; Раств.: вода: р.; ΔH_{298}^0 : -1434,3 (т); S_{298}^0 : 88 (т); ΔH_{298}^0 : 1187,4 (г); S_{298}^0 : 291 (г); C_p^0 : 65,7 (г); Лит.: [535] 202-203

8136. титана(II) хлорид светло-коричнев. гексагональные крист. $TiCl_2$; M 118,773; $T_{\text{пл}}$ 1035°; Раств.: эф.: н.р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -516 (т); S_{298}^0 : 87 (т); C_p^0 : 69,8 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 37,7; ΔH_{298}^0 : -238 (г); S_{298}^0 : 278 (г); C_p^0 : 57,3 (г); Лит.: [535] 202-203, [734] 656

8137. титана(III) хлорид темно-фиолетов. крист. $TiCl_3$; M 154,226; $T_{\text{разл}}$ 440°; Раств.: вода: р.; ΔH_{298}^0 : -720 (т); S_{298}^0 : 140 (т); C_p^0 : 97,1 (т); ΔH_{298}^0 : -541 (г); S_{298}^0 : 317 (г); C_p^0 : 72,4 (г); Лит.: [535] 202-203, [734] 654

8138. титана(IV) хлорид (titanium tetrachloride) светло-желт. ж. $TiCl_4$; M 189,710; $T_{\text{пл}}$ -24,1°; $T_{\text{кип}}$ 136,35°; Раств.: вода: реак., селена(IV) оксид-дихлорид: 0,75 (25°), хлор жидкий: 298 (20°); Пл.: 1,727 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-13,2°), 10 (22,5°), 100 (73,3°); ДП: 2,79 (20°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -804,2 (ж); ΔG_{298}^0 : -737,4 (ж); S_{298}^0 : 252,4 (ж); C_p^0 : 145,2 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 9,97; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 35,7; ΔH_{298}^0 : -763 (г); S_{298}^0 : 353 (г); C_p^0 : 95 (г); LD_{50} : 150 (б. мыши, п/о), 472 (крысы, п/о); Лит.: [1445] 280, [289] 1537, [900] 105, [1523] 543-559

8139. титана(IV) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1) желт. $TiCl_4 \cdot POCl_3$; M 343,011; $T_{\text{пл}}$ 104°; Лит.: [734] 653

8140. титана(IV) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/2) желт. $TiCl_4 \cdot 2POCl_3$; M 496,343; $T_{\text{пл}}$ 105°; Лит.: [734] 653

8141. тифен (дифенилтиоуксусной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист. $(C_6H_5)_2CHC(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; M 363,950; $T_{\text{пл}}$ 130°; Лит.: [379] 134

8142. альфа-токоферол (2,5,7,8-тетраметил-2-(4,8,12-триметилтридецил)-6-оксихроман, витамин Е) светло-желт. маслянистая ж. $C_{29}H_{50}O_2$; M 430,706; $T_{\text{пл}}$ 2,5-3,5°; $T_{\text{разл}}$ 350°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [955] 206-207, [1045] 986-987, [1441] 386-387, [223] 2063-2065, [522] 117

8143. Т-2 токсин $C_{24}H_{34}O_9$; M 466,520; $T_{\text{пл}}$ 150-151°; LD_{50} : 5,2 (крысы), 3,06 (морские свинки, п/о), 10,5 (мышы, п/о); Лит.: [1443] 81, [273] 342

8144. токсогонин (обидоксима хлорид) желтоват. крист. $(HON=CHC_5H_4NCH_2OCH_2NC_5H_4CH=NOH)Cl_2$; M 359,200; $T_{\text{пл}}$ 205°;

$T_{\text{раза}}$ 209°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; ΔD_{50} : 133 (крысы, в/в), 70 (мышы, в/в); Лит.: [223] 1477, [878] 388-389

8145. **4-толилпентазол** $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{-N(N=N)}_2$; М 161,160; $T_{\text{раза}}$ 3°; Лит.: [69] 843

8146. **4-толиартуги хлорид** ромбические крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{HgCl}$; М 327,170; $T_{\text{пл}}$ 233-239°; Лит.: [1045] 936-937; Синт.: [999] 478-479

8147. **толуол** (methylbenzene, toluene) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$; М 92,140; CAS 108-88-3; $T_{\text{пл}}$ -95°; $T_{\text{кип}}$ 110,626°; Раств.: вода: 0,0567 (20°), фтороводород: 1,56 (0°); Пл.: 0,86694 (20°, г/см³, ж.); n 1,49693 (20°); Давл. паров: 14 (14,5°); pK_a (1) = 35 (20°, вода, CH_3 группа); ΔD_{50} : 7000 (б. крысы, п/о); Лит.: [893] 622-623, [291] 542-543, [299] 39-41, [331] 390-391, [338] 79, [370] 147, [437] 200, [472] 76, [490] 229, [900] 183

8148. **толуолтрикарбонилхром** желт. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{Cr(CO)}_3$; М 228,165; $T_{\text{пл}}$ 80-81°; ΔH^0_{298} : -477 (т); ΔD_{50} : 5,62 (мышы, в/в); Лит.: [440] 495, [1470] 461

8149. **торий** (thorium) серебристо-бел. кубические мет. Th; М 232,040; $T_{\text{пл}}$ 1750°; $T_{\text{кип}}$ 4800°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0154 (25°); Пл.: 11,7 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2460°), 1 (2730°), 10 (3080°), 100 (3610°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 53,39 (т); C_p^0 : 27,32 (т); ΔH^0_{298} : 594 (г); S^0_{298} : 190 (г); C_p^0 : 20,8 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 14; $\Delta H_{\text{кип}}$: 540; Лит.: [289] 1528, [490] 51, [900] 105, 312

8150. **тория борогидрид** бц. крист. $\text{Th(BH}_4)_4$; М 291,409; $T_{\text{пл}}$ 204°; $T_{\text{раза}}$ 204°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [735] 108

8151. **тория бромид** бц. ромбические крист. ThBr_4 ; М 551,650; $T_{\text{пл}}$ 679°; $T_{\text{кип}}$ 857°; Раств.: вода: р.; ΔH^0_{298} : -963 (т); S^0_{298} : 243 (т); ΔH^0_{298} : -766 (г); S^0_{298} : 438,1 (г); C_p^0 : 104,6 (г); Лит.: [480] 588, [535] 202-203

8152. **тория гексаборид** черно-фиолетов. кубические крист. ThB_6 ; М 296,904; $T_{\text{пл}}$ 2190°; Лит.: [535] 202-203

8153. **тория гидроксид** ам. в-во Th(OH)_4 ; М 300,067; $T_{\text{раза}}$ 470°; pK_b (4) = 9,7 (25°, вода); Лит.: [1046] 81, [1447] 585

8154. **тория дикарбид** ThC_2 ; М 256,060; $T_{\text{пл}}$ 2656°; ΔH^0_{298} : -125 (т); S^0_{298} : 68,7 (т); C_p^0 : 56,9 (т); Лит.: [1395] 303

8155. **тория дисилицид** черн. гексагональные крист. ThSi_2 ; М 288,209; $T_{\text{пл}}$ 1640°; $T_{\text{раза}}$ 1640°; Лит.: [535] 202-203

8156. **тория иодид** желт. моноклинные крист. ThI_4 ; М 739,660; $T_{\text{пл}}$ 556°; $T_{\text{кип}}$ 837°; Раств.: вода: х.р.; ΔH^0_{298} : -577 (т); S^0_{298} : 272 (т); ΔH^0_{298} : -418 (г); S^0_{298} : 469,9 (г); C_p^0 : 106,3 (г); Лит.: [480] 588, [535] 202-203

8157. **тория(III) иодид** черн. крист. ThI_2 ; M 485,847; $T_{\text{раза}}$ 860°; Лит.: [735] 110

8158. **тория карбид** желт. моноклинные крист. ThC ; M 244,050; $T_{\text{пл}}$ 2625°; $T_{\text{кип}}$ 5000°; Раств.: вода: реак.; Лит.: [1045] 226-227, [1395] 298, [535] 202-203

8159. **тория метафосфат** бц. ромбические крист. $\text{Th}(\text{PO}_3)_4$; M 547,930; $T_{\text{раза}}$ >1500°; Пл.: 4,08 (16,4°, г/см³, т.); Лит.: [535] 204-205, [655] 178

8160. **тория нитрат** (thorium nitrate) бел. $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$; M 480,060; $T_{\text{раза}}$ 400°; Разл. на: тория оксид; Раств.: вода: 185,7 (0°), 190,7 (20°), глицерин: 83,8 (25°), этанол: 125,2 (25°); Лит.: [1046] 296, 301, [289] 1532-1533, [655] 178

8161. **тория нитрат пентагидрат** бел. $\text{Th}(\text{NO}_3)_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 570,134; $T_{\text{раза}}$ 150-270°; Лит.: [655] 178

8162. **тория нитрид** желт. ThN ; M 246,045; $T_{\text{пл}}$ 2630°; Лит.: [655] 178

8163. **тория оксид** (торианит) бел. кубические крист. ThO_2 ; M 264,040; $T_{\text{пл}}$ 3200°; $T_{\text{кип}}$ 4400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,7 (20°, г/см³, т.); $\Delta H_{298}^{\text{пл}}$: -1226,7 (т); ΔG_{298}^0 : -1168,2 (т); S_{298}^0 : 64,39 (т); C_p^0 : 61,76 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 90; Лит.: [535] 202-203, [735] 105, [900] 105

8164. **тория(II) оксид** ThO ; M 248,037; $T_{\text{пл}}$ 1900°; Лит.: [735] 110

8165. **тория ортосиликат** (торит) бц. тетрагональные крист. ThSiO_4 ; M 324,120; $T_{\text{пл}}$ 1975°; $T_{\text{раза}}$ 1975°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,82 (16°, г/см³, т.); Лит.: [535] 202-203

8166. **тория селенат** бел. $\text{Th}(\text{SeO}_4)_2$; M 517,953; $T_{\text{раза}}$ >600°; Раств.: вода: 0,497 (0°), 1,972 (100°); Лит.: [1039] 53, [655] 178

8167. **тория селенат нонагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Th}(\text{SeO}_4)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 680,090; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: 0,4 (0°), 1,5 (100°); Пл.: 3,03 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 202-203

8168. **тория силицид** ThSi ; M 260,124; $T_{\text{пл}}$ 1903°; Лит.: [974] 174

8169. **тория сульфат** (thorium sulfate) бц. крист. $\text{Th}(\text{SO}_4)_2$; M 424,150; $T_{\text{раза}}$ 400°; Раств.: вода: 0,75 (0°), 1,38 (20°), 1,99 (30°), 3 (40°), 3,35 (43°), 1,63 (60°), 0,81 (80°), 0,7 (100°), метанол: 0,029 (15°), 0,024 (25°), 0,01 (55°); Пл.: 4,37 (18°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2541,4 (т); ΔG_{298}^0 : -2306,2 (т); S_{298}^0 : 148,1 (т); C_p^0 : 173,2 (т); Лит.: [289] 1534-1536, [900] 105

8170. **тория сульфат нонагидрат** бц. моноклинные крист. $\text{Th}(\text{SO}_4)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 586,301; $T_{\text{раза}}$ 400°; Разл. на: тория сульфат, вода; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,77 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 204-205

8171. **тория сульфид** черно-коричн. ромбические крист. ThS_2 ; М 296,168; $T_{\text{пл}}$ 1930°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 204-205, [735] 108

8172. **тория(II) сульфид** ThS ; М 264,103; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [735] 110

8173. **тория(III) сульфид** коричнев. Th_2S_3 ; М 560,271; $T_{\text{пл}}$ 1950°; Лит.: [735] 109

8174. **тория тетрасилицид** бел. ThSi_4 ; М 344,380; $T_{\text{пл}}$ 1975°; $T_{\text{разл}}$ 1975°; Лит.: [655] 178

8175. **тория фторид** бц. моноклинные крист. ThF_4 ; М 308,030; $T_{\text{пл}}$ 1050°; $T_{\text{кип}}$ 1700°; Раств.: вода: н.р., трифторид брома: н.р. (25°), фтороводород: 0,001 (-22,5°), 0,002 (-4,5°), 0,006 (11,8°); Пл.: 6,32 (24°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2018,4 (т); ΔG_{298}^0 : -1924,2 (т); S_{298}^0 : 142,05 (т); C_p^0 : 110,71 (т); ΔH_{298}^0 : -1770 (г); S_{298}^0 : 346 (г); C_p^0 : 93 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 18,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 270,3; Лит.: [900] 105

8176. **тория фторид тетрагидрат** бел. $\text{ThF}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 380,093; $T_{\text{разл}}$ 250-700°; Раств.: вода: 0,245 (25°); Лит.: [1039] 53, [655] 178

8177. **тория хлорид** бц. ромбические крист. ThCl_4 ; М 373,850; $T_{\text{пл}}$ 765°; $T_{\text{кип}}$ 922°; Раств.: вода: х.р. (20°), реар. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,59 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (697°), 100 (781°); ΔH_{298}^0 : -1190,3 (т); ΔG_{298}^0 : -1101,2 (т); S_{298}^0 : 195,8 (т); ΔH_{298}^0 : -973 (г); S_{298}^0 : 395,8 (г); C_p^0 : 101,3 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 61; $\Delta H_{\text{кип}}$: 129; Лит.: [535] 204-205, [900] 105

8178. **тория хлорид октагидрат** бел. $\text{ThCl}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 517,972; $T_{\text{разл}}$ 200-750°; Лит.: [655] 177

8179. **трамадол** (трамал, транс-(+)-2-(диметиламинометил)-1-(3-метоксифенил)циклогексанола гидрохлорид) бел. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{26}\text{ClNO}_2$; М 299,836; CAS 27203-92-5; $T_{\text{пл}}$ 179°; Раств.: вода: х.р., хлф.: л.р., этанол: х.р.; LD_{50} : 286 (крысы, п/к), 260 (крысы-самки, п/о), 360 (крысы-самцы, п/о), 200 (мыши, п/к), 310 (мыши-самцы, п/о); Лит.: [917] 867-871, [4], [1128] 40

8180. **1,2-транс,4-цис-триметилциклопентан** $\text{C}_5\text{H}_7(\text{CH}_3)_3$; М 112,213; $T_{\text{кип}}$ 109,29°; Лит.: [1393] 28-29

8181. **трегалоза** крист. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; М 342,296; $T_{\text{пл}}$ 214-216°; Раств.: вода: 68,9 (20°); Лит.: [971] 350-351, [244] 355-363

8182. **треморина дигидрохлорид** (1,4-пирролидинил-2-бутина дигидрохлорид, tremorine dihydrochloride) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{Cl}_2\text{N}_2$; М 265,240; CAS 300-68-5; $T_{\text{пл}}$ 237°; LD_{50} : 25 (морские свинки, п/к), 2,5 (морские свинки, в/б), 65 (мыши, п/к), 4 (мыши, в/б); Лит.: [43] 1207, [660] 248-249, [752] 46-47

8183. **1-трео-изолейцин** (l-трео-альфа-амино-бета-метил-валериановая кислота) ромбические крист. (р.п. этанол) $C_2H_5CH(CH_3)CH(NH_2)COOH$; М 131,180; $T_{пл}$ 286°; $T_{раза}$ 286°; Раств.: вода: 4,12 (25°), 6,08 (75°), эф.: н.р., укс.: р. (118°), этанол: м.р. (78°); $pK_a(1) = 9,76$ (25°, вода); Лит.: [900] 149, [1149] 299

8184. **1-треонин** (l-трео-альфа-амино-бета-гидроксимасляная кислота) бц. крист. $CH_3CH(OH)CH(NH_2)COOH$; М 119,120; $T_{пл}$ 253°; Раств.: вода: 9,06 (20°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [332] 124, [900] 183, [1149] 299

8185. **1,3,5-триазаадамантан** $C_7H_{13}N_3$; М 139,198; $T_{пл}$ 260-262°; Лит.: [1321] 1815

8186. **триазидометила гексахлорантимонат(V)** желтово-го-бел. $C(N_3)_3[SbCl_6]$; М 472,549; $T_{пл}$ 145°; $T_{раза}$ 145°; Лит.: [734] 523

8187. **2,4,6-триазидо-1,3,5-триазин** (циануразид) крист. $(NCN_3)_3$; М 204,110; $T_{пл}$ 94,5°; $T_{раза}$ 150-200°; Раств.: ацетон: р., этанол: т.р. (0°), л.р. (78°); Пл.: 1,71 (13°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 1053 (т); Лит.: [18] 4926, [373] 284-289, [734] 523

8188. **1,2,4-триазин** бледно-желт. маслянистая ж. $C_3H_3N_3$; М 81,080; $T_{пл}$ 16-17,5°; Лит.: [1444] 629; Синт.: [1] 13

8189. **1,3,5-триазин** бел. крист. $C_3H_3N_3$; М 81,080; $T_{пл}$ 86°; $T_{кип}$ 114°; Лит.: [1444] 628-629, [590] 1053, [734] 521

8190. **1,2,3-триазол** (озотриазол) $C_2H_3N_3$; М 69,065; $T_{пл}$ 23°; $T_{кип}$ 203°; Лит.: [630] 252, [1447] 588

8191. **триаконтан** $CH_3(CH_2)_8CH_3$; М 422,800; $T_{пл}$ 66°; $T_{кип}$ 450°; Давл. паров: 1 (234°), 10 (284°), 40 (324°), 100 (356°), 400 (414°); Лит.: [1044] 674, [748] 61, [859] 10

8192. **1-триаконтанол** $CH_3(CH_2)_8CH_2OH$; М 438,810; $T_{пл}$ 86,3°; Лит.: [81] 538, [658] 283

8193. **1-триаконтен** $CH_3(CH_2)_7CH=CH_2$; М 420,797; $T_{пл}$ 62,4°; $T_{кип}$ 448°; Лит.: [1044] 674

8194. **15-триаконтен** бел. крист. $C_{30}H_{60}$; М 420,797; $T_{пл}$ 53-55°; Лит.: [610] 65; Синт.: [610] 65

8195. **триаконтилбензол** $CH_3(CH_2)_{29}C_6H_5$; М 498,909; $T_{пл}$ 70°; $T_{кип}$ 512°; Лит.: [1044] 675

8196. **триаллиламин** $(CH_2=CHCH_2)_3N$; М 137,222; $T_{кип}$ 155-156°; Лит.: [971] 352-353

8197. **триаллилхром** красн. $Cr(CH_2CH=CH_2)_3$; М 175,210; $T_{пл}$ 70-80°; $T_{раза}$ 20°; Лит.: [1214] 1059

8198. **триамантан** (гептацикло[7.7.1.1.3,15.0.1,12.0.2,7.0.4,1.3.0.6,11]октадекан) $C_{18}H_{24}$; М 240,380; $T_{пл}$ 221°; Лит.: [374] 8, 18

8199. **1,3,5-триамино-2,4,6-тринитробензол** (ТАТВ) желт. крист. $C_6(NH_2)_3(NO_2)_3$; М 258,148; $T_{\text{раза}} 300^\circ$; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 1,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1447] 589, [1516] 546-547, [7] 172-174

8200. **триамминтринитритокобальт(III)** желт. ромбические крист. $[Co(NH_3)_3(NO_2)_3]$; М 248,040; $T_{\text{раза}} 150^\circ$; Раств.: вода: 0,177 (16,5°), 0,28 (25°); Лит.: [535] 144-145, [655] 97

8201. **трианилна меллитат** бц. ам. в-во $C_6(COOH)_6 \cdot 3C_6H_5NH_2$; М 621,548; $T_{\text{пл}} 320^\circ$; $T_{\text{раза}} 320^\circ$; Лит.: [970] 83

8202. **1,3,5-триацетилбензол** $(CH_3CO)_3C_6H_3$; М 204,222; $T_{\text{пл}} 162-163^\circ$; Лит.: [1003] 488-490; Синт.: [1003] 488-490

8203. **2,4,5-триацетоксибензальдегид** призматические крист. $(CH_3COO)_3C_6H_2CHO$; М 280,230; $T_{\text{пл}} 115^\circ$; Лит.: [81] 575

8204. **триацетона трипероксид** (acetoneperoxide, triacetone triperoxide, ацетона перекись, триацетона триперекись, циклотриацетонтрипероксид) бел. призматические крист. $((CH_3)_2COO)_3$; М 222,236; $T_{\text{пл}} 97^\circ$; $T_{\text{возг}} 70^\circ$; Раств.: ацетон: х.р.10,07 (17°), бензол: х.р.22 (17°), вода: н.р., эф.: х.р.5,8 (17°), метанол: пл.р., петр.эф.: х.р.7,93 (17°), пиридин: х.р.16,28 (17°), тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., трихлорэтилен: 29,37 (17°), укс.: л.р., хлф.: х.р.73,9 (17°), этанол: 0,15 (17°), р. (78°); Пл.: 1,3 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -90,8 (т); Лит.: [86] А42-А45, [1516] 351, [373] 411-415, [1410] 338-339, [1482] 468-469

8205. **трибария тетранитрид** (бария пернитрид) черн. Ba_3N_4 ; М 468,008; $T_{\text{раза}} >250^\circ$; Лит.: [735] 168

8206. **трибенз[de,kl,rst]пентафен** (террилен) красно-фиолетов. листовидные крист. $C_{30}H_{16}$; М 376,448; $T_{\text{пл}} 510-511^\circ$; Лит.: [602] 237-240

8207. **трибензилолова хлорид** бц. игольчатые крист. $(C_6H_5CH_2)_3SnCl$; М 427,540; $T_{\text{пл}} 142-144^\circ$; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 854-855; Синт.: [706] 185

8208. **трибора пентафторид** $(BF_2)_2BF$; М 127,430; $T_{\text{раза}} -50^\circ$; Разл. на: октабора додекафторид, дибора тетрафторид; Лит.: [479] 192-193

8209. **трибора силицид** черн. ромбические крист. B_3Si ; М 60,520; $T_{\text{пл}} 2500^\circ$; Пл.: 2,52 (20°, г/см³, т.); Лит.: [535] 104-105, [655] 81

8210. **триброма гексафторарсенат** коричнев. Br_3AsF_6 ; М 428,624; $T_{\text{возг}} 50^\circ$; $T_{\text{раза}} 70^\circ$; Разл. на: бром; Лит.: [106] 452, [254] 431, [480] 189, [1312] 1283

8211. **2,4,6-триброманилин** игольчатые крист. $\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2$; М 329,800; $T_{\text{пл}}$ 122°; $T_{\text{кип}}$ 300°; Лит.: [971] 24-25; Синт.: [469] 118

8212. **трибромацетальдегид** ж. CBr_3CHO ; М 280,740; $T_{\text{кип}}$ 174°; ПЛ.: 2,665 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 32-33, [1447] 82

8213. **1,2,3-трибромбензол** пластинчатые крист. (р.п. этанола) $\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$; М 314,800; $T_{\text{пл}}$ 87,8°; Раств.: эф.: х.р., этанол: м.р. (78°); Лит.: [971] 90-91

8214. **1,2,4-трибромбензол** игольчатые крист. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$; М 314,800; $T_{\text{пл}}$ 44-45°; $T_{\text{кип}}$ 275°; Раств.: тетрахлорметан: х.р., этанол: р.; Лит.: [971] 90-91

8215. **1,3,5-трибромбензол** $\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$; М 314,800; $T_{\text{пл}}$ 124°; $T_{\text{кип}}$ 271°; Раств.: бензол: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: м.р. (78°); Лит.: [971] 90-91

8216. **трибромметан** (bromoform, methyl tribromide, tribromomethane, bromoform) бц. ж. HCBr_3 ; М 252,750; CAS 75-25-7; $T_{\text{пл}}$ 8,5°; $T_{\text{кип}}$ 149,5°; Раств.: бензол: р., вода: 0,3001 (15°), 0,319 (30°), эф.: смеш., лигроин: р., муравьиная кислота: 25,3 (25°), хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 2,8912 (20°, г/см³, ж.); n 1,598 (20°); Давл. паров: 46 (15°); ДП: 4,39 (20°); Вязк.: 1,89 (25°); Пов. нат.: 31,68 (20°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 43,45; Лит.: [291] 12, [331] 3, [900] 132, [1463] 82; Синт.: [486] 394

8217. **1,1,1-трибром-2-пропанон** (1,1,1-трибромацетон) $\text{CH}_3\text{COCBr}_3$; М 294,767; $T_{\text{кип}}$ 255°; $T_{\text{разл}}$ 255°; Лит.: [80] 799

8218. **трибромсилан** SiHBr_3 ; М 268,805; $T_{\text{пл}}$ -73°; $T_{\text{кип}}$ 112°; Лит.: [734] 604

8219. **1,1,1-трибром-3,3,3-трифтор-2-пропанон** (1,1,1-трибром-3,3,3-трифторацетон) $\text{CBr}_3\text{COCF}_3$; М 348,739; $T_{\text{пл}}$ -39,5°; Лит.: [657] 184

8220. **2,4,6-трибромфенол** желт. игольчатые крист. $\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{OH}$; М 330,799; $T_{\text{пл}}$ 96°; Раств.: вода: 0,007 (15°); Лит.: [1045] 1050-1051, [332] 194; Синт.: [461] 146-147, [943] 64

8221. **2,3,7-трибром-8-хлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Br}_3\text{ClO}_2$; М 455,320; $T_{\text{пл}}$ 309-310°; LD_{50} : 0,5 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [515] 463-464

8222. **трибутиламин** $(\text{C}_4\text{H}_9)_3\text{N}$; М 185,360; CAS 102-82-9; $T_{\text{пл}}$ -70°; $T_{\text{кип}}$ 216,5°; Раств.: вода: 0,01418 (25,04°); ПЛ.: 0,7782 (20°, г/см³, ж.); n 1,4297 (20°); pK_{BH^+} (1) = 11,04 (25°, вода); LD_{50} : 115 (б. мыши, п/о), 615 (кролики, п/о), 455 (крысы, п/о); Лит.: [1441] 333, [331] 889

8223. **трибутилвисмут** (C_4H_9)₃Bi; M 380,323; T_{кип} 124°; Пл.: 1,456 (27°, к в.4, ж.); Лит.: [1504] 325

8224. **трибутилгексадецилфосфония бромид** $CH_3(CH_2)_{15}P(CH_2CH_2CH_2CH_3)_3Br$; M 507,654; T_{пла} 58-60°; Лит.: [336] 426

8225. **три-трет-бутил-изопропилтетраэдран** $((CH_3)_3C)_3C_4CH(CH_3)_2$; M 262,473; T_{раза} 80°; Лит.: [1357] 1130

8226. **N-(три-трет-бутилсилил)-ди-трет-бутилсиланимин** бледно-желт. крист. $((CH_3)_3C)_2Si=NSi(C(CH_3)_3)_3$; M 355,750; T_{пла} 85°; T_{раза} 85°; Лит.: [479] 339

8227. **1,2,3-три-трет-бутил-4-триметилгермилтетраэдран** $(CH_3)_3Ge((CH_3)_3C)_3C_4$; M 337,129; T_{пла} 143°; Лит.: [1029] 79

8228. **три-трет-бутил-(триметилсилил)тетраэдран** $(CH_3)_3C((CH_3)_3Si)_3C_4$; M 292,575; T_{пла} 162°; T_{раза} 180°; Лит.: [1017] 385, [1357] 1130

8229. **S,S,S-трибутилтриниофосфат** (Б-1776, ДЕФ, бутифос) бц. ж. $(C_4H_9S)_3PO$; M 318,510; Пл.: 1,06 (20°, к в.4, ж.); n 1,532 (20°); Давл. паров: 0,5 (154°); ЛД₅₀: 250 (крысы, п/о); Лит.: [440] 199-200, [1049] 580-581, [1447] 89

8230. **1,3,6-три-трет-бутил-2,4,5-трифторбензвален** $C_{18}H_{27}F_3$; M 300,402; Давл. паров: 11 (140°); Лит.: [748] 576

8231. **1,2,3-три-трет-бутил-4,5,6-трифторбензол** $((CH_3)_3C)_3C_6F_3$; M 300,402; T_{пла} 113°; Лит.: [748] 576

8232. **1,2,3-три-трет-бутил-4,5,6-трифторпризман** $((CH_3)_3C)_3C_6F_3$; M 300,402; T_{пла} 187°; Лит.: [748] 576

8233. **2,4,6-три-трет-бутилфенол** бел. пор. $((CH_3)_3C)_3C_6H_2OH$; M 262,430; T_{пла} 135°; ЛД₅₀: 1600 (б. мыши, п/о); Лит.: [1503] 192

8234. **триванадия диборид** V_3B_2 ; M 174,447; T_{пла} 2070°; Лит.: [974] 171

8235. **триванадия силицид** кубические крист. V_3Si ; M 180,910; T_{пла} 1730°; Лит.: [1444] 346

8236. **триванадия тетраборид** V_3B_4 ; M 196,069; T_{пла} 2300°; Лит.: [974] 171

8237. **триводорода гексацианоферрат(III)** коричнев. крист. $H_3[Fe(CN)_6]$; M 214,970; T_{раза} 100°; Лит.: [655] 107, [735] 371

8238. **триводорода оксидотрисульфатопротактинат** $H_3PaO(SO_4)_3$; M 538,247; T_{раза} 400°; Лит.: [735] 103

8239. **тригафния дисилицид** Hf_3Si_2 ; M 591,641; T_{пла} 2650°; Лит.: [974] 174

8240. **тригексилэтиламмония бромид** (C_6H_{13})₃(C_2H_5)NBr; М 378,430; $T_{\text{пл}}$ 46,5°; Лит.: [329] 50

8241. **тригерман** бц. ж. Ge_3H_8 ; М 225,980; $T_{\text{пл}}$ -105,6°; $T_{\text{кип}}$ 110,5°; Раств.: тетрахлорметан: р.; Пл.: 2,2 (-105°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 192 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 29; ΔH_{298}^0 : 226,8 (г); Лит.: [1044] 607, [479] 354, [535] 114-115, [734] 641

8242. **2,4,6-тригидразино-1,3,5-триазин** бел. крист. $C_3N_3(NHNH_2)_3$; М 171,160; $T_{\text{пл}}$ 287°; Лит.: [284] 303

8243. **2,3,4-тригидроксibenзальдегид** $(HO)_3C_6H_2CHO$; М 154,120; $T_{\text{пл}}$ 161-162°; Лит.: [81] 574

8244. **2,4,5-тригидроксibenзальдегид** $(HO)_3C_6H_2CHO$; М 154,120; $T_{\text{пл}}$ 223°; Лит.: [81] 574

8245. **2,4,6-тригидроксibenзойная кислота** (флороглюоцинкарбоновая кислота) крист. (р.п. вода) $(HO)_3C_6H_2COOH$; М 170,130; $T_{\text{пл}}$ 100°; $T_{\text{разл}}$ 100°; $pK_a(1) = 1,68$ (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 95; Синт.: [785] 436-437

8246. **1,2,3-тригидроксibenзол** (pyrogallol, виц-триоксibenзол, пирогаллол) игольчатые крист. $C_6H_3(OH)_3$; М 126,120; $T_{\text{пл}}$ 133°; $T_{\text{кип}}$ 293°; Раств.: бензол: т.р., вода: 62,5 (25°), эф.: 83,3 (25°), хлф.: т.р., этанол: 100 (25°); Пл.: 1,453 (4°, к в.4, т.); Давл. паров: 12 (171,5°); ΔD_{50} : 990 (крысы, в/ж), 570 (мыши, в/ж); Лит.: [1045] 890-891, [291] 404, [331] 260

8247. **1,2,4-тригидроксibenзол** бц. листовидные крист. $C_6H_3(OH)_3$; М 126,100; $T_{\text{пл}}$ 140,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: р., сероуглерод: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [80] 832, [878] 93

8248. **1,3,5-тригидроксibenзол** (1,3,5-бензтриол, 1,3,5-триоксibenзол, флороглюцин) бц. пластинчатые крист. $C_6H_3(OH)_3$; М 126,120; $T_{\text{пл}}$ 219°; Раств.: бензол: х.р., вода: 1 (20°), 1,13 (25°), эф.: л.р., пиридин: 296 (25°), х.р., пиридин 50% водный: 134 (25°), этанол: л.р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 1056-1057, [291] 404, [900] 189

8249. **1,3,5-тригидроксibenзол дигидрат** (флороглюцина дигидрат) бц. $C_6H_3(OH)_3 \cdot 2H_2O$; М 162,141; $T_{\text{пл}}$ 117°; Лит.: [900] 189

8250. **3,4,5-тригидрокси-омега-нитростирол** $CH_2O_2C_6H_3CH=CHNO_2$; М 193,160; $T_{\text{пл}}$ 180-185°; Лит.: [855] 63

8251. **тригидроксиселена(IV) перхлорат** бц. крист. $(HO)_3SeClO_4$; М 229,433; $T_{\text{пл}}$ 33°; Лит.: [734] 360-361

8252. **2,4,6-тригидрокси-1,3,5-триазин** (циануровая кислота) бц. моноклинные крист. $C_3N_3(OH)_3$; М 129,070; $T_{\text{разл}}$ 360°;

Разл. на: изоциановая кислота; Раств.: бензол: 0,23 (25°), вода: 0,27 (25,5°), 2,6 (90°), ДМСО: 15,1 (25°), ДМФА: 6,7 (25°); pK_a (1) = 6,75 (25°, вода); Лит.: [1045] 1094-1095, [1445] 358, [284] 305-306, [332] 47, [734] 526

8253. **тригонеллин** (trigonelline) $C_7H_7NO_2$; М 137,140; CAS 535-83-1; $T_{пл}$ 218°; $T_{разл}$ 218°; ΔD_{50} : 4,8 (мышьи); Лит.: [80] 830, [22] 377, [272] 1984, [386] 295

8254. **тридейтероаммиак** бц. г. ND_3 ; М 20,050; $T_{пл}$ -74°; $T_{кип}$ -31,1°; Раств.: эф.: р., орг. р-ли: р., этанол: 13,2 (20°); Пл.: 0,6814 (-33,35°, г/см³, ж.); Лит.: [761] 148, [1045] 14-15, [655] 133

8255. **тридейтерофосфорная кислота** бел. D_3PO_4 ; М 101,014; $T_{пл}$ 49,45°; Лит.: [655] 105

8256. **тридекан** $CH_3(CH_2)_{11}CH_3$; М 184,361; $T_{пл}$ -5,4°; $T_{кип}$ 235,4°; Пл.: 0,7568 (20°, к в.4, ж.); n 1,4419 (17°); Давл. паров: 1 (67°), 10 (107,1°), 40 (138,4°), 100 (163,3°), 400 (209,5°); Лит.: [1044] 666, [748] 61-62

8257. **тридекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_{11}COOCH_3$; М 228,380; $T_{пл}$ 5,8°; Лит.: [768] 15

8258. **1-тридеканол** (перв-тридециловый спирт) бц. крист. $CH_3(CH_2)_{11}CH_2OH$; М 200,360; $T_{пл}$ 30,63°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8223 (31°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1010-1011

8259. **тридекафторгексансульфоновая кислота** $C_6F_{13}SO_3H$; М 400,115; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 222°; H_0 (1) = -12,3 (25°); Лит.: [254] 38, 40

8260. **1-тридецен** (тридецилен) бц. ж. $CH_2=CH(CH_2)_{10}CH_3$; М 182,340; $T_{пл}$ -23,07°; $T_{кип}$ 232,78°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,76527 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1010-1011

8261. **1-тридециламин** $CH_3(CH_2)_{11}CH_2NH_2$; М 199,376; $T_{пл}$ 27,4°; $T_{кип}$ 275,8°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (140,1°); Лит.: [971] 352-353

8262. **три(диметиламидо)фосфат** (ГМФТА, гексаметапол, гексаметилфосфортриамид, фосфорной кислоты трис-диметиламид) бц. ж. $((CH_3)_2N)_3PO$; М 179,200; $T_{пл}$ 7,2°; $T_{кип}$ 235°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,0253 (20°, к в.4, ж.); n 1,4579 (20°); Давл. паров: 0,07 (30°), 10 (120°), 15 (125°); ДП: 29,6 (20°); Дип.: 5,5 (20°); Лит.: [440] 202-203, [511] 236, [1224] 990-1049, [1304] 254; Синт.: [615] 297

8263. **тридимит** (кремния диоксид) бц. гексагональные крист. SiO_2 ; М 60,080; $T_{пл}$ 1680°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,264 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -905,4 (т); ΔG_{298}^0 : -851,6 (т); S_{298}^0 : 43,5 (т); C_p^0 : 44,6 (т); Лит.: [900] 74

8264. **трижелеза додекакарбонил** черн. крист. $\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}$; М 503,656; $T_{\text{раза}}$ 140°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: м.р.; Пл.: 2 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (60°); ΔH_{298}^0 : -1849 (т); $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 96; Лит.: [996] 109, [1442] 130-131, [75] 8.129, [735] 348

8265. **трижелеза карбид** (цементит) сер. ромбические крист. Fe_3C ; М 179,550; $T_{\text{пл}}$ 1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,7 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 25 (т); ΔG_{298}^0 : 18,8 (т); S_{298}^0 : 108 (т); C_p^0 : 106 (т); Лит.: [735] 340, [900] 63

8266. **трижелеза нитрид** серо-черн. Fe_3N ; М 181,542; $T_{\text{раза}}$ 420°; Лит.: [655] 109

8267. **трижелеза силицид** Fe_3Si ; М 195,620; $T_{\text{пл}}$ 1300°; Лит.: [735] 341

8268. **трижелеза фосфид** (шреберзит) сер. тетрагональные крист. Fe_3P ; М 198,510; $T_{\text{пл}}$ 1165°; $T_{\text{раза}}$ 1165°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,74 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -163 (т); Лит.: [1442] 140, [535] 118-119

8269. **триизобутилалюминий - диэтиловый эфир (1/1)** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3))_3\text{Al} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$; М 272,450; $T_{\text{раза}}$ 155°; Давл. паров: 2 (88°); Лит.: [1273] 909

8270. **триизобутиламин** $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_3$; М 185,360; $T_{\text{пл}}$ -21,8°; $T_{\text{кип}}$ 191,5°; Пл.: 0,7662 (20°, г/см³, ж.); n 1,4234 (20°); ρK_{BH}^+ (1) = 10,3 (25°, вода); Лит.: [1441] 333

8271. **2,4,6-триизотиоцианато-1,2,3,4,5,6-гексагидро-2,4,6-трибора-1,3,5-триазин** $(\text{HNBNCN})_3$; М 251,724; $T_{\text{пл}}$ 176°; Лит.: [735] 30

8272. **трииода(I) нитрид** NI_3 ; М 394,720; $T_{\text{раза}}$ -78°; Лит.: [146] 83

8273. **трииода(I) нитрида аммиакат** (азота иодистого аммиакат) черн. ромбические крист. $\text{NI}_3 \cdot \text{NH}_3$; М 411,750; $T_{\text{раза}}$ 26°; Разл. на: иод; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,5 (20°, г/см³, т.); Лит.: [913] 40-41, [1045] 14-15, [656] 278, [734] 401, [924] 669, [1493] 182-183

8274. **трииода тетралоралюминат** I_3AlCl_4 ; М 549,507; $T_{\text{пл}}$ 45°; Лит.: [106] 451, [1312] 1283

8275. **трииода фторсульфонат** крист. $\text{I}_3\text{SO}_3\text{F}$; М 479,780; $T_{\text{пл}}$ 101,5°; Лит.: [998] 74, [106] 451, [1346] 940

8276. **трииодметан** (iodoform, triiodomethane, иодоформ) желт. гексагональные крист. (р.п. ацетон) CHI_3 ; М 393,720; CAS 75-47-8; $T_{\text{пл}}$ 123°; $T_{\text{возг}}$ 210°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,01 (25°), глицерин 95%: 0,123 (15°), эф.: 13,6 (25°), жирные масла:

м.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 1,3 (18°), 7,8 (78°);
Пл.: 4,008 (20°, г/см³, т.); Дип.: 1 (20°); Лит.: [291] 21-22, [331]
5, [379] 95, [734] 553, [900] 151; Синт.: [461] 147-148

8277. **триодсилан** бц. ж. SiHl₃; М 409,807; Т_{пл} 8°; Т_{кип} 220°;
Лит.: [655] 170, [734] 604

8278. **трииттрия пентасилицид** Y₃Si₅; М 407,145; Т_{разл} 1640°;
Лит.: [974] 174

8279. **трииттрия тетрасилицид** Y₃Si₄; М 379,060; Т_{пл} 1845°;
Лит.: [974] 174

8280. **трикалия октахлордидтехнат** K₃[Tc₂Cl₈]; М 559,630;
Т_{разл} 370-450°; Лит.: [1299] 667

8281. **трикальция-магния ортосиликат** (мервинит) бц. мо-
ноклинные крист. Ca₃Mg(SiO₄)₂; М 328,705; Т_{пл} 1575°; Т_{разл} 1575°;
ΔH⁰₂₉₈: -4567 (т); S⁰₂₉₈: 253 (т); C_p⁰: 252,3 (т); Лит.: [535] 138-139

8282. **трикарбонилнитрозилкобальт** темно-красн. ж.
Co(CO)₃NO; М 172,970; Т_{пл} -1°; Т_{кип} 78,5°; Т_{разл} 78,5°; Разл. на: те-
тракобальта додекакарбонил, азота(II) оксид; Раств.: вода: н.р.,
орг. р-ли: р.; Давл. паров: 65 (20°); Дип.: 0,43 (20°); Лит.: [655]
97, [735] 353

8283. **трикарбонилосмия диодид** Os(CO)₃I₂; М 528,069;
Т_{разл} 290°; Лит.: [735] 391

8284. **трикарбонилосмия дихлорид** бел. Os(CO)₃Cl₂;
М 345,166; Т_{пл} 271°; Т_{разл} >300°; Лит.: [655] 147

8285. **трикарбонил(пи-метилциклопентадиенил)марга-
нец** желт. ж. CH₃C₅H₄Mn(CO)₃; М 218,090; Т_{пл} -75°; Раств.: вода:
н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,3942 (20°, г/см³, ж.); n 1,5873 (20°);
Давл. паров: 12 (106°); ΔD₅₀: 58 (крысы, п/о), 230 (мышы, п/о);
Лит.: [1447] 590, [933] 19

8286. **трикарбонилтетрахлордиплатина(II)** темно-желт.
[Pt₂(CO)₃Cl₄]; М 615,998; Т_{пл} 130°; Т_{разл} 250°; Лит.: [655] 156

8287. **трикобальта борид** сер. Co₃B; М 187,611; Т_{пл} 1180°;
Лит.: [655] 95

8288. **трикобальта нитрид** Co₃N; М 190,806; Т_{разл} >450°;
Лит.: [735] 341

8289. **трикобальта тетрасульфид** (линнеит) темно-сер. ку-
бические крист. Co₃S₄; М 305,060; Т_{пл} 625°; Т_{разл} 625°; ΔH⁰₂₉₈:
-326 (т); Лит.: [535] 142-143

8290. **трикозан** CH₃(CH₂)₂1CH₃; М 324,600; Т_{пл} 47,5°; Т_{кип} 380°;
Давл. паров: 1 (179°), 10 (227°), 40 (264°), 100 (294°), 400 (349°);
Лит.: [1044] 672, [859] 10

8291. **1-трикозано́л** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{21}\text{CH}_2\text{OH}$; M 340,630; $T_{\text{пл}}$ 72,5°; Лит.: [80] 826, [658] 283

8292. **1-трикозе́н** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}=\text{CH}_2$; M 322,611; $T_{\text{пл}}$ 41,6°; $T_{\text{кип}}$ 379°; Давл. паров: 1 (170,8°), 10 (222,4°), 30 (253°), 100 (292,5°); Лит.: [1044] 672

8293. **1-трикози́н** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CCH}$; M 320,595; $T_{\text{пл}}$ 49°; $T_{\text{кип}}$ 374°; Давл. паров: 1 (167,3°), 10 (218,5°), 30 (248,8°), 100 (288,1°); Лит.: [1044] 672

8294. **трикосахрома гексакарбид** Cr_{23}C_6 ; M 1267,980; $T_{\text{пл}}$ 1520°; ΔH_{298}^0 : -328,4 (т); S_{298}^0 : 612,1 (т); Лит.: [34] 272, [1146] 54

8295. **трилантана тетраселенид** La_3Se_4 ; M 732,556; $T_{\text{пл}}$ 1850°; Лит.: [974] 176

8296. **трилтий-висмут** кубические крист. Li_3Bi ; M 229,803; $T_{\text{пл}}$ 1145°; Лит.: [479] 70, [735] 488

8297. **трилтия-тринатрия гексафторалюминат** бц. кубические крист. $\text{Li}_3\text{Na}_3[\text{AlF}_6]_2$; M 371,740; $T_{\text{пл}}$ 710°; Раств.: вода: 0,07 (18°); Лит.: [535] 148-149

8298. **тримагния-динеодима нитрат тетракосагидрат** фиолетово-красн. $\text{Mg}_3\text{Nd}_2(\text{NO}_3)_{12} \cdot 24\text{H}_2\text{O}$; M 1537,820; $T_{\text{пл}}$ 109°; Раств.: вода: 152,7 (0,4°), 176,3 (17°), 662,8 (90,6°); Лит.: [289] 981, [535] 150-151

8299. **тримарганца(II)-динеодима додеканитрат тетракосагидрат** фиолетово-красн. крист. $\text{Mn}_3\text{Nd}_2(\text{NO}_3)_{12} \cdot 24\text{H}_2\text{O}$; M 1629,720; $T_{\text{пл}}$ 77°; Раств.: вода: 56,9 (30°); Лит.: [535] 154-155

8300. **тримарганца дифосфид** темно-сер. крист. Mn_3P_2 ; M 226,760; $T_{\text{разл}}$ 1090°; Лит.: [1442] 648, [535] 156-157

8301. **тримарганца карбид** тетрагональные крист. Mn_3C ; M 176,820; $T_{\text{пл}}$ 1520°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 6,89 (17°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 5,6 (т); S_{298}^0 : 99 (т); C_p^0 : 93,3 (т); Лит.: [1045] 120-121, [734] 534

8302. **тримарганца силицид** темно-сер. Mn_3Si ; M 192,900; $T_{\text{пл}}$ 1075°; $T_{\text{разл}}$ 1075°; Лит.: [655] 131

8303. **тримарганца тетраборид** Mn_3B_4 ; M 208,058; $T_{\text{пл}}$ 1750°; Лит.: [974] 172

8304. **тримарганца фосфид** Mn_3P ; M 195,790; $T_{\text{пл}}$ 1105°; Лит.: [1442] 648

8305. **тримеди(II) дигидроксид-дикарбонат** син. $\text{Cu}_3(\text{OH})_2(\text{CO}_3)_2$; M 344,670; $T_{\text{разл}}$ >220°; Лит.: [655] 103

8306. **тримекани́н** (N-(диэтиламинометилкарбонил)-2,4,6-триметиланилина гидрохлорид) бел. крист. $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NHCOCH}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$

• HCl; M 284,820; T_{пл} 137°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 185

8307.триметилалюминий Al(CH₃)₃; M 72,080; T_{пл} 15°; T_{кнп} 130°; Пл.: 0,752 (20°, г/см³, ж.); ΔH⁰₂₉₈: -150,6 (ж); Лит.: [2] 232, [1441] 117, [227] 135, [735] 496

8308.триметиламин бц. г. (CH₃)₃N; M 59,110; CAS 75-50-3; T_{пл} -124°; T_{кнп} 3,5°; Раств.: вода: 41 (25°), эф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 0,6709 (0°, г/см³, ж.); pK_{вн}⁺ (1) = 9,8 (25°, вода); Лит.: [291] 210-212, [331] 79, [498] 48, [735] 499, [900] 183; Синт.: [468] 180-181

8309.триметиламина гидрохлорид бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) (CH₃)₃NHCl; M 95,571; T_{пл} 275°; T_{возг} 200°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1012-1013

8310.триметиламина N-оксид (CH₃)₃NO; M 75,110; T_{пл} 96°; Лит.: [735] 519, 555

8311.триметиламина N-оксида гидрохлорид (CH₃)₃NH(O)Cl; M 111,571; T_{пл} 218°; Лит.: [734] 555

8312.триметиламина N-оксид дигидрат (CH₃)₃NO • 2H₂O; M 111,140; T_{пл} 208°; Лит.: [734] 555

8313.триметиламин - боран (1/1) (CH₃)₃NBH₃; M 72,945; T_{пл} 94-94,5°; T_{кнп} 172°; Лит.: [772] 244, [735] 27, [1411] 79

8314.1-(N,N,N-триметиламмоний)-10-(N-(3-диметилкарбоксопиридил-2-метил)-N,N-диметиламмоний)декана дибромид (EA 3966) крист. C₂₄H₄₆Br₂N₄O₂; M 582,500; CAS 110913-86-5; T_{пл} 140°; T_{раза} 140°; Лит.: [533]

8315.О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)бутокси)-5-триметиламмонийфенил-О-изопропил-метилфосфоната тетрафенилборат (EA 2012) C₇₄H₈₃B₂N₂O₅P; M 1133,057; T_{пл} 172°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; ЛД₅₀: 0,017 (кролики, в/в), 0,093 (крысы, в/в); Лит.: [207]

8316.О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокси)-5-триметиламмонийфенил-О-изопропил-метилфосфоната тетрафенилборат (EA 2054) C₇₃H₈₁B₂N₂O₅P; M 1119,030; T_{пл} 100°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; ЛД₅₀: 0,015 (кролики, в/в), 0,074 (крысы, в/в); Лит.: [207]

8317.О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокси)-5-триметиламмонийфенил-О-пинаколил-метилфосфоната динодид (EA 2613) C₂₈H₄₇I₂N₂O₅P; M 776,466; T_{пл} 125°; Раств.: ацетон: р., вода: р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД₅₀: 0,012 (кролики, в/в), 0,1 (крысы, в/в); Лит.: [207]

8318. О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокси)-5-триметиламмонийфенил-О-этил-метилфосфоната тетрафенилборат (ЕА 2098) $C_{72}H_{79}B_2N_2O_5P$; М 1105,004; $T_{пл}$ 110°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,0067 (кролики, в/в), 0,02 (крысы, в/в); Лит.: [207]

8319. 2,4,6-триметилаанилин (аминомезитилен, мезидин) вязкая ж. $(CH_3)_3C_6H_2NH_2$; М 135,206; $T_{пл}$ -4,9°; $T_{кип}$ 232-233°; $ЛД_{50}$: 372 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1443] 17

8320. триметиларсин (триметиламышьяк) $(CH_3)_3As$; М 120,025; $T_{пл}$ -87,3°; $T_{кип}$ 51°; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [1444] 639, [735] 499, [1054] 121

8321. триметиларсин - боран (1/1) бел. $(CH_3)_3As \cdot BH_3$; М 133,860; $T_{пл}$ 74°; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [735] 28

8322. 1,2,3-триметилбензол (гемимеллитол) бц. ж. $C_6H_3(CH_3)_3$; М 120,192; CAS 526-73-8; $T_{пл}$ -25,375°; $T_{кип}$ 176,084°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,00752 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,89438 (20°, к в.4, ж.); n 1,5139 (20°); Давл. паров: 1 (19,3°), 10 (56,8°), 40 (86°), 100 (109,1°), 400 (152°); ΔH_{298}^0 : -9,59 (г); S_{298}^0 : 391,47 (г); C_p^0 : 154,28 (г); $\Delta H_{пл}$: 8,37; $\Delta H_{кип}$: 40,36; $T_{крит}$: 391,3; $P_{крит}$: 3,21; Лит.: [1037] 478-479, [1044] 652, [1045] 594-595, [331] 585, [1025] 14

8323. 1,2,4-триметилбензол (несимм-триметилбензол, псевдокумол) бц. ж. $C_6H_3(CH_3)_3$; М 120,192; CAS 95-63-6; $T_{пл}$ -43,8°; $T_{кип}$ 169,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,0059 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8758 (20°, к в.4, ж.); n 1,5048 (20°); Давл. паров: 1 (14,8°), 10 (51,7°), 40 (80,5°), 100 (103,4°), 400 (145,6°); Вязк.: 0,894 (15°), 0,73 (30°); ΔH_{298}^0 : -13,94 (г); S_{298}^0 : 396,62 (г); C_p^0 : 155,33 (г); $\Delta H_{пл}$: 12,35; $\Delta H_{кип}$: 39,57; $ЛД_{50}$: 7000 (крысы, в/ж), 6900 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 380,1; $P_{крит}$: 3,29; Лит.: [445] 175, [1037] 478-479, [1044] 652, [1045] 926-927, [1444] 133, [75] 5.103, [331] 584, [1025] 14

8324. 1,3,5-триметилбензол (мезитилен, симм-триметилбензол) ж. $C_6H_3(CH_3)_3$; М 120,192; CAS 108-67-8; $T_{пл}$ -44,72°; $T_{кип}$ 164,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,00482 (25°), 0,01943 (99,99°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,86518 (20°, к в.4, ж.); n 1,4491 (20°); Давл. паров: 1 (12,3°), 10 (48,8°), 40 (77,2°), 100 (99,7°), 400 (141,4°); Вязк.: 1,154 (20°); ΔH_{298}^0 : -16,08 (г); S_{298}^0 : 385,81 (г); C_p^0 : 150,35 (г); $\Delta H_{пл}$: 9,63; $\Delta H_{кип}$: 39,15; $ЛД_{50}$: 7000 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 370,5; $P_{крит}$: 3,27; Лит.: [445] 175, [1037] 478-479, [1045] 774-775, [1443] 17-18, [75] 5.103, 5.153, [331] 586, [1025] 14; Синт.: [999] 242-245

8325. **цис-4,7,7-триметилбицикло[4.1.0]гептан** (цис-каран) ж. $C_{10}H_{18}$; М 138,250; $T_{кип}$ 168,5-170°; Лит.: [1447] 242

8326. **4,7,7-триметилбицикло[4.1.0]гептен-3** (дельта-3-карен) ж. $C_{10}H_{16}$; М 136,230; $T_{кип}$ 170°; ПЛ.: 0,8645 (20°, г/см³, ж.); n 1,4723 (20°); Лит.: [1447] 246

8327. **триметилборан** бц. г. $(CH_3)_3B$; М 55,910; $T_{пл}$ -153°; $T_{кип}$ -21,8°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 1 (-118°), 2 (-113°), 3 (-108°), 4 (-103°), 6 (-98°), 10 (-93,3°), 15 (-88,4°), 21 (-83,5°), 32 (-78,4°), 43 (-73,8°), 60 (-68,9°), 82 (-64,1°), 113 (-59,2°), 147 (-54,3°), 192 (-49,4°), 253 (-44,5°), 319 (-39,6°), 406 (-34,6°), 511 (-29,7°), 759 (-20,2°); Лит.: [2] 223, [1045] 538-539, [735] 496

8328. **триметилборан - аммиак (1/1)** бц. крист. $(CH_3)_3B \cdot NH_3$; М 72,945; $T_{пл}$ 56°; Лит.: [735] 496

8329. **2,2,3-триметилбутан** (триптан) $(CH_3)_2CHC(CH_3)_3$; М 100,202; $T_{пл}$ -24,9°; $T_{кип}$ 80,88°; Лит.: [971] 132-133

8330. **триметилвинилолово** $CH_2=CHSn(CH_3)_3$; М 190,860; $T_{кип}$ 99-100°; Лит.: [1470] 154

8331. **триметилвисмут** $(CH_3)_3Bi$; М 254,084; $T_{пл}$ -86°; $T_{кип}$ 110°; Лит.: [773] 225, [1441] 382, [479] 554, [735] 499

8332. **триметилгаллий** $Ga(CH_3)_3$; М 114,830; $T_{пл}$ -15,8°; $T_{кип}$ 55,7°; ΔH_{298}^0 : -79,5 (ж); Лит.: [623] 91, [735] 496, [1054] 121

8333. **2,2,3-триметилгексан** $(CH_3)_3CCH(CH_3)CH_2CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{кип}$ 131,7°; Лит.: [1393] 28-29

8334. **2,2,4-триметилгексан** $(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{пл}$ -120°; $T_{кип}$ 126,5°; Лит.: [1037] 480-481, [75] 1.335

8335. **2,2,5-триметилгексан** $(CH_3)_3CCH_2CH_2CH(CH_3)CH_3$; М 128,255; $T_{пл}$ -105,8°; $T_{кип}$ 124,1°; Раств.: вода: 0,000079 (0°), 0,000115 (25°); Лит.: [1044] 654, [151] 339, [331] 619

8336. **2,3,3-триметилгексан** $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2CH_2CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{пл}$ -116,8°; Лит.: [1393] 28-29

8337. **2,3,4-триметилгексан** $(CH_3)_2CHCH(CH_3)CH(CH_3)CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{кип}$ 139°; Лит.: [1044] 654

8338. **2,3,5-триметилгексан** C_9H_{20} ; М 128,255; $T_{кип}$ 129°; Лит.: [859] 33

8339. **2,4,4-триметилгексан** $(CH_3)_2CHCH_2C(CH_3)_2CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{пл}$ -113,4°; $T_{кип}$ 130,6°; Лит.: [1037] 480-481

8340. **3,3,4-триметилгексан** $CH_3CH_2C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_2CH_3$; М 128,255; $T_{кип}$ 140,42°; Лит.: [1393] 28-29

8341. **2,2,4-триметилгептан** $(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)CH_2CH_2CH_3$; М 142,282; $T_{кип}$ 149,4°; Лит.: [1393] 32-33

8342. **2,2,6-триметилгептан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 148,9°; Лит.: [1393] 32-33

8343. **2,3,3-триметилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 160-160,1°; Лит.: [765] 32-33

8344. **2,3,4-триметилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CHCH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 163°; Лит.: [1044] 659

8345. **2, 3, 6 - т р и м е т и л г е п т а н** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 156°; Лит.: [1393] 32-33

8346. **2,4,4-триметилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 151-152°; Лит.: [765] 28-29

8347. **2, 4, 5 - т р и м е т и л г е п т а н** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 156°; Лит.: [765] 28-29

8348. **2,4,6-триметилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 144,8°; Лит.: [1044] 659

8349. **2,5,5-триметилгептан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 152,8°; Лит.: [765] 28-29

8350. **3, 3, 5 - т р и м е т и л г е п т а н** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 155,68°; Лит.: [1393] 32-33

8351. **триметилгермания гидрид** $(\text{CH}_3)_3\text{GeH}$; М 118,750; $T_{\text{пл}}$ -123°; Пл.: 1,0128 (20°, г/см³, ж.); n 1,389 (20°); Давл. паров: 755,5 (26°); Лит.: [773] 159

8352. **триметилгермания диэтиламин** $(\text{CH}_3)_3\text{GeN}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; М 189,870; $T_{\text{кип}}$ 138°; Пл.: 1,01 (20°, г/см³, ж.); n 1,4304 (20°); Лит.: [773] 159

8353. **триметилгермания метоксид** $(\text{CH}_3)_3\text{GeOCH}_3$; М 148,777; $T_{\text{пл}}$ -102°; Пл.: 1,075 (25°, г/см³, ж.); n 1,401 (25°); Давл. паров: 753 (88°); Лит.: [773] 159

8354. **триметилгермания оксид** $((\text{CH}_3)_3\text{Ge})_2\text{O}$; М 251,490; $T_{\text{пл}}$ -61°; Пл.: 1,2154 (20°, г/см³, ж.); n 1,4302 (20°); Давл. паров: 750 (137,5°); Лит.: [773] 159

8355. **триметилгермания хлорид** $(\text{CH}_3)_3\text{GeCl}$; М 153,197; $T_{\text{пл}}$ -13°; $T_{\text{кип}}$ 102°; Пл.: 1,2493 (20°, г/см³, ж.); n 1,4337 (20°); Лит.: [773] 159

8356. **триметилгидроксисилан** (триметилсиланол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_3\text{SiOH}$; М 90,200; $T_{\text{кип}}$ 98,6°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,8112 (20°, к в.4, ж.); n 1,388 (20°); Лит.: [971] 342-343, [1442] 514, [1447] 525, [357] 354, 356

8357. **(триметиленметан)трикарбонилжелезо** светло-желт. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_2)_3\text{Fe}(\text{CO})_3$; М 193,970; $T_{\text{пл}}$ 33°; Лит.: [1234] 2169

8358. **триметилзолото** желт. маслянистая ж. $\text{Au}(\text{CH}_3)_3$; М 242,070; $T_{\text{раза}}$ -35°; Лит.: [1470] 516-517, [480] 521, [735] 493

8359. **триметилзолото(III) - трифенилфосфин (1/1)** $(\text{CH}_3)_3\text{Au} \cdot \text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 504,360; $T_{\text{пл}}$ 119-120°; $T_{\text{раза}}$ 120°; Разл. на: золото, этан, трифенилфосфин; Лит.: [1231] 1213

8360. **триметилзолото(III) - этилендиамин (2/1)** бел. $2(\text{CH}_3)_3\text{Au} \cdot \text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 544,239; $T_{\text{раза}}$ 95°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [735] 493

8361. **триметилиндий** $\text{In}(\text{CH}_3)_3$; М 159,920; $T_{\text{пл}}$ 88,4°; $T_{\text{кип}}$ 136°; ΔH_{298}^0 : 142 (т); Лит.: [479] 249, [735] 496

8362. **2, 2, 4 - триметилнонан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 170,335; $T_{\text{кип}}$ 191,6°; Лит.: [765] 46-47

8363. **триметилоксиазирин** $(\text{CH}_3)_2\text{CN}(\text{CH}_3)\text{O}$; М 87,120; Давл. паров: 30 (22°); Лит.: [1506] 27, 33

8364. **триметилксона гексахлорантимонат(V)** $(\text{CH}_3)_3\text{OSbCl}_6$; М 395,581; $T_{\text{пл}}$ 157°; Лит.: [734] 559

8365. **триметилксона тетрафторборат** $(\text{CH}_3)_3\text{OBf}_4$; М 147,908; $T_{\text{пл}}$ 141°; Лит.: [628] 713

8366. **2,2,4-триметилоктан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 171,5°; Лит.: [1393] 36-37

8367. **2, 3, 7 - триметиллоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 173,4-176,4°; Лит.: [765] 40-41

8368. **2,4,4-триметиллоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 174°; Лит.: [765] 40-41

8369. **2, 4, 7 - триметиллоктан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 156,308; $T_{\text{кип}}$ 170,7-171,2°; Лит.: [765] 38-39

8370. **триметилолова гидрид** $(\text{CH}_3)_3\text{SnH}$; М 164,821; $T_{\text{кип}}$ 59°; Лит.: [735] 497

8371. **триметилолова нитрат** $(\text{CH}_3)_3\text{SnNO}_3$; М 225,818; $T_{\text{пл}}$ 128°; Лит.: [735] 497

8372. **триметилолова хлорид** $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$; М 199,270; $T_{\text{пл}}$ 39,5°; $T_{\text{кип}}$ 154°; Лит.: [479] 374, [735] 497; Синт.: [706] 188

8373. **2,2,4-триметил-1,3-пентадиол-1-О-(2-метилпропаноат)** (тексанол) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{OH})\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{OC}(\text{O})\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 216,320; CAS 25265-77-4; $T_{\text{кип}}$ 255°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; AD_{50} : 11800 (крысы, в/ж), 6000 (мыши, в/ж); Лит.: [1104] 44

8374. **2,2,3-триметилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пл}} -112,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 109,8^\circ$; Лит.: [971] 266-267, [859] 28

8375. **2,2,4-триметилпентан** (изооктан) $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$; М 114,230; $T_{\text{пл}} -107,38^\circ$; $T_{\text{кип}} 99,24^\circ$; Раств.: вода: 0,000244 (25°), эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 0,69192 (20°, г/см³, ж.); $n 1,39145$ (20°); $T_{\text{всп}} -9$; $T_{\text{своб}} : 430$; Лит.: [971] 266-267, [1447] 211, [151] 339, [331] 536, [437] 200

8376. **2,3,3-триметилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 114,229; $T_{\text{пл}} -100,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 114,8^\circ$; Лит.: [971] 266-267

8377. **2,3,4-триметилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 114,229; $T_{\text{пл}} -109,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 113,5^\circ$; Раств.: вода: 0,000136 (25°); Лит.: [971] 266-267, [331] 535

8378. **2,3,4-триметилпиридин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_2\text{N}$; М 121,180; $T_{\text{кип}} 192-193^\circ$; Лит.: [1442] 433

8379. **2,3,5-триметилпиридин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_2\text{N}$; М 121,180; $T_{\text{кип}} 185-185,8^\circ$; Лит.: [1442] 433

8380. **2,3,6-триметилпиридин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_2\text{N}$; М 121,180; $T_{\text{пл}} -11,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 176-178^\circ$; Лит.: [1442] 433

8381. **2,4,5-триметилпиридин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_2\text{N}$; М 121,180; $T_{\text{кип}} 188^\circ$; Лит.: [1442] 433

8382. **2,4,6-триметилпиридин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_2\text{N}$; М 121,180; $T_{\text{пл}} -44,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 170,4-170,5^\circ$; Лит.: [1442] 433

8383. **3,4,5-триметилпиридин** $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_2\text{N}$; М 121,180; $T_{\text{пл}} 36,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 211,4-211,5^\circ$; Лит.: [1442] 433

8384. **триметилплатины(IV) иодид** оранжево-желт. $(\text{CH}_3)_3\text{PtI}$; М 367,090; $T_{\text{пл}} 195-200^\circ$; Лит.: [1470] 507, [1198] 401

8385. **1,2,5-триметил-4-пропионилокси-4-фенилпиперидина гидрохлорид α -изомер** (промедола гидрохлорид, тримеперидин) бел. крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{26}\text{ClNO}_2$; М 311,850; $T_{\text{пл}} 153-154^\circ$; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; LD_{50} : 22 (крысы, в/в), 38 (крысы, п/к), 38 (мыши, в/в), 200 (мыши, п/к), 117 (мыши, в/б); Лит.: [62] 1046, [629] 348, [1049] 922-923, [370] 146, [379] 286, [625] 294, [1088] 22, [1412] 348-350

8386. **1,2,5-триметил-4-пропионилокси-4-фенилпиперидина гидрохлорид β -изомер** $\text{C}_{17}\text{H}_{26}\text{ClNO}_2$; М 311,850; $T_{\text{пл}} 183-184^\circ$; Лит.: [318] 1236-1237

8387. **1,2,5-триметил-4-пропионилокси-4-фенилпиперидина гидрохлорид γ -изомер** $\text{C}_{17}\text{H}_{26}\text{ClNO}_2$; М 311,850; $T_{\text{пл}} 222-223^\circ$; Лит.: [318] 1236-1237

8388. **триметилсвинца гидрид** $(\text{CH}_3)_3\text{PbH}$; M 253,310; $T_{\text{пл}} -106^\circ$; $T_{\text{разл}} -30^\circ$; Лит.: [479] 354

8389. **триметилсвинца хлорид** $(\text{CH}_3)_3\text{PbCl}$; M 287,760; $T_{\text{пл}} 190^\circ$; $T_{\text{разл}} 190^\circ$; ΔD_{50} : 25,5 (б. крысы, в/б); Лит.: [440] 465, [773] 203

8390. **(триметилсилил)трифенилолово** бц. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SnSi}(\text{CH}_3)_3$; M 423,210; $T_{\text{пл}} 119^\circ$; Лит.: [1190] 715

8391. **2-триметилсилил-1-фосфазтин** $(\text{CH}_3)_3\text{Si-CP}$; M 116,170; $T_{\text{разл}} -10^\circ$; Лит.: [1298] 420

8392. **триметилсульфония борогидрид** $(\text{CH}_3)_3\text{SBH}_4$; M 92,011; $T_{\text{разл}} 90^\circ$; Разл. на: диметилсульфид - боран (1/1), метан; Лит.: [1411] 71

8393. **триметилсурьма(III)** (триметилстибин) $(\text{CH}_3)_3\text{Sb}$; M 166,864; $T_{\text{пл}} -62^\circ$; $T_{\text{кип}} 78^\circ$; Лит.: [773] 225, [227] 283, [479] 554, [735] 499

8394. **триметилталлий** $(\text{CH}_3)_3\text{Tl}$; M 249,487; $T_{\text{пл}} 38^\circ$; Лит.: [735] 496

8395. **1,3,5-триметил-2,4,6-тринитробензол** (2,4,6-тринитромезитилен) триклинные крист. (р.п. этанола) $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6(\text{NO}_2)_3$; M 255,190; $T_{\text{пл}} 231^\circ$; $T_{\text{кип}} 415^\circ$; Раств.: ацетон: т.р., эф.: т.р. (35°), этанол: н.р. (20°), т.р. (78°); Лит.: [1045] 774-775

8396. **2,4,6-триметил-1,3,5-триоксан** (ацетальдегида тример, паральдегид) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{CHO})_3$; M 132,158; CAS 123-63-7; $T_{\text{пл}} 12,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 124,4^\circ$; Раств.: вода: 12 (13°), 5,88 (100°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9943 (20° , г/см³, ж.); n 1,4049 (20°); ДП: 13,9 (25°); Дип.: 1,92 (20°); Пов.нат.: 25,9 (20°); $\Delta n_{\text{пл}}$: 13,83; ΔD_{50} : 2400 (крысы, в/ж), 1850 (мыши, в/ж); Лит.: [291] 441-442, [331] 308, [734] 560, [900] 170

8397. **N,N,N-триметилтриптаммония иодид** бел. крист. $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{I}$; M 330,208; $T_{\text{пл}} 210^\circ$; Лит.: [15]; Синт.: [15]

8398. **N,N,N-триметилтриптаммония хлорид** крист. $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$; M 238,756; $T_{\text{пл}} 193^\circ$; Лит.: [15]; Синт.: [15]

8399. **триметилуксусная кислота** (2,2-диметилпропановая кислота, пивалевая кислота) бц. игольчатые крист. $(\text{CH}_3)_3\text{CCOOH}$; M 102,132; $T_{\text{пл}} 35,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 163,8^\circ$; Раств.: вода: 2,17 (20°); $\text{pK}_a(1) = 5,05$ (25° , вода); Лит.: [1045] 876-877, [1046] 94, [332] 168

8400. **три(2-метилфенил)фосфат** (о-крезилфосфат, о-толилфосфат, три-о-крезилфосфат) ж. $(\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{O})_3\text{PO}$; M 368,363; $T_{\text{кип}} 410^\circ$; $T_{\text{разл}} 410^\circ$; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [440] 164-167, [1045] 986-987, [233] 3452, [376] 77-94

8401. **2,4,6-триметилфенол** (2-оксимезитилен, мезитол) игольчатые крист. $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$; М 136,190; $T_{\text{пл}}$ 69-72°; $T_{\text{возг}}$ 220°; Раств.: вода: 0,1 (25°); pK_a (1) = 10,8 (25°, вода); Лит.: [1045] 774-775, [1046] 94, [331] 594

8402. **триметилфосфин** $(\text{CH}_3)_3\text{P}$; М 76,077; $T_{\text{пл}}$ -86°; $T_{\text{кип}}$ 38°; Лит.: [735] 499

8403. **триметилфосфин - боран (1/1)** $(\text{CH}_3)_3\text{P} \cdot \text{BH}_3$; М 89,912; $T_{\text{пл}}$ 103°; Лит.: [735] 28

8404. **триметилфосфит** (фосфористой кислоты триметил-овый эфир) бц. ж. $\text{P}(\text{OCH}_3)_3$; М 124,076; $T_{\text{кип}}$ 111-112°; Лит.: [415] 296, [867] 272; Синт.: [615] 84-85

8405. **триметилхлорсиан** $(\text{CH}_3)_3\text{SiCl}$; М 108,640; $T_{\text{пл}}$ -57,7°; $T_{\text{кип}}$ 57,3°; Пл.: 0,846 (20°, к в.4, ж.); ΔH^0_{298} : -384,5 (ж); Лит.: [1447] 593, [357] 281

8406. **транс-1,3,5-триметилциклогексан** C_9H_{18} ; М 126,239; $T_{\text{пл}}$ -107,4°; $T_{\text{кип}}$ 140,5°; Лит.: [971] 418-419

8407. **4-(2,6,6-триметил-1-циклогексен-1-ил)-3-бутен-2-он** (β -ионон) вязкая ж. $\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{O}$; М 192,297; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,9407 (25°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (135°); Лит.: [1447] 226, [427] 227-228

8408. **4-(2,6,6-триметилциклогексен-2-ил)-3-бутен-2-он** (α -ионон) вязкая ж. $\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{O}$; М 192,297; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,93 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (130°); LD_{50} : 4600 (крысы, п/о); Лит.: [1447] 226, [427] 225-227

8409. **1,2-цис,4-транс-триметилциклопентан** $\text{C}_5\text{H}_7(\text{CH}_3)_3$; М 112,213; $T_{\text{кип}}$ 116,731°; Лит.: [80] 857, [1393] 28-29

8410. **2,2,3-триметил-3-этилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 169,2-169,5°; Лит.: [765] 38-39

8411. **2,2,4-триметил-3-этилпентан** $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 155,3°; Лит.: [1044] 659

8412. **2,3,4-триметил-3-этилпентан** $(\text{CH}_3)_2\text{CC}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; М 142,282; $T_{\text{кип}}$ 169,4°; Лит.: [1044] 659

8413. **2,4,5-триметоксибензальдегид** (2,4,5-trimethoxybenzaldehyde, asarylaldehyde) игольчатые крист. (р.п. хлороформ) $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$; М 196,200; $T_{\text{пл}}$ 114°; Раств.: бензол: р., вода: р. (100°), эф.: р., лигроин: р.; Лит.: [1014] 191

8414. **3,4,5-триметоксибензальдегид** $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$; М 196,200; CAS 86-81-7; $T_{\text{пл}}$ 74°; Давл. паров: 10 (164°); Лит.: [43] 1238, [79] 582

8415. **2,4,5-триметоксибензойная кислота** (2,4,5-trimethoxybenzoic acid, asaronic acid) $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$; М 212,200; CAS 490-64-2; $T_{\text{пл}}$ 144°; Лит.: [43] 1238

8416. **3,4,5-триметоксибензойная кислота** $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$; М 212,200; CAS 118-41-2; $T_{\text{пл}}$ 170°; Давл. паров: 10 (226°); Лит.: [43] 1238; Синт.: [554] 24

8417. **3,4,5-триметоксибензойной кислоты 3-хиноклидилового эфира гидрохлорид** $\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{ClNO}_5$; М 357,827; $T_{\text{пл}}$ 214-216°; Лит.: [219] 2

8418. **1,2,3-триметоксибензол** (пирогаллола триметил-овый эфир) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)_3$; М 168,190; $T_{\text{пл}}$ 47°; $T_{\text{кип}}$ 235°; Раств.: бензол: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0987 (75°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 518-519, [1151] 71

8419. **1,3,5-триметоксибензол** (флороглюцин триметил-овый эфир) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)_3$; М 168,190; $T_{\text{пл}}$ 54°; $T_{\text{кип}}$ 255,5°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 518-519

8420. **2,4,6-триметокси-1,2,3,4,5,6-гексагидро-2,4,6-трибора-1,3,5-триоксин** $(\text{OVOCH}_3)_3$; М 173,533; $T_{\text{пл}}$ 10°; Лит.: [735] 30

8421. **2,4,6-триметокси-1,2,3,4,5,6-гексагидро-2,4,6-трибора-1,3,5-триан** $(\text{SVOCH}_3)_3$; М 221,730; $T_{\text{пл}}$ 28°; Лит.: [735] 30

8422. **триметоксиметан** $\text{CH}(\text{OCH}_3)_3$; М 106,120; $T_{\text{кип}}$ 102-103°; Лит.: [80] 319, [628] 783

8423. **3,4,5-триметокси-омега-нитростирол** $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{CHNO}_2$; М 239,230; $T_{\text{пл}}$ 116-121°; Лит.: [855] 64

8424. **1-(3,4,5-триметоксифенил)-2-аминобу-та на пикрат** (альфа-этилмескалина пикрат) $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_2\text{OC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$; М 468,415; $T_{\text{пл}}$ 180°; Лит.: [294] 7

8425. **1-(3,4,5-триметоксифенил)-2-бутиламина гидрохлорид** (АЕМ, альфа-этилмескалин) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 275,772; CAS 40393-68-8; $T_{\text{пл}}$ 192-193°; Лит.: [293] 1, [14]

8426. **2,3,4-триметоксифенилэтиламина гидрохлорид** (ИМ, изомескалин) бел. крист. $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$; М 247,719; $T_{\text{пл}}$ 167°; Лит.: [293] 152-153, [14]

8427. **1,1,1-триметоксиэтан** (триметилортоацетат) $\text{CH}_3\text{C}(\text{OCH}_3)_3$; М 120,147; $T_{\text{кип}}$ 107-109°; Лит.: [80] 319, [1443] 412

8428. **тримolibдена диборид** Mo_3B_2 ; M 309,442; $T_{\text{пл}}$ 2400°; Лит.: [974] 171

8429. **тримolibдена силицид** Mo_3Si ; M 315,906; $T_{\text{пл}}$ 2030°; Лит.: [974] 175

8430. **тринептуния(V,VI) октаоксид бур.** Np_3O_8 ; M 838,950; $T_{\text{разл}}$ 300°; Разл. на: нептуния(V) оксид; Лит.: [655] 147, [735] 99

8431. **триникеля дисилицид** Ni_3Si_2 ; M 232,251; $T_{\text{разл}}$ 830°; Лит.: [735] 341

8432. **триникеля дисульфид** желт. Ni_3S_2 ; M 240,210; $T_{\text{пл}}$ 808°; $T_{\text{разл}}$ 808°; Лит.: [655] 146

8433. **триникеля карбид** гексагональные крист. Ni_3C ; M 188,140; $T_{\text{разл}}$ 350°; Пл.: 7,957 (25°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 154-155, [735] 341

8434. **триникеля нитрид** черно-сер. Ni_3N ; M 190,087; $T_{\text{разл}}$ >650°; Лит.: [655] 145

8435. **триникеля силицид** Ni_3Si ; M 204,166; $T_{\text{разл}}$ 1150°; Лит.: [735] 341

8436. **триникеля тетраоксид дигидрат** черн. гексагональные крист. $\text{Ni}_3\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; M 276,108; $T_{\text{разл}}$ 40°; Лит.: [940] 596

8437. **триникеля тетрасульфид** сер. Ni_3S_4 ; M 304,340; $T_{\text{разл}}$ 356°; Лит.: [655] 146

8438. **триникеля фосфид** Ni_3P ; M 207,050; $T_{\text{разл}}$ 970°; Лит.: [1443] 241

8439. **триниобия германид** сер. крист. Nb_3Ge ; M 351,360; $T_{\text{пл}}$ 1970°; $T_{\text{разл}}$ 1970°; Лит.: [1447] 380, [480] 506

8440. **триниобия диборид** Nb_3B_2 ; M 300,341; $T_{\text{пл}}$ 1860°; Лит.: [974] 171

8441. **триниобия октабромид** черно-коричн. Nb_3Br_8 ; M 917,951; $T_{\text{возг}}$ 400°; Лит.: [655] 142

8442. **триниобия октаиодид** черн. Nb_3I_8 ; M 1293,955; $T_{\text{разл}}$ 800°; Разл. на: гексаниобия ундекаиодид; Лит.: [655] 143

8443. **триниобия октахлорид** черно-коричн. Nb_3Cl_8 ; M 562,343; $T_{\text{разл}}$ 800°; Лит.: [655] 142

8444. **триниобия силицид** темно-сер. Nb_3Si ; M 306,805; $T_{\text{пл}}$ 1945°; $T_{\text{разл}}$ 1945°; Лит.: [655] 143

8445. **триниобия станид** крист. Nb_3Sn ; M 397,430; $T_{\text{пл}}$ 2130°; Лит.: [1447] 380

8446. **триниобия тетраборид** Nb_3B_4 ; M 321,963; $T_{\text{пл}}$ 2700°; Лит.: [974] 171

8447. **1,3,3-тринитроазетидин** (TNAZ) $O_2NN(CH_2)_2C(NO_2)_2$; М 192,087; $T_{пл}$ 101°; Пл.: 1,84 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1516] 312, [7] 265-268

8448. **2,4,6-тринитроанилин** (ТНА, пикрамид) желт. моноклинные крист. (р.п. уксусная кислота) $(O_2N)_3C_6H_2NH_2$; М 228,130; $T_{пл}$ 188°; Раств.: вода: 0,106 (20°), эф.: 0,121 (17°), укс.: р., этанол: 0,127 (20°); Пл.: 1,762 (20°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = -10,1 (25°, вода); Лит.: [1045] 432-433, [254] 14, [331] 218

8449. **тринитроацетонитрил** $(O_2N)_3CCN$; М 176,050; $T_{пл}$ 41,5°; $T_{кип}$ 220°; $T_{раза}$ 220°; Лит.: [1045] 462-463

8450. **2,4,6-тринитробензальдегид** желт. игольчатые крист. (р.п. уксусная кислота) $(O_2N)_3C_6H_2CHO$; М 241,115; $T_{пл}$ 119-121°; Лит.: [971] 42-43

8451. **2,4,6-тринитробензойная кислота** желт. ромбические крист. (р.п. вода) $(O_2N)_3C_6H_2COOH$; М 257,120; $T_{пл}$ 220°; $T_{раза}$ 228,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: 2,05 (23°), 4,18 (90°), эф.: 14,7 (25°), метанол: х.р., этанол: 26,6 (25°); pK_a (1) = 0,65 (25°, вода); Лит.: [352] 122, [900] 183

8452. **1,2,3-тринитробензол** (ряд-тринитробензол) зеленоват. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_3(NO_2)_3$; М 213,110; $T_{пл}$ 127,5°; Раств.: вода: н.р., этанол: 10 (78°); Лит.: [1045] 518-519

8453. **1,2,4-тринитробензол** (несимм-тринитробензол) желтоват. крист. $C_6H_3(NO_2)_3$; М 213,110; $T_{пл}$ 61°; Раств.: бензол: 140,8 (15,5°), вода: т.р., эф.: 7,13 (15,5°), метанол: 12,08 (15,5°), сероуглерод: 0,4 (15,5°), хлф.: 12,87 (15,5°), этанол: 5,42 (15,5°); Пл.: 1,73 (16°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 518-519, [291] 323

8454. **1,3,5-тринитробензол** (симм-тринитробензол) желтоват. ромбические крист. (р.п. бензол) $C_6H_3(NO_2)_3$; М 213,110; $T_{пл}$ 122°; Раств.: ацетон: 59,11 (17°), 160,67 (50°), бензол: 6,18 (17°), 25,7 (50°), вода: 0,04 (16°), 0,102 (50°), 0,498 (100°), эф.: 1,7 (17°), 2,72 (32,5°), метанол: 3,76 (17°), 7,62 (50°), пиридин: 112,61 (17°), 194,23 (50°), сероуглерод: 0,24 (17°), 0,44 (33°), тетрахлорметан: 0,24 (17°), 0,69 (50°), толуол: 11,82 (17°), 76,31 (50°), хлф.: 6,24 (17°), 18,42 (50°), этанол: 1,9 (16°), этанол 60%: 0,23 (25°), этанол 80%: 0,57 (25°), этанол 90%: 1,12 (25°), этанол 96%: 1,39 (17°), 3,52 (50°), этанол абс.: 2,09 (17°), 2,34 (25°), 4,57 (50°), этилацетат: 29,83 (17°), 52,4 (50°); Пл.: 1,688 (20°, г/см³, т.); pK_{BH^+} (1) = -16,04 (25°, вода); pK_a (1) = 14,4 (25°, вода); pK_a (2) = 18,6 (25°, вода); Лит.: [1045] 518-519, [254] 14, [291] 323-324, [331] 201

8455. **тринитрометан** (нитроформ) бц. моноклинные крист. $\text{HC}(\text{NO}_2)_3$; М 151,040; $T_{\text{пл}}$ 25°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Пл.: 1,5967 (25°, г/см³, т.); n 1,4451 (24°); Давл. паров: 22 (45°); Лит.: [439] 213, [734] 565, [900] 168; Синт.: [750]

8456. **1,3,8-тринитронафталин** моноклинные крист. (р.п. хлороформ) $\text{C}_{10}\text{H}_5(\text{NO}_2)_3$; М 263,170; $T_{\text{пл}}$ 218°; Раств.: вода: 0,0018 (15°); Лит.: [1045] 816-817, [331] 625

8457. **2,4,6-тринитрорезорцин** (styhphnic acid, стифниновая кислота) желт. гексагональные крист. (р.п. ацетон) $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2$; М 245,110; $T_{\text{пл}}$ 180°; Раств.: вода: 0,54 (25°), 1,15 (62°), 3,326 (95,9°), эф.: т.р., этанол: р.; Пл.: 1,829 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 960-961, [1444] 637, [291] 339-340, [331] 202-203

8458. **2,3,4-тринитротолуол** (бета-тринитротолуол) триклинные крист. $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_3$; М 227,140; $T_{\text{пл}}$ 112°; $T_{\text{кип}}$ 302°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,62 (20°, г/см³, т.); Лит.: [971] 84-85, [1045] 1004-1005

8459. **2,3,5-тринитротолуол ромбические** крист. $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{CH}_3$; М 227,131; $T_{\text{пл}}$ 97,2°; Лит.: [971] 84-85

8460. **2,4,5-тринитротолуол** (гамма-тринитротолуол) желт. ромбические крист. $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_3$; М 227,140; $T_{\text{пл}}$ 104°; $T_{\text{кип}}$ 291°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: л.р., укс.: р. (118°), этанол: т.р.; Пл.: 1,62 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 1004-1005

8461. **2,4,6-тринитротолуол** (2,4,6-trinitrotoluene, ТНТ, альфа-тринитротолуол, симм-тринитротолуол, тол, тротил) бц. ромбические крист. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$; М 227,130; $T_{\text{пл}}$ 80,85°; $T_{\text{разл}}$ 240°; Раств.: 1,2-диацетоксиэтан: 44,4 (25°), анилин: 5 (0°), 8,1 (20°), 11,4 (30°), 44,5 (60°), 2074 (75°), смеш. (80,6°), ацетон: 57 (0°), 109 (20°), 228 (40°), бензол: 13 (0°), 67 (20°), 478 (60°), вода: 0,021 (15°), 0,164 (100°), эф.: 1,73 (0°), 2,45 (10°), 3,29 (20°), 3,33 (20,3°), 4,56 (30°), пиридин: 137 (20°), 158 (25°), 462 (55°), серная кислота 100%: 14,9 (0°), 21,95 (40°), сероуглерод: 0,14 (0°), 0,48 (20°), 1,53 (40°), тетрахлорметан: 0,2 (0°), 0,65 (20°), 6,9 (60°), толуол: 28 (0°), 55 (20°), 367 (60°), хлф.: 6 (0°), 19 (20°), 66 (40°), этанол: 1,6 (22°), 1,99 (32°), 10 (58°), 18,6 (74°); Пл.: 1,663 (20°, г/см³, т.); $pK_{\text{BH}} + (1) = -15,6$ (25°, вода); $pK_{\text{BH}} + (2) = -18,36$ (25°, вода); $pK_{\text{a}} (1) = 14,45$ (20°, вода); $pK_{\text{a}} (2) = 17,5$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1004-1005, [1444] 637-638, [7] 174-176, [254] 14, [291] 492-495, [331] 360

8462. **2,4,6-тринитрофенол** (пикриновая кислота) желт. крист. $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$; М 229,090; $T_{\text{пл}}$ 122,5°; Раств.: аммиак

жидкий: 58, ацетон: 123,23 (16°), 134,3 (25°), 220,53 (50°), бензол: 3,7 (5°), 5,37 (10°), 7,49 (16°), 9,56 (20°), 21,38 (35°), 33,57 (45°), 50,65 (55°), 96,77 (75°), вода: 1,1 (20°), 3,354 (70°), 7 (100°), диоксид серы: 38, эф.: 1,52 (13°), 5,26 (20°), изопропанол: 5,8 (0°), 12 (40°), 15,4 (50°), метанол: 15,95 (16°), 22,5 (22°), 40,25 (50°), нитробензол: 39,1 (25°), пиридин: 27,62 (16°), 58,94 (50°), пропанол: 2,4 (0°), 3,7 (25°), 7,5 (50°), серная кислота 100%: 7,53 (18°), сероуглерод: 0,11 (16°), 0,18 (34°), тетрахлорметан: 0,065 (16°), 0,35 (50°), толуол: 12,24 (16°), 13,6 (20°), 27,84 (50°), хлф.: 2,02 (16°), 5,67 (50°), этанол: 8,37 (22°), этанол 96%: 9,2 (16°), 20,69 (50°), этанол абс.: 6,83 (16°), 19,72 (50°), этилацетат: 39,41 (16°), 68,48 (50°); Пл.: 1,763 (20°, г/см³, т.), 1,58 (124°, г/см³, ж.); Давл. паров: 2 (195°); pK_a (1) = 0,71 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -237,9 (т); ΔH_{сгор}: 2593; Лит.: [764] 67, [1045] 876-877, [1444] 638, [291] 324-339, [331] 201-202, [801] 155-157, [954] 92; Синт.: [644] 201, [468] 106

8463. **тринитрохлорметан** ClC(NO₂)₃; M 185,480; T_{пл} 4,5°; Раств.: эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 232-233

8464. **1,3,5-триоксан** (метаформальдегид, муравьиного альдегида тример, триоксиметилен) игольчатые крист. (CH₂O)₃; M 90,078; T_{пл} 64°; T_{кип} 115°; Раств.: бензол: р., вода: 21,1 (25°), эф.: р., петр.эф.: м.р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,17 (65°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (46°); Дип.: 2,08 (20°); Лит.: [332] 65, [900] 184

8465. **триоксидифторид** O₃F₂; M 85,995; T_{пл} -189°; T_{кип} -60°; T_{разл} -60°; Лит.: [1442] 389, [1225] 1166-1167, [1227] 1925

8466. **триоктиламин** (CH₃(CH₂)₆CH₂)₃N; M 353,680; CAS 1116-76-3; T_{кип} 365,7°; Пл.: 0,809 (20°, к в.4, ж.); n 1,4485 (20°); ДП: 2,242 (20°); Лит.: [364] 511

8467. **триолова(II,IV) тетрасульфид** черн. Sn₃S₄; M 484,390; T_{пл} 710°; T_{разл} 710°; Лит.: [655] 173

8468. **триосмия додекакарбонил** желт. крист. Os₃(CO)₁₂; M 906,811; T_{пл} 224°; T_{возг} 130°; Раств.: орг. р-ли: р.; Лит.: [655] 147, [735] 386

8469. **три(пентафторфенил)бор - фосфин (1/1)** бел. крист. (C₆F₅)₃BPH₃; M 545,977; T_{разл} 25°; Лит.: [479] 202

8470. **трипутония дисилицид** Pu₃Si₂; M 788,171; T_{разл} 1443°; Лит.: [974] 174

8471. **трипутония пентасилицид** Pu₃Si₅; M 872,428; T_{пл} 1648°; Лит.: [974] 174

8472. **трипропилалюминий** $\text{Al}(\text{C}_3\text{H}_7)_3$; М 156,250; $T_{\text{пл}}$ -107°; ΔH_{298}^0 : -288,7 (ж); Лит.: [479] 246

8473. **трипропиламин** $(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{N}$; М 143,270; $T_{\text{пл}}$ -93,5°; $T_{\text{кип}}$ 156,4°; Раств.: вода: 0,07473 (25,04°); Пл.: 0,7558 (20°, к в.4, ж.); n 1,4181 (20°); Лит.: [80] 888, [1444] 102-103, [291] 197, [331] 621

8474. **трипропиламмония пентафторсилкат** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{NH}[\text{SiF}_5]$; М 267,360; $T_{\text{разл}}$ 207-273°; Лит.: [1323] 634

8475. **трипропилаборан** $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{B}$; М 140,074; $T_{\text{пл}}$ 65,5°; $T_{\text{кип}}$ 164,5°; LD_{50} : 1200 (б. крысы, в/ж); Лит.: [2] 224, [440] 318, [1045] 538-539

8476. **триптамин** (3-(2-аминоэтил)индол, tryptamine) крем. игольчатые крист. $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 160,200; CAS 61-54-1; $T_{\text{пл}}$ 118°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 0,15 (137°); pK_{BH^+} (1) = 10,2 (20°, вода); LD_{50} : 223,2 (крысы, в/б), 500 (мышы, п/к), 100 (мышы, в/б); Лит.: [43] 1270, [630] 267-268, [971] 444-445, [227] 178, [15], [522] 34; Синт.: [649] 240-241, [995] 18-19, [539] 99-100, [541] 12

8477. **триптамина гидрохлорид** светло-сер. крист. $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$; М 196,680; CAS 343-94-2; $T_{\text{пл}}$ 256°; Раств.: вода: х.р.; LD_{50} : 109 (мышы, в/в), 504 (мышы, п/к), 197 (мышы, в/б); Лит.: [43] 1270, [990] 73-74, [227] 178, [522] 34; Синт.: [990] 73, [539] 215

8478. **триптицен** бц. орторомбические крист. $\text{C}_{20}\text{H}_{14}$; М 254,325; $T_{\text{пл}}$ 254,03°; Лит.: [1242] 1983-2013

8479. **d-триптофан** (d-бета-(3-индолил)аланин) бц. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$; М 204,220; $T_{\text{пл}}$ 281°; Лит.: [1045] 1014-1015, [635] 16, 108, [889] 71, [900] 184

8480. **dl-триптофан** бц. гексагональные крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$; М 204,220; CAS 54-12-6; $T_{\text{пл}}$ 283°; Раств.: вода: 0,2083 (20°), 0,4391 (50°), этанол: м.р.; Лит.: [331] 736, [900] 184

8481. **l-триптофан** (l-альфа-амино-бета-индолилпропионовая кислота) бц. крист. $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$; М 204,220; $T_{\text{пл}}$ 293°; $T_{\text{разл}}$ 293°; Раств.: вода: 1,14 (25°), 2,79 (75°), эф.: н.р., укс.: 0,81 (18°), хлф.: н.р., этанол: р. (78°), м.р.; pK_{BH^+} (1) = 2,38 (25°, вода); pK_a (1) = 9,39 (25°, вода); Лит.: [80] 897, [1445] 5, [1447] 594, [223] 2139-2141, [291] 689, [331] 735, [635] 16, [900] 184

8482. **трирения борид** Re_3B ; М 569,432; $T_{\text{пл}}$ 2150°; Лит.: [974] 172

8483. **трирутения додекакарбонил** оранжев. крист. $\text{Ru}_3(\text{CO})_{12}$; М 639,331; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [655] 163, [735] 386

8484. **трис(гидроксиметил)фосфиноксид** $(\text{HOCH}_2)_3\text{PO}$; М 140,075; $T_{\text{пла}}$ 44°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1447] 594

8485. **трис(диметиламино)триборан(7)** $((\text{CH}_3)_2\text{N})_3\text{B}_3\text{H}_4$; М 168,692; $T_{\text{пла}}$ 95°; Лит.: [735] 29

8486. **трис(4-(N,N-диметиламино)фенил)фосфиноксид** $((\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4)_3\text{PO}$; М 407,490; $T_{\text{пла}}$ 296°; Лит.: [615] 262-263; Синт.: [615] 263, [615] 262-263

8487. **1,2,3-трис(3,8-диметил-5-изопропилазулен-1-ил)циклопропилия трис((дибензо[с, h]флуорен-9-илиден)метил)метанид** зеленовато-черн. крист. $((\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_4)_3\text{C}_3(\text{C}_{21}\text{H}_{12}=\text{CH})_3\text{C}$; М 1471,945; $T_{\text{пла}}$ 230°; $T_{\text{раза}}$ 230°; Лит.: [479] 284-285

8488. **триселеновая кислота** $\text{H}_2\text{Se}_3\text{O}_{10}$; М 398,890; $T_{\text{пла}}$ 39°; $T_{\text{раза}}$ 39°; Лит.: [734] 363

8489. **трисереброиода нитрат** $[\text{Ag}_3\text{I}(\text{NO}_3)_2]$; М 574,519; $T_{\text{пла}}$ 105°; Лит.: [735] 264

8490. **трисеребросеры бромид** $[\text{Ag}_3\text{S}]\text{Br}$; М 435,574; $T_{\text{раза}}$ 430°; Лит.: [735] 269

8491. **трисеры динитрид-дифторид** желт. $\text{S}(\text{NSF})_2$; М 162,205; $T_{\text{пла}}$ 83°; Лит.: [734] 400

8492. **трисеры диоксид-динитрид** желтоват. крист. $\text{S}_3\text{N}_2\text{O}_2$; М 156,207; $T_{\text{пла}}$ 101°; Лит.: [734] 399

8493. **трисеры дихлорид** оранжев. маслянистая ж. S_3Cl_2 ; М 167,101; $T_{\text{пла}}$ 31°; Пл.: 1,744 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1444] 332, [428] 202, [480] 44

8494. **трисеры дицианид** $\text{S}_3(\text{CN})_2$; М 148,230; $T_{\text{пла}}$ 93°; Лит.: [734] 528, [1146] 20

8495. **трисеры(VI) октаоксид-дихлорид** $\text{S}_3\text{O}_8\text{Cl}_2$; М 295,096; $T_{\text{пла}}$ -19°; Лит.: [734] 335

8496. **трисеры тринитрид-трифторид** бц. крист. $(\text{NSF})_3$; М 195,210; $T_{\text{пла}}$ 74°; $T_{\text{кип}}$ 93°; Лит.: [734] 400

8497. **трисеры тринитрид-трихлорид** желт. $(\text{NSCl})_3$; М 244,574; $T_{\text{пла}}$ 163°; Лит.: [734] 400

8498. **трисилян** Si_3H_8 ; М 92,320; $T_{\text{пла}}$ -117°; $T_{\text{кип}}$ 53°; Раств.: бензин: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,743 (0°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 121 (г); ΔH_{298}^0 : 91,8 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 28; Лит.: [1444] 339-340, [357] 44, [586] 390, [734] 603

8499. **трисилиламин** бц. ж. $(\text{H}_3\text{Si})_3\text{N}$; М 107,335; $T_{\text{пл}} -105,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 48,6^\circ$; Давл. паров: 10 $(-40,7^\circ)$; Лит.: [1044] 612, [357] 368, [734] 604-605

8500. **трисилиларсин** бц. $\text{As}(\text{SiH}_3)_3$; М 168,250; $T_{\text{кип}} 120^\circ$; Лит.: [734] 605

8501. **трисилилметан** бц. $\text{CH}(\text{SiH}_3)_3$; М 106,347; $T_{\text{кип}} 57^\circ$; Лит.: [734] 605

8502. **трисилилсурьма** бц. $\text{Sb}(\text{SiH}_3)_3$; М 215,088; $T_{\text{кип}} 255^\circ$; Лит.: [734] 605

8503. **трис(4-карбоксифенил)фосфиноксид** $\text{OP}(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_3$; М 410,310; $T_{\text{пл}} 330^\circ$; Лит.: [457] 110

8504. **трис(4-метоксикарбонилфенил)фосфиноксид** $\text{OP}(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3)_3$; М 452,390; $T_{\text{пл}} 124^\circ$; Лит.: [457] 110

8505. **трис(пентаметилциклопентадиенил)галлий** бц. крист. $(\text{C}_5(\text{CH}_3)_5)_3\text{Ga}$; М 475,401; $T_{\text{пл}} 168^\circ$; Лит.: [479] 250

8506. **трис(пентафторэтил)амин** $(\text{C}_2\text{F}_5)_3\text{N}$; М 371,047; $T_{\text{кип}} 71^\circ$; ΔH_{298}° : -3172,4 (г); Лит.: [892] 346-352, [1405] 425, [1441] 149, [1477] 42-43

8507. **2,4,6-трис(пикриламино)-1,3,5-триазин** (ТРМ) $\text{C}_3\text{N}_3(\text{NHC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3)_3$; М 759,390; $T_{\text{пл}} 316^\circ$; Лит.: [7] 320

8508. **2,4,6-трис(пикриламино)-1,3,5-тринитробензол** $\text{C}_6(\text{NO}_2)_3(\text{NHC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3)_3$; М 891,414; $T_{\text{пл}} 234^\circ$; Лит.: [7] 166

8509. **трис(триметилсилил)силанкарбоновая кислота** (гиперсилилкарбоновая кислота) $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_3\text{SiCOOH}$; М 292,670; $T_{\text{разл}} 225^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 9,33$ (25° , этанол 76%); Лит.: [1363] 1156, 1163

8510. **трис(трифенилфосфин)хлорородий** (комплекс Уилкинсона) красн. крист. $((\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P})_3\text{RhCl}$; М 925,210; $T_{\text{пл}} 158^\circ$; Раств.: ацетон: пл.р., бензол: пл.р., дихлорметан: р., хлф.: р.; Лит.: [1447] 603, [480] 459, [735] 389; Синт.: [610] 357

8511. **трис(трифторметил)амин** $(\text{CF}_3)_3\text{N}$; М 221,024; $T_{\text{кип}} -11^\circ$; Лит.: [1441] 149, [1477] 20-21, [734] 531

8512. **трис(трифторметил)арсин** $(\text{CF}_3)_3\text{As}$; М 281,939; $T_{\text{кип}} 33^\circ$; Лит.: [1444] 639

8513. **трис(трифторметил)сурьма** $(\text{CF}_3)_3\text{Sb}$; М 328,778; $T_{\text{кип}} 72^\circ$; Лит.: [10] 129, [735] 499

8514. **трис(трифторметил)сурьма - пиридин (1/1)** $(\text{CF}_3)_3\text{Sb} \cdot \text{C}_5\text{H}_5\text{N}$; М 407,878; $T_{\text{пл}} 39^\circ$; Лит.: [735] 499

8515. **трис(трифторметил)фосфин** $(\text{CF}_3)_3\text{P}$; М 237,991; $T_{\text{кип}} 17,3^\circ$; Лит.: [10] 129

8516. **трис(трихлорсилл)амин** бц. крист. $N(SiCl_3)_3$;
M 417,340; $T_{\text{пл}}$ 78°; Раств.: бензол: р., вода: реак.; Лит.: [734] 602

8517. **трисульфан** желт. маслянистая ж. HSSH; M 98,210;
 $T_{\text{пл}}$ -52°; $T_{\text{кип}}$ 69°; $T_{\text{разл}}$ 69°; Пл.: 1,499 (20°, г/см³, ж.); n 1,729 (20°); Δn_{298}^0 : -15,08 (ж); C_p^0 : 123,5 (ж); Лит.: [1444] 456, [655] 165, [721] 59

8518. **трис-фенилизотианид-циклопентадиенилмарганец** крист. $C_5H_5Mn(CNC_6H_5)_3$; M 429,395; $T_{\text{пл}}$ 97°; Лит.: [1210] 391

8519. **трис(2-хлорвинил)арсин** (L-3) $(ClCH=CH)_3As$;
M 259,390; CAS 40334-70-1; $T_{\text{пл}}$ 18-23°; $T_{\text{кип}}$ 260°; Пл.: 1,57 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [105] 14-17

8520. **трис(4-хлорфенил)фосфиноксид** $(ClC_6H_4)_3PO$;
M 381,620; $T_{\text{пл}}$ 178°; Лит.: [615] 262; Синт.: [615] 262

8521. **трис(2-хлорэтил)амин** (EA 1053, HN_3) бц. маслянистая ж. $N(CH_2CH_2Cl)_3$; M 204,540; CAS 555-77-1; $T_{\text{пл}}$ -3,7°; Раств.: вода: 0,016; Пл.: 1,23 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (126°); LD_{50} : 48 (крысы, п/к); Лит.: [775] 249, [1441] 61, [1447] 15, [85] 163-164, 654, [105] 32-35

8522. **трис(2-цианэтил)фосфин** бц. крист. $P(CH_2CH_2CN)_3$;
M 193,090; $T_{\text{пл}}$ 98-99°; Раств.: вода: 0,132 (20°), 0,126 (35°), 0,128 (50°); Лит.: [1445] 11, [291] 84; Синт.: [615] 28

8523. **трис(циклопентадиенил)гадолиний** бц. $(C_5H_5)_3Gd$;
M 352,530; $T_{\text{пл}}$ 350°; Лит.: [735] 87

8524. **трис(циклопентадиенил)диспрозий** желт. $(C_5H_5)_3Dy$;
M 357,780; $T_{\text{пл}}$ 302°; Лит.: [735] 87-88

8525. **трис(циклопентадиенил)иттербий** темно-син.
 $(C_5H_5)_3Yb$; M 368,334; $T_{\text{пл}}$ 273°; Лит.: [735] 87-88

8526. **трис(циклопентадиенил)иттрий** бледно-зелен.
 $(C_5H_5)_3Y$; M 284,185; $T_{\text{пл}}$ 295°; Лит.: [735] 76

8527. **трис(циклопентадиенил)лантан** бц. $(C_5H_5)_3La$;
M 334,185; $T_{\text{пл}}$ 395°; Лит.: [735] 76

8528. **трис(циклопентадиенил)неодим** бледно-син.
 $(C_5H_5)_3Nd$; M 339,522; $T_{\text{пл}}$ 380°; Лит.: [735] 87-88

8529. **трис(циклопентадиенил)пултоний** зелен. $Pu(C_5H_5)_3$;
M 439,280; $T_{\text{разл}}$ >195°; Лит.: [868] 121-122

8530. **трис(циклопентадиенил)празеодим** бледно-зелен.
 $(C_5H_5)_3Pr$; M 336,187; $T_{\text{пл}}$ 415°; Лит.: [735] 87-88

8531. **трис(циклопентадиенил)самарий** оранжев.
 $(C_5H_5)_3Sm$; M 345,640; $T_{\text{пл}}$ 365°; Лит.: [735] 87-88

8532. **трис(циклопентадиенил)скандий** желт. $(C_5H_5)_3Sc$;
M 240,236; $T_{пл}$ 240°; Лит.: [735] 76

8533. **трис(циклопентадиенил)церий** желт. $(C_5H_5)_3Ce$;
M 335,396; $T_{пл}$ 435°; Лит.: [735] 87-88

8534. **трис(циклопентадиенил)эрбий** розов. $(C_5H_5)_3Er$;
M 362,539; $T_{пл}$ 285°; Лит.: [735] 87-88

8535. **триантала гептаоксид-фторид** бел. Ta_3O_7F ;
M 673,838; $T_{разл}$ 900°; Лит.: [655] 176

8536. **триантала диборид** Ta_3B_2 ; M 564,466; $T_{пл}$ 2120°;
Лит.: [974] 171

8537. **триантала пентанитрид** красн. Ta_3N_5 ; M 612,877;
 $T_{разл}$ >1000°; Лит.: [655] 176

8538. **триантала тетраборид** Ta_3B_4 ; M 586,088; $T_{разл}$ 2650°;
Лит.: [974] 171

8539. **тритетраконтан** $CH_3(CH_2)_{41}CH_3$; M 605,159; $T_{пл}$ 85,25-
85,35°; Лит.: [765] 92-93

8540. **1,3,5-тритиан** (тритиоформальдегид) призматиче-
ские крист. $(CH_2S)_3$; M 138,275; $T_{пл}$ 220°; Лит.: [971] 354-355

8541. **тритий** (водород сверхтяжелый) бц. г. T_2 ; M 6,040;
 $T_{пл}$ -252,5°; $T_{кип}$ -248,1°; ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 153,22 (г);
 C_p^0 : 29,2 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,234; $\Delta H_{кип}$: 1,39; $T_{крит}$: -229,45; $P_{крит}$: 2,11;
 $P_{крит}$: 0,112; Лит.: [1445] 5-7, [479] 42-43, 46-49, [900] 59

8542. **тритиоугольная кислота** красн. маслянистая ж. H_2CS_3 ;
M 110,222; $T_{пл}$ -26,9°; $T_{разл}$ 0°; Разл. на: сероводород, углерода дису-
льфид; Пл.: 1,483 (20°, к в.4, ж.), 1,476 (25°, к в.4, ж.); n 1,8225
(20°); pK_a (1) = 2,7 (20°, вода); pK_a (2) = 7,15 (20°, вода); Дип.: 2,13
(20°); Лит.: [8] 47-48, [655] 88, [734] 518; Синт.: [486] 625

8543. **трития дейтерид** бц. г. DT; M 5,030; $T_{пл}$ -248,77°;
Лит.: [655] 105

8544. **тритория дисилицид** Th_3Si_2 ; M 752,285; $T_{разл}$ 1853°;
Лит.: [974] 174

8545. **тритория тетранитрид** Th_3N_4 ; M 766,148; $T_{разл}$ 1500°;
Лит.: [974] 173

8546. **тритриаконтан** $CH_3(CH_2)_{31}CH_3$; M 464,900; $T_{пл}$ 71,1°;
 $T_{кип}$ 475°; Давл. паров: 1 (253°), 10 (305°), 40 (345°), 100 (378°),
400 (437°); Лит.: [1044] 674, [859] 10

8547. **три(трис(диметиламино)фосфазенил)-трет-бути-
лиминофосфоран** бц. крист. $([(CH_3)_2N]_3P=N)_3P=NC(CH_3)_3$;
M 633,718; $T_{пл}$ 207°; pK_{BH^+} (1) = 28 (25°, тетрагидрофуран);
 pK_{BH^+} (1) = 42,1 (25°, ацетонитрил); Лит.: [303] 32, [13] 1167-1169

8548. **три(трис(диметиламино)фосфазенил)-трет-бутил-иминофосфорана перхлорат** $([(\text{CH}_3)_2\text{N}]_3\text{P}=\text{N})_3\text{P}-\text{NHC}(\text{CH}_3)_3(\text{ClO}_4)$; М 734,176; $T_{\text{пл}}$ 260-261°; Лит.: [13] 1168
8549. **триурана динитрид** черн. U_3N_2 ; М 742,100; $T_{\text{раза}} > 800^\circ$; Лит.: [655] 182
8550. **триурана дисилицид** серо-коричн. U_3Si_2 ; М 770,258; $T_{\text{пл}}$ 1600°; Лит.: [655] 183
8551. **триурана силицид** U_3Si ; М 742,172; $T_{\text{пл}}$ 1667°; Лит.: [974] 174
8552. **трифенилалюминий** $\text{Al}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 258,290; $T_{\text{пл}}$ 225°; Лит.: [971] 354-355, [479] 246, [735] 496
8553. **трифениламин** моноклинные крист. (р.п. метанол) $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{N}$; М 245,318; $T_{\text{пл}}$ 127,5°; $T_{\text{кип}}$ 365°; Лит.: [971] 354-355
8554. **трифениларсин** (трифенилмышьяк) призматические крист. (р.п. бензол) $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{As}$; М 306,200; $T_{\text{пл}}$ 61°; $T_{\text{кип}}$ 360°; Лит.: [971] 354-355, [1444] 639, [737] 20; Синт.: [1003] 533-536
8555. **1,3,5-трифенилбензол** (симм-трифенилбензол) ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $\text{C}_6\text{H}_3(\text{C}_6\text{H}_5)_3$; М 306,400; $T_{\text{пл}}$ 170°; Лит.: [1045] 518-519
8556. **трифенилборан** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{B}$; М 242,123; $T_{\text{пл}}$ 136°; Лит.: [2] 226, [1045] 538-539, [735] 496
8557. **трифенилвисмут** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Bi}$; М 440,292; $T_{\text{пл}}$ 78°; Лит.: [773] 225, [1441] 382, [735] 499
8558. **трифенилвисмута дихлорид** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{BiCl}_2$; М 511,198; $T_{\text{пл}}$ 141°; Лит.: [773] 225, [1441] 382
8559. **трифенилгаллий** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Ga}$; М 301,035; $T_{\text{пл}}$ 166°; Лит.: [735] 496
8560. **трифенилгермания гидрид** $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{Ge}$; М 304,960; $T_{\text{пл}}$ -41°; Давл. паров: 0,01 (130°); Лит.: [773] 159
8561. **трифенилгермания гидроксид** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{GeOH}$; М 320,959; $T_{\text{пл}}$ 134°; Лит.: [773] 159
8562. **трифенилгермания дифениламид** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{GeN}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$; М 472,170; $T_{\text{пл}}$ 154°; Лит.: [773] 159
8563. **трифенилгермания метоксид** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{GeOCH}_3$; М 334,986; $T_{\text{пл}}$ 66°; Лит.: [773] 159
8564. **трифенилгермания оксид** $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Ge}_2\text{O}$; М 623,903; $T_{\text{пл}}$ 183°; Лит.: [773] 159
8565. **трифенилгермания хлорид** $(\text{CH}_3)_3\text{GeCl}$; М 339,405; $T_{\text{пл}}$ 117°; Давл. паров: 12 (285°); Лит.: [773] 159

8566. **трифенилгидразин** игольчатые крист. $(C_6H_5)_2NNHC_6H_5$; М 260,333; $T_{пл}$ 142°; $T_{раза}$ 142°; Лит.: [971] 354-355

8567. **трифенилен** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{18}H_{12}$; М 228,290; CAS 217-59-4; $T_{пл}$ 198°; $T_{кип}$ 425°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,0000043 (25°), укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,302 (20°, г/см³, т.); Лит.: [762] 1023, [231] 777-779, [331] 1094, [601] 233-239, [747] 264

8568. **трифенилний** $(C_6H_5)_3In$; М 346,130; $T_{пл}$ 208°; Лит.: [735] 496

8569. **трифенилкарбинол** (triphenylcarbinol, тританол, трифенилметанол) бц. гексагональные крист. (р.п. бензол) $(C_6H_5)_3COH$; М 260,340; CAS 76-84-6; $T_{пл}$ 162,5°; $T_{кип}$ 380°; Раств.: бензол: 16,5 (25°), вода: 0,1432 (25°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,188 (25°, г/см³, т.); Пов.нат.: 30,38 (165,8°); Лит.: [1445] 7, [291] 795, [331] 1124, [900] 184; Синт.: [468] 236-237

8570. **трифенилметан** (триган) бц. крист. $(C_6H_5)_3CH$; М 244,320; $T_{пл}$ 94°; $T_{кип}$ 359°; Раств.: бензол: 4,06 (4°), 7,24 (19,4°), 8,95 (23,1°), гексан: 3,6 (0°), 9,05 (20°), пиррол: 32,1 (24,6°), сероуглерод: 0,99 (-113,5°), 3,52 (-60°), 34,77 (0°), 76 (20°), тиофен: 35,1 (25,7°), хлф.: 40,65 (0°), 70,9 (20°), 176,2 (50°); Пл.: 1,014 (99°, к в.4, ж.); n 1,5839 (99°); pK_a (1) = 33 (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -162,19 (т); S_{298}^0 : 312,57 (т); C_p^0 : 295,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,57; Лит.: [1445] 7, [291] 792-794; Синт.: [468] 164

8571. **трифенилметилэтиловый эфир** крист. $(C_6H_5)_3COCH_2CH_3$; М 288,380; $T_{пл}$ 84-85°; Лит.: [81] 629; Синт.: [343] 67-68

8572. **трифенилоксония иодид** $(C_6H_5)_3OI$; М 374,216; $T_{пл}$ 177-178°; $T_{раза}$ 185°; Разл. на: дифениловый эфир, иодбензол; Лит.: [628] 713-714

8573. **трифенилолова ацетат** (брестан) $(C_6H_5)_3SnOC(O)CH_3$; М 409,066; $T_{пл}$ 124-125°; Раств.: вода: 0,002 (20°); LD_{50} : 125 (крысы, п/о), 18 (крысы, в/в), 8,5 (крысы, в/б), 81 (мыши, п/о), 18 (мыши, в/в), 44 (мыши, п/к), 7,9 (мыши, в/б); Лит.: [227] 36, [677] 391, 394

8574. **трифенилолова хлорид** $(C_6H_5)_3SnCl$; М 385,480; $T_{пл}$ 105,5-107°; Лит.: [1045] 854-855, [1049] 622-623

8575. **трифенилсвинца метоксид** $(C_6H_5)_3PbOCH_3$; М 469,550; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [773] 203

8576. **трифенилсвинца хлорид** $(C_6H_5)_3PbCl$; М 473,970; $T_{пл}$ 206°; Лит.: [773] 203

8577. **трифенилсилилперхлорат** $(C_6H_5)_3SiClO_4$; М 358,848; $T_{раза}$ 177°; Лит.: [1443] 499

8578. **трифенилсурьма** (C₆H₅)₃Sb; M 353,072; T_{пл} 50°; Лит.: [773] 225, [735] 499

8579. **трифенилсурьмы(V) дихлорид** (C₆H₅)₃SbCl₂; M 423,978; T_{пл} 143°; Лит.: [773] 225

8580. **трифенилгаллий** Tl(C₆H₅)₃; M 435,695; T_{пл} 170°; Лит.: [479] 249

8581. **2,3,5-трифенилтетразолия хлорид** бц. крист. C₁₉H₁₅ClN₄; M 334,800; T_{пл} 255°; Лит.: [590] 1012

8582. **трифенилфосфин** бел. крист. (C₆H₅)₃P; M 262,285; CAS 603-35-0; T_{пл} 85°; Раств.: вода: н.р., эф.: х.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: м.р.; Пл.: 1,075 (20°, г/см³, т.); pK_{вн+} (1) = 2,73 (25°, вода); ЛД₅₀: 1500 (мышь, в/м), 840 (мышь-самка, п/о); Лит.: [1445] 8, [511] 112, [735] 499, [1124] 50; Синт.: [615] 40, [615] 39-40

8583. **трифенилфосфиноксид** бц. крист. (C₆H₅)₃PO; M 278,290; T_{пл} 153°; T_{кип} 360°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: т.р., лигроиин: т.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,2124 (22,6°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 1060-1061, [1447] 595, [597] 297, [946] 323; Синт.: [615] 261, [615] 262, [615] 261-262

8584. **трифенилфосфин-трикарбонилкобальткарбоновой кислоты этиловый эфир** желт. (C₆H₅)₃P(CO)₃CoCOOC₂H₅; M 478,320; T_{пл} 100°; Лит.: [1317] 737

8585. **трифенилфосфит** бц. крист. (C₆H₅O)₃P; M 310,270; T_{пл} 21-25°; T_{кип} 360°; ЛД₅₀: 1500 (крысы, п/о), 1300 (мышь, п/о); Лит.: [81] 91, [440] 209-210, [1445] 8, [1503] 198-199; Синт.: [615] 86-87

8586. **(трифенилфосфорилиденметилен)трифенилфосфоран** желт. (C₆H₅)₃P=C=P(C₆H₅)₃; M 536,582; T_{пл} 210°; Лит.: [1442] 319, [735] 499

8587. **2,4,6-трифенилфосфорин** светло-желт. крист. (C₆H₅)₃C₅H₂P; M 324,350; T_{пл} 172-173°; Лит.: [1260] 974-975

8588. **трифенилхлорметан** бц. гексагональные крист. (C₆H₅)₃CCl; M 278,775; T_{пл} 115°; T_{кип} 310°; Лит.: [1445] 8; Синт.: [653] 132-133, [468] 165

8589. **трифторацетальдегид** CF₃CHO; M 98,024; T_{кип} -20°; Лит.: [1477] 12-13

8590. **(R)-(+)-N-трифторацетил-2,3,6,7-тетрагидро-4-аланил-бензо[1,2-b;4,5-b']дифуран** C₁₅H₁₄F₃NO₄; M 329,271; T_{пл} 209-210°; Лит.: [168] 1007; Синт.: [168] 1007

8591. **трифторацетонитрил** CF₃CN; M 95,023; T_{пл} -100°; T_{кип} -63°; Лит.: [1445] 9, [1477] 10-11

8592. **4,4,4-трифторбутановая кислота** (4,4,4-трифтормасляная кислота) крист. (р.п. лигроин) $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 142,100; $T_{\text{пл}}$ 33,2°; $T_{\text{кип}}$ 166,6°; pK_a (1) = 4,16 (25°, вода); Лит.: [971] 154-155

8593. **трифторвинилксенона(II) тетрафторборат** бел. крист. $\text{C}_2\text{F}_3\text{XeBF}_4$; М 299,114; $T_{\text{разл}}$ 0°; Лит.: [1359] 277

8594. **трифтордиазиния ундекафтордиантимонат** бел. крист. $\text{N}_2\text{F}_3\text{Sb}_2\text{F}_{11}$; М 537,510; $T_{\text{пл}}$ 116-119°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Лит.: [810] 232-234

8595. **трифтордикриптона гексафторантимопат** $\text{F}_9\text{Kr}_2\text{Sb}$; М 460,350; CAS 52721-22-9; $T_{\text{разл}}$ 0°; Разл. на: фторкриптона гексафторантимопат, криптон, фтор; Лит.: [117] 22-31

8596. **трифтордиксенона гексафтораурат(V)** желто-оранжев. крист. $(\text{Xe}_2\text{F}_3)[\text{AuF}_6]$; М 630,540; $T_{\text{разл}}$ 60°; Разл. на: золота(III) фторид, ксенона дифторид, ксенона тетрафторид; Лит.: [480] 507

8597. **трифторид-оксид-ксенония(VI) гексафторантимопат** $(\text{XeOF}_3)[\text{SbF}_6]$; М 440,038; $T_{\text{пл}}$ 104°; Лит.: [586] 490

8598. **трифторид-оксид-ксенония(VI) ундекафтордиантимопат** $(\text{XeOF}_3)[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$; М 656,790; $T_{\text{пл}}$ 70°; Лит.: [734] 476

8599. **трифторксенона(IV) гексафторантимопат** XeF_3SbF_6 ; М 424,039; $T_{\text{пл}}$ 109°; Лит.: [586] 490, [1243] 2166

8600. **трифторксенона(IV) ундекафтордиантимопат** желтовато-зел. триклинные крист. $\text{XeF}_3\text{Sb}_2\text{F}_{11}$; М 640,791; $T_{\text{пл}}$ 81°; Лит.: [586] 490, [1243] 2166

8601. **трифторметан** (фреон 23, фтороформ, хладон 23) бц. г. CHF_3 ; М 70,020; $T_{\text{пл}}$ -163°; $T_{\text{кип}}$ -82,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,24 (20°), хлф.: т.р., этанол: 1,22 (20°); Пл.: 1,52 (-100°, г/см³, ж.); n 1,215 (-73,3°); Давл. паров: 15200 (20°); ΔH_{298}^0 : -697,6 (г); $T_{\text{крит}}$: 25,85; $P_{\text{крит}}$: 4,82; $P_{\text{л.крит}}$: 0,525; Лит.: [445] 281-282, 690-691, [1045] 1004-1005, [1445] 279; Синт.: [486] 305-306

8602. **трифторметанол** CF_3OH ; М 86,013; $T_{\text{пл}}$ -82°; $T_{\text{разл}}$ -20°; Лит.: [1279] 1274

8603. **трифторметансульфокислота** (triflic acid, trifluoromethanesulfonic acid, трифторметансульфоновая кислота) ж. $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{H}$; М 150,070; $T_{\text{пл}}$ 34°; $T_{\text{кип}}$ 162°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,696 (25°, г/см³, ж.); n 1,325 (25°); Давл. паров: 8 (54°); H_0 (1) = -14,1 (25°); pK_a (1) = 4,9 (25°, уксусная кислота); Лит.: [1447] 596, [75] 1.331, [146] 102, [253] 82, [472] 30

8604. **трифторметансульфокислота моногидрат** $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{H}$
• H_2O ; М 168,090; $T_{\text{пл}}$ 34°; Давл. паров: 1 (96°); Лит.: [472] 30

8605. **трифторметансульфокислоты ангидрид** $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{O}$;
М 282,130; CAS 358-23-6; $T_{\text{кип}}$ 84°; Пл.: 1,677 (20°, г/см³, ж.);
n 1,3212 (20°); Лит.: [22] 377, [75] 1.331; Синт.: [1391] 561

8606. **трифторметансульфокислоты фторангидрид** $\text{CF}_3\text{SO}_2\text{F}$;
М 152,068; $T_{\text{кип}}$ -21,7°; Лит.: [998] 53, 57

8607. **трифторметансульфокислоты хлорангидрид** $\text{CF}_3\text{SO}_2\text{Cl}$;
М 168,520; $T_{\text{кип}}$ 31,6°; Пл.: 1,583 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1444] 473,
[657] 330

8608. **трифторметилбензол** $\text{C}_6\text{H}_5\text{CF}_3$; М 146,110; $T_{\text{кип}}$ 102°;
Лит.: [1405] 416

8609. **2-трифторметил-гептафторпропан** (перфторизобу-
тан) $(\text{CF}_3)_3\text{CF}$; М 238,027; $T_{\text{кип}}$ 3°; Лит.: [1475] 37

8610. **трифторметилгидропероксид** г. CF_3OOH ; М 102,013;
 $T_{\text{пл}}$ -75--74°; $T_{\text{кип}}$ -11,5°; pK_a (1) = 6,4 (20°, вода); Лит.: [905] 129,
[906] 110-111

8611. **трифторметилгипофторит** бц. г. CF_3OF ; М 104,004;
 $T_{\text{кип}}$ -95°; $T_{\text{раза}}$ 200-400°; Пл.: 1,9 (-95°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -759 (г);
Лит.: [1445] 204, [1477] 147-156, [52] 1717-1723, [734] 530,
[964] 156-157, [1279] 1260-1265, 1268; Синт.: [958] 712

8612. **трифторметилгипохлорит** бледно-желт. CF_3OCl ;
М 120,458; $T_{\text{пл}}$ -142°; $T_{\text{кип}}$ -46°; $T_{\text{раза}}$ 165°; Лит.: [1441] 573, [734]
530, [1279] 1270

8613. **трифторметил-дифторамина** CF_3NF_2 ; М 121,009;
 $T_{\text{пл}}$ -130°; $T_{\text{кип}}$ -78°; Лит.: [1477] 10-11, [734] 531, [964] 234,
[1179] 1005

8614. **трифторметилюда(III) нитрат** (трифторметилюдо-
зодинитрат) $\text{CF}_3\text{I}(\text{ONO}_2)_2$; М 319,920; $T_{\text{раза}}$ 20°; Лит.: [1319] 1338

8615. **2-трифторметил-10-(3-(1-метилпиперазинил-4)
пропил)фенотиазина дигидрохлорид** (трифтазин) бел. крист.
 $\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{Cl}_2\text{F}_3\text{N}_3\text{S}$; М 480,417; $T_{\text{пл}}$ 235°; Раств.: бензол: н.р., вода:
л.р., эф.: н.р., этанол: р.; LD_{50} : 520 (крысы, в/ж), 424 (мышы,
п/о), 82 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 596, [223] 2108, [379] 323

8616. **2-трифторметил-нонафторбутан** $\text{CF}_3\text{CF}(\text{CF}_3)\text{CF}_2\text{CF}_3$;
М 288,034; $T_{\text{кип}}$ 30,1°; Лит.: [509] 177

8617. **трифторметилпентафторбензол** $\text{C}_6\text{F}_5\text{CF}_3$; М 236,062;
 $T_{\text{кип}}$ 103,5°; Лит.: [1405] 381

8618. **трифторметилпероксиdifторфосфат** $\text{CF}_3\text{OOP}(\text{O})\text{F}_2$;
М 185,975; $T_{\text{пл}}$ -88,6°; $T_{\text{кип}}$ 15,5°; Лит.: [479] 594

8619. **трифторметилпероксинитрат** CF_3OONO_2 ; M 147,010; $T_{\text{кип}}$ 0,7°; Лит.: [479] 594

8620. **трифторметилперхлорат** бц. г. CF_3ClO_4 ; M 168,457; $T_{\text{кип}}$ 10°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [1443] 499

8621. **трифторметилтриокси(трифторметилперокси) диформетан** $\text{CF}_3\text{OOOCF}_2\text{OOCF}_3$; M 268,016; $T_{\text{разл}}$ 40°; Лит.: [1227] 1916

8622. **3-трифторметилфенилизоцианат** $\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NCO}$; M 187,120; Давл. паров: 11 (54°); LD_{50} : 0,975 (крысы, п/о), 0,48 (морские свинки, п/о), 0,975 (мышы, п/о); Лит.: [439] 333, [471] 117

8623. **трифторметилфосфин** CF_3PH_2 ; M 101,996; $T_{\text{кип}}$ -25,5°; Лит.: [630] 604

8624. **трифторметилфторпероксид** (трифторметилфторперекись) г. CF_3OOF ; M 120,003; $T_{\text{кип}}$ -69,4°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Разл. на: тетрафторметан, кислород; Пл.: 1,65 (-69,4°, г/см³, ж.); Лит.: [906] 111, 119, [1279] 1271

8625. **трифторметилхлорпероксид** CF_3OOC l; M 136,458; $T_{\text{пл}}$ -132°; $T_{\text{кип}}$ -22°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [479] 594, [906] 111, 119, [1279] 1268

8626. **трифторнадуксусной кислоты трифторметилвый эфир** $\text{CF}_3\text{COOOCF}_3$; M 198,021; $T_{\text{кип}}$ 8,9°; Лит.: [906] 118

8627. **трифторнитрозометан** син. г. F_3CNO ; M 99,012; $T_{\text{пл}}$ -196,6°; $T_{\text{кип}}$ -84°; Лит.: [1445] 9, [1447] 596, [734] 531; Синт.: [1009] 73

8628. **трифторнитрометан** бц. CF_3NO_2 ; M 115,011; $T_{\text{кип}}$ -31°; Лит.: [734] 531

8629. **1,1,1-трифтор-2,4-пентандион** (трифторацетилацетон) бц. ж. $\text{CF}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$; M 154,090; $T_{\text{кип}}$ 105-107°; Пл.: 1,27 (20°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [1445] 8, [1241] 40

8630. **1,1,1-трифторпропан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CF}_3$; M 98,067; $T_{\text{пл}}$ -148,8°; $T_{\text{кип}}$ -13°; Лит.: [1405] 428

8631. **1,1,1-трифтор-2-пропанон** (1,1,1-трифторацетон) CF_3COCH_3 ; M 112,051; $T_{\text{кип}}$ 21-22,5°; Лит.: [657] 184

8632. **1,1,3-трифтор-2-пропанон** (1,1,3-трифторацетон) $\text{CHF}_2\text{COCH}_2\text{F}$; M 112,051; $T_{\text{кип}}$ 73°; Лит.: [657] 184

8633. **3,3,3-трифторпропионовая кислота** $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{COOH}$; M 128,050; $T_{\text{пл}}$ 12°; $T_{\text{кип}}$ 146°; pK_a (1) = 3,02 (25°, вода); Лит.: [1046] 95, [1405] 428

8634. **трифторсеры(IV) гексафториридат(V)** $\text{SF}_3[\text{IrF}_6]$; M 395,268; $T_{\text{пл}}$ 125°; Лит.: [735] 409

8635. **трифторсилан** бц. г. SiHF_3 ; М 86,089; $T_{\text{пл}}$ -128°; $T_{\text{кип}}$ -83,8°; Лит.: [1405] 98, [655] 170

8636. **2,4,6-трифтор-1,3,5-триазин** (цианур фтористый) $\text{C}_3\text{F}_3\text{N}_3$; М 135,047; $T_{\text{пл}}$ -38°; $T_{\text{кип}}$ 74°; Лит.: [734] 523

8637. **1,3,3-трифтор-1,1,3-трихлор-2-пропанон** (1,3,3-трифтор-1,1,3-трихлорацетон) $\text{ClCF}_2\text{COCFCl}_2$; М 215,386; $T_{\text{кип}}$ 84,5°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1447] 597

8638. **трифторуксусная кислота** (ТФУК) бц. дымящая ж. CF_3COOH ; М 114,030; $T_{\text{пл}}$ -15,36°; $T_{\text{кип}}$ 72,4°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,53514 (0°, г/см³, ж.), 1,489 (20°, к в.4, ж.); n 1,285 (20°); H_0 (1) = -3,1 (25°); pK_a (1) = 0,23 (25°, вода); ДП: 8,55 (20°); Вязк.: 0,876 (20°), 1,225 (0°); ΔH_{298}^0 : -1020 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 34,21; $T_{\text{крит}}$: 218,15; $P_{\text{крит}}$: 3,26; $P_{\text{л.крит}}$: 0,525; Лит.: [630] 276, [892] 367-371, [1046] 118, [1445] 9, [352] 118, [489] 270, [734] 563-564, [900] 184

8639. **трифторуксусной кислоты амид** CF_3CONH_2 ; М 113,039; $T_{\text{пл}}$ 75°; Лит.: [1405] 420

8640. **трифторуксусной кислоты ангидрид** $(\text{CF}_3\text{CO})_2\text{O}$; М 210,030; $T_{\text{пл}}$ -65°; $T_{\text{кип}}$ 38,8-39°; Лит.: [630] 276-277, [1445] 9; Синт.: [452] 142-143

8641. **трифторуксусной кислоты бромангидрид** CF_3COBr ; М 176,920; $T_{\text{пл}}$ -13,6°; $T_{\text{кип}}$ -5°; Лит.: [1477] 10-11

8642. **трифторуксусной кислоты иодангидрид** CF_3COI ; М 223,920; $T_{\text{кип}}$ 21°; Лит.: [1477] 12-13

8643. **трифторуксусной кислоты метиловый эфир** бц. ж. $\text{CF}_3\text{COOCH}_3$; М 128,050; $T_{\text{кип}}$ 43-43,5°; Лит.: [1477] 142

8644. **трифторуксусной кислоты фторангидрид** CF_3COF ; М 116,014; $T_{\text{кип}}$ -59°; Лит.: [1477] 12-13

8645. **трифторуксусной кислоты хлорангидрид** CF_3COCl ; М 132,470; $T_{\text{кип}}$ -18,5°; Лит.: [1445] 9, [657] 216

8646. **трифторуксусной кислоты этиловый эфир** (этил-трифторацетат) $\text{CF}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$; М 142,077; $T_{\text{кип}}$ 61°; Лит.: [1445] 9

8647. **трифторфосфин-дихлороплатина(II)** оранжев. $[\text{PtCl}_2(\text{PF}_3)]$; М 353,959; $T_{\text{пл}}$ 156°; $T_{\text{кип}}$ 290°; $T_{\text{разл}}$ 290°; Лит.: [735] 394-395

8648. **трифторхлорметан** (фреон 13, хладон 13) CClF_3 ; М 104,460; $T_{\text{пл}}$ -181°; $T_{\text{кип}}$ -81,5°; Пл.: 1,298 (-30°, г/см³, ж.); n 1,1999 (-73,3°); ΔH_{298}^0 : -708,2 (г); ΔG_{298}^0 : -670,4 (г); S_{298}^0 : 285,6 (г); C_p^0 : 67 (г); $T_{\text{крит}}$: 28,8; $P_{\text{крит}}$: 3,878; $P_{\text{л.крит}}$: 0,5824; Лит.: [805] 137, [1445] 279

8649. **1,1,1-трифтор-3-хлор-2-пропанон** (1,1,1-трифтор-3-хлорацетон) $\text{CF}_3\text{COCH}_2\text{Cl}$; М 149,496; $T_{\text{кип}}$ 71-72°; Лит.: [657] 184

8650. **трифторхлорэтилен** (перфторвинилхлорид) бц. г. CF_2CFCl ; М 116,470; $T_{\text{пла}}$ -157,9°; $T_{\text{кип}}$ -26,8°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; $T_{\text{крит}}$: 106,2; $P_{\text{крит}}$: 4,07; Лит.: [900] 185

8651. **1,1,1-трифторэтан** (фреон 143а, хладон 143а) бц. г. CF_3CH_3 ; М 84,040; $T_{\text{пла}}$ -111,3°; $T_{\text{кип}}$ -47,6°; Раств.: эф.: р., хлф.: р.; Пла.: 0,00378 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 26,17 (-99,6°); ΔH^0_{298} : -748,7 (г); $T_{\text{крит}}$: 73,1; $P_{\text{крит}}$: 4,11; $P_{\text{ла, крит}}$: 0,445; Лит.: [445] 282-284, 690-691, [1045] 1128-1129, [1445] 279

8652. **1,1,2-трифторэтан** $\text{HCF}_2\text{CH}_2\text{F}$; М 84,040; $T_{\text{пла}}$ -84°; $T_{\text{кип}}$ 5°; Лит.: [1405] 440

8653. **2,2,2-трифторэтанол** $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{OH}$; М 100,040; $T_{\text{пла}}$ -43,5°; $T_{\text{кип}}$ 74°; Пла.: 1,3842 (20°, к в.4, ж.); n 1,2907 (22°); ΔH^0_{298} : -923 (ж); LD_{50} : 240 (мышы, п/о); Лит.: [1444] 407, [489] 262

8654. **трихлорацетальдегид** (трихлоруксусный альдегид, хлораль) бц. ж. CCl_3CHO ; М 147,390; $T_{\text{пла}}$ -57,5°; $T_{\text{кип}}$ 97,7°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пла.: 1,5121 (20°, г/см³, ж.); n 1,45572 (20°); ДП: 4,94 (20°); Пов.нат.: 25,34 (19,4°); ΔH^0_{298} : -213,8 (ж); C_p^0 : 150,6 (ж); LD_{50} : 710 (б. мышы, п/о); Лит.: [900] 192

8655. **1,2,3-трихлорбензол** бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$; М 181,450; $T_{\text{пла}}$ 53,5°; $T_{\text{кип}}$ 218,5°; Раств.: вода: 0,001408 (20°); Лит.: [1445] 9-10, [332] 196

8656. **1,2,4-трихлорбензол** бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$; М 181,450; $T_{\text{пла}}$ 17°; $T_{\text{кип}}$ 213,5°; Раств.: вода: 0,003538 (20°), 0,00645 (30°); LD_{50} : 756 (крысы, в/ж), 756 (мышы, в/ж); Лит.: [1445] 9-10, [332] 197; Синт.: [610] 248

8657. **1,3,5-трихлорбензол** бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$; М 181,450; $T_{\text{пла}}$ 65,5°; $T_{\text{кип}}$ 208,4°; Раств.: вода: 0,0004353 (20°); Лит.: [1445] 9-10, [332] 197

8658. **три(транс-2-хлорвинил)сурьма** $(\text{ClCH}=\text{CH})_3\text{Sb}$; М 306,230; $T_{\text{пла}}$ 49°; Лит.: [1470] 162

8659. **трихлоргерман** бц. ж. GeHCl_3 ; М 180,007; $T_{\text{пла}}$ -71°; $T_{\text{кип}}$ 75°; Лит.: [734] 641

8660. **трихлорметан** (chloroform, trichloromethane, фреон 20, хладон 20, хлороформ) бц. подвижная ж. HCCl_3 ; М 119,380; CAS 67-66-3; $T_{\text{пла}}$ -63,5°; $T_{\text{кип}}$ 61,15°; $T_{\text{разл}}$ 450°; Разл. на: тетрахло-рэтилен, хлороводород; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1,062 (0°), 0,81 (20°), 0,7444 (60°), эф.: смеш., жирные масла: смеш.,

лигроин: смеш., сероуглерод: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,636 (-60°, г/см³, ж.), 1,564 (-20°, г/см³, ж.), 1,488 (20°, г/см³, ж.), 1,475 (25°, г/см³, ж.), 1,394 (60°, г/см³, ж.); n 1,4455 (20°); Давл. паров: 1 (-58,9°), 10 (-30,4°), 30 (-13,1°), 100 (9,8°), 200 (25,9°), 400 (42,7°), 526 (50°), 740 (60°); pK_a (1) = 15,7 (20°, вода); ДП: 4,806 (20°) 4,636 (30°) 6,67 (-60°) 1,0087 (100°); Дип.: 1,15 (20°); Вязк.: 0,542 (25°); Пов.нат.: 27,14 (20°); Ск.зв.: 171,4 (97,1°, состояние среды - газ); ΔH⁰₂₉₈: -131,8 (ж); ΔG⁰₂₉₈: -71,1 (ж); S⁰₂₉₈: 202,9 (ж); C_p⁰: 116,3 (ж); ΔH_{сгор}⁰: 373,2; ΔH⁰₂₉₈: -102,7 (г); ΔD₅₀: 1250 (крысы, в/ж), 1000 (мыши, в/ж); T_{крит}: 262; P_{крит}: 5,53; Лит.: [445] 327-337, [893] 26-35, [1044] 617, [291] 12-16, [331] 4-5, [379] 92, [472] 187, [625] 154-157, [734] 553, [900] 193, [1057] 9, [1228] 226-253, [1229] 462-490, [1463] 82, [1487] 74; Синт.: [641] 72-73

8661. **трихлорметансульфенилхлорид** ж. CCl₃SCl; M 185,888; T_{кип} 149°; Лит.: [734] 519, [1333] 1646-1679

8662. **трихлорметансульфокислоты хлорангидрид** крист. CCl₃SO₂Cl; M 217,886; T_{пл} 135°; T_{кип} 170°; Лит.: [1061] 118-119

8663. **(трихлорметил)бензол** (α-трихлортолуол, бензо-трихлорид, фенилхлороформ) бц. маслянистая ж. C₆H₅CCl₃; M 195,474; T_{пл} -5°; T_{кип} 214-220°; Лит.: [1045] 1004-1005

8664. **трихлорметилперхлорат** бц. ж. CCl₃ClO₄; M 217,820; T_{пл} -55°; T_{разл} 40°; Лит.: [1443] 499, [734] 531, [1513] 85-86

8665. **N-(трихлорметилтио)-3,4,5,6-тетрагидрофтали-мид** (ванцид-89, каптан, мелипур, ортоцид-406, фунгицид-406) бел. крист. C₉H₈Cl₃NO₂S; M 300,590; T_{пл} 172°; Раств.: вода: 0,00004989 (20°); Пл.: 1,5 (20°, к в.4, т.); ΔD₅₀: 740 (кролики), 4,5 (крысы, при отсутствии белка в рационе), 12600 (крысы, при наличии 26% казеина в рационе), 480 (крысы, при наличии 3,5% казеина в рационе), 2650 (крысы), 925 (морские свинки), 130-380 (мыши); Лит.: [439] 380-382, [331] 555, [678] 242-243

8666. **трихлорметилхлоркарбонат** (DP, дифосген) бц. ж. CCl₃OC(O)Cl; M 197,850; T_{пл} -57°; T_{кип} 128°; Раств.: вода: пл.р., орг. р-ли: х.р.; n 1,4566 (20°); Вязк.: 0,75 (20°); Лит.: [439] 153-154, [1442] 98, [349] 186-188

8667. **трихлорметилхлорформоксим** (перхлорацетальдоксим) крист. Cl₃CC(Cl)=NOH; M 196,850; T_{пл} 60°; Лит.: [752] 52-53

8668. **трихлорнитрометан** (chloropicrin, хлорпикрин) бц. ж. Cl₃CNO₂; M 164,380; CAS 76-06-2; T_{пл} -69,2°; T_{кип} 113°; T_{разл} 400°; Разл. на: углерода оксид-дихлорид, азота(III) оксид-хлорид;

Раств.: вода: 0,18 (20°); Пл.: 1,6579 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [439] 215-216, [1445] 295, [291] 8, [331] 17, [349] 211-214, [734] 531

8669.1,1,1-трихлор-2-пропанон (1,1,1-трихлорацетон) $\text{CH}_3\text{COCCl}_3$; М 161,414; $T_{\text{кип}}$ 149°; Раств.: вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [80] 813, [971] 324-325

8670.1,1,3-трихлор-2-пропанон (1,1,3-трихлорацетон) бц. ж. $\text{ClCH}_2\text{COCHCl}_2$; М 161,414; $T_{\text{кип}}$ 170-172°; Лит.: [80] 813, [893] 289-292, [1447] 597

8671.трихлорсилан SiHCl_3 ; М 135,452; $T_{\text{пл}}$ -126,5°; $T_{\text{кип}}$ 31,8°; Лит.: [440] 301-302, [996] 199; Синт.: [357] 78

8672.2,4,6-трихлор-1,3,5-триазин (цианур хлористый) бц. крист. $\text{C}_3\text{Cl}_3\text{N}_3$; М 184,500; $T_{\text{пл}}$ 146°; $T_{\text{кип}}$ 190°; Раств.: вода: н.р.; Давл. паров: 0,78 (52°), 107 (135°), 441 (175°), 720 (190°), 764 (194°); ΔD_{50} : 485 (б. крысы, в/ж), 350 (мышы, в/ж); Лит.: [630] 708, [734] 523

8673.трихлоруксусная кислота бц. ромбические крист. CCl_3COOH ; М 163,380; $T_{\text{пл}}$ 57,5°; $T_{\text{кип}}$ 197,5°; Раств.: вода: 120 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,6298 (61°, г/см³, ж.); n 1,4603 (61°); pK_a (1) = 0,66 (20°, вода); ДП: 4,6 (60°); Дип.: 1,1 (20°); Пов.нат.: 27,8 (80,2°); $\Delta n_{\text{пл}}$: 5,88; $\Delta n_{\text{сноп}}$: 388,3; Лит.: [338], [1045] 1028-1029, [291] 68-71, [332] 20, [900] 185, 223

8674.трис(4-хлорфенокси)метан $\text{CH}(\text{OC}_6\text{H}_4\text{Cl})_3$; М 395,664; $T_{\text{пл}}$ 106°; Лит.: [673] 14; Синт.: [673] 14

8675.2,4,5-трихлорфеноксиуксусная кислота (2,4,5-Т) бел. крист. $\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OCH}_2\text{COOH}$; М 255,483; $T_{\text{пл}}$ 159°; Раств.: вода: 0,0189 (20°), орг. р-ли: х.р.; ΔD_{50} : 500 (б. крысы, в/ж); Лит.: [439] 130-131, [331] 447, [677] 237-238

8676.2,3,4-трихлорфенол игольчатые крист. (р.п. лигроин) $\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$; М 197,446; $T_{\text{пл}}$ 83,5°; Лит.: [80] 822

8677.2,3,6-трихлорфенол $\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$; М 197,446; CAS 933-75-5; $T_{\text{пл}}$ 58°; Раств.: вода: 0,0591 (25°); Лит.: [332] 198

8678.2,4,5-трихлорфенол $\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$; М 197,446; CAS 95-95-4; $T_{\text{пл}}$ 69°; $T_{\text{кип}}$ 247°; Раств.: вода: 0,09478 (25°); Лит.: [233] 2905-2909, [332] 199

8679.2,4,6-трихлорфенол (2,4,6-трихлоргидроксibenзол) ромбические крист. $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3\text{O}$; М 197,446; $T_{\text{пл}}$ 68°; $T_{\text{кип}}$ 244,5°; Раств.: вода: 0,08 (25°), 0,243 (96°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 6 (25°, вода); ΔD_{50} : 820 (крысы, п/о), 770 (мышы, п/о), 276 (мышы, в/б); Лит.: [441] 245, [441] 242-247, [1045] 1052-1053, [332] 198-199

8680. **1,1,1-трихлорэтан** бц. ж. CH_3CCl_3 ; М 133,410; $T_{\text{пл}}$ -32,8°; $T_{\text{кип}}$ 74,1°; Раств.: вода: 0,1587 (0°); Лит.: [1445] 10, [332] 26

8681. **1,1,2-трихлорэтан** (винилтрихлорид) бц. ж. $\text{CHCl}_2\text{CH}_2\text{Cl}$; М 133,390; $T_{\text{пл}}$ -35,5°; $T_{\text{кип}}$ 113,5°; Раств.: вода: 0,4341 (20°), 0,5292 (55°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,4416 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1128-1129, [1445] 10, [291] 84, [332] 26

8682. **трихлорэтилен** (chlorylen, narcogen, trethylene, trichloran, trichloroethylene, trilen, трилен) бц. ж. CHClCCl_2 ; М 131,390; $T_{\text{пл}}$ -86,4°; $T_{\text{кип}}$ 87,19°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,11 (25°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,465 (20°, г/см³, ж.); n 1,4773 (20°); Давл. паров: 73 (25°); ДП: 3,42 (16°); Дип.: 0,9 (20°); Вязк.: 0,566 (25°); C_p^0 : 122,6 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 34,56; $T_{\text{крит}}$: 271; $P_{\text{крит}}$: 5,02; Лит.: [1015] 819, [1445] 10-11, [670] 13-14, [900] 185, [1338] 673-692

8683. **три(2-хлорэтил)фосфит** $(\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$; М 269,490; Пл.: 1,3596 (20°, к в.4, ж.); n 1,484 (20°); Давл. паров: 0,5 (115°); Лит.: [1445] 11, [1447] 597-598; Синт.: [615] 86

8684. **трихомонацид** (2-(4-нитростирил)-4-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)-6-метоксихинолина триортофосфат) желт. ам. в-во $\text{C}_{27}\text{H}_{43}\text{N}_4\text{O}_{15}\text{P}_3$; М 756,570; $T_{\text{пл}}$ 160°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1445] 11, [1447] 598, [379] 299

8685. **трихрома дикарбид** сер. ромбические крист. Cr_3C_2 ; М 180,010; $T_{\text{пл}}$ 1830°; $T_{\text{разл}}$ 1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,68 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -79,5 (т); ΔG_{298}^0 : -81,2 (т); S_{298}^0 : 85,44 (т); C_p^0 : 98,44 (т); Лит.: [1395] 358, [1445] 309, [900] 110

8686. **трихрома силицид** серо-черн. Cr_3Si ; М 184,074; $T_{\text{пл}}$ 1770°; ΔH_{298}^0 : -141,1 (т); Лит.: [420] 170, [655] 101

8687. **трихрома тетраборид** Cr_3B_4 ; М 199,232; $T_{\text{пл}}$ 1940°; Лит.: [974] 171

8688. **трихрома фосфид** тетрагональные крист. Cr_3P ; М 186,960; $T_{\text{пл}}$ 1510°; Лит.: [1445] 133

8689. **трицезия оксид** Cs_3O ; М 414,720; $T_{\text{разл}}$ 166°; Лит.: [479] 90

8690. **трицерия дисилицид** Ce_3Si_2 ; М 476,519; $T_{\text{пл}}$ 1370°; Лит.: [974] 174

8691. **трицерия тетраселенид** Ce_3Se_4 ; М 736,188; $T_{\text{пл}}$ 1800°; Лит.: [974] 176

8692. **трицерия тетрасульфид** черн. Ce_3S_4 ; М 548,608; $T_{\text{пл}}$ 2050°; Лит.: [735] 85-86

8693. **трицианометан** (цианоформ) бц. крист. $\text{HC}(\text{CN})_3$; М 91,071; $T_{\text{пл}}$ 214°; $T_{\text{разл}}$ 214°; pK_a (1) = -5,1 (25°, вода); Лит.: [1473] 300, 305, [734] 554

8694. **2,4,6-трициано-1,3,5-триазин** (1,3,5-триазин-2,4,6-трикарбоновой кислоты тринитрил) бц. моноклинные крист. $C_3N_3(CN)_3$; М 156,100; $T_{\text{пл}}$ 119°; $T_{\text{кип}}$ 262°; Лит.: [971] 352-353, [284] 302, [734] 522-523

8695. **1-(трициклогексилстаннид)-1,2,4-триазол** (азоциклотин) $C_{20}H_{35}N_3Sn$; М 436,222; $T_{\text{пл}}$ 218°; ΔD_{50} : 99 (крысы, п/о); Лит.: [1441] 66, [677] 394-395

8696. **трицинка диантимонид** серебрист. ромбические крист. Zn_3Sb_2 ; М 439,690; $T_{\text{пл}}$ 566°; S_{298}^0 : 266 (т); C_p^0 : 165 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 51; Лит.: [535] 216-217

8697. **трициркония тетранитрид** коричневл. Zr_3N_4 ; М 329,699; $T_{\text{разл}}$ 1000°; Разл. на: циркония нитрид; Лит.: [655] 191

8698. **триэтаноламин** бц. вязкая ж. $(HOCH_2CH_2)_3N$; М 149,200; CAS 102-71-6; $T_{\text{пл}}$ 21,2°; $T_{\text{кип}}$ 360°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., лигроин: м.р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1258 (20°, к в.20, ж.); n 1,4852 (20°); Давл. паров: 0,049 (30°), 0,17 (50°), 0,71 (75°), 2,34 (100°), 15 (206°), 150 (278°); pK_{BH^+} (1) = 7,76 (25°, вода); Пов.нат.: 795 (20°), 10,5 (100°); $T_{\text{всп}}$: 179,44; ΔD_{50} : 5160 (кролики, в/ж), 8400 (крысы, в/ж), 5300 (морские свинки, в/ж), 7750 (мышы, в/ж); Лит.: [80] 843, [439] 244-245, [1445] 491-492, [900] 185, [1142] 42

8699. **триэтанолamina тринитрат дифосфат** (нитратнол) бел. крист. $N(CH_2CH_2ONO_2)_3 \cdot 2H_3PO_4$; М 480,180; $T_{\text{пл}}$ 110°; Раств.: вода: т.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 130 (крысы, п/о), 330 (мышы, п/о), 100 (мышы, в/в); Лит.: [223] 2130-2131, [379] 138, [1412] 182-183

8700. **триэтилалюминий** бц. ж. $Al(C_2H_5)_3$; М 114,170; $T_{\text{пл}}$ -52,5°; $T_{\text{кип}}$ 185,6°; Раств.: вода: взр., этанол: р.; Пл.: 0,837 (20°, г/см³, ж.), 0,875 (25°, г/см³, ж.); n 1,48 (6,5°); Давл. паров: 1 (60°), 20 (105°), 100 (136°); ДП: 2,9 (20°); ΔH_{298}^0 : -217,6 (ж); Лит.: [1045] 414-415, [1441] 117, [1445] 11-12, [735] 496, [900] 185

8701. **триэтиламин** бц. ж. $(C_2H_5)_3N$; М 101,190; CAS 121-44-8; $T_{\text{пл}}$ -114,8°; $T_{\text{кип}}$ 89,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 1,5 (20°), 1,97 (65°), эф.: смеш., хлф.: х.р., этанол: смеш.; Пл.: 0,728 (20°, г/см³, ж.), 0,7229 (25°, г/см³, ж.); n 1,40044 (20°), 1,401 (25°); pK_{BH^+} (1) = 10,87 (25°, вода); ДП: 2,42 (25°); Дип.: 0,66 (20°); $T_{\text{всп}}$: -12; $T_{\text{свочп}}$: 510; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 2420,9; $T_{\text{крит}}$: 260,1; $P_{\text{крит}}$: 3; Лит.: [291] 466-468, [331] 336-337, [900] 185

8702. **триэтиламина октадекагидроэйкозаборат(20)** $((C_2H_5)_3NH)_2B_{20}H_{18}$; М 438,759; $T_{\text{пл}}$ 173°; $T_{\text{разл}}$ 173°; Лит.: [735] 25

8703. **триэтилборан** бц. дымящая ж. $(C_2H_5)_3B$; М 97,940; $T_{\text{пл}} -92,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 95^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6961 (23° , г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -188,3 (ж); ΔD_{50} : 235 (б. крысы, в/ж); Лит.: [2] 224, [440] 317-318, [1045] 538-539, [735] 496

8704. **триэтилгаллий** $Ga(C_2H_5)_3$; М 156,910; $T_{\text{пл}} -82^\circ$; $T_{\text{кип}} 143^\circ$; ΔH_{298}^0 : -100,4 (ж); Лит.: [479] 249, [735] 496

8705. **(триэтилгермил)трифенилгерман** $(C_2H_5)_3GeGe(C_6H_5)_3$; М 463,770; $T_{\text{пл}} 90^\circ$; Лит.: [479] 372

8706. **триэтиленгликоль** (бис-(оксипропил)-гликолевый эфир, ди-(2-гидроксиэтокси)этан) бц. ж. $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$; М 150,180; $T_{\text{пл}} -5^\circ$; $T_{\text{кип}} 290^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1274 (15° , к в.4, ж.), 1,1254 (20° , г/см³, ж.); n 1,4578 (15°); Давл. паров: 2 (134°), 14 (165°); ΔD_{50} : 20800 (б. мыши, п/о), 9500 (кролики, п/о), 20000 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 1018-1019, [1445] 12, [528] 18, [1503] 200-201

8707. **триэтилиндий** $(C_2H_5)_3In$; М 202,001; $T_{\text{пл}} -32^\circ$; $T_{\text{кип}} 144^\circ$; Лит.: [735] 496

8708. **триэтилмонофторсиликат** $(C_2H_5O)_3SiF$; М 182,265; $T_{\text{пл}} 133-133,5^\circ$; Лит.: [1405] 122

8709. **триэтилоксония тетрафторборат** $(C_2H_5)_3O(BF_4)$; М 189,990; $T_{\text{пл}} 92^\circ$; Лит.: [1443] 364-365

8710. **триэтилолова хлорид** бц. ж. $(C_2H_5)_3SnCl$; М 241,330; $T_{\text{пл}} 15,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 208-210^\circ$; ΔD_{50} : 7 (кролики, п/о), 2,88 (крысы-самки, п/о), 3,45 (крысы-самцы, п/о), 15 (морские свинки, п/о), 20 (мыши, п/о); Лит.: [1503] 202

8711. **N-(триэтилплюмбил)фталимид** $(C_2H_5)_3PbN(CO)_2C_6H_4$; М 440,506; $T_{\text{пл}} 131^\circ$; Лит.: [773] 203

8712. **триэтилсвинца ацетат** $(C_2H_5)_3PbOC(O)CH_3$; М 353,430; $T_{\text{пл}} 160^\circ$; Лит.: [773] 203

8713. **триэтилсвинца гидрид** $(C_2H_5)_3PbH$; М 295,390; $T_{\text{пл}} -145^\circ$; $T_{\text{раза}} -20^\circ$; Лит.: [479] 354

8714. **триэтилсвинца фторацетат** $(C_2H_5)_3PbOC(O)CH_2F$; М 371,420; $T_{\text{пл}} 180,5^\circ$; $T_{\text{раза}} 180,5^\circ$; ΔD_{50} : 15 (мыши, п/к); Лит.: [1026] 29, 156, [1397] 101

8715. **(Е)-3-триэтилсилилгексен-3-диол-1,6-диацетат** $C_{16}H_{30}O_4Si$; М 314,490; Давл. паров: 0,07 (100°); Лит.: [1071] 55; Синт.: [1071] 55

8716. **триэтилсурьма** $(C_2H_5)_3Sb$; М 208,943; $T_{\text{пл}} -98^\circ$; $T_{\text{кип}} 161^\circ$; Лит.: [227] 283, [735] 499

8717. **триэтилталлий** (C₂H₅)₃Tl; M 291,567; T_{пл} -63°; Лит.: [735] 496

8718. **5,7,9-триэтилтетрадекан** CH₃CH₂CH₂CH₂CH(C₂H₅)CH₂CH(C₂H₅)CH₂CH(C₂H₅)CH₂CH₂CH₂CH₂CH₃; M 282,547; T_{пл} -80°; Лит.: [509] 54

8719. **трис(этилтио)метан** (тридиоортомуравьиной кислоты триэтиловый эфир) CH(SC₂H₅)₃; M 196,400; T_{кип} 235°; T_{разл} 235°; Лит.: [971] 354-355; Синт.: [673] 19

8720. **триэтилфосфит** бц. ж. (CH₃CH₂O)₃P; M 166,155; Пл.: 0,9687 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (48,2°), 19 (57,5°); Лит.: [630] 282-283, [415] 296; Синт.: [615] 86, [615] 85-86

8721. **триэтиниларсин** As(CCH)₃; M 150,010; T_{пл} 49-50°; Лит.: [1246] 1390

8722. **2,4,5-триэтоксамфетамина гидрохлорид** (ЕЕЕ) (C₂H₅O)₃C₆H₂CH₂CH(CH₃)NH₃Cl; M 303,825; T_{пл} 167-168°; Лит.: [14]

8723. **триэтоксиметан** (ортомуравьиной кислоты триэтиловый эфир, триэтилортоформиат) бц. ж. CH(OC₂H₅)₃; M 148,210; T_{пл} -76,1°; T_{кип} 143-145,9°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8971 (19°, к в.4, ж.), 0,8909 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [80] 319, [1045] 854-855, [1443] 412; Синт.: [673] 35, [673] 13-14

8724. **1,1,1-триэтоксипропан** (триэтилортопропионат) CH₃CH₂C(OC₂H₅)₃; M 176,250; T_{кип} 161°; Лит.: [1443] 412

8725. **триэтоксисилан** бц. ж. (C₂H₅O)₃SiH; M 164,284; T_{кип} 131,5°; ΔH⁰₂₉₈: -954 (ж); Лит.: [872] 257, [1441] 98

8726. **1,1,1-триэтоксизтан** (ортоуксусной кислоты триэтиловый эфир, триэтилортоацетат) бц. ж. CH₃C(OC₂H₅)₃; M 162,230; T_{кип} 142°; Лит.: [80] 319, [1045] 856-857, [1443] 412

8727. **трометамин кеторолака** (2-гидрокси-1,1-(гидроксиметил)этиламина (+/-)-5-бензоил-2,3-дигидро-1Н-пирролизин-1-карбоксилат, ketorolac, кетанов, кеторол, торадол, торолак) бел. крист. C₁₉H₂₄N₂O₆; M 376,403; CAS 74103-06-3; T_{пл} 162-165°; T_{разл} 165°; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р., этанол: пл.р.; ΔD₅₀: 189,05 (крысы-самки, в/ж), 225,5 (мышы, в/б), 304,43 (мышы-самки, в/ж), 293,28 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [918] 408-409, [1107] 41-42

8728. **тропан-3-он-2-карбоновой кислоты метиловый эфир** C₁₀H₁₅NO₃; M 197,230; T_{пл} 106-107°; Лит.: [574] 78-79; Синт.: [574] 78-79

8729. **тропафен** (2-фенил-3-(4-ацетоксифенил)пропионовоy кислоты тропинового эфира гидрохлорид) бц. крист. C₂₅H₃₀ClNO₄; M 443,963; T_{пл} 190-198°; Лит.: [1445] 13-14, [1447] 599

8730. **тропацин** (дифенилуксусной кислоты тропинового эфира гидрохлорид) бел. крист. $C_{22}H_{26}ClNO_2$; М 371,900; $T_{пл}$ 214°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [630] 288, [1447] 599, [379] 350

8731. **тропилия бромид** $(CH)_7Br$; М 171,034; $T_{пл}$ 203°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [318] 1538, [630] 289, [1445] 14

8732. **тропилия иодид** $(CH)_7I$; М 218,035; $T_{пл}$ 136°; Лит.: [1445] 14

8733. **тропилия тетрафторборат** $C_7H_7BF_4$; М 177,950; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [1387] 470

8734. **тропилия хлорид** $(CH)_7Cl$; М 126,590; $T_{пл}$ 102°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1445] 14

8735. **dl-троповая кислота** (dl-альфа-фенилгидракриловая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_9H_{10}O_3$; М 166,174; $T_{пл}$ 117°; $T_{кип}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; Раств.: бензол: т.р., вода: 2 (15°), л.р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1018-1019, [291] 635

8736. **тубокурарина хлорид** бц. крист. $C_{34}H_{42}Cl_2N_2O_6$; М 681,650; $T_{пл}$ 274-275°; LD_{50} : 28 (крысы, п/о), 0,066 (крысы, в/в), 33 (мыши, п/о), 0,097 (мыши, в/в); Лит.: [1076] 27, [1445] 16, [223] 2141, [796] 548

8737. **(+)-туйан** (2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексан, сабинан) ж. $C_{10}H_{18}$; М 138,250; $T_{кип}$ 157°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,813 (20°, г/см³, ж.); n 1,44 (20°); Лит.: [1447] 599

8738. **l-туйон** (альфа-туйон) бц. ж. $C_{10}H_{16}O$; М 152,240; $T_{кип}$ 200°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,913 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 40 (103°); Лит.: [971] 356-357, [1045] 1018-1019, [590] 838

8739. **тулий** (thullium) серебристо-бел. гексагональные мет. Тm; М 168,930; $T_{пл}$ 1545°; $T_{кип}$ 1950°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 9,32 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 71,5 (т); C_p^0 : 26,98 (т); ΔH_{298}^0 : 232 (г); S_{298}^0 : 190 (г); C_p^0 : 20,8 (г); $\Delta H_{пл}$: 16,9; $\Delta H_{кип}$: 191; Лит.: [1445] 16, [429] 208-209, [490] 51, [900] 105

8740. **тулия бромид** бел. гексагональные крист. $TmBr_3$; М 408,650; $T_{пл}$ 954°; $T_{кип}$ 1440°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [480] 559, [535] 204-205

8741. **тулия вольфрамат** $Tm_2(WO_4)_3$; М 1081,381; $T_{пл}$ 1490°; Лит.: [1474] 27

8742. **тулия дикарбид** TmC_2 ; М 192,956; $T_{пл}$ 2180°; Лит.: [974] 172

8743. **тулия нодид** желт. гексагональные крист. TmI_3 ; M 549,650; $T_{\text{пл}}$ 1021°; $T_{\text{кип}}$ 1260°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [480] 559, [535] 204-205

8744. **тулия(II) нодид** черн. TmI_2 ; M 422,740; $T_{\text{пл}}$ 756°; Лит.: [480] 559

8745. **тулия оксалат гексагидрат** светло-зелен. $Tm_2(C_2O_4)_3 \cdot 6H_2O$; M 710,017; $T_{\text{разл}} > 600^\circ$; Лит.: [655] 181

8746. **тулия оксид** бц. кубические крист. Tm_2O_3 ; M 385,870; $T_{\text{пл}}$ 2370°; Лит.: [1445] 16

8747. **тулия(II) полонид** $TmPo$; M 377,930; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [480] 116

8748. **тулия сульфат** зелен. $Tm_2(SO_4)_3$; M 626,056; $T_{\text{разл}} > 850^\circ$; Лит.: [655] 182

8749. **тулия сульфат октагидрат** желтовато-зел. $Tm_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; M 770,178; $T_{\text{разл}} 550^\circ$; Лит.: [655] 182

8750. **тулия фторид** бц. ромбические крист. TmF_3 ; M 225,930; $T_{\text{пл}}$ 1158°; Лит.: [1445] 16

8751. **тулия хлорид** моноклинные крист. $TmCl_3$; M 275,290; $T_{\text{пл}}$ 824°; $T_{\text{кип}}$ 1490°; ΔH_{298}^0 : -990 (т); ΔL_{50} : 485 (мышь, в/б), 6250 (мышь, в/ж); Лит.: [1045] 228-229, [575] 278

8752. **тулия(II) хлорид** зелен. $TmCl_2$; M 239,840; $T_{\text{пл}}$ 718°; Лит.: [480] 559

8753. **тулия хлорид гексагидрат** светло-зелен. моноклинные крист. $TmCl_3 \cdot 6H_2O$; M 383,390; $T_{\text{пл}}$ 154°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 204-205

8754. **углерода бромид-оксид-фторид** $COBrF$; M 126,913; $T_{\text{пл}}$ -120°; $T_{\text{кип}}$ -21°; Лит.: [734] 514

8755. **углерода диазид-оксид** (carbазид, карбонилазид) бц. ж. $CO(N_3)_2$; M 112,050; $T_{\text{пл}}$ 16°; Лит.: [142] 9694-9699, [147] 457-458, [734] 514

8756. **углерода дибромид-оксид** (карбонил бромид) бц. ж. $COBr_2$; M 187,818; $T_{\text{кип}}$ 64,5°; $T_{\text{разл}} 65^\circ$; ΔH_{298}^0 : -124,7 (ж); ΔH_{298}^0 : -95,4 (т); S_{298}^0 : 308,9 (т); C_p^0 : 61,8 (т); Лит.: [535] 204-205, [734] 514

8757. **углерода диселенид** (селеноуглерод) темно-желт. ж. CSe_2 ; M 169,930; $T_{\text{пл}}$ -45,5°; $T_{\text{кип}}$ 124°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: р., толуол: р.; Пл.: 2,6824 (20°, г/см³, ж.), 2,66 (25°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : 219,2 (ж); ΔH_{298}^0 : 257,3 (т); S_{298}^0 : 263,2 (т); C_p^0 : 50,2 (т); Лит.: [971] 356-357, [535] 204-205, [734] 518, [924] 499; $S_{\text{инт.}}$: [962] 319, [962] 319-320

8758. **углерода дисульфид** (carbon disulfide, сероуглерод) бц. ж. CS_2 ; M 76,130; $T_{\text{пл}}$ -111,61°; $T_{\text{кип}}$ 46,24°; Раств.: вода: 0,217

(20°), 0,014 (50°), эф.: р., муравьиная кислота: 4,66 (25°), этанол абс.: смеш.; Пл.: 1,539 (-186°, г/см³, т.), 1,2927 (0°, г/см³, ж.), 1,263 (20°, г/см³, ж.); n 1,6295 (18°); Давл. паров: 1 (-73,8°), 10 (-44,9°), 100 (-4,8°); ДП: 2,625 (25°); Дип.: 0 (20°); Вязк.: 0,433 (0°), 0,365 (20°), 0,319 (40°), 0,297 (50°); Пов.нат.: 35,45 (0°), 32,4 (20°), 27,8 (50°); Ск.зв.: 1157 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : 88,7 (ж); ΔG_{298}^0 : 64,4 (ж); S_{298}^0 : 151 (ж); C_p^0 : 75,73 (ж); $\Delta H_{пл}$: 4,39; $\Delta H_{кип}$: 26,78; ΔH_{298}^0 : 116,1 (г); S_{298}^0 : 237,8 (г); C_p^0 : 45,5 (г); ΔL_{50}^0 : 3188 (крысы, в/ж), 2780 (мышы, в/ж); $T_{крит}$: 279; $P_{крит}$: 7,9; $P_{крит}$: 0,44; Лит.: [440] 56-63, [1444] 331-332, [289] 238-240, [291] 10-11, [332] 18, [479] 297, [535] 204-205, [734] 517-518, [854] 6-29, [900] 106, [924] 497-499, [383], [1463] 82

8759.углерода дифтораимид-оксид-фторид F₂NCOF; М 99,012; $T_{кип}$ -52°; Лит.: [734] 514

8760.углерода иодид-оксид-фторид COIF; М 173,913; $T_{пл}$ -90°; $T_{кип}$ -23°; $T_{разл}$ -23°; Лит.: [734] 514

8761.углерода монофторид серебристо-бел. (CF)_п; $T_{разл}$ 500°; Лит.: [734] 503

8762.углерода недоокись (1,3-диоксопропадиен, диоксид триуглерода, трикарбодиоксид) бц. г. O=C=C=C=O; М 68,030; $T_{пл}$ -111,3°; $T_{кип}$ 7°; Раств.: вода: реак., диоксан: р., эф.: р., ксилол: р., сероуглерод: р., ТГФ: р.; Пл.: 1,114 (0°, г/см³, ж.); n 1,4538 (6°); Давл. паров: 1 (-94,8°), 10 (-71°), 100 (-36,9°), 573,5 (0°); ΔH_{298}^0 : -93,6 (г); S_{298}^0 : 276,1 (г); C_p^0 : 66,99 (г); Лит.: [76] 428, [958] 682-684, [1044] 605, [1045] 228-229, [34] 267, [734] 513, [924] 481, [1207] 947-964; Синт.: [958] 682-683

8763.углерода нитрид желт. ам. в-во C₃N₄; М 92,060; $T_{разл}$ 700°; Разл. на: азот, дициан; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [734] 529, [1146] 56

8764.углерода(II) оксид (carbon monoxide, угарный газ, углерода монооксид) бц. г. CO; М 28,010; $T_{пл}$ -205,02°; $T_{кип}$ -191,5°; $T_{разл}$ 500-700°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0041 (0°), дихлорметан: р., укс.: р., этанол: 0,0255 (0,25°); Пл.: 0,00125 (0°, г/см³, г.); ДП: 1,00634 (25°); Дип.: 0,11 (20°); ΔH_{298}^0 : -110,52 (г); ΔG_{298}^0 : -137,14 (г); S_{298}^0 : 197,54 (г); C_p^0 : 29,11 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,838; $\Delta H_{кип}$: 6,04; $T_{крит}$: -140,23; $P_{крит}$: 3,499; $P_{крит}$: 0,301; Лит.: [440] 240-251, [1445] 27, [289] 217-221, [498] 51, [535] 204-205, [586] 357-359, [734] 511-513, [900] 105-106, [924] 483-486, [1033] 158-159, [1052] 234-235, [824]

8765.углерода(IV) оксид (carbon dioxide, углекислый газ, углерода диоксид) бц. г. CO₂; М 44,010; $T_{возг}$ -78,5°; Раств.: аце-

тон: р., бензол: р., вода: 0,3803 (16°), 0,3369 (20°), 0,2515 (30°), метанол: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,56 (-79°, г/см³, т.), 1,19 (-60°, г/см³, ж.), 1,101 (-37°, г/см³, ж.), 0,001977 (0°, г/см³, г.); Ск.зв.: 274,6 (20°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : -393,51 (г); ΔG_{298}^0 : -394,38 (г); S_{298}^0 : 213,68 (г); C_p^0 : 37,11 (г); $\Delta H_{пл}$: 8,37; $\Delta H_{возг}$: 25,23; $T_{крит}$: 31; $P_{крит}$: 7,387; $P_{крит}$: 0,468; Лит.: [440] 253-256, [289] 221-237, [332] 18, [498] 39, 40, 46-47, 62-63, [535] 204-205, [565] 50-51, [734] 507-508, [900] 106, [924] 481-483, [1280] 111-136

8766.углерода(II) оксид - боран (1/1) бц. г. CO • BH₃; М 41,845; $T_{пл}$ -137°; $T_{кип}$ -64°; Лит.: [735] 28

8767.углерода(IV) оксид гексагидрат CO₂ • 6H₂O; М 152,101; $T_{разл}$ -24°; Лит.: [740] 24

8768.углерода оксид-дифторид (carbonyl fluoride, карбонил фторид) бц. г. COF₂; М 66,010; $T_{пл}$ -114°; $T_{кип}$ -83,1°; Пл.: 1,139 (-114°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -639 (г); S_{298}^0 : 258,8 (г); C_p^0 : 47,2 (г); Лит.: [76] 429, [75] 3.24, [535] 204-205, [734] 514

8769.углерода оксид-дихлорид (CG, carbon oxychloride, carbonyl chloride, phosgene, карбонил хлористый, углерода дихлорокись, угольной кислоты дихлорангидрид, фосген) бц. г. COCl₂; М 98,910; $T_{пл}$ -118°; $T_{кип}$ 7,56°; Раств.: бензол: 99,31 (20,21°), вода: 0,9 (20°), эф.: л.р., ксилол: 217,9 (16,9°), нитробензол: 106,4 (16,8°), тетрахлорметан: 27,67 (20,21°), толуол: 244,7 (17°), 124,2 (23,5°), 79,38 (30,5°), укс.: р., хлорбензол: 442,1 (12,3°), 204,3 (16,6°), 99,9 (24,2°), этилацетат: 98,54 (20,21°); Пл.: 1,381 (20°, г/см³, ж.); Дип.: 1,17 (20°); Пов.нат.: 34,6 (0°); ΔH_{298}^0 : -218 (г); S_{298}^0 : 283,7 (г); C_p^0 : 97,7 (г); ΔH_{298}^0 : -244,3 (ж); S_{298}^0 : 197,1 (ж); C_p^0 : 101,3 (ж); $\Delta H_{пл}$: 5,74; $\Delta H_{кип}$: 24,39; $T_{крит}$: 182,3; $P_{крит}$: 5,6; Лит.: [426] 134, [440] 256-259, [1045] 1060-1061, [1445] 123, [289] 237-238, [291] 8-9, [349] 178-186, [490] 229, [734] 514, [1056] 121-126

8770.углерода оксид-дицианид (карбонилцианид) бц. ж. ОС(CN)₂; М 80,045; $T_{пл}$ -38°; $T_{кип}$ 66°; Давл. паров: 740 (65,5°); Лит.: [76] 429, [734] 524

8771.углерода оксид-селенид (карбонил селенид) бц. г. COSe; М 106,970; $T_{пл}$ -124,4°; $T_{кип}$ -21,7°; Раств.: вода: реак., фосген жидкий: р.; Пл.: 1,81 (4°, г/см³, ж.); Лит.: [381] 266-267, [535] 204-205, [734] 514; Синт.: [962] 318-319

8772.углерода оксид-сульфид (carbonyl sulfide, карбонил-сульфид, углерода сероокись) бц. г. S=C=O; М 60,075; CAS 463-

58-1; $T_{\text{пл}}$ -138,2°; $T_{\text{кип}}$ -50,2°; Раств.: вода: 0,376 (0°), 0,125 (25°), сероуглерод: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,52 (-195°, г/см³, т.), 1,24 (-87°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-133,8°), 10 (-113,9°), 100 (-86,1°), 7600 (20°); Дип.: 0,65 (20°); ΔH^0_{298} : -141,8 (г); S^0_{298} : 231,5 (г); C_p^0 : 41,5 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 4,73; $\Delta H_{\text{кип}}$: 18,51; $T_{\text{крит}}$: 102,25; Лит.: [76] 429, [440] 63, [1044] 606, 615, [1447] 603, [289] 238, [331] 19, [535] 204-205, [734] 513-514, [924] 499-500, [1018] 31-33; Синт.: [962] 318, [962] 317-318

8773.углерода(II) оксид - тетраборан(8) (1/1) бц. ж. $\text{CO} \cdot \text{B}_4\text{H}_{10}$; М 79,318; $T_{\text{пл}}$ -110°; $T_{\text{кип}}$ 60°; Лит.: [735] 29

8774.углерода оксид-фторид-хлорид COClF ; М 82,462; $T_{\text{пл}}$ -138°; $T_{\text{кип}}$ -42°; Лит.: [734] 514

8775.углерода селенид-сульфид желт. ж. CSeS ; М 123,036; $T_{\text{пл}}$ -85°; $T_{\text{кип}}$ 84,5°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: р., этанол: м.р.; Лит.: [535] 204-205, [734] 518

8776.углерода сульфид-дифторид бц. CSF_2 ; М 82,073; $T_{\text{кип}}$ -63°; Лит.: [734] 519

8777.углерода сульфид-дихлорид (тиокарбонилхлорид, тиофосген) красн. ж. CSCl_2 ; М 114,970; $T_{\text{кип}}$ 76°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,5085 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 982-983, [486] 616-617, [535] 204-205, [734] 519

8778.углерода сульфид-теллурид красн. ж. CSTe ; М 171,676; $T_{\text{пл}}$ -54°; $T_{\text{разл}}$ >20°; Лит.: [655] 88, [734] 518

8779.угольная кислота - диэтиловый эфир (1/1) $\text{H}_2\text{CO}_3 \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$; М 136,146; $T_{\text{пл}}$ -47°; $T_{\text{разл}}$ 5°; Лит.: [734] 508

8780.уксусная кислота (acetic acid, ледяная уксусная кислота, этановая кислота) бц. прозрачн. ж. CH_3COOH ; М 60,050; $T_{\text{пл}}$ 16,64°; $T_{\text{кип}}$ 117,8°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 203 (-20°), 669 (0°), смеш. (16,6°), эф.: смеш., сероуглерод: р., этанол 98,9%: 35,1 (-75°), 378,5 (0°), смеш. (16,6°); Пл.: 1,0492 (20°, г/см³, ж.); n_D 1,372 (20°); Давл. паров: 10 (17,1°), 40 (42,4°), 100 (62,2°), 400 (98,1°), 560 (109°), 1520 (143,5°), 3800 (180,3°); pK_a (1) = 4,756 (25°, вода); ДП: 6,15 (20°); Дип.: 1,74 (20°); Вязк.: 1,155 (25,2°), 0,79 (50°); Пов.нат.: 27,8 (20°); ΔH^0_{298} : -487 (ж); ΔG^0_{298} : -392,5 (ж); S^0_{298} : 159,8 (ж); C_p^0 : 123,4 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 11,53; $T_{\text{всп}}$: 38; $T_{\text{свосп}}$: 454; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 876,1; ΔL_{50} : 3310 (крысы, п/о), 525 (мышь, в/в); $T_{\text{крит}}$: 321,6; $P_{\text{крит}}$: 5,79; Лит.: [439] 5-6, [1045] 1020-1021, [1445] 32-33, [227] 15-16, [291] 101-117, [352] 118, [490] 229, [590] 249-250, [734] 563, [900] 186, [927] 318-320

8781.уксусной кислоты аллиловый эфир (allyl acetate, аллилацетат) ж. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$; М 100,116; $T_{\text{кип}}$ 103,5-

104,5°; Раств.: вода: н.р.; ΔD_{50} : 130 (крысы, п/о), 170 (мышь, п/о); Лит.: [971] 358-359

8782.уксусной кислоты амид (acetamide, ацетамид, этанамид) бц. игольчатые крист. (р.п. хлороформ) CH_3CONH_2 ; М 59,070; $T_{\text{пл}}$ 81-83°; $T_{\text{кип}}$ 222°; Раств.: вода: 97,5 (20°), 178 (50°), глицерин: л.р., эф.: т.р., пиридин: 17,75 (20°), хлф.: р., этанол: 25 (20°), 257,1 (60°); Пл.: 1,159 (20°, к в.4, т.); pK_a (1) = 15,1 (20°, вода); ΔD_{50} : 30000 (б. крысы, п/о), 10100 (крысы, в/б), 9990 (мышь, в/б); Лит.: [626] 340, [1045] 452-453, [1441] 224-225, [227] 7, [291] 120-122, [332] 35; Синт.: [461] 230-231, [999] 63-64

8783.уксусной кислоты ангидрид (acetic anhydride, ацетангидрид, уксусный ангидрид) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$; М 102,090; $T_{\text{пл}}$ -73,1°; $T_{\text{кип}}$ 139,6°; Раств.: бензол: р., вода: 13,6 (20°), реаг. (100°), эф.: смеш., ТГФ: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,082 (20°, г/см³, ж.); n 1,3904 (20°); Давл. паров: 15 (44,6°), 100 (82,2°); Дип.: 2,82 (20°); Вязк.: 0,9 (18°), 0,49 (100°); Пов. нат.: 32,7 (20°), 31,22 (30°); ΔH_{298}^0 : -624,42 (ж); ΔG_{298}^0 : -489,14 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 276,7; $T_{\text{всп}}$: 40; $T_{\text{свочп}}$: 360; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 1807; ΔH_{298}^0 : -576,1 (г); ΔG_{298}^0 : -477 (г); ΔD_{50} : 1780 (крысы, п/о); $T_{\text{крит}}$: 295,8; $P_{\text{крит}}$: 4,68; Лит.: [439] 6, [1443] 180, [1445] 33, [227] 19, [291] 222-223, [370] 147, [734] 563, [900] 126, [1519] 619-623

8784.уксусной кислоты бензиловый эфир (бензилацетат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$; М 150,174; $T_{\text{пл}}$ -51,5°; $T_{\text{кип}}$ 213,5°; Лит.: [1045] 1022-1023

8785.уксусной кислоты бромангидрид (ацетилбромид) бц. ж. CH_3COBr ; М 122,950; $T_{\text{пл}}$ -96°; $T_{\text{кип}}$ 81°; Раств.: бензол: смеш., вода: реаг., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: реаг.; ΔD_{50} : 250 (мышь, в/б); Лит.: [1447] 61, [227] 40

8786.уксусной кислоты (RS)-2-бутиловый эфир $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 116,158; $T_{\text{пл}}$ -98,9°; $T_{\text{кип}}$ 112,2°; Лит.: [971] 360-361

8787.уксусной кислоты бутиловый эфир (бутилацетат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOC}_4\text{H}_9$; М 116,158; $T_{\text{пл}}$ -76,8°; $T_{\text{кип}}$ 126,5°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,5 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8825 (20°, г/см³, ж.); n 1,3941 (20°); ΔD_{50} : 14100 (крысы, п/о); $T_{\text{крит}}$: 304; $P_{\text{крит}}$: 3,08; Лит.: [1441] 333-334, [1447] 87, [291] 437, [331] 306, [900] 186; Синт.: [343] 70-71, [468] 81-82

8788.уксусной кислоты трет-бутиловый эфир (трет-бутилацетат) $\text{CH}_3\text{COOC}(\text{CH}_3)_3$; М 116,158; $T_{\text{кип}}$ 97,5°; Лит.: [971] 360-361; Синт.: [343] 71

8789.уксусной кислоты виниловый эфир (винилацетат) $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$; M 86,089; $T_{\text{пл}} -100,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 73^\circ$; Раств.: вода: 27 (50°), орг. р-ли: р.; Пл.: 0,9342 (20°, к в.4, ж.); n 1,3953 (20°); ЛД_{50} : 1600 (б. мыши, п/о); Лит.: [439] 162-164, [719] 57-89, [1441] 369, [1447] 96, [332] 95, [1503] 76-77

8790.уксусной кислоты гексилвый эфир (гексилацетат) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; M 144,220; $T_{\text{пл}} -80^\circ$; $T_{\text{кип}} 168^\circ$; Раств.: вода: 0,05996 (20°); Лит.: [1045] 1022-1023, [331] 529

8791.уксусной кислоты гептиловый эфир (гептилацетат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$; M 158,237; $T_{\text{кип}} 191,5^\circ$; Лит.: [1045] 1022-1023

8792.уксусной кислоты гидразид игольчатые крист. (р.п. этанола) $\text{CH}_3\text{CONHNH}_2$; M 74,082; $T_{\text{пл}} 67^\circ$; ЛД_{50} : 153 (мыши, в/б); Лит.: [227] 47

8793.уксусной кислоты диметиламид (N,N-диметилацетамид, ДМА) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CON}(\text{CH}_3)_2$; M 87,120; $T_{\text{пл}} -20^\circ$; $T_{\text{кип}} 165,5^\circ$; Раств.: вода: 52,89 (4,5°), орг. р-ли: р.; Пл.: 0,9366 (25°, г/см³, ж.); n 1,4356 (20°); pK_{BH^+} (1) = 0,19 (20°, вода); ДП: 37,8 (25°); Дип.: 3,79 (20°); Вязк.: 0,919 (25°); ЛД_{50} : 4300-5200 (крысы, п/о), 4200-4850 (мыши, п/о); Лит.: [439] 39, [1442] 62, [1447] 169, [332] 121, [900] 144, [1503] 107-108

8794.уксусной кислоты изоамиловый эфир (грушевая эссенция, изоамилацетат) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$; M 130,185; $T_{\text{пл}} -78,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 142^\circ$; Лит.: [1447] 208; Синт.: [468] 82-83

8795.уксусной кислоты изобутиловый эфир (изобутилацетат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$; M 116,158; $T_{\text{пл}} -98,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 116,5^\circ$; Раств.: вода: 0,63 (25°), 0,8369 (93,2°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,87 (18,8°, к в.4, ж.); ЛД_{50} : 15000 (б. крысы, п/о), 3700 (кролики, п/о), 6660 (морские свинки, п/о), 6680 (мыши, п/о); Лит.: [1045] 1022-1023, [291] 437, [331] 305-306

8796.уксусной кислоты изопропениловый эфир (изопропенилацетат) $\text{CH}_3\text{COOC}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$; M 100,116; $T_{\text{пл}} -92,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 97^\circ$; Лит.: [872] 112

8797.уксусной кислоты изопропиловый эфир $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$; M 102,132; $T_{\text{пл}} -73,4^\circ$; $T_{\text{кип}} 88^\circ$; Раств.: вода: 3 (20°); Лит.: [971] 360-361, [291] 197, [332] 168

8798.уксусной кислоты иодангидрид (ацетилюрид) бц. ж. CH_3COI ; M 169,950; $T_{\text{кип}} 105-108^\circ$; Лит.: [971] 360-361, [1447] 61, [227] 49

8799.уксусной кислоты N-метиламид игольчатые крист. $\text{CH}_3\text{CONHCH}_3$; M 73,094; $T_{\text{пл}} 28^\circ$; $T_{\text{кип}} 204-206^\circ$; Лит.: [971] 358-359

8800.укусной кислоты метиловый эфир (метилацетат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$; М 74,080; $T_{\text{пл}}$ -98,1°; $T_{\text{кип}}$ 57°; Раств.: вода: 31,9 (20°), 30,91 (69,1°), 36,34 (83,5°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9244 (20°, г/см³, ж.), 0,9274 (25°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 2900 (б. крысы, п/о), 3600 (морские свинки, п/о); Лит.: [1045] 1022-1023, [291] 185-186, [332] 63

8801.укусной кислоты 4-метилфениловый эфир (п-толиацетат) $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$; М 150,174; $T_{\text{кип}}$ 214°; Лит.: [971] 360-361; Синт.: [343] 77

8802.укусной кислоты 2-метоксиэтиловый эфир бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$; М 118,100; $T_{\text{кип}}$ 144,5-145°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,008 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 2900 (крысы-самки, в/ж), 3100 (мыши-самки, в/ж); Лит.: [971] 360-361, [1091] 28-29

8803.укусной кислоты морфолид (4-acetylmorpholine, 4-ацетилморфолин) ж. $\text{CH}_3\text{CON}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{O}$; М 129,157; $T_{\text{пл}}$ 14°; ΔD_{50} : 6130 (крысы, п/о); Лит.: [227] 52

8804.укусной кислоты 1-нафтиловый эфир пластинчатые крист. (р.п. этанол) $\text{CH}_3\text{COOC}_{10}\text{H}_7$; М 186,207; $T_{\text{пл}}$ 49°; Лит.: [971] 360-361

8805.укусной кислоты 2-нафтиловый эфир (β -нафтилацетат) игольчатые крист. (р.п. этанол) $\text{CH}_3\text{COOC}_{10}\text{H}_7$; М 186,207; $T_{\text{пл}}$ 71-72°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 360-361; Синт.: [888] 377, [702] 51-52, [908] 78

8806.укусной кислоты нитрил (acetonitrile, ацетонитрил) бц. ж. CH_3CN ; М 41,050; $T_{\text{пл}}$ -44,9°; $T_{\text{кип}}$ 81,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., тетрахлоорметан: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7828 (20°, г/см³, ж.); n 1,34423 (20°); Давл. паров: 1 (-47°), 10 (-16,3°), 40 (7°), 100 (25,8°), 400 (61°); $pK_a(1) = 31,3$ (25°, диметилсульфоксид); $pK_a(1) = 25$ (20°, вода); ДП: 38 (20°); Дип.: 3,2 (20°); Вязк.: 0,34 (25°), 0,442 (0°), 0,3448 (30°); Пов.нат.: 28,1 (20°); Ск.зв.: 1304 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : 53,1 (ж); ΔG_{298}^0 : 100,4 (ж); S_{298}^0 : 144,3 (ж); $\Delta H_{\text{кип}}$: 32,75; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 1265,2; ΔH_{298}^0 : 87,86 (г); ΔG_{298}^0 : 105,6 (г); S_{298}^0 : 243,47 (г); C_p^0 : 52,22 (г); ΔD_{50} : 3800 (крысы, в/ж), 140-260 (морские свинки, в/ж), 200 (мыши, в/ж); $T_{\text{крит}}$: 274,7; $P_{\text{крит}}$: 4,83; Лит.: [439] 94-95, [1442] 393, [227] 24, [291] 85, [365] 228, [472] 77, [734] 554, [900] 127

8807.укусной кислоты пентиловый эфир (амилацетат, н-амилацетат, укусной кислоты амиловый эфир) бц. ж.

$\text{CH}_3\text{COOC}_5\text{H}_{11}$; М 130,185; $T_{\text{пл}} -70,8^\circ$; $T_{\text{кип}} 149,2^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 0,173 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8753 (20°, к в.4, ж.); $n 1,40228$ (20°); ДП: 5,01 (20°); Вязк.: 0,732 (20°); C_p^0 : 276,1 (ж); $T_{\text{всп}}: 25$; $T_{\text{своясп}}: 450$; $\Delta H_{\text{сгор}}: 4361,8$; $\text{ЛД}_{50}: 7400$ (кролики, п/о), 6500 (крысы, п/о); $T_{\text{крит}}: 304$; $P_{\text{крит}}: 3,8$; Лит.: [1447] 33, [227] 248, [331] 428, [900] 186

8808.уксусной кислоты пропиловый эфир (propyl acetate) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 102,132; CAS 109-60-4; $T_{\text{пл}} -92^\circ$; $T_{\text{кип}} 101,6^\circ$; Раств.: вода: 1,86 (20°); Лит.: [291] 197, 300, [332] 167

8809.уксусной кислоты 2,4,6-трибромфениловый эфир $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_2\text{Br}_3$; М 372,840; $T_{\text{пл}} 82^\circ$; Лит.: [1511] 660

8810.уксусной кислоты фениловый эфир (фенилацетат) $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$; М 136,148; $T_{\text{кип}} 195,3^\circ$; Давл. паров: 1 (38,2°), 10 (78°), 40 (108,1°), 100 (131,6°), 400 (173,5°); Лит.: [81] 96, [971] 360-361, [1044] 645

8811.уксусной кислоты фторангидрид - сурьмы(V) фторид $\text{CH}_3\text{COF} \cdot \text{SbF}_5$; М 278,795; $T_{\text{пл}} 173^\circ$; Лит.: [1332] 1050

8812.уксусной кислоты 3-хиноклидиловый эфир салицилат (3-ацетоксихиноклидина салицилат, ацеكليдин) $\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{NO}_5$; М 307,342; $T_{\text{пл}} 135-139^\circ$; $\text{ЛД}_{50}: 113$ (мыши, п/к); Лит.: [1447] 61, [223] 8, [227] 3

8813.уксусной кислоты хлорангидрид (acetyl chloride, ацетил хлористый, ацетилхлорид) бц. ж. CH_3COCl ; М 78,500; $T_{\text{пл}} -112^\circ$; $T_{\text{кип}} 51,8^\circ$; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: реаг., эф.: смеш., фтороводород: реаг., хлф.: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,106 (21,1°, г/см³, ж.), 1,098 (25°, г/см³, ж.), 1,057 (55,1°, г/см³, ж.); $n 1,38976$ (20°); Давл. паров: 19,1 (-20°), 79,5 (0°), 236,8 (20°), 367,9 (30°), 537,6 (40°); ДП: 15,8 (22°); Дип.: 2,72 (20°); Пов.нат.: 26,7 (14,8°); $\text{ЛД}_{50}: 910$ (крысы, п/о); Лит.: [893] 91-93, [227] 41-42, [900] 126-127

8814.уксусной кислоты хлорангидрид - алюминия хлорид $\text{CH}_3\text{COCl} \cdot \text{AlCl}_3$; М 211,838; $T_{\text{пл}} 65^\circ$; Лит.: [1332] 1050

8815.уксусной кислоты хлорангидрид - галлия хлорид $\text{CH}_3\text{COCl} \cdot \text{GaCl}_3$; М 254,580; $T_{\text{пл}} 86^\circ$; Лит.: [1332] 1050

8816.уксусной кислоты хлорангидрид - титана(IV) хлорид $\text{CH}_3\text{COCl} \cdot \text{TiCl}_4$; М 268,177; $T_{\text{пл}} 20^\circ$; Лит.: [1332] 1050

8817.уксусной кислоты циклогексиловый эфир (О-ацетилциклогексанол, циклогексилацетат) $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_{11}$; М 142,196; $T_{\text{кип}} 175^\circ$; Лит.: [77] 597

8818.уксусной кислоты этиловый эфир (этилацетат) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 88,105; $T_{\text{пл}} -83,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 77,15^\circ$; Раств.: ацетон:

х.р., бензол: х.р., вода: 9,42 (0°), 7,66 (15°), 6,881 (35°), 5,983 (70°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш., этанол 30%: 66,7 (25°), этанол 40%: смеш.; Пл.: 0,901 (20°, г/см³, ж.); n 1,3728 (20°); Давл. паров: 1 (-43,4°), 10 (-13,5°), 40 (9,1°), 100 (27°), 400 (59,3°); ΔD_{50} : 5000 (б. мыши, п/о), 5000 (крысы, п/о); $T_{\text{крит}}$: 250,2; $P_{\text{крит}}$: 3,84; Лит.: [291] 244-249, [332] 115-117, [900] 187, [975] 6; Синт.: [468] 79-80

8819. **ундекалактон** (гамма-гептил-гамма-бутиролактон) вязкая ж. $C_{11}H_{20}O_2$; M 184,275; $T_{\text{кип}}$ 286°; Лит.: [1447] 605

8820. **ундекан** (гендекан) $CH_3(CH_2)_9CH_3$; M 156,308; $T_{\text{пл}}$ -25,6°; $T_{\text{кип}}$ 195,9°; Раств.: вода: 0,00000044 (25°); Пл.: 0,741 (20°, г/см³, ж.); n 1,4184 (20°); Давл. паров: 1 (37°), 2 (61°), 10 (75,1°), 15 (81°), 40 (104,6°), 100 (127,9°), 400 (171,4°); Лит.: [1044] 662, [1045] 1030-1031, [331] 775, [591] 151, [748] 61-62

8821. **ундеканаль** (ундециловый альдегид) $CH_3(CH_2)_9CHO$; M 170,292; $T_{\text{пл}}$ -4°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 18 (117°); Лит.: [1447] 605; Синт.: [610] 339

8822. **1,11-ундекандикарбоновая кислота** (брасиловая кислота) $HOOC(CH_2)_{11}COOH$; M 244,330; CAS 505-52-2; $T_{\text{пл}}$ 112°; Раств.: вода: 0,15 (21°); Лит.: [1447] 81, [331] 936

8823. **ундекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_9COOCH_3$; M 200,320; $T_{\text{пл}}$ -11,3°; $T_{\text{кип}}$ 250°; Лит.: [768] 15

8824. **1-ундеканол** (1-гендеканол, ундециловый спирт) ж. $CH_3(CH_2)_9CH_2OH$; M 172,320; $T_{\text{пл}}$ 11°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,8334 (23°, г/см³, ж.); n 1,4392 (23°); Давл. паров: 6 (124°), 15 (131°); Лит.: [691] 43, [1045] 1030-1031, [1447] 605

8825. **2-ундеканол** $C_{11}H_{24}O$; M 172,320; $T_{\text{пл}}$ 12°; $T_{\text{кип}}$ 228-229°; Лит.: [1447] 605

8826. **ундекасеры динитрид** $S_{11}N_2$; M 380,730; $T_{\text{разл}}$ 145°; Лит.: [480] 78-79, [734] 397

8827. **ундекафтордиксенона гексафтораурат(V)** $(Xe_2F_{11})[AuF_6]$; M 782,530; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [809] 95-96, [1243] 2166

8828. **ундекафтордиксенона гексафторфосфат** бц. крист. $(Xe_2F_{11})[PF_6]$; M 616,530; Давл. паров: 7 (20°); Лит.: [734] 455

8829. **ундекафторпиперидин** (перфтор-N-фторпиперидин) $CF_2(CF_2CF_2)_2NF$; M 283,043; $T_{\text{кип}}$ 49-50°; Лит.: [1477] 36-37, [1354] 726-727

8830. **ундекацезия триоксид** фиолетов. крист. $Cs_{11}O_3$; M 1509,960; $T_{\text{пл}}$ 52,5°; $T_{\text{разл}}$ 52,5°; Лит.: [479] 90

8831. **1-ундециламин** крист. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{NH}_2$; М 171,323; $T_{\text{пл}}$ 17°; $T_{\text{кип}}$ 242°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р.; Давл. паров: 10 (112,3°); Лит.: [971] 368-369

8832. **1-ундецин** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CCH}$; М 152,277; $T_{\text{пл}}$ -25°; $T_{\text{кип}}$ 195°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р.; Лит.: [971] 368-369

8833. **мета-ундецифенил** $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_4)_9\text{C}_6\text{H}_5$; М 839,071; $T_{\text{пл}}$ 202°; Лит.: [1223] 667

8834. **уран** (uranium) серебрист. ромбические мет. U; М 238,030; $T_{\text{пл}}$ 1139°; $T_{\text{кип}}$ 4200°; Пл.: 19,04 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2166°), 1 (2456°), 10 (2824°), 100 (3205°); ΔH^0_{298} : 0 (т); ΔG^0_{298} : 0 (т); S^0_{298} : 50,3 (т); C^0 : 27,5 (т); ΔH^0_{298} : 536 (г); S^0_{298} : 199,7 (г); C^0 : 23,7 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 9,2; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 494; Лит.: [354] 10, [1395] 1039, [480] 568-584, [490] 52, [735] 92, 96, [900] 106

8835. **урана(IV) борогидрид** $\text{U}(\text{BH}_4)_4$; М 297,400; $T_{\text{разл}}$ 70°; Лит.: [735] 108, [1411] 46

8836. **урана(III) бромид** темно-красн. гексагональные крист. UBr_3 ; М 477,740; $T_{\text{пл}}$ 730°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 5,98 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (977°), 10 (1127°), 100 (1332°); ΔH^0_{298} : -711,7 (т); ΔG^0_{298} : -689,1 (т); S^0_{298} : 205 (т); C^0 : 105 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 46; ΔH^0_{298} : -342 (г); Лит.: [900] 106

8837. **урана(IV) бромид** темно-коричнев. крист. UBr_4 ; М 557,650; $T_{\text{пл}}$ 519°; $T_{\text{кип}}$ 761°; $T_{\text{разл}}$ 761°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: н.р.; Пл.: 5,35 (26°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (476°), 10 (538°), 100 (643°); ΔH^0_{298} : -822,6 (т); ΔG^0_{298} : -788,7 (т); S^0_{298} : 205 (т); C^0 : 131 (т); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$: 72; $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 126; ΔH^0_{298} : -577 (г); Лит.: [900] 106

8838. **урана(V) бромид** черно-коричн. UBr_5 ; М 637,549; $T_{\text{разл}}$ 80°; Лит.: [655] 182

8839. **урана гидрид** серо-коричн. кубические крист. UH_3 ; М 241,060; $T_{\text{разл}}$ 432°; Пл.: 10,95 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -127 (т); S^0_{298} : 63,6 (т); C^0 : 49,3 (т); Лит.: [1045] 230-231, [535] 206-207, [735] 97-98

8840. **урана(IV) гидроксид** светло-зелен. $\text{U}(\text{OH})_4$; М 306,058; $T_{\text{разл}}$ >350°; Лит.: [655] 183

8841. **урана(VI) диацетат-диоксид** (уранила ацетат) желтовато-бел. $\text{UO}_2(\text{CH}_3\text{COO})_2$; М 388,116; $T_{\text{разл}}$ 275°; Лит.: [655] 183

8842. **урана диборид** гексагональные крист. UB_2 ; М 259,650; $T_{\text{пл}}$ 2385°; Пл.: 12,7 (20°, г/см³, т.); S^0_{298} : 55,1 (т); C^0 : 55,6 (т); Лит.: [535] 206-207

8843. **урана(VI) дигидроксид-диоксид** темно-красн. $\text{UO}_2(\text{OH})_2$; М 304,042; $T_{\text{разл}}$ 350°; Лит.: [655] 183

8844. **урана(VI) дигидроксид-диоксид моногидрат** желт. $\text{UO}_2(\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 322,058; $T_{\text{раза}}$ 100°; Лит.: [655] 183, [735] 99

8845. **урана дикарбид** тетрагональные крист. UC_2 ; М 262,050; $T_{\text{пла}}$ 2520°; $T_{\text{кип}}$ 4370°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 11,28 (16°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -88 (т); S^0_{298} : 67,7 (т); C_p^0 : 61,3 (т); Лит.: [1395] 298, [535] 206-207

8846. **урана(VI) диоксид-пероксид дигидрат** светло-желт. $\text{UO}_2(\text{O}_2) \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 338,057; $T_{\text{раза}}$ 260°; Лит.: [655] 183

8847. **урана(VI) диоксид-сульфид** (уранил сернистый, уранила сульфид) черно-коричн. UO_2S ; М 302,093; $T_{\text{раза}}$ 40-50°; Лит.: [655] 183, [735] 101

8848. **урана дисилицид** светло-сер. крист. USi_2 ; М 294,200; $T_{\text{пла}}$ 1700°; Лит.: [1447] 606, [735] 110

8849. **урана додекаборид** сер. UB_{12} ; М 367,761; $T_{\text{пла}}$ 2145°; Лит.: [655] 182

8850. **урана(III) иодид** черн. ромбические крист. UI_3 ; М 618,740; $T_{\text{пла}}$ 680°; $T_{\text{кип}}$ 1750°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 6,38 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (974°), 10 (1148°), 100 (1402°); ΔH^0_{298} : -477,8 (т); ΔG^0_{298} : -482,4 (т); S^0_{298} : 238 (т); Лит.: [535] 206-207, [900] 106

8851. **урана(IV) иодид** черн. крист. UI_4 ; М 745,650; $T_{\text{пла}}$ 506°; $T_{\text{кип}}$ 762°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,6 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (476°), 10 (540°), 100 (642°); ΔH^0_{298} : -531,4 (т); ΔG^0_{298} : -527,6 (т); S^0_{298} : 272 (т); ΔH^0_{298} : -280 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пла}}$: 23,6; Лит.: [900] 106

8852. **урана карбид** кубические крист. UC ; М 250,040; $T_{\text{пла}}$ 2350°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 13,63 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1395] 303

8853. **урана нитрид** сер. UN ; М 252,036; $T_{\text{пла}}$ 2855°; Лит.: [974] 173, [655] 182, [735] 110

8854. **урана(II) оксид** UO ; М 254,028; $T_{\text{пла}}$ 2500°; Лит.: [735] 110

8855. **урана(IV) оксид** (уранинит) темно-коричнев. кубические крист. UO_2 ; М 270,030; $T_{\text{пла}}$ 2700°; $T_{\text{раза}}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,95 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1084 (т); ΔG^0_{298} : -1030 (т); S^0_{298} : 77,94 (т); C_p^0 : 64,14 (т); Лит.: [900] 106

8856. **урана(IV,VI) оксид** оливково-зелен. ромбические крист. U_3O_8 ; М 842,080; $T_{\text{раза}}$ 1300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,3 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3575 (т); S^0_{298} : 282,5 (т); C_p^0 : 237,9 (т); Лит.: [535] 206-207

8857. **урана(VI) оксид-тетрафторид** темно-желт. UOF_4 ; М 330,022; $T_{\text{раза}}$ 150°; Лит.: [655] 183

8858. **урана(VI) оксид альфа-форма** оранжев. тригональные крист. UO_3 ; М 286,030; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,34 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1230,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1153 (т); C_p^0 : 84,35 (т); Лит.: [535] 206-207, [900] 106

8859. **урана(VI) оксид гамма-форма** оранжев. моноклинные крист. UO_3 ; М 286,030; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,02 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1226 (т); S_{298}^0 : 98,7 (т); Лит.: [900] 106

8860. **урана(IV) ортосиликат** зелен. USiO_4 ; М 330,112; $T_{\text{пн}} 1900^\circ$; Лит.: [655] 183

8861. **урана силицид** USi ; М 266,114; $T_{\text{разл}} 1580^\circ$; Лит.: [974] 174

8862. **урана(IV) сульфат** бел. $\text{U(SO}_4)_2$; М 430,154; $T_{\text{разл}} >750^\circ$; Лит.: [655] 183

8863. **урана(IV) сульфат нонагидрат** светло-зелен. моноклинные крист. $\text{U(SO}_4)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; М 592,290; $T_{\text{разл}} 230^\circ$; Лит.: [290] 736, [535] 206-207

8864. **урана(IV) сульфат тетрагидрат** светло-зелен. $\text{U(SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 502,215; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [655] 183

8865. **урана(II) сульфид** черн. кубические крист. US ; М 270,094; $T_{\text{пн}} 2470^\circ$; ΔH_{298}^0 : -314 (т); S_{298}^0 : 78 (т); C_p^0 : 50,5 (т); Лит.: [535] 206-207, [735] 110

8866. **урана(IV) сульфид** черно-сер. гексагональные крист. US_2 ; М 302,160; $T_{\text{пн}} 1600^\circ$; ΔH_{298}^0 : -525 (т); S_{298}^0 : 110,4 (т); C_p^0 : 74,6 (т); Лит.: [535] 206-207

8867. **урана тетраборид** сер. UB_4 ; М 281,273; $T_{\text{пн}} 2495^\circ$; Лит.: [655] 182

8868. **урана фосфид** кубические крист. UP ; М 269,003; $T_{\text{пн}} 2850^\circ$; Лит.: [1445] 42

8869. **урана(III) фторид** красно-фиолетов. гексагональные крист. UF_3 ; М 295,020; $T_{\text{пн}} 1495^\circ$; $T_{\text{кип}} 2300^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,96 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 10 (1657°), 100 (1944°); ΔH_{298}^0 : -1443 (т); ΔG_{298}^0 : -1418 (т); S_{298}^0 : 117 (т); ΔH_{298}^0 : -1036 (т); S_{298}^0 : 332 (т); C_p^0 : 74 (т); $\Delta H_{\text{пн}}$: 37; Лит.: [448] 20-21, [735] 109, [900] 106, [1162] 1491-1492

8870. **урана(IV) фторид** зелен. моноклинные крист. UF_4 ; М 314,020; $T_{\text{пн}} 1003^\circ$; $T_{\text{кип}} 1418^\circ$; Раств.: вода: 0,01 (25°); Пл.: 6,8 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 10 (1089°), 100 (1243°); Пов.нат.: 191 (1060°), 183 (1100°), 164 (1200°), 145 (1300°), 126 (1400°); ΔH_{298}^0 : -1883 (т); ΔG_{298}^0 : -1761 (т); S_{298}^0 : 152 (т); C_p^0 : 116 (т); ΔH_{298}^0 : -1592 (т); S_{298}^0 : 349 (т); C_p^0 : 91 (т); $\Delta H_{\text{пн}}$: 47; $\Delta H_{\text{кип}}$: 200; Лит.: [448] 21-30, [535] 206-207, [900] 106, [1162] 1492-1500

8871. **урана(V) фторид** бц. тетрагональные крист. UF_5 ; М 333,020; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,81 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -2056 (т); ΔG^0_{298} : -1929 (т); S^0_{298} : 188 (т); C_p^0 : 132 (т); ΔH^0_{298} : -1937 (г); S^0_{298} : 377 (г); C_p^0 : 110 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 46,9; Лит.: [401] 40-42, [448] 35-38, [655] 182, [735] 104, [900] 107

8872. **урана(VI) фторид** (урана гексафторид) бц. ромбические крист. UF_6 ; М 352,020; $T_{\text{возг}}$ 56,6°; Раств.: бензол: реак., вода: реак., эф.: реак., пентахлорэтан: р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: р., фтороводород: р., хлф.: м.р., этанол: реак.; Пл.: 5,06 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (-30,2°), 10 (-6,2°), 17,8 (0°), 56,2 (15°), 100 (23,6°), 112,7 (25°), 1129,5 (63,9°), 1830 (80°); Дип.: 0 (20°); Пов.нат.: 17,7 (65°); ΔH^0_{298} : -2188 (т); ΔG^0_{298} : -2053,5 (т); S^0_{298} : 227,6 (т); C_p^0 : 166,7 (т); $\Delta H_{\text{возг}}$: 49,4; ΔH^0_{298} : -2148 (г); S^0_{298} : 377 (г); C_p^0 : 130 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 19,2; $T_{\text{крит}}$: 230,2; $P_{\text{крит}}$: 4,61; Лит.: [1405] 102-103, [448] 38-47, [480] 576-577, 587-588, [735] 102, [900] 107, [1162] 1505-1515

8873. **урана(IV) фторид гемидигидрат** зеленовато-голуб. $2UF_4 \cdot 5H_2O$; М 718,121; $T_{\text{разл}}$ 300-450°; Лит.: [655] 182

8874. **урана(III) хлорид** красн. гексагональные крист. UCl_3 ; М 344,390; $T_{\text{пл}}$ 842°; $T_{\text{кип}}$ 1780°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реак., метанол: реак., тетрахлорметан: н.р., укс.: р., хлф.: н.р.; Пл.: 5,35 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (1023°), 10 (1202°); ΔH^0_{298} : -891,2 (т); ΔG^0_{298} : -823,8 (т); S^0_{298} : 159,1 (т); C_p^0 : 102,9 (т); Лит.: [735] 109, [900] 107

8875. **урана(IV) хлорид** темно-зелен. тетрагональные крист. UCl_4 ; М 379,840; $T_{\text{пл}}$ 590°; $T_{\text{кип}}$ 792°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этилацетат: р.; Пл.: 4,87 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (512°), 10 (577°), 100 (645°); ΔH^0_{298} : -1051 (т); ΔG^0_{298} : -962,3 (т); S^0_{298} : 198,3 (т); C_p^0 : 122 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 50; ΔH^0_{298} : -820 (г); S^0_{298} : 390 (г); C_p^0 : 103 (г); Лит.: [900] 107

8876. **урана(V) хлорид** красно-коричнев. моноклинные крист. UCl_5 ; М 415,290; $T_{\text{разл}}$ 320°; Раств.: ацетон: реак., вода: реак., эф.: реак., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: реак.; Пл.: 3,18 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (262°), 10 (308°); ΔH^0_{298} : -1094 (т); ΔG^0_{298} : -993,3 (т); S^0_{298} : 242,7 (т); ΔH^0_{298} : -866 (г); Лит.: [735] 104, [900] 107

8877. **урана(VI) хлорид** темно-зелен. тригональные крист. UCl_6 ; М 450,750; $T_{\text{пл}}$ 177°; $T_{\text{разл}}$ 177°; Раств.: вода: реак., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,6 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (104°), 10 (142°); ΔH^0_{298} : -1133 (т); ΔG^0_{298} : -1010 (т); S^0_{298} : 285,8 (т); C_p^0 : 176 (т); ΔH^0_{298} : -1020 (г); Лит.: [401] 118-120, [735] 102, [900] 107

8878. **уранила ацетат дигидрат** желт. ромбические крист. $\text{UO}_2(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 424,150; $T_{\text{разл}} 110^\circ$; Раств.: вода: 7,73 (15°), реар. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,89 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2615 (т); Лит.: [354] 15, [289] 1560-1561, [900] 107

8879. **уранила карбонат** светло-желт. UO_2CO_3 ; М 330,037; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Лит.: [655] 183, [735] 100

8880. **уранила нитрат** желт. $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2$; М 394,038; $T_{\text{разл}} 350$ -750°; Лит.: [655] 183

8881. **уранила нитрат гексагидрат** желтовато-зел. $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 502,129; $T_{\text{пл}} 59,5^\circ$; $T_{\text{разл}} 170$ -180°; Раств.: 1-бутанол: 46,2 (20°), 1-гексанол: 34,1 (20°), 1-гептанол: 31 (20°), 1-нитропропан: 1,1 (20°), 1-октанол: 28 (20°), 1-пентанол: 38,7 (20°), 2-бутанон: 54,7 (20°), 2-гексанон: 42,5 (20°), 2-пентанон: 48,4 (20°), ацетон: 61,7 (20°), вода: 54 (20°), диоксан: 29,1 (20°), эф.: 49,1 (20°), изопропанол: 54,9 (20°), метанол: 67,5 (20°), нитрометан: 14 (20°), нитроэтан: 5,1 (20°), пропанол: 52,9 (20°), ТГФ: 46,4 (20°), фуран: 0,3 (20°), циклогексанол: 40,3 (20°), этанол: 61,5 (20°); Лит.: [354] 15, [655] 183

8882. **уранила нитрат - диазота тетраоксид (1/1)** $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{N}_2\text{O}_4$; М 486,049; $T_{\text{разл}} 163^\circ$; Лит.: [735] 101

8883. **уранила нитрат дигидрат** желт. ромбические крист. $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 430,070; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 98 (0°), 108 (10°), 119 (20°), 127 (25°), 138 (30°), 163 (40°), 203 (50°), 400 (80°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,35 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1987 (т); ΔG_{298}^0 : -1629 (т); S_{298}^0 : 328 (т); Лит.: [354] 15, [900] 107

8884. **уранила нитрат - диэтиловый эфир - вода (1/1/3)** $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 522,205; $T_{\text{пл}} 62^\circ$; Лит.: [735] 101

8885. **уранила нитрат - диэтиловый эфир - вода (1/2/2)** $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 578,311; $T_{\text{пл}} 45^\circ$; Лит.: [735] 100

8886. **уранила нитрат - диэтиловый эфир - вода (1/4/2)** $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 4(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 726,554; $T_{\text{пл}} 2^\circ$; Лит.: [735] 100

8887. **уранила оксалат** светло-желт. $\text{UO}_2\text{C}_2\text{O}_4$; М 358,047; $T_{\text{разл}} 550^\circ$; Лит.: [655] 183

8888. **уранила оксалат тригидрат** желт. $\text{UO}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 412,093; $T_{\text{разл}} 105^\circ$; Раств.: вода: 0,74 (25°); Лит.: [1039] 54, [655] 183

8889. **уранила перхлорат** желт. $\text{UO}_2(\text{ClO}_4)_2$; М 468,929; $T_{\text{разл}} >800^\circ$; Лит.: [655] 183

8890. **уранила перхлорат гексагидрат** желтовато-зел. $\text{UO}_2(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 577,021; $T_{\text{пл}} 185^\circ$; $T_{\text{разл}} 270^\circ$; Лит.: [655] 183

8891. **уранила сульфат** желт. UO_2SO_4 ; М 366,090; $T_{\text{разл}}$ 850°; Лит.: [655] 183, [735] 101

8892. **уранила сульфат тригидрат** желтовато-зел. крист. $\text{UO}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 420,130; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 151 (30°), 160 (50°), 238 (100°), этанол: 5,06 (20°); Пл.: 3,28 (16,5°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2766 (т); S_{298}^0 : 283 (т); Лит.: [75] 3.57, [289] 1567, [735] 101, [900] 107

8893. **уранила фторид** желт. ромбические крист. UO_2F_2 ; М 308,025; $T_{\text{разл}}$ >800°; Лит.: [401] 35-37, [448] 47-50, [655] 183, [735] 101

8894. **уранила хлорид** (uranyl chloride) желт. ромбические крист. UO_2Cl_2 ; М 340,930; $T_{\text{пл}}$ 578°; $T_{\text{разл}}$ 578°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 320 (18°), пиридин: р., тетрахлоорметан: н.р.; Пл.: 5,28 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1243,5 (т); S_{298}^0 : 150,5 (т); C_p^0 : 107,9 (т); ΔH_{298}^0 : -992 (т); Лит.: [289] 1563, [401] 120-122, [900] 107

8895. **уранила хлорид тригидрат** желтовато-зел. $\text{UO}_2\text{Cl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 394,980; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 183

8896. **уротропин** (гексаметилентетрамин, гексамин, метенамин, уризол) бц. ромбические крист. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_4$; М 140,190; $T_{\text{пл}}$ 263°; $T_{\text{разл}}$ 280°; Раств.: амиловый спирт: 1,84 (20°), аммиак жидкий: 1,3 (20°), ацетон: 0,65 (20°), бензол: 0,23 (20°), вода: 81,32 (12°), 167 (20°), глицерин: 20,5 (20°), эф.: 0,06 (20°), кислота: 0,14 (20°), метанол: 7,25 (20°), петр.эф.: н.р., сероуглерод: 0,17 (20°), тетрахлоорметан: 0,85 (20°), трихлорэтилен: 0,11 (20°), хлф.: 8,09 (12°), 13,4 (20°), этанол: 2,89 (20°), этанол абс.: 3,22 (12°); Пл.: 1,331 (-5°, г/см³, т.), 1,27 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -99,2 (т); $\Delta\text{H}_{\text{сгор}}$: 4212; Лит.: [476] 351-352, [1441] 507, [291] 434, [778] 105, [800] 502-503, [900] 187

8897. **уротропина динитрат** бел. крист. $(\text{CH}_2)_6\text{N}_4 \cdot 2\text{HNO}_3$; М 266,212; $T_{\text{пл}}$ 165°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., тетрахлоорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [800] 503-504, [801] 228-229

8898. **d-усниновая кислота** ((+)-usnic acid) желт. призматические крист. (р.п. бензол) $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_7$; М 344,330; $T_{\text{пл}}$ 196°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 4,4$ (25°, вода); $\text{pK}_a(2) = 8,8$ (25°, вода); $\text{pK}_a(3) = 10,7$ (25°, вода); ΔD_{50} : 25 (мышь, в/в); Лит.: [80] 908, [318] 1557, [1045] 1034-1035, [22] 573

8899. **dl-усниновая кислота** желт. моноклинные крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_7$; М 344,330; $T_{\text{пл}}$ 194°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,3 (20°), хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 1034-1035, [671] 429-430

8900. **фамотидин** (famotidine, гастросидин, квамател, леце-дил, топсид, ульфамид, фамонит, фамосан) бел. крист. $C_8H_{15}N_7O_2S_3$; М 337,445; CAS 76824-35-6; $T_{пл}$ 163-164°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,00011 (25°), ДМФА: л.р., эф.: н.р., метанол: м.р., укс.: л.р., хлф.: н.р., этанол: н.р., этилацетат: н.р.; LD_{50} : 244,4 (мышь, в/в); Лит.: [318] 617, [223] 827, [332] 530, [412] 326-327, [1118] 41-42

8901. **фебрифунгин** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{16}H_{19}N_3O_3$; М 301,340; $T_{пл}$ 139-140°; Лит.: [728] 183, [796] 656

8902. **феназин** (дибензопиразин) желт. игольчатые крист. (р.п. уксусная кислота) $C_{12}H_8N_2$; М 180,200; CAS 92-82-0; $T_{пл}$ 171°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: м.р., вода: 0,002523 (25°), эф.: м.р., хлф.: х.р., этанол: 2 (20°), х.р. (78°); $pK_{BH^+}(1) = 1,2$ (25°, вода); Лит.: [1445] 62, [331] 820, [900] 187

8903. **фенантрен** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{14}H_{10}$; М 178,240; CAS 85-01-8; $T_{пл}$ 101°; $T_{кип}$ 340,1°; Раств.: ацетон: 25,5 (0°), 51,94 (20°), бензол: 29,86 (5°), 51,7 (20°), 69,68 (30°), вода: 0,0001 (25°), гексан: 9,15 (25°), эф.: 8,93 (15°), метанол: 1,2 (0°), 3,18 (20°), 4,8 (30°), сероуглерод: 45,88 (5°), 72,08 (20°), 89,82 (30°), тетрахлоорметан: 7,6 (0°), 12,66 (10°), 19 (20°), 26,2 (30°), толуол: 13,8 (15,5°), укс.: 9,06 (23°), хлф.: 25,5 (0°), 46,6 (20°), 64,2 (30°), этанол: 2 (14°), 4,91 (25°), 10 (78°), этанол абс.: 4,15 (20°); Пл.: 0,98 (4°, $г/см^3$, т.), 1,063 (100°, $г/см^3$, т.); n 1,59427 (20°); Дип.: 0 (20°); $\Delta n_{кип}$: 52,97; $\Delta n_{сгор}$: 7081,4; LD_{50} : 1800-2000 (крысы, в/ж); Лит.: [438] 136-137, [1445] 62-63, [291] 742-744, [331] 948-948, [524] 129, 708, [601] 220-232, [900] 187, [1115] 35-36

8904. **1,10-фенантролин** (о-фенантролин) бц. крист. $C_{12}H_8N_2$; М 180,205; CAS 66-71-7; $T_{пл}$ 117°; Раств.: вода: 0,275 (25°); Лит.: [1445] 63, [331] 820, [734] 557

8905. **фенвалерат** (альфа-циано-м-феноксипбензил-2-(4-хлорфенил)-3-метилбутират) желт. вязкая ж. $C_{25}H_{22}ClNO_3$; М 419,900; Раств.: ацетон: р., вода: 0,0001 (20°), гексан: 11,7 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,175 (25°, $г/см^3$, ж.); Давл. паров: 37 (300°); LD_{50} : 451 (крысы); Лит.: [1443] 525, [1447] 611

8906. **фенизин** (бета-фенилизопропилгидразина гидрохлорид) крист. $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NHNH_2 \cdot HCl$; М 186,680; $T_{пл}$ 122°; Лит.: [1049] 954-955

8907. **d-фенилаланин** бц. крист. $C_6H_5CH_2CH(NH_2)COOH$; М 165,200; $T_{пл}$ 271-273°; $T_{разл}$ 273°; Раств.: вода: 2,913 (25°); $pK_a(1) = 8,6$ (25°, вода); Лит.: [1445] 65, [275] 1221, [331] 580

8908. **N-фенилами́до-О-этилфторфосфат** $C_6H_5NHP(O)(F)OC_2H_5$; М 203,151; $T_{пл}$ 50°; ΔD_{50} : 10 (мышы, п/к); Лит.: [1397] 285-286

8909. **2-(фениламино)пропионо́вая кислота** $C_9H_{11}NO_2$; М 165,200; $T_{пл}$ 162°; $pK_a(1) = 4,66$ (25°, вода); Лит.: [77] 159, [1046] 95

8910. **3-(фениламино)пропионо́вая кислота** $C_9H_9NHCH_2CH_2COOH$; М 165,200; $T_{пл}$ 60°; $pK_a(1) = 5,4$ (25°, вода); Лит.: [77] 159, [1046] 95

8911. **фенилацети́лен** $C_6H_5-C\equiv CH$; М 102,134; $T_{пл}$ -44,8°; $T_{кип}$ 143°; Лит.: [428] 239

8912. **фенилацетона оксим** $C_6H_5CH_2C(OH)CH_3$; М 149,190; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [1511] 649

8913. **4-фенилбензальдегид** (4-aldehydodiphenyl, p-phenylbenzaldehyde) бледно-желт. чешуйчатые крист. (р.п. лигроин) $C_6H_5C_6H_4CHO$; М 182,220; $T_{пл}$ 60°; Лит.: [76] 43; Синт.: [793] 278-279

8914. **2-фенилбензойная кислота** (о-дифенилкарбоно́вая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. этано́л) $C_6H_5C_6H_4COOH$; М 198,220; $T_{пл}$ 111-114°; $T_{кип}$ 343-344°; $pK_a(1) = 3,46$ (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 95

8915. **фенилбензол** (бифени́л, дифени́л) бц. моноклинные крист. $C_6H_5C_6H_5$; М 154,210; $T_{пл}$ 69°; $T_{кип}$ 255,55°; Раств.: бензо́л: р., вода: 0,000645 (20°), 0,00404 (60,5°), эф.: 6,57 (19,5°), мета́нол: р. 6,57 (19,5°), этано́л: 9,98 (19,5°); Пл.: 1,18 (0°, г/см³, т.), 0,9919 (73°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (117°); ΔD_{50} : 3280 (крысы); Лит.: [893] 631-632, [1045] 654-655, [291] 695-696, [331] 829, [472] 462, [677] 43; Синт.: [73] 65

8916. **фенил-бис-циклопентадиенилвана́дий** черн. крист. $C_6H_5V(C_5H_5)_2$; М 258,230; $T_{пл}$ 92°; Лит.: [735] 500, [1190] 598

8917. **фенилборо́новая кислота** (фенилбора дигидроокись) $C_6H_5B(OH)_2$; М 121,940; $T_{пл}$ 216°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этано́л: р.; $pK_a(1) = 8,9$ (°, вода); ΔH_{298}^0 : -719,6 (т); ΔD_{50} : 740 (крысы, п/о), 320 (мышы, в/в), 500 (мышы, в/б); Лит.: [81] 107-108, [626] 461, [1045] 538-539, [1046] 95, [102] 10, [227] 361, [623] 42; Синт.: [2] 229, [623] 14

8918. **2-фенилбу́тановая кислота** пластинчатые крист. (р.п. диэтило́вый эфир) $CH_3CH_2CH(C_6H_5)COOH$; М 164,201; $T_{пл}$ 47°; $T_{кип}$ 270°; $pK_a(1) = 4,37$ (25°, вода); Лит.: [971] 154-155, [1046] 98

8919. **4-фенилбу́тановая кислота** (гамма-фенилмасля́ная кислота) крист. $C_6H_5CH_2CH_2CH_2COOH$; М 164,201; $T_{пл}$ 52°; $T_{кип}$ 290°; $pK_a(1) = 4,76$ (25°, вода); Лит.: [971] 156-157, [1046] 95

8920.1-фенил-2-бутанон (бензилэтилкетон) бц. ж. $C_6H_5CH_2COCH_2CH_3$; М 148,201; $T_{кип}$ 230,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,002 (0°, г/см³, ж.); Давл. паров: 16 (111°); Лит.: [1045] 552-553

8921.4-фенил-2-бутанон (бензилацетон) ж. $C_6H_5CH_2CH_2COCH_3$; М 148,202; $T_{кип}$ 235°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9849 (22°, г/см³, ж.); Давл. паров: 13 (115°); Ск.зв.: 1514 (20°, состояние среды - жидкость); Лит.: [77] 239, [626] 394, [1045] 552-553, [483] 430-431; Синт.: [483] 430-431

8922.4-фенил-2-бутанона оксим $C_6H_5CH_2CH_2C(CH_3)=NOH$; М 163,216; $T_{пла}$ 85°; Лит.: [912] 203, [1511] 648

8923.4-фенил-3-бутен-2-он (benzylideneacetone, бензальацетон, бензилиденацетон, метилстирилкаетон, метилциннамилкетон) бц. пластинчатые крист. $C_6H_5CH=CHCOCH_3$; М 146,190; $T_{пла}$ 42°; $T_{кип}$ 261°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1398 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0377 (15°, г/см³, т.), 1,0347 (20°, г/см³, т.); Лит.: [76] 273, [795] 89, 113, [1045] 460-461, [1472] 238, [483] 430-431, [1352] 63-74; Синт.: [461] 250, [999] 76-77

8924.фенилванадия оксид-дихлорид $C_6H_5VOCl_2$; М 214,950; $T_{пла}$ 8-10°; Лит.: [1236] 1185

8925.фенилгермания трихлорид $C_6H_5GeCl_3$; М 256,103; Пл.: 1,5972 (20°, г/см³, ж.); n 1,554 (20°); Давл. паров: 20 (111°); Лит.: [773] 159

8926.фенилгидразин желт. ж. $C_6H_5NHNH_2$; М 108,141; $T_{пла}$ 19,8°; $T_{кип}$ 243°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: бензол: р., вода: 12,6 (20°), 23 (50°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0986 (20°, к в.4, ж.); n 1,6084 (20°); Давл. паров: 10 (115°); $pK_{BH^+}(1) = 8,8$ (25°, вода); ДП: 7,1 (25°); ΔD_{50} : 175 (мышь, п/о); Лит.: [81] 138, [1445] 65-66

8927.Н-фенилгидроксиламин бц. игольчатые крист. (р.п. вода) C_6H_5NHOH ; М 109,140; $T_{пла}$ 81-82°; Раств.: бензол: х.р. (80°), вода: 2 (20°), 10 (100°), эф.: х.р., лигроин: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; $\Delta H_{сгор}$: 3362,7; Лит.: [331] 263, [900] 188; Синт.: [461] 204-205

8928.Н-фенилглицин (анилиноуксусная кислота) бц. крист. $C_6H_5NHCH_2COOH$; М 151,170; $T_{пла}$ 127°; $pK_a(1) = 4,42$ (25°, вода); Лит.: [1045] 630-631, [1046] 95

8929.фенилдиазоний-2-сульфонат крист. $C_6H_4(N_2)SO_3$; М 184,173; $T_{пла}$ 106°; $T_{разл}$ 106°; Лит.: [227] 363

8930.фенилдиазония гексахлорстаннат(IV) $(C_6H_5N_2)_2SnCl_6$; М 541,663; $T_{разл}$ 78°; Лит.: [706] 319; Синт.: [706] 319

8931. **фенилдиазония гидросульфат** $C_6H_5N_2(HSO_4)$; М 202,188; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [227] 362

8932. **фенилдиазония нитрат** (бензолдиазония нитрат) бц. игольчатые крист. $C_6H_5N_2NO_3$; М 167,130; $T_{\text{разл}}$ 90°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,37 (20°, г/см³, т.); Лит.: [77] 216, [1045] 520-521, [373] 353; Синт.: [927] 208

8933. **фенилдиазония цианид** желт. призматические крист. $C_6H_5N_2CN$; М 131,140; $T_{\text{пл}}$ 69°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [1045] 522-523

8934. **О-фенил-N,N'-диметил-диамидофосфат** (нелит) $(CH_3NH)_2P(O)OC_6H_5$; М 200,170; $T_{\text{пл}}$ 102°; ΔD_{50} : 170 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 550-551

8935. **2-фенил-1,3-диоксолан** (бензальдегида этиленацеталь) $C_6H_5CH(OCH_2)_2$; М 150,174; Давл. паров: 14 (110°); Лит.: [788] 65; Синт.: [343] 69, [788] 65

8936. **1-фенил-2-((1,1-дифенилпропил-3)амино)пропан** (дифрил, коронтин, прениламин, сегонтин, фаликор) бледно-зелен. крист. $C_{24}H_{27}N$; М 329,500; $T_{\text{пл}}$ 40°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 250 (крысы, п/о), 11 (крысы, в/в), 250 (мышы, в/в); Лит.: [223] 1705-1706, [878] 282

8937. **1-фенил-2-((1,1-дифенилпропил-3)амино)пропана** лактат (прениламина лактат) бел. крист. $C_{27}H_{33}NO_3$; М 419,600; $T_{\text{пл}}$ 140°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ΔD_{50} : 1000 (крысы, п/о), 250 (мышы, п/о), 680 (собаки, п/о); Лит.: [223] 1705, [878] 282

8938. **фенилдихлорарсин** (PD) бц. ж. $C_6H_5AsCl_2$; М 222,910; CAS 696-28-6; $T_{\text{пл}}$ -20°; $T_{\text{кип}}$ 252-255°; Раств.: бензол: смеш., вода: м.р., петр.эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,65 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,033 (25°), 0,113 (40°); Лит.: [264] 41-42, [1441] 205, [105] 35-38

8939. **фенилзолота(III) дихлорид** $C_6H_5AuCl_2$; М 344,980; $T_{\text{разл}}$ 73-75°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Лит.: [1231] 1223-1224

8940. **фенилзолото(I) - триэтилфосфин (1/1)** бц. $C_6H_5Au \cdot (C_2H_5)_3P$; М 392,228; $T_{\text{пл}}$ 68°; Лит.: [735] 493

8941. **фенилизотиоцианат** маслянистая ж. C_6H_5NCS ; М 135,180; $T_{\text{пл}}$ -21°; $T_{\text{кип}}$ 219°; ΔD_{50} : 350 (б. крысы, в/ж); Лит.: [439] 344

8942. **фенилизоцианат** C_6H_5NCO ; М 119,121; $T_{\text{пл}}$ -31,3°; $T_{\text{кип}}$ 166°; Лит.: [1442] 205, [471] 95

8943. **фенилизотионид** (фенилизонитрил, фенилкарбиламин) зелен. маслянистая ж. C_7H_5N ; М 103,130; $T_{кип}$ 166°; $T_{раза}$ 166°; Пл.: 0,9775 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [439] 126, [1045] 1040-1041, [1388] 43; Синт.: [417] 440-441

8944. **фенилизотиониддихлорородия(III) перхлорат** зелен. $[Rh(CNC_6H_5)Cl_2]ClO_4$; М 376,383; $T_{раза}$ 210°; Лит.: [735] 403

8945. **фенилизотиониддихлорородия(III) хлорид** синефиолетов. $[Rh(CNC_6H_5)Cl_2]Cl$; М 312,386; $T_{раза}$ 140°; Лит.: [735] 403

8946. **1-фенил-2-карбасилатран** $C_{13}H_{19}NO_2Si$; М 249,380; $T_{пла}$ 61-61,5°; ΔD_{50} : 8 (б. мышцы, в/б); Лит.: [435] 49, [1219] 2020

8947. **фенилмалоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода) $C_6H_5CH(COOH)_2$; М 168,147; $T_{пла}$ 152-153°; $T_{раза}$ 152°; pK_a (1) = 2,56 (25°, вода); Лит.: [81] 148, [1046] 95

8948. **фенилмедь** сер. пор. CuC_6H_5 ; М 140,650; $T_{раза}$ 80°; Лит.: [1470] 514, [735] 493, [1240] 651-653; Синт.: [1504] 118

8949. **фенилртутикарбонной кислоты метиловый эфир** бел. $C_6H_5HgCOOCH_3$; М 336,738; $T_{пла}$ 68-69°; Лит.: [1317] 737

8950. **1-фенил-2-метиламино-2-метилпропан** (мефентермин) бц. ж. $C_6H_5CH_2C(CH_3)(NHCH_3)CH_3$; М 163,250; $T_{кип}$ 83°; Раств.: вода: н.р., этанол: о.х.р.; Пл.: 0,9213 (20°, к в.4, ж.); n 1,511 (20°); Лит.: [878] 281

8951. **1-фенил-2-метиламино-2-метилпропана пикрат** (мефентермина пикрат) $C_6H_5CH_2C(CH_3)(NH_2CH_3)CH_3(OC_6H_4(NO_2)_3)$; М 392,363; $T_{пла}$ 156°; Лит.: [878] 282

8952. **1-фенил-3-метил-5-аминопиразол** желт. игольчатые крист. $C_{10}H_{11}N_3$; М 173,214; $T_{пла}$ 113-114°; Лит.: [981] 77-79; Синт.: [981] 77-79

8953. **dl-1-фенил-2-(метиламино)пропанона-1 гидрохлорид** (dl-меткатинона гидрохлорид) $C_6H_5COCH(CH_3)NHCH_3 \cdot HCl$; М 199,677; $T_{пла}$ 185°; Лит.: [261] 549

8954. **1-фенил-3-метил-5-пиразолон** призматические крист. $C_{10}H_{10}N_2O$; М 174,199; $T_{пла}$ 127°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,637 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 205 (287°); Лит.: [1045] 884-885, [1443] 522

8955. **фенилнитрометан** желт. $C_6H_5CH_2NO_2$; М 137,140; $T_{кип}$ 225-227°; pK_a (1) = 6,8 (25°, вода); Лит.: [971] 232-233; Синт.: [408] 507

8956. **1-фенил-2-нитропропен** желт. игольчатые крист. $C_6H_5CH=C(NO_2)CH_3$; М 163,173; $T_{пла}$ 64°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 958-959

8957. **3-фенил-3-оксипропионовой кислоты этиловый эфир** $C_6H_5CH(OH)CH_2COOC_2H_5$; М 194,230; Давл. паров: 11 (151°); Лит.: [789] 27-28; Синт.: [789] 27-28

8958. **фенилпентазол** бц. крист. $C_6H_5-N(N=N)_2$; М 147,137; $T_{\text{разл.}} 0^\circ$; Разл. на: азидобензол, азот; Лит.: [4] 374, [69] 843

8959. **1-фенилпиперазин** светло-желт. маслянистая ж. $C_{10}H_{14}N_2$; М 162,231; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,621 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (156°); Лит.: [1045] 880-881

8960. **фенил(2-пиперидил)уксусной кислоты метилового эфира гидрохлорид** (меридил, метилфенидат, риталин, центедрин) крист. $C_{14}H_{20}ClNO_2$; М 269,770; CAS 298-59-9; $T_{\text{пл.}} 197^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; $pK_{\text{BH}^+}(1) = 8,9$ (25°, вода); ΔD_{50} : 350 (крысы, п/о), 50 (крысы, в/в), 60 (мышы, п/о), 40 (мышы, в/в); Лит.: [1049] 890-891, [1447] 323, [223] 1299, [370] 144, [1496] 232

8961. **1-фенилпиразолидон-3** (фенидон) $C_9H_{10}N_2O$; М 162,189; $T_{\text{пл.}} 121^\circ$; Раств.: бензол: н.р., вода: р., этанол: р.; Лит.: [1447] 611

8962. **3-фенилпропановая кислота** (hydrocinnamic acid, бензилуксусная кислота, бета-фенилпропионовая кислота, гидрокоричная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH_2COOH$; М 150,174; $T_{\text{пл.}} 48,6^\circ$; $T_{\text{кип.}} 279,8^\circ$; Раств.: вода: 0,59 (20°), эф.: р., изобутанол: 206 (19,6°), метанол: 202 (0°), 517 (20°), пропанол: 283 (20°), укс.: р., хлф.: р., этанол: 372 (20°); Пл.: 1,07115 (49°, к в.4, ж.); $pK_a(1) = 4,66$ (25°, вода); Лит.: [1045] 612-613, [291] 634, [331] 570; Синт.: [343] 127, [999] 161-163, [943] 37, [803] 92-94

8963. **1-фенил-1-пропанол** (омега-этилбензиловый спирт, фенилэтилкарбинол) ж. $C_2H_5CH(OH)C_6H_5$; М 136,190; $T_{\text{кип.}} 220^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,994 (23°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (105°), 18 (107°); Лит.: [1045] 908-909

8964. **фенилпропаноламин** ((+)-(R,S)-альфа-(1-аминоэтил) фенилкарбинол, 1-фенил-2-аминопропанол, dl-norephedrine, dl-норэфедрин) $C_9H_{13}NO$; М 151,206; CAS 14838-15-4; $T_{\text{пл.}} 101^\circ$; $pK_{\text{BH}^+}(1) = 9,44$ (25°, вода); ΔD_{50} : 1538 (крысы, п/о), 1060 (мышы, п/о); Лит.: [62] 895, [918] 921, [223] 1624-1625, [370] 148

8965. **1-фенил-2-пропанон** (бензилметилкетон, фенилацетон) бц. крист. $C_6H_5CH_2C(O)CH_3$; М 134,180; $T_{\text{пл.}} 27^\circ$; $T_{\text{кип.}} 214^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,003 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 908-909, [370] 148

8966. **3-фенил-2-пропен-1-ол** (бета-фенилаллиловый спирт, коричный спирт) $C_6H_5CH=CHCH_2OH$; М 134,180; $T_{пл}$ 34°; $T_{кип}$ 256-258°; LD_{50} : 2000 (крысы, п/о); Лит.: [1442] 472-473, [1444] 405

8967. **2-фенилпропионовая кислота** (гидратроповая кислота) бц. ж. $C_6H_5CH(CH_3)COOH$; М 150,174; $T_{пл}$ -20°; $T_{кип}$ 265°; $pK_a(1) = 4,64$ (25°, вода); Лит.: [1045] 610-611, [1046] 95

8968. **фенилртути ацетат** бел. крист. $C_6H_5HgOCOCH_3$; М 336,738; $T_{пл}$ 153°; Раств.: бензол: р., вода: 0,2 (25°), укс.: р., этанол: р.; LD_{50} : 39,5 (б. крысы, в/ж), 13,5 (б. мыши, в/б); Лит.: [440] 402-403, [1447] 613, [227] 33-34, [331] 476

8969. **фенилртути бромид** крист. C_6H_5HgBr ; М 357,598; $T_{пл}$ 275°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., этанол: р.; ΔH^0_{298} : 33,5 (т); LD_{50} : 112 (б. крысы), 96 (б. мыши); Лит.: [440] 402, [1447] 613

8970. **фенилсвинца триацетат** $C_6H_5Pb(OC(O)CH_3)_3$; М 461,440; $T_{пл}$ 102°; Лит.: [773] 203

8971. **фенилселенол** C_6H_5SeH ; М 157,100; CAS 645-96-5; ПЛ.: 1,48 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 8 (58°), 18 (71°), 25 (85°); Лит.: [22] 399-400

8972. **фенилсеребро** C_6H_5Ag ; М 184,970; $T_{разл}$ 74°; Лит.: [1444] 325, [1470] 516

8973. **1-фенилсилатран** $C_{12}H_{17}NO_3Si$; М 251,350; $T_{пл}$ 211°; LD_{50} : 1,4 (мышы, п/о), 0,4 (мышы, в/б); Лит.: [74]; Синт.: [685] 138-140

8974. **фенилтеллура трибромид** $C_6H_5TeBr_3$; М 444,420; $T_{пл}$ 228-229°; Лит.: [1272] 637

8975. **фенилтеллура трихлорид** $C_6H_5TeCl_3$; М 311,063; $T_{пл}$ 215-217°; Лит.: [1272] 637

8976. **1-фенил-1Н-тетразол** $C_6H_5CHN_4$; М 146,150; $T_{пл}$ 66°; Лит.: [81] 177, [1444] 554

8977. **5-фенил-1Н-тетразол** $C_6H_5CHN_4$; М 146,150; $T_{пл}$ 215°; $T_{разл}$ 215°; $pK_a(1) = 4,54$ (20°, вода); Лит.: [456] 11, 15, [1444] 554

8978. **1-фенилтетразолин-5-тион** (1-фенил-1Н-тетразол-5-тиол) бел. крист. $C_7H_6N_4S$; М 178,214; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [761] 858, 909, [377] 28-29

8979. **фенилтитанатризопропоксид** бц. $C_6H_5Ti(OCN(CH_3)_2)_3$; М 302,230; $T_{пл}$ 88-90°; Лит.: [1470] 494, [1190] 589

8980. **4-фенил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $C_6H_5C(CH_2O)_3P$; М 210,170; $T_{пл}$ 102-103°; LD_{50} : 0,63 (мышы, в/в); Лит.: [667] 7, 64

8981. **4-фенил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_6H_5C(CH_2O)_3PO$; M 226,166; $T_{пл}$ 247°; ΔD_{50} : 0,69 (мышь, в/в); Лит.: [667] 12, 64

8982. **фенилтрихлорсилан** $C_6H_5SiCl_3$; M 211,548; $T_{пл}$ -33°; $T_{кип}$ 201°; Лит.: [762] 1213

8983. **фенилуксусная кислота** (альфа-толуиловая кислота) бц. листовидные крист. $C_6H_5CH_2COOH$; M 136,148; $T_{пл}$ 76,9°; $T_{кип}$ 266,5°; $T_{раза}$ 350°; Разл. на: толуол, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 1,66 (20°), эф.: х.р., метанол: 102,4 (-17°), 254,6 (20°), пропанол: 69,2 (0°), 133,6 (20°), хлф.: 151, этанол: 102,8 (0°), 186 (20°); Пл.: 1,228 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 4,31 (25°, вода); Лит.: [1045] 994-995, [291] 581-584, [331] 474, [370] 147, [900] 188

8984. **фенилуксусной кислоты амид** (фенилацетамид) пластинчатые крист. $C_6H_5CH_2CONH_2$; M 135,200; $T_{пл}$ 159-160°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), этанол: р.; Лит.: [971] 366-367; Синт.: [792] 99, [792] 101, [1071] 163

8985. **фенилуксусной кислоты ангидрид** $(C_6H_5CH_2CO)_2O$; M 254,280; $T_{пл}$ 72°; Лит.: [1511] 597; Синт.: [408] 374

8986. **фенилуксусной кислоты 3-хиноклидилового эфира гидрохлорид** $C_6H_5CH_2COOC_7H_{12}N \cdot HCl$; M 281,778; $T_{пл}$ 180-181°; Лит.: [219] 2

8987. **фенилуксусный альдегид** (фенилацетальдегид) бц. ж. $C_6H_5CH_2CHO$; M 120,150; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 195°; Раств.: ацетон: х.р., бензиловый спирт: х.р., вода: н.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,0272 (20°, к в.4, т.); n 1,5255 (20°); ДП: 4,78 (20°); ΔD_{50} : 3915 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [81] 95, [1045] 996-997, [227] 361, [364] 407, [1086] 36; Синт.: [792] 271, [693] 47-49

8988. **2-фенил-1-фосфазетин** C_6H_5-CP ; M 120,088; $T_{раза}$ -50°; Лит.: [1298] 420

8989. **3-фенилфуразан** бц. крист. $C_8H_6N_2O$; M 146,146; $T_{пл}$ 36°; Лит.: [1445] 217-218

8990. **2-фенил-4-хинолинкарбоновая кислота** (2-фенилцинхониновая кислота, цинхофен) желтоват. крист. $C_{16}H_{11}NO_2$; M 249,264; CAS 132-60-5; $T_{пл}$ 215°; Раств.: вода: 0,016 (25°), этанол: м.р.; Лит.: [1447] 686, [331] 1030, [379] 291

8991. **2-фенил-3-хлорбутановой кислоты ангидрид** $(C_6H_5)Cl(CHCO)_2O$; M 210,614; $T_{пл}$ 103-104,5°; Лит.: [1501] 235-236; Синт.: [1501] 235-236

8992. **1-фенил-1-циклогексен** (1-phenyl-1-cyclohexene) $C_6H_5C_6H_9$; M 158,240; CAS 771-98-2; $T_{пл} -11^\circ$; $T_{кип} 252^\circ$; Пл.: 0,994 (20° , г/см³, ж.); n 1,57 (20°); Лит.: [43] 994

8993. **3-фенил-2,3-эпоксипропановой кислоты этиловый эфир** (альдегид 16, альдегид земляники) $CH_3(C_6H_5)C(O)CH_2COOC_2H_5$; M 206,238; $T_{кип} 260^\circ$; Лит.: [1447] 27

8994. **2-фенилэтанол** (бета-фенилэтиловый спирт, фенетиловый спирт, феноэтиловый спирт) бц. ж. $C_6H_5CH_2CH_2OH$; M 122,164; $T_{пл} -27^\circ$; $T_{кип} 220^\circ$; Раств.: вода: 1,796 (20°), 1,855 (40°), 1,951 (55°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0235 (25° , г/см³, ж.); n 1,5337 (17°); Давл. паров: 10 ($97,4^\circ$); LD_{50} : 800-1500 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 1038-1039, [331] 503-504, [900] 189

8995. **1-фенилэтиламин** (1-амино-1-фенилэтан, альфа-метилбензиламин, альфа-фенилэтиламин) маслянистая ж. $C_6H_5CH(CH_3)NH_2$; M 121,190; $T_{кип} 187,4^\circ$; Раств.: вода: 4,2 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9315 (16° , г/см³, ж.); LD_{50} : 940 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 480-481, [227] 209

8996. **2-фенилэтиламин** (бета-фенилэтиламин) ж. $C_6H_5CH_2CH_2NH_2$; M 121,180; $T_{кип} 195^\circ$; Пл.: 0,964 (25° , г/см³, т.); n 1,5315 (25°); $pK_{BH^+}(1) = 9,83$ (25° , вода); LD_{50} : 940 (мышы, п/о); Лит.: [1445] 69

8997. **1-фенилэтилмеркаптан** $C_6H_5CH(CH_3)SH$; M 138,230; $T_{кип} 199^\circ$; Лит.: [1511] 651

8998. **1-фенилэтилопиперидиден-2-(4-хлорфенил)сульфонамид** бел. крист. $C_{19}H_{21}ClN_2O_2S$; M 376,900; $T_{пл} 110^\circ$; Лит.: [52]; Синт.: [52]

8999. **О-фенил-О-этил-S-пропил-тиофосфат** (гетерофос) вязкая ж. $C_6H_5O(C_2H_5O)P(O)SC_3H_7$; M 224,300; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,1554 (20° , г/см³, ж.); n 1,518 (20°); Давл. паров: 0,15 (109°); Лит.: [1447] 129

9000. **фенилэтинилзолото(I) - трифенилфосфин (1/1)** $C_6H_5-SSAu \cdot (C_6H_5)_3P$; M 560,380; $T_{пл} 163-164^\circ$; Лит.: [1231] 1229

9001. **фенкарол** (хинуклидил-3-дифенилкарбинола гидрохлорид) бел. крист. $C_{20}H_{24}ClNO$; M 329,860; $T_{пл} 120-121^\circ$; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; $pK_a(1) = 10,14$ (25° , вода); Лит.: [1445] 70, [1447] 614, [670] 278

9002. **феноксинацетилен** C_6H_5OCCH ; M 118,133; $T_{пл} -36^\circ$; Пл.: 1,0114 (20° , к в. 4, ж.); n 1,5171 (20°); Давл. паров: 25 ($61,5^\circ$); Дип.: 1,41 (20°); Лит.: [1152] 121

9003. **3-феноксibenзальдегид** (3-phenoxybenzaldehyde) $C_{13}H_{10}O_2$; М 198,220; Пл.: 1,147 (20°, г/см³, ж.); n 1,595 (20°); Давл. паров: 0,1 (140°); Лит.: [43] 988

9004. **2-феноксibenзойная кислота** (О-фенилсалициловая кислота) ромбические крист. $C_6H_5OC_6H_4COOH$; М 214,217; $T_{пл}$ 114,5°; $T_{кип}$ 355°; $T_{разл}$ 355°; $pK_a(1) = 3,53$ (25°, вода); Лит.: [81] 93, [971] 62-63, [1045] 500-501, [1046] 95

9005. **3-феноксibenзойная кислота** крист. $C_6H_5OC_6H_4COOH$; М 214,217; $T_{пл}$ 146,5°; $pK_a(1) = 3,95$ (25°, вода); Лит.: [971] 62-63, [1046] 95

9006. **4-феноксibenзойная кислота** крист. $C_6H_5OC_6H_4COOH$; М 214,217; $T_{пл}$ 161,5°; $pK_a(1) = 4,52$ (25°, вода); Лит.: [971] 62-63, [1046] 95

9007. **2-феноксинитробензол** (о-нитродифениловый эфир) желт. ж. $C_6H_5OC_6H_4NO_2$; М 215,205; Давл. паров: 8 (184°), 45 (196°), 60 (235°); Лит.: [80] 144; Синт.: [343] 186

9008. **4-феноксинитробензол** (п-нитродифениловый эфир) пластинчатые крист. $C_6H_5OC_6H_4NO_2$; М 215,205; $T_{пл}$ 56-61°; Лит.: [80] 144; Синт.: [343] 187

9009. **3-фенокси-1,2-пропандиол** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_6H_5OCH_2CH(OH)CH_2OH$; М 168,190; $T_{пл}$ 67-68°; $T_{кип}$ 315°; Лит.: [971] 306-307; Синт.: [999] 280-281

9010. **феноксиуксусная кислота** бц. пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_6H_5OCH_2COOH$; М 152,147; $T_{пл}$ 90°; $T_{кип}$ 285°; $T_{разл}$ 285°; Раств.: бензол: р., вода: 1,2 (10°), эф.: р., укс.: р., этанол: р.; $pK_a(1) = 3,171$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1028-1029, [331] 482; Синт.: [343] 68

9011. **2-феноксietанол** (фенилцеллозольв, этиленгликоля монофениловый эфир) бц. ж. $C_6H_5OCH_2CH_2OH$; М 138,160; $T_{пл}$ 12,1°; $T_{кип}$ 245°; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: фенол, оксиран; Раств.: вода: 2,601 (20°), диэтилфталат: р., пропиленгликоль: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 554 (крысы-самки, в/б), 2350 (крысы-самки, в/ж), 808 (крысы-самцы, в/б), 2167 (крысы-самцы, в/ж), 510 (мышь-самки, в/б), 1065 (мышь-самки, в/ж), 490 (мышь-самцы, в/б), 933 (мышь-самцы, в/ж); Лит.: [1445] 334, [331] 505, [1093] 39, [1417] 112

9012. **фенол** (гидроксibenзол, карболовая кислота) бц. игольчатые крист. C_6H_5OH ; М 94,120; $T_{пл}$ 40,9°; $T_{кип}$ 181,75°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: 2,5 (16°), 8,33 (21°), 10 (25°), вода: 6,7 (16°), 8 (20°), 9,016 (35°), 10,71 (50°), 14,97 (60°), смеш. (66°),

глицерин: х.р., эф.: х.р., жирные масла: р., сероуглерод: х.р., тетрагидрометан: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,0576 (41°, г/см³, ж.), 1,5426 (41°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (73,5°), 25 (90°), 100 (120,2°); pK_a (1) = 18 (25°, диметилсульфоксид); pK_a (1) = 9,98 (25°, вода); ΔH⁰₂₉₈: -165,02 (г); ΔG⁰₂₉₈: -50,42 (г); S⁰₂₉₈: 144,01 (г); ΔH⁰₂₉₈: -90,36 (г); ΔG⁰₂₉₈: -32,89 (г); S⁰₂₉₈: 315,6 (г); C_p⁰: 103,55 (г); ЛД₅₀: 512 (б. крысы, п/о), 427 (мыши, п/о); Лит.: [62] 884-885, [643] 142, [744] 174-175, [955] 173-174, [1442] 393, [1445] 70-71, [291] 372-390, [331] 255-257, [352] 126, [365] 230, [379] 160, [625] 149-152, [878] 80-81, [900] 188-189, [1415] 11-12; Синт.: [461] 243, [461] 180-181, [407] 299, [468] 202-203

9013. **феноловый красный** (сульфенталь, фенолсульфоталеин) красн. крист. C₁₉H₁₄O₅S; М 354,380; Т_{пл} >300°; Лит.: [971] 384-385, [1447] 615

9014. **фенолфталин** (альфа,альфа-ди(4-оксифенил)фталид, пурген) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) C₂₀H₁₄O₄; М 318,320; Т_{пл} 261°; Раств.: вода: 0,018 (20°), эф.: 5,92 (20°), этанол: 20,9 (20°); pK_a (1) = 9,4 (25°, вода); Лит.: [576] 135-136, [1045] 1052-1053, [1517] 163, [379] 160, [498] 53; Синт.: [461] 255-256, [808] 13

9015. **феноперидина гидрохлорид** бел. крист. C₂₄H₃₂ClNO₃; М 417,970; CAS 2627-49-4; Т_{пл} 200-202°; ЛД₅₀: 64 (мыши, в/б); Лит.: [62] 886, [223] 1617, [1426] 22

9016. **фентанил** (fentanyl) C₂₂H₂₈N₂O; М 336,470; CAS 437-38-7; Т_{пл} 83-85°; ЛД₅₀: 18 (крысы, п/о), 2,91 (крысы, в/в), 368 (мыши, п/о), 2,9 (мыши, в/в); Лит.: [42] 191, [223] 852

9017. **фентанила цитрат** (1-фенетил-4-(N-пропионил-N-фениламино)пиперидина цитрат) C₂₈H₃₆N₂O₈; М 528,600; CAS 990-73-8; Т_{пл} 149-151°; Раств.: вода: н.р., этанол: л.р.; ЛД₅₀: 2,9 (крысы, в/в), 1,5 (крысы, п/к), 18 (крысы, в/ж), 2,9 (мыши, в/в), 76 (мыши, в/б), 368 (мыши, в/ж); Лит.: [1447] 616, [42] 191, [160] 1049, [223] 852, [370] 146, [1088] 22, [1426] 23

9018. **фенциклидин** (EA 2148, SNB) C₆H₅(C₅H₁₀N)C₆H₁₀; М 243,390; Т_{пл} 46°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р., метанол: р., толуол: р., этилацетат: р.; Лит.: [263] 53, [85] 391, 654

9019. **фенциклидина гидробромид** C₆H₅(C₅H₁₀N)C₆H₁₀ • НВг; М 324,300; Т_{пл} 216°; Лит.: [263] 53

9020. **фенциклидина гидрохлорид** (1-фенил-1-(1-пиперидил)циклогексана гидрохлорид, SNA, phencyclidine hydrochloride, sernyl, сернил) бц. CH₂(CH₂CH₂)₂N(C₆H₅)C₆H₁₀ •

HCl; M 279,850; $T_{\text{пл}}$ 216°; Раств.: анилин: р., вода: х.р., дихлорметан: р., метанол: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 11,7 (кролики, в/в), 12 (морские свинки, в/в), 17,9 (собаки, в/в); Лит.: [263] 53, 59, [426] 324-327, [963] 343-344, [227] 258, [370] 144, [1054], [714] 8, [1053] 358-361, [1397] 367, [1426] 21-22

9021. **фермий** (fermium) Fm; M 257,000; $T_{\text{пл}}$ 1527°; Лит.: [1445] 84, [1448] 623-627, [480] 581

9022. **ферроценилазид** $C_5H_5FeC_5H_4N_3$; M 227,044; $T_{\text{пл}}$ 53-54°; Лит.: [746] 261; Синт.: [746] 261

9023. **ферроценния нитрат** темно-голуб. $(C_5H_5)_2FeNO_3$; M 248,036; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 107

9024. **физостигмин** (эзерин) бц. крист. $C_{16}H_{23}N_3O$; M 273,360; $T_{\text{пл}}$ 107°; Раств.: вода: пл.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; $pK_{\text{BH}^+} + (1) = 6,12$ (25°, вода); $pK_{\text{BH}^+} + (1) = 12,24$ (25°, вода); ΔD_{50} : 0,8 (кролики, в/в), 3 (кролики, п/к), 0,75 (мышы, п/к); Лит.: [62] 900-901, [426] 278, [1445] 94-95, [379] 381

9025. **физостигмина салицилат** бц. призматические крист. $C_{16}H_{23}N_3O \cdot \text{НОС}_6\text{H}_4\text{СООН}$; M 411,494; $T_{\text{пл}}$ 186°; Раств.: вода: 1,38 (25°), 6,66 (80°), эф.: 0,57 (25°), хлф.: 11,6 (25°), этанол: 7,87 (25°), 25 (60°); Лит.: [62] 900, [291] 758, [379] 381

9026. **фитоменадион** (витамин K1) желт. вязкая ж. $C_{31}H_{46}O_2$; M 450,696; $T_{\text{пл}}$ -20°; ΔD_{50} : 25000 (мышы, п/о); Лит.: [62] 901-902, [1441] 387, [223] 1629-1630

9027. **флавои** (2-фенил-4-хроменон) бц. крист. $C_{15}H_{10}O_2$; M 222,239; $T_{\text{пл}}$ 99-100°; Лит.: [1445] 104

9028. **флуорантен** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{16}H_{10}$; M 202,250; CAS 206-44-0; $T_{\text{пл}}$ 110°; $T_{\text{кип}}$ 384°; Раств.: бензол: р., вода: 0,000019 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1445] 110, [331] 1027-1028, [524] 129, 423, 708, [602] 292-301

9029. **флуорен** (2,3-бензоинден, дифениленметан) бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $C_{13}H_{10}$; M 166,220; CAS 86-73-7; $T_{\text{пл}}$ 114,77°; $T_{\text{кип}}$ 293-295°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,000198 (25°), эф.: х.р., сероуглерод: х.р., тетрахлоформетан: х.р., этанол: х.р. (78°), м.р.; Пл.: 1,203 (0°, к в.4, т.); $pK_a(1) = 22,9$ (25°, вода); $\Delta H_{\text{сгор}}$: 6631,2; Лит.: [1445] 110-111, [231] 699-707, [291] 721, [331] 898-899, [900] 189

9030. **флуоресцеин** оранжево-красн. крист. $C_{20}H_{12}O_5$; M 332,306; $T_{\text{разл}}$ 290°; ΔD_{50} : 300 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 624, [223] 896; Синт.: [642] 222-223

9031. **фолиевая кислота** (N-птероил-N-глутаминовая кислота, витамин B₉) желт. игольчатые крист. C₁₉H₁₉N₇O₆; М 441,410; T_{пла} 250°; T_{раза} 250°; Раств.: вода: 0,2 (30°), этанол: р.; pK_a (1) = 8,26 (25°, вода); ΛD₅₀: 10000 (мышы, п/о), 282 (мышы, в/в); Лит.: [1045] 1058-1059, [1445] 111-112, [223] 925-927

9032. **формальдегид** (метаналь, муравьиный альдегид) бц. г. НСНО; М 30,030; T_{пла} -92°; T_{кип} -19,2°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9151 (-80°, г/см³, ж.), 0,8153 (-20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 20 (-79,6°); pK_a (1) = 13,27 (25°, вода, для НОСН₂ОН); ΔH⁰₂₉₈: -115,9 (г); ΔG⁰₂₉₈: -110 (г); S⁰₂₉₈: 218,66 (г); C_p⁰: 35,35 (г); ΔH_{кип}: 23,3; ΔH_{стоп}: 561,1; Лит.: [352] 123-124, [734] 560, [196] [900] 163, [1149] 190

9033. **формальдоксим** (formaldehyde oxime, формальдегида оксим) бц. ж. CH₂=NONH; М 45,040; CAS 75-17-2; T_{кип} 84°; Раств.: вода: 17 (20°); Лит.: [331] 9, [618] 222; Синт.: [416] 288

9034. **формамид** (муравьиной кислоты амид) бц. ж. НСОНН₂; М 45,040; T_{пла} 2,55°; T_{кип} 210,7°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1334 (20°, г/см³, ж.); n 1,44754 (20°); ΛD₅₀: 5600 (крысы, в/ж), 1250 (морские свинки, в/ж), 3100 (мышы, в/ж); Лит.: [291] 35-36, [734] 562-563, [900] 189, [1463] 82

9035. **2-формил-3,4-дигидро-2Н-пиран** C₆H₈O₂; М 112,127; T_{пла} -100°; T_{кип} 151,3°; Лит.: [1447] 17

9036. **3-формилпропионовая кислота** (янтарный полуальдегид) маслянистая ж. НООССН₂СН₂СНО; М 102,089; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 14 (135°); Лит.: [77] 40-41

9037. **3-формилпропионовой кислоты 4-нитрофенилгидразон** (янтарного семиальдегида п-нитрофенилгидразон) красно-фиолетов. игольчатые крист. O₂NC₆H₄NHN=СНСН₂СН₂СООН; М 236,224; T_{пла} 185-187°; Лит.: [77] 41; Синт.: [730] 26-27

9038. **2-формилтиофен** (2-тиенилформальдегид, 2-тиофенальдегид, 2-тиофенкарбонал, альфа-тиофеновый альдегид) желт. маслянистая ж. C₄H₃СНО; М 112,150; T_{кип} 198°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,215 (21°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 980-981

9039. **1-фосфацетилен** (фосфаэтин) бц. г. НСР; М 43,992; T_{раза} -124°; Лит.: [479] 504, [734] 521, [1146] 56, [1298] 418, [1488] 565

9040. **фосфин** (phosphine) бц. г. РН₃; М 33,998; T_{пла} -133,8°; T_{кип} -87,42°; Раств.: вода: 0,041 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.:

0,0015294 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-159°), 10 (-143°), 100 (-119°); pK_a (1) = 27 (25°, вода); Дип.: 0,58 (20°); ΔH⁰₂₉₈: 5,4 (г); ΔG⁰₂₉₈: 13,4 (г); S⁰₂₉₈: 210,2 (г); C_p⁰: 37,1 (г); ΔH_{пл}: 1,13; ΔH_{кип}: 14,61; T_{криг}: 51,3; P_{крит}: 6,54; Лит.: [440] 135-136, [479] 54, 460-462, [734] 443-444, [900] 108, [1215] 1089-1105; Синт.: [615] 18

9041. **фосфония бромид** бел. PH₄Br; M 114,910; T_{возг} 38°; Лит.: [655] 149

9042. **фосфония иодид** бц. тетрагональные крист. PH₄I; M 161,910; T_{пл} 18,5°; T_{раза} 30°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: ; ΔH⁰₂₉₈: -69 (г); S⁰₂₉₈: 123 (г); C_p⁰: 109,6 (г); Лит.: [535] 208-209, [734] 444, [1033] 137; Синт.: [615] 17-18

9043. **фосфония хлорид** бц. кубические крист. PH₄Cl; M 70,460; T_{возг} -28°; Раств.: вода: реаг.; ΔH⁰₂₉₈: -155,6 (г); Лит.: [630] 512, [535] 208-209

9044. **N-(фосфонометил)глицин** (глифосат, раундап) C₃H₈NO₅P; M 169,073; T_{пл} 200°; Раств.: вода: 1,2 (25°); Лит.: [332] 76, [677] 476-477

9045. **фосфора(III) бромид** бц. дымящая ж. PBr₃; M 270,690; T_{пл} -40,5°; T_{кип} 173,3°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 2,87 (20°, г/см³, г.); n 1,697 (26,6°); Давл. паров: 10 (44,7°), 100 (102,3°); ДП: 3,9 (20°); Дип.: 6 (20°); Пов.нат.: 44,7 (0°), 36 (100°); ΔH⁰₂₉₈: -132 (г); ΔG⁰₂₉₈: -155,7 (г); S⁰₂₉₈: 348 (г); C_p⁰: 76,1 (г); ΔH⁰₂₉₈: -177 (ж); ΔH_{кип}: 38,7; Лит.: [900] 107-108; Синт.: [615] 7-8

9046. **фосфора(V) бромид** желт. ромбические крист. PBr₅; M 430,490; T_{пл} 106°; T_{раза} 106°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; ΔH⁰₂₉₈: -289 (г); Лит.: [734] 455, [900] 108

9047. **фосфора(III) бромид-дифторид** бц. г. PBrF₂; M 148,875; T_{пл} -133,8°; T_{кип} -16,1°; Лит.: [655] 148

9048. **фосфора(V) бромид-оксид-дифторид** бц. ж. P(O)BrF₂; M 164,874; T_{пл} -84,8°; T_{кип} 30,5°; Лит.: [655] 148

9049. **фосфора(V) бромид-оксид-дихлорид** ж. POBrCl₂; M 197,783; T_{пл} 11°; T_{кип} 136,5°; Лит.: [535] 210-211

9050. **фосфора(V) бромид-оксид-фторид-хлорид** бц. ж. P(O)BrClF; M 181,329; T_{кип} 79°; Лит.: [655] 148

9051. **фосфора(V) бромид-сульфид-дифторид** желт. ж. P(S)BrF₂; M 180,940; T_{пл} -136,9°; T_{кип} 35,5°; Лит.: [655] 151

9052. **фосфора(V) бромид-сульфид-дихлорид** желт. ж. PSBrCl₂; M 213,850; T_{пл} -30°; T_{кип} 156°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [535] 208-209

9053. **фосфора(V) бромид-сульфид-фторид-хлорид** желт. ж. $P(S)BrFCl$; М 197,394; $T_{кип}$ 98°; Лит.: [655] 150, [734] 459
9054. **фосфора(III) гидрид-дифторид** (фосфора гидродифторид) г. HPF_2 ; М 69,979; $T_{пла}$ -124°; $T_{кип}$ -65°; Лит.: [734] 454
9055. **фосфора(III) гидрид-дифторид - боран (1/1)** $PHF_2 \cdot BH_3$; М 83,813; $T_{кип}$ 6°; Лит.: [735] 28
9056. **фосфора(V) гидрид-тетрафторид** PHF_4 ; М 107,975; $T_{пла}$ -89°; $T_{кип}$ -36°; Лит.: [734] 456
9057. **фосфора(V) диамид-нитрид тример** бел. $[(H_2N)_2PN]_3$; М 231,077; $T_{пла}$ 162°; Лит.: [655] 150, [734] 461
9058. **фосфора(V) дибромид-нитрид** бц. ромбические крист. NBr_2 ; М 204,800; $T_{пла}$ 190°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р.; Лит.: [1045] 12-13
9059. **фосфора(V) дибромид-оксид-фторид** бц. ж. $P(O)Br_2F$; М 225,780; $T_{пла}$ -117,2°; $T_{кип}$ 110,1°; Лит.: [655] 149
9060. **фосфора(V) дибромид-оксид-хлорид** крист. $POBr_2Cl$; М 242,234; $T_{пла}$ 31°; $T_{кип}$ 165°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,45 (50°, г/см³, ж.); Лит.: [535] 208-209
9061. **фосфора(V) дибромид-сульфид-фторид** желт. ж. $P(S)Br_2F$; М 241,845; $T_{пла}$ -75,2°; $T_{кип}$ 125,3°; Лит.: [655] 151
9062. **фосфора(V) дибромид-трифторид** желтовато-красн. ж. PBr_2F_3 ; М 247,777; $T_{пла}$ -20°; $T_{разл}$ 15°; Разл. на: фосфора(V) фторид, фосфора(V) бромид; Лит.: [535] 208-209, [734] 455
9063. **фосфора(III) дибромид-фторид** PBr_2F ; М 209,780; $T_{пла}$ -115°; $T_{кип}$ 78,5°; Лит.: [655] 148
9064. **фосфора(V) дигидрид-трифторид** PH_2F_3 ; М 89,985; $T_{пла}$ -47°; $T_{кип}$ 1°; Лит.: [734] 456
9065. **фосфора(V) диоксид-трихлорид** красн. PI_2Cl_3 ; М 391,142; $T_{разл}$ 259°; Лит.: [655] 150
9066. **фосфора(V) диоксид-дифторид** (дифторфосфорной кислоты ангидрид) $O(P(O)F_2)_2$; М 185,939; $T_{пла}$ 0°; $T_{кип}$ 72°; Лит.: [734] 456
9067. **фосфора(III) дифторид-хлорид** бц. г. PF_2Cl ; М 104,424; $T_{пла}$ -164,8°; $T_{кип}$ -47,3°; Лит.: [655] 149
9068. **фосфора(III) дифторид-цианид** F_2PCN ; М 94,988; $T_{разл}$ -20°; Лит.: [734] 524
9069. **фосфора(III) изоцианат** $P(NCO)_3$; М 157,024; $T_{пла}$ -2°; $T_{кип}$ 169,3°; Лит.: [479] 468, [734] 526
9070. **фосфора(V) имид-нитрид** (фосфам) бел. $HNPN$; М 59,995; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [655] 150, [734] 459

9071. **фосфора(III) иодид** темно-красн. гексагональные крист. PI_3 ; М 411,690; $T_{пл}$ 61°; $T_{кип}$ 200°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: х.р.; Пл.: 3,89 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 10 (82°), 100 (147°); Пов.нат.: 56,5 (75°), 51,4 (150°); ΔH^0_{298} : -45,6 (г); ΔG^0_{298} : -44,8 (г); S^0_{298} : 192 (г); Лит.: [734] 454, [900] 108; Синт.: [615] 8

9072. **фосфора(V) нитрид** бел. крист. P_3N_5 ; М 162,960; $T_{разл}$ 700°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [655] 150, [734] 459, [1262] 1613-1614

9073. **фосфора(V) нитрид-оксид** бел. NPO; М 60,980; $T_{пл}$ 1000°; Лит.: [734] 460, [1262] 1615

9074. **фосфора(V) нитрид-сульфид** сер. NPS; М 77,045; $T_{разл}$ 600°; Лит.: [1262] 1616

9075. **фосфора(III) оксид** (фосфористый ангидрид) бел. моноклинные крист. P_4O_6 ; М 219,890; $T_{пл}$ 23,8°; $T_{кип}$ 175,4°; Раств.: бензол: р., вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р.; Пл.: 2,135 (21°, г/см³, г.); Давл. паров: 10 (52,9°), 100 (107,7°); Пов.нат.: 37 (30°), 34,7 (50°), 31,2 (80°), 27,7 (110°); ΔH^0_{298} : -1593,7 (г); S^0_{298} : 346,9 (г); C_p^0 : 145,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 14,1; $\Delta H_{кип}$: 43,4; ΔH^0_{298} : -1640 (г); Лит.: [479] 470-471, [734] 446, [900] 108

9076. **фосфора(V) оксид** (тетрафосфора декаоксид, фосфора пентаоксид, фосфорный ангидрид) бел. тригональные крист. P_4O_{10} ; М 283,890; $T_{возг}$ 359°; Раств.: вода: реак., серная кислота 100%: р., укс.: н.р.; Давл. паров: 1 (190°), 10 (237°), 100 (295,5°); ΔH^0_{298} : -2984 (г); ΔG^0_{298} : -2697,6 (г); S^0_{298} : 228,9 (г); C_p^0 : 211,7 (г); $\Delta H_{возг}$: 65,3; ΔH^0_{298} : -2894 (г); S^0_{298} : 395 (г); C_p^0 : 191 (г); Лит.: [440] 131-132, [1439] 580-582, 683, [479] 471-472, [734] 448, [900] 108

9077. **фосфора(III) оксид-дифторид** г. $O(PF_2)_2$; М 153,941; $T_{кип}$ -18°; Лит.: [734] 456

9078. **фосфора(V) оксид-дифторид-хлорид** бц. г. $P(O)ClF_2$; М 120,423; $T_{пл}$ -96,3°; $T_{кип}$ 3,1°; Лит.: [655] 149

9079. **фосфора(V) оксид-триизоцианат** бц. $PO(NCO)_3$; М 173,024; $T_{пл}$ 5°; $T_{кип}$ 193,1°; Лит.: [479] 469

9080. **фосфора(V) оксид-трифторид** бц. г. POF_3 ; М 103,970; $T_{возг}$ -39,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: реак., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 0,0048 (0°, г/см³, г.); Давл. паров: 10 (-81,9°), 100 (-61,5°); Дип.: 1,74 (20°); ΔH^0_{298} : -1252 (г); ΔG^0_{298} : -1203,7 (г); S^0_{298} : 284,9 (г); C_p^0 : 68,66 (г); $\Delta H_{возг}$: 37,7; Лит.: [1405] 90, [734] 456, [900] 108

9081. **фосфора(V) оксид-трихлорид** (фосфора хлорокись, фосфора(V) оксохлорид) бц. дымящая ж. $POCl_3$; М 153,330;

$T_{\text{пл}} 1,2^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 107,2^{\circ}$; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,675 (20° , г/см³, ж.); $n 1,46$ (25°); Давл. паров: 10 (2°), 100 ($46,5^{\circ}$); ДП: 13,7 (25°); Дип.: 2,4 (20°); Вязк.: 1,065 (25°); Пов.нат.: 31,6 (25°); ΔH_{298}^0 : -597,5 (ж); ΔG_{298}^0 : -521,3 (ж); S_{298}^0 : 222,5 (ж); C_p^0 : 138,8 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 13,1; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 34,5; ΔH_{298}^0 : -559 (г); S_{298}^0 : 284,9 (г); C_p^0 : 68,7 (г); ΔD_{50}^0 : 380 (крысы, в/ж); Лит.: [440] 134-135, [734] 456, [900] 108

9082. фосфора(V) оксид-трихлорфосфорилденамид-ди-хлорид бц. крист. $\text{Cl}_3\text{P}=\text{NP}(\text{O})\text{Cl}_2$; М 269,219; $T_{\text{пл}} 35^{\circ}$; Лит.: [734] 461

9083. фосфора(V) оксид-фторид-дихлорид бц. ж. $\text{P}(\text{O})\text{Cl}_2\text{F}$; М 136,878; $T_{\text{пл}} -84,5^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 54^{\circ}$; Лит.: [655] 149

9084. фосфора(III) сульфид темно-желт. P_4S_6 ; М 316,285; $T_{\text{пл}} 232^{\circ}$; $T_{\text{разл}} 232^{\circ}$; Лит.: [655] 150

9085. фосфора(V) сульфид желт. триклинные крист. P_4S_{10} ; М 444,550; $T_{\text{пл}} 288^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 514^{\circ}$; Раств.: вода: м.р., сероуглерод: 0,182 (0°), 0,222 (17°); Пл.: 2,09 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -364 (т); S_{298}^0 : 381,7 (т); C_p^0 : 296 (т); Лит.: [289] 1364, [479] 472-475, [535] 208-209, [734] 457

9086. фосфора(V) сульфид-дифторид-хлорид бц. г. $\text{P}(\text{S})\text{F}_2\text{Cl}$; М 136,489; $T_{\text{пл}} -155,2^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 6,3^{\circ}$; Лит.: [655] 151

9087. фосфора(V) сульфид-трифторид PSF_3 ; М 120,034; $T_{\text{пл}} -148,8^{\circ}$; $T_{\text{кип}} -52,3^{\circ}$; $T_{\text{крит}} 72,8$; Лит.: [1405] 90, [734] 458-459

9088. фосфора(V) сульфид-трихлорид бц. дымящая ж. PSCl_3 ; М 169,400; $T_{\text{пл}} -36,2^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 125^{\circ}$; Раств.: бензол: р., вода: реаг., сероуглерод: р., тетрабромметан: р.; Пл.: 1,456 (125° , г/см³, ж.), 1,63 (г/см³, ж.); Дип.: 1,41 (20°); ΔH_{298}^0 : -336,4 (ж); ΔH_{298}^0 : -410,4 (г); S_{298}^0 : 337,2 (г); C_p^0 : 90 (г); $T_{\text{крит}} 349$; $P_{\text{крит}} 4,56$; Лит.: [1045] 238-239, [1445] 147, [479] 468-469, [535] 208-209, [655] 151, [722] 73, 85, 117, [734] 458-459, [964] 247; Синт.: [615] 14-15

9089. фосфора(V) сульфид-фторид-дихлорид бц. ж. $\text{P}(\text{S})\text{FCl}_2$; М 152,943; $T_{\text{пл}} -96^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 64,7^{\circ}$; Лит.: [655] 151

9090. фосфора(V) тетрабромид-фторид светло-желт. PBr_4F ; М 369,588; $T_{\text{пл}} 87^{\circ}$; $T_{\text{разл}} 87^{\circ}$; Лит.: [655] 148

9091. фосфора(V) тетрафторид-хлорид бц. г. PF_4Cl ; М 142,420; $T_{\text{пл}} -132^{\circ}$; $T_{\text{кип}} -43,4^{\circ}$; Лит.: [655] 149

9092. фосфора(V) трибромид-оксид (фосфорила бромид) бц. пластинчатые крист. POBr_3 ; М 286,690; $T_{\text{пл}} 55,7^{\circ}$; $T_{\text{кип}} 192^{\circ}$; Раств.: бензол: р., вода: реаг., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,82 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -458 (т); $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 45,6; ΔH_{298}^0 : -390,8 (г); S_{298}^0 : 359,8 (г); C_p^0 : 90 (г); Лит.: [535] 208-209, [734] 456; Синт.: [615] 14

9093. **фосфора(V) трибромид-сульфид** желт. кубические крист. PSBr_3 ; M 302,750; $T_{\text{пл}}$ 38,2°; $T_{\text{кип}}$ 206°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., трихлорид фосфора: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -255,6 (г); S_{298}^0 : 372,8 (г); C_p^0 : 95 (г); Лит.: [535] 208-209, [734] 458; Синт.: [615] 15-16

9094. **фосфора(V) триодид-оксид** фиолетов. POI_3 ; M 427,687; $T_{\text{пл}}$ 50°; Лит.: [655] 150

9095. **фосфора(V) триодид-сульфид** желт. P(S)I_3 ; M 443,752; $T_{\text{пл}}$ 46°; Лит.: [655] 151, [734] 458

9096. **фосфора(III) трис(дифторфосфид)** бц. $\text{P(PF}_2)_3$; M 237,885; $T_{\text{пл}}$ -68°; $T_{\text{разл}}$ 10°; Лит.: [734] 454

9097. **фосфора(V) трис(трихлорфосфорилиденамид)-дихлорид** бц. крист. $\text{Cl}_2\text{P(N=PCl}_3)_3$; M 555,898; $T_{\text{пл}}$ 170°; $T_{\text{разл}}$ 170°; Лит.: [734] 461

9098. **фосфора(V) трифторид-дихлорид** бц. г. PCl_2F_3 ; M 158,875; $T_{\text{пл}}$ -128°; $T_{\text{кип}}$ 7,1°; $T_{\text{разл}}$ 200°; Разл. на: фосфора(V) фторид, фосфора(V) хлорид; Лит.: [535] 208-209, [734] 455

9099. **фосфора(III) фторид** бц. г. PF_3 ; M 87,970; $T_{\text{пл}}$ -151,5°; $T_{\text{кип}}$ -101,4°; Раств.: вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 0,003907 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 10 (-150°), 100 (-128°); Дип.: 1,03 (20°); ΔH_{298}^0 : -956,5 (г); ΔG_{298}^0 : -935,66 (г); S_{298}^0 : 272,6 (г); C_p^0 : 58,7 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 0,937; $\Delta H_{\text{кип}}$: 14,58; $T_{\text{крит}}$: -2,05; $P_{\text{крит}}$: 4,326; Лит.: [1405] 88-89, [479] 463, [734] 454, [900] 108; Синт.: [615] 9

9100. **фосфора(V) фторид** бц. г. PF_5 ; M 125,970; $T_{\text{пл}}$ -93,7°; $T_{\text{кип}}$ -84,55°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,005805 (0°, г/см³, г.); Давл. паров: 10 (-123°), 100 (-106°); Дип.: 0 (20°); ΔH_{298}^0 : -1593 (г); ΔG_{298}^0 : -1517,2 (г); S_{298}^0 : 293 (г); C_p^0 : 83,3 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 11,9; $\Delta H_{\text{кип}}$: 17,2; Лит.: [1405] 87-88, [734] 455, [900] 108; Синт.: [615] 12

9101. **фосфора(III) фторид - боран (1/1)** $\text{PF}_3 \cdot \text{BH}_3$; M 101,804; $T_{\text{пл}}$ -116°; $T_{\text{кип}}$ -62°; Лит.: [735] 28

9102. **фосфора(III) фторид-дихлорид** бц. г. PFCl_2 ; M 120,878; $T_{\text{пл}}$ -144°; $T_{\text{кип}}$ 13,85°; Лит.: [655] 149

9103. **фосфора(V) фторид-тетрахлорид** PCl_4F ; M 191,780; $T_{\text{пл}}$ -59°; $T_{\text{кип}}$ 67°; Лит.: [479] 466, [734] 455; Синт.: [615] 12

9104. **фосфора(III) хлорид** (фосфор треххлористый, фосфора трихлорид) бц. дымящая ж. PCl_3 ; M 137,330; $T_{\text{пл}}$ -90,3°; $T_{\text{кип}}$ 75,3°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р.; Пл.: 1,57 (20°, г/см³, ж.); n 1,516 (14°); Давл. паров: 1 (-51,8°), 10 (-21,5°), 100 (20,6°); ДП: 4,7 (22°); Дип.: 0,78 (20°); Пов.нат.: 29,3 (0°), 21,9 (75°); Ск.зв.: 944,1

(30°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -280 (г); ΔG_{298}^0 : -260,5 (г); S_{298}^0 : 311,7 (г); C_p^0 : 74,1 (г); $\Delta H_{кип}$: 30,5; ΔH_{298}^0 : -311,7 (ж); $T_{крит}$: 290; $Pl_{крит}$: 0,52; Лит.: [440] 133, [1445] 147, [479] 463-464, [900] 108; Синт.: [606] 160-161, [615] 6-7

9105. **фосфора(V) хлорид** (фосфор пятихлористый) бц. тетрагональные крист. PCl_5 ; М 208,240; $T_{возг}$ 159°-300°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 2,11 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (78°), 100 (116,8°); ΔH_{298}^0 : -435,6 (т); $\Delta H_{возг}$: 63,2; ΔH_{298}^0 : -366,9 (г); S_{298}^0 : 364 (г); C_p^0 : 113 (г); $T_{крит}$: 372; Лит.: [440] 134, [1045] 238-239, [535] 208-209, [734] 440, [734] 455, [900] 108; Синт.: [615] 13

9106. **фосфора(V) хлорид - аммиак (1/8)** $PCl_5 \cdot 8NH_3$; М 344,483; $T_{разл}$ 175°; Лит.: [734] 456

9107. **фосфора(III) хлорид - бора трихлорид (1/1)** $PCl_3 \cdot BCl_3$; М 254,503; $T_{пл}$ -94°; Лит.: [735] 19

9108. **фосфора(III) цианид** бел. крист. $P(CN)_3$; М 109,026; $T_{пл}$ 203°; Лит.: [479] 468, [734] 524

9109. **фосфор белый** (phosphorus white) бц. кубические крист. P_4 ; М 123,895; $T_{пл}$ 44,1°; $T_{кип}$ 280,5°; Раств.: аммиак жидкий: х.р., ацетон: 0,05 (0°), 0,14 (25°), 0,22 (40°), бензол: 1,51 (0°), 3,2 (20°), 5,75 (40°), 7,9 (60°), 10,03 (81°), вода: 0,0003 (15°), гептан: 0,86 (0°), 1,49 (25°), 2,16 (40°), 5,66 (100°), глицерин: 0,25 (16°), диоксид серы: х.р., эф.: 0,43 (0°), 1,04 (20°), 1,39 (25°), 2 (35°), оксид фосфора(III): 1,7 (25°), парафин: 1,47 (15°), сероуглерод: 45,8 (-10°), 72,3 (-5°), 434 (0°), 630 (5°), 880 (10°), тетрахлорметан: 0,64 (0°), 1,27 (20°), 1,82 (40°), 4,55 (100°), трихлорид фосфора: х.р., трихлороксид фосфора: х.р., укс.: 0,105 (15°), этанол: 0,31 (18°); Пл.: 1,8323 (20°, г/см³, т.); n 1,8244 (20°); Давл. паров: 0,122 (40°), 1 (75°), 10 (123°), 100 (190°); ДП: 4,1 (20°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 41,1 (т); C_p^0 : 23,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 0,659; $\Delta H_{кип}$: 13,1; ΔH_{298}^0 : 316,3 (г); S_{298}^0 : 163,2 (г); C_p^0 : 20,9 (г); ΔL_{50} : 11,5 (мышь, п/о); $T_{крит}$: 695; $P_{крит}$: 8,1; Лит.: [440] 127-131, [1046] 305, [1445] 136, 144-147, [1517] 226, [289] 1362-1363, 1417, [415] 80, [479] 449, 453, [490] 52, [734] 437, 441-442, 445-446, 457, [900] 107

9110. **фосфористая кислота** бц. крист. H_3PO_3 ; М 81,996; $T_{пл}$ 70,1°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 309 (0°), 694 (30°), этанол: р.; Пл.: 1,65 (21°, г/см³, т.); pK_a (1) = 1,257 (25°, вода, OH); pK_a (2) = 6,7 (25°, вода, OH); ΔH_{298}^0 : -952,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,5; ΔL_{50} : 1700 (мышь-самцы, в/ж, в виде 50% водного раствора); Лит.: [630]

509, [479] 476-479, [734] 446, [900] 109, [1090] 38; Синт.: [615] 5

9111. **фосфористой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилфосфит) ж. $(C_2H_5O)_2PH(O)$; М 122,103; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,0756 (20° , г/см³, ж.); n 1,4081 (20°); Давл. паров: 10 (71°); Лит.: [1447] 195; Синт.: [615] 69-70

9112. **фосфор красный** (phosphorus red) красно-коричнев. триклинные крист. Р; М 30,974; $T_{\text{возг}}$ 429° ; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,2 (20° , г/см³, т.); Давл. паров: 1 (236°), 10 (287°), 100 (349°); ΔH_{298}^0 : -17,4 (т); ΔG_{298}^0 : -11,9 (т); S_{298}^0 : 22,8 (т); C_p^0 : 21,2 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 17; $\Delta H_{\text{возг}}$: 29,8; Лит.: [440] 131, [1517] 226, [370] 147, [490] 52, [734] 437, [900] 107, [1461] 81; Синт.: [592] 371

9113. **фосфорная кислота** (ортофосфорная кислота) бц. моноклинные крист. H_3PO_4 ; М 97,995; $T_{\text{пл}}$ $42,35^\circ$; $T_{\text{разл}}$ 213° ; Разл. на: пирофосфорная кислота, вода; Раств.: вода: 548 (20°), эф.: 525 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,87 (20° , г/см³, т.); $H_0(1) = -5,2$ (25°); $pK_{\text{ВН}} + (1) = -3$ (25° , вода); $pK_a(1) = 2,12$ (25° , вода); $pK_a(2) = 7,2$ (25° , вода); $pK_a(3) = 11,9$ (25° , вода); ΔH_{298}^0 : -1279 (т); ΔG_{298}^0 : -1119,1 (т); S_{298}^0 : 110,5 (т); C_p^0 : 106,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 13; ΔD_{50} : 1250 (крысы, п/о), 1250 (мышь, п/о); Лит.: [440] 132-133, [443] 73, [1046] 118, [1445] 153-156, [106] 238, [289] 592-594, [663] 91, [734] 449, [900] 109, 219

9114. **фосфорноватая кислота** (гипофосфорная кислота) $H_4P_2O_6$; М 161,976; $T_{\text{пл}}$ 73° ; $T_{\text{разл}}$ 73° ; $pK_a(1) = 2,2$ (25° , вода); $pK_a(2) = 2,8$ (25° , вода); $pK_a(3) = 7,3$ (25° , вода); $pK_a(4) = 10$ (25° , вода); Лит.: [1046] 80, [415] 316, [479] 476-480, [734] 447

9115. **фосфорноватая кислота дигидрат** бц. пластинчатые крист. $H_4P_2O_6 \cdot 2H_2O$; М 198,006; $T_{\text{пл}}$ 62° ; Лит.: [734] 447

9116. **фосфорноватистая кислота** (гипофосфористая кислота) бц. крист. H_3PO_2 ; М 65,996; $T_{\text{пл}}$ $26,5^\circ$; $T_{\text{разл}}$ 50° ; Раств.: вода: р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,49 (19° , г/см³, т.); $pK_a(1) = 1,1$ (25° , вода); ΔH_{298}^0 : -614,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,6; Лит.: [630] 514, [352] 145, [415] 282-290, [479] 476-479, [734] 445, [900] 109, [1247] 2150-2151, [1274] 93-110

9117. **фосфорновольфрамовая кислота** $H_7P(W_2O_7)_6 \cdot NH_2O$; М 2916,080; $T_{\text{возг}}$ 400° ; Лит.: [1342] 483; Синт.: [741] 130

9118. **фосфорной кислоты диамид** бел. $OP(OH)(NH_2)_2$; М 96,026; $T_{\text{пл}}$ 100° ; $T_{\text{разл}}$ 100° ; Лит.: [655] 150

9119. **фосфорной кислоты диэтиловый эфир** (диэтилфосфат) $(C_2H_5O)_2P(O)OH$; М 154,102; $T_{\text{кип}}$ 203° ; Лит.: [415] 441

9120. **фосфорной кислоты моноамид** бел. $\text{OP}(\text{OH})_2\text{NH}_2$; М 97,010; $T_{\text{раза}}$ 110°; Лит.: [655] 150, [734] 460

9121. **фосфорной кислоты триамид** бел. $\text{OP}(\text{NH}_2)_3$; М 95,041; $T_{\text{пла}}$ 160°; Лит.: [655] 150

9122. **фосфорной кислоты трибутиловый эфир** (бутилфосфат, трибутилфосфат) бц. ж. $(\text{C}_4\text{H}_9\text{O})_3\text{PO}$; М 266,320; $T_{\text{пла}}$ -80°; $T_{\text{кип}}$ 289°; Раств.: вода: 0,38 (22°), эф.: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: р.; Пл.: 0,9727 (25°, к в.4, ж.); LD_{50} : 1400 (б. крысы), 1200 (б. мыши, п/о); Лит.: [440] 154, [1045] 562-563, [1445] 131, [1447] 589-590, [331] 891, [482] 168, [734] 565, [1503] 192; Синт.: [615] 281

9123. **фосфорной кислоты триметиловый эфир** (триметилфосфат) бц. ж. $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{PO}$; М 140,075; $T_{\text{кип}}$ 193°; Раств.: вода: 100 (25°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 794-795, [415] 441, [867] 281

9124. **фосфорной кислоты трис-2-хлорэтиловый эфир** (три(2-хлорэтил)фосфат, три(бета-хлорэтил)фосфат) $(\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 285,490; $T_{\text{пла}}$ -60°; Пл.: 1,425 (20°, к в.4, ж.); n 1,476 (20°); Давл. паров: 10 (203°); Лит.: [1447] 597, [233] 3171-3172, [376] 77, 86; Синт.: [615] 283

9125. **фосфорной кислоты трифениловый эфир** (трифенилфосфат) бц. крист. $(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_3\text{PO}$; М 326,270; CAS 115-86-6; $T_{\text{пла}}$ 49-51°; $T_{\text{кип}}$ 245°; Раств.: вода: 0,000073 (24°); LD_{50} : 3800 (крысы, в/ж, в масляном растворе), 1320 (мыши, п/о); Лит.: [440] 163-164, [1445] 7-8, [1518] 623-624, [331] 1099, [376] 81, [1503] 198; Синт.: [615] 284

9126. **фосфорной кислоты триэтиловый эфир** (триэтилфосфат) бц. ж. $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_3\text{PO}$; М 182,160; $T_{\text{кип}}$ 216°; Раств.: вода: 51,28 (4,5°), 50 (25°); LD_{50} : 1400 (крысы, п/о); Лит.: [440] 153-154, [1045] 1146-1147, [331] 338, [415] 441, [1503] 202; Синт.: [615] 280

9127. **фосфорномолибденовая кислота октакосагидрат** кубические крист. $\text{H}_7[\text{P}(\text{MO}_2\text{O}_7)_6] \cdot 28\text{H}_2\text{O}$; М 2365,710; $T_{\text{пла}}$ 78°; Лит.: [535] 160-161

9128. **фосфор черный** черн. ромбические крист. Р; М 30,974; $T_{\text{возг}}$ 453°; Раств.: серная кислота 100%: н.р., сероуглерод: н.р.; Пл.: 2,69 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (290°), 10 (337,5°), 100 (394°); DH_{298}^0 : -38,9 (т); DG_{298}^0 : -33,4 (т); S_{298}^0 : 22,7 (т); C_p^0 : 21,6 (т); Лит.: [479] 452, [734] 442, [900] 107

9129. **франгулаэмодин** $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_5$; М 270,237; $T_{\text{пла}}$ 225°; Лит.: [1444] 364-365

9130. **франций** (francium) Fr; M 223,000; T_{пл} 20°; T_{кип} 650°; Пл.: 2,4 (20°, г/см³,); C_D⁰: 31,6 (т); ΔH_{возг}⁰: 69,1; Лит.: [1395] 1036-1037, 1090, [1445] 187, [479] 75, [645] 260-301

9131. **франция фторид** FrF; M 241,998; T_{пл} 593-615°; T_{кип} 1092-1150°; Лит.: [805] 98, [645] 268-269

9132. **франция хлорид** FrCl; M 258,450; T_{пл} 577-590°; T_{кип} 1223-1275°; Лит.: [645] 268-269

9133. **бета-D-фруктоза** (левулоза, плодовой сахар) игольчатые крист. C₆H₁₂O₆; M 180,160; T_{пл} 95°; Раств.: ацетон: р., вода: 42,86 (0°), 44,1 (30°), эф.: р., этанол: 6,71 (18°); Пл.: 1,598 (20°, к в.4, т.); pK_a(1) = 12,27 (25°, вода); Лит.: [1045] 1060-1061, [1445] 192, [331] 309

9134. **фтазин** (6-(4-(2-карбоксібензамидо)бензолсульфамидо)-3-метоксипиридазин) бел. крист. C₁₉H₁₆N₄O₆S; M 428,420; T_{пл} 250-252°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1447] 636, [379] 200

9135. **фталевая кислота** (1,2-бензолдикарбоновая кислота, орто-фталевая кислота) бц. ромбические крист. (р.п. вода) C₆H₄(COOH)₂; M 164,140; T_{пл} 200°; T_{разл} 200°; Раств.: вода: 0,54 (14°), 0,57 (20°), 7,68 (85°), 18 (99°), эф.: 0,69 (15°), метанол: 17,8 (-2°), 25,6 (21,4°), пропанол: 3,54 (-3°), 5,56 (19°), хлф.: 0,025 (28°), этанол 90%: 10,08 (15°), этанол абс.: 11,7 (15°); Пл.: 1,593 (20°, г/см³, т.); pK_a(1) = 2,95 (25°, вода); pK_a(2) = 5,41 (25°, вода); Дип.: 2,3 (20°); ЛД₅₀: 1100 (крысы, п/о); Лит.: [439] 29, [291] 572-575, [331] 456-457, [900] 190

9136. **фталевой кислоты ангидрид** (орто-фталевой кислоты ангидрид, фталевый ангидрид) бц. игольчатые крист. C₆H₄(CO)₂O; M 148,120; T_{пл} 131,6°; T_{возг} 284,5°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,00295 (0°), 0,62 (26,7°), 1,63 (50°), реаг. (100°), эф.: м.р., муравьиная кислота 95%: 4,67 (19,8°), пиридин: 83,5 (20°), сероуглерод: 0,013 (-112,5°), 0,03 (-40°), 0,2 (0°), 0,3 (10°), 0,7 (20°), 1,7 (60°), этанол: р.; Пл.: 1,527 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 1064-1065, [291] 569-570, [331] 445, [658], [900] 190

9137. **фталевой кислоты бис-тридециловый эфир** C₆H₄(COOCH₂(CH₂)₁₁CH₃)₂; M 530,822; T_{пл} -37°; Лит.: [1518] 623-624

9138. **фталевой кислоты диамид** (о-фталамид) бц. ромбические крист. C₆H₄(CONH₂)₂; M 164,161; T_{пл} 220°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; ЛД₅₀: 4004 (крысы, в/б), 4104 (мыши, в/б); Лит.: [1045] 1062-1063, [227] 363

9139. **фталевой кислоты дибутиловый эфир** (ДБФ, бутилфталаат, вестинол С, дибутилфталаат, моллан В, орто-фталевой

кислоты дибугиловый эфир, палатинол С, скадопласт 4Р, уни-
мол DB) бц. маслянистая ж. $C_6H_4(COOC_4H_9)_2$; М 278,350; $T_{пл} -40^\circ$;
 $T_{кип} 340^\circ$; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,04 (25°),
эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,05 (21°, г/см³, ж.); n 1,492 (25°);
 $T_{всп} : 148$; $\Delta D_{50} : 10100-17900$ (крысы, п/о), 5280-21500 (мышы,
п/о); Лит.: [445] 195-197, [1045] 1062-1063, [1447] 164, [1503]
101-102

9140. **фталевоы кислоты динзооктилосый эфир** $C_{24}H_{38}O_4$;
М 390,557; CAS 27554-26-3; $T_{кип} 270^\circ$; Лит.: [233] 3116-3117

9141. **фталевоы кислоты диметилосый эфир** (ДМФ, ди-
метилфталаат, моллан М, палатинол М, сольвеол, фермин) мас-
лянистая ж. $C_6H_4(COOCCH_3)_2$; М 194,184; CAS 131-11-3; $T_{пл} 5,5^\circ$;
 $T_{кип} 282^\circ$; Раств.: вода: 0,4292 (20°); Давл. паров: 0,01 (25°), 1
(100°), 12,5 (150°); $\Delta D_{50} : 6540$ (б. мышы, п/о); Лит.: [439] 193-
194, [331] 652, [376] 80, 89, 91, 93, [1503] 111

9142. **фталевоы кислоты диоктилосый эфир**
 $C_6H_4(COOCCH_2(CH_2)_6CH_3)_2$; М 390,557; CAS 117-84-0; $T_{пл} -25^\circ$;
 $T_{кип} 220^\circ$; Лит.: [233] 3113-3115

9143. **фталевоы кислоты ди(2-этилгексилосый)**
эфир (ди(2-этилгексил)фталаат) бц. маслянистая ж.
 $C_6H_4(COOCCH_2CH(C_2H_5)CH_2CH_2CH_2CH_3)_2$; М 390,640; CAS 117-81-
7; $T_{пл} -55^\circ$; $T_{кип} 384^\circ$; Пл.: 0,982 (20°, к в.4, ж.); n 1,484 (20°);
Давл. паров: 2 (209,8°), 5 (231°); Лит.: [439] 197-198, [1518] 623-
624, [233] 3118-3124, [376] 80, [1503] 116-118

9144. **фталевоы кислоты диэтилосый эфир** (ДЭФ, диэтил-
фталаат, моллан А, неангин, орто-фталевоы кислоты диэтилосый
эфир, палатинол А, пласидол Е) бц. ж. $C_6H_4(COOC_2H_5)_2$; М 222,240;
CAS 84-66-2; $T_{пл} -40^\circ$; $T_{кип} 296,1^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,0999
(20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,118 (20°, г/см³, ж.); $\Delta D_{50} :$
6200 (б. мышы, п/о); Лит.: [445] 194-195, [1045] 1062-1063,
[1442] 111-112, [331] 853, [1503] 131-132; Синт.: [468] 85-86

9145. **фталевоы кислоты моноамид** (1,2-бензолдикар-
боновоы кислоты моноамид, фталаминовоы кислота) призма-
тические крист. (р.п. метанол) $C_6H_4(COON)CONH_2$; М 163,100;
 $T_{пл} 148-149^\circ$; Раств.: бензол: м.р., вода: р. (100°), эф.: м.р.; Лит.:
[971] 98-99; Синт.: [1521] 202

9146. **фталевоы кислоты монометилосый эфир** (1,2-бен-
золдикарбоновоы кислоты монометилосый эфир) игольчатые
крист. (р.п. бензол) $C_9H_8O_4$; М 180,200; $T_{пл} 82,5^\circ$; Раств.: вода:
н.р.; Лит.: [971] 98-99; Синт.: [343] 76

9147. **фталевой кислоты 2-октиловый моноэфир** ((ОКТИЛ-2) фталат) $\text{HOOC}_6\text{H}_4\text{COOCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$; М 278,343; $T_{\text{пл}}$ 54-55°; Лит.: [343] 76-77; Синт.: [343] 76-77

9148. **фталимид** (phthalimide) крист. $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{NH}$; М 147,140; $T_{\text{пл}}$ 238°; Раств.: вода: 0,036 (25°), 0,4 (100°), пиридин: 14,15 (20°), пиридин 50% водный: 7,74 (20°); Лит.: [80] 476, [1447] 636, [291] 569, [331] 448; Синт.: [644] 139

9149. **фтор** (fluorine) светло-желт. г. F_2 ; М 37,997; $T_{\text{пл}}$ -219,6°; $T_{\text{кип}}$ -188,13°; Раств.: вода: реар.; Пл.: 1,5 (-273°, г/см³, т.), 1,587 (-218°, г/см³, ж.), 1,516 (-188°, г/см³, ж.), 0,001693 (0°, г/см³, г.), 1,7 (г/см³, т.); Давл. паров: 1 (-221°), 10 (-213,7°), 100 (-202,6°); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 202,7 (г); C_p^0 : 31,3 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 0,51; $\Delta H_{\text{кип}}$: 6,54; $T_{\text{крит}}$: -129; $P_{\text{крит}}$: 5,6; Лит.: [300] 291, [805] 24, [892] 439-446, [972] 67, [1405] 267-270, [1445] 197-199, [1447] 637, [1517] 242, [106] 459, [379] 10, [448] 263-294, [480] 147-148, 169, [489] 278, [490] 52, [654] 173, [900] 27, 109, [1012] 220-273; Синт.: [109] 161

9150. **фторазид** зеленовато-желт. г. FN_3 ; М 61,020; $T_{\text{пл}}$ -154°; $T_{\text{кип}}$ -82°; Лит.: [1045] 12-13, [734] 405, [1175] 349-350

9151. **фтораммония перхлорат** бел. пор. NH_3FClO_4 ; М 135,480; $T_{\text{пл}}$ 104-105°; $T_{\text{разл}}$ 104-105°; Раств.: ацетонитрил: р., моногим: р., серная кислота 100%: р., ТГФ: р.; Лит.: [810] 229-230, [1300] 732

9152. **фтораммония трифторметилсульфонат** $\text{NH}_3\text{F}(\text{CF}_3\text{SO}_3)$; М 185,098; $T_{\text{пл}}$ 165°; Лит.: [947] 42

9153. **фторацетилен** бц. г. HCCF ; М 44,030; $T_{\text{пл}}$ -165--160°; $T_{\text{кип}}$ -105--104°; Давл. паров: 26 (-150°), 543 (-109,8°); Лит.: [906] 167, [1206] 777-802, [1502] 276

9154. **4-(4-фторбензилокси)-3,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (3С-ФВЗ) бел. крист. $\text{FC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$; М 355,830; $T_{\text{пл}}$ 150°; Лит.: [14]

9155. **2-фторбензойная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{FC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 140,120; $T_{\text{пл}}$ 122-126°; Раств.: вода: 0,72 (25°); $pK_a(1) = 3,27$ (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 95, [291] 477, [331] 352

9156. **3-фторбензойная кислота** листовидные крист. (р.п. вода) $\text{FC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 140,120; $T_{\text{пл}}$ 124°; Раств.: вода: 0,15 (25°); $pK_a(1) = 3,87$ (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 95, [291] 477, [331] 352

9157. **4-фторбензойная кислота** моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 140,120; $T_{\text{пл}}$ 182-186°; Раств.: вода: 0,12 (25°); $\text{pK}_a(1) = 4,14$ (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 95, [291] 477, [331] 352

9158. **3-фторбензойной кислоты этиловый эфир** $\text{C}_6\text{H}_4\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 168,165; Раств.: хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 16 (95°); Лит.: [971] 62-63

9159. **фторбензол** (фенил фтористый) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{F}$; М 96,110; $T_{\text{пл}}$ -41,9°; $T_{\text{кип}}$ 85°; Раств.: вода: 0,154 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,024 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 520-521, [331] 225; Синт.: [906] 182

9160. **4-фторбутановая кислота** (омега-фтормаслянная кислота) $\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 106,100; Давл. паров: 2 (61°); LD_{50} : 0,65 (мышь, в/б); Лит.: [971] 156-157, [1397] 388

9161. **4-фторбутанол** $\text{FCH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 92,112; Давл. паров: 11 (53°); LD_{50} : 0,9 (мышь, п/к); Лит.: [438] 393, [657] 147

9162. **6-фторгексановая кислота** $\text{FCH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{COOH}$; М 134,149; Давл. паров: 10 (120°); LD_{50} : 1,35 (мышь, в/б); Лит.: [971] 188-189, [1397] 388

9163. **6-фторгексанол** $\text{FCH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{OH}$; М 120,165; Давл. паров: 14 (85°); LD_{50} : 1,24 (б. мышь, п/к); Лит.: [438] 393, [1397] 393

9164. **2-фтор-2,4,4,6,6,8,8-гептахлорциклотетрафосфазен** $\text{Cl}_7\text{FN}_4\text{P}_4$; М 447,091; $T_{\text{пл}}$ 63°; $T_{\text{кип}}$ 301°; Лит.: [734] 461

9165. **10-фтордекановая кислота** $\text{FCH}_2(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2\text{COOH}$; М 190,255; $T_{\text{пл}}$ 49-49,5°; LD_{50} : 1,5 (мышь, в/б); Лит.: [1397] 388

9166. **фтордиазиния гексафторарсенат** бц. крист. $\text{N}_2\text{F}(\text{AsF}_6)$; М 235,920; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: фтороводород: р.; Пл.: 2,6 (25°, г/см³, т.); Лит.: [201] 3795-3800, [204] 5671-5673, [734] 476-477, [810] 219

9167. **фтордисилан** $\text{Si}_2\text{H}_5\text{F}$; М 80,209; $T_{\text{пл}}$ -100,4°; $T_{\text{кип}}$ -10°; Лит.: [996] 211

9168. **фтордихлорметан** (фреон 21, хладон 21) CHCl_2F ; М 102,920; $T_{\text{пл}}$ -127°; $T_{\text{кип}}$ 8,7°; Раств.: анилин: 38,5 (32,2°), ДМФА: 93,1 (32,2°), укс.: 68,8 (32,2°), формамид: 7,5 (32,2°), хинолин: 63,3 (32,2°), этиленгликоль: 10 (32,2°); Пл.: 1,4256 (25°, г/см³, ж.); n 1,3602 (25°); Δn_{298}^0 : -293 (ж); $T_{\text{крит}}$: 178,5; $P_{\text{крит}}$: 5,19; $P_{\text{крит}}$: 0,528; Лит.: [805] 137, [1066] 41-90, [1445] 279, [291] 16-21

9169. **фтордихлорметилгипофторит** CCl_2FOF ; М 136,910; $T_{\text{кип}}$ 0°; Лит.: [1279] 1268

9170. **фтордихлорсилан** бц. г. SiHFC_2 ; М 118,998; $T_{\text{пл}}$ -149,5°; $T_{\text{кип}}$ -54,3°; Лит.: [655] 170

9171. **2-фтор-2,4-дихлор-1,3,5-триазин** $C_3Cl_2FN_3$; M 167,957; $T_{пл} 2^\circ$; $T_{кип} 155^\circ$; Лит.: [734] 523

9172. **1 2 - фтор додекановая кислота** $FCH_2(CH_2)_9CH_2COOH$; M 218,308; $T_{пл} 59,5-61^\circ$; ΔD_{50} : 1,25 (мыши, в/б); Лит.: [1397] 388

9173. **N-фториминодисульфоновой дифторангидрид** $FN(SO_2F)_2$; M 199,130; $T_{пл} -80^\circ$; $T_{кип} 61^\circ$; Лит.: [734] 400

9174. **фторкриптона гексафторантимонат** бел. крист. $KrF[SbF_6]$; M 338,550; CAS 52708-44-8; $T_{пл} 45^\circ$; $T_{разл} 45^\circ$; Раств.: фтороводород: 4,39 (-31°); Лит.: [117] 22-31, [118] 1264, [131] 2059-2061, [189] 3895, [1243] 2177

9175. **фторкриптона гексафторарсенат альфа-форма** $KrF[AsF_6]$; M 291,710; CAS 50859-36-4; $T_{разл} 25^\circ$; Лит.: [117] 22-31

9176. **фторкриптона гексафтораурат(V)** $KrF[AuF_6]$; M 413,760; $T_{разл} 47^\circ$; Разл. на: золота(V) фторид, криптон, фтор; Лит.: [1442] 171, 523, [139]

9177. **фторкриптона гексафтортанталат** $KrF[TaF_6]$; M 397,740; $T_{разл} -35^\circ$; Лит.: [118] 1263-1270

9178. **фторкриптона ундекафтордиантимонат** бц. крист. $(KrF)[Sb_2F_{11}]$; M 555,301; $T_{пл} 50^\circ$; Лит.: [117] 22-31, [189] 3895, [734] 476, [139], [1191] 1000

9179. **фторкриптона ундекафтординиобат** $KrF[Nb_2F_{11}]$; M 497,590; $T_{разл} -50^\circ$; Лит.: [118] 1263-1270

9180. **фторкриптона ундекафтордитанталат** $KrF[Ta_2F_{11}]$; M 673,680; $T_{разл} -20^\circ$; Лит.: [118] 1263-1270

9181. **фторксенона(II) гексафторарсенат** $XeF[AsF_6]$; M 339,203; $T_{пл} 80^\circ$; Лит.: [734] 476, [1359] 282

9182. **фторксенона(II) гексафторрутенат(V)** желтовато-зел. моноклинные крист. $XeFRuF_6$; M 365,350; $T_{пл} 110^\circ$; ρ : 3,78 (20° , г/см³, т.); Лит.: [428] 222

9183. **фторксенона(II) ди(фторсульфури)имид** $FXeN(SO_2F)_2$; M 330,420; $T_{разл} 70^\circ$; Лит.: [1359] 279

9184. **фторксенона(II) пентафторселеноксид** $FXeOSeF_5$; M 340,240; $T_{разл} 100^\circ$; Лит.: [1243] 2173

9185. **фторксенона(II) пентафтортеллуриоксид** $FXeOTeF_5$; M 388,880; $T_{разл} 150^\circ$; Лит.: [1243] 2172

9186. **фторксенона(II) перхлорат** $FXeClO_4$; M 249,740; $T_{пл} 16,5^\circ$; $T_{разл} 16,5^\circ$; Лит.: [1243] 2172

9187. **фторксенона(II) трифторацетат** бледно-желт. $CF_3COOXeF$; M 263,307; $T_{разл} 25^\circ$; Лит.: [1243] 2173

9188. **фторксенона(II) ундекафтордиантимонат** желт. крист. $(XeF)[Sb_2F_{11}]$; М 602,790; $T_{пл}$ 63°; Лит.: [734] 476

9189. **фторксенона(II) фторсульфонат** ромбические крист. $FXeSO_3F$; М 249,350; $T_{пл}$ 36,6°; $T_{разл}$ 36,6°; Лит.: [1243] 2172

9190. **фторметан** (fluoromethane, methylfluoride, метилфтористый, метилфторид, фреон 41, хладон 41) бц. г. CH_3F ; М 34,030; CAS 593-53-3; $T_{пл}$ -141,8°; $T_{кип}$ -78,6°; Раств.: бензол: р., вода: 0,25 (15°), 0,1787 (29,9°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 0,8774 (-78,6°, г/см³, ж.); n 1,1727 (20°); Лит.: [445] 281, 690-691, [1045] 788-789, [331] 8

9191. **фтормуравьиной кислоты гипофторит** $FC(O)OF$; М 82,006; $T_{кип}$ -55°; Лит.: [778]

9192. **фторноватистая кислота** (водорода фтороксигенат(0)) светло-желт. ж. $HO\dot{F}$; М 36,006; $T_{пл}$ -117°; $T_{кип}$ 19°; $T_{разл}$ 20°; Разл. на: фтороводород, кислород; Давл. паров: 1 (-79°), 5 (-64°); Дип.: 2,23 (20°); ΔH_{298}^0 : -98,3 (ж); Лит.: [479] 593, [480] 201, [586] 484, [734] 242, [139], [1052] 323, [1366] 662-665

9193. **фтороводород** (плавиковая кислота) бц. г. HF ; М 20,010; $T_{пл}$ -83,36°; $T_{кип}$ 19,52°; $T_{разл}$ 3500°; Раств.: ацетон: смеш., ацетонитрил: р., бутан: 0,17 (0°), вода: смеш., гексан: н.р., дихлорметан: н.р., эф.: смеш., нитробензол: смеш., нитрометан: смеш., ТГФ: смеш., тетрахлорметан: н.р., толуол: н.р., укс.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш., этилацетат: р.; Пл.: 1,166 (-60°, г/см³, ж.), 1,0735 (-30°, г/см³, ж.), 1,0015 (0°, г/см³, ж.), 0,99 (13°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (-66,6°), 100 (-28,1°), 150 (-20°), 360 (0°), 780 (20°), 1500 (40°), 2600 (60°), 4400 (80°), 7000 (100°); $H_0(1) = -1,88$ (25°, вода, 40% водный раствор); $H_0(1) = -6$ (25°, 70% водный раствор); $H_0(1) = -10,08$ (20°); $pK_{BH} + (1) = -6$ (25°, вода); $pK_a(1) = 3,17$ (25°, вода); ДП: 83,6 (0°) 174,8 (-73°) 134,2 (-42°) 110,6 (-27°); Дип.: 1,91 (20°); Вязк.: 0,53 (0°); Пов.нат.: 10,1 (0°), 15,4 (-60°), 13,6 (-40°), 8,62 (18,2°); Ск.зв.: 484,9 (0°, состояние среды - жидкость); ΔH_{298}^0 : -270,7 (г); ΔG_{298}^0 : -272,8 (г); S_{298}^0 : 173,7 (г); C_p^0 : 29,14 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 3,93; $\Delta H_{кип}^0$: 7,49; $T_{крит}^0$: 188; $P_{крит}^0$: 6,49; $P_{л_{крит}^0}$: 0,29; Лит.: [440] 28-32, [1405] 192-250, [1445] 202, [106] 238, 242, [253] 86, [254] 60-61, [289] 579-580, [448] 242-252, [480] 158-167, [734] 246-248, [900] 109, [1028] 62, [1052] 103, 324-325, [1510]

9194. **фтороводорода моногидрат** $HF \cdot H_2O$; М 38,022; $T_{пл}$ -35°; Лит.: [734] 248

9195. **1-фтор-2-оксобутандиовая кислота** (1-фторо-2-оксоянтарная кислота, бета-фторшавелевоуксусная кислота)

крист. HOOCCHF₂COOH; M 150,100; T_{пл} 86°; Раств.: вода: р.; Лит.: [522] 279

9196. **18-фтороктадекановая кислота** FCH₂(CH₂)₁₅CH₂COOH; M 302,468; T_{пл} 69°; ΔD₅₀: 5,7 (мышы, в/б); Лит.: [1397] 388

9197. **4-фторперхлорилбензол** FC₆H₄ClO₃; M 178,550; T_{пл} 28°; Давл. паров: 0,25 (53°); Лит.: [1513] 87

9198. **3-фторпропанол** FCH₂CH₂CH₂OH; M 78,090; T_{кип} 126-128°; ΔD₅₀: 46,5 (б. мышы, п/к); Лит.: [438] 393, [657] 146

9199. **1-фтор-2-пропанон** (фторацетон) CH₃COCH₂F; M 76,070; T_{кип} 73°; Лит.: [630] 599

9200. **2-фторпропеновой кислоты метиловый эфир** (альфа-фторакриловой кислоты метиловый эфир) CH₂=CFCOOCH₃; M 108,080; T_{кип} 91°; Лит.: [1328] 1562

9201. **2-фторпропеновой кислоты хлорангидрид** (альфа-фторакриловой кислоты хлорангидрид) CH₂=CFCOCl; M 108,499; T_{кип} 60-67°; Лит.: [1328] 1562

9202. **фторсилан** SiH₃F; M 50,108; T_{кип} -88,1°; Лит.: [996] 196, [1405] 98, [734] 604

9203. **фторсульфонато-бис(фторксенона) гексафторарсенат** ((FXe)₂SO₃F)[AsF₆]; M 588,560; T_{раза} 60°; Лит.: [1243] 2173

9204. **фторсульфовая кислота** (fluorosulfonic acid) бц. дымящая ж. HSO₃F; M 100,070; T_{пл} -87°; T_{кип} 163°; H₀(1) = -15,07 (25°); Лит.: [998] 63-65, [1405] 146-148, [1442] 396, [1447] 517, [253] 85-86, 211, [254] 50-54, [579] 73-74, [734] 335, [964] 173-176

9205. **фторсульфоновой кислоты метиловый эфир** CH₃SO₃F; M 114,096; T_{кип} 92°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1405] 153

9206. **фторсульфоновой кислоты фениловый эфир** (фенилфторсульфонат) C₆H₅SO₃F; M 176,166; T_{кип} 179,6°; Лит.: [1405] 154

9207. **фторсульфоновой кислоты этиловый эфир** (этилфторсульфонат) C₂H₅SO₃F; M 128,123; Давл. паров: 12 (24°), 752 (113°); Лит.: [1405] 153

9208. **фторсульфурилгипофторит** (фтора фторсульфат) FSO₂OF; M 118,060; T_{пл} -158,5°; T_{кип} -31,3°; T_{раза} 236-263°; Разл. на: серы(VI) диоксид-дифторид, кислород; Лит.: [1287] 1259

9209. **фторсульфурилпероксифторид** FSO₂OOF; M 134,059; T_{кип} 0°; T_{раза} 50°; Лит.: [479] 594, [734] 343

9210. **фтортрихлорметан** (freon 11, trichlorofluoromethane, фреон 11, хладон 11) CCl₃F; M 137,370; CAS 75-69-4; T_{пл} -110,45°; T_{кип} 23,65°; Раств.: вода: 0,11 (25°); Пл.: 1,476 (25°, г/см³, ж.);

n 1,3824 (20°); ΔH_{298}° : -282,4 (г); $T_{\text{крит}}$: 198; $P_{\text{крит}}$: 4,37; $P_{\text{Л, крит}}$: 0,5702; Лит.: [1445] 279, [291] 6, [331] 17

9211. **фторуксусная кислота** бц. крист. FCH_2COOH ; М 78,040; $T_{\text{пл}}$ 33°; $T_{\text{кип}}$ 165°; Раств.: вода: 0,005 (20°), этанол: р.; $pK_a(1) = 2,58$ (20°, вода); ΔD_{50} : 7 (крысы, п/о), 1 (лошади, п/о), 0,6 (мышь), 0,7 (овцы), 0,07 (собаки, п/о); Лит.: [426] 179, [1045] 1028-1029, [1076] 404, [1445] 531, [332] 27, [351] 299-300, [1397] 387

9212. **фторуксусной кислоты амид** (фторацетамид) бц. крист. $\text{FCH}_2\text{CONH}_2$; М 77,058; $T_{\text{пл}}$ 108°; Раств.: вода: 17 (20°); ΔD_{50} : 13-15 (б. крысы); Лит.: [439] 40, [1397] 390

9213. **фторуксусной кислоты изопропиловый эфир** $\text{FCH}_2\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$; М 120,122; $T_{\text{кип}}$ 124°; Лит.: [1397] 389

9214. **фторуксусной кислоты метиламид** крист. $\text{FCH}_2\text{CONHCH}_3$; М 91,084; $T_{\text{пл}}$ 64°; Лит.: [1397] 390

9215. **фторуксусной кислоты метиловый эфир** (МФА, метилфторацетат) ж. $\text{FCH}_2\text{COOCH}_3$; М 92,069; $T_{\text{пл}}$ -32°; $T_{\text{кип}}$ 104,5°; Раств.: вода: 17,65 (20°), петр.эф.: р., этанол: р.; $P_{\text{Л}}$: 1,1744 (20°, г/см³, ж.); n 1,3679 (20°); Давл. паров: 15 (20°); ΔD_{50} : 0,25 (кролики, в/в), 20 (кролики, наочно), 15 (мышь, п/к); Лит.: [744] 244-245, [1397] 388-391

9216. **фторуксусной кислоты пропиловый эфир** $\text{FCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; М 120,122; $T_{\text{кип}}$ 135-137°; Лит.: [1397] 389

9217. **фторуксусной кислоты этиловый эфир** $\text{FCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 106,100; $T_{\text{кип}}$ 118°; $P_{\text{Л}}$: 1,0912 (20°, г/см³, ж.); n 1,3766 (20°); Лит.: [971] 368-369

9218. **4-фторфенилуксусная кислота** $\text{C}_8\text{H}_7\text{FO}_2$; М 154,138; $T_{\text{пл}}$ 86°; $pK_a(1) = 4,25$ (25°, вода); Лит.: [79] 557, [1046] 95

9219. **2-фторфенол** $\text{FC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 112,102; CAS 367-12-4; $T_{\text{пл}}$ 16,1°; $T_{\text{кип}}$ 171,5°; Раств.: вода: 8,072 (25°); $pK_a(1) = 8,81$ (25°, вода); Лит.: [79] 557, [1046] 96, [331] 225

9220. **3-фторфенол** $\text{FC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 112,102; CAS 372-20-3; $T_{\text{пл}}$ 13,8°; $T_{\text{кип}}$ 178°; Раств.: вода: 7,735 (25°); $pK_a(1) = 9,28$ (25°, вода); Лит.: [79] 557, [1046] 96, [331] 226

9221. **4-фторфенол** $\text{FC}_6\text{H}_4\text{OH}$; М 112,102; CAS 371-41-5; $T_{\text{пл}}$ 26,5-27°; $T_{\text{кип}}$ 185-188°; Раств.: вода: 6,357 (20°); $pK_a(1) = 9,95$ (25°, вода); Лит.: [79] 557, [1046] 96, [331] 226

9222. **фторфосфористая кислота** бц. дымящая ж. NOFPO ; М 83,987; $T_{\text{пл}}$ -94°; $T_{\text{кип}}$ 112,4°; Лит.: [535] 210-211, [655] 151

9223. **фторхлорметан** (фреон 31, хладон 31) бц. г. CH_2FCl ; М 68,470; $T_{\text{кип}} -9^\circ$; $\Delta H_{298}^0: -257,7$ (г); $\Delta G_{298}^0: -232$ (г); $S_{298}^0: 264,7$ (г); $C_p^0: 47$ (г); Лит.: [805] 93, 137, [971] 232-233, [291] 24, [1092] 35-36

9224. **О-(фторхлорметиленимидо)-О-метил-фторфосфат** $\text{FClC}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$; М 193,500; CAS 17642-26-1; ПЛ.: ; Давл. паров: 2 (70°); Лит.: [85] 37-38

9225. **1-фтор-3-хлор-2-пропанон** (1-фтор-3-хлорацетон) $\text{FCH}_2\text{COCH}_2\text{Cl}$; М 110,515; $T_{\text{кип}} 141,5-143,5^\circ$; Лит.: [657] 184

9226. **фторциан** бц. г. FCN ; М 45,016; $T_{\text{возг}} -72^\circ$; Лит.: [660] 56, [734] 523

9227. **2-фторэтанол** (2-фторэтиловый спирт, этиленфторгидрин) бц. ж. $\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 64,060; $T_{\text{пл}} -26,45^\circ$; $T_{\text{кип}} 103,35^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,11124 (18° , г/см³, ж.), 1,04 (20° , к в.4, ж.); $n 1,3647$ (20°); $\Delta D_{50}: 1,75$ (б. крысы, в/б), 15 (б. мыши, п/к); Лит.: [438] 392-393, [1045] 1132-1133, [489] 262

9228. **фторэтилен** (винилфторид) бц. г. $\text{CH}_2=\text{CHF}$; М 46,044; $T_{\text{пл}} -160,5^\circ$; $T_{\text{кип}} -72,2^\circ$; $\Delta H_{298}^0: -136$ (г); Лит.: [1441] 373, [1217] 94-111

9229. **фуллерен-60** (бакминстерфуллерен) черн. кубические крист. (р.п. гексан) C_{60} ; М 720,642; $T_{\text{возг}} 800^\circ$; Раств.: 1,2-дихлорбензол: 1,9 (20°); ПЛ.: 1,65 (20° , г/см³, т.); $\Delta H_{298}^0: 2346$ (т); $\Delta H_{298}^0: 2530$ (г); Лит.: [778], [849], [1445] 211, [1517] 209-210, [479] 268, [1464] 12-16

9230. **фумаровая кислота** (транс-1,2-этилендикарбоновая кислота, транс-бутендиовая кислота) бц. моноклинные крист. $\text{HOOCCH}=\text{CHCOOH}$; М 116,070; $T_{\text{пл}} 287^\circ$; Раств.: ацетон: 1,29 (20°), 1,72 ($29,7^\circ$), бензол: 0,003 (25°), вода: 0,7 (25°), 1,07 (40°), 2,4 (60°), 9,8 (100°), эф.: 0,72 (25°), ксилол: 0,027 ($29,7^\circ$), тетрафторметан: 0,027 (25°), хлф.: 0,02 (25°), этанол 95%: 5,75 ($29,7^\circ$); ПЛ.: 1,635 (20° , к в.4, т.); $pK_a(1) = 3,1$ (25° , вода); $pK_a(2) = 4,6$ (25° , вода); $\Delta D_{50}: 6800$ (крысы-самки); Лит.: [1045] 1066-1067, [291] 215-217, [332] 85, [1081] 27

9231. **фумаровой кислоты диметиловый эфир** (транс-бутендиовой кислоты диметиловый эфир) триклинные крист. $\text{CH}_3\text{OOCCH}=\text{CHCOOCH}_3$; М 144,100; $T_{\text{пл}} 103,2-104^\circ$; $T_{\text{кип}} 193,25^\circ$; Раств.: лигроин: 0,018 (-39°); Лит.: [971] 170-171, [291] 426; Синт.: [343] 73-74

9232. **фумитреморгин А** $\text{C}_{33}\text{H}_{43}\text{N}_3\text{O}_7$; М 593,710; $T_{\text{пл}} 206-209^\circ$; $\Delta D_{50}: 0,185$ (мыши, в/в); Лит.: [928] 24, [934] 28, [1147] 253-255

9233. **фуразан** (1,2,5-оксадиазол) бц. ж. $C_2H_2N_2O$; М 70,050; $T_{\text{пл}}$ -28° ; $T_{\text{кип}}$ 98° ; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: х.р.; ПЛ.: 1,168 (20° , г/см³, ж.); n 1,4077 (20°); Лит.: [1445] 217-218, [1447] 399

9234. **фуразолидон** (N-(5-нитро-2-фулфурилиден)-3-аминооксазолидон-2) желт. крист. $O_2NC_4H_2OSN=NCH(CH_2)_2COO$; М 225,158; $T_{\text{пл}}$ 255° ; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: о.м.р.; LD_{50} : 2336 (крысы, п/о), 1782 (мыши, п/о); Лит.: [223] 944, [379] 251

9235. **фуран** (фулфуран) бц. ж. $(CH=CH)_2O$; М 68,070; $T_{\text{пл}}$ $-85,65^\circ$; $T_{\text{кип}}$ 32° ; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1 (25°), эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 0,9644 (0° , г/см³, ж.), 0,9444 (15° , г/см³, ж.), 0,9366 (20° , г/см³, ж.); n 1,4214 (20°); $T_{\text{крит}}$: 213,8; $P_{\text{крит}}$: 5,3; Лит.: [900] 191; Синт.: [980] 50-53

9236. **2-фуранкарбальдегид** (2-фуранальдегид, фулфурол) бц. ж. $C_5H_4O_2$; М 96,090; $T_{\text{пл}}$ $-36,5^\circ$; $T_{\text{кип}}$ $161,7^\circ$; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 8,3 (20°), 19,9 (90°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,1598 (20° , г/см³, ж.); n 1,5261 (20°); Давл. паров: 65 (90°); ДП: 41,9 (20°); Дип.: 3,57 (20°); Вязк.: 1,49 (25°); Пов.нат.: 43,5 (20°); $\Delta n_{\text{кип}}$: 43,22; $T_{\text{всп}}$: 61; $T_{\text{своч}}$: 260; $\Delta n_{\text{сгор}}$: 2341; LD_{50} : 425 (б. мыши, п/о), 127 (крысы, п/о), 541 (морские свинки, п/о); $T_{\text{крит}}$: 423; Лит.: [291] 281-282, [332] 139-140, [900] 191-192; Синт.: [980] 62-63

9237. **2-фуранкарбоновая кислота** (альфа-фууроиновая кислота, пиромуциновая кислота, пирослизевая кислота) бц. моноклинные крист. C_4H_3OSOON ; М 112,090; $T_{\text{пл}}$ 133° ; $T_{\text{возг}}$ 230° ; Раств.: вода: 2,496 ($5,99^\circ$), 3,57 (15°), 3,794 ($20,99^\circ$), 29,26 ($51,99^\circ$), 61,97 ($67,99^\circ$), эф.: л.р., этанол: р.; pK_a (1) = 3,16 (25° , вода); Лит.: [1045] 892-893, [332] 141, [352] 122; Синт.: [461] 218-219, [999] 351-355

9238. **2-фуранкарбоновой кислоты изобутиловый эфир** (изобутилфууроат) бц. ж. $C_4H_3OSOONH_2CH(CH_2)_2$; М 168,190; $T_{\text{кип}}$ $220,8-222,6^\circ$; Лит.: [1045] 894-895

9239. **2-фуранкарбоновой кислоты этиловый эфир** (пирослизевой кислоты этиловый эфир) призматические крист. $C_4H_3OSOOC_2H_5$; М 140,137; $T_{\text{пл}}$ 38° ; $T_{\text{кип}}$ $196,8^\circ$; Лит.: [971] 390-391; Синт.: [343] 78

9240. **фурантетракарбоновая кислота** крист. $C_4O(COON)_4$; М 244,120; $T_{\text{пл}}$ 247° ; $T_{\text{раза}}$ 247° ; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [78] 92, [1045] 1070-1071

9241. **фурациллин** (5-нитро-2-фуранальдегида семикарбазон, 5-нитрофулфуурола семикарбазон) желт. крист.

$O_2NC_4H_2OCH=NNHCONH_2$; M 198,136; CAS 59-87-0; $T_{пл}$ 236°; $T_{разл}$ 232°; Раств.: вода: 0,0238, эф.: н.р., этанол: м.р.; LD_{50} : 590 (крысы, п/о), 249 (мыши, п/о); Лит.: [955] 204-205, [1049] 960-961, [223] 1453, [331] 254, [379] 251

9242. **фуретидин** $C_{21}H_{31}NO_4$; M 361,480; CAS 2385-81-1; $T_{пл}$ 28°; Давл. паров: 0,5 (210°); pK_{BH^+} (1) = 7,48 (25°, вода); Лит.: [318] 673, [1426] 22

9243. **3-(2-фурил)акриловая кислота** бц. игольчатые крист. $C_7H_6O_3$; M 138,120; CAS 539-47-9; $T_{пл}$ 143°; $T_{кип}$ 286°; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: х.р., укс.: х.р.; Лит.: [331] 373; Синт.: [988] 55

9244. **(2-фурил)диацетоксиметан** (фурфурола диацетат) $C_4H_3OCH(OC(O)CH_3)_2$; M 198,173; Давл. паров: 20 (143°); Лит.: [79] 571; Синт.: [343] 71-72

9245. **1-(3-фурил)-4-метил-1-пентанон** (perilla ketone) бц. маслянистая ж. $C_4H_3OC(O)CH_2CH_2CH(CH_3)_2$; M 166,217; $T_{кип}$ 196°; LD_{50} : 10 (крысы-самцы, в/б), 2,5 (мыши-самки, в/б), 6 (мыши-самцы, в/б); Лит.: [318] 1134

9246. **3-(2-фурил)пропеналь** желт. крист. $C_4H_3OCH=CHCHO$; M 122,121; $T_{пл}$ 51°; $T_{кип}$ 200°; Лит.: [971] 330-331, [1045] 408-409

9247. **фуроксан** бц. ж. $C_2H_2N_2O_2$; M 86,050; $T_{пл}$ 13°; ПЛ.: 1,4044 (20°, г/см³, ж.); n 1,504 (20°); Давл. паров: 2 (40°); Лит.: [1484] 100

9248. **фуросемид** (5-аминосульфонил-4-хлор-2-((2-фуранилметил)амино)бензойная кислота) бел. крист. $C_{12}H_{11}ClN_2O_5S$; M 330,750; CAS 54-31-9; $T_{пл}$ 206°; Раств.: вода: 0,00731 (30°); pK_a (1) = 3,9 (25°, вода); LD_{50} : 2600 (крысы, п/о), 800 (крысы, в/в), 2000 (мыши, п/о), 308 (мыши, в/в), 2000 (собаки, п/о); Лит.: [916] 951-952, [1076] 66, [223] 944-945, [331] 834

9249. **фурфуриловый спирт** ((2-фурил)метанол, 2-фурилкарбинол) бц. ж. $C_4H_3OCH_2OH$; M 98,100; $T_{пл}$ -14,6°; $T_{кип}$ 171°; ПЛ.: 1,1296 (20°, к в.4, ж.); n 1,4845 (20°); Лит.: [762] 1063, [1045] 1072-1073, [1447] 641; Синт.: [999] 351-355, [988] 79-82

9250. **хеламидин** $C_{21}H_{23}NO_6$; M 385,410; $T_{пл}$ 225-226°; Лит.: [1437] 41

9251. **хелеритрина хлорид** $C_{21}H_{18}ClNO_4$; M 383,825; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [1437] 41

9252. **хелеритрин-этанол (1/1)** ромбоэдрические крист. $C_{23}H_{25}NO_6$; M 411,448; $T_{пл}$ 207°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 1074-1075

9253. **хелерубина хлорид** $C_{20}H_{18}ClNO_5$; M 387,810; $T_{пл}$ 283°; Лит.: [1437] 41

9254. **хелидамин** (стилопин) $C_{19}H_{17}NO_4$; М 323,340; $T_{пл}$ 204°; Лит.: [1437] 42

9255. **хелидимерин** $C_{43}H_{38}N_2O_9$; М 726,770; $T_{пл}$ 258-260°; Лит.: [1437] 42

9256. **d-хелидонин моногидрат** моноклинные крист. $C_{20}H_{21}NO_6$; М 371,400; $T_{пл}$ 135°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 1074-1075

9257. **хиназолин** (1,3-дизанафталин, 5,6-бензопиримидин) $C_8H_6N_2$; М 130,147; $T_{пл}$ 48°; $T_{кип}$ 243°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1447] 654

9258. **хинальдиновая кислота** (2-хинолинкарбоновая кислота) крист. (р.п. бензол) C_9H_6NCOOH ; М 173,168; $T_{пл}$ 156°; $pK_a(1) = 4,92$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1074-1075, [1046] 96

9259. **хинин** (quinine) бц. крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2$; М 324,420; CAS 130-95-0; $T_{пл}$ 174,9°; Раств.: бензол: 0,5 (20°), вода: 0,051 (15°), 0,05711 (25°), 0,13 (100°), эф.: 4,4 (20°), тетрахлорметан: 0,53 (20°), хлф.: 52,6 (20°), этанол: 90,9 (20°); $pK_{BH^+}(1) = 8,52$ (25°, вода); $pK_{BH^+}(2) = 4,13$ (25°, вода); ΔD_{50} : 68 (мышь, в/в); Лит.: [80] 575, [762] 1067, [971] 394-395, [1045] 1076-1077, [1445] 265-266, [96] 60, [223] 1775-1776, [291] 797, [331] 1157, [728] 179-183

9260. **хинина гидрохлорид дигидрат** бц. игольчатые крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot HCl \cdot 2H_2O$; М 396,910; $T_{возг}$ 100°; Раств.: вода: л.р. (100°), р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [81] 300, [80] 576, [291] 805-808, [379] 361

9261. **хинина дигидрохлорид** бел. крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 2HCl$; М 397,339; $T_{пл}$ 180-185°; $T_{разл}$ 165-175°; Раств.: вода: 133 (15°), эф.: о.м.р., хлф.: 14,3 (15°), этанол: 20 (15°); Лит.: [81] 300, [80] 576, [290] 577-578, [379] 361-362

9262. **хинина сульфат** бц. игольчатые крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot H_2SO_4$; М 422,495; $T_{пл}$ 160°; Раств.: вода: 0,135 (13°), 3,3 (100°), глицерин: 4,2 (15°), хлф.: 0,1 (15°), этанол: 1,5 (15°); Лит.: [80] 576, [290] 577, [291] 805, 809, [379] 361, [496] 300

9263. **хинин тригидрат** крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 3H_2O$; М 378,470; $T_{пл}$ 57°; $T_{разл}$ 125°; Разл. на: хинин, вода; Раств.: бензол: 0,6 (25°), вода: 0,06 (15°), глицерин: 0,47 (25°), эф.: 73,8 (20°), хлф.: 91 (25°), этанол: 154 (20°); Лит.: [80] 575, [1045] 1076-1077, [291] 797, 803

9264. **хинолизидин** (норлупинин, октагидрохинолизин) бц. ж. $C_9H_{17}N$; М 139,240; $T_{кип}$ 169-170°; Раств.: вода: х.р.; $pK_{BH^+}(1) = 9,37$ (25°, вода); Лит.: [1445] 266, [1447] 655

9265. **хинолин** (quinoline, бензопиридин) бц. маслянистая ж. C_9H_7N ; М 129,160; CAS 91-22-5; $T_{пл}$ -15,6°; $T_{кип}$ 237,7°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 6 (20°), эф.: смеш., сероуглерод: смеш., этанола: смеш.; Пл.: 1,095 (20°, г/см³, ж.); n 1,6268 (20°); Давл. паров: 10 (108,8°), 17 (114°); pK_{BH^+} (1) = 4,94 (25°, вода); ДП: 9 (25°); Дип.: 2,29 (20°); Пов.нат.: 45 (20°); C_p^0 : 199,2 (ж); $\Delta H_{пл}^0$: 10,8; $\Delta H_{сгор}^0$: 4700,7; Лит.: [1445] 267-268, [22] 347, [331] 550, [352] 140, [900] 192; Синт.: [642] 229-230

9266. **хиноцид** (6-метокси-8-(4-аминопентиламино)хинолина дигидрохлорид) оранжево-желт. крист. $C_{15}H_{23}Cl_2N_3O$; М 332,270; $T_{пл}$ 227°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанола: т.р.; Лит.: [379] 296

9267. **О-3-хиноуклидинил-диметиламидо-фторфосфат** (ЕА 5488) ж. $C_9H_{18}FN_2O_2P$; М 236,300; $T_{кип}$ 305°; Давл. паров: 0,0044 (25°); Лит.: [85] 34

9268. **хлор** (Cl, chlorine) желтовато-зел. г. Cl_2 ; М 70,910; CAS 7782-50-5; $T_{пл}$ -101,03°; $T_{кип}$ -34,1°; Раств.: бензол: р., вода: 1,48 (0°), 0,96 (20°), 0,65 (25°), 0,46 (40°), 0,38 (60°), 0,22 (80°), дихлорметан: 10,44 (25°), тетрахлорметан: 31,4 (0°), 17,61 (19°), 11 (40°), хлф.: 8,28 (25°); Пл.: 0,00321 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-118°), 10 (-101,5°), 100 (-71,9°); Вязк.: 0,00133 (20°), 0,00188 (150°); Ск.зв.: 206 (0°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : 0 (г); ΔG_{298}^0 : 0 (г); S_{298}^0 : 222,9 (г); C_p^0 : 34,94 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 6,406; $\Delta H_{кип}^0$: 20,41; $T_{крит}^0$: 144; $P_{крит}$: 7,71; $Pl_{крит}$: 0,573; Лит.: [440] 20-23, [105] 57-60, [289] 396-399, [451] 528, [490] 47, 52, 229, [900] 109, [1523] 309-365; Синт.: [607] 215-216

9269. **1-хлорадамантан** крист. $C_{10}H_{15}Cl$; М 170,600; $T_{пл}$ 165°; Лит.: [971] 12-13

9270. **хлора(VII) диоксид-трифторид** бц. г. F_3ClO_2 ; М 124,447; $T_{пл}$ -81,2°; $T_{кип}$ -21,6°; Лит.: [480] 221

9271. **хлора(V) диоксид-фторид** $FClO_2$; М 86,450; $T_{пл}$ -123--115°; $T_{кип}$ -6°; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [480] 220, [734] 263

9272. **хлоразид** бц. г. ClN_3 ; М 77,470; $T_{пл}$ -100°; $T_{кип}$ -15°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [1045] 12-13, [734] 406

9273. **9-хлоракридин** игольчатые крист. $C_{13}H_8ClN$; М 213,660; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [77] 423; Синт.: [699] 75

9274. **хлоральгидрат** (2,2,2-трихлор-1,1-этандиол, трихлорацетальдегида гидрат, трихлорэтилиденгликоль, хлоралгидрат) бц. моноклинные крист. $CCl_3CH(OH)_2$; М 165,410; $T_{пл}$ 51,7°; $T_{кип}$ 97,5°; $T_{разл}$ 98°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: м.р., вода: 239

(0°), 292 (5°), 470 (17°), 1005 (30°), 1430 (40°), глицерин: 200 (20°), эф.: 200 (25°), пиридин: 80,9 (20°), сероуглерод: 1,47 (20°), толуол: 3,25 (0°), 8 (10°), 21 (20°), 77 (35°), 200 (45°), хинолин: 12,56 (20°), хлф.: 3,8 (0°), 5,2 (10°), 15,5 (20°), 65 (27,7°), этанол: 188 (0°), 200 (5°), 425 (20°), 950 (30°), 5600 (45°); Пл.: 1,9081 (20°, г/см³, т.), 1,619 (50°, г/см³, т.), 1,575 (66°, к в.4, ж.); Давл. паров: 764 (96,3°); pK_a (1) = 11,3 (18°, вода); Дип.: 2,07 (20°); ΔH_{пл}: 22,96; ΔD₅₀: 479 (крысы, п/о), 1100 (мышы, п/о), 530 (мышы, в/в); Лит.: [1447] 657, [223] 423, [291] 92-93, [379] 107, [900] 192

9275. хлораля пероксид (бис-(1-гидрокси-2,2,2-трихлорэтил)пероксид) пластинчатые крист. CCl₃CH(OH)OOSCH(OH)CCl₃; M 328,810; T_{пл} 122°; Лит.: [87] B148, [856] 356, [748] 207; Синт.: [588] 76

9276. 3-хлоранилин (м-хлоранилин) ж. C₆H₄NH₂; M 127,572; T_{пл} -10,4°; T_{кип} 229,8°; Лит.: [1045] 432-433

9277. 4-хлоранилин (п-хлоранилин) ромбические крист. C₆H₄NH₂; M 127,572; T_{пл} 72°; T_{кип} 230,5°; Раств.: вода: 0,2752 (20°), р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,427 (19°, г/см³, т.), 1,17 (70°, г/см³, т.); ΔD₅₀: 350 (морские свинки, в/ж, в масле); Лит.: [1045] 432-433, [291] 371-372, [331] 244; Синт.: [461] 211-212

9278. 2-хлоранилин альфа-форма (о-хлоранилин альфа-форма) ж. C₆H₄NH₂; M 127,572; T_{пл} -14°; T_{кип} 208,8°; Лит.: [1045] 432-433

9279. хлора(І) нитрид (азот треххлористый, азот хлористый, азота трихлорид, азота(III) хлорид) желт. маслянистая ж. NCl₃; M 120,370; T_{пл} -27°; T_{кип} 71°; T_{разл} 95°; Разл. на: азот, хлор; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрачлорметан: р., трихлорид фосфора: р., хлф.: р.; Пл.: 1,653 (20°, г/см³, ж.); ΔH₂₉₈⁰: 229 (ж); Лит.: [440] 100-101, [913] 39-40, [1045] 12-13, [1441] 59, [734] 400-401

9280. 1-хлорантрахинон желт. крист. C₁₄H₇ClO₂; M 242,660; T_{пл} 162°; Лит.: [1447] 658; Синт.: [644] 155

9281. хлора(І) оксид (хлора окись, хлорноватистой кислоты ангидрид) желтовато-коричн. г. Cl₂O; M 86,910; T_{пл} -116°; T_{кип} 2°; Раств.: вода: реаг. 143,6 (-9,4°), тетрачлорметан: х.р.; Пл.: 0,00389 (20°, г/см³, г.); Давл. паров: 1 (-99°), 10 (-73°), 100 (-39°); Дип.: 1,69 (20°); ΔH₂₉₈⁰: 75,7 (г); ΔG₂₉₈⁰: 93,4 (г); S₂₉₈⁰: 266,2 (г); C_p⁰: 45,4 (г); ΔH_{кип}: 25,9; Лит.: [1045] 240-241, [480] 190-192, [535] 210-211, [900] 109

9282. хлора(IV) оксид (хлора диоксид) зеленовато-желт. г. OClO; M 67,450; T_{пл} -59°; T_{кип} 9,7°; Раств.: вода: реаг., тетрач-

лорметан: р.; Пл.: 1,64 (0°, г/см³, ж.); Дип.: 0,78 (20°); ΔН⁰₂₉₈: 105 (г); ΔG⁰₂₉₈: 122,3 (г); S⁰₂₉₈: 257 (г); C⁰_p: 41,97 (г); ΔН_{кип}: 26,3; Лит.: [1445] 282, [289] 400, [734] 262, [900] 109

9283. **хлора(VII) оксид** (хлорный ангидрид) бц. маслянистая ж. Cl₂O₇; М 182,900; Т_{пла} -90°; Т_{кип} 80°; Т_{разл} 80°; Раств.: бензол: р., вода: реак., тетрахлорметан: смеш.; Пл.: 1,86 (0°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-47°), 10 (-14,6°), 100 (28,3°); Дип.: 0,72 (20°); ΔН⁰₂₉₈: 251 (ж); ΔН_{кип}: 32,3; ΔН⁰₂₉₈: 285 (г); Лит.: [734] 265, [900] 109

9284. **хлора(V) оксид-трифторид** бц. ж. F₃ClO; М 108,448; Т_{пла} -43°; Т_{кип} 28°; Т_{разл} 300°; Разл. на: хлора(III) фторид, кислород; Пл.: 1,865 (20°, г/см³, ж.); ΔН⁰₂₉₈: -179 (ж); ΔН⁰₂₉₈: -148 (г); Лит.: [480] 218-220, [734] 263

9285. **хлора перхлорат** светло-желт. ж. ClClO₄; М 134,900; Т_{пла} -117°; Т_{кип} 44,5°; Т_{разл} 20°; Лит.: [1443] 499, [734] 265

9286. **хлора(VII) триоксид-гипофторит** (перхлорилоксифторид, фтора перхлорат) бц. г. FOCIO₃; М 118,450; Т_{пла} -166°; Т_{кип} -16°; Т_{разл} 67°; Лит.: [1443] 499, [734] 264, [964] 155

9287. **хлора(VII) триоксид-фторид** (перхлорилфторид) бц. г. ClO₃F; М 102,450; Т_{пла} -147,8°; Т_{кип} -46,7°; Т_{разл} 400°; Раств.: вода: пл.р., фтороводород: н.р.; Давл. паров: 0,1 (-145,1°), 1 (-129,8°), 10 (-109,8°), 100 (-82,2°); Дип.: 0,023 (20°); Вязк.: 0,55 (-73°); ΔН⁰₂₉₈: -23,8 (г); ΔG⁰₂₉₈: 48,1 (г); Т_{крит}: 95; Лит.: [1044] 606, [480] 221-222, [579] 78-80, [734] 265, [964] 155-156, [1204] 377-398

9288. **хлора(I) фторид** бц. г. ClF; М 54,450; Т_{пла} -155,5°; Т_{кип} -100,1°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 1,67 (-108°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-153,5°), 10 (-139,3°), 100 (-121,2°); Дип.: 0,65 (20°); ΔН⁰₂₉₈: -49,9 (г); ΔG⁰₂₉₈: -51,4 (г); S⁰₂₉₈: 217,8 (г); C⁰_p: 32,09 (г); ΔН_{кип}: 22; Лит.: [900] 109-110

9289. **хлора(III) фторид** (хлора трифторид) бц. г. ClF₃; М 92,450; Т_{пла} -76,31°; Т_{кип} 11,76°; Т_{разл} 250-460°; Раств.: фтороводород: смеш.; Пл.: 1,866 (10°, г/см³, ж.); Дип.: 0,55 (20°); ΔН⁰₂₉₈: -157,7 (г); ΔG⁰₂₉₈: -117,8 (г); S⁰₂₉₈: 281,5 (г); C⁰_p: 63,85 (г); ΔН_{пла}: 7,61; ΔН_{кип}: 27,53; ΔН⁰₂₉₈: -184 (ж); S⁰₂₉₈: 188 (ж); C⁰_p: 119 (ж); Т_{крит}: 170; P_{крит}: 6,4; Пл_{крит}: 0,652; Лит.: [448] 297-320, [734] 256, [753] 32-98, [900] 110, [1158] 760-773

9290. **хлора(V) фторид** (хлорпентафторид) бц. г. ClF₅; М 130,440; Т_{пла} -93°; Т_{кип} -13°; Т_{разл} 165°; Разл. на: хлора(III) фторид, фтор; Пл.: 1,93 (-20°, г/см³, ж.); ΔН⁰₂₉₈: -238 (г); Лит.: [1069] 108, [579] 75, [656] 264, [734] 256, [947] 46

9291. **хлора(II) фторсульфонат** (хлора фторсульфат) светло-желт. ж. ClOSO_2F ; М 134,500; $T_{\text{пл}} -84,3^\circ$; $T_{\text{кип}} 45,1^\circ$; Лит.: [998] 72, [655] 95, [1287] 1259; Синт.: [957] 374, [957] 373-374

9292. **хлорацетилен** бц. г. HCCCl ; М 60,482; $T_{\text{пл}} -126^\circ$; $T_{\text{кип}} -31^\circ$; Раств.: вода: р., этанол: р.; Давл. паров: 111,7 (-68°), 636,9 ($-35,9^\circ$); ΔH_{298}^0 : 212,864 (г); Лит.: [1045] 458-459, [1070] 108, [1447] 658, [227] 45, [1206] 783; Синт.: [893] 118

9293. **альфа-хлорацетофенон** (CN, хлорацетилбензол) бц. крист. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{Cl}$; М 154,600; $T_{\text{пл}} 59^\circ$; $T_{\text{кип}} 244^\circ$; Пл.: 1,324 (15° , г/см³, т.); ΔD_{50} : 31 (кролики, в/в), 118 (кролики, в/ж), 41 (крысы, в/в), 17 (морские свинки, в/б), 158 (морские свинки, в/ж), 81 (мышы, в/в); Лит.: [349] 214-217, [1082] 15

9294. **4-хлорбензальдегид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CHO}$; М 140,600; $T_{\text{пл}} 49^\circ$; Лит.: [971] 42-43; Синт.: [343] 203-204

9295. **2-хлорбензойная кислота** (о-хлорбензойная кислота) бц. моноклинные крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 156,570; $T_{\text{пл}} 140-142^\circ$; Раств.: вода: 0,21 (25°), 4,03 (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,544 (20° , к в.4, т.); $pK_a(1) = 2,877$ (25° , вода); Лит.: [1045] 500-501, [291] 473-477, [331] 349; Синт.: [461] 183-184

9296. **3-хлорбензойная кислота** бц. призматические крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 156,570; $T_{\text{пл}} 154-158^\circ$; Раств.: вода: 0,04 (25°); $pK_a(1) = 3,82$ (25° , вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 96, [291] 473-477, [331] 350

9297. **4-хлорбензойная кислота** бц. триклинные крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 156,570; $T_{\text{пл}} 235-243^\circ$; Раств.: вода: 0,0077 (25°); $pK_a(1) = 3,99$ (25° , вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 96, [291] 473-477, [331] 350

9298. **2-хлорбензойной кислоты хлорангидрид** $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COCl}$; М 175,012; $T_{\text{пл}} -4^\circ$; $T_{\text{кип}} 235-238^\circ$; Лит.: [76] 471; Синт.: [408] 359

9299. **хлорбензол** бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$; М 112,560; $T_{\text{пл}} -45,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 132^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,049 (20°), 0,2494 (90°), эф.: смеш., сероуглерод: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,129 (0° , г/см³, ж.), 1,117 (10° , г/см³, ж.), 1,1066 (20° , г/см³, ж.), 1,101 (25° , г/см³, ж.), 1,085 (40° , г/см³, ж.); n 1,52479 (20°); Давл. паров: 1 (-13°), 5 ($10,6^\circ$), 8,7 (20°), 10 ($22,2^\circ$), 20 ($35,3^\circ$), 40 ($49,7^\circ$); ДП: 5,621 (25°); Дип.: 1,69 (20°); Вязк.: 0,799 (20°); Пов.нат.: 33,56 (20°); ΔH_{298}^0 : -111,7 (ж); S_{298}^0 : 273,4 (ж); C_p^0 : 146 (ж); $\Delta H_{\text{пл}}$: 9,61; $T_{\text{всп}}$: 29,4; $T_{\text{свосп}}$: 593; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 3194,3; $T_{\text{крит}}$: 359,2; $P_{\text{крит}}$: 4,52; Лит.: [893] 356-362, [331] 221-222, [900] 193; Синт.: [461] 182-183

9300. **N-хлорбензолсульфамид-натрия тригидрат** (моноклорамин Б, хлорамин Б) бц. крист. $C_6H_5SO_2N(Na)Cl \cdot 3H_2O$; М 267,660; $T_{\text{раза}}$ 180°; Раств.: вода: р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: р.; ΔD_{50} : 1000 (крысы, в/ж), 800 (мышы, в/ж); Лит.: [1445] 283, [379] 189

9301. **N-(4-хлорбензолсульфонил)-N'-пропилмочевина** (хлорпропамид) бел. крист. $ClC_6H_4SO_2NHCONHC_3H_7$; М 276,740; $T_{\text{пл}}$ 128°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 2655,5 (крысы-самцы, в/ж), 409,3 (мышы-самцы, в/б), 1701,5 (мышы-самцы, в/ж); Лит.: [223] 446-447, [379] 191-192, [1087] 36

9302. **(хлорбензол)трикарбонилхром** желт. $ClC_6H_5Cr(CO)_3$; М 248,583; $T_{\text{пл}}$ 102-103°; ΔH_{298}^0 : -464 (т); ΔD_{50} : 1,78 (мышы, в/в); Лит.: [440] 495, [747] 478

9303. **2-хлор-4,6-бис(изопропиламино)-1,3,5-триазин** (пропазин) $C_3N_3Cl(NHCH(CH_3)_2)_2$; М 229,710; $T_{\text{пл}}$ 212-214°; Раств.: вода: 0,00086 (20°); ΔD_{50} : 3180 (б. мышы, п/о, 3 суток), 3840 (крысы, п/о, 3 суток); Лит.: [1447] 480-481, [331] 603

9304. **2-хлор-4,6-бис(этиламино)-1,3,5-триазин** (симазин) бц. пор. $C_3N_3Cl(NHC_2H_5)_2$; М 201,656; CAS 122-34-9; $T_{\text{пл}}$ 225-227°; $T_{\text{раза}}$ 227°; Раств.: вода: 0,0005 (20°), эф.: 0,0422 (20°), метанол: 0,0506 (20°), хлф.: 0,0604 (20°); ΔD_{50} : 5000 (б. мышы, в/ж), 1390 (крысы); Лит.: [1447] 526, [331] 415, [524] 550, [677] 642-643

9305. **2-хлорбифенил** (PCB-1) $C_6H_5C_6H_4Cl$; М 188,652; CAS 2051-60-7; $T_{\text{пл}}$ 34°; $T_{\text{кип}}$ 274°; Раств.: вода: 0,000508 (25°); Лит.: [232] 1492-1496, [331] 822

9306. **2-хлор-1,3-бутадиен** (хлоропрен) бц. ж. $CH_2=CCl-CH=CH_2$; М 88,530; $T_{\text{кип}}$ 59,4°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9583 (20°, к в.20, ж.); ΔD_{50} : 250 (крысы, п/о), 260 (мышы, п/о); Лит.: [1045] 1086-1087

9307. **1-хлорбутан** (бутилхлористый) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$; М 92,567; $T_{\text{пл}}$ -123,1°; $T_{\text{кип}}$ 78°; Раств.: вода: 0,066 (12,5°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,89197 (15°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 556-557, [332] 120

9308. **4-хлорбутаналь** $ClCH_2CH_2CH_2CHO$; М 106,550; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: ; n 1,4466 (8,5°); Давл. паров: 13 (51°); Лит.: [971] 134-135

9309. **1-2-хлорбутандиовая кислота** (1-хлорянтарная кислота) $HOOCCHClCH_2COOH$; М 152,600; $T_{\text{пл}}$ 178,5-179,1°; Раств.: вода: 18 (20°), эф.: 13,9 (20°); Лит.: [971] 142-143, [291] 219-220, [332] 88; Синт.: [486] 356

9310.4-хлорбутанол-1 (тетраметиленхлоргидрин) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; М 108,600; Пл.: 1,0883 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 7 (70°); Лит.: [971] 160-161; Синт.: [1001] 450-451

9311.4-хлор-1-бутен ж. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$; М 90,560; $T_{\text{кип}}$ 73-74°; LD_{50} : 695 (б. крысы, в/ж), 515 (б. мыши, в/ж); Лит.: [438] 237, [971] 168-169

9312.транс-2-хлорвинилдихлорарсин (ЕА 1034, L, альфа-люизит, люизит) бц. ж. $\text{ClCH}=\text{CHAsCl}_2$; М 207,290; $T_{\text{пл}}$ -2,4°; $T_{\text{кип}}$ 196,6°; Раств.: вода: 0,05 (20°); Пл.: 1,8793 (25°, г/см³, ж.); n 1,6076 (25°); LD_{50} : 25 (человек, наочно); Лит.: [84] 60, 145, [332] 22, [349] 147-155

9313.цис-2-хлорвинилдихлорарсин (изолюизит) $\text{ClCH}=\text{CHAsCl}_2$; М 207,290; $T_{\text{пл}}$ -44,7°; $T_{\text{кип}}$ 169,8°; Лит.: [1397] 198

9314.1-хлоргексан (гексил хлористый) бц. ж. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{Cl}$; М 120,620; $T_{\text{пл}}$ -83°; $T_{\text{кип}}$ 132,4°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,8759 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [971] 186-187, [1045] 582-583

9315.2-хлоргексан $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHClCH}_3$; М 120,620; $T_{\text{кип}}$ 122-123°; Лит.: [971] 186-187

9316.3-хлоргексан $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHClCH}_2\text{CH}_3$; М 120,620; $T_{\text{кип}}$ 123°; Лит.: [971] 186-187

9317.хлоргексидина дигидрохлорид (1,6-бис-(5-(4-хлорфенил)бигуанидо)гексана дигидрохлорид, нолвазан, соретол) бел. крист. $\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{Cl}_4\text{N}_{10}$; М 578,400; $T_{\text{пл}}$ 255°; Раств.: вода: т.р., пропиленгликоль: 2 (20°), этанол: 0,22 (20°); Лит.: [918] 973-974, [223] 429-431, [878] 231-232

9318.хлоргерман бц. ж. GeH_3Cl ; М 111,117; $T_{\text{пл}}$ -52°; $T_{\text{кип}}$ 28°; Лит.: [734] 641

9319.хлордиазепоксид (напотон, элениум) бел. пор. $\text{C}_{16}\text{H}_{14}\text{ClN}_3\text{O}$; М 299,755; CAS 58-25-3; $T_{\text{пл}}$ 240°; Раств.: вода: 0,2 (25°), этанол: т.р.; LD_{50} : 392 (крысы, п/о), 165 (крысы, в/в), 200 (мыши, п/о), 95 (мыши, в/в); Лит.: [62] 446-447, [918] 974, [223] 428-429, [331] 1033

9320.хлордиборан $\text{B}_2\text{H}_5\text{Cl}$; М 62,115; $T_{\text{пл}}$ -143°; $T_{\text{кип}}$ -11°; Лит.: [735] 27

9321.хлординода гексахлорантимонат(V) темно-красн. $(\text{I}_2\text{Cl})[\text{SbCl}_6]$; М 623,740; $T_{\text{пл}}$ 70°; $T_{\text{возг}}$ 20°; Лит.: [655] 166

9322.2-хлор-10-(3-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид (chlorpromazine hydrochloride, аминазин, хлорпромазина гидрохлорид) бел. крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{S}$; М 355,330; $T_{\text{пл}}$ 195°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р.,

этанол: л.р.; ЛД₅₀: 300 (мышь, п/о); Лит.: [1441] 129, [1447] 33, [223] 445-446, [670] 49-52, [933] 32, [1414] 184-185

9323.2-хлор-10-(3-диэтиламинопропионил)фенотиазина гидрохлорид (хлорацизин) бел. крист. C₁₉H₂₂Cl₂N₂OS; М 397,360; Т_{пл} 173°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [379] 323, [1412] 325

9324.3-хлоризохинолина N-оксид C₉H₆ClNO; М 179,603; Т_{пл} 153-155°; Лит.: [987] 20; Синт.: [987] 20

9325.хлорила гексафторантимонат бел. ClO₂[SbF₆]; М 303,202; Т_{пл} 220°; Лит.: [480] 220, [655] 166, [734] 263

9326.хлорила перхлорат темно-красн. маслянистая ж. ClO₂ClO₄; М 166,902; Т_{пл} 3°; Лит.: [734] 265-266

9327.хлорила трисульфат красн. (ClO₂)₂S₃O₁₀; М 391,090; Т_{пл} 75°; Лит.: [734] 341

9328.2-хлоркоричная кислота желтоват. крист. (р.п. этанола) ClC₆H₄CH=CHCOOH; М 182,604; Т_{пл} 212°; рK_a(1) = 4,23 (25°, вода); Лит.: [77] 455, [1046] 96; Синт.: [608] 21-22

9329.3-хлоркоричная кислота желтоват. крист. (р.п. вода) ClC₆H₄CH=CHCOOH; М 182,604; Т_{пл} 165-176°; рK_a(1) = 4,29 (25°, вода); Лит.: [77] 455, [1046] 96

9330.4-хлоркоричная кислота желтоват. крист. ClC₆H₄CH=CHCOOH; М 182,604; Т_{пл} 240-245°; рK_a(1) = 4,41 (25°, вода); Лит.: [77] 455, [1046] 96

9331.хлорксенона(II) ундекафтордиантимонат оранжев. крист. (XeCl)[Sb₂F₁₁]; М 619,250; Т_{разл} 25°; Разл. на: фторксенона(II) ундекафтордиантимонат, ксенон, хлор, сурьмы(V) фторид; Лит.: [110] 498-499, [254] 464

9332.хлормалоновая кислота призматические крист. ClCH(COOH)₂; М 138,500; Т_{пл} 133°; рK_a(1) = 1,4 (25°, вода); Лит.: [1045] 766-767, [1046] 96

9333.(RS)-2-хлормасляная кислота ((RS)-2-хлорбутановая кислота) крист. (р.п. диэтиловый эфир) CH₃CH₂CHClCOOH; М 122,550; Т_{пл} 16°; Давл. паров: 16 (108°), 22 (116°); рK_a(1) = 2,84 (18°, вода); Лит.: [77] 452, [971] 156-157, [1046] 96

9334.(RS)-3-хлормасляная кислота ((RS)-3-хлорбутановая кислота) CH₃CHClCH₂COOH; М 122,550; Т_{пл} 16°; рK_a(1) = 4,06 (18°, вода); Лит.: [971] 156-157, [1046] 96

9335.4-хлормасляная кислота (4-хлорбутановая кислота) ClCH₂CH₂CH₂COOH; М 122,550; Т_{пл} 15-16°; рK_a(1) = 4,52 (18°, вода); Лит.: [971] 156-157, [1046] 96

9336. **3-хлормеркури-2-метоксипропиамочевина** бел. крист. $\text{H}_2\text{NCONHCH}_2\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{HgCl}$; M 367,196; $T_{\text{пл}}$ 150°; $T_{\text{раза}}$ 150°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [379] 229

9337. **хлормеркуркарбоновой кислоты метиловый эфир** бел. ClHgCOOCH_3 ; M 295,087; $T_{\text{пл}}$ 109-110°; Лит.: [1317] 737

9338. **хлормеркуркарбоновой кислоты этиловый эфир** бел. $\text{ClHgCOOC}_2\text{H}_5$; M 309,114; $T_{\text{пл}}$ 87-88°; Лит.: [1317] 737

9339. **хлорметан** (chloromethane, methyl chloride, метил хлористый, метилхлорид, фреон 40, хладон 40) бц. г. CH_3Cl ; M 50,490; CAS 74-87-3; $T_{\text{пл}}$ -96,7°; $T_{\text{кип}}$ -23,76°; $T_{\text{раза}}$ 1400°; Разл. на: ацетилен, метан, хлороводород, водород; Раств.: вода: 0,9 (15°), 0,725 (20°), 0,652 (30°), 0,436 (45°), 0,264 (60°); Пл.: 1,056 (-60°, г/см³, ж.), 0,945 (0°, г/см³, ж.), 0,912 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (-93°), 400 (-38°), 1520 (-6,4°), 3800 (22°), 7600 (47,3°); ΔH_{298}^0 : -81,97 (г); S_{298}^0 : 234,3 (г); $T_{\text{всп}}$: 0; $T_{\text{свосп}}$: 632; $T_{\text{крит}}$: 143,1; $P_{\text{крит}}$: 6,678; $P_{\text{пл}}$: 0,363; Лит.: [438] 191-194, [893] 9-17, [1044] 618, 677, [1447] 337, [291] 32-35, [331] 7, [1229] 462-490, [1320] 146

9340. **(хлорметил)бензол** (альфа-хлортолуол, бензил хлористый, бензилхлорид) бц. ж. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$; M 126,590; $T_{\text{пл}}$ -39°; $T_{\text{кип}}$ 179,3°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1002 (20°, г/см³, ж.); n 1,539 (20°); Давл. паров: 11 (66°); $\Delta\text{H}_{\text{сгор}}$: 3708,7; Лит.: [900] 128, [1397] 80

9341. **N-хлор-4-метилбензолсульфамид-натрия тригидрат** (моноклорамин Т) $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{N}(\text{Cl})\text{Na} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; M 281,690; $T_{\text{раза}}$ 100°; Разл. на: N-хлор-4-метилбензолсульфамид-натрий, вода; Лит.: [893] 459

9342. **2-хлор-4-метил-6-диметиламинопиримидин** (W-491, кастрикс) $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{ClN}_3$; M 171,630; $T_{\text{пл}}$ 88°; ΔD_{50} : 5 (кролики), 1,25 (крысы, п/о); Лит.: [439] 468, [1049] 632-633

9343. **1-(хлорметил)силатран** (мивал) $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiCH}_2\text{Cl}$; M 223,729; $T_{\text{пл}}$ 215-217°; ΔD_{50} : 2800 (); Лит.: [435] 43, 113, 120-188

9344. **хлормуравьиной кислоты метиловый эфир** (угольной кислоты монометиловый эфир хлорангидрид) ClCOOCH_3 ; M 94,500; $T_{\text{кип}}$ 70,4-70,9°; Лит.: [439] 152, [971] 356-357; Синт.: [484] 24

9345. **1-хлорнафталин** бц. ж. $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$; M 162,616; $T_{\text{кип}}$ 250-263°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 818-819

9346. **2-хлорнафталин** бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_7Cl$; M 162,616; $T_{пл}$ 55-61°; $T_{кип}$ 264-266°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 818-819

9347. **1-хлор-2-нафтол** пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_{10}H_6OH$; M 178,615; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [1045] 832-833

9348. **хлорная кислота** бц. дымящая ж. $HClO_4$; M 100,460; $T_{пл}$ -102°; $T_{кип}$ 110°; Раств.: вода: р., дихлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,7608 (20°, г/см³, ж.); $H_0(1) = -10,13$ (25°, вода, 78% водный раствор); $H_0(1) = -15$ (25°, вода); $pK_a(1) = 2,7$ (20°, уксусная кислота); $pK_a(1) = -10$ (25°, вода); $pK_a(1) = 1,1$ (20°, монохлоруксусная кислота); $pK_a(1) = 0,56$ (20°, муравьиная кислота); ДП: 115 (20°); ΔH_{298}^0 : -40,4 (ж); ΔG_{298}^0 : -78,5 (ж); S_{298}^0 : 188,4 (ж); C_p^0 : 120,5 (ж); $\Delta H_{пл}$: 6,93; $\Delta H_{кип}$: 40; Лит.: [1046] 508-509, [1443]^p 497-498, [1447] 661, [106]^{кип} 238, 244, [352] 145, [480] 211, [370], [900] 110, [1177] 590-616, [1382] 54, [298]

9349. **хлорная кислота моногидрат** (оксония перхлорат) $HClO_4 \cdot H_2O$; M 118,474; $T_{пл}$ 50°; Лит.: [655] 95, [734] 263-264

9350. **альфа-хлор-пара-нитрогидрокоричной кислоты нитрил** $O_2NC_6H_4CH_2CHClCN$; M 210,620; $T_{пл}$ 110°; Лит.: [790] 232; Синт.: [790] 232

9351. **хлорноватая кислота** бц. вод. р-р $HOClO_2$; M 84,460; $T_{разл}$ 40°; $pK_a(1) = -1$ (25°, вода); Лит.: [479] 55, [734] 261-262

9352. **хлорноватистой кислоты дигидрат** $HClO \cdot 2H_2O$; M 88,490; $T_{пл}$ -36°; Лит.: [734] 261

9353. **1-хлорнонан** $CH_3(CH_2)_7CH_2Cl$; M 162,700; $T_{пл}$ -39,4°; $T_{кип}$ 203,4°; Лит.: [971] 254-255; Синт.: [1071] 69

9354. **1-хлорнонафторбутан** $CF_3CF_2CF_2CF_2Cl$; M 254,481; $T_{кип}$ 30°; Лит.: [657] 72

9355. **хлороводород** (водород хлористый, соляная кислота) бц. г. HCl ; M 36,460; $T_{пл}$ -114,2°; $T_{кип}$ -85,08°; $T_{разл}$ 1500°; Раств.: бензол: 1,9 (20°), вода: 96 (-18,3°), 93,31 (-15°), 89,79 (-10°), 82,3 (0°), 78,7 (10°), 72,47 (20°), 67,3 (30°), 63,3 (40°), 59,6 (50°), 56,1 (60°), дихлорметан: 1,39 (-10°), 0,794 (0°), 0,568 (25°), эф.: 33,2 (20°), метанол: 88,7 (20°), серная кислота 100%: 0,4015 (25°), фтороводород: н.р., хлф.: 0,55 (20°), этанол: 77,67 (0°), этанол абс.: 69,5 (20°); Пл.: 1,469 (-166°, г/см³, т.), 1,48 (-154,79°, г/см³, т.), 1,265 (-112,4°, г/см³, ж.), 1,2347 (-101,5°, г/см³, ж.), 1,2038 (-90°, г/см³, ж.), 1,187 (-85,1°, г/см³, ж.), 0,0016391 (0°, г/см³, г.); $n_{D,20}$ 1,0004456 (0°), 1,256 (-85,1°); $H_0(1) = -4,6$ (25°, вода, 38% водный раствор); $pK_a(1) = -7$ (25°, вода); ДП: 1,0046 (25°) 14,2 (-114,02°); ΔH_{298}^0 :

-91,8 (г); ΔG_{298}^0 : -94,79 (г); S_{298}^0 : 186,8 (г); C_p^0 : 29,13 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 1,99; $\Delta H_{\text{кип}}$: 16,15; $T_{\text{крит}}$: 51,4; $P_{\text{крит}}$: 8,26; $\text{Пл.}_{\text{крит}}$: 0,42; Лит.: [440] 41-42, [1046] 80, 322, [1444] 381-383, [289] 571-578, [571], [663] 91, [734] 256-259, [900] 110, [1195] 1936, [1523] 464-514

9356. **хлороводород гексагидрат** $\text{HCl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 144,550; $T_{\text{пл}}$ -40°; Лит.: [1444] 381

9357. **хлороводород дигидрат** $\text{HCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 72,490; $T_{\text{пл}}$ -18°; Лит.: [734] 259

9358. **хлороводород моногидрат** $\text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 54,480; $T_{\text{пл}}$ -15,35°; Лит.: [1444] 381

9359. **хлороводород тригидрат** $\text{HCl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 90,507; $T_{\text{пл}}$ -24,4°; Лит.: [1444] 381

9360. **хлорогеновая кислота** бц. крист. $\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{O}_9$; М 354,308; $T_{\text{пл}}$ 208°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [590] 667, [635] 64, [648] 148-149

9361. **транс-хлорокарбонилбис(трифенилфосфин)родий(II)** желт. крист. $\text{RhCl}(\text{CO})(\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_2$; М 690,940; $T_{\text{пл}}$ 195-197°; Лит.: [610] 357; Синт.: [610] 357

9362. **хлор октагидрат** светло-желт. ромбические крист. $\text{Cl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 215,028; $T_{\text{пл}}$ 9,6°; $T_{\text{разл}}$ 9,6°; Лит.: [535] 210-211

9363. **хлорофилл а** (chlorophyll a) сине-зелен. $\text{C}_{55}\text{H}_{72}\text{MgN}_4\text{O}_5$; М 893,490; CAS 479-71-8; $T_{\text{пл}}$ 150-153°; $T_{\text{разл}}$ 150°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: м.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,079 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1445] 290-294, [22] 167, [282] 104-108, [522] 190, [590] 979-982, [1364] 197-207

9364. **хлорофилл в** желтовато-зел. $\text{C}_{55}\text{H}_{70}\text{MgN}_4\text{O}_6$; М 907,470; CAS 519-62-0; $T_{\text{пл}}$ 183-185°; Лит.: [1445] 290-294, [22] 167, [282] 110-114, [522] 191, [590] 979-982, [1364] 197-207

9365. **1-хлорпентан** $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{Cl}$; М 106,600; $T_{\text{пл}}$ -99°; $T_{\text{кип}}$ 107,8°; Лит.: [971] 266-267; Синт.: [1071] 68-69

9366. **dl-2-хлорпентандиновая кислота** (dl-1-хлорглутаровая кислота) $\text{HOOCCHClCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 166,560; $T_{\text{пл}}$ 99°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: р., эф.: р., лигроин: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [76] 504; Синт.: [486] 356

9367. **5-хлорпентановой кислоты амид** (омега-валериановой кислоты амид) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CONH}_2$; М 135,590; $T_{\text{пл}}$ 77-78°; Лит.: [982] 10; Синт.: [982] 10

9368. **1-хлорпропан** (propyl chloride) бц. г. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$; М 78,541; $T_{\text{пл}}$ -122,8°; $T_{\text{кип}}$ 47,2°; Раств.: вода: 0,376 (0°), 0,27 (20°); $T_{\text{крит}}$: 227; $P_{\text{крит}}$: 4,55; Лит.: [291] 197, [332] 67, [899] 178

9369. **2-хлорпропан** (изопропил хлористый) бц. ж. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCl}$; М 78,540; $T_{\text{пл}} -117,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 34,8-36,5^\circ$; Раств.: вода: 0,44 (0°), 0,344 (12,5°), 0,305 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [1045] 688-689, [291] 197, [332] 67, [899] 178

9370. **3-хлор-1,2-пропандиол** $\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$; М 110,500; $T_{\text{кип}} 213^\circ$; $T_{\text{раза}} 213^\circ$; LD_{50} : 135 (б. мыши, п/о); Лит.: [971] 306-307; Синт.: [999] 276-278

9371. **3-хлорпропановая кислота** (3-хлорпропионовая кислота) бц. листовидные крист. (р.п. вода) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 108,520; $T_{\text{пл}} 41^\circ$; $T_{\text{кип}} 204^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,08$ (25°, вода); Лит.: [1045] 924-925, [1046] 96, [291] 171

9372. **1-хлор-2-пропанон** (хлорацетон) бц. ж. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{Cl}$; М 92,520; $T_{\text{пл}} -44,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 119^\circ$; Раств.: вода: 8,257, эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,15 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 910-911, [1447] 658, [332] 52, [1397] 80; Синт.: [417] 180

9373. **2-хлорпропил-ди(2-хлорэтил)амин гидрохлорид** (новэмбихин) бел. крист. $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{Cl}_4\text{N}$; М 254,890; $T_{\text{пл}} 79^\circ$; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; LD_{50} : 2 (крысы, в/б), 4 (мыши, п/к); Лит.: [379] 148, [894] 27-30

9374. **1-(3-хлорпропил)силатран** $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$; М 251,780; $T_{\text{пл}} 130-131^\circ$; LD_{50} : 2240 (мыши, в/б); Лит.: [435] 43, [667] 105

9375. **3-хлорпропионитрил** (3-хлорпропаннитрил) бц. ж. $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CN}$; М 89,530; $T_{\text{кип}} 175^\circ$; Пл.: 1,144 (18,5°, г/см³, ж.); LD_{50} : 100 (б. крысы, п/о), 9 (мыши, п/о); Лит.: [439] 92, 97-98, [1045] 920-921; Синт.: [1008] 64-65

9376. **2-хлорпропионовая кислота** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CHClCOOH}$; М 108,520; $T_{\text{кип}} 186^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 2,83$ (25°, вода); LD_{50} : 5000 (б. крысы, п/о), 6250 (б. мыши, п/о); Лит.: [1045] 924-925, [1046] 96

9377. **хлорпротиксена гидрохлорид** (цис-2-хлор-9-(3-диметиламинопропилиден)тиоксантена гидрохлорид) крист. $\text{C}_{18}\text{H}_{19}\text{Cl}_2\text{NS}$; М 352,320; $T_{\text{пл}} 221^\circ$; LD_{50} : 242 (мыши, п/о), 42,4 (мыши, в/в); Лит.: [318] 338-339, [223] 447-448, [412] 132-134, [670] 62

9378. **хлорселеновая кислота** HSeO_3Cl ; М 163,419; $T_{\text{раза}} -10^\circ$; Лит.: [734] 364

9379. **хлорсиан** бц. г. SiH_3Cl ; М 66,562; $T_{\text{пл}} -118,1^\circ$; $T_{\text{кип}} -30,4^\circ$; Лит.: [655] 170, [734] 604

9380. **N-хлорсукцинимид** пластинчатые крист. (р.п. тетрахлорметан) $\text{C}_4\text{H}_4\text{ClNO}_2$; М 133,500; $T_{\text{пл}} 150-151^\circ$; Раств.:

1,2-дихлорэтан: 5,72 (20°), амиловый спирт: 0,22 (20°), ацетон: 10,75 (20°), бензол: 1,73 (20°), вода: 1,27 (20°), глицерин: 0,33 (20°), ксилол: 0,77 (20°), метанол: 1,76 (20°), тетрачлорметан: 0,09 (20°), толуол: 1,11 (20°), укс.: 5,05 (20°), хлф.: 3,92 (20°), этанол 95%: 0,99 (20°); Лит.: [971] 136-137, [291] 215

9381. хлорсульфоновая кислота (хлоросерная кислота) бц. дымящая ж. HSO_3Cl ; М 116,520; $T_{\text{пл}}$ -80,5°; $T_{\text{кип}}$ 151°; $T_{\text{разл}}$ 151°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,77 (18°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (32°), 10 (64°), 100 (105,3°); $H_0(1) = -12,8$ (20°, вода); $pK_a(1) = -10,43$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : -555,2 (ж); Лит.: [440] 70, [900] 98, [1028] 62

9382. хлорсульфоновой кислоты метиловый эфир ж. $\text{CH}_3\text{OSO}_2\text{Cl}$; М 130,560; $T_{\text{кип}}$ 134-135°; Лит.: [440] 74

9383. 1-(5-хлортиенил-2)силатран $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_4\text{H}_2\text{SCL}$; М 291,830; $T_{\text{пл}}$ 233°; ΔD_{50} : 0,5 (); Лит.: [435] 114

9384. хлоруксусная кислота (альфа-форма) (монохлоруксусная кислота (α-форма)) бц. моноклинные крист. ClCH_2COOH ; М 94,490; $T_{\text{пл}}$ 62,5°; $T_{\text{кип}}$ 187,85°; Раств.: бензол: р., вода: 614 (30°), 1329 (45°), смеш. (62,4°), эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,58 (20°, г/см³, т.), 1,4043 (40°, г/см³, т.), 1,3703 (65°, г/см³, ж.); n 1,4351 (55°); Давл. паров: 20 (104°), 100 (132°), 300 (160°); $pK_a(1) = 2,86$ (25°, вода); ДП: 12,3 (60°); Вяжк.: 1,29 (100°); Пов.нат.: 35,17 (100°); ΔH_{298}^0 : -504,6 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 12,28; $T_{\text{всп}}$: 132; $T_{\text{свощп}}$: 446; $\Delta H_{\text{сгор}}$: 715,5; ΔH_{298}^0 : -490,1 (ж); ΔD_{50} : 55 (крысы, в/ж, в виде 10% раствора); Лит.: [1445] 296-297, [291] 87-92, [900] 191-192, 223; Синт.: [888] 181-182, [554]

9385. хлоруксусной кислоты амид $\text{ClCH}_2\text{CONH}_2$; М 93,512; $T_{\text{пл}}$ 117-119°; $T_{\text{кип}}$ 225,6°; Лит.: [1447] 658

9386. хлоруксусной кислоты этиловый эфир (этилхлорacetат) бц. ж. $\text{ClCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$; М 122,550; $T_{\text{пл}}$ -26°; $T_{\text{кип}}$ 144,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,159 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1028-1029, [1445] 297; Синт.: [343] 78, [1071] 576, [736] 71-72

9387. 3-(1-(4-хлорфенил)-2-ацетилэтил)-4-гидроксикумарин (Г-23133, кумахлор, томорин) $\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{ClO}_4$; М 342,773; $T_{\text{пл}}$ 170°; ΔD_{50} : 1,2 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 632-633

9388. 4-хлорфенилбороновая кислота игольчатые крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{B}(\text{OH})_2$; М 156,380; $T_{\text{пл}}$ 275°; Лит.: [762] 1230, [1045] 540-541

9389. 1-(2-хлорфенил)-2,2-дицианоэтилен (2-хлорбензальмалянодинитрил, CS, EA 1779, орто-хлорбензилиденмало-

нодинитрил) бц. крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CN}=\text{C}(\text{CN})_2$; М 188,620; $T_{\text{пл}}$ 95°; $T_{\text{кип}}$ 315°; $T_{\text{разл}}$ 315°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,01 (30°), диоксан: х.р., дихлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,04 (20°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 143 (кролики, в/ж), 28 (крысы, в/в), 212 (морские свинки, в/ж), 48 (мышы, в/в); Лит.: [396] 127-129, [439] 124-125, [1445] 285, [84] 60, 158, [349] 204-209, [1082] 15

9390. **3-хлорфенилизоцианат** ж. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NCO}$; М 153,570; Давл. паров: 10,5 (83,6°), 55 (113°); ΔD_{50} : 0,835 (крысы, п/о); Лит.: [439] 333-334, [471] 92

9391. **N-(4-хлорфенил)-N'-метил-N'-метоксимочевина** (монолинурон) $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NHCON}(\text{CH}_3)\text{OCH}_3$; М 214,650; $T_{\text{пл}}$ 80°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,58 (20°), ксилол: р., этанол: р.; ΔD_{50} : 2000 (крысы, в/ж); Лит.: [1447] 352, [331] 574

9392. **4-хлорфенилпентазол** $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{N}=\text{N})_2$; М 181,580; $T_{\text{разл}}$ 9°; Лит.: [69] 843

9393. **3-(2-хлорфенил)пропионовая кислота** игольчатые крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 184,620; $T_{\text{пл}}$ 96,5°; pK_a (1) = 4,58 (25°, вода); Лит.: [77] 475, [1046] 96

9394. **3-(3-хлорфенил)пропионовая кислота** $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 184,620; $T_{\text{пл}}$ 77-78°; pK_a (1) = 4,59 (25°, вода); Лит.: [77] 475, [1046] 96

9395. **3-(4-хлорфенил)пропионовая кислота** $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 184,620; $T_{\text{пл}}$ 122-124°; pK_a (1) = 4,61 (25°, вода); Лит.: [77] 475, [1046] 96

9396. **1-(4-хлорфенил)силатран** (RS-150) $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_6\text{H}_4\text{Cl}$; М 285,799; $T_{\text{пл}}$ 233°; ΔD_{50} : 1 (б. мышы, п/о), 0,3 (воробьи, п/о), 14 (обезьяны, п/о), 7 (утки, п/о), 7 (шилохвост, п/о); Лит.: [435] 107-110

9397. **2-хлорфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 170,593; $T_{\text{пл}}$ 96°; pK_a (1) = 4,07 (25°, вода); Лит.: [971] 368-369, [1046] 96

9398. **3-хлорфенилуксусная кислота** пластинчатые крист. $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 170,593; $T_{\text{пл}}$ 77,5-78°; pK_a (1) = 4,14 (25°, вода); Лит.: [971] 368-369, [1046] 96

9399. **4-хлорфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$; М 170,593; $T_{\text{пл}}$ 105°; pK_a (1) = 4,2 (25°, вода); Лит.: [971] 368-369, [1046] 96

9400. **хлорфенирамина малеат** (3-(4-chlorophenyl)-N,N-dimethyl-2-pyridinepropanamine maleate, 3-(4-хлорфенил)-3-(2-

пиридил)-N,N-диметилпропиламина малеат) крист. $C_{20}H_{23}ClN_2O_4$; М 390,860; CAS 113-92-8; $T_{пл}$ 130-135°; Раств.: 1-бутанол: 1,25 (20,3°); ΔD_{50} : 306 (крысы, п/о), 130 (мышы, п/о), 26,1 (мышы, в/в), 97,6 (собаки, в/в); Лит.: [318] 337, [218] 74, [223] 442-443, [298] 317-318

9401. **2-хлорфеноксиуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $C_6H_4OCH_2COOH$; М 186,592; $T_{пл}$ 145-146°; Раств.: вода: 0,1278 (25°); $pK_a(1) = 3,05$ (25°, вода); Лит.: [77] 518, [1046] 96, [331] 460

9402. **3-хлорфеноксиуксусная кислота** $C_6H_4OCH_2COOH$; М 186,592; $T_{пл}$ 108-110°; Раств.: вода: 0,236 (25°); $pK_a(1) = 3,07$ (25°, вода); Лит.: [77] 518, [1046] 96, [331] 460

9403. **4-хлорфеноксиуксусная кислота** (парафен) $C_6H_4OCH_2COOH$; М 186,592; $T_{пл}$ 159-160°; Раств.: вода: 0,0848 (25°); $pK_a(1) = 3,1$ (25°, вода); Лит.: [1046] 96, [331] 461, [677] 238

9404. **4-хлорфеноксиуксусной кислоты 3-хиноклидилового эфира гидрохлорид** $C_6H_4OCH_2COOC_7H_{12}NHCl$; М 332,224; $T_{пл}$ 199-201°; Лит.: [219] 2

9405. **3-хлорфенол** бц. игольчатые крист. C_6H_4OH ; М 128,560; $T_{пл}$ 32,8°; $T_{кип}$ 214°; Раств.: бензол: 512 (30°), вода: 2,6 (20°), эф.: р., лигроин: р., этанол: р.; Пл.: 1,268 (25°, г/см³, ж.), 1,245 (45°, г/см³, ж.); $pK_a(1) = 9,02$ (25°, вода); $pK_a(1) = 9,36$ (25°, вода); ΔD_{50} : 1390 (крысы, п/к), 355 (крысы, в/б); Лит.: [1045] 1052-1053, [291] 355-356, [331] 223, [352] 126

9406. **4-хлорфенол** игольчатые крист. (р.п. этанол) C_6H_4OH ; М 128,560; $T_{пл}$ 43°; $T_{кип}$ 217°; Раств.: бензол: 272 (20°), вода: 2,71 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,26 (45°, г/см³, ж.); $pK_a(1) = 9,38$ (25°, вода); ΔD_{50} : 1030 (крысы, п/к), 281 (крысы, в/б), 1000 (крысы, наочно); Лит.: [441] 242-245, [1045] 1052-1053, [291] 355-356, [331] 223, [352] 126, [878] 83; Синт.: [644] 71-72

9407. **2-хлорфенол альфа-форма** бц. ж. C_6H_4OH ; М 128,560; $T_{пл}$ 7°; $T_{кип}$ 174,9°; Раств.: вода: 2,85 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,241 (18°, г/см³, ж.), 1,235 (20°, г/см³, ж.); $pK_a(1) = 8,48$ (25°, вода); ΔD_{50} : 670 (крысы, п/о), 950 (крысы, п/к), 230 (крысы, в/б); Лит.: [441] 243-245, [1045] 1052-1053, [291] 355-356, [331] 223, [352] 126, [1136] 41; Синт.: [644] 71-72

9408. **хлор - хлороводород (1/1)** $Cl_2 \cdot HCl$; М 107,370; $T_{пл}$ -115°; Лит.: [734] 259

9409. **хлор - хлороводород (1/2)** $Cl_2 \cdot 2HCl$; М 143,830; $T_{пл}$ -121°; Лит.: [734] 259

9410. **хлорциан** (СК, chlorcyan, cyanogen chloride) бц. г. ClCN ; М 61,470; CAS 506-77-4; $T_{\text{пл}} -6,9^\circ$; $T_{\text{кип}} 12,8^\circ$; Раств.: вода: 6 (0°); Пл.: 1,222 (0° , г/см³, ж.); Лит.: [1445] 298, [331] 16, [349] 171-173, [734] 523, [1113] 39-40

9411. **3-хлор-1,2-эпоксипропан** (альфа-эпихлоргидрин, глицидихлорид) бц. ж. $\text{C}_3\text{H}_5\text{ClO}$; М 92,520; $T_{\text{пл}} -25,6^\circ$; $T_{\text{кип}} 116,11^\circ$; Раств.: вода: 6,086 (0°), 6,015 (20°), 7,003 (52°), 9,478 ($80,2^\circ$); ЛД_{50} : 150 (крысы, п/к); Лит.: [332] 53, [1503] 222-223

9412. **хлорэтан** (этил хлористый, этилхлорид) бц. г. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$; М 64,510; $T_{\text{пл}} -138,7^\circ$; $T_{\text{кип}} 12,27^\circ$; Раств.: вода: 0,447 (0°), 0,574 (20°), эф.: смеш., этанол: 48,3 (21°); Пл.: 0,9214 (0° , г/см³, ж.), 0,9028 (15° , г/см³, ж.); n 1,379 (20°); Дип.: 2,05 (20°); ΔH_{298}^0 : -105 (г); ΔG_{298}^0 : -53,1 (г); S_{298}^0 : 275,73 (г); C_p^0 : 62,78 (г); $\Delta\text{H}_{\text{пл}}^0$: 4,45; $T_{\text{свочп}}^0$: 494; $T_{\text{крит}}^0$: 188,1; $\text{P}_{\text{крит}}^0$: 5,42; Лит.: [291] 119, [332] 34, [900] 199; Синт.: [594] 145-147

9413. **2-хлорэтанола** (бета-хлорэтиловый спирт, этиленхлоргидрин) бц. ж. $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{OH}$; М 80,510; $T_{\text{пл}} -69^\circ$; $T_{\text{кип}} 128,8^\circ$; Раств.: вода: смеш., эф.: 2,3 (15°), этанол: р.; Пл.: 1,213 (20° , г/см³, ж.); Давл. паров: 10 (30°); ЛД_{50} : 84 (крысы, наочно); Лит.: [1045] 1132-1133

9414. **2-хлор-4-этиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин** (атразин) бц. крист. $(\text{CH}_3)_2\text{CNHC}_3\text{N}_3\text{CINHC}_3\text{N}_3$; М 215,700; CAS 1912-24-9; $T_{\text{пл}} 173-175^\circ$; Раств.: вода: 0,0033 (20°), эф.: 1,2 (25°), метанол: 1,8 (25°), хлф.: 5,2 (25°); ЛД_{50} : 2170 (б. крысы, в/ж), 1420 (б. мыши, в/ж), 235 (крысы, в/б); Лит.: [62] 363, [1447] 60, [227] 314, [234] 3471-3479, [331] 515, [524] 550, [678] 25-26

9415. **хлорэтилен** (винил хлористый, винилхлорид, хлорэтен) бц. г. $\text{CH}_2=\text{CHCl}$; М 62,500; $T_{\text{пл}} -158,4^\circ$; $T_{\text{кип}} -13,8^\circ$; Раств.: вода: 0,9312 (35°), 1,108 (85°); Пл.: 0,983 (-20° , г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -37,26 (г); ΔG_{298}^0 : 263,98 (г); $T_{\text{крит}}^0$: 158,4; $\text{P}_{\text{крит}}^0$: 5,34; $\text{Пл}_{\text{крит}}^0$: 0,37; Лит.: [1441] 373-374, [291] 84, [332] 25

9416. **(2-хлорэтил)триметиламмонияхлорид** (гур, хлормекват, хлорхолинхлорид, цикоцел) бел. крист. $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$; М 158,070; $T_{\text{разл}} 245^\circ$; Лит.: [677] 94-95

9417. **О-(2-хлорэтил)-О,О,О-триэтилпирофосфат** $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{OP}(\text{O})(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$; М 324,630; Раств.: вода: 5 (20°); Пл.: 1,2775 (20° , г/см³, ж.); Давл. паров: 0,02 (136°); ЛД_{50} : 0,813 (б. мыши, п/к); Лит.: [168]

9418. **холевая кислота** (cholic acid) $\text{C}_{24}\text{H}_{40}\text{O}_5$; М 408,570; CAS 81-25-4; $T_{\text{пл}} 199^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 0,028 (20°), эф.:

м.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 3,8 (20°); Лит.: [1442] 143, [332] 1303, [522] 173

9419. **холекальциферол** (витамин D3) бц. игольчатые крист. $C_{27}H_{44}O$; М 384,640; CAS 67-97-0; $T_{пл}$ 85°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; LD_{50} : 9 (кролики, п/о), 42 (крысы, п/о), 42,5 (мыши, п/о), 80 (собаки, п/о), 2000 (утки, п/о); Лит.: [1441] 385-386, [1447] 101, [82] 11-13, [223] 542-543, [386] 97-109, [1079] 13-17, [556]

9420. **холестерин** (cholesterol) моноклинные крист. $C_{27}H_{46}O$; М 386,660; $T_{пл}$ 148,5°; $T_{кип}$ 360°; $T_{разл}$ 360°; Раств.: амиловый спирт: 10,5397 (20°), бензол: 14,2449 (20°), вода: 0,26 (20°), гексан: 1,9237 (20°), диоксан: 11,2588 (20°), эф.: 18 (20°), изобутанол: 6,3444 (20°), метанол: 0,65 (20°), пиридин: 68,1 (20°), пиридин 50% водный: 1,1 (20°), сероуглерод: р., укс.: р. (118°), фурфурол: 0,3342 (20°), хлф.: р., этанол: 1,08 (17°), 11 (78°), этанол абс.: 1,5524 (20°); Пл.: 1,067 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 1088-1089, [291] 823-825, [878] 435-436

9421. **холина нитроэфир перхлорат** бел. крист. $(CH_3)_3NCH_2CH_2ONO_2(ClO_4)$; М 248,620; $T_{пл}$ 185°; Раств.: вода: 0,82 (20°); LD_{50} : 25 (крысы, в/б); Лит.: [1513] 200-201

9422. **транс-хризантемовой кислоты метиловый эфир** $C_{11}H_{18}O_2$; М 182,300; Давл. паров: 1 (50°); Лит.: [1071] 522-523; Синт.: [1071] 522-523

9423. **хризен** бц. крист. $C_{18}H_{12}$; М 228,300; $T_{пл}$ 255°; $T_{кип}$ 448°; Раств.: бензол: т.р., вода: 0,0000001399 (20,4°), хлф.: р., этанол: 0,1 (20°); Лит.: [1445] 308, [331] 1093-1094, [524] 423, [601] 240-252, [747] 264, [1025] 11

9424. **хризондин** (2,4-диаминоазобензола гидрохлорид) красно-коричнев. крист. $C_6H_5N=NC_6H_3(NH_2)_2$; М 212,250; CAS 532-82-1; $T_{пл}$ 118-118,5°; LD_{50} : 6670 (б. крысы, в/ж); Лит.: [439] 523, [1447] 666, [22] 170; Синт.: [461] 196

9425. **хризотил** (белый асбест) бел. крист. $Mg_3(Si_2O_5)(OH)_4$; М 277,100; $T_{пл}$ 1450°; Лит.: [1048] 126-127, [479] 331

9426. **хром** (chromium) сер. кубические мет. Cr; М 51,996; $T_{пл}$ 1890°; $T_{кип}$ 2680°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00000000003 (18°); Пл.: 7,19 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,001 (1240°), 0,1 (1513°), 1 (1695°), 10 (1922°), 100 (2220°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 23,6 (т); C_p^0 : 23,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 21; $\Delta H_{кип}$: 338; Лит.: [741] 10, [490] 52, [535] 210-211, [734] 62, [900] 110

9427. **хрома(III) амид** $Cr(NH_2)_3$; М 100,064; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [734] 397

9428. **хрома борид** серебрист. ромбические крист. CrB ; М 62,807; $T_{\text{пл}}$ 2070°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 210-211

9429. **хрома(II) бромид** бц. моноклинные крист. CrBr_2 ; М 211,804; $T_{\text{пл}}$ 842°; Раств.: вода: реак., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -298 (т); S_{298}^0 : 134 (т); ΔH_{298}^0 : -59 (г); Лит.: [535] 210-211

9430. **хрома(III) бромид** темно-зелен. тригональные крист. CrBr_3 ; М 291,710; $T_{\text{возг}}$ 927°; Раств.: вода: р., этанол: х.р.; Пл.: 4,25 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (693°), 10 (772°); ΔH_{298}^0 : -400,4 (т); ΔG_{298}^0 : -372,9 (т); S_{298}^0 : 159,7 (т); C_p^0 : 96,44 (т); Лит.: [900] 110

9431. **хрома(III) бромид гексагидрат** фиолетов. $\text{CrBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 399,800; $T_{\text{разл}}$ >500°; Лит.: [655] 99

9432. **хрома(IV) трет-бутоксид** син. крист. $((\text{CH}_3)_3\text{CO})_4\text{Cr}$; М 344,450; $T_{\text{пл}}$ 37°; Давл. паров: 15 (105°); ΔH_{298}^0 : -1275 (г); Лит.: [1266] 661

9433. **хрома гексакарбонил** бц. ромбические крист. $\text{Cr}(\text{CO})_6$; М 214,060; $T_{\text{возг}}$ 151°; $T_{\text{разл}}$ 130°; Раств.: бензол: н.р., эф.: н.р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: м.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (36°), 10 (68°), 100 (107,4°); ΔH_{298}^0 : -1077,4 (т); ΔG_{298}^0 : -970,4 (т); S_{298}^0 : 314 (т); C_p^0 : 240 (т); $\Delta H_{\text{возг}}$: 69,5; ΔH_{298}^0 : -1004 (г); S_{298}^0 : 481 (г); C_p^0 : 204,2^p (г); ΔD_{50} : 230 (б. крысы, в/ж), 150 (б. мыши, в/ж); Лит.: [734] 514-515, [900] 110

9434. **хрома(III) гидроксид** серо-син. $\text{Cr}(\text{OH})_3$; М 103,018; $T_{\text{разл}}$ 150°; pK_b (3) = 9,99 (25°, вода); Лит.: [1046] 81, [734] 367, [1490] 27-32

9435. **хрома(III) гидроксид-оксид** синевато-сер. крист. CrOON ; М 85,003; $T_{\text{разл}}$ 430°; Разл. на: хрома(III) оксид, вода; Лит.: [734] 378

9436. **хрома(II) гидроксид тетрагидрат** желт. $\text{Cr}(\text{OH})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 158,072; $T_{\text{разл}}$ >150°; Лит.: [655] 100

9437. **хрома диборид** CrB_2 ; М 73,620; $T_{\text{пл}}$ 2200°; Лит.: [1441] 304

9438. **хрома(IV) 3,3-диметила-2-бутилоксид** син. крист. $((\text{CH}_3)_3\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{O})_4\text{Cr}$; М 456,663; $T_{\text{пл}}$ 63°; Лит.: [1266] 661

9439. **хрома(VI) диоксид-дифторид** коричнево-красн. крист. CrO_2F_2 ; М 121,992; $T_{\text{пл}}$ 30°; ΔH_{298}^0 : -820 (г); Лит.: [734] 374, [964] 635-637

9440. **хрома(VI) диоксид-дихлорид** (хромил хлористый) темно-красн. ж. CrO_2Cl_2 ; М 154,900; $T_{\text{пл}}$ -95°; $T_{\text{кип}}$ 116°; Раств.: вода: реак., эф.: р., укс.: р., этанол: реак.; Пл.: 1,911 (20°, г/см³, ж.); ΔH_{298}^0 : -570,3 (ж); ΔH_{298}^0 : -528,9 (г); S_{298}^0 : 330 (г); C_p^0 : 84 (г); Лит.: [1045] 244-245

9441. **хрома(VI) дипероксид-оксид - диметилловый эфир (1/1)** $\text{CrO}_5 \cdot (\text{CH}_3)_2\text{O}$; M 178,062; $T_{\text{разл}} 30^\circ$; Лит.: [1146] 27

9442. **хрома дисилицид** темно-сер. CrSi_2 ; M 108,167; $T_{\text{пл}} 1490\text{-}1550^\circ$; Лит.: [655] 101

9443. **хрома(II) иодид** сер. моноклинные крист. CrI_2 ; M 305,805; $T_{\text{пл}} 867^\circ$; $T_{\text{разл}} 867^\circ$; Раств.: вода: р.; ΔH_{298}^0 : -157 (т); Лит.: [535] 210-211

9444. **хрома(III) иодид** черн. гексагональные крист. CrI_3 ; M 432,710; $T_{\text{пл}} 857^\circ$; ΔH_{298}^0 : -205 (т); Лит.: [535] 210-211

9445. **хрома(III) иодид наонагидрат** фиолетов. $\text{CrI}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 594,847; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Лит.: [655] 99

9446. **хрома(III) молибдат** ромбические крист. $\text{Cr}_2(\text{MoO}_4)_3$; M 583,805; $T_{\text{пл}} 780^\circ$; Лит.: [743] 196

9447. **хрома(III) нитрат наонагидрат** пурпурн. моноклинные крист. $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$; M 400,150; $T_{\text{пл}} 37^\circ$; $T_{\text{разл}} 125^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: 208 (15°), этанол: р.; S_{298}^0 : 508,4 (т); C_p^0 : 454,4 (т); Лит.: [900] 110

9448. **хрома нитрид** черн. кубические крист. CrN ; M 66,003; $T_{\text{разл}} 1500^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -123,4 (т); ΔG_{298}^0 : -103,5 (т); S_{298}^0 : 52,7 (т); C_p^0 : 56,5 (т); Лит.: [900] 110

9449. **хрома(II) оксид** кирпично-красн. гексагональные крист. CrO ; M 67,995; $T_{\text{разл}} 697^\circ$; Разл. на: хрома(III) оксид, хром; Лит.: [743] 9, [647] 16, [734] 380

9450. **хрома(III) оксид** зелен. тригональные крист. Cr_2O_3 ; M 151,990; $T_{\text{пл}} 2335^\circ$; $T_{\text{кип}} 2954^\circ$; $T_{\text{разл}} 2335^\circ$; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,21 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1140,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1059 (т); S_{298}^0 : 81,2 (т); C_p^0 : 118,8 (т); Лит.: [743] 9-12, [378] 530-538, [647] 16, [734] 378, [900] 111

9451. **хрома(IV) оксид** черн. тетрагональные крист. CrO_2 ; M 83,995; $T_{\text{разл}} 410\text{-}700^\circ$; Разл. на: хрома(III) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [743] 15-16, [647] 16-17

9452. **хрома(VI) оксид** (хромовый ангидрид) красн. ромбические крист. CrO_3 ; M 99,990; $T_{\text{пл}} 196^\circ$; $T_{\text{разл}} 197\text{-}550^\circ$; Раств.: вода: 163 (0°), 166 (15°), 167 (20°), 171 (40°), 175 (60°), 190 (80°), 199 (100°), эф.: р., серная кислота 100%: р., этанол: р.; Пл.: 2,7 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -590,4 (т); S_{298}^0 : 73,2 (т); ΔH_{298}^0 : -295 (т); S_{298}^0 : 271 (т); C_p^0 : 58 (т); Лит.: [743] 16-18, [1045] 244-245, [289] 446-449, [647] 17, [734] 372, [900] 111

9453. **хрома(III) оксид-дихромат** Cr_3O_8 ; M 283,980; $T_{\text{разл}} 280^\circ$; Лит.: [743] 19, [734] 372

9454. **хрома(VI) оксид-тетрафторид** темно-красн. CrOF_4 ; М 143,989; $T_{\text{пл}}$ 55°; Лит.: [734] 374
9455. **хрома(V) оксид-трихлорид** темно-красн. CrOCl_3 ; М 174,355; $T_{\text{разл}} > 60^\circ$; Лит.: [655] 99
9456. **хрома(III) оксид-хлорид** фиолетово-зелен. CrOCl ; М 103,449; $T_{\text{разл}} 800^\circ$; Лит.: [655] 99
9457. **хрома(III) оксид-хромат** Cr_2O_5 ; М 183,989; $T_{\text{разл}} 380^\circ$; Лит.: [743] 19, [734] 372
9458. **хрома(III) ортованадат** темно-коричнев. CrVO_4 ; М 166,935; $T_{\text{пл}} 917^\circ$; $T_{\text{разл}} 917^\circ$; Лит.: [655] 101
9459. **хрома силицид** сер. CrSi ; М 80,082; $T_{\text{пл}} 1475^\circ$; $T_{\text{разл}} 1475^\circ$; Лит.: [655] 101
9460. **хрома(II) сульфат** бел. CrSO_4 ; М 148,059; $T_{\text{разл}} 500^\circ$; Раств.: вода: 12,4 (0°); Лит.: [1039] 47, [655] 100
9461. **хрома(III) сульфат** фиолетово-красн. гексагональные крист. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$; М 392,180; $T_{\text{разл}} 700-735^\circ$; Раств.: вода: 64 (25°); Пл.: 3,01 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3308 (т); ΔG_{298}^0 : -2984 (т); S_{298}^0 : 287,9 (т); C_p^0 : 280,7 (т); Лит.: [743] 195, [1447] 667, [535] 212-213, [734] 379, [900] 111
9462. **хрома(III) сульфат октадекагидрат** сине-фиолетов. кубические крист. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$; М 716,430; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: 64 (25°), этанол: р.; Пл.: 1,7 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 111
9463. **хрома(II) сульфид** черн. гексагональные крист. CrS ; М 84,061; $T_{\text{пл}} 1550^\circ$; ΔH_{298}^0 : -176 (т); S_{298}^0 : 65 (т); Лит.: [535] 212-213
9464. **хрома(III) сульфид** коричнево-черн. крист. Cr_2S_3 ; М 200,187; $T_{\text{разл}} 1350^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 212-213
9465. **хрома тетраборид** CrB_4 ; М 95,240; $T_{\text{пл}} 1400-1600^\circ$; Лит.: [974] 171
9466. **хрома тетранитрозил** черно-коричн. $\text{Cr}(\text{NO})_4$; М 172,021; $T_{\text{разл}} > 20^\circ$; Лит.: [655] 100
9467. **хрома(III) фосфат** серо-бур. CrPO_4 ; М 146,967; $T_{\text{разл}} > 1000^\circ$; Лит.: [655] 100
9468. **хрома(III) фосфат гексагидрат** фиолетов. триклинные крист. $\text{CrPO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 255,060; $T_{\text{разл}} 100^\circ$; Раств.: вода: м.р., укс.: н.р.; Пл.: 2,121 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 244-245
9469. **хрома фосфид** темно-сер. ромбические крист. CrP ; М 82,970; $T_{\text{пл}} 1600^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1445] 133, [535] 212-213
9470. **хрома(II) фторид** зелен. моноклинные крист. CrF_2 ; М 89,993; $T_{\text{пл}} 894^\circ$; $T_{\text{кип}} 1820^\circ$; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.;

ΔH_{298}^0 : -775 (т); S_{298}^0 : 86 (т); C_p^0 : 59 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 19; ΔH_{298}^0 : -415 (г); S_{298}^0 : 266 (г); C_p^0 : 54 (г); Лит.: [535] 212-213

9471. **хрома(III) фторид** зелен. ромбические крист. CrF_3 ; М 108,990; $T_{\text{возг}}$ 1200°; Раств.: вода: 4 (20°), 6 (60°), фтороводород: р., этанол: н.р.; Пл.: 3,78 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1159 (т); ΔG_{298}^0 : -1089,3 (т); S_{298}^0 : 94,14 (т); C_p^0 : 78,74 (т); Лит.: [900] 111

9472. **хрома(IV) фторид** зеленовато-черн. CrF_4 ; М 127,990; $T_{\text{пл}}$ 200°; Лит.: [734] 377

9473. **хрома(V) фторид** красн. крист. CrF_5 ; М 146,990; $T_{\text{пл}}$ 34°; $T_{\text{кип}}$ 117°; Лит.: [63] 932, [133] 2286-2292, [480] 352, [656] 383

9474. **хрома(VI) фторид** желт. CrF_6 ; М 165,990; $T_{\text{разл}}$ -100°; Разл. на: хрома(V) фторид, фтор; Лит.: [480] 352

9475. **хрома(II) хлорид** бел. ромбические крист. CrCl_2 ; М 122,900; $T_{\text{пл}}$ 815°; $T_{\text{кип}}$ 1308°; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (842°), 10 (966°), 100 (1124°); ΔH_{298}^0 : -395,4 (т); ΔG_{298}^0 : -356,3 (т); S_{298}^0 : 115,65 (т); C_p^0 : 71,17 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 36,8; $\Delta H_{\text{кип}}^0$: 198,3; Лит.: [1045] 244-245, [900] 111; Синт.: [960] 1584

9476. **хрома(III) хлорид** (хром треххлористый) фиолетов. моноклинные крист. CrCl_3 ; М 158,360; $T_{\text{возг}}$ 950°; Раств.: ацетон: м.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,03 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (684°), 10 (761°), 100 (852°); ΔH_{298}^0 : -570,3 (т); ΔG_{298}^0 : -500,7 (т); S_{298}^0 : 124,7 (т); C_p^0 : 91,8 (т); Лит.: [1045] 244-245, [480] 352-353, [734] 378, [900] 111

9477. **хрома(III) хлорид гексагидрат** серо-голуб. $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 266,447; $T_{\text{пл}}$ 95°; $T_{\text{разл}}$ 650°; Лит.: [655] 99

9478. **хрома(II) хлорид дигидрат** светло-зелен. $\text{CrCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 158,933; $T_{\text{разл}}$ 113°; Лит.: [655] 99

9479. **хрома(II) хлорид тетрагидрат** син. $\text{CrCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 194,963; $T_{\text{разл}}$ 51°; Лит.: [734] 380

9480. **хрома(III) хлорид тригидрат** коричнев. $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$; М 212,401; $T_{\text{разл}}$ >200°; Лит.: [655] 99

9481. **хрома(III)-цезия сульфат** красн. $\text{CsCr}(\text{SO}_4)_2$; М 377,027; $T_{\text{разл}}$ >700°; Раств.: вода: 0,57 (25°), 0,96 (30°), 1,21 (35°); Лит.: [1039] 208, [655] 101

9482. **хрома(III)-цезия сульфат додекагидрат** фиолетов. крист. $\text{CrCs}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$; М 593,210; $T_{\text{пл}}$ 116°; Раств.: вода: 6 (25°); Лит.: [535] 212-213

9483. **цедрол** бц. крист. $\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}$; М 222,370; $T_{\text{пл}}$ 86-87°; $T_{\text{кип}}$ 290-294°; Лит.: [1445] 331

9484. **цезий** (cesium) желтоват. кубические мет. Cs; M 132,910; $T_{\text{пл}}$ 28,5°; $T_{\text{кип}}$ 672°; Раств.: аммиак жидкий: 333,5 (-50°), вода: реаг., гексаметилфосфаттриамид: х.р., метиламин: р., ртуть: 4,54 (18°), этанол: реаг.; Пл.: 1,9 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (278°), 10 (387°), 100 (515°); Вязк.: 0,63 (43,4°), 0,475 (99,6°), 0,375 (168°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 84,35 (т); C_p^0 : 32 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 2,09; $\Delta H_{\text{кип}}$: 68,28; $T_{\text{крит}}$: 1427; Лит.: [708] 1141-1143, [741] 10, [1517] 184, [479] 83, [490] 52, [1457], [735] 220-226, [869] 12-13, [870] 72-80, [900] 111; Синт.: [958] 1009, [958] 1010-1012, [958] 1012-1013

9485. **цезия азид** бц. тетрагональные крист. CsN₃; M 174,930; $T_{\text{пл}}$ 326°; $T_{\text{разл}}$ 390°; Разл. на: цезий, азот, цезия нитрид; Раств.: вода: 224,2 (0°), 307,4 (16°), эф.: н.р., этанол: 1,0366 (16°); ΔH_{298}^0 : -19,6 (т); S_{298}^0 : 134 (т); C_p^0 : 83 (т); Лит.: [373] 160, [535] 212-213, [735] 237, [870] 107-108

9486. **цезия азидодисульфит** светло-желт. крист. Cs(SO₂)₂N₃; M 303,053; $T_{\text{разл}}$ -30°; Лит.: [139] 417

9487. **цезия аквапентахлортитанат(III)** Cs₂[TiCl₅(H₂O)]; M 508,958; $T_{\text{разл}}$ 270°; Лит.: [734] 654

9488. **цезия амид** бц. тетрагональные крист. CsNH₂; M 148,930; $T_{\text{пл}}$ 262°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реаг.; ΔH_{298}^0 : -119 (т); Лит.: [1441] 128, [535] 212-213, [735] 243, [939] 132

9489. **цезия антимонид** черн. Cs₃Sb; M 520,476; $T_{\text{пл}}$ 725°; Лит.: [655] 102

9490. **цезия аурид** светло-желт. CsAu; M 329,872; $T_{\text{разл}}$ 580°; Раств.: аммиак жидкий: л.р.; Пл.: 8 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -122,8 (т); Лит.: [301] 1465-1469, [659] 9,12

9491. **цезия аурид - аммиак (1/1)** син. крист. CsAu • NH₃; M 346,903; $T_{\text{разл}}$ -50°; Разл. на: цезия аурид, аммиак; Лит.: [15] 3576, [301] 1468-1469

9492. **цезия ацетат** бел. CH₃COOCs; M 191,949; $T_{\text{пл}}$ 194°; Раств.: вода: 1019 (21,5°), 1347 (88,6°); Лит.: [1039] 211, [655] 101

9493. **цезия борогидрид** бц. кубические крист. CsBH₄; M 147,750; $T_{\text{пл}}$ 660°; $T_{\text{разл}}$ 660°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [535] 212-213, [655] 80

9494. **цезия бромат** гексагональные крист. CsBrO₃; M 260,808; $T_{\text{пл}}$ 420°; $T_{\text{разл}}$ 420°; Раств.: вода: 3,7 (25°), 5,3 (35°); ΔH_{298}^0 : -391 (т); S_{298}^0 : 188 (т); C_p^0 : 109 (т); Лит.: [1039] 206, [535] 212-213

9495. **цезия бромид** бц. кубические крист. CsBr; M 212,810; $T_{\text{пл}}$ 636°; $T_{\text{кип}}$ 1300°; Раств.: аммиак жидкий: 4,38 (0°), ацетон:

0,00403 (18°), 0,00406 (37°), ацетонитрил: 0,1 (18°), 0,14 (25°), вода: 81,9 (0°), 107,6 (18°), 123,3 (25°), 155,2 (40°), 195 (60°), 214 (80°), метанол: 2,17 (18°), 2,25 (25°), муравьиная кислота: 69,6 (18°), 71,7 (25°), этанол: р.; Пл.: 4,44 (20°, г/см³, т.), 3,13 (637°, г/см³, ж.); n 1,6984 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -394,6 (т); ΔG⁰₂₉₈: -383,3 (т); S⁰₂₉₈: 121 (т); C⁰: 51,9 (т); ΔH⁰₂₉₈: -206 (г); S⁰₂₉₈: 267,42 (г); C⁰: 37,31 (г); ΔH⁰_{пл}: 23,6; ΔH⁰_{кип}: 148; Лит.: [289] 450, [869] 22-27, [900] 111

9496.**цезия бромид-диодид** крист. CsBrI₂; М 466,620; T_{пл} 195,5°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [1045] 248-249

9497.**цезия бромид-дихлорид** желт. ромбические крист. CsBrCl₂; М 283,710; T_{пл} 205°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 248-249, [535] 212-213

9498.**цезия бромид-иодид-хлорид** желтовато-красн. ромбические крист. CsBrClI; М 375,170; T_{пл} 235°; T_{разл} 290°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 248-249, [535] 212-213

9499.**цезия гексасульфид** красно-коричнев. Cs₂S₆; М 458,201; T_{пл} 185°; T_{разл} 600°; Лит.: [655] 102, [735] 242

9500.**цезия гексафторгаллат** Cs₃GaF₆; М 721,876; T_{пл} 850°; Лит.: [735] 65

9501.**цезия гексафториттриат** Cs₃YF₆; М 601,613; T_{пл} 1075°; Лит.: [735] 65

9502.**цезия гексафторлантанат** Cs₃LaF₆; М 651,612; T_{пл} 795°; Лит.: [735] 65

9503.**цезия гексафторсиликат** бц. кубические крист. Cs₂SiF₆; М 407,887; T_{разл} 245-800°; Разл. на: кремния фторид; Раств.: вода: 0,602 (17°), этанол: н.р.; рПП (0) = 4,9 (20°, вода); Лит.: [1405] 118, [535] 214-215, [655] 169, [663] 98

9504.**цезия гексафторторат** Cs₂ThF₆; М 611,839; T_{пл} 869°; Лит.: [735] 106

9505.**цезия гексафторхромат(V)** кирпично-красн. CsCrF₆; М 298,890; T_{разл} 110°; Лит.: [63] 932

9506.**цезия гексахлорантимонат(III)** Cs₃[SbCl₆]; М 733,194; T_{пл} 550°; Лит.: [734] 475

9507.**цезия гексахлорплатинат(IV)** желт. кубические крист. Cs₂[PtCl₆]; М 673,607; T_{разл} 570°; Раств.: вода: 0,024 (0°), 0,377 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [1039] 209, [289] 1424, [535] 214-215, [735] 407, [869] 27

9508.**цезия гексахлорродат(IV)** зелен. Cs₂[RhCl₆]; М 581,434; T_{разл} >200°; Лит.: [655] 163

9509. **цезия гексахлорстаннат(IV)** бц. кубические крист. $\text{Cs}_2[\text{SnCl}_6]$; M 597,239; $T_{\text{разл}} 350^\circ$; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 214-215, [655] 172

9510. **цезия гексахлортанталат(V)** $\text{Cs}[\text{TaCl}_6]$; M 526,571; $T_{\text{пл}} 548^\circ$; Лит.: [734] 486

9511. **цезия гептафторксенат(VI)** желт. CsXeF_7 ; M 397,190; $T_{\text{разл}} 50^\circ$; Разл. на: цезия октафторксенат(VI); Лит.: [579] 82, [734] 244

9512. **цезия гептафторторат** Cs_3ThF_7 ; M 763,743; $T_{\text{пл}} 980^\circ$; Лит.: [735] 106

9513. **цезия гидрид** бц. кубические крист. CsH ; M 133,913; $T_{\text{разл}} >200^\circ$; Разл. на: цезий, водород; Раств.: вода: реар.; $\Delta H_{298}^0: -54$ (т); $S_{298}^0: 67$ (т); $C_p^0: 42$ (т); Лит.: [535] 212-213, [655] 101

9514. **цезия гидродинитрат** бел. $\text{CsNO}_3 \cdot \text{HNO}_3$; M 257,923; $T_{\text{пл}} 104^\circ$; $T_{\text{разл}} 650^\circ$; Лит.: [655] 102, [735] 238

9515. **цезия гидрокарбонат** бц. ромбические крист. CsHCO_3 ; M 193,920; $T_{\text{разл}} 175^\circ$; Раств.: вода: 209 (15°), этанол: р.; $\Delta H_{298}^0: -933$ (т); $\Delta G_{298}^0: -833$ (т); $S_{298}^0: 130$ (т); Лит.: [535] 214-215

9516. **цезия гидроксид** бел. крист. CsOH ; M 149,910; $T_{\text{пл}} 272^\circ$; $T_{\text{возг}} 400^\circ$; Раств.: вода: 385,6 (15°), 303 (30°), этанол: х.р.; Пл.: 3,68 (20°, г/см³, т.); $\Delta H_{298}^0: -406,7$ (т); $\Delta G_{298}^0: -362,3$ (т); $S_{298}^0: 93,3$ (т); $\Delta H_{\text{пл}}: 6,74$; $\Delta H_{298}^0: -264$ (г); $S_{298}^0: 255$ (г); $C_p^0: 50$ (г); $\Delta D_{50}: 760$ (б. мыши, в/ж); Лит.: [440] 328, [442] 58, [586] 308, [900] 111

9517. **цезия гидроксид моногидрат** бел. $\text{CsOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$; M 167,928; $T_{\text{пл}} 180^\circ$; $T_{\text{разл}} 300^\circ$; Лит.: [655] 102

9518. **цезия гидросульфат** бел. CsHSO_4 ; M 229,976; $T_{\text{разл}} 220^\circ$; Лит.: [655] 102

9519. **цезия гидрофторид** CsHF_2 ; M 171,910; $T_{\text{пл}} 176^\circ$; $\Delta H_{298}^0: -905$ (т); Лит.: [1220] 2104

9520. **цезия декагидродекаборат(2-)** бел. $\text{Cs}_2\text{B}_{10}\text{H}_{10}$; M 384,000; $T_{\text{разл}} 600^\circ$; Лит.: [655] 80

9521. **цезия дибромид-иодид** ромбические крист. CsBr_2I ; M 419,630; $T_{\text{пл}} 248^\circ$; $T_{\text{разл}} 320^\circ$; Раств.: вода: 4,6 (20°), этанол: р.; Лит.: [1045] 248-249, [535] 212-213, [735] 235

9522. **цезия дибромид-хлорид** желтовато-красн. ромбические крист. CsBr_2Cl ; M 328,180; $T_{\text{пл}} 191^\circ$; $T_{\text{разл}} 150^\circ$; Разл. на: цезия хлорид, бром; Раств.: вода: р.; Лит.: [1045] 248-249, [535] 212-213

9523. **цезия дигидротринитрат** бел. $\text{CsNO}_3 \cdot 2\text{HNO}_3$; M 320,936; $T_{\text{пл}} 39^\circ$; $T_{\text{разл}} 670^\circ$; Лит.: [655] 102, [735] 238

9524. **цезия дигидрофторид** CsH_2F_3 ; М 191,920; $T_{\text{пл}}$ 50,2°; Лит.: [1220] 2104

9525. **цезия дисульфид** желт. Cs_2S_2 ; М 329,941; $T_{\text{пл}}$ 460°; $T_{\text{раза}}$ 600°; Лит.: [655] 102

9526. **цезия дихлориодат(II)** светло-оранжев. тригональные крист. CsICl_2 ; М 330,720; $T_{\text{пл}}$ 230°; $T_{\text{раза}}$ 290°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 3,86 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 248-249, [535] 214-215

9527. **цезия дихромат** оранжев. $\text{Cs}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; М 481,799; $T_{\text{пл}}$ 384°; $T_{\text{раза}}$ 600°; ΔG_{298}^0 : -2023 (ж); Лит.: [655] 101

9528. **цезия додекагидрододекаборат(2-)** бел. $\text{Cs}_2\text{B}_{12}\text{H}_{12}$; М 407,638; $T_{\text{раза}}$ >800°; Лит.: [655] 80

9529. **цезия иодат** бц. кубические крист. CsIO_3 ; М 307,808; $T_{\text{пл}}$ 565°; Раств.: вода: 2,6 (24°); ΔH_{298}^0 : -547,3 (т); S_{298}^0 : 167 (т); C_p^0 : 109 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 13; Лит.: [535] 212-213

9530. **цезия иодид** бц. кубические крист. CsI ; М 259,810; $T_{\text{пл}}$ 621°; $T_{\text{кип}}$ 1280°; Раств.: аммиак жидкий: 151,7 (0°), ацетон: 0,159 (18°), 0,139 (37°), ацетонитрил: 0,76 (18°), 0,99 (25°), вода: 44,1 (0°), 67,5 (15°), 85,6 (25°), 122,8 (50°), 170,8 (75°), метанол: 3,05 (18°), 3,79 (25°), муравьиная кислота: 28,1 (18°), 29,5 (25°), этанол: р.; Пл.: 4,51 (20°, г/см³, т.); n 1,7876 (20°); Давл. паров: 1 (737°), 10 (872°), 100 (1056°); ΔH_{298}^0 : -253,1 (т); ΔG_{298}^0 : -333,5 (т); S_{298}^0 : 130 (т); C_p^0 : 51,9 (т); ΔH_{298}^0 : 153 (г); S_{298}^0 : 275,2 (г); C_p^0 : 37,46 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 26; $\Delta H_{\text{кип}}$: 133; Лит.: [289] 459-462, [869] 22-27, [900] 111

9531. **цезия карбонат** (цезий углекислый) бц. крист. Cs_2CO_3 ; М 325,820; $T_{\text{раза}}$ 610°; Раств.: вода: 267,6 (15°), 269 (20°), 313,2 (50°), эф.: р., этанол абс.: 11,1 (19°); ΔH_{298}^0 : -1136 (т); ΔG_{298}^0 : -1039 (т); S_{298}^0 : 203,9 (т); C_p^0 : 123,8 (т); ΔD_{50} : 2300 (б. мышцы, в/ж); Лит.: [440] 328, [442] 57, [764] 199, [1045] 248-249, [289] 453, [900] 111

9532. **цезия метоксид** CH_3OCs ; М 163,940; $T_{\text{раза}}$ 330°; Разл. на: цезий, цезия карбонат, водород, графит; Лит.: [1189] 396, 417

9533. **цезия надпероксид** (цезия надперекись, цезия супероксид) желт. тетрагональные крист. CsO_2 ; М 164,900; $T_{\text{пл}}$ 515°; $T_{\text{раза}}$ 350°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,77 (19°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -286 (т); ΔG_{298}^0 : -211,3 (т); S_{298}^0 : 142 (т); C_p^0 : 79 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 20; Лит.: [1445] 334, [900] 112

9534. **цезия нитрат** (caesium nitrate) бц. гексагональные крист. CsNO_3 ; М 194,910; $T_{\text{пл}}$ 414°; Раств.: ацетон: р., вода: 9,3 (0°), 14,9 (10°), 23 (20°), 27 (25°), 33,9 (30°), 47,2 (40°), 64,4 (50°), 83,8 (60°), 134 (80°), 197 (100°); Пл.: 3,69 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 91

(420°), 89 (450°), 85 (500°), 81 (550°), 78 (600°); ΔH_{298}^0 : -505,7 (т); ΔG_{298}^0 : -395 (т); S_{298}^0 : 153,7 (т); C_p^0 : 95,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 13,8; ΔD_{50} : 2390 (б. мыши, п/о); Лит.: [440] 328, [1039] 207, [289] 462-463, [900] 111

9535. **цезия нитрит** желт. крист. $CsNO_2$; М 178,910; $T_{пл}$ 398°; $T_{разл}$ 450°; Разл. на: цезия оксид, азота(II) оксид, азота(IV) оксид; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [1045] 246-247, [302] 157, [428] 139

9536. **цезия озонид** красн. кубические крист. CsO_3 ; М 180,904; $T_{разл}$ 80°; Пл.: 3,19 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -271 (т); Лит.: [1443] 333, [1228] 305-306

9537. **цезия оксид** оранжево-красн. гексагональные крист. Cs_2O ; М 281,910; $T_{разл}$ 360°; Раств.: аммиак жидкий: реаг., вода: реаг.; Пл.: 4,36 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -346 (т); ΔG_{298}^0 : -274,5 (т); S_{298}^0 : 146,9 (т); C_p^0 : 76 (т); $\Delta H_{пл}$: 19; Лит.: [900] 111

9538. **цезия оксопентахлорренат(V)** желт. Cs_2ReOCl_5 ; М 645,282; $T_{пл}$ >300°; Лит.: [655] 161

9539. **цезия октафторксенат(VI)** кремов. Cs_2XeF_8 ; М 549,091; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [734] 244

9540. **цезия пентаиодид** черн. триклинные крист. CsI_5 ; М 767,430; $T_{пл}$ 73°; Лит.: [1045] 246-247, [535] 214-215

9541. **цезия пентасульфид** красн. Cs_2S_5 ; М 426,136; $T_{пл}$ 210°; $T_{разл}$ 600°; Лит.: [655] 102

9542. **цезия пентафторторат** $CsThF_5$; М 459,936; $T_{пл}$ 839°; Лит.: [735] 106

9543. **цезия пентахлортанталат(III)** красн. Cs_2TaCl_5 ; М 624,024; $T_{пл}$ 710°; Лит.: [734] 490

9544. **цезия пербромат** $CsBrO_4$; М 276,807; $T_{разл}$ 302°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [302] 240, [1276] 2122

9545. **цезия периодат** бц. тетрагональные крист. $CsIO_4$; М 323,808; $T_{разл}$ >900°; Разл. на: цезия иодид, кислород; Раств.: вода: 2,2 (15°); Лит.: [302] 256, [535] 214-215, [655] 102

9546. **цезия перманганат** (caesium permanganate) фиолетов. ромбические крист. $CsMnO_4$; М 251,840; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 0,1 (1°), 0,23 (19°), 1,3 (60°); Лит.: [764] 201, [1039] 208, [1442] 643, [289] 463, [535] 214-215, [646] 16, [869] 22

9547. **цезия пероксид** (цезия перекись) светло-желт. игольчатые крист. $CsOOCs$; М 297,810; $T_{пл}$ 400°; $T_{разл}$ 650°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,25 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -450 (т); ΔG_{298}^0 : -327,2 (т); S_{298}^0 : 180 (т); C_p^0 : 95 (т); $\Delta H_{пл}$: 22; Лит.: [900] 112

9548. **цезия перренат** $CsReO_4$; М 383,110; $T_{пл}$ 616°; Лит.: [735] 307

9549. **цезия перхлорат** бел. орторомбические крист. CsClO_4 ; М 232,360; $T_{\text{пл}}$ 250°; Раств.: 1-бутанол: 0,006 (25°), ацетон: 0,15 (25°), вода: 0,8 (0°), 1 (10°), 1,6 (20°), 2 (25°), 4 (40°), 7,3 (60°), 14,4 (80°), 28,57 (99°), изобутанол: 0,007 (25°), метанол: 0,093 (0°), пропанол: 0,006 (25°), хлорная кислота безводная: 68,4 (0°), этанол: 0,011 (25°), этанол 50%: 1,522 (40°); ΔH_{298}^0 : -437,2 (т); S_{298}^0 : 175,3 (т); C_p^0 : 108,4 (т); Лит.: [1039] 206, [1046] 193, [289] 457-458, [428] 138, [535] 214-215, [564] 19

9550. **цезия пиросульфат** бел. $\text{Cs}_2\text{S}_2\text{O}_7$; М 441,937; $T_{\text{пл}}$ 280°; Лит.: [655] 102

9551. **цезия селенат** (caesium selenate) бц. ромбические крист. Cs_2SeO_4 ; М 408,768; $T_{\text{пл}}$ 985°; Раств.: вода: 245 (12°); Пл.: 4,45 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1136 (т); ΔG_{298}^0 : -1016 (т); S_{298}^0 : 218 (т); Лит.: [289] 463, [535] 214-215

9552. **цезия селенид** бел. Cs_2Se ; М 344,771; $T_{\text{пл}}$ 660°; Лит.: [766] 100

9553. **цезия сульфат** бц. ромбические крист. Cs_2SO_4 ; М 361,870; $T_{\text{пл}}$ 1010°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 167,1 (0°), 178,7 (20°), 184,1 (30°), 189,9 (40°), 199,9 (60°), 210,3 (80°), 220,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,24 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 110 (1040°), 106 (1100°), 99 (1200°), 85 (1500°); ΔH_{298}^0 : -1642,6 (т); ΔG_{298}^0 : -1300 (т); S_{298}^0 : 205,9 (т); ΔH_{298}^0 : -1104 (т); S_{298}^0 : 410 (г); C_p^0 : 110 (г); $\Delta H_{\text{пл}}$: 36; ΔD_{50} : 2800 (б. мыши, в/ж); Лит.: [440] 328, [1039] 207, [289] 464, [900] 112

9554. **цезия сульфид** бел. Cs_2S ; М 297,876; $T_{\text{пл}}$ 500°; ΔH_{298}^0 : -343 (т); ΔG_{298}^0 : -326 (т); S_{298}^0 : 146 (т); Лит.: [655] 102

9555. **цезия сульфид тетрагидрат** бел. $\text{Cs}_2\text{S} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; М 369,937; $T_{\text{разл}}$ 200-250°; Лит.: [655] 102, [870] 105

9556. **цезия тетрагидроалюминат** бц. крист. CsAlH_4 ; М 163,920; $T_{\text{разл}}$ 300°; Раств.: диглим: р., моноглим: р., ТГФ: р.; Пл.: 2,84 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -165 (т); S_{298}^0 : 150,8 (т); Лит.: [1441] 122

9557. **цезия тетрафторборат** бц. ромбические крист. CsBF_4 ; М 219,710; $T_{\text{пл}}$ 555°; Раств.: вода: 1,6 (17°); Лит.: [535] 214-215

9558. **цезия тетрафториодат(III)** бц. CsIF_4 ; М 335,804; $T_{\text{разл}}$ 120°; Лит.: [734] 278

9559. **цезия тетрахлоралюминат** CsAlCl_4 ; М 301,699; $T_{\text{пл}}$ 377°; Лит.: [735] 45

9560. **цезия тетрахлораурат(III)** желт. моноклинные крист. CsAuCl_4 ; М 471,684; $T_{\text{разл}}$ 460°; Раств.: вода: 0,5 (10°), 27,5 (100°),

этанол: р.; Лит.: [1039] 208-209, [289] 116, [405] 18, [535] 214-215, [655] 78

9561. **цезия тетрахлориодат(III)** светло-оранжев. игольчатые крист. CsICl_4 ; М 401,622; $T_{\text{пл}}$ 228°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [535] 214-215

9562. **цезия тетрахлортитанат(II)** Cs_2TiCl_4 ; М 455,490; $T_{\text{пл}}$ 747°; $T_{\text{разл}}$ 747°; Лит.: [734] 656

9563. **цезия тетрахлорхромат(II)** Cs_2CrCl_4 ; М 459,620; $T_{\text{пл}}$ 563°; $T_{\text{разл}}$ 563°; Лит.: [734] 380

9564. **цезия тиосульфат** $\text{Cs}_2\text{S}_2\text{O}_3$; М 152,200; CAS 10124-41-1; $T_{\text{пл}}$ 43-49°; Лит.: [22] 409

9565. **цезия трибромид** ромбические крист. CsBr_3 ; М 372,630; $T_{\text{пл}}$ 180°; Лит.: [1045] 246-247, [1187] 1883

9566. **цезия трииодид** черн. ромбические крист. CsI_3 ; М 513,620; $T_{\text{пл}}$ 207,5°; Раств.: вода: м.р., этанол: р.; Пл.: 4,47 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -361,4 (т); S_{298}^0 : 238 (т); Лит.: [1045] 246-247, [535] 214-215, [735] 235, [1187] 1883

9567. **цезия трисульфид** оранжев. Cs_2S_3 ; М 362,006; $T_{\text{пл}}$ 217°; $T_{\text{разл}}$ 600°; Лит.: [655] 102

9568. **цезия трифторид** $\text{Cs[F}_3]$; М 189,901; $T_{\text{разл}}$ -233°; Лит.: [106] 453

9569. **цезия трихлортитанат(II)** CsTiCl_3 ; М 287,131; $T_{\text{пл}}$ 932°; Лит.: [734] 656

9570. **цезия трихлорхромат(II)** CsCrCl_3 ; М 291,261; $T_{\text{пл}}$ 709°; Лит.: [734] 380

9571. **цезия формиат** бел. HCOOCs ; М 177,923; $T_{\text{пл}}$ 265°; Раств.: вода: 336 (1°), 446 (21°), 2014 (95,4°); Лит.: [1039] 210, [655] 102

9572. **цезия фторид** бц. кубические крист. CsF ; М 151,900; $T_{\text{пл}}$ 684°; $T_{\text{кнп}}$ 1252°; Раств.: ацетон: 0,00077 (18°), 0,00087 (37°), вода: 528,9 (0°), 572,9 (25°), 599,3 (50°), трифторид брома: 23,2 (25°), 24,2 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 3,59 (20°, г/см³, т.); n 1,48 (20°); Давл. паров: 1 (710°), 10 (844°), 100 (1025°); Пов.нат.: 104 (720°), 102 (750°), 98 (800°), 90 (900°), 83 (980°); ΔH_{298}^0 : -554 (т); ΔG_{298}^0 : -505,4 (т); S_{298}^0 : 93 (т); C_p^0 : 51,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 21,7; $\Delta H_{\text{кнп}}$: 123; ΔH_{298}^0 : -361 (г); S_{298}^0 : 243,11 (г); C_p^0 : 35,88 (г); Лит.: [289] 458, [900] 112

9573. **цезия фторокисульфат** $\text{CsSO}_3(\text{OF})$; М 247,970; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [247] 125

9574. **цезия фторсульфонат** бц. тетрагональные крист. CsSO_3F ; М 231,967; $T_{\text{пл}}$ 292°; Раств.: вода: 2,23 (0°); Лит.: [1039] 21, [1045] 248-249, [964] 177

9575. **цезия хлорат** бц. гексагональные крист. CsClO_3 ; М 216,360; $T_{\text{пл}}$ 388°; Раств.: вода: 6,3 (20°), 76,5 (90°), этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -407,1 (т); S_{298}^0 : 163 (т); C_p^0 : 105 (т); Лит.: [1039] 206, [289] 457, [535] 214-215

9576. **цезия хлорид** бц. кубические крист. CsCl ; М 168,360; $T_{\text{пл}}$ 646°; $T_{\text{кип}}$ 1302°; Раств.: 2-метоксиэтанол: 3,83 (35°), 3,75 (40°), 3,7 ($T_{\text{кип}}$ 45°), аммиак жидкий: 0,38 (0°), ацетон: 0,0004 (18°), 0,00044 (37°), ацетонитрил: 0,0083 (18°), 0,0084 (25°), вода: 161,4 (0°), 174,7 (10°), 186,5 (20°), 191,87 (25°), 197,3 (30°), 208 (40°), 218,5 (50°), 229,7 (60°), 250 (80°), 270,5 (100°), изоамиловый спирт: 0,038 (25°), метанол: 2,36 (0°), 3,39 (18°), 3,01 (25°), 3,42 (40°), 3,41 (50°), муравьиная кислота: 107,7 (18°), 130,5 (25°), пиридин: н.р., селена(IV) оксид-дихлорид: 3,98 (25°), хлорбензол: н.р., этанол: 0,48 (0°), 0,76 (25°), 0,84 (40°), 0,91 (60°); Пл.: 3,97 (20°, г/см³, т.); n 1,6418 (20°); Давл. паров: 1 (745°), 10 (882°), 100 (1068°), 223 (1150°); Пов.нат.: 89 (660°), 87 (700°), 80 (800°), 72 (900°), 64 (1000°); ΔH_{298}^0 : -433 (т); ΔG_{298}^0 : -404,2 (т); S_{298}^0 : 90 (т); C_p^0 : 52,7 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 15,1; $\Delta H_{\text{кип}}$: 149,3; ΔH_{298}^0 : -242 (т); S_{298}^0 : 256 (т); C_p^0 : 36,97 (т); ΔD_{50} : 2000 (б. мыши, в/ж); $T_{\text{крист}}$: 3040; Лит.: [440] 328, [1039] 206, [1046] 290, [289] 454-457, [869] 24-26, [870] 96-99, [900] 112

9577. **цезия хлорит** CsClO_2 ; М 200,360; $T_{\text{разл}}$ 190-210°; Разл. на: цезия хлорат, цезия хлорид; Лит.: [302] 209

9578. **цезия хромат** желт. ромбические крист. Cs_2CrO_4 ; М 381,805; $T_{\text{пл}}$ 982°; Раств.: вода: 71,4 (13°); Пл.: 4,24 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1429 (т); S_{298}^0 : 228,6 (т); C_p^0 : 146,1 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 36; Лит.: [1447] 673, [535] 214-215

9579. **цезия цианид** бц. гексагональные крист. CsCN ; М 158,920; $T_{\text{пл}}$ 350°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [428] 138, [535] 214-215

9580. **целекоксиб** (4-(5-p-tolyl-3-trifluoromethyl-pyrazol-1-yl)benzenesulfonamide, 4-(5-п-толил-3-трифторметил-пиразол-1-ил)бензолсульфамид, celebrix, celecoxib) бледно-желт. пор. $\text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$; М 381,370; CAS 169590-42-5; $T_{\text{пл}}$ 157-159°; Лит.: [42] 46

9581. **целлюлоза регенерированная** (гидратцеллюлоза) ($\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$)_n; $T_{\text{разл}}$ 175°; Пл.: 1,53 (20°, г/см³, т.); Лит.: [900] 216

9582. **церий** (cerium) серебристо-бел. кубические мет. Се; М 140,120; $T_{\text{пл}}$ 804°; $T_{\text{кип}}$ 3450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,77 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (1292°), 0,1 (1442°), 1

(1602°), 10 (1860°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 64 (т); C_p^0 : 26,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,8; $\Delta H_{кип}$: 409; Лит.: [480] 552, [490] 52, [900] 112

9583. **церия бромат нонагидрат** светло-розов. гексагональные крист. $Ce(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$; М 685,960; $T_{пл}$ 48°; Раств.: вода: р.; Лит.: [535] 214-215

9584. **церия бромид** бел. $CeBr_3$; М 379,830; $T_{пл}$ 733°; Раств.: пиридин: 0,915 (0°), 3,66 (18°); Лит.: [289] 386, [480] 559

9585. **церия вольфрамат** желт. моноклинные крист. $Ce_2(WO_4)_3$; М 1023,750; $T_{пл}$ 1070°; Лит.: [1474] 27, [535] 214-215

9586. **церия гексаборид** голуб. кубические крист. CeB_6 ; М 204,982; $T_{пл}$ 2190°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 214-215

9587. **церия гидрид** CeH_3 ; М 143,140; $T_{разл}$ 157°; Лит.: [655] 93, [735] 87, [1302] 1363

9588. **церия гидроксид** бел. $Ce(OH)_3$; М 191,138; $T_{разл}$ >400°; Лит.: [655] 94

9589. **церия(IV) гидроксид-тринитрат тригидрат** красн. $Ce(NO_3)_3 \cdot OH \cdot 3H_2O$; М 397,184; $T_{разл}$ 200-550°; Лит.: [655] 94

9590. **церия гипофосфит** $Ce(H_2PO_2)_3$; М 335,081; $T_{разл}$ 270-290°; Лит.: [1023] 224

9591. **церия дикарбид** красн. тетрагональные крист. CeC_2 ; М 164,140; $T_{пл}$ 2250°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,23 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -97 (т); Лит.: [1045] 250-251, [1395] 292

9592. **церия дисилицид** $CeSi_2$; М 196,287; $T_{пл}$ 1620°; ΔH_{298}^0 : -209,34 (т); Лит.: [974] 174, [420] 170

9593. **церия иодид** желт. CeI_3 ; М 520,829; $T_{пл}$ 766°; Лит.: [480] 559

9594. **церия(II) иодид** бронзов. CeI_2 ; М 393,930; $T_{пл}$ 808°; Лит.: [480] 559

9595. **церия карбонат октагидрат** $Ce_2(CO_3)_3 \cdot 8H_2O$; М 604,381; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [1021] 14

9596. **церия молибдат** желт. тетрагональные крист. $Ce_2(MoO_4)_3$; М 760,045; $T_{пл}$ 973°; Лит.: [535] 214-215

9597. **церия нитрат** бел. $Ce(NO_3)_3$; М 326,131; $T_{разл}$ 700°; Лит.: [655] 93

9598. **церия нитрат гексагидрат** бц. триклинные крист. $Ce(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; М 434,230; $T_{пл}$ 39°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: ацетон: р., вода: 175,5 (25°), 282,8 (50°), этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -3058 (т); Лит.: [1045] 248-249, [535] 214-215, [900] 112

9599. **церия нитрид** CeN ; М 154,123; $T_{пл}$ 2600°; Лит.: [974] 173

9600. **церия оксалат декагидрат** бел. $\text{Ce}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; М 724,442; $T_{\text{разл}} > 500^\circ$; Лит.: [655] 93

9601. **церия оксид** серо-зелен. кубические крист. Ce_2O_3 ; М 328,230; $T_{\text{плав}} 2180^\circ$; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1800 (т); S_{298}^0 : 148,1 (т); C_p^0 : 117,6 (т); Лит.: [535] 216-217

9602. **церия(IV) оксид** (церия диоксид) бел. кубические крист. CeO_2 ; М 172,120; $T_{\text{плав}} 2700^\circ$; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,3 (20° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1088,3 (т); ΔG_{298}^0 : -1025,5 (т); S_{298}^0 : 62,3 (т); C_p^0 : 61,63 (т); Лит.: [652] 4-10, [735] 88, [900] 112

9603. **церия ортогангалат** CeTaO_4 ; М 385,060; $T_{\text{плав}} 1890^\circ$; Лит.: [1258] 438

9604. **церия ортохромит** темно-зелен. CeCrO_3 ; М 240,110; $T_{\text{плав}} 2300^\circ$; Лит.: [655] 93

9605. **церия селенат** бел. ромбические крист. $\text{Ce}_2(\text{SeO}_4)_3$; М 709,105; $T_{\text{разл}} > 650^\circ$; Раств.: вода: 40 (0°), 2,5 (100°); Лит.: [289] 395, [535] 216-217, [655] 94

9606. **церия селенид** Ce_2Se_3 ; М 517,112; $T_{\text{разл}} 1800^\circ$; Лит.: [974] 176

9607. **церия(II) селенид** CeSe ; М 219,076; $T_{\text{плав}} 2180^\circ$; Лит.: [974] 176

9608. **церия силицид** CeSi ; М 168,202; $T_{\text{плав}} 1470^\circ$; Лит.: [974] 174

9609. **церия сульфат** (cerium sulfate) бц. моноклинные крист. $\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3$; М 568,420; $T_{\text{разл}} 900^\circ$; Раств.: вода: 16,44 (0°), 9,66 (20°), 5,83 (40°), 2,2 (60°), 0,93 (80°), 0,43 (100°); ΔH_{298}^0 : -3955 (т); C_p^0 : 278 (т); Лит.: [289] 391-395, [535] 216-217

9610. **церия(IV) сульфат** желт. крист. $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$; М 332,240; $T_{\text{разл}} 195^\circ$; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,91 (18° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2343 (т); ΔG_{298}^0 : -2123 (т); S_{298}^0 : -201,7 (т); Лит.: [1045] 250-251, [899] 114

9611. **церия сульфат октагидрат** бц. триклинные крист. $\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 712,530; $T_{\text{разл}} 630^\circ$; Разл. на: церия сульфат, вода; Раств.: вода: 16,44 (0°), 9,66 (20°), 5,83 (40°), 2,2 (60°), 0,93 (80°), 0,43 (100°); Пл.: 2,886 (17° , г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -6448 (т); Лит.: [900] 112, [976] 286, 291

9612. **церия(IV) сульфат октагидрат** бел. $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; М 476,363; $T_{\text{разл}} > 300^\circ$; Лит.: [655] 94

9613. **церия сульфид** темно-фиолетов. Ce_2S_3 ; М 376,427; $T_{\text{плав}} 1890^\circ$; Лит.: [655] 94, [735] 85

9614. **церия(II) сульфид** желт. CeS ; М 172,181; $T_{\text{плав}} 2450^\circ$; Лит.: [735] 85-86

9615. **церия тетраборид** CeB_4 ; M 183,360; $T_{\text{разл}}$ 2300°; Лит.: [974] 170

9616. **церия фосфат** (монацит) красн. моноклинные крист. CePO_4 ; M 135,087; $T_{\text{пл}}$ 2000°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1816 (т); S_{298}^0 : 134 (т); Лит.: [535] 216-217, [655] 94

9617. **церия фторид** (флюоцерит) бц. гексагональные крист. CeF_3 ; M 197,111; $T_{\text{пл}}$ 1430°; $T_{\text{кип}}$ 2180°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1733 (т); S_{298}^0 : 115,2 (т); C_p^0 : 93,5 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 58,5; Лит.: [480] 559, [535] 216-217

9618. **церия(IV) фторид** бел. CeF_4 ; M 216,110; $T_{\text{пл}}$ 400°; $T_{\text{разл}}$ 550°; Разл. на: церия фторид, фтор; Раств.: вода: н.р., фтороводород: 0,1; Лит.: [480] 559, [735] 89, [1230] 970-971

9619. **церия(IV) фторид гептагидрат** бел. $\text{CeF}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; M 342,217; $T_{\text{разл}}$ 390°; Лит.: [655] 93

9620. **церия хлорид** бц. гексагональные крист. CeCl_3 ; M 246,480; $T_{\text{пл}}$ 805°; $T_{\text{кип}}$ 1730°; Раств.: ацетон: р., вода: реак., изопропанол: р., пиридин: 1,58 (0°), пропанол: р., этанол: р.; Пл.: 3,92 (0°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1057,9 (т); ΔG_{298}^0 : -983,9 (т); S_{298}^0 : 171,5 (т); ΔH_{298}^0 : -717 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 54; $\Delta H_{\text{кип}}$: 199; ЛД_{50} : 569 (б. мыши, п/о); Лит.: [289] 388, [735] 83-84, [900] 112

9621. **церия хлорид гептагидрат** бел. $\text{CeCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; M 372,582; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [655] 93

9622. **цефазолин** бел. пор. $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_8\text{O}_4\text{S}_3$; M 454,507; CAS 25953-19-9; $T_{\text{пл}}$ 198-200°; $T_{\text{разл}}$ 200°; ЛД_{50} : 3000 (мыши, в/в); Лит.: [318] 294, [918] 990-991, [223] 378-379

9623. **цефедрин** $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{CH}_3)\text{N}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN}$; M 218,295; $T_{\text{пл}}$ 59°; Лит.: [60]; Синт.: [60]

9624. **цианамид** (cyanamide, cyanamide, карбаминовой кислоты нитрил) бц. крист. NH_2CN ; M 42,040; CAS 420-04-2; $T_{\text{пл}}$ 46°; $T_{\text{разл}}$ 80-130°; Разл. на: дициандиамид; Раств.: вода: 338,6 (17,5°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0729 (48°, г/см³, ж.); $pK_a(1) = 10,27$ (25°, вода); ЛД_{50} : 150 (кролики, п/о); Лит.: [440] 268-269, [10], [289] 216, [331] 6, [352] 132, [406] 91, [734] 524, [1326] 1530; Синт.: [404] 177

9625. **цианацетилен** (пропиоловой кислоты нитрил) ж. HCC-CN ; M 51,050; $T_{\text{пл}}$ 5°; $T_{\text{кип}}$ 42,5°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., этанол: р.; Пл.: 0,8159 (17°, к в.4, ж.); n 1,38699 (17°); Лит.: [81] 237, [88] С585, [270] 47-48, [1259] 713-715

9626. **3-цианбензойная кислота** игольчатые крист. $\text{NCC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; M 147,140; $T_{\text{пл}}$ 217°; $pK_a(1) = 3,6$ (25°, вода); Лит.: [77] 586, [1046] 97

9627. **4-цианбензойная кислота** (терефталевой кислоты мононитрил) листовидные крист. (р.п. вода) $\text{NCC}_6\text{H}_4\text{COOH}$; М 147,140; $T_{\text{пл}}$ 213-219°; $\text{pK}_a(1) = 3,55$ (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 97

9628. **цианкобаламин** (витамин B_{12}) красн. игольчатые крист. $\text{C}_{64}\text{H}_{90}\text{CoN}_{14}\text{O}_{14}\text{P}$; М 1369,390; $T_{\text{пл}}$ 300°; Раств.: 1-бутанол: р., ацетон: р., вода: 1,24 (20°); Лит.: [1045] 576-577, [1441] 384, [22] 575, [386] 577-606, [671] 82-84

9629. **цианмуравьиной кислоты метиловый эфир** бц. ж. $\text{CH}_3\text{OC(O)CN}$; М 85,060; $T_{\text{кип}}$ 100°; Лит.: [77] 588, [439] 110-111

9630. **циановодород - ванадия(IV) хлорид (2/1)** черн. $2\text{HCN} \cdot \text{VCl}_4$; М 246,804; $T_{\text{разл}}$ 40°; Лит.: [734] 521

9631. **циановодород-фторксенона(II) гексафторантимонат** бел. крист. $\text{HCNXeF[AsF}_6\text{]}$; М 366,229; $T_{\text{разл}}$ -60°; Лит.: [1359] 280

9632. **2-цианпропеновая кислота** (2-цианакриловая кислота) (р.п. толуол) $\text{CH}_2=\text{C(CN)COOH}$; М 97,070; $T_{\text{пл}}$ 93-94°; Лит.: [1347] 1055

9633. **2-цианпропионовая кислота** маслянистая ж. $\text{CH}_3\text{CH(CN)COOH}$; М 99,090; Давл. паров: 10,5 (93°); $\text{pK}_a(1) = 3,99$ (25°, вода); Лит.: [77] 590, [1045] 924-925, [1046] 97

9634. **3-цианпропионовая кислота** призматические крист. $\text{NCCCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$; М 99,090; $T_{\text{пл}}$ 48-50°; $\text{pK}_a(1) = 4,44$ (25°, вода); Лит.: [77] 590, [1046] 97

9635. **циансилан** бц. крист. SiH_3CN ; М 57,127; $T_{\text{пл}}$ 32,4°; $T_{\text{кип}}$ 49,6°; Лит.: [996] 206-207, [734] 604-605

9636. **циануксусная кислота** (малоновой кислоты мононитрил, цианэтановая кислота) бц. крист. $\text{NCCCH}_2\text{COOH}$; М 85,060; $T_{\text{пл}}$ 70,9-71°; $T_{\text{разл}}$ 160°; $\text{pK}_a(1) = 2,47$ (25°, вода); Лит.: [439] 111, [1445] 358, [291] 164

9637. **цигалотрин-Л** (каратэ) $\text{C}_{23}\text{H}_{19}\text{ClF}_3\text{NO}_3$; М 449,850; $T_{\text{пл}}$ 49°; ЛД_{50} : 50-118 (); Лит.: [677] 174

9638. **циклобутан** (тетраметилен) г. $(\text{CH}_2)_4$; М 56,100; $T_{\text{пл}}$ -90,35°; $T_{\text{кип}}$ 12,6°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,703 (0°, г/см³, ж.); $\text{pK}_a(1) = 43$ (20°, вода); ΔH_{298}^0 : 3,7 (ж); $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$: 24,64; $\Delta\text{H}_{\text{сгор}}$: 2721,2; ΔH_{298}^0 : 28,4 (г); Лит.: [1045] 1094-1095, [472] 77

9639. **циклобутан-1,1-дикарбоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода) $(\text{CH}_2)_3\text{C(COOH)}_2$; М 144,130; $T_{\text{пл}}$ 157°; $\text{pK}_a(1) = 4,12$ (25°, вода); Лит.: [630] 838, [971] 416-417, [1045] 1096-1097, [1046] 97

9640. **циклобутанкарбонвая кислота** маслянистая ж. $(\text{CH}_2)_3\text{CHCOOH}$; М 100,116; $T_{\text{пл}} -7,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 196^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 4,79$ (25°, вода); Лит.: [630] 838, [971] 416-417, [1046] 97

9641. **циклобутанол** $(\text{CH}_2)_3\text{CHOH}$; М 72,106; $T_{\text{кип}} 125^\circ$; Лит.: [971] 416-417

9642. **циклобутанон** ж. $(\text{CH}_2)_3\text{CO}$; М 70,090; $T_{\text{кип}} 99^\circ$; LD_{50} : 3430 (б. мыши, в/ж); Лит.: [630] 839, [748] 542

9643. **циклобутен** $(\text{CH}_2\text{CH})_2$; М 54,090; $T_{\text{кип}} 2,4^\circ$; Лит.: [1393] 20-21

9644. **4-циклобутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{C}_4\text{H}_7\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 204,160; $T_{\text{пл}} 255-257^\circ$; LD_{50} : 0,35 (мыши, в/в); Лит.: [667] 12, 64

9645. **циклогексадекан** $(\text{CH}_2)_{16}$; М 224,425; $T_{\text{пл}} 57^\circ$; Лит.: [767] 74

9646. **циклогексакозан** $(\text{CH}_2)_{26}$; М 364,691; $T_{\text{пл}} 43^\circ$; Лит.: [1471] 226

9647. **циклогексан** (cyclohexane, гексагидробензол, гексаметилен) бц. ж. $(\text{CH}_2)_6$; М 84,159; CAS 110-82-7; $T_{\text{пл}} 6,5^\circ$; $T_{\text{кип}} 81,4^\circ$; Раств.: вода: 0,0055 (25°), 0,012 (50°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,77855 (20°, г/см³, ж.); $\text{pK}_a(1) = 45$ (20°, вода); ΔH^0_{298} : -156,2 (ж); S^0_{298} : 204,3 (ж); C_p^0 : 156,5 (ж); LD_{50} : 4700 (б. мыши, п/о); Лит.: [1045] 1096-1097, [34] 273, [151] 339, [291] 432-433, [299] 31-33, [331] 294-295, [472] 77, 187, 466, [1503] 216-217; Синт.: [417] 47

9648. **транс-циклогексан-1,2-дикарбонвая кислота** (транс-гексагидрофталевая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{COOH})_2$; М 172,180; $T_{\text{пл}} 221^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,13$ (21°, вода); Лит.: [971] 418-419, [1045] 1098-1099, [1046] 97

9649. **циклогексан-1,1-дикарбонвая кислота** крист. $(\text{CH}_2)_5\text{C}(\text{COOH})_2$; М 172,180; $T_{\text{пл}} 178^\circ$; $T_{\text{разл}} 178^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,45$ (25°, вода); Лит.: [971] 418-419, [1046] 97

9650. **цис-циклогексан-1,2-дикарбонвая кислота** (цис-гексагидрофталевая кислота) триклинные крист. (р.п. вода) $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{COOH})_2$; М 172,180; $T_{\text{пл}} 192^\circ$; $T_{\text{разл}} 192^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,34$ (20°, вода); $\text{pK}_a(2) = 6,77$ (20°, вода); Лит.: [971] 418-419, [1045] 1098-1099, [1046] 97

9651. **транс-1,2-циклогександиол** (транс-гексагидропирокатехин) крист. (р.п. ацетон) $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{OH})_2$; М 116,158; $T_{\text{пл}} 104^\circ$; Лит.: [78] 168

9652. **цис-1,2-циклогександиол** (цис-гексагидропирокатехин) крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_6H_{10}(OH)_2$; М 116,158; $T_{пл}$ 98°; Лит.: [78] 168

9653. **циклогексанкарбоновая кислота** (гексагидробензойная кислота) призматические крист. $(CH_2)_5CHCOOH$; М 128,170; $T_{пл}$ 34°; $T_{кип}$ 232-233°; Раств.: вода: 0,2 (21°); pK_a (1) = 4,9 (25°, вода); Лит.: [78] 166, [971] 420-421, [1046] 97, [291] 561, [331] 417

9654. **циклогексанол** (cyclohexanol, циклогексилловый спирт) $CH_2(CH_2CH_2)_2CHON$; М 100,159; $T_{пл}$ 25,15°; $T_{кип}$ 161,1°; Раств.: вода: 5,4 (11°), 3,288 (25°), 3,269 (60°); Пл.: 0,9684 (25°, г/см³, ж.), 0,94155 (30°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 1240 (б. мыши, п/о); Лит.: [77] 597, [1045] 1100-1101, [291] 434-435, [331] 302, [409] 102, [1503] 217

9655. **циклогексанон** (анон, пимелинкетон, секстон) бц. ж. $CH_2(CH_2CH_2)_2CO$; М 98,143; $T_{пл}$ -40,2°; $T_{кип}$ 155,6°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 7 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9478 (20°, г/см³, ж.); n 1,4507 (20°); Давл. паров: 4,4 (20°), 15 (47°); pK_{BH^+} (1) = -6,8 (25°, вода); ДП: 18,3 (20°); Вязк.: 2,2 (25°); $T_{всп.}$: 40; $T_{свощп.}$: 495; ΔD_{50} : 2780 (б. мыши, п/о), 1540 (кролики, в/б), 1130 (крысы, в/б), 930 (морские свинки, в/б), 1400 (мыши, п/о), 1230 (мыши, в/б); Лит.: [438] 541-543, [331] 285, [352] 138, [932] 21, [900] 195; Синт.: [461] 216-217

9656. **циклогексанона этиленкеталь** $C_8H_{14}O_2$; М 142,195; Давл. паров: 13 (69°); Лит.: [343] 69-70; Синт.: [343] 69-70

9657. **циклогексаноноксим** бел. крист. $CH_2(CH_2CH_2)_2C=NON$; М 113,160; CAS 100-64-1; $T_{пл}$ 88°; $T_{кип}$ 208°; Раств.: вода: 1,594 (25,5°), 1,787 (32°); ΔD_{50} : 3100 (б. мыши, п/о, в спиртовом растворе); Лит.: [331] 291-292, [1503] 218

9658. **циклогексасилан** бц. ж. Si_6H_{12} ; М 180,610; $T_{пл}$ 16,5°; Лит.: [479] 319

9659. **циклогексен** C_6H_{10} ; М 82,100; $T_{пл}$ -103,5°; $T_{кип}$ 83°; Раств.: вода: 0,02799 (4,8°), 0,02989 (25,1°); Лит.: [971] 422-423, [331] 283; Синт.: [1071] 53, [610] 67

9660. **циклогексиламин** бц. ж. $C_6H_{11}NH_2$; М 99,180; $T_{кип}$ 134°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8191 (20°, г/см³, ж.); n 1,4318 (20°); Давл. паров: 26 (35°); pK_{BH^+} (1) = 10,64 (25°, вода); Дип.: 1,32 (20°); Лит.: [439] 238, [352] 136, [900] 195

9661. **циклогексиламино-N-сульфоновая кислота** бел. крист. $C_6H_{11}NHSO_3H$; М 165,231; $T_{пл}$ 169-170°; Раств.: бензол:

пл.р., вода: 7,7 (20°), гексан: н.р., хлф.: пл.р.; $pK_a(1) = 1,71$ (25°, вода); Лит.: [318] 421, [635] 80

9662. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропан** (обезин, пропилогекседрин, эвентин) ж. $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NHCH_3$; М 155,300; $T_{кип} 204^\circ$; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Давл. паров: 8 (75°); Лит.: [878] 280, [1496] 232

9663. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана гидрохлорид** (пропилгекседрина гидрохлорид) бел. крист. $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NHCH_3 \cdot HCl$; М 191,741; $T_{пл} 128^\circ$; ΔD_{50} : 70 (мышь, в/б); Лит.: [223] 1736, [878] 280

9664. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана пикрат** (пропилгекседрина пикрат) $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NHCH_3 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$; М 384,384; $T_{пл} 109^\circ$; Лит.: [878] 280

9665. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана тетрафенилборат** (пропилгекседрина тетрафенилборат) $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NH_2CH_3(B(C_6H_5)_4)$; М 475,515; $T_{пл} 131^\circ$; Лит.: [878] 280

9666. **О-циклогексил-метилфтортиофосфонат** (ЕА 2223) ж. $C_6H_{11}OP(S)(F)CH_3$; М 196,200; CAS 4241-34-3; $T_{пл} -26,7^\circ$; $T_{кип} 227,2^\circ$; Пл.: 1,12 (25°, г/см³, ж.); Лит.: [85] 21-22

9667. **О-циклогексил-метилфторфосфонат** (СМРФ, ЕА 1212, GF, cyclosarin, циклозарин) бц. ж. $C_6H_{11}OP(F)(O)CH_3$; М 180,200; CAS 329-99-7; $T_{пл} -30^\circ$; $T_{кип} 239^\circ$; Раств.: вода: 0,37 (20°); Пл.: 1,1327 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,044 (20°), 0,07 (25°); Лит.: [264] 22-23, [84] 60, 140, [105] 91-94

9668. **4-циклогексил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_6H_{11}C(CH_2O)_3PO$; М 232,210; $T_{пл} 237-238^\circ$; ΔD_{50} : 0,52 (мышь, в/в); Лит.: [667] 12, 64

9669. **циклогексил-фенилгликолевой кислоты 2-диметиламиноэтиловый эфир гидрохлорид** (амедин) $C_6H_{11}(C_6H_5)C(OH)COOCH_2CH_2NH(CH_3)_2Cl$; М 341,873; $T_{пл} 213-216^\circ$; Лит.: [1447] 32

9670. **4-циклогексилфенол** бц. игольчатые крист. $C_6H_{11}C_6H_4OH$; М 176,260; $T_{пл} 133^\circ$; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1045] 1052-1053

9671. **циклогексимид** (4-(2-(3,5-диметил-2-оксоциклогексил)-2-оксиэтил)пиперидин-2,6-дион, актидион) крист. $C_{15}H_{23}NO_4$; М 281,347; CAS 66-81-9; $T_{пл} 116^\circ$; Раств.: вода: 2 (2°), изопропанол: р., метанол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 6,8 (25°, г/см³, т.); ΔD_{50} : 2 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 602-603, [331] 1021, [350] 171, [522] 232

9672. **циклогептадекан** (CH₂)₁₇; M 238,452; T_{пл} 65°; Лит.: [767] 74

9673. **циклогептан** (CH₂)₇; M 98,190; T_{пл} -12°; T_{кип} 118,5°; Раств.: вода: 0,00182 (20°), 0,003 (25°); Лит.: [331] 423

9674. **циклогептанон** (суберон) маслянистая ж. (CH₂)₆CO; M 112,170; T_{кип} 179,5°; ЛД₅₀: 1820 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1045] 1104-1105

9675. **цикло-гептасера** желт. S₇; M 224,455; T_{разл} 39°; Пл.: 2,182 (-110°, г/см³, т.); Лит.: [480] 15

9676. **циклогептатриен** (тропилиден) бц. ж. C₇H₈; M 92,138; T_{пл} -78,45°; T_{кип} 115,5°; Раств.: вода: 0,05806 (5,1°), 0,06641 (15,2°), 0,0669 (25,1°), 0,07642 (45,2°); Пл.: 0,9105 (10°, г/см³, ж.); n 1,5208 (25°); ЛД₅₀: 57 (б. крысы, в/ж), 171 (б. мыши, в/ж); Лит.: [438] 41, [1445] 366-367, [331] 389-390; Синт.: [1501] 412-413

9677. **N-(N-циклогептиламино(4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** C₇H₁₃NHC(=NC₆H₄CN)NHCH₂COOH; M 314,382; T_{пл} 220°; Лит.: [54]

9678. **циклодекан** (CH₂)₁₀; M 140,266; T_{пл} 9,5°; Лит.: [767] 74

9679. **цикло-декасера** желтовато-зел. S₁₀; M 320,650; T_{разл} 0°; Пл.: 2,103 (-110°, г/см³, т.); Лит.: [480] 15

9680. **циклододекан** (CH₂)₁₂; M 168,319; T_{пл} 61°; Лит.: [767] 74

9681. **цикло-додекасера** светло-желт. S₁₂; M 384,780; T_{пл} 148°; Пл.: 2,036 (20°, г/см³, т.); Лит.: [480] 15, 17

9682. **циклодол** (1-циклогексил-1-фенил-3-(1-пиперидинил)пропанола гидрохлорид, апаркан, паркопан, ромпаркин, тригексифенидил) бел. крист. C₆H₁₁C(C₆H₅)(OH)CH₂CH₂N(CH₂CH₂)₂CH₂ • HCl; M 337,927; CAS 144-11-6; T_{пл} 243°; Раств.: вода: м.р., этанол: р.; ЛД₅₀: 1630 (крысы-самки, в/ж), 620 (мыши-самцы, в/ж); Лит.: [918] 889, [1049] 968-969, [1447] 682, [223] 2111, [1083] 42

9683. **цикло-икосасера** светло-желт. S₂₀; M 641,300; T_{пл} 124°; T_{разл} 124°; Пл.: 2,016 (20°, г/см³, т.); Лит.: [480] 15

9684. **циклононадекан** (CH₂)₁₉; M 266,505; T_{пл} 80°; Лит.: [767] 74

9685. **циклононан** (CH₂)₉; M 126,239; T_{пл} 9,7°; Лит.: [767] 74, [971] 424-425

9686. **N-(N-циклонониламино(4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** (sucrononic acid) C₁₉H₂₆N₄O₂; M 342,435; T_{пл} 195°; Лит.: [169] 4406, [54]; Синт.: [54]

9687. **циклооктадекан** $(\text{CH}_2)_{18}$; M 252,478; $T_{\text{пл}}$ 72°; Лит.: [767] 74

9688. **цикло-октадекасера** лимонно-желт. крист. S_{18} ; M 577,170; $T_{\text{пл}}$ 128°; $T_{\text{разл}}$ 128°; Пл.: 2,09 (20°, г/см³, т.); Лит.: [480] 15

9689. **цис,цис-1,5-циклооктадиен** ж. C_8H_{12} ; M 108,180; $T_{\text{кип}}$ 150°; Пл.: 0,8833 (20°, к в.4, ж.); n 1,4936 (20°); Δn^0_{298} : 57,7 (ж); Лит.: [438] 36, 40-41; Синт.: [610] 174, [610] 117

9690. **1,5-циклооктадиенсеребра нитрат** бц. игольчатые крист. $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{AgNO}_3$; M 278,054; $T_{\text{пл}}$ 135°; $T_{\text{разл}}$ 100°; Лит.: [1470] 524

9691. **циклооктан** C_8H_{16} ; M 112,213; $T_{\text{пл}}$ 14,3°; Лит.: [76] 643, [767] 74

9692. **циклооктатетраен** золотисто-желт. ж. $(\text{CH}=\text{CH})_4$; M 104,140; $T_{\text{пл}}$ -7°; $T_{\text{кип}}$ 142°; Пл.: 0,9206 (20°, к в.4, ж.); n 1,5375 (20°); Лит.: [76] 643, [1445] 369

9693. **N-(N-циклооктиламино(3-хлор-4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NHC}(\text{=NC}_6\text{H}_3(\text{CN})\text{Cl})\text{NHCH}_2\text{COOH}$; M 362,854; $T_{\text{пл}}$ 156°; Лит.: [54]

9694. **N-(N-циклооктиламино(4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NHC}(\text{=NC}_6\text{H}_4\text{CN})\text{NHCH}_2\text{COOH}$; M 328,410; $T_{\text{пл}}$ 228°; Лит.: [54]

9695. **циклооктин** бц. ж. C_8H_{12} ; M 108,180; Пл.: 0,8407 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 740 (158°); Лит.: [1165] 704-705, 707; Синт.: [1071] 58-59

9696. **циклопентадекан** $(\text{CH}_2)_{15}$; M 210,399; $T_{\text{пл}}$ 61°; Лит.: [767] 74

9697. **1,3-циклопентадиен** бц. ж. C_5H_6 ; M 66,101; CAS 542-92-7; $T_{\text{пл}}$ -85°; $T_{\text{кип}}$ 41°; Раств.: вода: 0,06764; Пл.: 0,8046 (19°, к в.4, ж.); n 1,4446 (20°); Лит.: [438] 36-37, [332] 145, [734] 552

9698. **циклопентадиенил-дикарбонилжелезокарбоновой кислоты метиловый эфир** $\text{C}_5\text{H}_5(\text{CO})_2\text{FeCOOCH}_3$; M 236,002; $T_{\text{пл}}$ 34-36°; Лит.: [1317] 737

9699. **циклопентадиенилдикарбонилкобальт** темно-красн. ж. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Co}(\text{CO})_2$; M 180,047; $T_{\text{пл}}$ -22°; $T_{\text{кип}}$ 139,5°; Лит.: [655] 96

9700. **циклопентадиенилдикарбонилродий** желт. ж. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Rh}(\text{CO})_2$; M 224,019; $T_{\text{пл}}$ -11°; $T_{\text{кип}}$ 240°; Лит.: [655] 162, [735] 388

9701. **циклопентадиенилзолото(I)** желт. пор. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Au}$; M 262,060; $T_{\text{разл}}$ -30°; Лит.: [1284] 452

9702. **циклопентадиенилиндий(I)** $\text{C}_5\text{H}_5\text{In}$; M 179,911; $T_{\text{разл}}$ 110°; Лит.: [735] 70

9703. **циклопентадиенил-метил-дикарбонилжелезо** желт. $\text{CH}_3\text{Fe}(\text{CO})_2\text{C}_5\text{H}_5$; М 191,993; $T_{\text{пл}}$ 78-82°; Лит.: [1198] 405

9704. **циклопентадиениланиобия трихлорид** темно-красн. $\text{C}_5\text{H}_5\text{NbCl}_3$; М 264,359; $T_{\text{возг}}$ 210°; Лит.: [655] 142

9705. **циклопентадиенилталлий** светло-желт. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Tl}$; М 269,476; $T_{\text{пл}}$ >230°; Лит.: [655] 180

9706. **циклопентадиенилтантала тетрахлорид** желт. $\text{C}_5\text{H}_5\text{TaCl}_4$; М 387,853; $T_{\text{возг}}$ 230°; Лит.: [655] 175

9707. **циклопентадиенилтетракарбонилванадий** светло-красн. $\text{C}_5\text{H}_5\text{V}(\text{CO})_4$; М 228,075; $T_{\text{пл}}$ 138°; $T_{\text{разл}}$ >150°; Лит.: [655] 184

9708. **циклопентадиенилтитана(IV) трихлорид** желт. $\text{C}_5\text{H}_5\text{TiCl}_3$; М 219,319; $T_{\text{пл}}$ 216,75°; Лит.: [655] 178

9709. **циклопентадиенилтрикарбонилмарганец** (ЦТМ, цимантрен) желт. крист. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Mn}(\text{CO})_3$; М 204,060; $T_{\text{пл}}$ 77°; ΔH_{298}^0 : -535 (г); ΔD_{50} : 58 (б. крысы, п/о); Лит.: [440] 520-521, [1442] 648; Синт.: [997] 256

9710. **циклопентадиенил-трикарбонилмолибденкарбонной кислоты метиловый эфир** желт. $\text{C}_5\text{H}_5(\text{CO})_3\text{MoCOOCH}_3$; М 304,108; $T_{\text{пл}}$ 47-49°; Лит.: [1317] 737

9711. **циклопентадиенилтрикарбонилрений** бел. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Re}(\text{CO})_3$; М 335,330; $T_{\text{пл}}$ 111°; Лит.: [655] 161

9712. **циклопентадиенилтрикарбонилтехнеций** бел. $\text{C}_5\text{H}_5\text{Tc}(\text{CO})_3$; М 248,030; $T_{\text{пл}}$ 87,5°; Лит.: [655] 176

9713. **циклопентадиенил-трифенилфосфин-карбонилжелезокарбонная кислота** желт. $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}(\text{C}_5\text{H}_5)(\text{CO})\text{FeCOOH}$; М 456,250; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [1317] 733

9714. **циклопентадиенил-циклопентенилникель** красн. крист. $\text{C}_5\text{H}_5\text{NiC}_5\text{H}_7$; М 190,896; $T_{\text{пл}}$ 41-42°; Лит.: [1470] 523-524, [1197] 334

9715. **циклопентан** бц. ж. $(\text{CH}_2)_5$; М 70,100; $T_{\text{пл}}$ -93,9°; $T_{\text{кип}}$ 49,3°; Раств.: вода: 0,016 (25°), 0,0296 (99,1°), метанол: 84 (5°), 107,5 (10°), 175 (15°), смеш. (16,6°), этанол: р.; Пл.: 0,755 (20°, г/см³, ж.); n 1,4067 (20°); pK_a (1) = 44 (20°, вода); ΔD_{50} : 11400 (крысы, в/ж), 12800 (мыши, в/ж); Лит.: [151] 339, [332] 158-159, [472] 77, [490] 108-109, [1110] 34

9716. **циклопентан-1,1-дикарбонная кислота** призматические крист. (р.п. вода) $(\text{CH}_2)_4\text{C}(\text{COOH})_2$; М 158,152; $T_{\text{пл}}$ 176-185°; $T_{\text{разл}}$ 185°; pK_a (1) = 4,22 (25°, вода); Лит.: [76] 645, [1046] 97

9717. **циклопентанкарбальдегид** $\text{C}_5\text{H}_9\text{CHO}$; М 98,143; $T_{\text{кип}}$ 136°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [971] 426-427

9718. **циклопентанкарбоновая кислота** $(\text{CH}_2)_4\text{CHCOOH}$; М 114,142; $T_{\text{пла}} -7^\circ$; $T_{\text{кип}} 212,5^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 4,99$ (25° , вода); Лит.: [971] 426-427, [1046] 97

9719. **циклопентанол** (циклопентиловый спирт) маслянистая ж. $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$; М 86,100; $T_{\text{кип}} 139-140^\circ$; Лит.: [1045] 1106-1107

9720. **циклопентанон** маслянистая ж. $(\text{CH}_2)_4\text{CO}$; М 84,116; $T_{\text{пла}} -58,2^\circ$; $T_{\text{кип}} 130,6^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; $\Delta D_{50}^0: 1820$ (б. мышцы, в/ж); Лит.: [1045] 1106-1107; Синт.: [909] 169-170

9721. **циклопентасилан** бц. ж. Si_5H_{10} ; М 150,510; $T_{\text{пла}} -10,5^\circ$; Лит.: [479] 319

9722. **циклопентен** ж. C_5H_8 ; М 68,117; $T_{\text{пла}} -135,1^\circ$; $T_{\text{кип}} 44,24^\circ$; Раств.: вода: 0,1642 ($25,1^\circ$); Лит.: [1045] 1106-1107, [332] 149

9723. **О-циклопентил-S-диэтиламиноэтил-метилтио-фосфонат** (ЕА 3148) бц. ж. $\text{C}_{12}\text{H}_{26}\text{NO}_2\text{PS}$; М 279,400; CAS 93240-66-5; Пл.: 1,05 (25° , г/см³, ж.); Давл. паров: 0,0004 (25°); Лит.: [85] 28

9724. **4-циклопентил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{C}_5\text{H}_9\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 218,190; $T_{\text{пла}} 214-216^\circ$; $\Delta D_{50}^0: 0,42$ (мышы, в/в); Лит.: [667] 12, 64

9725. **циклопентил-фенилгликолевой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (ЕА 3443) ж. $\text{C}_6\text{H}_5(\text{C}_5\text{H}_9)\text{C}(\text{OH})\text{COOC}_5\text{H}_9\text{NCH}_3$; М 317,420; CAS 37803-21-0; $T_{\text{пла}} 48^\circ$; $T_{\text{кип}} 379^\circ$; Лит.: [85] 389, [222] 324, [359] 144

9726. **циклопропан** (триметилен) бц. г. $(\text{CH}_2)_3$; М 42,080; $T_{\text{пла}} -127,42^\circ$; $T_{\text{кип}} -32,8^\circ$; Раств.: бензол: р., вода: 0,0464 (25°), 0,0288 (39°), 0,03529 (71°), эф.: х.р., петр.эф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 0,72 (-79° , г/см³, ж.), 0,6886 (-40° , г/см³, ж.), 0,6769 (-30° , г/см³, ж.); $n 1,3799$ ($-42,5^\circ$); $\text{pK}_a(1) = 39$ (20° , вода); Дип.: 0 (20°); $\Delta \text{H}_{298}^0: 53,2$ (г); $\text{S}_{298}^0: 238$ (г); $\text{C}_p^0: 90,2$ (г); $\Delta \text{H}_{\text{пла}}: 5,44$; $\Delta \text{H}_{\text{сгор}}: 2078,6$; $T_{\text{крит}}: 124,65$; $P_{\text{крит}}: 5,677$; Лит.: [445] 79-80, [34] 266, [332] 56, [379] 89, [472] 77, [900] 196

9727. **циклопропан-1,1-дикарбоновая кислота** (винаконовая кислота) триклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{COOH})_2$; М 130,110; CAS 598-10-7; $T_{\text{пла}} 140^\circ$; $\text{pK}_a(1) = 1,8$ (25° , вода); $\text{pK}_a(2) = 5,42$ (25° , вода); Лит.: [1045] 572-573, [22] 183

9728. **циклопропанкарбоновая кислота** $(\text{CH}_2)_2\text{CHCOOH}$; М 86,089; $T_{\text{пла}} 18-19^\circ$; $T_{\text{кип}} 181-184^\circ$; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; $\text{pK}_a(1) = 4,83$ (25° , вода); Лит.: [1045] 1106-1107, [1046] 97, [899] 198

9729. **транс-циклопропан-1,2,3-трикарбовоная кислота** бц. игольчатые крист. $(\text{CHCOOH})_3$; М 174,120; $T_{\text{пл}}$ 220°; Раств.: вода: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [971] 428-429, [1045] 1106-1107

9730. **(+/-)-транс-циклопропан-1,2,3-тринитрамин** бц. крист. $(\text{CHNHNO}_2)_3$; М 222,126; $T_{\text{пл}}$ 135°; $T_{\text{разл}}$ 135°; Лит.: [547] 489

9731. **циклопропен** г. C_3H_4 ; М 40,060; $T_{\text{кип}}$ -36°; Лит.: [1445] 370

9732. **4-циклопропил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $\text{C}_3\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$; М 190,134; $T_{\text{пл}}$ 260-262°; ΔD_{50} : 0,82 (мышы, в/в); Лит.: [667] 12, 64

9733. **циклотетрадекан** $(\text{CH}_2)_{14}$; М 196,372; $T_{\text{пл}}$ 54°; Лит.: [767] 74

9734. **циклотетраконтан** $(\text{CH}_2)_{40}$; М 561,063; $T_{\text{пл}}$ 76°; Лит.: [767] 74

9735. **циклотетратриаконтан** $(\text{CH}_2)_{34}$; М 476,904; $T_{\text{пл}}$ 66°; Пл.: 0,856 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1471] 226

9736. **циклотриаконтан** $(\text{CH}_2)_{30}$; М 420,797; $T_{\text{пл}}$ 56°; Пл.: 0,854 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1471] 226

9737. **циклотридекан** $(\text{CH}_2)_{13}$; М 182,340; $T_{\text{пл}}$ 23,5°; Пл.: 0,861 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 20 (128°); Лит.: [767] 74

9738. **циклоундекан** $(\text{CH}_2)_{11}$; М 154,292; $T_{\text{пл}}$ -7°; Лит.: [767] 74

9739. **циклофосфан гидрат** бел. крист. $\text{C}_7\text{H}_{17}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_3\text{P}$; М 279,100; $T_{\text{пл}}$ 47-51°; Раств.: ацетон: т.р., вода: р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 148, [894] 63-75

9740. **циклохлоротин** бел. крист. $\text{C}_{23}\text{H}_{31}\text{Cl}_2\text{N}_5\text{O}_6$; М 544,430; $T_{\text{пл}}$ 251°; ΔD_{50} : 5 (крысы, п/о), 0,5 (крысы, п/к), 5 (морские свинки, п/о), 0,5 (морские свинки, п/к), 5 (мышы, п/о), 0,475 (мышы, п/к), 0,4 (мышы, в/б); Лит.: [1445] 529-530, [533] 295, [1147] 232

9741. **циклоэйкозан** $(\text{CH}_2)_{20}$; М 280,532; $T_{\text{пл}}$ 61°; Лит.: [767] 74

9742. **цикутотоксин** ((Е,Е,Е)-(-)-8,10,12-heptadecatriene-4,6-diyne-1,14-diol, (Е,Е,Е)-(-)-8,10,12-гептадекатриен-4,6-диин-1,14-диол, cicutoxin) призматические крист. $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{O}_2$; М 258,360; $T_{\text{пл}}$ 54°; Лит.: [318] 353, [744] 220, [1445] 531

9743. **цинк** (zinc) серебристо-бел. гексагональные мет. Zn; М 65,380; $T_{\text{пл}}$ 419,5°; $T_{\text{кип}}$ 906°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 2,2 (18°); Пл.: 7,133 (20°, г/см³, т.), 6,59 (500°, г/см³, ж.), 6,4 (800°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,01 (345°), 0,1 (408°), 1 (490°), 10 (596°), 100 (738°); Пов.нат.: 780 (419,5°), 778 (500°), 764 (600°), 754 (670°); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 41,63 (т); C_p^0 : 25,44 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 7,24; $\Delta H_{\text{кип}}$: 115,3; ΔH_{298}^0 : 130,5 (г); S_{298}^0 : 160,9 (г); C_p^0 : 20,8 (г); Лит.:

[741] 10, [1445] 377-379, [451] 528, [490] 52, [734] 62, [900] 112, [1348] 112

9744. **цинка антимоид** сер. $ZnSb$; M 187,150; $T_{пл}$ 546°; Лит.: [655] 190

9745. **цинка арсенат** бел. $Zn_3(AsO_4)_2$; M 474,008; $T_{разл}$ >800°; Лит.: [655] 189

9746. **цинка арсенат тетрагидрат** бел. $Zn_3(AsO_4)_2 \cdot 4H_2O$; M 546,070; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [655] 189

9747. **цинка арсенид** сер. тетрагональные крист. Zn_3As_2 ; M 346,013; $T_{пл}$ 1015°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -143,4 (т); S_{298}^0 : 178,1 (т); Лит.: [34] 81, [535] 216-217

9748. **цинка ацетат** (zinc acetate) бел. моноклинные крист. $(CH_3COO)_2Zn$; M 183,460; $T_{пл}$ 236°; Раств.: вода: 30 (20°), 44,6 (100°), метанол: 1,9 (15°), 1,9 (66,6°), этанол: 2,8 (25°), 166 (79°), этанол абс.: 1,18 (25°); Пл.: 1,84 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1076,1 (т); Лит.: [1045] 254-255, [1445] 379-380, [1447] 684, [289] 1577

9749. **цинка ацетат дигидрат** бел. моноклинные крист. $(CH_3COO)_2Zn \cdot 2H_2O$; M 219,490; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: цинка ацетат, вода; Раств.: вода: 41,6 (20°), этанол 80%: 5,82 (20°), этанол 90%: 4,38 (20°); Пл.: 1,735 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1671,1 (т); Лит.: [1045] 254-255, [1447] 684, [75] 3.59, [289] 1577

9750. **цинка ацетилацетонат** $Zn(CH_3COCH=C(O)CH_3)_2$; M 263,596; $T_{пл}$ 138°; Лит.: [735] 204

9751. **цинка борогидрид** бел. крист. $Zn(BH_4)_2$; M 95,080; $T_{разл}$ 85°; Раств.: эф.: м.р.; Лит.: [735] 26, 201

9752. **цинка бромат** бел. $Zn(BrO_3)_2$; M 321,194; $T_{разл}$ 700°; Лит.: [655] 189

9753. **цинка бромат гексагидрат** бц. кубические крист. $Zn(BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$; M 429,290; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [535] 216-217

9754. **цинка бромид** (zinc bromide) бц. тетрагональные крист. $ZnBr_2$; M 225,190; $T_{пл}$ 394°; $T_{кип}$ 670°; Раств.: ацетон: 364 (20°), вода: 389 (0°), 426 (15°), 470 (25°), 525 (30°), 592 (40°), 619 (60°), 644 (80°), 672 (100°), эф.: 223 (25°), пиридин: 4,5 (18°), этанол: х.р.; Пл.: 4,22 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 49,5 (500°), 47,8 (600°), 40,5 (670°); ΔH_{298}^0 : -329,7 (т); ΔG_{298}^0 : -312,4 (т); S_{298}^0 : 136 (т); C_p^0 : 65,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,65; $\Delta H_{кип}$: 109,6; ΔH_{298}^0 : -185,8 (г); S_{298}^0 : 300 (г); C_p^0 : 59 (г); Лит.: [289] 1575-1576, [735] 198, [900] 112

9755. **цинка бромид дигидрат** бел. $ZnBr_2 \cdot 2H_2O$; M 261,229; $T_{пл}$ 37°; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [655] 189

9756. **цинка вольфрамат** бел. $ZnWO_4$; M 313,228; $T_{пл}$ 1200°; Лит.: [655] 190

9757. **цинка гидрид** бел. ZnH_2 ; M 67,396; $T_{разл}$ 90°; Раств.: эф.: н.р.; Лит.: [735] 201

9758. **цинка гидроксид** бел. ромбические крист. $Zn(OH)_2$; M 99,390; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 3,05 (20°, г/см³, т.); $pK_b(2) = 4,4$ (25°, вода); ΔH_{298}^0 : -645,4 (г); ΔG_{298}^0 : -555,9 (г); S_{298}^0 : 76,99 (г); C_p^0 : 72,27 (г); Лит.: [289] 1589-1591, [900] 113

9759. **цинка глюконат дигидрат** $Zn(НОСН_2(СНОН)_4СОО)_2 \cdot 2H_2O$; M 491,715; $T_{разл}$ 90-130°; Раств.: вода: 13,7 (25°); ΔD_{50} : 500 (б. мыши); Лит.: [1039] 30, [1432] 18-21

9760. **цинка диарсенид** $ZnAs_2$; M 215,223; $T_{пл}$ 771°; Лит.: [735] 206

9761. **цинка О,О-диизопропилдитиофосфат** $([(CH_3)_2CHO]_2P(S)S)_2Zn$; M 491,946; $T_{пл}$ 145°; Лит.: [404] 173; Синт.: [404] 173

9762. **цинка диметилдитиокарбамат** (карбамат МЦ, цимат, цирам) бел. крист. $((CH_3)_2NC(S)S)_2Zn$; M 305,800; CAS 137-30-4; $T_{пл}$ 248-250°; Раств.: вода: 0,0065 (20°); Пл.: 2 (40°, к в.4, т.); ΔD_{50} : 340-800 (б. мыши, п/о), 100-200 (кролики, п/о), 1200-1400 (крысы, п/о); Лит.: [258] 2-47, [439] 78-80, [22] 498, [331] 299, [1503] 220

9763. **цинка дисульфид** бел. ZnS_2 ; M 129,510; $T_{разл}$ 120-500°; Лит.: [735] 205

9764. **цинка диэтилдитиокарбамат** бел. пор. $((C_2H_5)_2NC(S)S)_2Zn$; M 361,930; $T_{пл}$ 179-181°; ΔD_{50} : 700 (мыши, п/о); Лит.: [77] 793, [439] 81, [1503] 220

9765. **цинка иодат** $Zn(IO_3)_2$; M 415,200; $T_{разл}$ 520°; Разл. на: цинка оксид, иод, кислород; Раств.: вода: 0,87 (20°); Лит.: [75] 3.59, [302] 267-268

9766. **цинка иодид** (zinc iodide) бел. тетрагональные крист. ZnI_2 ; M 319,180; $T_{пл}$ 446°; $T_{кип}$ 624°; Раств.: аммиак жидкий: 0,1 (0°), вода: 430,6 (0°), 432 (18°), 446 (40°), 468 (60°), 488 (80°), 510 (100°), глицерин: 40 (15,5°), диоксид серы: 0,11 (0°), эф.: р., пиридин: 12,9 (18°), этанол: р.; Пл.: 4,666 (11,2°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -208,2 (г); ΔG_{298}^0 : -209,3 (г); S_{298}^0 : 161,5 (г); $\Delta H_{пл}$: 16,7; $\Delta H_{кип}$: 117,2; ΔH_{298}^0 : -65 (г); S_{298}^0 : 317 (г); C_p^0 : 60,2 (г); Лит.: [1045] 252-253, [289] 1586-1587, [900] 113

9767. **цинка карбонат** (смитсонит, цинк углекислый) бц. тригональные крист. $ZnCO_3$; M 125,380; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: цинка ок-

сид, углерода(IV) оксид; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 0,001 (15°); Пл.: 4,44 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -818 (т); S_{298}^0 : 82,4 (т); C_p^0 : 80,1 (т); Лит.: [1039] 30, [1045] 254-255, [75] 3.59

9768. **цинка метаалюминат** (ганит) зелен. кубические крист. $Zn(AlO_2)_2$; М 183,350; $T_{пл}$ 1950°; $T_{разл}$ 1950°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2067 (т); Лит.: [535] 216-217

9769. **цинка метасиликат** бц. ромбические крист. $ZnSiO_3$; М 141,474; $T_{пл}$ 1437°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1263,6 (т); S_{298}^0 : 84 (т); Лит.: [535] 216-217

9770. **цинка метафосфат** $Zn(PO_3)_2$; М 223,324; $T_{пл}$ 872°; Лит.: [735] 203

9771. **цинка молибдат** $ZnMoO_4$; М 225,328; $T_{пл}$ 1125°; Раств.: вода: 0,382 (20°); Лит.: [1474] 129, [589] 115

9772. **цинка нитрат** (zinc nitrate) $Zn(NO_3)_2$; М 189,400; $T_{разл}$ 240°; Раств.: аммиак жидкий: 11,71 (-78,5°), 35,1 (-58°), 29,01 (0°), вода: 138,66 (30°); Лит.: [289] 1587-1589, [302] 168

9773. **цинка нитрат гексагидрат** бц. ромбические крист. $Zn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 297,450; $T_{пл}$ 36,4°; $T_{разл}$ 105°; Раств.: аммиак жидкий: 29 (0°), вода: 93,8 (0°), 104,9 (10°), 118,8 (20°), 127,3 (25°), 139,2 (30°), 210 (40°), 432 (50°), 707 (60°), 871 (70°), этанол: х.р.; Пл.: 2,13 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2306,8 (т); ΔG_{298}^0 : -1174,9 (т); S_{298}^0 : 462,3 (т); C_p^0 : 397 (т); $\Delta H_{пл}$: 38,6; Лит.: [900] 113; Синт.: [592] 397-398

9774. **цинка нитрид** сер. кубические крист. Zn_3N_2 ; М 224,183; $T_{разл}$ 700°; ΔH_{298}^0 : -23,4 (т); C_p^0 : 109 (т); Лит.: [535] 216-217, [655] 189

9775. **цинка оксид** (цинкит, цинковые белила) бел. гексагональные крист. ZnO ; М 81,380; $T_{пл}$ 1975°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 0,00016 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см³, т.); n 2,008 (20°); ΔH_{298}^0 : -350,6 (т); ΔG_{298}^0 : -320,7 (т); S_{298}^0 : 43,64 (т); C_p^0 : 40,25 (т); Лит.: [1445] 380, [735] 194, [900] 113

9776. **цинка олеат** бел. $C_{36}H_{66}O_4Zn$; М 628,297; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [1447] 684

9777. **цинка ортосиликат** (виллемит) бц. гексагональные крист. Zn_2SiO_4 ; М 222,863; $T_{пл}$ 1511°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -1641 (т); S_{298}^0 : 131,4 (т); C_p^0 : 123,3 (т); Лит.: [535] 216-217, [735] 203

9778. **цинка ортосиликат моногидрат** бел. $Zn_2SiO_4 \cdot H_2O$; М 240,878; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [655] 190

9779. **цинка перманганат гексагидрат** коричнев. крист. $Zn(MnO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 411,330; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 2,47 (20°, г/см³, т.); Лит.: [762] 351

9780. **цинка пероксид гемигидрат** бел. $2\text{ZnO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; М 212,773; $T_{\text{раза}}$ 220°; Лит.: [735] 194-195

9781. **цинка перхлорат** $\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$; М 264,290; $T_{\text{пла}}$ 262°; $T_{\text{раза}}$ 267-337°; Лит.: [1443] 499

9782. **цинка перхлорат гексагидрат** бц. гексагональные крист. $\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 372,380; $T_{\text{пла}}$ 106°; $T_{\text{раза}}$ 200°; Раств.: вода: р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -2121 (т); Лит.: [535] 216-217

9783. **цинка пирофосфат** бел. $\text{Zn}_2\text{P}_2\text{O}_7$; М 304,723; $T_{\text{пла}}$ 1020°; Лит.: [655] 190

9784. **цинка селенид** (штиллеит) светло-желт. кубические крист. ZnSe ; М 144,350; $T_{\text{пла}}$ 1520°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -164 (т); S_{298}^0 : 84 (т); C_p^0 : 50 (т); ΔH_{298}^0 : 218 (г); S_{298}^0 : 250 (г); C_p^0 : 36,5 (г); Лит.: [535] 216-217

9785. **цинка стеарат** бел. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{Zn}$; М 632,330; $T_{\text{пла}}$ 130°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Лит.: [440] 375, [631] 487, [75] 3.59, [1503] 220-221

9786. **цинка сульфат** бц. ромбические крист. ZnSO_4 ; М 161,440; $T_{\text{раза}}$ 600°; Раств.: вода: 41,8 (0°), 47,5 (10°), 54,1 (20°), 58 (25°), 62,1 (30°), 70,4 (40°), 74,8 (60°), 67,2 (80°), 60,5 (100°), метанол: 0,485 (15°), 0,425 (25°), 0,408 (35°), этанол: 0,038 (15°), 0,029 (35°); Пл.: 3,74 (20°, г/см³, т.); n 1,658 (20°); ΔH_{298}^0 : -981,4 (т); ΔG_{298}^0 : -870,1 (т); S_{298}^0 : 110,5 (т); C_p^0 : 99,08 (т); Лит.: [440] 374, [289] 1593-1596, [900] 113

9787. **цинка сульфат гептагидрат** бц. ромбические крист. $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; М 287,540; $T_{\text{раза}}$ 280°; Раств.: ацетон: н.р., вода: о.х.р., глицерин: 10 (20°), этанол: м.р., н.р.; Пл.: 1,97 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3078,5 (т); ΔG_{298}^0 : -2563,9 (т); S_{298}^0 : 388,7 (т); C_p^0 : 381,4 (т); Лит.: [379] 59, [900] 113

9788. **цинка сульфид** (сфалерит) бц. кубические крист. ZnS ; М 97,460; $T_{\text{пла}}$ 1775°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,09 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -205 (т); S_{298}^0 : 57,7 (т); C_p^0 : 45,5 (т); ΔH_{298}^0 : 204 (г); S_{298}^0 : 238 (г); C_p^0 : 35,8 (г); Лит.: [535] 216-217, [735] 204

9789. **цинка теллурид** красн. кубические крист. ZnTe ; М 192,990; $T_{\text{пла}}$ 1300°; Пл.: 6,34 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -119,2 (т); S_{298}^0 : 92 (т); C_p^0 : 49,7 (т); $\Delta H_{\text{пла}}$: 65; Лит.: [535] 216-217

9790. **цинка феррит** черн. кубические крист. $\text{Zn}(\text{FeO}_2)_2$; М 241,078; $T_{\text{пла}}$ 1590°; Лит.: [535] 120-121

9791. **цинка формиат** бел. $\text{Zn}(\text{HCOO})_2$; М 155,425; $T_{\text{раза}}$ >213°; Лит.: [655] 189

9792. **цинк формиат дигидрат** бел. крист. $Zn(HCOO)_2 \cdot 2H_2O$; М 191,455; $T_{\text{разл}}$ 175°; Пл.: 2,21 (20°, г/см³, т.); Лит.: [631] 487, [22] 498, [289] 1576

9793. **цинк фосфат** бц. моноклинные крист. $Zn_3(PO_4)_2$; М 386,113; $T_{\text{пл}}$ 1060°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4 (15°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -2900 (т); Лит.: [535] 216-217

9794. **цинк фосфат тетрагидрат** бел. $Zn_3(PO_4)_2 \cdot 4H_2O$; М 458,174; $T_{\text{разл}}$ 210°; Лит.: [655] 190

9795. **цинк фосфид** (цинк фосфористый) темно-сер. кубические крист. Zn_3P_2 ; М 258,060; $T_{\text{пл}}$ 420°; $T_{\text{кип}}$ 1100°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,55 (13°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -195 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 163,2; ΔD_{50} : 40 (кошки, п/о), 50 (крысы, п/о), 36 (утки, п/о); Лит.: [440] 136-137, [1045] 254-255, [82] 8-9, [934] 25

9796. **цинк фторид** бц. тетрагональные крист. ZnF_2 ; М 103,380; $T_{\text{пл}}$ 872°; $T_{\text{кип}}$ 1505°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 1,6 (20°), фтороводород: 0,016 (-23°), 0,019 (-4,4°), 0,024 (14,2°), этанол: н.р.; Пл.: 4,84 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (922°), 10 (1070°), 100 (1266°); ΔH_{298}^0 : -764,4 (т); ΔG_{298}^0 : -713,5 (т); S_{298}^0 : 73,68 (т); C_p^0 : 65,65 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 41,8; $\Delta H_{\text{кип}}$: 185; ΔH_{298}^0 : -498 (г); S_{298}^0 : 254,4 (г); C_p^0 : 51,9 (г); Лит.: [289] 1585, [900] 113

9797. **цинк фторид тетрагидрат** бц. ромбические крист. $ZnF_2 \cdot 4H_2O$; М 175,448; $T_{\text{разл}}$ 100°; Раств.: вода: 1,6 (18°); Лит.: [1045] 256-257, [655] 189

9798. **цинк хлорат тетрагидрат** бц. кубические крист. $Zn(ClO_3)_2 \cdot 4H_2O$; М 304,354; $T_{\text{пл}}$ 53,9°; Раств.: вода: 226,2 (20°); Лит.: [289] 1584, [535] 218-219

9799. **цинк хлорид** (zinc chloride, цинк хлористый) бц. тригональные крист. $ZnCl_2$; М 135,290; $T_{\text{пл}}$ 318°; $T_{\text{кип}}$ 732°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 43,5 (18°), вода: 208 (0°), 272 (10°), 367 (20°), 408 (25°), 435 (30°), 453 (40°), 471 (50°), 495 (60°), 549 (80°), 614 (100°), гидразин: 8 (20°), глицерин: 50 (15,5°), диоксид серы: 0,16 (0°), эф.: х.р., пиридин: 2,6 (20°), селена(IV) оксид-дихлорид: 1,11 (25°), этанол: 100 (12,5°); Пл.: 2,91 (25°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -415,05 (т); ΔG_{298}^0 : -369,4 (т); S_{298}^0 : 111,5 (т); C_p^0 : 71,33 (т); $\Delta H_{\text{пл}}$: 10,25; $\Delta H_{\text{кип}}$: 119,2; ΔH_{298}^0 : -266 (г); S_{298}^0 : 277 (г); C_p^0 : 56,9 (г); Лит.: [440] 373-374, [1045] 256-257, [289] 1582-1583, [480] 532, [735] 199, [900] 113, [1523] 572-578

9800. **цинк хромит** светло-зелен. $Zn(CrO_2)_2$; М 233,380; $T_{\text{пл}}$ 2050°; Лит.: [1445] 320, [655] 101

9801. **цинка цианид** (zinc cyanide) бц. кубические крист. $Zn(CN)_2$; М 117,425; $T_{\text{раза}}$ 800°; Раств.: вода: 0,0005 (20°); ΔH^0_{298} : 90,4 (г); Лит.: [289] 1580, [535] 218-219

9802. **цинка этилен-N,N'-бисдитиокарбамат** (аспер, карбадин, купразан, ленакол, тиозин, цинеб) бел. пор. $(CH_2NHC(S)S)_2Zn$; М 275,750; $T_{\text{пла}}$ 240°; Лит.: [439] 87-88

9803. **циннолин** (1,2-диазанафталин, бензо[с]пиридазин) светло-желт. крист. $C_8H_6N_2$; М 130,150; $T_{\text{пла}}$ 40-41°; Лит.: [1445] 383

9804. **цинхонамина нитрат** $C_{19}H_{25}N_3O_4$; М 359,419; $T_{\text{пла}}$ 196°; Раств.: вода: 0,2 (20°); Лит.: [433] 51, [796] 606

9805. **цирконий** (zirconium) серебристо-бел. гексагональные мет. Zr; М 91,220; $T_{\text{пла}}$ 1855°; $T_{\text{кип}}$ 4320°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,45 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2390°), 0,1 (2645°), 1 (2955°), 10 (3335°); ΔH^0_{298} : 0 (г); ΔG^0_{298} : 0 (г); S^0_{298} : 39 (г); C_p^0 : 25,36 (г); $\Delta H_{\text{пла}}$: 14,6; $\Delta H_{\text{кип}}$: 557,7; Лит.: [1445] 384-386, [1517] 254-256, [75] 3.60, [958], [490] 52, [1460], [900] 113

9806. **циркония борогидрид** $Zr(BH_4)_4$; М 150,595; $T_{\text{пла}}$ 28,7°; Лит.: [1441] 308, [394] 253-254

9807. **циркония бромид** бц. кубические крист. $ZrBr_4$; М 410,840; $T_{\text{возг}}$ 355°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., тетрахлорметан: р.; ΔH^0_{298} : -761 (г); S^0_{298} : 225 (г); C_p^0 : 125 (г); ΔH^0_{298} : -644 (г); S^0_{298} : 412 (г); C_p^0 : 102 (г); Лит.: [535] 218-219

9808. **циркония гидроарсенат** бел. $Zr(HAsO_4)_2$; М 371,078; $T_{\text{раза}}$ 280°; Лит.: [655] 191

9809. **циркония гидроарсенат моногидрат** бел. $Zr(HAsO_4)_2 \cdot H_2O$; М 389,094; $T_{\text{раза}}$ 110°; Разл. на: циркония гидроарсенат, вода; Лит.: [655] 191

9810. **циркония гидроксид** бц. аморфн. пор. $Zr(OH)_4$; М 159,253; $T_{\text{раза}}$ 500°; Раств.: вода: м.р.; ΔH^0_{298} : -1661 (г); Лит.: [535] 218-219, [734] 649

9811. **циркония диборид** (zirconium diboride) сер. гексагональные крист. ZrB_2 ; М 112,850; $T_{\text{пла}}$ 3245°; $T_{\text{раза}}$ 4193°; Пл.: 6,09 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -328 (г); S^0_{298} : 35,9 (г); C_p^0 : 48,2 (г); Лит.: [1441] 304, [75] 3.60, [394] 67-68, [535] 218-219

9812. **циркония дигидрид** серо-черн. ZrH_2 ; М 93,240; $T_{\text{раза}}$ 100°; Лит.: [394] 69-75, [655] 191

9813. **циркония дигидроксид-оксид** бел. $ZrO(OH)_2$; М 141,238; $T_{\text{раза}} > 300^\circ$; Лит.: [655] 191

9814. **циркония динитрат-оксид дигидрат** бц. крист. $ZrO(NO_3)_2 \cdot 2H_2O$; М 267,264; $T_{\text{раза}}$ 110°; Лит.: [394] 255-257

9815. **циркония дисилицид** сер. ромбические крист. $ZrSi_2$; M 147,395; $T_{пл}$ 1520°; $T_{разл}$ 1520°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -151 (т); C_p^0 : 65 (т); Лит.: [394] 78-79, [428] 229, [535] 218-219

9816. **циркония дифосфид** сер. орторомбические крист. ZrP_2 ; M 153,170; $T_{разл}$ 750°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1045] 258-259, [394] 80, [428] 228, [535] 218-219

9817. **циркония додекаборид** ZrB_{12} ; M 220,956; $T_{пл}$ 2140°; Лит.: [974] 171

9818. **циркония иодид** бц. кубические крист. ZrI_4 ; M 598,840; $T_{возг}$ 418°; Раств.: вода: реак., эф.: р.; ΔH^0_{298} : -482 (т); S^0_{298} : 257 (т); C_p^0 : 123 (т); $\Delta H^0_{возг}$: 120; ΔH^0_{298} : -354,4 (т); S^0_{298} : 444 (т); C_p^0 : 105 (т); Лит.: [535] 218-219, [734] 652

9819. **циркония(II) иодид** черн. ZrI_2 ; M 345,033; $T_{разл}$ 430°; Лит.: [734] 655-656

9820. **циркония(III) иодид** ZrI_3 ; M 471,937; $T_{разл}$ 310°; Лит.: [734] 655-656

9821. **циркония карбид** темно-сер. кубические крист. ZrC ; M 103,230; $T_{пл}$ 3530°; $T_{кип}$ 5100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,7 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -206,7 (т); ΔG^0_{298} : -197,4 (т); S^0_{298} : 33,3 (т); C_p^0 : 37,9 (т); Лит.: [1395] 303, [1445] 387, [394] 55-59, [900] 113

9822. **циркония нитрат пентагидрат** бц. крист. $Zr(NO_3)_4 \cdot 5H_2O$; M 429,320; $T_{разл}$ 75°; Раств.: вода: р.; Лит.: [900] 113

9823. **циркония нитрид** желтовато-зел. кубические крист. ZrN ; M 105,230; $T_{пл}$ 2990°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,09 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -371,5 (т); ΔG^0_{298} : -343 (т); S^0_{298} : 38,9 (т); C_p^0 : 40,42 (т); Лит.: [900] 114

9824. **циркония оксид** (бадделеит) бц. моноклинные крист. ZrO_2 ; M 123,220; $T_{пл}$ 2700°; $T_{кип}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,68 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -1100,6 (т); ΔG^0_{298} : -1042,8 (т); S^0_{298} : 50,38 (т); C_p^0 : 56,19 (т); $\Delta H_{пл}$: 87; Лит.: [1445] 387, [394] 142-160, [734] 648, [900] 114

9825. **циркония оксид-диперхлорат октагидрат** $ZrO(ClO_4)_2 \cdot 8H_2O$; M 450,247; $T_{пл}$ 145°; $T_{разл}$ 210°; Лит.: [734] 651

9826. **циркония оксид-дихлорид** бел. $ZrOCl_2$; M 178,129; $T_{разл}$ >250°; Лит.: [655] 191, [734] 653

9827. **циркония оксид-дихлорид октагидрат** (цирконила хлорид октагидрат) бц. тетрагональные крист. $ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$; M 322,252; $T_{разл}$ 150-400°; Раств.: вода: 54 (0°), 60 (20°), 65 (40°), 85 (60°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,55 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298} : -3468 (т); Лит.: [535] 218-219, [900] 114

9828. **циркония ортосиликат** (циркон) тетрагональные крист. $ZrSiO_4$; М 183,307; $T_{\text{раза}}$ 1680°; Раств.: вода: н.р.; ΔH_{298}^0 : -2033,2 (т); S_{298}^0 : 84,1 (т); C_p^0 : 98,3 (т); Лит.: [1445] 385, [535] 218-219

9829. **циркония пирофосфат** бел. ZrP_2O_7 ; М 265,167; $T_{\text{пла}}$ 1550°; Лит.: [394] 271-272, [655] 191

9830. **циркония селенит** бц. крист. $Zr(SeO_3)_2$; М 345,140; $T_{\text{раза}}$ 400°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [535] 218-219

9831. **циркония силицид** сер. $ZrSi$; М 119,310; $T_{\text{пла}}$ 2150°; Лит.: [394] 79-80, [428] 229, [655] 191

9832. **циркония сульфат** бел. $Zr(SO_4)_2$; М 283,349; $T_{\text{раза}}$ 700°; Лит.: [655] 191

9833. **циркония сульфат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $Zr(SO_4)_2 \cdot 4H_2O$; М 355,400; $T_{\text{раза}}$ 100-160°; Раств.: вода: 64 (18°), 79 (40°), серная кислота 100%: р., этанол: н.р.; Пл.: 3,22 (16°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -3647 (т); Лит.: [535] 218-219, [900] 114

9834. **циркония сульфид** сер. гексагональные крист. ZrS_2 ; М 155,354; $T_{\text{пла}}$ 1550°; ΔH_{298}^0 : -568,6 (т); Лит.: [394] 82-83, [535] 218-219

9835. **циркония тетракис(3-этил-3-пентоксид)** $Zr(OC(C_2H_5)_3)_4$; М 551,998; Давл. паров: 0,1 (166°); Лит.: [394] 318

9836. **циркония тиоцианат** бел. $Zr(SCN)_4$; М 323,554; $T_{\text{раза}}$ >60°; Лит.: [655] 191

9837. **циркония триметилсилилоксид** крист. $((CH_3)_3SiO)_4Zr$; М 447,980; $T_{\text{пла}}$ 152°; Давл. паров: 0,1 (135°); Лит.: [1266] 671

9838. **циркония фторид** бц. моноклинные крист. ZrF_4 ; М 167,210; $T_{\text{пла}}$ 903°; $T_{\text{кип}}$ 918°; $T_{\text{возг}}$ 903°; Раств.: вода: 1,5 (25°), 1,39 (50°), трифторид брома: н.р. (25°), фтороводород: 0,023 (-23,1°), 0,015 (-8,3°), 0,009 (12,4°); Пл.: 4,43 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (651°), 10 (725°), 100 (813°); ΔH_{298}^0 : -1911,3 (т); ΔG_{298}^0 : -1809,9 (т); S_{298}^0 : 104,6 (т); C_p^0 : 103,6 (т); $\Delta H_{\text{пла}}^0$: 64,2; $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 216,1; ΔH_{298}^0 : -1674 (г); S_{298}^0 : 319 (г); C_p^0 : 87 (г); Лит.: [1445] 386, [465] 10-20, [900] 114

9839. **циркония(II) фторид** темно-сер. ZrF_2 ; М 129,221; $T_{\text{пла}}$ 902°; Лит.: [655] 191

9840. **циркония(III) фторид** голубовато-сер. ZrF_3 ; М 148,219; $T_{\text{раза}}$ >300°; Лит.: [655] 191

9841. **циркония хлорид** бел. кубические крист. $ZrCl_4$; М 233,030; $T_{\text{возг}}$ 333°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,8 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (189°), 10 (230°), 100 (279°);

ΔH_{298}^0 : -979,8 (т); ΔG_{298}^0 : -889,3 (т); S_{298}^0 : 181,4 (т); C_p^0 : 119,9 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 49; $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 103,1; ΔH_{298}^0 : -869 (г); S_{298}^0 : 368 (г); C_p^0 : 98 (г); Лит.: [289] 1597, [900] 114

9842. **циркония(II) хлорид** черн. крист. $ZrCl_2$; М 162,130; $T_{\text{пл}} 722^\circ$; $T_{\text{разл}} 722^\circ$; ΔH_{298}^0 : -404,6 (т); S_{298}^0 : 110 (т); C_p^0 : 74 (т); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 27; ΔH_{298}^0 : -181,6 (г); S_{298}^0 : 289 (г); C_p^0 : 58 (г); Лит.: [535] 218-219

9843. **циркония(III) хлорид** коричневл. гексагональные крист. $ZrCl_3$; М 197,583; $T_{\text{возг}} 773^\circ$; ΔH_{298}^0 : -701,2 (т); S_{298}^0 : 138 (т); C_p^0 : 98 (т); ΔH_{298}^0 : -521,7 (г); S_{298}^0 : 346 (г); C_p^0 : 76 (г); Лит.: [535] 218-219

9844. **циркония(IV) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/1)** бц. $ZrCl_4 \cdot POCl_3$; М 386,368; $T_{\text{пл}} 205^\circ$; Лит.: [734] 653

9845. **циркония(IV) хлорид - фосфора(V) оксид-трихлорид (1/2)** бц. $ZrCl_4 \cdot 2POCl_3$; М 539,700; $T_{\text{пл}} 185^\circ$; Лит.: [734] 653

9846. **циркумантрацен** темно-красн. игольчатые крист. $C_{40}H_{16}$; М 496,555; $T_{\text{разл}} 480^\circ$; Лит.: [602] 135-136

9847. **l-цистеин** бц. крист. $HSCH_2CH(NH_2)COOH$; М 121,160; $T_{\text{пл}} 240^\circ$; $T_{\text{разл}} 240^\circ$; Раств.: вода: 0,336 (20°); pI (1) = 5,07 (25°, вода); pK_{BH^+} (1) = 8,14 (30°, вода, NH_3^+ цвиттер-иона); pK_a (1) = 1,71 (25°, вода, $COOH$); pK_a (2) = 10,34 (30°, вода, SH); Лит.: [1045] 1110-1111, [1046] 97, [1445] 388, [332] 72, [522] 36

9848. **l-цистеина гидрохлорид** крист. $HSCH_2CH(NH_2)COOH \cdot HCl$; М 157,619; $T_{\text{пл}} 178^\circ$; Лит.: [1045] 1110-1111

9849. **l-цистин** (l-cystine) гексагональные крист. $HOOCCH(NH_2)CH_2SSCH_2CH(NH_2)COOH$; М 240,290; $T_{\text{пл}} 258-261^\circ$; Раств.: вода: 0,011 (25°), 0,05197 (75°); pK_a (1) = 7,85 (25°, вода); pK_a (2) = 9,85 (25°, вода); Лит.: [1045] 1110-1111, [1046] 97, [291] 442-445, [331] 298, [522] 36

9850. **цитизин** (cytisine) бел. крист. $C_{11}H_{14}N_2O$; М 190,241; $T_{\text{пл}} 156^\circ$; Раств.: вода: 43,9 (16°), хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [971] 428-429, [331] 747, [379] 344-346

9851. **цитраконовая кислота** (метилмалеиновая кислота) моноклинные крист. $HOOC(CH_3)=CHCOOH$; М 130,110; $T_{\text{пл}} 91^\circ$; Раств.: вода: 78,3 (25°), транс-1,2-дихлорэтилен: 0,047 (40°), цис-1,2-дихлорэтилен: 0,69 (40°); pK_a (1) = 2,29 (25°, вода); pK_a (2) = 6,15 (25°, вода); Лит.: [1045] 1110-1111, [1046] 97, [291] 291, [332] 147

9852. **цитронеллаль** бц. вязкая ж. $(CH_3)_2C=CHCH_2CH_2CH(CH_3)CH_2CHO$; М 154,250; $T_{\text{кип}} 205-208^\circ$; $T_{\text{всп}}^*$: 81; $T_{\text{свочп}}^*$: 230; Лит.: [1445] 391

9853. **щавелевая кислота** (этандиовая кислота) бц. моноклин-ные крист. (р.п. вода) $(\text{COOH})_2$; М 90,040; $T_{\text{пл}}$ 189,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: 10 (20°), 25 (44,5°), 100 (86,5°), 120 (100°), эф.: 16,9 (20°), 23,59 (25°), изобутанол: 12,2 (20,2°), метанол: 25 (-35°), 100 (19°), муравьиная кислота 95%: 9,74 (16,8°), петр.эф.: н.р., пропанол: 13,9 (-1,2°), 20 (18,5°), хлф.: н.р., этанол: 24 (15°); $pK_a(1) = 1,27$ (25°, вода); $pK_a(2) = 4,27$ (25°, вода); Дип.: 2,63 (20°); ΔH_{298}^0 : -826,8 (т); ΔG_{298}^0 : -697,9 (т); S_{298}^0 : 120,1 (т); C_p^0 : 108,8 (т); $\Delta H_{\text{стоп}}$: 252; Лит.: [744] 136-137, [155] 317-320, [291] 79-84, [332] 23-24, [490] 202, [734] 564, [900] 196, 224, [1399] 10-45; Синт.: [461] 224

9854. **щавелевая кислота дигидрат** бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; М 126,065; $T_{\text{пл}}$ 101,5°; Раств.: вода: 0,182 (23°), эф.: 1,37 (15°), 1,47 (25°); Лит.: [331] 25, [900] 196

9855. **щавелевой кислоты диамид** (оксамид) $\text{H}_2\text{NCOCONH}_2$; М 88,065; $T_{\text{пл}}$ 419°; Раств.: вода: 0,037 (7,3°), 0,62 (100°); Лит.: [80] 325, [1447] 400, [332] 31

9856. **щавелевой кислоты дибутиловый эфир** (дибутилоксалат) $(\text{COOC}_4\text{H}_9)_2$; М 202,240; $T_{\text{пл}}$ -29,6°; $T_{\text{кип}}$ 245,5°; Лит.: [1445] 402, [1447] 163

9857. **щавелевой кислоты дигидразид** $(\text{CONHNH}_2)_2$; М 118,090; $T_{\text{пл}}$ 241°; $T_{\text{разл}}$ 241°; Лит.: [81] 30

9858. **щавелевой кислоты диизопропиловый эфир** $(\text{CH}_3)_2\text{CHOOSSOOC}(\text{CH}_3)_2$; М 174,194; $T_{\text{кип}}$ 191°; Лит.: [971] 430-431

9859. **щавелевой кислоты диметилловый эфир** (диметилоксалат, метилоксалат) бц. моноклинные крист. $(\text{COOCH}_3)_2$; М 118,090; $T_{\text{пл}}$ 54°; $T_{\text{кип}}$ 163,3°; Раств.: вода: 6,18 (20°), метанол: р., муравьиная кислота 95%: 22,58 (20,2°), пиридин: 4,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,1479 (54°, г/см³, т.), 1,12 (82°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1112-1113, [291] 223-224, [1399] 18; Синт.: [343] 73, [468] 84

9860. **щавелевой кислоты дипропиловый эфир** бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OOSSOOC}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$; М 174,194; $T_{\text{пл}}$ -46,3°; $T_{\text{кип}}$ 214-215°; Лит.: [1045] 1112-1113

9861. **щавелевой кислоты дихлорангидрид** (оксалилхлорид) бц. дымящая ж. $\text{C}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$; М 126,920; $T_{\text{пл}}$ -12°; $T_{\text{кип}}$ 64°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: реак.; Пл.: 1,4884 (13°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1112-1113, [1447] 400; Синт.: [486] 364

9862. **щавелевой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилоксалат) бц. ж. $(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$; М 146,150; $T_{\text{пл}}$ -40,6°; $T_{\text{кип}}$ 185,4°; Лит.: [1045] 1112-1113; Синт.: [343] 74, [468] 84-85

9863. **щавелевоуксусной кислоты диэтиловый эфир** бц. ж. $C_2H_5OC(O)CH_2COCOOC_2H_5$; М 188,180; Раств.: бензол: смеш., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,132 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 24 (132°); Лит.: [80] 321, [1045] 1112-1113; Синт.: [896] 181-182

9864. **эйкозан** (дидецил) бц. крист. (р.п. этанол) $CH_3(CH_2)_{18}CH_3$; М 282,560; $T_{пл}$ 36,4°; $T_{кип}$ 342,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш.; Пл.: 0,7887 (20°, к в.4, т.), 0,778 (37°, к в.4, ж.), 0,7756 (40°, к в.4, ж.); n 1,434 (42,9°), 1,4426 (20°); Давл. паров: 1 (150°), 10 (196°), 15 (205°), 40 (232,5°), 100 (261°), 400 (314°); ΔH_{298}^0 : -456,07 (г); ΔG_{298}^0 : 120 (г); S_{298}^0 : 934,74 (г); C_p^0 : 463,6 (г); $\Delta H_{пл}^0$: 70,34; $\Delta H_{кип}^0$: 57,78; Лит.: [761] 364, 366, [1044] 671, [1045] 1114-1115, [1517] 340, [748] 61-62, [900] 197

9865. **эйкозановая кислота** (арахиновая кислота) чешуйчатые крист. $CH_3(CH_2)_{18}COOH$; М 312,540; $T_{пл}$ 75,3-76,3°; $T_{кип}$ 328°; $T_{взаз}$ 328°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: 0,45 (20°); Лит.: [1045] 446-447

9866. **1-эйкозанол** $CH_3(CH_2)_{18}CH_2OH$; М 278,390; $T_{пл}$ 65,3°; Лит.: [1441] 445, [658] 283

9867. **эйкозилбензол** $CH_3(CH_2)_{19}C_6H_5$; М 358,640; $T_{пл}$ 44°; $T_{кип}$ 429°; Лит.: [1044] 673

9868. **эйкосаборан(16)** бел. $B_{20}H_{16}$; М 232,347; $T_{пл}$ 197°; Лит.: [655] 80

9869. **эйнштейний** (einsteinium) кубические мет. Es; М 252,000; $T_{пл}$ 860°; Лит.: [1445] 405, [1448] 608-614, [75] 8.127

9870. **1-экгониин** (1-тропинкарбоновая кислота) $C_9H_{15}NO_3$; М 185,220; $T_{пл}$ 205°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [318] 547-548, [1045] 1114-1115, [796] 155

9871. **1-экгониин моногидрат** $C_9H_{17}NO_4$; М 203,236; $T_{пл}$ 198°; Лит.: [318] 547-548, [1045] 1114-1115

9872. **экзо-цис-5,6-дихлор-2,2-дициан-3,3-бис(трифторметил)бицикло[2.2.1]гептан** (вещество Мидлтона, норборнан) крист. $C_{11}H_6Cl_2F_6N_2$; М 351,075; $T_{пл}$ 125°; Раств.: вода: н.р.; ΔD_{50} : 0,069 (кошки, в/м), 0,082 (крысы), 0,12 (крысы-самцы, в/б), 0,141 (мышь), 0,045 (собаки, в/в), 0,067 (собаки, в/м); Лит.: [426] 295, [359] 95, [467] 39, 95-104, [1086] 11-12, [1109] 16-19, [1121] 14-15, [1140] 7-10

9873. **элаидиновая кислота** (elaidic acid, транс-9-октадеценовая кислота, транс-олеиновая кислота) бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_7COOH$;

М 282,470; $T_{\text{пл}}$ 44,2°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., транс-1,2-дихлорэтилен: 10,97 (0°), хлф.: р., цис-1,2-дихлорэтилен: 6,2 (0°), этанол: р.; Пл.: 0,8734 (45°, к в.4, ж.), 0,8568 (70°, к в.4, ж.), 0,8505 (79°, к в.4, ж.); n 1,4439 (45°), 1,4308 (100°); Давл. паров: 10 (225°), 15 (234°), 100 (288°); $\Delta H_{\text{пл}}$: 61,55; Лит.: [1447] 695, [291] 787, [900] 197

9874.(-)-**эметин** $C_{29}H_{40}N_2O_4$; М 480,638; $T_{\text{пл}}$ 74°; Лит.: [762] 1102

9875.**эналаприла малеат** (эднит, энам, энап, энвиприл) бел. крист. $C_{24}H_{32}N_2O_9$; М 492,518; CAS 75847-73-3; $T_{\text{пл}}$ 143-144,5°; Раств.: вода: 2,5, метанол: 25, этанол: 10; Лит.: [318] 557-558, [916] 1023-1024, [223] 739-741

9876.**энантовая кислота** (гептановая кислота, гептиловая кислота) бц. маслянистая ж. $CH_3(CH_2)_5COOH$; М 130,185; $T_{\text{пл}}$ -10,5°; $T_{\text{кип}}$ 222-224°; Раств.: вода: 0,19 (0°), 0,241 (15°), 0,271 (30°), 0,353 (60°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9184 (20°, к в.4, ж.); $pK_a(1) = 4,89$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1116-1117, [331] 427

9877.**энантовой кислоты нитрил** (гексил цианистый, гептаннитрил, энантонитрил) $CH_3(CH_2)_5CN$; М 111,190; $T_{\text{пл}}$ -65°; $T_{\text{кип}}$ 186,1°; Раств.: бензол: смеш., вода: т.р., эф.: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,80176 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1118-1119

9878.**эндрин** ((1R,4S,4aS,5S,7R,8R,8aR)-1,4,4a,5,6,7,8,8a-октагидро-1,2,3,4,10,10-гексахлор-6,7-эпокси-1,4:5,8-диметаноафталин) бел. крист. $C_{12}H_8Cl_6O$; М 380,909; $T_{\text{разл}}$ 200°; Раств.: вода: 0,000025 (25°); LD_{50} : 7,3-8,6 (б. крысы, в/ж), 9,5 (б. мыши, в/ж), 75 (кошки, наочно), 12,5 (крысы, наочно); Лит.: [438] 350, [331] 818, [677] 74-76

9879.**энрофлоксацин** (1-циклопропил-6-фтор-1,4-дигидро-4-оксо-7-(4-этил-1-пиперазинил)-3-хинолинкарбоновая кислота) желт. крист. $C_{19}H_{22}FN_3O_3$; М 359,400; CAS 93106-60-0; $T_{\text{пл}}$ 222-226°; Раств.: вода: 0,013 (20°); LD_{50} : 500-800 (кролики, в/ж), 5000 (крысы, в/м), 5000 (мыши, в/м); Лит.: [1142] 45

9880.(+)-**эпibatидина гидрохлорид** $C_{11}H_{14}Cl_2N_2$; М 245,150; $T_{\text{пл}}$ 150°; Лит.: [570] 419

9881.(-)-**эпibatидина гидрохлорид** $C_{11}H_{14}Cl_2N_2$; М 245,150; $T_{\text{пл}}$ 130°; Лит.: [570] 419, 441

9882.**эрбий** (erbium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ег; М 167,260; $T_{\text{пл}}$ 1525°; $T_{\text{кип}}$ 2860°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 9,06 (20°, г/см³); ΔH_{298}^0 : 0 (т); ΔG_{298}^0 : 0 (т); S_{298}^0 : 73,2 (т); C_p^0 : 28,12 (т); $\Delta H_{\text{кип}}$: 19,9; $\Delta H_{\text{возг}}$: 261; Лит.: [1445] 487-488, [490] 52, [900] 114

9883. **эрбия ацетат тетрагидрат** бц. триклинные крист. $\text{Er}(\text{CH}_3\text{COO})_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; M 416,450; $T_{\text{разл}}$ 400°; Лит.: [535] 218-219, [655] 105

9884. **эрбия бромид** розово-фиолетов. гексагональные крист. ErBr_3 ; M 406,971; $T_{\text{пл}}$ 923°; $T_{\text{кип}}$ 1460°; Раств.: вода: х.р.; ΔH^0_{298} : -781 (г); ΔH^0_{298} : -508 (г); S^0_{298} : 412 (г); C_p^0 : 84 (г); Лит.: [480] 559, [535] 218-219

9885. **эрбия вольфрамат** $\text{Er}_2(\text{WO}_4)_3$; M 1078,031; $T_{\text{пл}}$ 1455°; Лит.: [1474] 27

9886. **эрбия гексаборид** ErB_6 ; M 232,125; $T_{\text{пл}}$ 2185°; Лит.: [974] 171

9887. **эрбия гидроксид** розов. $\text{Er}(\text{OH})_3$; M 218,281; $T_{\text{разл}}$ 850°; Лит.: [655] 106

9888. **эрбия дикарбид** ErC_2 ; M 191,280; $T_{\text{пл}}$ 2280°; Лит.: [974] 172

9889. **эрбия додекаборид** ErB_{12} ; M 296,910; $T_{\text{пл}}$ 2083°; Лит.: [974] 171

9890. **эрбия иодид** красно-фиолетов. гексагональные крист. ErI_3 ; M 547,970; $T_{\text{пл}}$ 1015°; $T_{\text{кип}}$ 1280°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [480] 559, [535] 218-219

9891. **эрбия нитрат** розов. $\text{Er}(\text{NO}_3)_3$; M 353,274; $T_{\text{разл}}$ 430°; Лит.: [655] 106

9892. **эрбия нитрат пентагидрат** красн. $\text{Er}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; M 443,350; $T_{\text{разл}}$ 130°; Лит.: [655] 106

9893. **эрбия оксалат гексагидрат** красн. $\text{Er}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; M 706,667; $T_{\text{разл}}$ 575°; Лит.: [655] 105

9894. **эрбия оксид** розов. кубические крист. Er_2O_3 ; M 382,520; $T_{\text{пл}}$ 2380°; Раств.: вода: 0,00049 (29°); Пл.: 8,64 (20°, г/см³, т.); Лит.: [1045] 260-261, [1445] 487, [1517] 299

9895. **эрбия сульфат** розов. $\text{Er}_2(\text{SO}_4)_3$; M 622,706; $T_{\text{разл}}$ 900°; Раств.: вода: 16 (20°), 13,56 (25°), 6,53 (40°); Лит.: [1039] 42, [1039] 42, [655] 106

9896. **эрбия сульфат октагидрат** розов. моноклинные крист. $\text{Er}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; M 766,830; $T_{\text{разл}}$ 400°; Раств.: вода: 13 (20°), 5,3 (40°); Лит.: [289] 520, [535] 218-219

9897. **эрбия сульфид** желтовато-коричн. Er_2S_3 ; M 430,713; $T_{\text{пл}}$ 1730°; Лит.: [655] 106

9898. **эрбия тетраборид** ErB_4 ; M 210,503; $T_{\text{пл}}$ 2360°; Лит.: [974] 171

9899. **эрбия фторид** розов. моноклинные крист. ErF_3 ; M 224,250; $T_{\text{пл}}$ 1146°; $T_{\text{кип}}$ 2200°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298} : -1723

(г); S_{298}^0 : 121 (г); C_p^0 : 101 (г); $\Delta H_{\text{пл}}^0$: 27,5; ΔH_{298}^0 : -1260 (г); S_{298}^0 : 345 (г); C_p^0 : 74 (г); Лит.: [1445] 487, [480] 559, [535] 218-219

9900. **эрбия хлорид** розово-фиолетов. моноклинные крист. ErCl_3 ; М 273,620; $T_{\text{пл}} 774^\circ$; $T_{\text{кип}} 1500^\circ$; Пл.: 4,1 (20°, г/см³, т.); ΔH_{298}^0 : -1000,3 (г); ΔG_{298}^0 : 155 (г); $\Delta H_{\text{возг}}^0$: 280,9; Лит.: [1045] 260-261, [1445] 487

9901. **эрбия хлорид гексагидрат** розов. моноклинные крист. $\text{ErCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$; М 381,710; $T_{\text{пл}} 153^\circ$; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; ΔH_{298}^0 : -2875 (г); S_{298}^0 : 404 (г); C_p^0 : 346 (г); Лит.: [535] 218-219

9902. **эргокальциферол** (витамин D₂) бц. призматические крист. $\text{C}_{28}\text{H}_{44}\text{O}$; М 396,660; $T_{\text{пл}} 117^\circ$; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: 95 (20°); ΔD_{50} : 10 (крысы, п/о), 23,7 (мышы, п/о); Лит.: [1441] 385-386, [1447] 101, [223] 767, [386] 98, [1079] 13-17, [556]

9903. **эргометрина малеат** ([8-бета-(S)]-9,10-дидегидро-N-(2-гидрокси-1-метилэтил)-6-метилэрголин-8-карбоксамид малеат, эргоновина малеат) бел. крист. $\text{C}_{23}\text{H}_{25}\text{N}_3\text{O}_6$; М 439,460; CAS 60-79-7; $T_{\text{пл}} 185^\circ$; $T_{\text{разл}} 185^\circ$; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; $pK_{\text{BH}} + (1) = 6,8$ (25°, вода); ΔD_{50} : 8,26 (мышы, в/в); Лит.: [62] 586, [918] 1049, [223] 767

9904. **эрготамин** бц. призматические крист. $\text{C}_{34}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_4$; М 579,680; $T_{\text{пл}} 213^\circ$; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; ΔD_{50} : 11 (кошки, п/к), 3,5 (кролики, в/в), 60 (мышы, в/в); Лит.: [62] 587-588, [1445] 489, [223] 768, [370] 148, [796] 627-628

9905. **эрготамина гидрохлорид** $\text{C}_{34}\text{H}_{38}\text{ClN}_5\text{O}_4$; М 616,150; $T_{\text{пл}} 212^\circ$; $T_{\text{разл}} 212^\circ$; Лит.: [1445] 489

9906. **эрготоксин** бц. ам. в-во $\text{C}_{35}\text{H}_{41}\text{N}_5\text{O}_6$; М 627,750; $T_{\text{пл}} 163^\circ$; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: р. (78°); Лит.: [1045] 1118-1119

9907. **эризимин** бел. крист. $\text{C}_{29}\text{H}_{42}\text{O}_9$; М 534,640; $T_{\text{пл}} 160^\circ$; Раств.: бензол: о.м.р., вода: т.р., эф.: о.м.р., метанол: л.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [379] 417, [1412] 559-560

9908. **эригрит** бц. тетрагональные крист. $\text{НОСН}_2\text{СН}(\text{ОН})\text{СН}(\text{ОН})\text{СН}_2\text{ОН}$; М 122,120; $T_{\text{пл}} 119-126^\circ$; Раств.: вода: 38,08; $pK_a (1) = 13,72$ (25°, вода); Лит.: [1045] 1118-1119, [1046] 97, [244] 151-176, [291] 277-278, [332] 133

9909. **эритромицин** бел. крист. $\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$; М 733,900; CAS 114-07-8; $T_{\text{пл}} 135^\circ$; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р., метанол: л.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; $pK_{\text{BH}} + (1) = 8,8$ (25°, вода); ΔD_{50} : 4600 (крысы, п/о), 2580 (мышы, п/о), 426 (мышы, в/в); Лит.: [62] 588-589, [223] 769-770, [379] 537

9910. **цис-эруковая кислота** (цис-13-докозеновая кислота) бц. игльчатые крист. (р.п. этанол) $C_{22}H_{42}O_2$; М 338,580; $T_{пл}$ 31-33,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., метанол: 163 (21°), этанол: 173 (20°); Пл.: 0,86 (55°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 1120-1121

9911. **этазол** (2-(4-аминобензолсульфамидо)-5-этил-1,3,4-тиадиазол) бел. крист. $C_{10}H_{12}N_4O_2S_2$; М 284,360; $T_{пл}$ 188°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [379] 199, [1412] 280-281

9912. **этан** (ethane) бц. г. CH_3CH_3 ; М 30,070; $T_{пл}$ -182,81°; $T_{кип}$ -88,63°; Раств.: вода: 0,01083 (4,99°), 0,007413 (14,99°), 0,0058 (20°), 0,0024 (60°); Давл. паров: 1 (-159°), 10 (-142,9°), 40 (-129,8°), 100 (-119,3°), 400 (-99,7°); pK_a (1) = 42 (20°, вода); Ск.зв.: 308 (10°, состояние среды - газ); ΔH_{298}^0 : -84,67 (г); ΔG_{298}^0 : -32,89 (г); S_{298}^0 : 229,49 (г); C_p^0 : 52,65 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,86; $T_{свочп}$: 472; $\Delta H_{гор}$: 1541,4; $T_{крит}$: 32,27; $P_{крит}$: 4,89; Лит.: [1044] 621, [291] 126-127, [332] 39-40, [472] 77, [900] 197

9913. **1,2-этандитиол** (дитиогликоль, этилендимеркаптан) ж. $HSCH_2CH_2SH$; М 94,199; $T_{кип}$ 146°; Раств.: этанол: р.; Пл.: 1,123 (24°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1130-1131; Синт.: [1003] 569-571

9914. **этаноламин** (2-аминоэтанол, 2-оксиэтиламин, аминоэтиловый спирт, ингибитор МЭА, коламин, моноэтаноламин) бц. ж. $H_2NCH_2CH_2OH$; М 61,080; CAS 141-43-5; $T_{пл}$ 10,5°; $T_{кип}$ 171°; Раств.: бензол: х.р., вода: смеш., гептан: 0,6 (25°), хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,022 (20°, г/см³, ж.); n 1,4539 (20°); Давл. паров: 1,68 (20°); $T_{всп}$: 85; Δd_{50} : 700 (б. мыши, п/о), 1000 (кролики, в/ж), 2050 (крысы, в/ж), 620 (морские свинки, в/ж), 1475 (мыши, в/ж); Лит.: [439] 243, [1445] 491, [1447] 715, [1137] 24-25, [1142] 42, [1383] 220-221

9915. **этантиол** (этилгидросульфид, этилмеркаптан) ж. C_2H_5SH ; М 62,130; $T_{пл}$ -147,3°; $T_{кип}$ 34,7°; Раств.: вода: 1,5 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,86174 (0°, г/см³, ж.), 0,83147 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-76,7°), 10 (-50,2°), 40 (-29,8°), 100 (-13°), 400 (17,7°), 760 (35°), 1520 (56,6°), 3800 (90,7°), 7600 (121,9°), 15200 (159,5°), 38000 (220°); pK_a (1) = 10,5 (20°, вода); $T_{крит}$: 226; $P_{крит}$: 5,49; $P_{крит}$: 0,3; Лит.: [439] 376, [1044] 621, 678, 736, [1045] 1134-1135, [352] 131, [486] 496, [524] 694-700; Синт.: [640] 63-64

9916. **этен** (этилен) бц. г. $CH_2=CH_2$; М 28,050; $T_{пл}$ -169,15°; $T_{кип}$ -103,7°; Раств.: вода: 9,091 (25°), 8,942 (30°), эф.: р.; Пл.: 0,631 (-150°, г/см³, ж.), 0,6182 (-140°, г/см³, ж.), 0,6045 (-130°, г/см³, ж.), 0,591 (-120°, г/см³, ж.), 0,5772 (-110°, г/см³, ж.), 0,563 (-100°, г/см³, ж.), 0,0012594 (0°, г/см³, г.); pK_a (1) = 36,5

(20°, вода); Лит.: [1045] 1138-1139, [291] 94-97, [331] 29, [332] 28, [413] 37-46, [472] 76, [662], [734] 549-550, [748] 260-262, [903] 330-338

9917. **Этилалюминия дихлорид** $C_2H_5AlCl_2$; М 126,949; $T_{\text{пл}}$ 32°; $T_{\text{кип}}$ 114,5-115,5°; Лит.: [626] 151

9918. **Этиламин** (аминоэтан) бц. г. $C_2H_5NH_2$; М 45,090; CAS 75-04-7; $T_{\text{пл}}$ -80,6°; $T_{\text{кип}}$ 16,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7059 (0°, г/см³, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,67 (18°, вода); ΔD_{50} : 580 (крысы, в/ж); Лит.: [291] 161-162, [900] 197, [1142] 41

9919. **Этиламина гидрохлорид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_2H_5NH_3Cl$; М 81,545; $T_{\text{пл}}$ 108°; Раств.: вода: 280 (25°); Лит.: [78] 16, [1039] 56

9920. **Этиламина тетрабромаурат** $C_2H_5NH_3AuBr_4$; М 562,764; $T_{\text{пл}}$ 190°; Лит.: [405] 52

9921. **Этиламмония нитрат** $CH_3CH_2NH_3NO_3$; М 108,097; $T_{\text{пл}}$ 12,6°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,122 (25°, г/см³, ж.); Вязк.: 32, (25°); Лит.: [543] 345

9922. **N-этиланилин** ж. $C_6H_5NHC_2H_5$; М 121,190; $T_{\text{пл}}$ -63,5°; $T_{\text{кип}}$ 204°; ΔD_{50} : 290 (б. крысы, п/о), 500 (мышы, п/о); Лит.: [1503] 225; Синт.: [644] 55-56

9923. **Этиларсин** $CH_3CH_2AsH_2$; М 105,999; $T_{\text{кип}}$ 36°; Раств.: вода: 0,013 (19°); Лит.: [79] 490, [332] 42, [737] 20

9924. **O-этил-S-бензил-фенилтиофосфонат** (инезин) ж. $C_2H_5O(C_6H_5)P(O)SCH_2C_6H_5$; М 292,333; $T_{\text{пл}}$ 7°; Раств.: вода: 0,075 (20°); Лит.: [582] 24

9925. **2-этилбензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3CH_2C_6H_4COOH$; М 150,174; $T_{\text{пл}}$ 68°; $T_{\text{кип}}$ 259°; pK_a (1) = 3,79 (25°, вода); Лит.: [1045] 500-501, [1046] 97

9926. **4-этилбензойная кислота** бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $CH_3CH_2C_6H_4COOH$; М 150,174; $T_{\text{пл}}$ 113°; pK_a (1) = 4,35 (25°, вода); Лит.: [1045] 502-503, [1046] 97

9927. **Этилбензол** (фенилэтан) бц. ж. $C_6H_5C_2H_5$; М 106,170; CAS 100-41-4; $T_{\text{пл}}$ -93,9°; $T_{\text{кип}}$ 136,15°; Раств.: вода: 0,014 (15°), 0,018 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8669 (20°, к в.4, ж.); ΔD_{50} : 3500-4000 (крысы, в/ж); Лит.: [445] 151-156, [1045] 520-521, [299] 43-45, [331] 493-495; Синт.: [468] 278-279

9928. **2-этилбутановая кислота** (3-пентанкарбоновая кислота, альфа-этилмасляная кислота, диэтилуксусная кислота) бц. ж. $(CH_3CH_2)_2CHCOOH$; М 116,158; CAS 88-09-5; $T_{\text{пл}}$ -15°;

$T_{\text{кип}}$ 194,5°; Раств.: вода: 0,2494 (25°); pK_a (1) = 4,73 (25°, вода); Лит.: [1045] 772-773, [1046] 88, [331] 304

9929. **2-этил-1-бутен** $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{C}=\text{CH}_2$; M 84,159; $T_{\text{пл}}$ -131,53°;

$T_{\text{кип}}$ 64,7°; Лит.: [971] 168-169

9930. **2-(2-этилбутокс)этанол** (2-ЭТИЛБУТИЛЦЕЛЛОЗОЛЬВ) $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CHCH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; M 146,227; $T_{\text{пл}}$ -90°; $T_{\text{кип}}$ 196,7°; Лит.: [1445] 334

9931. **3-этилгексан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 114,229; $T_{\text{кип}}$ 118,534°; Пл.: 0,71358 (20°, к в.4, ж.); n 1,40162 (20°); Лит.: [971] 186-187, [1393] 26-27, [765] 16-17

9932. **3-этилгептан** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 128,255; $T_{\text{кип}}$ 143,1°; Лит.: [1393] 28-29

9933. **4-этилгептан** (дипропилэтилметан) бц. ж. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$; M 128,255; $T_{\text{кип}}$ 141,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: н.р.; Лит.: [762] 1111, [971] 194-195, [1045] 598-599

9934. **этилгипофосфит** $\text{C}_2\text{H}_5\text{OP}(\text{O})\text{H}_2$; M 94,050; Давл. паров: 2 (32°); Лит.: [1274] 96; Синт.: [757] 29-30

9935. **этилгипохлорит** желт. ж. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OCl}$; M 80,513; Давл. паров: 752 (36°); Лит.: [78] 35, [291] 120

9936. **О-этил-S-2-диизопропиламиноэтил-метилтиофосфонат** (ЕА 1701, VХ, ви-газ, метилтиофосфоновой кислоты О-этиловый S-2-(диизопропиламино)этиловый эфир) бц. ж. $\text{C}_{11}\text{H}_{26}\text{NO}_2\text{PS}$; M 267,370; CAS 5-782-69-9; $T_{\text{пл}}$ -39°; Пл.: 1,0083 (20°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 0,005 (козы), 0,0038 (кошки, в/м), 0,002 (кошки), 0,008 (кролики), 0,0096 (крысы, в/м), 0,008 (крысы), 0,008 (морские свинки), 0,0201 (мышы, в/в, обычный рацемат), 0,165 (мышы, в/в, чистый (+)-изомер), 0,0126 (мышы, в/в, чистый (-)-изомер), 0,065 (обезьяны, наочно), 0,008 (обезьяны), 0,006 (собаки, в/в), 0,07 (человек, п/о), 0,1 (человек, наочно); Лит.: [262] А1, [1445] 495, [100] 769, [349] 97-114, [359] 48-50, [467] 39

9937. **О-этил-О-2-диизопропиламиноэтилметилфосфонит** (QL) вязкая ж. $\text{C}_{11}\text{H}_{26}\text{NO}_2\text{P}$; M 235,303; CAS 57856-11-8; $T_{\text{кип}}$ 232°; Пл.: 0,908 (25°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,01 (25°); ΔD_{50} : 200 (кролики, в/в), 204 (мышы, в/в); Лит.: [264] 69-70

9938. **О-этил-S-диизопропиламиноэтил-этилтиофосфонат** (VS) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OP}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$; M 281,400; CAS 73835-17-3; $T_{\text{кип}}$ 335°; Лит.: [105] 106-109

9939. **О-этил-S-2-диметиламиноэтил-метилтиофосфонат** (ЕА 1699, Vх) ж. $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}(\text{CH}_3)\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$; M 211,200;

CAS 20820-80-8; Пл.: 1,06 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,06 (80°); ΔD_{50} : 0,05 (); Лит.: [630] 508, [84] 60, 142, [85] 27-28

9940. **О-этил-S-диметиламиноэтил-метилтиофосфонат иодметилат** $C_2H_5O(CH_3)_2P(O)SCH_2CH_2N(CH_3)_2I$; М 323,130; $T_{пл}$ 110°; ΔD_{50} : 0,03 (мышь, в/б); Лит.: [630] 508, [466] 11

9941. **О-этил-S,S-дипропил-дитиофосфат** (мокап) $(C_3H_7S)_2P(O)OC_2H_5$; М 242,339; $T_{кип}$ 90°; Раств.: вода: 0,075; ΔD_{50} : 30 (крысы, п/о); Лит.: [331] 541, [582] 21, 26

9942. **О-этилдитиокарбонат** (этилксантогеновая кислота) маслянистая ж. $C_2H_5OC(S)SH$; М 122,209; $T_{разл}$ 25°; Разл. на: этиловый спирт, углерода дисульфид; $pK_a(1) = 1,52$ (23°, вода); Лит.: [81] 674, [771] 637, [735] 385-386

9943. **О-этил-S,S-дифенил-дитиофосфат** (хинозан, хиносан, эдифенфос) ж. $(C_6H_5S)_2P(O)OC_2H_5$; М 310,380; Давл. паров: 0,01 (154°); ΔD_{50} : 150 (крысы); Лит.: [582] 20, [678] 276

9944. **этилдифторфосфат** $C_2H_5OP(O)F_2$; М 130,030; $T_{кип}$ 85-86°; Лит.: [1405] 141

9945. **этилдихлорарсин** (ED) бц. ж. $C_2H_5AsCl_2$; М 174,880; CAS 598-14-1; $T_{кип}$ 156°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р., циклогексан: р., этанол: р.; Пл.: 1,66 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 2,09 (20°), 15,1 (50°); Лит.: [78] 27, [1441] 205, [105] 5-8

9946. **О-этил-О-(2,4-дихлорфенил)-изопропиламидо-тиофосфат** (ДМФА, М 1329, цитрон) $Cl_2C_6H_3O(C_2H_5O)P(S)NHCH(CH_3)_2$; М 314,170; $T_{пл}$ 51°; ΔD_{50} : 270 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 600-601

9947. **О-этил-S-(2-диэтиламиноэтил)метилтиофосфонат** (ЕА 1664, Еdemo, VM) бц. маслянистая ж. $C_2H_5OP(CH_3)(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 239,300; CAS 21770-86-5; $T_{пл}$ -50°; $T_{кип}$ 293°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,03 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 0,01 (80°); ΔD_{50} : 0,25 (мышь, в/б); Лит.: [84] 60, 143, [105] 94-97, [1397] 343, [1510] 374

9948. **О-этил-S-(2-диэтиламиноэтил)этилтиофосфонат** (VE) $C_2H_5OP(C_2H_5)(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 253,340; CAS 21738-25-0; $T_{кип}$ 311°; Давл. паров: 0,01 (94°); ΔD_{50} : 0,25 (мышь, в/б); Лит.: [105] 103-106, [1397] 343, [1510] 374

9949. **этилена изоозонид** $CH_2O_3CH_2$; М 76,050; Пл.: ; Давл. паров: 16 (18°); Лит.: [748] 207

9950. **этиленгликоль** (1,2-этандиол, гликоль) бц. ж. $HOCH_2CH_2OH$; М 62,070; $T_{пл}$ -12,6°; $T_{кип}$ 197,85°; Раств.: 1-бутанол: смеш. (20°), анилин: смеш. (20°), ацетон: смеш. (20°), бензиловый спирт: смеш. (20°), вода: смеш., глицерин: смеш. (20°),

эф.: 7,89 (20°), изопропанол: смеш. (20°), метанол: смеш. (20°), укс.: смеш. (20°), формаимид: смеш. (20°), циклогексанон: смеш. (20°), этанол: смеш.; Пл.: 1,134 (-10°, г/см³, ж.), 1,127 (0°, г/см³, ж.), 1,12 (10°, г/см³, ж.), 1,113 (20°, г/см³, ж.), 1,106 (30°, г/см³, ж.), 1,093 (50°, г/см³, ж.), 1,078 (70°, г/см³, ж.), 1,055 (100°, г/см³, ж.), 1,014 (150°, г/см³, ж.), 0,985 (180°, г/см³, ж.); n 1,43192 (20°); Давл. паров: 0,06 (20°), 13 (93°), 25 (109°); pK_a (1) = 15,1 (25°, вода); Вязк.: 20,9 (20°); ΔH⁰₂₉₈: -454,3 (ж); ΔG⁰₂₉₈: -322,7 (ж); S⁰₂₉₈: 166,9 (ж); ΔH_{пла}: 11,23; ΔH_{гор}: 1179,5; ΔD₅₀: 8050 (б. мыши, п/о), 5000 (кролики, п/о), 13000 (крысы, п/о), 11150 (морские свинки, п/о); Лит.: [630] 1033-1034, [1044] 1057, [1445] 496-497, [1447] 718, [291] 156-158, [352] 124, [428] 386, [575], [900] 198

9951. этиленгликольдинитрат (1,2-этандиола динитрат, нитрогликоль) бц. ж. (CH₂ONO₂)₂; M 152,070; T_{пла} -22,3°; T_{кип} 197,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,62 (15°), 0,68 (20°), 0,92 (50°), эф.: х.р., метанол: х.р., нитробензол: х.р., тетрахлорметан: т.р., толуол: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,489 (20°, г/см³, ж.); n 1,4323 (20°); ДП: 28,26 (20°); Вязк.: 4,61 (20°); Лит.: [440] 122-124, [1445] 497, [291] 100, [801] 277

9952. этилендиамин (1,2-этандиамин) бц. ж. H₂NCH₂CH₂NH₂; M 60,100; CAS 107-15-3; T_{пла} 8,5°; T_{кип} 117°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 0,8977 (20°, г/см³, ж.); n 1,45677 (20°); ДП: 12,9 (25°); ΔD₅₀: 448 (б. мыши), 1160 (крысы, в/ж); Лит.: [291] 163, [734] 556, [900] 198, [1142] 41; Синт.: [594] 109-110

9953. этилендиамина дипикрат H₂NCH₂CH₂NH₂ • 2(O₂N)₃C₆H₂OH; M 518,306; T_{пла} 233-235°; T_{разл} 235°; Лит.: [78] 30

9954. этилендиамин-N,N,N',N'-тетрауксусная кислота (ethylenediamine-N,N,N',N'-tetraacetic acid, ЭДТА, комплексон II, хелатон II) бел. крист. (HOOCCH₂)₂NCH₂CH₂N(CH₂COOH)₂; M 292,240; T_{пла} 250°; T_{разл} 250°; Раств.: ацетон: пл.р., бензол: пл.р., вода: 0,0283 (20°), ДМФА: р. (153°), эф.: пл.р., этанол: пл.р.; pK_a (1) = 1,99 (20°, вода); pK_a (2) = 2,67 (20°, вода); pK_a (3) = 6,16 (20°, вода); pK_a (4) = 10,26 (20°, вода); ΔD₅₀: 30 (мыши, п/о), 28,5 (мыши, в/в); Лит.: [22] 237, [75] 1.217, [135] 2638-2642, [223] 729-731, [530] 122-123, [864], [1520] 14-16

9955. этилендиаммония диацетат H₂NCH₂CH₂NH₂ • 2CH₃COOH; M 180,202; T_{пла} 114°; Лит.: [1071] 468; Синт.: [1071] 468

9956. этилендиизотиурония дигидробромид C₄H₁₂Br₂N₄S₂; M 340,103; T_{пла} 225-242°; Лит.: [1003] 569-570; Синт.: [1003] 569-570

9957. **этиленсульфид** (тииран) ж. C_2H_4S ; М 60,110; $T_{кип}$ 55°; $T_{раза}$ 250°; Разл. на: сера ромбическая, этен; Раств.: эф.: т.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,0368 (0°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 35,6 (мышы, в/ж); Лит.: [1045] 1144-1145, [1355] 93

9958. **этизолото(І) - триэтилфосфин (1/1)** бц. $C_2H_5Au \cdot (C_2H_5)_3P$; М 344,185; $T_{пл}$ 57°; Лит.: [735] 493

9959. **этилизотиоцианат** C_2H_5NCS ; М 87,143; $T_{пл}$ -5,9°; $T_{кип}$ 131-132°; Лит.: [971] 446-447

9960. **этилизоцианат** C_2H_5NCO ; М 71,078; $T_{кип}$ 60°; Лит.: [78] 39, [971] 446-447

9961. **этилизоцианид** C_2H_5NC ; М 55,100; $T_{пл}$ -66°; $T_{кип}$ 78,1°; Раств.: вода: 0,0999, эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,7402 (20°, к в.4, ж.); n 1,3622 (20°); Лит.: [78] 39, [439] 126, [971] 446-447, [1045] 1136-1137, [1442] 190, [332] 54; Синт.: [1005] 83-85

9962. **Н-этилкарбазол** листовидные крист. $C_{14}H_{13}N$; М 195,280; $T_{пл}$ 67°; Раств.: эф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [1045] 714-715

9963. **этиллигий** бц. крист. C_2H_5Li ; М 36,002; $T_{пл}$ 95°; $T_{раза}$ 95°; Раств.: бензол: р., эф.: р.; Лит.: [707] 34-36, 89-96, [735] 493, [939] 63, [1504] 89

9964. **этилмагния бромид** C_2H_5MgBr ; М 133,270; $T_{раза}$ 300°; Лит.: [735] 494

9965. **этилмалоновая кислота** $CH_3CH_2CH(COOH)_2$; М 132,115; CAS 601-75-2; $T_{пл}$ 111°; $T_{кип}$ 160°; Раств.: вода: 63,6 (15°), 71,2 (25°), эф.: 0,015 (25°); $pK_a(1) = 2,96$ (25°, вода); $pK_a(2) = 5,9$ (25°, вода); Лит.: [971] 224-225, [1045] 766-767, [1046] 97, [291] 167, 294, [332] 153, [1511] 600

9966. **1-этил-3-метилимидазолиябис(трифторметилсульфони)имид** $(CH_3C_3H_3N_2C_2H_5)((CF_3SO_2)_2N)$; М 391,310; $T_{пл}$ -3°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,52 (20°, г/см³, ж.); Вязк.: 18, (25°); Лит.: [329] 47, 60, [336] 47-48, [543] 345

9967. **1-этил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3[PF_6]$; М 256,130; $T_{пл}$ 60°; Лит.: [329] 46

9968. **1-этил-3-метилимидазолия дицианамид** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(N(CN)_2)$; М 177,210; $T_{пл}$ -21°; Лит.: [329] 47

9969. **1-этил-3-метилимидазолия нитрат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(NO_3)$; М 173,170; $T_{пл}$ 38°; Лит.: [329] 47

9970. **1-этил-3-метилимидазолия тетрафторборат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3[BF_4]$; М 197,970; $T_{пл}$ 6°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,24 (25°, г/см³, ж.); Вязк.: 66, (25°); Лит.: [329] 46, 60, [543] 345

9971. **1-этил-3-метилимидазолия тетраглоралюминат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3[AlCl_4]$; М 279,960; $T_{пл}$ 7°; Лит.: [329] 46

9972. **1-этил-3-метилимидазолия трифторацетат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(CF_3COO)$; М 224,180; $T_{пл}$ -14°; ПЛ.: 1,285 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [329] 47, 60

9973. **1-этил-3-метилимидазолия трифторметансульфонат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(CF_3SO_3)$; М 260,234; $T_{пл}$ -9°; ПЛ.: 1,39 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [329] 47, 60

9974. **1-этил-3-метилимидазолия хлорид** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3Cl$; М 146,620; $T_{пл}$ 87°; Лит.: [329] 46

9975. **этиламорфин** $C_{19}H_{23}NO_3$; М 313,400; CAS 76-58-4; $T_{пл}$ 199-201°; Раств.: вода: 0,2794 (20°); ΔD_{50} : 810 (крысы, п/о), 62 (крысы, в/в), 200 (крысы, п/к), 110 (крысы, в/б), 520 (мышь, п/о), 136 (мышь, п/к), 120 (мышь, в/б); Лит.: [42] 189-190, [223] 806, [331] 1135

9976. **этиламорфина гидрохлорид** $C_{19}H_{24}ClNO_3$; М 349,850; $T_{пл}$ 170°; $T_{разл}$ 170°; ΔD_{50} : 200 (крысы, п/к), 771 (мышь, п/о), 265 (мышь, п/к); Лит.: [42] 189-190, [223] 806

9977. **этиламорфина гидрохлорид дигидрат** (дионин) бц. крист. $C_{19}H_{28}ClNO_5$; М 385,890; $T_{пл}$ 125°; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: 8,7 (15°), 12,5 (25°), 25 (40°), 40 (50°), эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: 6,3 (25°), 25 (50°); ΔD_{50} : 200 (мышь, п/к); Лит.: [1045] 800-801, [223] 806, [291] 799

9978. **этилнатрий** бц. пор. C_2H_5Na ; М 52,051; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: натрия гидрид, этен; Лит.: [735] 493, [939] 92

9979. **1-этилнафталин** $C_{10}H_7C_2H_5$; М 156,224; CAS 1127-76-0; $T_{пл}$ -15°; $T_{кип}$ 258,7°; Раств.: вода: 0,00107 (25°); Лит.: [331] 838, [1255] 1373

9980. **этилнитрамин** $C_2H_5NHNO_2$; М 90,081; $T_{пл}$ 6°; Лит.: [78] 42, [1216] 1459

9981. **этилнитрат** (азотной кислоты этиловый эфир) ж. $C_2H_5ONO_2$; М 91,070; $T_{пл}$ -112°; $T_{кип}$ 88,7°; Раств.: вода: 1,3 (35°), 3,09 (55°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,105 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1144-1145

9982. **этилнитрит** (азотистой кислоты этиловый эфир) бц. ж. C_2H_5ONO ; М 75,070; $T_{кип}$ 17°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,9 (15,5°, г/см³, ж.); Дип.: 2,3 (20°); Лит.: [440] 114-115, [971] 446-447, [1045] 1144-1145, [900] 198; Синт.: [1001] 205-207

9983. **О-этил-О-(4-нитрофенил)бензолтиофосфонат** (ЭПН) $C_{14}H_{14}NO_4PS$; М 323,305; $T_{пл}$ 36°; ΔD_{50} : 20 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 572-573

9984. **О-этил-О-(3-нитрофенил)этилфосфонат** $C_2H_5O(C_2H_5)P(O)C_6H_4NO_2$; М 243,196; Давл. паров: 0,15 (147°); ΔD_{50}^0 : 1 (крысы, п/о); Лит.: [1397] 347, [1510] 305

9985. **О-этил-О-(4-нитрофенил)этилфосфонат** (армин) $C_2H_5O(C_2H_5)P(O)C_6H_4NO_2$; М 243,196; Давл. паров: 0,2 (164°); ΔD_{50}^0 : 1 (крысы, п/о), 0,54 (мышь, п/к); Лит.: [466] 8-11, [1397] 347, [1510] 303-304

9986. **5-этилнонан** $CH_3CH_2CH_2CH_2CH(C_2H_5)CH_2CH_2CH_2CH_3$; М 156,308; $T_{кип}$ 186°; Лит.: [765] 42-43

9987. **6-этил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламин** (ETH-LAD) бел. крист. $C_{21}H_{27}N_3O$; М 337,460; $T_{пл}$ 108-110°; Лит.: [15]

9988. **этиловый спирт** (ethanol, винный спирт, метилкарбинол, этанол) бц. ж. C_2H_5OH ; М 46,069; CAS 64-17-5; $T_{пл}$ -114,15°; $T_{кип}$ 78,39°; Раств.: бензол: смеш., вода: смеш., глицерин: смеш., эф.: смеш., метанол: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,80625 (0°, г/см³, ж.), 0,80207 (5°, г/см³, ж.), 0,79788 (10°, г/см³, ж.), 0,79367 (15°, г/см³, ж.), 0,78945 (20°, г/см³, ж.), 0,78522 (25°, г/см³, ж.), 0,78097 (30°, г/см³, ж.), 0,77671 (35°, г/см³, ж.), 0,77329 (39°, г/см³, ж.); n 1,3611 (20°); Давл. паров: 1 (-31,3°), 10 (-2,3°), 40 (19°), 100 (34,9°), 400 (63,5°); pK_a (1) = 18 (20°, вода); ДП: 25 (20°); ΔH_{298}^0 : -234,8 (г); S_{298}^0 : 281,38 (г); C_p^0 : 1,197 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,81; $\Delta H_{кип}$: 839,3; $T_{всп}$: 13; $T_{свочп}$: 404; ΔD_{50}^0 : 9000 (крысы, п/о), 8000 (мышь, в/ж); $T_{крит}$: 243; $P_{крит}$: 6,38; $P_{крит}$: 0,2755; Лит.: [744] 105, [1044] 549, [1075] 697-722, [1445] 501-503, [291] 129-156, [299] 65-67, [490] 229, [555] 65-72, [666] 8, [734] 558, [900] 198-199, [1129] 2-10

9989. **3-этилоктадекан** $CH_3CH_2CH(C_2H_5)(CH_2)_{14}CH_3$; М 282,547; $T_{пл}$ -3°; Лит.: [509] 54

9990. **3-этилоктан** $CH_3CH_2CH(C_2H_5)(CH_2)_4CH_3$; М 142,282; $T_{кип}$ 168°; Лит.: [1044] 659

9991. **4-этилоктан** $CH_3CH_2CH_2CH(C_2H_5)CH_2CH_2CH_2CH_3$; М 142,282; $T_{кип}$ 163,6°; Лит.: [1037] 482-483

9992. **этилолова триенид** $C_2H_5SnI_3$; М 528,490; Давл. паров: 19 (182°); Лит.: [706] 189; Синт.: [706] 189

9993. **3-этилпентан** $(CH_3CH_2)_3CH$; М 100,202; $T_{пл}$ -118,6°; $T_{кип}$ 93,5°; Лит.: [78] 43, [971] 266-267

9994. **этилперхлорат** бц. ж. $CH_3CH_2OClO_3$; М 128,510; $T_{кип}$ 89°; Лит.: [1443] 499, [1314] 1815-1839, [1513] 85

9995. **1-этилопиперазин** $HN(CH_2CH_2)_2NC_2H_5$; М 114,190; $T_{кип}$ 157°; Лит.: [75] 1.225

9996. **N-этилпиридиния бромид** крист. $C_5H_5NCH_2CH_3Br$; М 188,065; $T_{пл}$ 135,5°; Лит.: [971] 290-291

9997. **N-этилпропионитрилия тетрафторборат** $C_2H_5CNC_2H_5[BF_4]$; М 170,944; $T_{разл}$ 68-75°; Лит.: [1340] 1099

9998. **этилртути фосфат** бел. крист. $(CH_3CH_2Hg)_3PO_4$; М 783,930; $T_{пл}$ 178-179°; ΔD_{50} : 26 (мышы, в/ж); Лит.: [440] 400

9999. **этилртути хлорид** (этилмеркурхлорид) серебрист. листовидные крист. (р.п. этанол) C_2H_5HgCl ; М 265,100; $T_{пл}$ 192,5°; Раств.: вода: 0,00014 (20°); ΔH_{298}^0 : -142,3 (г); ΔD_{50} : 30 (мышы); Лит.: [440] 399-400, [744] 183-184, 217, [1045] 936-937, [677] 382-383

10000. **этилсерная кислота** (серной кислоты моноэтиловый эфир, этилгидросульфат) бц. маслянистая ж. $C_2H_5OSO_3H$; М 126,130; $T_{кип}$ 280°; $T_{разл}$ 280°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,316 (17°, г/см³, ж.); Лит.: [1045] 1146-1147, [291] 159

10001. **этилсульфохлорид** $C_2H_5SO_2Cl$; М 128,580; $T_{кип}$ 171°; Лит.: [79] 484; Синт.: [292] 142

10002. **этилтиодифторфосфат** ж. $C_2H_5OP(S)F_2$; М 146,096; $T_{пл}$ -124°; $T_{кип}$ 78,4°; Лит.: [1405] 142

10003. **2-этилтиофен** бц. ж. C_6H_8S ; М 112,193; $T_{кип}$ 135,6°; Лит.: [762] 1124

10004. **этилтиофторхлорфосфат** $C_2H_5OP(S)ClF$; М 162,551; $T_{пл}$ -178°; Давл. паров: 20 (26,2°); Лит.: [1405] 142

10005. **этилтиоцианат** C_2H_5SCN ; М 87,143; $T_{кип}$ 146°; Лит.: [78] 50

10006. **3-этилтридекан** $(CH_3CH_2)_2CH(CH_2)_9CH_3$; М 212,415; Давл. паров: 13 (136°); Лит.: [1393] 42-43

10007. **4-этил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** (4-этилбициклоортофосфит) $C_2H_5C(CH_2O)_3P$; М 162,124; $T_{пл}$ 55°; Давл. паров: 0,5 (77°); ΔD_{50} : 1,1 (мышы, в/б); Лит.: [667] 6, 20, 64, 69

10008. **4-этил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** крист. $C_6H_{11}O_4P$; М 178,120; $T_{пл}$ 202°; ΔD_{50} : 0,35 (мышы, в/в), 1 (мышы, в/б); Лит.: [667] 12, 64; Синт.: [667] 91

10009. **этилтрихлорсилан** ж. $C_2H_5SiCl_3$; М 163,506; $T_{пл}$ -105,6°; $T_{кип}$ 98,8°; Лит.: [1045] 950-951

10010. **5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота** (phenobarbital, лепинал, люминал, фенобарбитал) бел. крист. $C_6H_5(C_2H_5)C(CONH)_2CO$; М 232,240; CAS 50-06-6; $T_{пл}$ 174-177°; Раств.: 1-бутанол: 6,67 (25°), вода: 0,08546 (15°), 0,113 (20°), 0,2096 (40°),

эф.: р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; $pK_a(1) = 7,3$ (25°, вода); $pK_a(2) = 11,8$ (25°, вода); LD_{50} : 213 (крысы-самки, в/ж), 218 (мыши, в/в), 118 (мыши-самки, в/ж), 112 (мыши-самцы, в/ж), 150 (собаки, п/о); Лит.: [476] 525-526, [1447] 614, [218] 73, [223] 1614-1616, [331] 841-842, [379] 307, [665] 131, 133, [878] 223-227, 584, [1108] 40-41, [1412] 394-396

10011. **О-этил-S-фенил-бутиламидо-дитиофосфат** (фос-бутил, фосфбутил) $C_2H_5O(C_6H_5S)P(S)NHC_4H_9$; М 289,400; $T_{кип}$ 150-151°; Раств.: вода: 0,02 (20°); LD_{50} : 300 (крысы, п/о); Лит.: [1049] 626-627, [582] 20

10012. **5-этил-5-фенилгексагидропиримидиндион-4,6** (гексамидин) бел. крист. $C_{12}H_{14}N_2O_2$; М 218,250; $T_{пл}$ 282°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1447] 122, [379] 312-313

10013. **2-этилфенол** $C_2H_5C_6H_4OH$; М 122,164; $T_{кип}$ 207°; Лит.: [971] 384-385

10014. **3-этилфенол** $C_2H_5C_6H_4OH$; М 122,164; $T_{пл}$ -3,4°; $T_{кип}$ 214°; Лит.: [971] 384-385

10015. **4-этилфенол** игольчатые крист. $CH_3CH_2C_6H_4OH$; М 122,164; $T_{пл}$ 47°; $T_{кип}$ 219°; Раств.: вода: 0,49 (25°); Лит.: [971] 384-385, [331] 503

10016. **этилфосфин** $C_2H_5PH_2$; М 62,100; $T_{кип}$ 25°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [971] 446-447, [867] 113

10017. **этилциклогексан** $C_6H_{11}C_2H_5$; М 112,213; $T_{кип}$ 131,783°; Лит.: [1393] 26-27

10018. **этилциклопентан** $(CH_2)_4CHC_2H_5$; М 98,186; $T_{кип}$ 103,466°; Лит.: [1393] 24-25

10019. **этилциклопропан** $C_3H_5C_2H_5$; М 70,133; $T_{кип}$ 36°; Лит.: [1393] 20-21

10020. **этинилэстрадиол** (17альфа-этинилэстратриен-1,3,5(10)-диол-3,17бета) бел. крист. $C_{20}H_{24}O_2$; М 296,403; $T_{пл}$ 183°; Раств.: ацетон: л.р., вода: 0,00102 (20°), 0,0015 (30°), 0,002199 (50°), диоксан: л.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: р.; LD_{50} : 1200 (крысы, п/о), 1737 (мыши, п/о); Лит.: [223] 798-799, [331] 1158, [379] 448

10021. **этодолак** ((1,8-diethyl-1,3,4,9-tetrahydropyrano[3,4-b]indol-1-yl)acetic acid, (1,8-диэтил-1,3,4,9-тетрагидропирано[3,4-b]индол-1-ил)уксусная кислота, etodolac) $C_{17}H_{21}NO_3$; М 287,350; CAS 41340-25-4; $T_{пл}$ 145-148°; Раств.: вода: 0,004 (37°); Лит.: [42] 51, [332] 1138

10022. **этоксиацетилен** (этоксизэтин) C_2H_5OCCH ; M 70,090; $T_{кип}$ 51°; Пл.: 0,799 (20°, к в.4, ж.); n 1,3812 (20°); Дип.: 1,94 (20°); Лит.: [971] 446-447, [1152] 121

10023. **этоксibenзол** (фенетол) $C_6H_5OC_2H_5$; M 122,164; $T_{пла}$ -29,52°; $T_{кип}$ 170°; Раств.: вода: 0,12 (20°); Лит.: [971] 96-97; Синт.: [461] 160-161

10024. **1-этоксibутан** (бутилэтиловый эфир) бц. ж. $C_2H_5OC_4H_9$; M 102,175; $T_{пла}$ -124°; $T_{кип}$ 91,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7592 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1045] 562-563; Синт.: [343] 64, [417] 342, [407] 332

10025. **3-этокси-4-гидроксибензальдегид** (арованилон, ванилаль) крист. $C_2H_5O(NO)C_6H_3CHO$; M 166,174; CAS 121-32-4; $T_{пла}$ 78°; Лит.: [427] 412

10026. **2-этокси-4-иод-5-метоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2Cl-2ЕТО) $C_2H_5O(CH_3O)C_6H_2ICH_2CH_2NH_3Cl$; M 357,620; $T_{пла}$ 175°; Лит.: [14]

10027. **2-этоксикарбонил-5-кетогексановой кислоты этиловый эфир** (гамма-кетобутилмалоновый эфир) $C_{11}H_{18}O_5$; M 230,260; Давл. паров: 10 (150°); Лит.: [951] 156-157; Синт.: [951] 156-157

10028. **2-этокси-5-метокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-2ЕТО) $C_2H_5O(CH_3O)(CH_3)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 245,745; $T_{пла}$ 208°; Лит.: [14]

10029. **5-этокси-2-метокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-5ЕТО) $CH_3CH_2O(CH_3O)(CH_3)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 245,745; $T_{пла}$ 198°; Лит.: [14]

10030. **2-этоксинафталин** (бромелин, неролин) пластинчатые крист. $C_{10}H_7OC_2H_5$; M 172,220; $T_{пла}$ 37,5°; $T_{кип}$ 275-282°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: н.р.; Лит.: [1045] 826-827; Синт.: [461] 159-160

10031. **3-этоксипропен** (аллилэтиловый эфир) $CH_2=CHCH_2OC_2H_5$; M 86,132; $T_{кип}$ 66°; Раств.: вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,7651 (20°, к в.4, ж.); n 1,3881 (20°); Лит.: [971] 330-331, [227] 116

10032. **4-этоксифенилмочевина** (дульцин, сукрол) бц. игольчатые крист. $C_2H_5OC_6H_4NHCONH_2$; M 180,204; $T_{пла}$ 174°; Раств.: вода: 0,121 (21°), 0,13 (45°), 2 (100°), этанол: р.; Лит.: [331] 590, [635] 106-107

10033. **4-этоксифенилпентазол** бц. крист. $C_2H_5OC_6H_4N_5$; M 191,190; $T_{разл}$ 26°; Лит.: [4] 374, [69] 843

10034. **4-этоксифенол** (гидрохинона моноэтиловый эфир, п-этоксифенол) листовидные крист. (р.п. вода) $C_2H_5OC_6H_4OH$; М 138,170; $T_{пл}$ 66°; $T_{кип}$ 247°; Раств.: вода: 0,7043 (20°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1045] 1052-1053

10035. **2-этоксиэтанол** (этиленгликоль моноэтиловый эфир, этилцеллозольв) бц. ж. $C_2H_5OCH_2CH_2OH$; М 90,120; $T_{кип}$ 135,1°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,93535 (15°, г/см³, ж.); ΔD_{50} : 5400 (крысы, п/о); Лит.: [1045] 1134-1135, [1503] 229

10036. **этоксипэтилен** (винилэтиловый эфир) $C_2H_5OCH=CH_2$; М 72,100; CAS 109-92-2; $T_{пл}$ -115°; $T_{кип}$ 36-36,1°; Раств.: вода: 1,002 (37°); Пл.: 0,7531 (20°, ж. в. 4, ж.); n 1,3779 (20°); Лит.: [720] 137, [332] 113, [1508] 36

10037. **5-этокси-4-этил-2-метоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2СЕ-5ЕТО) $CH_3CH_2O(CH_3O)(C_2H_5)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 259,770; $T_{пл}$ 185°; Лит.: [14]

10038. **этонитазен** (1-(β-diethylaminoethyl)-2-(4-ethoxybenzyl)-5-nitrobenzimidazole, 1-(2-диэтиламиноэтил)-2-(4-этоксипенил)-5-нитробензимидазол, etonitazene) игольчатые крист. $C_{22}H_{28}N_4O_3$; М 396,483; $T_{пл}$ 76°; Лит.: [265] 508, [161] 318-319, [370] 144

10039. **этонитазена гидрохлорид** $C_{22}H_{29}ClN_4O_3$; М 432,944; $T_{пл}$ 164°; Лит.: [161] 318-319, [370] 144-145

10040. **эторфин** (etorphine) $C_{25}H_{33}NO_4$; М 411,530; CAS 14521-96-1; $T_{пл}$ 214-217°; Лит.: [318] 610-611, [42] 190, [170] 4184

10041. **эторфина гидрохлорид** $C_{25}H_{34}ClNO_4$; М 447,990; CAS 13764-49-3; $T_{пл}$ 266-267°; Лит.: [318] 610-611, [42] 190

10042. **d-эфедрин** пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_{10}H_{15}NO$; М 165,240; $T_{пл}$ 40°; pK_{BH^+} (1) = 10,139 (25°, вода); Лит.: [1045] 1148-1149, [796] 673

10043. **dl-эфедрин** игольчатые крист. (р.п. петролейный эфир) $C_{10}H_{15}NO$; М 165,240; $T_{пл}$ 76°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1045] 1148-1149, [60]

10044. **l-эфедрин** (1R,2S-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол, l-эритро-2-метиламино-1-фенилпропанола) бц. крист. $C_{10}H_{15}NO$; М 165,240; $T_{пл}$ 73-74°; $T_{кип}$ 225°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 9,958 (25°, вода); ΔD_{50} : 689 (мышы, п/о), 100 (мышы, в/в); Лит.: [62] 584-585, [79] 470, [971] 318-319, [1045] 1148-1149, [1445] 505, [223] 748, [370] 148, [796] 672-673

10045. **d-эфедрина гидрохлорид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_{16}ClNO$; М 201,693; $T_{пл}$ 217°; Лит.: [1045] 1148-1149

10046. **dl-эфедрин гидрохлорид** (dl-эритро-2-метиламино-1-фенил-1-пропанола гидрохлорид) пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_{16}ClNO$; М 201,693; $T_{пл}$ 189°; Лит.: [1045] 1148-1149

10047. **l-эфедрин гидрохлорид** бц. игольчатые крист. $C_{10}H_{16}ClNO$; М 201,693; $T_{пл}$ 218°; Разл. на: пропиофенон, 1-фенил-2-пропанон, метиламин; Раств.: хлф.: н.р.; LD_{50} : 69 (крысы, в/в), 400 (мыши, п/о), 95 (мыши, в/в); Лит.: [1045] 1148-1149, [223] 748, [796] 673

10048. **l-эфедрин моногидрат** $C_{10}H_{17}NO_2$; М 183,250; $T_{пл}$ 39-40°; Лит.: [971] 318-319, [796] 672

10049. **dl-эфедрин оксалат** $C_{22}H_{32}N_2O_6$; М 420,500; $T_{пл}$ 240°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [60]

10050. **эхинопсин** (N-метил-4-хинолон) $C_{10}H_9NO$; М 159,185; $T_{пл}$ 149,5-151,5°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р. (100°), эф.: пл.р., пиридин: р., хлф.: р.; Лит.: [1447] 724

10051. **эхинопсина нитрат** $C_{10}H_{10}N_2O_4$; М 222,197; $T_{пл}$ 152-153°; Лит.: [1447] 724

10052. **dl-яблочная кислота** (dl-malic acid) бел. пор. $HOOCCH_2CH(OH)COOH$; М 134,100; CAS 6915-15-7; $T_{пл}$ 131,5°; $T_{кип}$ 150°; Раств.: вода: 47,09 (0°), 51,22 (10°), 55,75 (20°), 59,18 (25°), 64,29 (40°), 82,14 (80°), этанол: л.р.; pK_a (1) = 3,4 (25°, вода); pK_a (2) = 5,11 (25°, вода); Лит.: [291] 232-233, [332] 99-100, [878] 157

10053. **l-яблочная кислота** (l-оксиянтарная кислота) бц. игольчатые крист. $HOOCCH_2CH(OH)COOH$; М 134,090; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 140°; Раств.: вода: 26,96 (10°), 36,35 (20°), эф.: 8,4 (15°), 6 (20°), метанол: 124,8 (0°), 167,7 (19,1°), пропанол: 54 (19°), трихлорэтилен: 0,01 (15°), этанол: 91,4 (19°); Пл.: 1,595 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1045] 1148-1149, [291] 232-233

10054. **l-яблочной кислоты диамид** призматические крист. $H_2NCOCH_2CH(OH)CONH_2$; М 132,110; $T_{пл}$ 156-158°; Лит.: [1045] 1148-1149, [291] 260

10055. **l-яблочной кислоты диметиловый эфир** (метилмалат) бц. ж. $CH_3OOCCH_2CH(OH)COOCH_3$; М 162,141; $T_{кип}$ 242°; Лит.: [1045] 1150-1151

10056. **янтарная кислота** (succinic acid, бутандиовая кислота) бц. моноклинные крист. $HOOCCH_2CH_2COOH$; М 118,090; $T_{пл}$ 183°; $T_{разл}$ 235°; Разл. на: янтарный ангидрид, вода; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 6,8 (20°), 121 (100°), эф.: 1,2 (15°), изобутанол: 2,73 (21,5°), метанол: 10,51 (-1°), 19,4 (21,4°), 28,7

(39°), муравьиная кислота 95%: 2,06 (18,5°), пропанол: 2,11 (-1°), 4,79 (21,5°), 7,53 (39°), толуол: н.р., хлф.: н.р., этанол: 9,9 (5°), этанол 50%: 13,7 (20°), 20,9 (30°), этанол 90%: 7,51 (15°), этанол абс.: 5,06 (-1°), 10,05 (20°), 11,9 (30°); Пл.: 1,563 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 4,21 (25°, вода); pK_a (2) = 5,64 (25°, вода); Дип.: 2,2 (20°); ΔH_{ср}^{ср}: 1494,1; Лит.: [155] 317-320, [291] 224-231, [332] 96-98, [878] 151, [899] 201, [900] 199, 224, [565], [1458] 61

10057. **янтарной кислоты диамид** игольчатые крист. (р.п. вода) H₂NOCC₂H₂CONH₂; M 116,119; T_{пл} 260°; T_{разл} 260°; Лит.: [80] 646

10058. **янтарной кислоты N,N-диметилгидразид** (алар, диаминозид) бел. крист. (CH₃)₂NNHCOCH₂CH₂COOH; M 160,170; T_{пл} 154-156°; Раств.: вода: 10 (25°); АД₅₀: 8400 (крысы); Лит.: [331] 297, [678] 21

10059. **янтарной кислоты диметиловый эфир** (диметилбутандиоат, метилсукцинат) бц. ж. (CH₂COOCH₃)₂; M 146,150; T_{пл} 19,5°; T_{кип} 195,2°; Раств.: вода: 2,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,1202 (18°, г/см³, ж.); АД₅₀: 8800 (крысы-самки, в/ж), 10050 (крысы-самцы, в/ж), 5500 (мышы-самки, в/ж); Лит.: [1045] 1150-1151, [1445] 533, [1095] 36, [1399] 18

10060. **янтарной кислоты диэтиловый эфир** (диэтилсукцинат) (CH₂COOC₂H₅)₂; M 174,194; T_{пл} -20,6°; T_{кип} 216,5°; Раств.: вода: 1,92 (20°); Давл. паров: 1 (54,6°), 10 (96,6°), 40 (127,8°), 100 (151,1°), 400 (193,8°); Лит.: [1044] 647, [1445] 533, [291] 617, [331] 519; Синт.: [343] 74

10061. **янтарной кислоты имид** (2,5-дикетопирролидин, 2,5-пирролидиндион, сукцинимид) бц. пластинчатые крист. (CH₂CO)₂NH; M 99,090; T_{пл} 125-127°; T_{кип} 287,5°; T_{разл} 288°; Раств.: вода: 23 (20°), 152 (70°), эф.: т.р., этанол: 4,1 (20°); pK_a (1) = 9,623 (25°, вода); Лит.: [971] 136-137, [1045] 962-963, [1444] 451-452, [332] 89; Синт.: [469] 203

10062. **янтарной кислоты моноамид** игольчатые крист. (р.п. ацетон) HOOCCH₂CH₂CONH₂; M 117,103; T_{пл} 157°; Лит.: [80] 646

10063. **янтарный ангидрид** (1,2-этандикарбоновой кислоты ангидрид, 2,5-дикетотетрагидрофуран, бутандиовой кислоты ангидрид) бц. игольчатые крист. (CH₂CO)₂O; M 100,070; T_{пл} 119,6°; T_{кип} 261°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,234 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (92°), 5 (115°), 10 (130°), 15 (139°), 100 (189°); Лит.: [1045] 1152-1153, [1447] 728

Индекс брутто-формул

Брутто-формулы всех веществ в данном списке даются без учета гидратной воды (т.е. и у вещества и у его гидрата будут одинаковые брутто-формулы). Число рядом с формулой означает порядковый номер вещества в справочнике.

Все формулы в индексе имеют следующий порядок расположения символов: сначала идут углерод и водород, а затем все остальные символы элементов в алфавитном порядке. Формулы расставлены в алфавитном порядке символов элементов, лишь соединения углерода расставлены в порядке увеличения числа атомов углерода.

Ac	117	AgClO ₄	7272	AgO ₃ P	7259
AcBr ₃	118	AgClO ₃	7306	AgO ₄ Re	7270
AcCl ₃	128	AgClO ₂	7308	Ag ₂ O	7266
AcClO	124	Ag ₂ ClNO ₃	2932	Ag ₂ O ₂	7267
AcF ₃	127	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	7252	Ag ₂ O ₄ S	7279
AcFO	123	Ag ₂ CrO ₄	7309	Ag ₂ O ₃ S	7282
AcI ₃	120	AgF	7301	Ag ₂ O ₃ S ₂	7293
AcN ₃ O ₉	121	AgF ₂	7302	Ag ₂ O ₄ Se	7275
AcO ₄ P	126	AgF ₃	7303	Ag ₂ O ₃ Te	7284
Ac ₂ O ₃	122	AgF ₂ O ₆ S ₂	7304	Ag ₂ O ₄ W	7246
Ac ₂ S ₃	125	Ag ₂ F	7278	Ag ₃ O ₄ P	7300
Ag	7313	Ag ₂ HgI ₄	7289	Ag ₄ O ₇ P ₂	7273
AgAsS ₂	7251	AgI	7255	Ag ₂ Po	7274
Ag ₃ AsO ₄	7238	AgIO ₃	7254	AgS ₂ Sb	7250
Ag ₃ AsO ₃	7239	AgIO ₄	7268	Ag ₂ S	7280
Ag ₃ AsS ₃	7297	Ag ₂ INO ₃	2931	Ag ₂ S	7281
AgAuCl ₄	7292	Ag ₃ IN ₂ O ₆	8489	Ag ₃ S ₄ Sb	7290
AgAuTe ₄	3481	AgKN ₂ O ₆	4034	Ag ₃ S ₃ Sb	7296
Ag ₃ AuTe ₂	3485	AgMnO ₄	7269	Ag ₂ Se	7276
AgBF ₄	7291	Ag ₂ MoO ₄	7260	Ag ₂ Te	7283
AgBaF ₅	772	AgN ₃	7237	Al	167
AgBr	7245	AgN ₃ O ₄	7249	AlAs	175
AgBrO ₃	7244	AgNO ₃	7261	AlAsO ₄	174
Ag ₂ BrNO ₃	2930	AgNO ₂	7264	AlB ₂	205
Ag ₃ BrS	8490	Ag ₂ N ₂ O ₂	7247	AlB ₁₂	213
AgCl	7307	Ag ₃ N	7263	Al ₄ B ₆ O ₁₅	189
AgClO ₄	7271	AgNa ₃ O ₆ S ₄	5718	Al ₂ BeO ₄	956

$\text{Al}_2\text{Be}_3\text{O}_{18}\text{Si}_6$	2188	$\text{Al}_2\text{F}_{12}\text{Li}_3\text{Na}_3$	8297	$\text{Al}_2\text{O}_{12}\text{S}_3$	253
$\text{Al}_3\text{Bi}_3\text{Cl}_{12}$	1449	Al_2FeO_4	3399	$\text{Al}_2\text{O}_{12}\text{S}_3$	254
AlBr_3	180	AlI_3	217	$\text{Al}_2\text{O}_5\text{Si}$	7377
AlBr_3	182	AlI_3	218	$\text{Al}_2\text{O}_4\text{Zn}$	9768
AlBr_3	185	AlI_2NO_9	212	$\text{Al}_6\text{O}_{13}\text{Si}_2$	5536
AlBr_3O_9	179	AlI_3O_9	216	AlP	262
Al_2CaO_4	4195	AlI_9P_2	220	Al_2S_3	255
$\text{Al}_2\text{Ca}_3\text{O}_6$	4225	$\text{Al}_2\text{I}_7\text{Li}$	219	AlSb	173
AlCl_3	267	AlKO_6Si_2	221	Al_2Se_3	251
AlCl_3	270	AlKO_4Si	222	Al_2Te_3	258
AlCl_4Cs	9559	AlKO_8S_2	223	AlTiO_8S_2	257
AlCl_4Ga	1578	AlKO_8S_2	224	Am	288
AlCl_4I_5	6467	AlLaO_3	4557	AmCl_3	297
AlCl_4I_3	8274	AlLiO_2	4641	AmF_3	295
AlCl_4In	3597	Al_2MgO_4	4774	AmF_4	296
AlCl_4K	4077	Al_2MnO_4	4867	AmN_3O_9	291
AlCl_4NO	6114	AlN_9	170	AmO_2	294
AlCl_4Na	5848	AlN	235	Am_2O_3	293
AlClO	239	AlN_3O_9	233	Ar	619
$\text{AlCl}_3\text{O}_{12}$	243	AlN_3O_9	234	Ar	620
$\text{AlCl}_3\text{O}_{12}$	244	$\text{AlNaO}_6\text{Si}_2$	228	As	5575
$\text{AlCl}_3\text{O}_{12}$	245	AlNaO_4Si	229	As	5576
$\text{AlCl}_3\text{O}_{12}$	246	AlNaO_8S_2	230	As	5577
AlCl_3O_9	265	AlNaO_8S_2	231	AsB	1102
AlCl_3O_9	266	$\text{AlNaO}_8\text{Si}_3$	232	AsBO_4	1113
AlCl_6OP	274	AlNaO_2	5741	As_2Ba_3	709
$\text{AlCl}_9\text{O}_2\text{P}_2$	275	AlNb_3	6048	$\text{As}_2\text{Ba}_3\text{O}_8$	708
$\text{AlCl}_{21}\text{O}_6\text{P}_6$	276	AlNbO_4	241	$\text{As}_2\text{Ba}_2\text{O}_7$	734
AlCl_8P	277	AlNi	168	As_2BaO_6	754
AlCl_7Se	271	AlNi_3	169	As_2BeO_6	957
AlCl_7Te	272	Al_2NiO_4	6010	AsBiO_4	1422
AlCl_4Tl	7602	AlO_9P_3	226	AsBr_3	5556
Al_2CoO_4	4362	AlO_4P	260	AsBr_3F_6	8210
AlCsO_8S_2	278	AlO_4P	261	As_2Ca_3	4161
AlCsO_8S_2	279	AlO_8RbS_2	249	$\text{As}_2\text{Ca}_3\text{O}_8$	4159
AlF_3	263	AlO_8RbS_2	250	$\text{As}_2\text{Ca}_3\text{O}_8$	4160
AlF_3	264	$\text{AlO}_8\text{S}_2\text{Tl}$	256	As_2CaO_6	4196
AlF_6K_3	3854	AlO_3Y	3741	As_2CaO_4	4197
AlF_6Li_3	4613	Al_2O_3	237	As_2Cd_3	3758
AlF_6Na_3	5628	Al_2O_3	238	As_2Cd	3768

AsCl ₃	5573	As ₂ MgO ₆	4775	AuBr ₄ K	4051
AsCl ₅	5574	AsMn	4848	AuCl	3488
AsCl ₄ F ₆ Sb	8004	AsN ₉	5554	AuCl ₃	3489
AsCl ₃ O	5564	AsN	5558	AuCl ₄ Cs	9560
AsClO	5565	AsNa ₃ O ₄	5594	AuCl ₄ K	4078
AsCo ₂	2440	AsNa ₃ O ₄	5595	AuCl ₄ K	4079
AsCo	4331	AsNaO ₃	5744	AuCl ₄ Li	4690
As ₂ Co	4346	AsNaO ₂	5745	AuCl ₄ Li	4691
As ₂ Co ₃ O ₈	4329	AsNa ₃ S ₄	5842	AuCl ₄ Na	5849
As ₂ Co ₃ O ₈	4330	As ₂ Na ₄ O ₇	5682	AuCl ₄ Na	5850
As ₂ Co ₃ O ₈	4374	AsNi	5983	AuClO	3479
As ₃ Co	4396	As ₂ Ni	5995	AuCs	9490
AsCu ₃	4928	As ₂ Ni ₃ O ₈	5981	AuCs	9491
AsCu ₃ S ₄	4985	As ₂ Ni ₃ O ₈	5982	AuF ₃	3486
As ₂ Cu ₃ O ₈	4926	As ₂ O ₅	5559	AuF ₅	3487
As ₂ Cu ₃ O ₈	4927	As ₂ O ₃	5560	AuF ₇ Kr	9176
AsF ₃	5571	As ₂ O ₃	5561	AuF ₂₂ Sb ₄ Xe ₄	7822
AsF ₅	5572	As ₂ O ₃	5562	AuF ₉ Xe ₂	8596
AsF ₈ I	3077	As ₂ O ₈ Pb ₃	7125	AuF ₁₇ Xe ₂	8827
AsF ₇ Kr	9175	As ₂ O ₇ Pb ₂	7142	AuI	3475
AsF ₆ Li	4614	As ₂ O ₆ Sr	7463	AuI ₃	3476
AsF ₁₀ N	7963	As ₂ O ₈ Zn ₃	9745	AuKN ₄ O ₁₂	4065
AsF ₇ N ₂	9166	As ₂ O ₈ Zn ₃	9746	AuNa ₃ O ₆ S ₄	5719
AsF ₆ O ₂	2881	AsP	5570	AuNa ₃ O ₆ S ₄	5720
AsF ₃ O	5563	As ₂ Pt	6671	Au ₂ O	3477
AsF ₉ O ₃ SXe ₂	9203	AsS ₄ Tl ₃	7601	Au ₂ O ₃	3478
AsF ₇ Xe	9181	As ₂ S ₃	5567	Au ₂ O ₁₂ Se ₃	3480
AsFe	3367	As ₂ S ₅	5568	Au ₂ S ₂	3473
AsFeO ₄	3365	As ₄ S ₄	7887	Au ₂ S	3482
AsFeO ₄	3366	AsSb	7530	Au ₂ S ₃	3483
As ₂ Fe	3382	As ₂ Se ₃	5566	AuTe ₂	3474
AsGa	1547	As ₂ Te ₃	5569	Au ₃ Zr	3495
AsGe	1864	As ₂ Zn ₃	9747	B	1124
As ₂ Hg ₃ O ₈	6952	As ₂ Zn	9760	B ₆ Ba	717
AsI ₃	5557	At ₂	637	BBe ₂	2258
As ₂ I ₄	2819	Au	3494	B ₂ Be	951
AsIn	3566	AuBr	3469	B ₄ Be	973
AsLi ₃ O ₄	4601	AuBr ₃	3470	B ₁₂ Be	952
As ₂ Mg ₃	4738	AuBr ₅ F ₄ O ₁₂ S ₄	6440	BBr ₃	1105
As ₂ Mg ₃ O ₈	4737	AuBr ₄ K	4050	BBr ₂ I	1106

B ₂ Br ₄	2263	BF ₄ Na	5847	B ₂ Mo	5476
B ₂ CaO ₄	4198	BF ₄ O ₂	2885	B ₂ Mo ₃	8428
B ₂ CaO ₄	4199	BF ₃ Xe	4505	B ₅ Mo ₂	2818
B ₂ CaO ₄	4200	BF ₉ Xe	6539	B ₁₂ Mo	5484
B ₂ Ca ₃ O ₆	4226	B ₂ F ₄	2264	BN	1110
B ₆ Ca	4170	B ₂ F ₈ Fe	3442	BNaO ₂	5746
B ₄ Ce	9615	B ₃ F ₅	8208	BNaO ₂	5747
B ₆ Ce	9586	BFe ₂	2385	BNaS ₂	5713
BCl ₃	1123	BFe	3369	B ₃ NaO ₅	5857
BClF ₆	3095	B ₆ Gd	1523	B ₄ Na ₂ O ₇	5820
BCl ₄ NO	6115	B ₆ Hf	1603	B ₄ Na ₂ O ₇	5821
BCl ₃ O ₁₂	1114	B ₆ Ho	2085	B ₄ Na ₂ O ₇	5822
B ₂ Cl ₄	2265	Bl ₃	1109	B ₄ Na ₂ O ₇	5823
B ₃ Cl ₆ N ₃	1776	BKO ₂	3971	B ₅ NaO ₈	5783
B ₄ Cl ₄	7720	BKO ₂	3972	B ₅ NaO ₈	5784
BCo ₂	2441	BKS ₂	3944	B ₈ Na ₂ O ₁₃	5776
BCo	4335	B ₂ K ₂ O ₇	4048	BNb	6050
BCo ₃	8287	B ₂ K ₂ O ₇	4049	B ₂ Nb	6054
BCr ₂	3163	B ₅ KO ₈	4005	B ₂ Nb ₃	8440
BCr	9428	B ₅ KO ₈	4006	B ₄ Nb ₃	8446
B ₂ Cr	9437	B ₂ La	4569	B ₄ Nd	5942
B ₃ Cr ₅	6559	B ₆ La	4538	B ₆ Nd	5923
B ₄ Cr ₃	8687	BLi ₃ N ₂	4632	BNi ₂	2827
B ₄ Cr	9465	BLiO ₂	4642	BNi	5986
BCsF ₄	9557	BLiO ₂	4643	B ₃ Ni ₄	7889
B ₂ Dy	2964	B ₄ Li ₂ O ₇	4680	BO ₄ P	1112
B ₄ Dy	2978	B ₄ Li ₂ O ₇	4681	BO ₄ P	1120
B ₆ Dy	2962	B ₆ Lu	4722	B ₂ O ₃	1111
B ₁₂ Dy	2966	B ₂ Mg	4766	B ₂ O ₄ Pb	7149
B ₄ Er	9898	B ₂ MgO ₄	4776	B ₂ O ₄ Pb	7150
B ₆ Er	9886	B ₂ MgO ₄	4777	BP	1121
B ₁₂ Er	9889	B ₂ Mg ₃ O ₆	4792	B ₄ Pr	6773
B ₆ Eu	3343	BMn ₂	2459	B ₆ Pr	6753
BF ₃	1117	BMn	4851	BPu	6695
BF ₃	1119	BMn ₄	7825	B ₂ Pu	6701
BF ₃	1122	B ₂ Mn	4860	B ₄ Pu	6719
BF ₄ KO ₁₂ S ₄	4064	B ₄ Mn	4895	B ₆ Pu	6698
BF ₄ K	4073	B ₄ Mn ₃	8303	BRe ₃	8482
BF ₄ Li	4689	BMo ₂	2815	B ₂ Re	6891
BF ₈ N	7981	BMo	5470	B ₃ Re ₇	1840

BRu	7064	B ₁₂ Zr	9817	BaN ₂ O ₂	730
B ₂ Ru	7066	Ba	704	BaN ₂ O ₂	731
B ₃ Ru ₇	1841	BaBr ₂	714	BaN ₄ O ₂	737
B ₃ Ru ₂	2925	BaBr ₂	715	BaN ₂ O ₆	763
B ₂ S ₃	1115	BaBr ₂ O ₆	712	BaN ₂ O ₄	766
B ₂ Sc	7388	BaBr ₂ O ₆	713	BaN ₂ O ₄	767
B ₁₂ Sc	7389	BaBr ₂ O ₈	773	Ba ₃ N ₂	764
B ₃ Si	8209	BaCl ₂	810	Ba ₃ N ₄	8205
B ₄ Si	7719	BaCl ₂	811	BaNiO ₂	762
B ₆ Si	1650	BaCl ₂ O ₂	733	BaO ₄	761
B ₄ Sm	7112	BaCl ₂ O ₈	781	BaO	769
B ₆ Sm	7094	BaCl ₂ O ₈	782	BaO ₂	777
B ₆ Sr	7444	BaCl ₂ O ₆	808	BaO ₂	778
BTa ₂	2983	BaCl ₂ O ₆	809	BaO ₈ Re ₂	779
BTa	7623	BaCl ₂ O ₄	812	BaO ₆ S ₂	740
B ₂ Ta	7626	BaCl ₆ Pt	720	BaO ₆ S ₂	741
B ₂ Ta ₃	8536	BaCl ₆ Pt	721	BaO ₈ S ₂	780
B ₄ Ta ₃	8538	BaCl ₄ Pt	795	BaO ₄ S	787
B ₆ Tb	7665	BaCl ₄ Pt	796	BaO ₃ S	789
B ₆ Th	8152	Ba ₂ ClN	765	BaO ₃ S ₂	799
BTi ₂	2996	BaCr ₂ O ₇	742	BaO ₃ S ₂	800
B ₂ Ti	8102	BaCr ₂ O ₇	743	BaO ₄ Se	784
B ₂ U	8842	BaCrO ₄	813	BaO ₃ Si	755
B ₄ U	8867	Ba ₂ Cu ₃ O ₇ Y	2234	BaO ₆ Ta ₂	756
B ₁₂ U	8849	BaF ₂	806	BaO ₄ Te	790
BV	1354	BaF ₂ O ₆ S ₂	807	BaO ₄ Te	791
B ₂ V	1363	BaF ₆ Si	719	BaO ₃ Ti	757
B ₂ V ₃	8234	BaFeO ₄	804	BaO ₄ W	716
B ₄ V ₃	8236	BaI ₂	746	BaO ₃ Zr	758
BW	1477	BaI ₂	747	Ba ₂ O ₇ P ₂	783
BW ₂	2324	BaI ₂	748	Ba ₂ O ₇ V ₂	735
B ₂ W	1485	BaI ₂ O ₆	744	Ba ₂ O ₆ Xe	775
B ₅ W ₂	2326	BaI ₂ O ₆	745	Ba ₃ O ₈ P ₂	805
B ₁₂ W	1491	BaI ₂ O ₈	774	Ba ₃ O ₈ V ₂	770
B ₂ Y	3727	Ba ₅ I ₂ O ₁₂	771	Ba ₃ O ₆ Xe	752
B ₄ Y	3749	BaMnO ₄	753	BaS ₂	739
B ₆ Y	3723	BaMn ₂ O ₈	776	BaS	788
B ₁₂ Y	3730	BaMoO ₄	760	BaS ₄	794
B ₆ Yb	3706	BaN ₆	705	BaS ₃	803
B ₂ Zr	9811	BaN ₆	706	BaSe	785

BaTe	792	BiIO	1430	BrCl	1159
Be	939	BiK ₃	3806	BrCl ₂ Cs	9497
BeBr ₂	946	Bi ₂ K	3805	BrClCsI	9498
BeCl ₂	976	Bi ₂ K ₃	3807	BrClFOP	9050
BeCl ₂	977	BiLi	4596	BrClFPS	9053
BeCl ₂ O ₈	965	BiLi ₃	8296	BrClO ₄	1154
Be ₄ Cl ₆ O ₂₅	7716	Bi ₂ Mg ₃	4749	BrCl ₂ OP	9049
BeCu	941	Bi ₂ Mo ₃ O ₁₂	1431	BrCl ₂ PS	9052
BeF ₂	975	BiN ₃ O ₉	1432	BrCl ₃ Se	7203
BeF ₄ K ₂	4072	BiNO ₄	1433	BrCl ₃ Sn	6331
BeF ₃ K	4117	BiNO ₄	1434	Br ₂ ClCs	9522
BeF ₄ Li ₂	4688	BiN ₃ O ₉	1435	Br ₂ ClOP	9060
BeF ₄ Na ₂	5846	BiNa ₃	5608	Br ₃ Cl ₃ GaOP	1551
BeI ₂	953	BiO	1439	Br ₃ ClSn	6356
BeN ₂ O ₆	958	BiO ₄ P	1450	Br ₃ Cm	4528
BeN ₂ O ₆	959	Bi ₂ O ₃	1438	BrCoN ₂ O ₂	4347
Be ₃ N ₂	960	Bi ₂ O ₄	1440	Br ₂ Co	4336
Be ₄ N ₆ O ₁₉	7715	Bi ₂ O ₅	1441	Br ₂ Co	4337
BeO	963	Bi ₂ O ₁₂ S ₃	1446	Br ₂ Co	4338
BeO ₄ S	969	Bi ₄ O ₁₂ Si ₃	1444	Br ₂ Co	4339
BeO ₄ S	970	Bi ₂ S ₃	1447	Br ₂ Cr	9429
BeO ₄ Se	966	Bi ₂ Se ₃	1445	Br ₃ Cr	9430
BeO ₄ Se	967	Bi ₂ Te ₃	1448	Br ₃ Cr	9431
Be ₂ O ₄ Si	964	Bk	978	BrCs	9495
BeS	971	BkCl ₃	981	BrCsI ₂	9496
BeSe	968	BkO ₂	980	BrCsO ₃	9494
BeTe	972	BK ₂ O ₃	979	BrCsO ₄	9544
Be ₁₃ Y	940	Br ₂	903	Br ₂ CsI	9521
Be ₁₃ Zr	942	Br ₂	1137	Br ₃ Cs	9565
Bi	1421	Br ₂	1207	BrCu	4935
BiBr ₃	1423	Br ₂ Ca	4167	Br ₂ Cu	4936
BiBrO	1424	Br ₂ Ca	4168	Br ₂ Cu	4937
BiCl ₃	1453	Br ₂ CaO ₆	4165	Br ₂ CuO ₆	4933
BiCl ₃	1454	Br ₂ CaO ₆	4166	Br ₂ CuO ₆	4934
BiClO	1443	Br ₂ CaO ₈	4230	Br ₃ Dy	2960
BiF ₃	1451	Br ₂ Cd	3762	Br ₃ DyO ₉	2958
BiF ₅	1452	Br ₂ Cd	3763	Br ₃ DyO ₉	2959
BiF ₁₀ N	7964	Br ₃ Ce	9584	Br ₃ Er	9884
BiFO	1442	Br ₃ CeO ₉	9583	Br ₂ Eu	3341
BiI ₃	1429	Br ₃ Cf	3816	Br ₃ Eu	3340

BrF	1144	Br ₂ Ge	1866	Br ₂ Mo	5471
BrF ₅	1153	Br ₄ Ge	1867	Br ₂ MoO ₂	5477
BrF ₃	1156	Br ₄ Hf	1601	Br ₃ Mo	5472
BrF ₂ KO ₂	3936	BrHgl	6960	Br ₃ MoO	5494
BrF ₄ K	4074	Br ₂ Hg ₂	6958	Br ₄ Mo	5473
BrF ₄ NO	6112	Br ₂ Hg	6959	BrN ₃	1142
BrF ₂ NS	7328	Br ₂ Hg ₂ O ₆	6956	BrNO	67
BrF ₄ NO ₄	7979	Br ₂ HgO ₆	6957	BrNO ₃	1146
BrF ₈ N	7982	Br ₃ Ho	2083	BrN ₃ O ₉	1147
BrF ₈ NO	7983	BrI	3614	Br ₂ NP	9058
BrFO ₂	1139	Br ₂ IK	3928	Br ₃ NO	6120
BrF ₃ O	1152	Br ₂ I ₂ Sn	6334	Br ₆ N ₃ P ₃	1653
BrFO ₃	1155	BrIn	3569	Br ₈ N ₄ P ₄	6261
BrFO ₃ S	1157	BrInO	3571	BrNa	5603
BrF ₃ O ₉ S ₃	1158	Br ₃ In	3570	BrNa	5604
BrFO ₂ S	7327	Br ₄ In ₂	3594	BrNaO ₃	5602
BrFO ₂ S	7334	Br ₆ IrNa ₃	5612	BrNaO ₂	5605
BrF ₂ OP	9048	Br ₆ IrNa ₃	5613	BrNaO ₄	5786
BrF ₂ P	9047	BrK	3833	Br ₆ Na ₂ Pt	5614
BrF ₂ PS	9051	BrKO ₃	3832	Br ₆ Na ₂ Pt	5615
BrF ₈ Sb	3072	BrKO ₄	4013	Br ₃ NbO	6071
BrF ₁₅ Sb ₂	7986	Br ₄ K ₂ Pt	4052	Br ₄ Nb	6052
Br ₂ FOP	9059	Br ₄ K ₂ Pt	4053	Br ₅ Nb	6051
Br ₂ FPS	9061	Br ₆ K ₂ Pt	3839	Br ₈ Nb ₃	8441
Br ₂ F ₃ P	9062	Br ₆ K ₂ Tc ₂	3838	Br ₂ Nd	5921
Br ₂ FP	9063	Br ₆ K ₂ Tc	3840	Br ₃ Nd	5920
Br ₂ F ₁₆ Sb ₃	2266	Br ₆ K ₃ Ti	3841	Br ₃ NdO ₉	5918
Br ₂ F ₂ Si	2282	Br ₃ La	4536	Br ₃ NdO ₉	5919
Br ₄ FP	9090	Br ₃ LaO ₉	4535	Br ₂ Ni	5987
Br ₂ Fe	3371	BrLi	4606	Br ₂ Ni	5988
Br ₃ Fe	3372	BrLiO ₂	4607	Br ₃ Np	5952
Br ₃ Fe	3373	BrLiO ₄	4663	Br ₄ Np	5953
BrGa	1550	Br ₃ Lu	4720	BrO ₂	1151
Br ₃ Ga	1549	Br ₂ Mg	4745	BrO ₃ Rb	7006
Br ₄ Ga ₂	1576	Br ₂ Mg	4747	BrO ₄ Rb	7034
Br ₆ GaOP	1552	Br ₂ Mg	4748	BrO ₃ Re	6889
Br ₇ Ga ₃	1553	Br ₂ MgO ₆	4743	BrO ₃ Tl	7569
Br ₃ Gd	1520	Br ₂ MgO ₆	4744	BrOV	1358
Br ₃ Gd	1521	Br ₂ MgO ₈	4795	Br ₂ O	1150
Br ₃ GdO ₉	1519	Br ₂ Mn	4852	Br ₂ O ₆ Pb	7130

Br ₂ OS	7331	Br ₃ Rh	6935	Br ₆ W	1482
Br ₂ OSe	7205	Br ₃ Ru	7065	Br ₃ Y	3722
Br ₂ O ₆ Sr	7439	Br ₂ S ₂	2937	Br ₂ Yb	3704
Br ₂ O ₆ Sr	7440	Br ₂ SSi	4459	Br ₃ Yb	3703
Br ₂ O ₈ Sr	7479	Br ₃ Sb	7531	Br ₂ Zn	9754
Br ₂ OTi	8103	Br ₃ Sc	7384	Br ₂ Zn	9755
Br ₂ OV	1364	Br ₂ Se ₂	7201	Br ₄ Zr	9807
Br ₂ OV	1365	Br ₄ Se	7202	C	163
Br ₂ O ₂ W	1486	Br ₄ Si	4457	C	2100
Br ₂ OW	1487	Br ₆ Si ₂	1651	C _{Ag} NS	7294
Br ₂ O ₆ Zn	9752	Br ₂ Sm	7091	C _{Ag} NO	7305
Br ₂ O ₆ Zn	9753	Br ₃ Sm	7090	C _{Ag} NO	7311
Br ₃ OP	9092	Br ₃ Sm	7092	C _{Ag} N	7312
Br ₃ O ₉ Pr	6749	Br ₂ Sn	6329	C _{Ag} ₂ N ₂	7310
Br ₃ O ₉ Pr	6750	Br ₄ Sn	6330	C _{Ag} ₂ O ₃	7256
Br ₃ O ₉ Sm	7088	Br ₂ Sr	7441	CaI ₂ O	2187
Br ₃ O ₉ Sm	7089	Br ₂ Sr	7442	CaI ₄ O ₄	7687
Br ₃ OTc	8051	Br ₄ Ta	7625	CAsF ₃ I ₂	2413
Br ₃ OV	1392	Br ₅ Ta	7624	CAuNS	3484
Br ₃ OW	1507	Br ₁₅ Ta ₆	1740	CAuN	3492
Br ₃ O ₉ Y	3721	Br ₃ Tb	7663	CB ₄	7717
Br ₄ OW	1506	Br ₂ Te	7647	CBaO ₃	751
Br ₃ P	9045	Br ₄ Te	7648	CBeO ₃	954
Br ₃ PS	9093	Br ₄ Th	8151	CBeO ₃	955
Br ₅ P	9046	Br ₂ Ti	8096	CBe ₂	2259
Br ₅ Pa	6858	Br ₃ Ti	8097	CBrClF ₂	1244
Br ₂ Pb	7131	Br ₃ Ti	8099	CBrF ₂ NO	1181
Br ₂ Pd	6392	Br ₄ Ti	8098	CBrF ₃	1231
Br ₃ Pm	6784	BrTl	7570	CBrFO	8754
Br ₂ Po	6739	Br ₃ Tm	8740	CBrN	1247
Br ₄ Po	6740	Br ₃ U	8836	CBrORu	1206
Br ₃ Pr	6751	Br ₄ U	8837	CBrOPd	6399
Br ₂ Pt	6665	Br ₅ U	8838	CBr ₂ F ₂	2281
Br ₄ Pt	6666	Br ₂ V	1355	CBr ₂ O	8756
Br ₆ Pt ₂	6667	Br ₃ V	1356	CBr ₄	7722
Br ₃ Pu	6697	Br ₄ V	1357	CCaN ₂	4275
Br ₂ Ra	6877	Br ₂ W	1478	CCaO ₃	4191
BrRb	7007	Br ₃ W	1479	CCdO ₃	3773
Br ₃ Re	6887	Br ₄ W	1480	CCIF ₂ NO	3098
Br ₄ Re	6888	Br ₅ W	1481	CCIF ₃ O	3097

CCIF ₃ O ₂ S	8607	CF ₃ IO ₂	3648	CHCsO ₂	9571
CCIF ₃ O	8612	CF ₃ IO	3655	CHFO	5549
CCIF ₃ O ₄	8620	CF ₃ IN ₂ O ₆	8614	CHF ₃	8601
CCIF ₃ O ₂	8625	CF ₃ I	3669	CHF ₃ O	8602
CCIF ₃	8648	CF ₃ N ₃	49	CHF ₃ O ₃ S	8603
CCIF ₇ S	7342	CF ₃ NO ₄	8619	CHF ₃ O ₃ S	8604
CCIFO	8774	CF ₃ NO	8627	CHF ₃ O ₂	8610
CCIN ₃ O ₆	8463	CF ₃ NO ₂	8628	CHI ₃	8276
CCIN	9410	CF ₃ NO	8759	CHKO ₃	3912
CCl ₂ F ₂	3076	CF ₃ NaO ₃ S	5872	CHKO ₄	3916
CCl ₂ F ₂ O	9169	CF ₄	7994	CHKN ₄	4061
CCl ₂ N ₂ O ₄	2853	CF ₄ O ₂	3080	CHKO ₂	4128
CCl ₂ O ₃ Pb ₂	7147	CF ₄ O ₂ S	8606	CHLiN ₄	4686
CCl ₂ OPd	4301	CF ₄ O ₂	8624	CHLiO ₂	4697
CCl ₂ OPt	4302	CF ₄ O	8611	CHLiO ₂	4698
CCl ₂ O	8769	CF ₅ IO	3078	CHNO	2101
CCl ₂ S	8777	CF ₅ N ₃	6536	CHNO	3550
CCl ₃ F	9210	CF ₅ N	8613	CHNS	6930
CCl ₃ NO ₂	8668	CF ₅ O ₃ P	8618	CHN	1474
CCl ₄	8009	CF ₆ S	7360	CHN ₃ S ₂	38
CCl ₄ O ₂ S	8662	CF ₈ O ₂ S	6544	CHN ₃ O ₆	8455
CCl ₄ O ₄	8664	CF ₈ S	7359	CHN ₄ Na	5834
CCl ₄ S	8661	CFeO ₃	3397	CHN ₅ O ₂	6160
CCl ₆ N ₉ Sb	8186	CFe ₃	8265	CHN ₇	47
CCoO ₃	4359	CFn	8761	CHN ₇	7775
CCoO ₃	4360	CHAgN ₄	7288	CHNaO ₃	5651
CCo ₂	2442	CHAgO ₂	7299	CHNaO ₂	5877
CCsN	9579	CHAsF ₇ NXe	9631	CHO ₂ Tl	7608
CCs ₂ O ₃	9531	CHBrF ₂	1180	CHO ₃ Rb	7013
CCuNS	4969	CHBrCl ₂	1182	CHP	9039
CCuNS	4986	CHBrN ₄	1225	CH ₂ BrCl	1245
CCuN	4999	CHBrClF	1241	CH ₂ Br ₂	2285
CCu ₂ O ₃	4953	CHBr ₂ Cl	2298	CH ₂ ClI	3678
CFIO	8760	CHBr ₃	8216	CH ₂ ClF	9223
CFN	9226	CHClF ₂	3096	CH ₂ Cl ₂	3124
CF ₂ N ₂	3100	CHCl ₂ NO	3154	CH ₂ Cu ₂ O ₅	4944
CF ₂ NP	9068	CHCl ₂ F	9168	CH ₂ F ₂	3079
CF ₂ O ₂	9191	CHCl ₃	8660	CH ₂ F ₃ P	8623
CF ₂ O	8768	CHCoF ₉ OP ₃	4361	CH ₂ I ₂	2407
CF ₂ S	8776	CHCsO ₃	9515	CH ₂ Li ₂	5155

CH_2N_2	2174	CH_3HgI	5268	$\text{CH}_4\text{N}_4\text{O}$	6124
CH_2N_2	2176	CH_3HgNO_3	5269	$\text{CH}_4\text{N}_6\text{O}_2$	496
$\text{CH}_2\text{N}_2\text{O}_4$	2855	CH_3I	3649	CH_4N_8	386
CH_2N_2	9624	$\text{CH}_3\text{I}_3\text{Sn}$	5233	CH_4O	5225
$\text{CH}_2\text{N}_4\text{O}$	2018	CH_3KO	3978	CH_4O_2	5125
CH_2N_4	7774	CH_3LiO	4649	$\text{CH}_4\text{O}_3\text{S}$	5039
$\text{CH}_2\text{N}_5\text{Na}$	5592	CH_3LiO	4650	$\text{CH}_4\text{O}_4\text{S}$	5273
CH_2N_8	35	CH_3Li	5200	$\text{CH}_4\text{O}_6\text{S}_2$	5036
CH_2O	9032	CH_3NS_2	2990	$\text{CH}_4\text{O}_9\text{S}_3$	5047
CH_2O_2	5537	CH_3NSSi	3548	CH_4S	5045
CH_2O_3	8779	CH_3NO_3	5215	CH_5As	5074
CH_2On	6418	CH_3NO_2	5216	CH_5BO_2	5094
CH_2S_2	2992	CH_3NO_2	6139	$\text{CH}_5\text{ClN}_6\text{O}_4$	2209
CH_2S_3	8542	CH_3NS	8089	CH_5NO_3	434
CH_3AsCl_2	5146	CH_3NO	9033	CH_5NO_2	570
CH_3BNNa	5893	CH_3NO	9034	$\text{CH}_5\text{NO}_2\text{S}$	5040
CH_3BO	8766	CH_3NSi	9635	CH_5N	5051
CH_3BrHg	5266	CH_3N_3	39	CH_5N	5055
CH_3Br	1188	$\text{CH}_3\text{N}_3\text{O}_3$	6140	CH_5N_3	2102
$\text{CH}_3\text{ClO}_2\text{S}$	5044	CH_3N_5	362	$\text{CH}_5\text{N}_3\text{O}_4$	5534
CH_3ClO	5127	CH_3N_5	363	$\text{CH}_5\text{N}_3\text{O}$	7230
CH_3ClO_4	5248	$\text{CH}_3\text{NaO}_3\text{S}$	5657	$\text{CH}_5\text{N}_3\text{S}$	8080
CH_3ClHg	5271	CH_3NaO	5759	$\text{CH}_5\text{N}_7\text{O}_3$	2208
$\text{CH}_3\text{ClO}_3\text{S}$	9382	CH_4	5034	$\text{CH}_5\text{O}_2\text{P}$	5126
CH_3Cl	9339	CH_4	5035	CH_5P	5329
$\text{CH}_3\text{Cl}_2\text{N}$	5145	$\text{CH}_4\text{Bi}_2\text{O}_7$	1427	CH_6BrN	5053
$\text{CH}_3\text{Cl}_2\text{OP}$	5148	$\text{CH}_4\text{F}_2\text{Si}$	5143	CH_6ClN_3	2104
$\text{CH}_3\text{Cl}_3\text{Ge}$	5122	CH_4HgO	5267	CH_6ClNO_4	5064
$\text{CH}_3\text{Cl}_3\text{Te}$	5276	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$	556	CH_6Ge	5121
$\text{CH}_3\text{Cl}_3\text{Ti}$	5297	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$	581	CH_6IN	5054
$\text{CH}_3\text{Cl}_3\text{Si}$	5310	CH_4N_2	582	$\text{CH}_6\text{N}_2\text{S}_2$	458
CH_3CsO	9532	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_2$	1921	$\text{CH}_6\text{N}_2\text{O}_2$	476
CH_3Cu	5203	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_2$	5214	$\text{CH}_6\text{N}_2\text{Si}_2$	2950
$\text{CH}_3\text{FO}_2\text{S}$	5043	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$	5532	$\text{CH}_6\text{N}_2\text{O}_3$	5063
CH_3FHg	5270	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$	5540	CH_6N_2	5123
$\text{CH}_3\text{FO}_3\text{S}$	9205	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{Se}$	7226	$\text{CH}_6\text{N}_2\text{O}_3$	5533
CH_3F	9190	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$	8075	$\text{CH}_6\text{N}_4\text{O}_3$	2106
$\text{CH}_3\text{F}_2\text{OP}$	5144	$\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$	8076	$\text{CH}_6\text{N}_4\text{O}$	4291
$\text{CH}_3\text{F}_4\text{P}$	5286	$\text{CH}_4\text{N}_4\text{O}_6$	559	CH_6Si	5274
$\text{CH}_3\text{F}_4\text{NO}_3\text{S}$	9152	$\text{CH}_4\text{N}_4\text{O}_2$	6103	CH_6Sn	5232

CH ₇ NO ₃ Si	2103	CNa ₂ O ₃	5734	CW ₂	2325
CH ₇ N ₂ O ₅ P	5535	CNa ₂ O ₃	5735	CY	3733
CH ₇ N ₃ O ₅ S	7231	CNa ₂ O ₃	5736	CY ₂	2416
CH ₈ BN	5056	CNa ₂ O ₃	5737	CZr	9821
CH ₈ B ₄ O	8773	CNa ₂ S ₄	5794	C ₂ AgF ₃ O ₂	7298
CH ₈ N ₂ O ₃	477	CNb	6061	C ₂ AgKN ₂	3950
CH ₁₀ Si ₃	8501	CNb ₂	2830	C ₂ AgO	7257
CH ₁₁ AlB ₂	5050	CNiO ₃	6008	C ₂ Ag ₂	7241
CHf	1608	CNiO ₃	6009	C ₂ Ag ₂ O ₄	7265
CHg ₂ O ₃	6965	CNi ₃	8433	C ₂ AsF ₆ I	3639
CIN	3679	CNn	6419	C ₂ AuF ₁₁ O ₂ Sb ₂	2428
Cl ₄	7777	CO	8764	C ₂ AuKN ₂	3951
CKNSe	4033	COS	8772	C ₂ Au ₂	3468
CKNS	4097	COSe	8771	C ₂ BF ₇ Xe	8593
CKNO	4150	CO ₂	8765	C ₂ Ba	738
CKN	4151	CO ₂	8767	C ₂ BaCaO ₆	749
CKNaO ₃	3983	CO ₃ Pb	7146	C ₂ BaN ₂ S ₂	801
CK ₂ N ₂ O ₆ S ₂	3927	CO ₃ Ra	6878	C ₂ BaN ₂ S ₂	802
CK ₂ N ₂	4149	CO ₃ Rb ₂	7025	C ₂ BaN ₂	814
CK ₂ O ₃	3959	CO ₃ Rb ₂	7026	C ₂ BaO ₄	768
CK ₂ O ₃	3960	CO ₃ Sr	7462	C ₂ BeO ₄	961
CLi ₂ O ₃	4640	CO ₃ Tl ₂	7584	C ₂ BeO ₄	962
CMgN ₂	4830	CO ₃ Zn	9767	C ₂ BrF ₅	1210
CMgO ₃	4771	CO ₅ U	8879	C ₂ BrF ₃ O	8641
CMgO ₃	4772	CPu	6709	C ₂ Br ₂	2268
CMgO ₃	4773	CSSe	8775	C ₂ Br ₂ F ₄	2294
CMnN ₃ O ₄	4864	CSTe	8778	C ₂ Br ₄ O ₂ Pt ₂	2433
CMnO ₃	4863	CS ₂	8758	C ₂ Br ₆	1654
CMn ₃	8301	CSc	7391	C ₂ Ca	4186
CMo	5488	CSe ₂	8757	C ₂ CaMgO ₆	4193
CMo ₂	2816	CSi	4464	C ₂ CaN ₂	4276
CNNaS	5856	CTa	7632	C ₂ CaNa ₂ O ₆	4210
CNNaO	5883	CTa ₂	2985	C ₂ CaNa ₂ O ₆	4211
CNNaO	5892	CTh	8158	C ₂ CaO ₄	4220
CNNa	5894	CTi	8114	C ₂ CaO ₄	4221
CNOTI	7612	CU	8852	C ₂ CaO ₄	4222
CNSTI	7605	CU ₂	3004	C ₂ CdN ₂ O ₂	3799
CN ₂ Pb	7193	CV	1372	C ₂ CdN ₂	3803
CN ₄ O ₈	7894	CV ₂	2317	C ₂ CdO ₄	3778
CN ₆ O	8755	CW	1495	C ₂ Ce	9591

C_2ClF_4NO	6131	C_2F_6O	1057	$C_2H_2BaN_8$	793
$C_2ClF_5O_4$	6556	$C_2F_6O_2$	1058	$C_2H_2Br_4$	7726
C_2ClF_3O	8645	$C_2F_6O_3$	1063	$C_2H_2CaN_8$	4254
C_2ClF_3	8650	$C_2F_6O_2$	8003	$C_2H_2CaO_4$	4258
C_2Cl_2	3107	$C_2F_6O_5S_2$	8605	$C_2H_2Cl_2O_2$	3137
$C_2Cl_2O_2Pt$	2432	$C_2F_6S_2$	1055	$C_2H_2Cl_4$	8020
$C_2Cl_2O_2$	9861	C_2F_6S	1061	$C_2H_2Cl_4N_2V$	9630
C_2Cl_4	8021	$C_2F_6S_4$	1062	$C_2H_2CoO_4$	4397
$C_2Cl_4O_2Pt_2$	2435	$C_2F_6S_3$	1064	$C_2H_2CoO_4$	4398
$C_2Cl_4O_2$	8666	$C_2F_6Se_2$	1054	$C_2H_2CuO_4$	4987
C_2Cl_6	1790	C_2F_6Se	1060	$C_2H_2Cu_3O_8$	8305
C_2Cl_6Hg	1067	C_2F_6Xe	1056	$C_2H_2FNaO_2$	5881
$C_2CoN_2S_2$	4393	C_2F_7N	3003	$C_2H_2F_2$	3102
$C_2CoN_2S_2$	4394	C_2F_7N	6554	$C_2H_2F_3NO$	8639
C_2CoN_2	4411	$C_2F_{10}S$	7358	$C_2H_2F_4$	8001
C_2CoO_4	4370	$C_2FeN_2O_4$	3384	$C_2H_2N_2S$	8060
C_2Cr_3	8685	C_2FeN_2	3463	$C_2H_2N_2O$	9233
C_2CuN_2	5000	C_2FeO_4	3408	$C_2H_2N_2O_2$	9247
C_2CuO_4	4962	C_2Gd	1525	$C_2H_2N_4O_3$	6165
C_2Cu_2	4931	C_2HBr	1160	$C_2H_2N_4$	7773
C_2Dy	2965	$C_2HBrClF_3$	1232	$C_2H_2N_6O_5$	6161
C_2Er	9888	C_2HBr_3O	8212	$C_2H_2N_8O_2$	1920
$C_2FN_3O_4$	2869	C_2HCl	9292	$C_2H_2N_{12}$	34
C_2F_2	3070	C_2HCl_3O	8654	$C_2H_2NiO_6$	5990
$C_2F_2O_8PdS_2$	2431	$C_2HCl_3O_2$	8673	$C_2H_2NiO_4$	6028
$C_2F_2O_4$	3090	C_2HCl_3	8682	C_2H_2O	4318
C_2F_3IO	8642	C_2HCl_4NO	8667	$C_2H_2O_2$	2048
C_2F_3N	8591	C_2HCu	4956	$C_2H_2O_4Sn$	6358
$C_2F_3NaO_2$	5871	C_2HF	9153	$C_2H_2O_4Pb$	7181
C_2F_4	8002	C_2HF_3O	8589	$C_2H_2O_4Sr$	7495
$C_2F_4I_2$	2412	$C_2HF_3O_2$	8638	$C_2H_2O_4Zn$	9791
$C_2F_4N_2$	7989	C_2HF_5	6550	$C_2H_2O_4Zn$	9792
C_2F_4O	8644	$C_2HF_5O_3S$	6551	$C_2H_2O_4$	9853
$C_2F_4O_2Xe$	9187	C_2HF_6N	3000	$C_2H_2O_4$	9854
C_2F_5I	3660	C_2HKO_4	3915	$C_2H_2O_8Pb_3$	7143
C_2F_6	1772	$C_2HN_3O_4$	2838	$C_2H_3AgO_2$	7240
C_2F_6Hg	1059	$C_2HNa_3O_6$	5652	$C_2H_3AlCl_4O$	8814
C_2F_6IP	3640	C_2H_2	660	$C_2H_3BrO_2$	1233
$C_2F_6N_2$	1752	$C_2H_2AsCl_3$	9312	C_2H_3BrO	8785
$C_2F_6N_2Se_3$	7200	$C_2H_2AsCl_3$	9313	C_2H_3ClO	8813

$C_2H_3ClF_2NO_3P$	9224	$C_2H_3NaO_2$	5597	$C_2H_4O_3$	6584
$C_2H_3ClHgO_2$	9337	$C_2H_3NaO_2$	5598	$C_2H_4O_3$	9949
$C_2H_3ClO_2$	9344	$C_2H_3O_2Rb$	7005	$C_2H_4O_4$	2045
$C_2H_3ClO_2$	9384	$C_2H_3O_2Tl$	7564	$C_2H_4O_8S_2$	2559
C_2H_3Cl	9415	C_2H_4	9916	C_2H_4On	6729
$C_2H_3Cl_2FNO_3P$	3126	$C_2H_4AgNO_3$	7262	C_2H_4S	9957
$C_2H_3Cl_3Ge$	1406	$C_2H_4B_2Cl_4$	1024	$C_2H_5AlCl_2$	9917
$C_2H_3Cl_3Si$	1414	C_2H_4BrCl	1246	$C_2H_5AsCl_2$	9945
$C_2H_3Cl_3$	8680	$C_2H_4Br_2$	2299	$C_2H_5B_3$	2425
$C_2H_3Cl_3$	8681	$C_2H_4Br_2$	2300	C_2H_5BrO	1252
$C_2H_3Cl_3O_2$	9274	C_2H_4ClNO	9385	C_2H_5BrMg	9964
$C_2H_3Cl_4GaO$	8815	$C_2H_4Cl_2$	3156	C_2H_5Br	1251
$C_2H_3Cl_4OTi$	8816	$C_2H_4Cl_2$	3157	$C_2H_5ClN_4O_4$	3175
$C_2H_3CsO_2$	9492	$C_2H_4Cl_2O$	5396	C_2H_5ClO	5451
$C_2H_3FO_2$	9211	$C_2H_4Cl_3KPt$	4153	C_2H_5ClO	9413
C_2H_3F	9228	$C_2H_4Cl_3KPt$	4154	C_2H_5ClO	9935
$C_2H_3F_3NO_3P$	3081	C_2H_4FNO	9212	$C_2H_5ClO_4$	9994
$C_2H_3F_3O$	5436	$C_2H_4F_2O$	3101	C_2H_5ClHg	9999
$C_2H_3F_3$	8651	$C_2H_4I_2$	2414	$C_2H_5ClO_2S$	10001
$C_2H_3F_3$	8652	$C_2H_4N_2O_4$	2872	$C_2H_5ClFOPS$	10004
$C_2H_3F_3O$	8653	$C_2H_4N_2O_4$	2873	C_2H_5Cl	9412
$C_2H_3F_6OSb$	8811	$C_2H_4N_2O_3$	6086	$C_2H_5Cl_3Si$	10009
C_2H_3HgN	5272	$C_2H_4N_2S_2$	6999	$C_2H_5FO_3S$	9207
$C_2H_3IO_2$	3670	$C_2H_4N_2O_2$	9855	C_2H_5FO	9227
C_2H_3IO	8798	$C_2H_4N_2O_6$	9951	$C_2H_5F_2O_2P$	9944
$C_2H_3KO_2$	3829	$C_2H_4N_4O_2$	57	$C_2H_5F_2OPS$	10002
$C_2H_3LiO_2$	4602	$C_2H_4N_4$	364	C_2H_5I	3680
$C_2H_3LiO_2$	4603	$C_2H_4N_4$	365	$C_2H_5I_3Sn$	9992
$C_2H_3NO_4$	667	$C_2H_4N_4$	3174	C_2H_5KO	4156
$C_2H_3NO_6S_2$	5139	$C_2H_4N_4$	5282	C_2H_5LiOn	4709
C_2H_3NS	5186	$C_2H_4N_4$	5283	C_2H_5LiO	4710
C_2H_3NO	5187	$C_2H_4N_4$	5284	C_2H_5Li	9963
C_2H_3NS	5296	$C_2H_4N_4O_2$	7756	$C_2H_5NO_4$	437
$C_2H_3NO_4$	6168	C_2H_4OS	8084	$C_2H_5NO_2$	677
$C_2H_3NO_2$	6195	C_2H_4O	647	$C_2H_5NO_2$	2044
$C_2H_3NO_5$	6583	C_2H_4O	6245	$C_2H_5NO_2$	2068
C_2H_3N	5188	$C_2H_4O_2S$	5020	$C_2H_5NO_2$	6192
C_2H_3N	8806	$C_2H_4O_2$	5543	C_2H_5NS	8085
$C_2H_3N_3O_2$	50	$C_2H_4O_2$	8780	C_2H_5NO	8782
$C_2H_3N_3$	8190	$C_2H_4O_3$	2043	$C_2H_5NO_3$	9981

$C_2H_5NO_2$	9982	C_2H_6O	9988	$C_2H_8N_2O_3$	9921
C_2H_5N	52	$C_2H_6O_2$	2630	$C_2H_8N_2$	9952
$C_2H_5N_3$	51	$C_2H_6O_2S$	2650	$C_2H_8N_{10}O$	299
$C_2H_5N_3O_2$	1095	$C_2H_6O_2$	9950	$C_2H_8O_7P_2$	2028
$C_2H_5N_3O_2$	5218	$C_2H_6O_3S$	2647	C_2H_9BO	2604
C_2H_5NaO	5899	$C_2H_6O_3S$	5042	C_2H_9BS	2646
C_2H_5NaO	5900	$C_2H_6O_4S$	2644	$C_2H_{10}N_4O_4$	1912
C_2H_5Na	9978	$C_2H_6O_4S$	10000	$C_2H_{10}N_{14}$	2331
C_2H_5OTl	7621	$C_2H_6O_5S_2$	5041	$C_2H_{11}B_2N$	2473
C_2H_6	9912	C_2H_6S	2645	$C_2H_{12}B_{10}$	2422
C_2H_6AuBr	2560	C_2H_6S	9915	$C_2H_{12}B_{10}$	2423
C_2H_6AuI	2561	$C_2H_6S_2$	2555	$C_2H_{12}B_{10}$	2424
$C_2H_6BaO_2$	759	$C_2H_6S_2$	9913	$C_2H_{14}N_{10}O_3$	338
C_2H_6BeO	5090	C_2H_6Se	2643	$C_2H_{18}B_{10}S$	2130
C_2H_6Be	2500	C_2H_6Te	2652	$C_2HgN_2S_2$	6980
C_2H_6BiCl	2512	C_2H_6Zn	2709	$C_2HgN_2O_2$	6992
$C_2H_6Br_2Si$	2544	$C_2H_7AsO_2$	2493	C_2HgN_2	6997
C_2H_6Cd	2565	C_2H_7As	2492	C_2HgO_4	6972
C_2H_6ClSb	2651	C_2H_7As	9923	C_2Hg_2	6954
$C_2H_6Cl_2Ge$	2535	$C_2H_7ClN_2$	649	C_2Ho	2087
$C_2H_6Cl_2Si$	2558	C_2H_7NO	373	C_2I_2	2401
$C_2H_6Cl_2Sn$	2620	$C_2H_7NO_3S$	374	$C_2I_2O_2Os$	2430
$C_2H_6Cl_2Te$	2653	$C_2H_7NO_2$	387	C_2I_4	7779
$C_2H_6FO_3P$	2684	C_2H_7NO	9914	$C_2I_4O_2Pt_2$	2434
C_2H_6Hg	2642	C_2H_7N	2468	$C_2K_2N_2Pt$	3952
$C_2H_6I_2Sn$	2619	C_2H_7N	9918	$C_2K_2O_4$	3993
$C_2H_6MgO_2$	4781	$C_2H_7N_7O_3$	2197	$C_2K_2O_6$	4017
$C_2H_6NO_3$	6193	$C_2H_7N_9$	2195	C_2La	4542
$C_2H_6N_2O$	63	$C_2H_7N_9O_4$	2196	C_2Li_2	4639
$C_2H_6N_2$	65	$C_2H_7O_2P$	9934	$C_2Li_2O_4$	4657
$C_2H_6N_2O_2$	2594	C_2H_7P	10016	C_2Lu	4725
$C_2H_6N_2O_2$	6107	$C_2H_8AuBr_4N$	9920	C_2Mg	4770
$C_2H_6N_2O$	6125	C_2H_8ClN	2469	C_2MgN_2	4831
$C_2H_6N_2O_2$	6127	C_2H_8ClN	9919	$C_2MgNa_2O_6$	4784
$C_2H_6N_2O$	8792	$C_2H_8N_2O_4$	498	C_2MgO_4	4789
$C_2H_6N_2O_2$	9980	$C_2H_8N_2O_2$	1903	C_2MgO_4	4790
$C_2H_6N_4O_2$	9857	$C_2H_8N_2O_4$	1908	C_2MnO_4	4873
C_2H_6OS	2649	$C_2H_8N_2$	2536	C_2MnO_4	4874
C_2H_6OS	5021	$C_2H_8N_2$	2537	C_2MnO_4	4875
C_2H_6O	5409	$C_2H_8N_2S$	2648	C_2Mo	5479

C_2N_2	3169	C_2Tb	7667	C_3F_9N	8511
C_2N_2Ni	6038	C_2Th	8154	C_3F_9P	8515
C_2N_2Ni	6039	C_2Tm	8742	C_3F_9Sb	8513
$C_2N_2O_2$	1029	C_2U	8845	C_3FeN_3	3464
$C_2N_2O_7S_2$	2938	C_2Y	3728	C_3HBrF_4O	1226
$C_2N_2O_4S$	7332	C_3AlN_3	280	C_3HBr_5O	6441
$C_2N_2PbSe_2$	7173	C_3Al_4	225	$C_3HCaN_3O_3$	4178
$C_2N_2PbS_2$	7178	C_3AsF_9	8512	$C_3HCaN_3O_3$	4179
C_2N_2Pd	6410	C_3AuN_3	3493	C_3HCl_5O	6557
$C_2N_2S_2$	2923	$C_3BF_9O_9S_3$	1116	C_3HF_5O	6542
$C_2N_2S_8$	6287	C_3BrF_7	1173	$C_3HF_5O_2$	6597
C_2N_2S	7366	$C_3Br_2F_4O$	2293	C_3HN	9625
$C_2N_2S_2Sr$	7493	$C_3Br_3F_3O$	8219	$C_3H_2AgN_3O_3$	7248
$C_2N_2S_2Sr$	7494	C_3Br_6O	1652	$C_3H_2Br_4O$	7723
$C_2N_2S_3$	8494	C_3Ce_2	3168	$C_3H_2Br_4O$	7724
C_2N_2Se	7218	$C_3Ce_2O_9$	9595	$C_3H_2ClF_5O$	3082
C_2N_2Zn	9801	$C_3ClF_2N_3$	3099	$C_3H_2ClF_3O$	8649
C_2N_3Na	5725	$C_3Cl_2F_6$	1761	C_3H_2ClFO	9201
$C_2N_4O_5$	2870	$C_3Cl_2F_7IO_8$	1849	$C_3H_2Cl_4O$	8010
$C_2N_4O_6$	2871	$C_3Cl_2FN_3$	9171	$C_3H_2Cl_4O$	8011
$C_2N_4O_6$	8449	$C_3Cl_2O_3Os$	8284	$C_3H_2Cl_4O$	8012
C_2N_5NaO	5658	$C_3Cl_3F_3O$	8637	$C_3H_2F_4O$	7996
$C_2N_6O_4$	41	$C_3Cl_3N_3$	8672	$C_3H_2F_4O$	7997
$C_2N_6O_3$	6248	$C_3Cl_4O_3Pt_2$	8286	$C_3H_2F_6O$	1764
C_2N_{10}	2172	C_3Cl_6O	1783	$C_3H_2F_6O_2$	1766
C_2N_{14}	37	C_3CoNO_4	8282	$C_3H_2I_4O$	7778
C_2Na_2	5733	$C_3Dy_2O_9$	2969	$C_3H_2N_2$	4840
$C_2Na_2O_4$	5774	$C_3F_3N_3$	8636	$C_3H_2N_3NaO_3$	5699
C_2Nd	5926	C_3F_5NO	6555	C_3H_2O	6828
C_2O_4Pb	7156	C_3F_6	1767	$C_3H_2O_2$	6829
C_2O_4Sn	6342	$C_3F_6N_2$	1053	$C_3H_3B_3N_6S_3$	8271
C_2O_4Sr	7475	C_3F_6O	1765	$C_3H_3Br_3O$	8217
C_2O_4Sr	7476	$C_3F_6O_3$	8626	C_3H_3ClO	113
$C_2O_4Tl_2$	7589	C_3F_7Cl	1850	$C_3H_3ClO_4$	9332
C_2O_6U	8887	C_3FI	3644	$C_3H_3Cl_3O$	8669
C_2O_6U	8888	C_3F_7IO	3654	$C_3H_3Cl_3O$	8670
C_2Pr	6756	C_3F_8	6296	$C_3H_3F_3O$	8631
C_2Pu	6703	$C_3F_8O_5$	8621	$C_3H_3F_3O$	8632
C_2Sm	7097	$C_3F_9IO_6S_2$	1035	$C_3H_3F_3O_2$	8633
C_2Sr	7454	$C_3F_9IO_9S_3$	3626	$C_3H_3F_3O_2$	8643

$C_3H_3F_4N_2O_5P$	6167	$C_3H_4O_3$	6652	$C_3H_5NaO_3$	5738
C_3H_3N	110	$C_3H_4O_4$	4837	C_3H_6	6801
C_3H_3NO	6233	$C_3H_4O_5$	1966	C_3H_6	9726
$C_3H_3NO_2S$	6933	$C_3H_4O_6$	5004	$C_3H_6Br_2$	2288
C_3H_3NS	8062	$C_3H_5BrO_2$	1216	$C_3H_6ClNO_2$	6190
$C_3H_3NO_2$	9629	$C_3H_5BrO_2$	1217	$C_3H_6Cl_2O$	3129
$C_3H_3NO_2$	9636	C_3H_5BrO	1218	$C_3H_6Cl_2O_8$	6795
$C_3H_3N_3$	8188	C_3H_5Br	1219	$C_3H_6CoNa_3O_{12}$	5859
$C_3H_3N_3$	8189	C_3H_5Cl	152	C_3H_6FNO	9214
$C_3H_3N_3O_3$	8252	C_3H_5ClO	6842	$C_3H_6NNaS_2$	5702
$C_3H_3N_5O_4$	5137	$C_3H_5ClHgO_2$	9338	$C_3H_6N_2$	359
C_3H_3Nn	6726	$C_3H_5ClO_2$	9371	$C_3H_6N_2O_2$	4838
C_3H_4	133	C_3H_5ClO	9372	$C_3H_6N_2S$	5018
C_3H_4	6827	$C_3H_5ClO_2$	9376	$C_3H_6N_2$	6622
C_3H_4	9731	C_3H_5ClO	9411	$C_3H_6N_4O_3$	450
$C_3H_4Br_2O$	2289	$C_3H_5Cl_2FNO_3P$	3127	$C_3H_6N_4$	2654
$C_3H_4Br_2$	2290	$C_3H_5Cl_3Si$	149	$C_3H_6N_4O_5$	6232
$C_3H_4Br_2O_2$	2291	C_3H_5FO	9199	$C_3H_6N_6O_6$	1813
C_3H_4ClFO	9225	$C_3H_5FO_2$	9215	$C_3H_6N_6$	5007
C_3H_4ClN	9375	$C_3H_5F_3$	8630	$C_3H_6N_6O_6$	9730
$C_3H_4Cl_2O$	3130	C_3H_5IO	3663	C_3H_6O	144
$C_3H_4Cl_2O$	3131	C_3H_5I	3664	C_3H_6O	690
$C_3H_4Cl_2$	3132	C_3H_5IO	6837	C_3H_6O	5227
$C_3H_4Cl_2$	3133	$C_3H_5KOS_2$	4155	C_3H_6O	5455
$C_3H_4Cl_2F_2O$	5394	C_3H_5NO	103	C_3H_6O	6792
$C_3H_4F_2O$	3086	C_3H_5NO	2013	$C_3H_6OS_2$	9942
$C_3H_4F_4O$	7995	$C_3H_5NO_3$	6087	$C_3H_6O_2$	1933
C_3H_4IO	2410	$C_3H_5NO_4$	6158	$C_3H_6O_2$	2374
$C_3H_4N_2O$	2175	$C_3H_5NO_4$	6159	$C_3H_6O_2$	2891
$C_3H_4N_2$	3552	$C_3H_5NO_n$	6725	$C_3H_6O_2$	2892
$C_3H_4N_2$	5153	C_3H_5N	6839	$C_3H_6O_2S$	5293
$C_3H_4N_2$	6621	C_3H_5NS	9959	$C_3H_6O_2$	5550
$C_3H_4N_2O$	6623	C_3H_5NO	9960	$C_3H_6O_2$	6833
$C_3H_4N_4O_6$	8447	C_3H_5N	9961	$C_3H_6O_2$	8800
$C_3H_4N_6O_2$	6105	C_3H_5NS	10005	$C_3H_6O_3$	2366
C_3H_4O	116	$C_3H_5N_3O$	44	$C_3H_6O_3$	2570
C_3H_4O	5369	$C_3H_5N_3$	45	$C_3H_6O_3$	5437
C_3H_4O	6832	$C_3H_5N_3O_2S$	2047	$C_3H_6O_3$	5510
$C_3H_4O_2$	2014	$C_3H_5N_3O_9$	2064	$C_3H_6O_3$	5511
$C_3H_4O_2$	6809	$C_3H_5N_5O_8$	5302	$C_3H_6O_3$	8464

C_3H_6S	140	C_3H_8O	3537	C_3H_9P	8402
$C_3H_6S_3$	8540	C_3H_8O	6797	C_3H_9Sb	8393
C_3H_7BeO	5091	$C_3H_8O_2$	2763	C_3H_9Tl	8394
C_3H_7Br	1214	$C_3H_8O_2$	5454	$C_3H_{10}BNaO_3$	5862
C_3H_7Br	1215	$C_3H_8O_2$	6793	$C_3H_{10}ClN$	8309
C_3H_7ClHgO	5457	$C_3H_8O_2$	6794	$C_3H_{10}ClNO$	8311
C_3H_7Cl	9368	$C_3H_8O_3$	2049	$C_3H_{10}Cl_2GaN$	1554
C_3H_7Cl	9369	C_3H_8S	6799	$C_3H_{10}Ge$	8351
$C_3H_7ClO_2$	9370	C_3H_8S	6800	$C_3H_{10}N_2$	2207
C_3H_7FO	9198	$C_3H_9AlO_3$	227	$C_3H_{10}OSi$	8356
C_3H_7I	3661	$C_3H_9AlCl_3N$	273	$C_3H_{10}Pb$	8388
C_3H_7I	3662	C_3H_9Al	8307	$C_3H_{10}Sn$	8370
C_3H_7N	33	C_3H_9As	8320	$C_3H_{11}BeN$	949
$C_3H_7NO_2$	129	C_3H_9Au	8358	$C_3H_{12}AsB$	8321
$C_3H_7NO_2$	130	$C_3H_9BO_3$	1129	$C_3H_{12}BN$	8313
$C_3H_7NO_2$	131	C_3H_9B	8327	$C_3H_{12}BN$	8328
$C_3H_7NO_2$	360	$C_3H_9BF_4O$	8365	$C_3H_{12}BP$	8403
C_3H_7NO	691	$C_3H_9B_3O_6$	8420	$C_3H_{12}GaN$	1556
C_3H_7NO	2681	$C_3H_9B_3O_3S_3$	8421	$C_3H_{12}GaP$	1557
$C_3H_7NO_3$	3534	C_3H_9Bi	8331	$C_3H_{12}N_6O_3$	2105
$C_3H_7NO_2$	3535	C_3H_9ClGe	8355	$C_3H_{13}BS$	8392
$C_3H_7NO_2$	4297	C_3H_9ClSn	8372	$C_3H_{18}N_3O_{40}PW_{12}$	5052
$C_3H_7NO_2$	5128	C_3H_9ClPb	8389	$C_3I_2O_3Os$	8283
$C_3H_7NO_2$	6156	C_3H_9ClSi	8405	C_3I_6O	1679
$C_3H_7NO_2$	6157	$C_3H_9Cl_6OSb$	8364	C_3La_2	2455
C_3H_7N	6802	$C_3H_9F_4NSi$	4474	C_3Mg_2	2458
$C_3H_7NO_3$	6817	C_3H_9Ga	8332	C_3N_2O	8770
$C_3H_7NO_2$	6818	C_3H_9IPt	8384	$C_3N_3O_3P$	9069
$C_3H_7NO_3$	7314	C_3H_9In	8361	$C_3N_3O_4P$	9079
C_3H_7NO	8799	C_3H_9N	3516	C_3N_3P	9108
$C_3H_7NO_2S$	9847	C_3H_9N	5345	C_3N_4	3173
$C_3H_7N_4O_3P$	5401	C_3H_9N	6811	C_3N_4	8763
$C_3H_7NaO_3S_3$	5701	C_3H_9N	8308	C_3N_{12}	8187
C_3H_7NaO	5802	C_3H_9NO	8310	C_3Nd_2	2825
C_3H_8	6791	C_3H_9NO	8312	C_3O_2	8762
$C_3H_8B_4FeO_3$	3443	$C_3H_9NO_3Sn$	8371	C_3O_2n	6732
C_3H_8ClNO	357	$C_3H_9N_9$	8242	C_3Pr_2	2909
$C_3H_8ClNO_2S$	9848	$C_3H_9O_3P$	8404	C_3Pu_2	2907
$C_3H_8NO_5P$	9044	$C_3H_9O_4P$	8484	C_3S_2	2993
$C_3H_8N_2$	2541	$C_3H_9O_4P$	9123	C_3S_2n	6730

C_3U_2	3005	$C_4F_{10}O$	1032	$C_4H_4KNaO_6$	3984
C_3Y_2	2417	$C_4F_{10}O_2$	1065	$C_4H_4KNaO_6$	3985
C_4AuKN_4	4085	$C_4F_{10}O_4S$	6590	$C_4H_4K_2O_6$	4044
C_4AuKN_4	4086	$C_4F_{11}N$	6553	$C_4H_4N_2O_4$	59
$C_4BF_{12}N_5$	6462	$C_4F_{12}N_2O_8S_4Xe$	994	$C_4H_4N_2O_5$	158
C_4BaN_4Pt	797	$C_4F_{12}N_2O_8S_4Xe$	995	$C_4H_4N_2O_5$	159
C_4BaN_4Pt	798	$C_4F_{12}P_4$	7807	$C_4H_4N_2O_2$	662
C_4BrF_9	1204	$C_4F_{22}O_4PdSb_4$	7788	$C_4H_4N_2O_3$	703
$C_4Br_2FeO_4$	3438	C_4FeHgO_4	6988	$C_4H_4N_2$	6627
$C_4CdK_2N_4$	4087	$C_4FeI_2O_4$	3439	$C_4H_4N_2O_2S$	8072
C_4ClF_7	1851	$C_4GeN_4O_4$	1895	$C_4H_4N_4$	569
C_4ClF_9	9354	$C_4GeN_4O_4$	1896	$C_4H_4N_4O_8$	7897
$C_4Cl_2FeO_4$	3440	C_4HCoO_4	4391	$C_4H_4N_6O_6$	6194
$C_4Cl_2O_4Rh_2$	7782	$C_4HF_7O_2$	6593	$C_4H_4Na_2O_6$	5816
$C_4Cl_2O_4Os$	7787	$C_4HF_9O_3S$	6215	C_4H_4O	9235
C_4Cl_6	1775	C_4HN_3	8693	$C_4H_4O_2$	1331
$C_4Cl_8O_2$	6307	C_4HO_4Rh	6942	$C_4H_4O_2$	2438
C_4F	7933	C_4H_2	1260	$C_4H_4O_2$	6830
C_4F_4	7987	$C_4H_2FeO_4$	2321	$C_4H_4O_3$	10063
C_4F_6	1756	$C_4H_2N_2O_4$	157	$C_4H_4O_4$	4832
C_4F_6	1757	$C_4H_2N_4Pt$	2323	$C_4H_4O_4$	9230
C_4F_6	1758	$C_4H_2O_3$	4836	$C_4H_4O_5$	1965
C_4F_6	1770	$C_4H_2O_4$	661	$C_4H_4O_6$	2360
C_4F_6O	3002	$C_4H_2O_4$	2373	C_4H_4S	8086
$C_4F_6O_4Xe$	4522	$C_4H_2O_4Os$	6381	C_4H_4Se	7228
$C_4F_6O_3$	8640	$C_4H_3FO_5$	9195	C_4H_4Te	7659
C_4F_7N	6594	$C_4H_3NO_2$	4834	$C_4H_5BrO_4$	1171
C_4F_8	6295	$C_4H_3NO_2$	9632	C_4H_5Cl	9306
C_4F_8	6300	$C_4H_3N_3O_4$	160	$C_4H_5ClO_4$	9309
C_4F_8	6592	C_4H_4	1282	$C_4H_5FO_2$	9200
C_4F_8O	6297	$C_4H_4AsCl_3$	1073	$C_4H_5F_3O_2$	8592
C_4F_8O	6589	$C_4H_4BrNO_2$	1222	$C_4H_5F_3O_2$	8646
C_4F_8O	6595	$C_4H_4CaO_6$	4249	$C_4H_5KO_6$	3921
C_4F_9KO	4022	$C_4H_4ClNO_2$	9380	C_4H_5NS	138
C_4F_9LiO	4668	$C_4H_4Cl_2O_2$	8008	C_4H_5N	139
C_4F_9NO	6129	$C_4H_4Cl_6O_4$	9275	C_4H_5N	153
C_4F_9NO	6130	$C_4H_4F_2N_6O_{10}$	3085	$C_4H_5NO_4S$	2375
C_4F_9NaO	5795	$C_4H_4INO_2$	3667	C_4H_5NS	5288
C_4F_{10}	2140	$C_4H_4KNO_4S$	646	C_4H_5N	6657
C_4F_{10}	8609	$C_4H_4KO_7Sb$	3828	$C_4H_5NO_2$	9633

$C_4H_5NO_2$	9634	$C_4H_6N_4O$	2204	$C_4H_6O_6U$	8841
$C_4H_5NO_2$	10061	$C_4H_6NiO_4$	5984	$C_4H_6O_6U$	8878
C_4H_6	1258	$C_4H_6NiO_4$	5985	$C_4H_6O_8$	2351
C_4H_6	1259	C_4H_6O	1281	$C_4H_7AlO_5$	201
C_4H_6	1327	C_4H_6O	1285	$C_4H_7BrO_2$	1234
C_4H_6	1328	C_4H_6O	1332	$C_4H_7Br_2Cl_2O_3P$	2543
C_4H_6	5178	C_4H_6O	1410	$C_4H_7ClN_2O$	1970
C_4H_6	9643	C_4H_6O	9642	C_4H_7ClO	4922
$C_4H_6As_2O_4$	624	C_4H_6O	10022	C_4H_7ClO	9308
C_4H_6BCl	2319	$C_4H_6O_2$	109	C_4H_7Cl	9311
$C_4H_6BaO_4$	710	$C_4H_6O_2$	1265	$C_4H_7ClO_2$	9333
$C_4H_6BaO_4$	711	$C_4H_6O_2$	1269	$C_4H_7ClO_2$	9334
$C_4H_6BeO_4$	943	$C_4H_6O_2$	1283	$C_4H_7ClO_2$	9335
$C_4H_6Br_2O_2$	2280	$C_4H_6O_2$	1329	$C_4H_7ClO_2$	9386
$C_4H_6CaO_4$	4162	$C_4H_6O_2$	1330	$C_4H_7Cl_2O_3P$	2557
$C_4H_6CaO_4$	4163	$C_4H_6O_2$	4492	$C_4H_7FO_2$	9160
$C_4H_6CdO_4$	3759	$C_4H_6O_2$	4493	$C_4H_7FO_2$	9217
$C_4H_6CdO_4$	3760	$C_4H_6O_2$	5262	$C_4H_7IO_2$	3671
$C_4H_6Cl_2O_2$	3122	$C_4H_6O_2$	5538	$C_4H_7KO_2$	3834
$C_4H_6Cl_2O$	5397	$C_4H_6O_2$	6238	$C_4H_7NO_4$	632
$C_4H_6CoO_4$	4332	$C_4H_6O_2$	8789	$C_4H_7NO_4$	633
$C_4H_6CoO_4$	4334	$C_4H_6O_2$	9728	$C_4H_7NO_4$	634
$C_4H_6CuO_4$	4929	$C_4H_6O_3$	698	C_4H_7NO	695
$C_4H_6CuO_4$	4930	$C_4H_6O_3$	8783	C_4H_7N	1271
$C_4H_6HgO_4$	5023	$C_4H_6O_3$	9036	C_4H_7N	3527
$C_4H_6HgO_4$	6953	$C_4H_6O_4$	5201	$C_4H_7NO_4$	3557
$C_4H_6MgO_4$	4739	$C_4H_6O_4Sn$	6326	C_4H_7NO	5226
$C_4H_6MgO_4$	4740	$C_4H_6O_4Pb$	7126	C_4H_7N	5265
$C_4H_6MnO_4$	4849	$C_4H_6O_4Pb$	7128	$C_4H_7NO_4$	6169
$C_4H_6MoO_4$	5469	$C_4H_6O_4Sr$	7438	C_4H_7NO	6659
$C_4H_6NO_6P$	6166	$C_4H_6O_4Zn$	9748	$C_4H_7NO_3$	10062
$C_4H_6N_2O_2$	2179	$C_4H_6O_4Zn$	9749	$C_4H_7N_3O$	4451
$C_4H_6N_2O$	2685	$C_4H_6O_4$	9859	$C_4H_7NaO_2$	5606
$C_4H_6N_2Na_2S_4$	2821	$C_4H_6O_4$	10056	$C_4H_7NaO_3$	5654
$C_4H_6N_2$	3556	$C_4H_6O_5$	10052	$C_4H_7NaOS_2$	5728
$C_4H_6N_2$	5189	$C_4H_6O_5$	10053	C_4H_8	1277
$C_4H_6N_2$	5190	$C_4H_6O_6$	1417	C_4H_8	1278
$C_4H_6N_2O_2$	5553	$C_4H_6O_6$	1418	C_4H_8	1279
$C_4H_6N_2S_4Zn$	9802	$C_4H_6O_6$	1419	C_4H_8	5260
$C_4H_6N_4O_3$	132	$C_4H_6O_6$	5003	C_4H_8	5344

C_4H_8	9638	$C_4H_8O_2$	2875	C_4H_9N	6658
$C_4H_8Br_2$	2272	$C_4H_8O_2$	2876	$C_4H_9NO_3$	8184
$C_4H_8Br_2$	2273	$C_4H_8O_2$	4911	C_4H_9NO	8363
$C_4H_8Br_2$	2274	$C_4H_8O_2$	5256	C_4H_9NO	8793
$C_4H_8Br_2$	2275	$C_4H_8O_2$	5547	$C_4H_9N_2O_2P$	5133
$C_4H_8Br_2$	2276	$C_4H_8O_2$	6838	$C_4H_9O_4Re$	1320
$C_4H_8Br_2O$	2301	$C_4H_8O_2S$	7525	C_4H_9PSi	8391
$C_4H_8Br_2O_2$	2878	$C_4H_8O_2$	8818	C_4H_{10}	1263
$C_4H_8Cl_2$	3114	$C_4H_8O_2$	1280	C_4H_{10}	5255
$C_4H_8Cl_2$	3115	$C_4H_8O_3$	1967	$C_4H_{10}AuBr$	3241
$C_4H_8Cl_2$	3116	$C_4H_8O_3$	1968	$C_4H_{10}BF_3O$	1118
$C_4H_8Cl_2$	3117	$C_4H_8O_3$	5514	$C_4H_{10}Be$	3217
$C_4H_8Cl_2$	3118	$C_4H_8O_8$	6263	$C_4H_{10}Cd$	3247
$C_4H_8Cl_2$	3119	C_4H_8S	7757	$C_4H_{10}Cl_3N$	3158
$C_4H_8Cl_2S$	3685	C_4H_8Br	1170	$C_4H_{10}CrN_7S_4$	533
$C_4H_8Cl_3O_4P$	2663	C_4H_9Br	1296	$C_4H_{10}FO_3P$	3284
$C_4H_8Cl_4Pt_2$	3238	C_4H_9BrO	1300	$C_4H_{10}FO_2P$	3466
$C_4H_8CuN_2O_4$	4945	C_4H_9ClO	1301	$C_4H_{10}F_2O_2Si$	3228
$C_4H_8F_3O_3P$	3103	$C_4H_9ClO_6$	2877	$C_4H_{10}Hg$	3268
$C_4H_8I_2$	2405	C_4H_9Cl	5336	$C_4H_{10}I_2Sn$	3264
$C_4H_8N_2S$	148	C_4H_9Cl	9307	$C_4H_{10}NO_5P$	2567
$C_4H_8N_2O_3$	635	C_4H_9ClO	9310	$C_4H_{10}NO_3PS$	5204
$C_4H_8N_2O_2$	1270	$C_4H_9Cl_3Ge$	1298	$C_4H_{10}N_2O$	64
$C_4H_8N_2O_3$	2067	C_4H_9FO	9161	$C_4H_{10}N_2$	95
$C_4H_8N_2O_6$	2177	$C_4H_9F_2N$	1303	$C_4H_{10}N_2O_5$	2178
$C_4H_8N_2O_7$	3235	C_4H_9I	3641	$C_4H_{10}N_2$	6612
$C_4H_8N_2O_3$	10054	C_4H_9I	3642	$C_4H_{10}N_2$	6614
$C_4H_8N_2O_2$	10057	C_4H_9KO	3835	$C_4H_{10}O$	1316
$C_4H_8N_4O_8$	3202	C_4H_9Li	1307	$C_4H_{10}O$	1317
$C_4H_8N_4O_4S_2$	7885	C_4H_9Li	1308	$C_4H_{10}O$	1318
$C_4H_8N_6Pt$	554	C_4H_9LiO	4608	$C_4H_{10}O$	3262
$C_4H_8N_8O_8$	6321	$C_4H_9NO_2$	329	$C_4H_{10}OS$	3275
C_4H_8O	1264	$C_4H_9NO_6$	442	$C_4H_{10}O$	3511
C_4H_8O	1272	$C_4H_9NO_2$	1313	$C_4H_{10}O$	5257
C_4H_8O	7758	$C_4H_9NO_2$	2538	$C_4H_{10}O$	5427
C_4H_8O	9641	$C_4H_9NO_2$	4296	$C_4H_{10}O$	5428
C_4H_8O	10036	C_4H_9NO	4913	$C_4H_{10}O_2$	1266
$C_4H_8O_2$	1409	C_4H_9NO	5529	$C_4H_{10}O_2$	1267
$C_4H_8O_2$	1946	$C_4H_9NO_2$	6100	$C_4H_{10}O_2$	1268
$C_4H_8O_2$	1947	$C_4H_9NO_2$	6101	$C_4H_{10}O_2$	1299

$C_4H_{10}O_2$	2808	$C_4H_{12}FN_2OP$	1005	C_4N_2	3171
$C_4H_{10}O_2$	3266	$C_4H_{12}F_5NSi$	7835	$C_4N_4Na_2Pt$	5852
$C_4H_{10}O_2$	5429	$C_4H_{12}Ge$	7858	$C_4N_4Na_2Pt$	5853
$C_4H_{10}O_2$	10035	$C_4H_{12}GeO$	8353	$C_4N_4O_2$	3179
$C_4H_{10}O_3$	1276	$C_4H_{12}HfN_7O_{18}$	7829	$C_4N_4O_4Si$	4462
$C_4H_{10}O_3$	3234	$C_4H_{12}NO_2$	7833	$C_4N_4O_4Si$	4478
$C_4H_{10}O_3S$	3274	$C_4H_{12}NO_3$	7834	C_4N_4Pd	6411
$C_4H_{10}O_3$	8422	$C_4H_{12}N_2O_3$	7836	$C_4N_4S_4$	2941
$C_4H_{10}O_4S$	3272	$C_4H_{12}N_7O_{18}Zr$	7830	$C_4N_4S_4Si$	4461
$C_4H_{10}O_4$	9908	$C_4H_{12}O_3Si$	5301	$C_4N_4S_4Zr$	9836
$C_4H_{10}S$	1275	$C_4H_{12}Pb$	7875	$C_4N_6O_7$	6186
$C_4H_{10}S$	3273	$C_4H_{12}Sb_2$	7860	$C_4N_8O_7$	2834
$C_4H_{10}S$	5258	$C_4H_{12}Si$	7876	$C_4N_8O_8$	2835
$C_4H_{10}S$	5259	$C_4H_{12}Sn$	7869	C_4NiO_4	6026
$C_4H_{10}S_2$	3225	$C_4H_{12}Ti$	7880	C_4NpO_8	5962
$C_4H_{10}Se$	3269	$C_4H_{12}Zr$	7882	C_4O_8Pu	6712
$C_4H_{10}Te$	3276	$C_4H_{13}NO$	7831	C_5BrMnO_5	6472
$C_4H_{10}Zn$	3291	$C_4H_{13}NO_3Si$	7832	C_5BrO_5Re	6479
$C_4H_{11}FNO_2P$	2467	$C_4H_{13}N_3$	3239	$C_5Br_2FeO_5$	3418
$C_4H_{11}NO_4$	388	$C_4H_{14}AlN$	5061	C_5ClMnO_5	6475
$C_4H_{11}N$	1286	$C_4H_{14}BN$	1289	C_5ClO_5Re	6482
$C_4H_{11}N$	1287	$C_4H_{14}BN$	5062	$C_5Cl_2FeO_5$	3420
$C_4H_{11}N$	1288	$C_4H_{14}N_4O_6$	1916	C_5Cl_6	1788
$C_4H_{11}NO$	2484	$C_4H_{16}BN$	7828	$C_5CoF_3O_4$	7791
$C_4H_{11}NO_2$	3201	$C_4H_{16}Cl_2N_2O_6P_2$	1909	C_5F_8	6303
$C_4H_{11}N$	3203	$C_4H_{16}N_6NiO_4$	1093	C_5F_8O	6302
$C_4H_{11}NO$	3222	$C_4H_{18}B_4N_2$	1008	C_5F_{10}	2143
$C_4H_{11}NO$	3223	C_4H_n	6734	$C_5F_{10}O$	2141
$C_4H_{11}N$	3506	$C_4I_2O_4Os$	7786	$C_5F_{10}O$	6596
$C_4H_{11}N_5$	2487	$C_4I_2O_4Ru$	7790	$C_5F_{11}N$	8829
$C_4H_{11}O_2P$	9111	$C_4K_2N_4Ni$	4088	C_5F_{12}	3001
$C_4H_{11}O_4P$	9119	$C_4K_2N_4Ni$	4089	C_5F_{12}	3315
$C_4H_{12}AlBr_3S_2$	184	$C_4K_2N_4Pd$	4090	C_5F_{12}	8616
$C_4H_{12}As_2$	7859	$C_4K_2N_4Pd$	4091	$C_5F_{13}N$	2901
$C_4H_{12}BNO$	5530	$C_4K_2N_4Pt$	4092	$C_5F_{15}P_5$	6485
$C_4H_{12}Br_2N_4S_2$	9956	$C_4K_2N_4Pt$	4093	$C_5FeI_2O_5$	3419
$C_4H_{12}ClN$	3204	$C_4K_3N_4O_2Re$	3939	$C_5FeN_6Na_2O$	5768
$C_4H_{12}ClN$	3507	C_4MgN_4Pt	4812	$C_5FeN_6Na_2O$	5769
$C_4H_{12}ClO_4P$	7751	C_4MgN_4Pt	4813	C_5FeO_5	3417
$C_4H_{12}ClN$	7839	C_4MnNO_5	7785	C_5HMnO_5	4883

C_5H_5Re	6904	$C_5H_6N_2O_4$	2011	$C_5H_8O_2$	2006
$C_5H_2Br_2O_2$	2297	$C_5H_6N_2O_4$	3498	$C_5H_8O_2$	2076
$C_5H_2O_5$	4491	$C_5H_6N_2OS$	5279	$C_5H_8O_2$	5032
$C_5H_3BrO_3$	1242	$C_5H_6N_2O_4$	5551	$C_5H_8O_2$	5111
$C_5H_3CoO_4$	7784	$C_5H_6N_2O_3$	6638	$C_5H_8O_2$	5280
$C_5H_3GeMnO_5$	4855	C_5H_6O	5330	$C_5H_8O_2$	6568
$C_5H_3IO_2$	3677	$C_5H_6O_2$	6831	$C_5H_8O_2$	6569
$C_5H_3N_3O_2$	6104	$C_5H_6O_2$	9249	$C_5H_8O_2$	6570
$C_5H_4BMnO_5$	6471	$C_5H_6O_4$	4300	$C_5H_8O_2$	8781
C_5H_4BrN	1211	$C_5H_6O_4$	5002	$C_5H_8O_2$	8796
C_5H_4BrN	1212	$C_5H_6O_4$	9727	$C_5H_8O_2$	9640
C_5H_4BrN	1213	$C_5H_6O_4$	9851	$C_5H_8O_3$	6253
$C_5H_4N_2O_4$	3553	$C_5H_6O_5$	693	$C_5H_8O_3$	7759
$C_5H_4N_4O$	162	$C_5H_7ClO_4$	9366	$C_5H_8O_4$	1094
$C_5H_4N_4O_3$	5531	$C_5H_7NO_4S$	6637	$C_5H_8O_4$	2075
C_5H_4OS	9038	$C_5H_7NO_3$	6660	$C_5H_8O_4$	2575
$C_5H_4O_2S$	8087	$C_5H_7O_2Ti$	7566	$C_5H_8O_4$	4839
$C_5H_4O_2$	9236	C_5H_8	5095	$C_5H_8O_4$	4842
$C_5H_4O_3$	9237	C_5H_8	6452	$C_5H_8O_4$	5098
C_5H_5Au	9701	C_5H_8	6453	$C_5H_8O_4$	9965
$C_5H_5ClO_5$	6650	C_5H_8	6454	C_5H_9Br	1191
$C_5H_5Cl_3Nb$	9704	C_5H_8	6455	C_5H_9Br	1250
$C_5H_5Cl_3Ti$	9708	C_5H_8	6456	$C_5H_9FO_2$	9213
$C_5H_5Cl_4Ta$	9706	C_5H_8	6575	$C_5H_9FO_2$	9216
$C_5H_5F_3O_2$	8629	C_5H_8	6576	$C_5H_9NO_5$	337
C_5H_5In	9702	C_5H_8	7420	C_5H_9N	1305
C_5H_5NO	2009	C_5H_8	9722	$C_5H_9NO_4$	2072
C_5H_5NO	2010	$C_5H_8BrO_4P$	1194	$C_5H_9NO_4$	2073
C_5H_5NOPt	6121	$C_5H_8Cl_2On$	6727	C_5H_9N	3510
C_5H_5N	6629	$C_5H_8HgO_4$	683	C_5H_9NO	5254
C_5H_5NO	6648	$C_5H_8NNaO_4$	5650	$C_5H_9NO_3$	6244
$C_5H_5NO_2$	6662	$C_5H_8N_2$	2564	C_5H_9NO	6616
$C_5H_5N_5$	7	$C_5H_8N_2$	2634	$C_5H_9NO_2$	6782
C_5H_5Ti	9705	$C_5H_8N_4O_{12}$	6564	$C_5H_9N_3$	2037
C_5H_6	6529	C_5H_8O	3541	$C_5H_9NaO_2$	5607
C_5H_6	9697	C_5H_8O	6577	$C_5H_9O_2Ti$	7571
C_5H_6ClN	6630	C_5H_8O	6846	$C_5H_9O_3P$	5303
$C_5H_6N_2$	354	C_5H_8O	9720	$C_5H_9O_4P$	1974
$C_5H_6N_2$	355	$C_5H_8O_2$	114	$C_5H_9O_4Ti$	5275
$C_5H_6N_2$	356	$C_5H_8O_2$	655	$C_5H_9O_4P$	5304

$C_5H_9O_5P$	1975	$C_5H_{10}O_2$	5100	C_5H_{12}	2637
$C_5H_9O_5P$	5432	$C_5H_{10}O_2$	5140	C_5H_{12}	5096
C_5H_9P	1325	$C_5H_{10}O_2$	5541	C_5H_{12}	6502
$C_5H_9PS_3$	5309	$C_5H_{10}O_2$	6843	$C_5H_{12}ClNO_2$	6617
C_5H_{10}	2706	$C_5H_{10}O_2$	7760	$C_5H_{12}FO_2P$	3539
C_5H_{10}	2707	$C_5H_{10}O_2$	8399	$C_5H_{12}NO_3PS_2$	2576
C_5H_{10}	2708	$C_5H_{10}O_2$	8797	$C_5H_{12}N_2O_2$	2206
C_5H_{10}	5108	$C_5H_{10}O_2$	8808	$C_5H_{12}N_2$	5249
C_5H_{10}	5109	$C_5H_{10}O_3$	3248	$C_5H_{12}O$	2639
C_5H_{10}	5110	$C_5H_{10}O_3$	5516	$C_5H_{12}O$	5101
C_5H_{10}	5340	$C_5H_{10}O_3$	8802	$C_5H_{12}O$	5102
C_5H_{10}	6565	$C_5H_{10}O_4$	2050	$C_5H_{12}O$	5103
C_5H_{10}	6566	$C_5H_{10}O_4$	2051	$C_5H_{12}O$	5104
C_5H_{10}	6567	$C_5H_{10}O_5$	615	$C_5H_{12}O$	5207
C_5H_{10}	9715	$C_5H_{10}O_5$	4525	$C_5H_{12}O$	5388
C_5H_{10}	10019	$C_5H_{10}O_5$	6923	$C_5H_{12}O$	5389
$C_5H_{10}AgNS_2$	7253	$C_5H_{11}Br$	1190	$C_5H_{12}O$	5415
$C_5H_{10}BF_4N$	9997	$C_5H_{11}Br$	1209	$C_5H_{12}O$	6512
$C_5H_{10}Br_2$	2287	$C_5H_{11}ClHgN_2O_2$	9336	$C_5H_{12}O$	6513
$C_5H_{10}ClNO_4$	2074	$C_5H_{11}Cl$	9365	$C_5H_{12}O$	6514
$C_5H_{10}ClNO$	9367	$C_5H_{11}Cl_2N$	1075	$C_5H_{12}O_2$	3300
$C_5H_{10}HgO_3$	5456	$C_5H_{11}I$	3659	$C_5H_{12}O_2$	6504
$C_5H_{10}NNaS_2$	5727	$C_5H_{11}NO_2S$	347	$C_5H_{12}O_2$	6505
$C_5H_{10}N_2O_3$	2065	$C_5H_{11}NO_2$	1350	$C_5H_{12}O_3$	8427
$C_5H_{10}N_2O_3$	2071	$C_5H_{11}NO$	2007	$C_5H_{12}O_4$	6563
$C_5H_{10}N_2O_2$	6506	$C_5H_{11}NO$	2008	$C_5H_{12}O_4$	7884
$C_5H_{10}N_2S_2$	7748	$C_5H_{11}NO_2$	2641	$C_5H_{12}O_5$	4524
$C_5H_{10}O$	2638	$C_5H_{11}NO$	4295	$C_5H_{12}S$	5105
$C_5H_{10}OS_2$	3226	$C_5H_{11}NO_2$	5112	$C_5H_{12}S$	5106
$C_5H_{10}OS_2$	3227	$C_5H_{11}NO$	5209	$C_5H_{12}S$	5107
$C_5H_{10}O$	3546	$C_5H_{11}NS_2$	5974	$C_5H_{12}S$	6515
$C_5H_{10}O$	5097	$C_5H_{11}NO_2$	6152	$C_5H_{12}S_4$	7879
$C_5H_{10}O$	6503	$C_5H_{11}NO_2$	6153	$C_5H_{12}Sn$	8330
$C_5H_{10}O$	6850	$C_5H_{11}NO_3$	6572	$C_5H_{13}ClN_2O_7$	9421
$C_5H_{10}O$	9719	$C_5H_{11}NO_2$	6573	$C_5H_{13}Cl_2N$	9416
$C_5H_{10}O$	10031	$C_5H_{11}N$	6615	$C_5H_{13}NO$	2479
$C_5H_{10}O_2$	147	$C_5H_{11}N_2O_2P$	7559	$C_5H_{13}N$	6571
$C_5H_{10}O_2$	1348	$C_5H_{11}N_3$	43	$C_5H_{13}N_5$	3517
$C_5H_{10}O_2$	4919	$C_5H_{11}N_3O$	1274	$C_5H_{13}O_2PS$	3255
$C_5H_{10}O_2$	5099	$C_5H_{11}N_5$	3207	$C_5H_{13}O_2P$	3256

$C_5H_{13}O_3PS_2$	2582	$C_6Dy_2O_{12}$	2972	$C_6H_3Cl_3$	8655
$C_5H_{13}O_3PS_2$	2583	$C_6Er_2O_{12}$	9893	$C_6H_3Cl_3$	8656
$C_5H_{14}N_2$	2205	$C_6Eu_2O_{12}$	3352	$C_6H_3Cl_3$	8657
$C_5H_{15}As$	6497	$C_6F_5CoO_4$	7789	$C_6H_3Cl_3O$	8676
$C_5H_{15}BeN$	2501	C_6F_6	1753	$C_6H_3Cl_3O$	8677
$C_5H_{15}NbO_5$	6062	C_6F_8	6301	$C_6H_3Cl_3O$	8678
$C_5H_{15}Sb$	6500	C_6F_{12}	3316	$C_6H_3Cl_3O$	8679
C_5H_8n	6736	C_6F_{14}	7767	$C_6H_3FeN_6$	8237
C_5IMnO_5	6473	$C_6F_{14}O$	999	$C_6H_3MnO_5$	6476
C_5IO_5Re	6480	$C_6F_{15}N$	8506	$C_6H_3N_3O_6$	8452
C_5O_2	6524	$C_6FeK_4N_6$	3902	$C_6H_3N_3O_6$	8453
C_5O_5Os	6380	$C_6FeK_3N_6$	3903	$C_6H_3N_3O_6$	8454
C_5O_5Ru	7071	$C_6FeK_4N_6$	3904	$C_6H_3N_3O_8$	8457
$C_6AlCl_4O_6Re$	1682	$C_6FeK_3O_{12}$	4109	$C_6H_3N_3O_7$	8462
$C_6AlK_3O_{12}$	4103	$C_6FeK_3O_{12}$	4110	$C_6H_3O_5Re$	6477
$C_6AlK_3O_{12}$	4104	$C_6FeMg_2N_6$	4756	C_6H_4BrI	1186
$C_6Al_2O_{12}$	236	$C_6FeN_6Na_4$	5642	$C_6H_4BrNO_2$	1199
$C_6Am_2O_{12}$	292	$C_6FeN_6Rb_4$	7011	$C_6H_4BrNO_3$	1200
C_6AsF_{12}	1754	$C_6FeN_6Pb_2$	7136	$C_6H_4BrNO_3$	1201
$C_6AsF_{11}Xe$	6547	$C_6FeNa_3O_{12}$	5863	$C_6H_4BrNO_3$	1202
$C_6Ba_2FeN_6$	722	$C_6Fe_2KN_6$	3392	$C_6H_4Br_2$	2270
$C_6Bi_2O_{12}$	1436	$C_6Fe_2O_{12}$	3407	$C_6H_4Br_2$	2271
$C_6Bi_2O_{12}$	1437	$C_6Gd_2O_{12}$	1532	$C_6H_4Br_2O$	2295
C_6BrF_7	3073	C_6HCl_5O	6558	$C_6H_4Br_2O$	2296
$C_6Ca_3N_6O_6$	4277	$C_6HF_{13}O_3S$	8259	$C_6H_4Br_3N$	8211
$C_6Ce_2O_{12}$	9600	$C_6HN_3O_8Pb$	7180	$C_6H_4ClNO_5$	6155
$C_6Cl_4O_6Ru_2$	1681	$C_6HN_5O_{11}$	6511	$C_6H_4ClNO_2$	6189
$C_6Cl_4O_2$	8005	$C_6H_2Cl_4O$	8014	$C_6H_4ClFO_3$	9197
$C_6Cl_5NO_2$	6154	$C_6H_2Fe_2N_2O_6$	1680	$C_6H_4ClN_5$	9392
C_6Cl_6	1773	$C_6H_2N_2O_8$	2353	$C_6H_4Cl_2$	3108
C_6CmO_{12}	4529	$C_6H_2N_4O_6$	2852	$C_6H_4Cl_2$	3109
$C_6CoK_4N_6$	3898	$C_6H_2N_4O_8$	7892	$C_6H_4Cl_2$	3110
$C_6CoK_3N_6$	3899	$C_6H_2N_4O_8$	7893	$C_6H_4Cl_2O$	3151
$C_6CrF_{21}Sb_2$	1755	$C_6H_2N_6O_6$	48	$C_6H_4Cl_2O$	3152
$C_6CrK_3N_6S_6$	3849	C_6H_3As	8721	$C_6H_4Cl_2O$	3153
$C_6CrK_3N_6S_6$	3850	$C_6H_3Br_2NO_3$	2286	$C_6H_4F_2$	3071
$C_6CrK_3N_6$	3905	$C_6H_3Br_3$	8213	$C_6H_4FeN_6$	7738
C_6CrO_6	9433	$C_6H_3Br_3$	8214	$C_6H_4INO_3$	3651
C_6Cr_{23}	8294	$C_6H_3Br_3$	8215	$C_6H_4I_2$	2402
C_6D_6	1659	$C_6H_3Br_3O$	8220	$C_6H_4I_2$	2403

$C_6H_4I_2$	2404	$C_6H_5Cl_3Si$	8982	$C_6H_6Al_2Br_6$	181
$C_6H_4N_2O_4$	2849	C_6H_5Cu	8948	$C_6H_6AsCl_3$	8519
$C_6H_4N_2O_4$	2850	C_6H_5F	9159	$C_6H_6BClO_2$	9388
$C_6H_4N_2O_4$	2851	$C_6H_5FO_3S$	9206	C_6H_6BrN	1145
$C_6H_4N_2O_5$	2863	C_6H_5FO	9219	$C_6H_6Br_2O_4$	2279
$C_6H_4N_2O_5$	2864	C_6H_5FO	9220	$C_6H_6ClNO_3$	353
$C_6H_4N_2O_5$	2865	C_6H_5FO	9221	C_6H_6ClN	9276
$C_6H_4N_2O_5$	2866	$C_6H_5F_2N$	3069	C_6H_6ClN	9277
$C_6H_4N_2O_5$	2867	$C_6H_5F_4I$	7992	C_6H_6ClN	9278
$C_6H_4N_2O_5$	2868	C_6H_5I	3638	$C_6H_6Cl_3Sb$	8658
$C_6H_4N_2O_3S$	8929	C_6H_5IO	3656	$C_6H_6Cl_6$	1785
$C_6H_4N_4$	366	$C_6H_5IO_2$	3657	$C_6H_6Cl_6$	1786
$C_6H_4N_4O_6$	8448	C_6H_5IO	3674	$C_6H_6Cl_6$	1787
$C_6H_4O_2$	931	C_6H_5IO	3675	C_6H_6IN	3618
$C_6H_5O_2$	932	C_6H_5IO	3676	$C_6H_6N_2O_3$	352
C_6H_5Ag	8972	C_6H_5KO	4125	$C_6H_6N_2Ni$	989
$C_6H_5AsCl_2$	8938	$C_6H_5K_3O_7$	4152	$C_6H_6N_2O_4$	2232
$C_6H_5AuCl_2$	8939	$C_6H_5NO_2$	6097	$C_6H_6N_2O_2$	6081
C_6H_5Br	1168	$C_6H_5NO_2$	6133	$C_6H_6N_2O_2$	6082
$C_6H_5BrO_2$	1177	$C_6H_5NO_3$	6182	$C_6H_6N_2O_2$	6083
C_6H_5BrO	1238	$C_6H_5NO_3$	6183	$C_6H_6N_2O$	6122
C_6H_5BrO	1239	$C_6H_5NO_3$	6184	$C_6H_6N_2O$	6643
C_6H_5BrO	1240	$C_6H_5NO_2$	6640	$C_6H_6N_2O_2$	7077
C_6H_5BrHg	8969	$C_6H_5NO_2$	6641	$C_6H_6N_2O_4S$	8931
$C_6H_5Br_3Te$	8974	$C_6H_5NO_2$	6642	$C_6H_6N_4O_7$	523
$C_6H_5ClO_2S$	912	C_6H_5NOS	7521	$C_6H_6N_4O_4$	2860
$C_6H_5ClO_2$	2371	$C_6H_5N_3$	36	$C_6H_6N_4O_4$	9241
$C_6H_5ClO_3$	6601	$C_6H_5N_3O_5$	346	$C_6H_6N_6O_6$	8199
C_6H_5Cl	9299	$C_6H_5N_3$	925	$C_6H_6N_{10}$	5009
$C_6H_5ClNNaO_2S$	9300	$C_6H_5N_3O_4$	2836	$C_6H_6N_{12}O_{12}$	1728
C_6H_5ClO	9405	$C_6H_5N_3O_4$	2837	C_6H_6O	9012
C_6H_5ClO	9406	$C_6H_5N_3O_3$	8932	$C_6H_6O_2$	674
C_6H_5ClO	9407	$C_6H_5N_5$	8958	$C_6H_6O_2S$	908
$C_6H_5Cl_2NO_2S$	910	$C_6H_5NaO_3S$	5599	$C_6H_6O_2$	2033
$C_6H_5Cl_2N$	3104	C_6H_5NaO	5875	$C_6H_6O_2$	5331
$C_6H_5Cl_2N$	3105	$C_6H_5Na_3O_7$	5896	$C_6H_6O_2$	6654
$C_6H_5Cl_2N$	3106	C_6H_5OTI	7607	$C_6H_6O_2$	6885
$C_6H_5Cl_2OV$	8924	C_6H_6	901	$C_6H_6O_3S$	909
$C_6H_5Cl_3Ge$	8925	C_6H_6	1098	$C_6H_6O_3$	1979
$C_6H_5Cl_3Te$	8975	C_6H_6	1677	$C_6H_6O_3$	4843

$C_6H_6O_3$	8246	$C_6H_8N_6O_{18}$	4845	C_6H_{10}	1810
$C_6H_6O_3$	8247	$C_6H_8O_2$	102	C_6H_{10}	1811
$C_6H_6O_3$	8248	$C_6H_8O_2$	7415	C_6H_{10}	2511
$C_6H_6O_3$	8249	$C_6H_8O_2$	7416	C_6H_{10}	5247
$C_6H_6O_4$	663	$C_6H_8O_2$	9035	C_6H_{10}	9659
$C_6H_6O_4$	1978	$C_6H_8O_4$	4833	$C_6H_{10}AuCl$	1676
$C_6H_6O_4$	2805	$C_6H_8O_4$	9231	$C_6H_{10}Br_2Sn$	2182
$C_6H_6O_4$	4420	$C_6H_8O_4$	9639	$C_6H_{10}CaO_6$	4192
$C_6H_6O_6$	2111	$C_6H_8O_6$	630	$C_6H_{10}Cl_2Pd_2$	990
$C_6H_6O_6$	6810	$C_6H_8O_6$	631	$C_6H_{10}Cl_2O$	3542
$C_6H_6O_6$	9729	$C_6H_8O_7$	2077	$C_6H_{10}Cl_2O$	6848
$C_6H_6O_9$	902	$C_6H_8O_7$	4589	$C_6H_{10}Cl_4O_6$	1001
C_6H_6S	8088	C_6H_8S	2657	$C_6H_{10}NO_2P$	602
C_6H_6Se	8971	C_6H_8S	10003	$C_6H_{10}N_2O_4$	61
$C_6H_7BO_2$	8917	$C_6H_7AlO_6$	176	$C_6H_{10}N_2O_2$	6625
$C_6H_7FN_2O_2$	6084	$C_6H_7AsO_6$	5555	$C_6H_{10}N_4$	4432
$C_6H_7KO_2$	4036	$C_6H_7BO_6$	1103	$C_6H_{10}Ni$	991
$C_6H_7NO_3S$	327	$C_6H_7CoO_6$	4333	$C_6H_{10}O$	1335
C_6H_7NO	370	C_6H_7Cu	4938	$C_6H_{10}O$	1802
C_6H_7NO	371	$C_6H_7DyO_6$	2957	$C_6H_{10}O$	5246
C_6H_7NO	372	$C_6H_7ErO_6$	9883	$C_6H_{10}O$	9655
C_6H_7N	595	$C_6H_7KO_8U$	4122	$C_6H_{10}O$	9717
C_6H_7N	597	$C_6H_7NO_2$	1314	$C_6H_{10}O_2$	108
C_6H_7N	598	$C_6H_7NO_6$	6080	$C_6H_{10}O_2$	111
C_6H_7NO	8927	$C_6H_7N_3O_2$	495	$C_6H_{10}O_2$	146
$C_6H_7N_3O$	6644	$C_6H_7N_3$	1077	$C_6H_{10}O_2$	1722
$C_6H_7NaO_6$	5596	$C_6H_7N_3O_2$	2038	$C_6H_{10}O_2$	1723
$C_6H_8AsNO_3$	622	$C_6H_7N_3O_3$	5460	$C_6H_{10}O_2$	1797
$C_6H_8Cl_2O_2$	15	$C_6H_7N_5O$	6123	$C_6H_{10}O_2$	1798
C_6H_8IN	5253	$C_6H_7O_5P$	673	$C_6H_{10}O_2$	1799
$C_6H_8N_2$	13	$C_6H_7O_6Yb$	3701	$C_6H_{10}O_2$	1800
$C_6H_8N_2O_2S$	326	$C_6H_7O_6Yb$	3702	$C_6H_{10}O_2$	5033
$C_6H_8N_2$	2190	$C_6H_7O_6Tl$	7565	$C_6H_{10}O_2$	9718
$C_6H_8N_2$	2191	C_6H_{10}	1670	$C_6H_{10}O_3$	699
$C_6H_8N_2$	2192	C_6H_{10}	1671	$C_6H_{10}O_3$	2046
$C_6H_8N_2$	2633	C_6H_{10}	1672	$C_6H_{10}O_3$	6834
$C_6H_8N_2$	8926	C_6H_{10}	1673	$C_6H_{10}O_4$	10
$C_6H_8N_4O_4$	605	C_6H_{10}	1674	$C_6H_{10}O_4$	5237
$C_6H_8N_4O_4$	7379	C_6H_{10}	1675	$C_6H_{10}O_4$	5355
$C_6H_8N_6O_2$	2854	C_6H_{10}	1809	$C_6H_{10}O_4$	6815

$C_6H_{10}O_4S$	8073	C_6H_{12}	5245	$C_6H_{12}O_2$	8786
$C_6H_{10}O_4$	9862	C_6H_{12}	5343	$C_6H_{12}O_2$	8787
$C_6H_{10}O_4$	10059	C_6H_{12}	9647	$C_6H_{12}O_2$	8788
$C_6H_{10}O_5$	10055	C_6H_{12}	9929	$C_6H_{12}O_2$	8795
$C_6H_{10}O_7$	2081	$C_6H_{12}Br_2$	2278	$C_6H_{12}O_2$	9651
$C_6H_{10}O_8$	7412	$C_6H_{12}ClO_4P$	3286	$C_6H_{12}O_2$	9652
$C_6H_{10}O_5n$	9581	$C_6H_{12}Cl_3N$	8521	$C_6H_{12}O_2$	9928
$C_6H_{10}Pd$	2183	$C_6H_{12}Cl_3O_3P$	8683	$C_6H_{12}O_3$	3525
$C_6H_{10}Pt$	2184	$C_6H_{12}Cl_3O_4P$	9124	$C_6H_{12}O_3$	5513
$C_6H_{10}Zn$	2186	$C_6H_{12}FeN_3O_{12}$	560	$C_6H_{12}O_3$	8396
$C_6H_{11}AlCl_4N_2$	9971	$C_6H_{12}HgN_2O_2$	5022	$C_6H_{12}O_4$	2233
$C_6H_{11}As$	3298	$C_6H_{12}I_2$	2406	$C_6H_{12}O_6$	1542
$C_6H_{11}BF_4N_2$	9970	$C_6H_{12}NO_4P$	2482	$C_6H_{12}O_6$	2078
$C_6H_{11}BrN_2O_2$	1185	$C_6H_{12}NO_4PS_2$	2584	$C_6H_{12}O_6$	2079
$C_6H_{11}BrO_2$	1203	$C_6H_{12}NNaO_3S$	5895	$C_6H_{12}O_6$	4846
$C_6H_{11}Br$	1248	$C_6H_{12}N_2O_2$	12	$C_6H_{12}O_6$	7419
$C_6H_{11}ClN_2$	9974	$C_6H_{12}N_2O_6$	1711	$C_6H_{12}O_6$	7560
$C_6H_{11}FO_2$	9162	$C_6H_{12}N_2O_2$	1724	$C_6H_{12}O_6$	9133
$C_6H_{11}F_6N_2P$	9967	$C_6H_{12}N_2$	2170	$C_6H_{12}O_7$	2080
$C_6H_{11}N$	23	$C_6H_{12}N_2NiO_{12}$	4446	$C_6H_{13}Cl$	9314
$C_6H_{11}NO$	334	$C_6H_{12}N_2S_4$	7881	$C_6H_{13}Cl$	9315
$C_6H_{11}N$	2181	$C_6H_{12}N_2S_4Zn$	9762	$C_6H_{13}Cl$	9316
$C_6H_{11}NO_2$	6191	$C_6H_{12}N_2O_4S_2$	9849	$C_6H_{13}Cl_2N$	1076
$C_6H_{11}NO_2$	8803	$C_6H_{12}N_2O_3$	10058	$C_6H_{13}FO$	9163
$C_6H_{11}NO$	9657	$C_6H_{12}N_3PS$	8090	$C_6H_{13}NO_2$	330
$C_6H_{11}N_3O_4$	2066	$C_6H_{12}N_4$	8896	$C_6H_{13}NO_2$	332
$C_6H_{11}N_3O_3$	9969	$C_6H_{12}N_5O_2PS_2$	2542	$C_6H_{13}NO_2$	333
$C_6H_{11}NaO_7$	5681	$C_6H_{12}N_6Na_2NiO_6$	5624	$C_6H_{13}N$	1710
$C_6H_{11}O_3P$	10007	$C_6H_{12}O$	1719	$C_6H_{13}NO_2$	1807
$C_6H_{11}O_4P$	10008	$C_6H_{12}O$	1801	$C_6H_{13}NO$	4289
$C_6H_{11}O_5P$	5416	$C_6H_{12}O$	2507	$C_6H_{13}NO_2$	4576
C_6H_{12}	1794	$C_6H_{12}O$	9654	$C_6H_{13}NO$	5124
C_6H_{12}	1795	$C_6H_{12}O_2$	1731	$C_6H_{13}N$	5252
C_6H_{12}	2508	$C_6H_{12}O_2$	1973	$C_6H_{13}NO_2$	8183
C_6H_{12}	2509	$C_6H_{12}O_2$	2505	$C_6H_{13}N$	9660
C_6H_{12}	2510	$C_6H_{12}O_2$	4288	$C_6H_{13}N_2O_2P$	3522
C_6H_{12}	2695	$C_6H_{12}O_2$	4923	$C_6H_{13}O_3S$	9661
C_6H_{12}	5242	$C_6H_{12}O_2$	5238	$C_6H_{13}O_5PS$	2573
C_6H_{12}	5243	$C_6H_{12}O_2$	5542	C_6H_{14}	1718
C_6H_{12}	5244	$C_6H_{12}O_2$	5546	C_6H_{14}	2503

C_6H_{14}	2504	$C_6H_{15}ClN_2O_4$	4298	$C_6H_{18}N_3OP$	8262
C_6H_{14}	5235	$C_6H_{15}ClSn$	8710	$C_6H_{18}N_4O_{17}P_2$	8699
C_6H_{14}	5236	$C_6H_{15}FO_3Si$	8708	$C_6H_{18}OSi_2$	1707
$C_6H_{14}ClNO_2S$	5364	$C_6H_{15}Ga$	8704	$C_6H_{18}O_6W$	1496
$C_6H_{14}FO_3P$	2393	$C_6H_{15}Hg_3O_4P$	9998	$C_6H_{18}Pb_2$	1704
$C_6H_{14}FO_3P$	2917	$C_6H_{15}INO_2PS$	9940	$C_6H_{18}Si_2$	1706
$C_6H_{14}I_2Sn$	2913	$C_6H_{15}In$	8707	$C_6H_{18}Sn_2$	1708
$C_6H_{14}NO_3PS_2$	2713	$C_6H_{15}KZn$	4121	$C_6H_{18}W$	1700
$C_6H_{14}N_2O_2$	4583	$C_6H_{15}LiZn$	4696	$C_6H_{19}NSi_2$	1705
$C_6H_{14}N_2$	9995	$C_6H_{15}N$	1803	$C_6H_{21}AlN_2$	195
$C_6H_{14}N_4O_2$	618	$C_6H_{15}N$	2910	$C_6H_{21}N_3Si_3$	1716
$C_6H_{14}N_6O_6$	8897	$C_6H_{15}NO$	3208	$C_6H_{22}B_3N_3$	8485
$C_6H_{14}N_{10}O_{10}$	6510	$C_6H_{15}NO_3$	8698	$C_6H_{10}n$	6735
$C_6H_{14}O$	1730	$C_6H_{15}N$	8701	$C_6HO_2O_{12}$	2090
$C_6H_{14}O$	2506	$C_6H_{15}N_5$	3211	$C_6IrK_3O_{12}$	4105
$C_6H_{14}O$	3544	$C_6H_{15}NaZn$	5874	$C_6IrK_3O_{12}$	4106
$C_6H_{14}O$	5239	$C_6H_{15}O_2PS_3$	2719	$C_6K_2N_6Pd$	3900
$C_6H_{14}O$	5240	$C_6H_{15}O_3PS_2$	2720	$C_6K_2N_6Pt$	3901
$C_6H_{14}O$	5241	$C_6H_{15}O_3PS_2$	2721	$C_6K_2O_6Ti$	3846
$C_6H_{14}O$	5361	$C_6H_{15}O_3P$	8720	$C_6K_3O_{12}Rh$	4107
$C_6H_{14}O$	5362	$C_6H_{15}O_4PS_2$	2718	$C_6K_3O_{12}Rh$	4108
$C_6H_{14}O$	10024	$C_6H_{15}O_4P$	9126	$C_6La_2O_{12}$	4555
$C_6H_{14}O_2$	1339	$C_6H_{15}RbZn$	7051	$C_6Lu_2O_{12}$	4727
$C_6H_{14}O_2$	3303	$C_6H_{15}Sb$	8716	C_6MnNO_5S	6474
$C_6H_{14}O_2$	3304	$C_6H_{15}Tl$	8717	C_6MoO_6	5475
$C_6H_{14}O_3$	3236	$C_6H_{15}FN_2OP$	1026	C_6N_2	3172
$C_6H_{14}O_3$	3237	$C_6H_{16}FN_2O_2P$	2465	C_6N_4	8024
$C_6H_{14}O_3PS_2$	3292	$C_6H_{16}FINO_2P$	2486	C_6N_6	8694
$C_6H_{14}O_4S$	2914	$C_6H_{16}N_2$	2194	$C_6N_6O_6$	926
$C_6H_{14}O_4$	8706	$C_6H_{16}N_2$	7883	$C_6N_6O_{12}$	1727
$C_6H_{14}O_6$	4844	$C_6H_{16}N_2O_4$	9955	$C_6N_9P_3S_6$	1678
$C_6H_{14}O_6$	7417	$C_6H_{16}O_3Si$	8725	C_6N_{20}	2173
$C_6H_{14}S$	1732	$C_6H_{16}Pb$	8713	C_6NaO_6V	5623
$C_6H_{14}S$	2915	$C_6H_{18}AlO_9P_3$	281	$C_6Nd_2O_{12}$	5936
$C_6H_{15}AlO_3$	282	$C_6H_{18}F_4N_2Si$	4475	C_6O_6	3307
$C_6H_{15}AlClK$	4143	$C_6H_{18}Ge_2$	1703	C_6O_6V	1359
$C_6H_{15}Al$	8700	$C_6H_{18}Ge_2O$	8354	C_6O_6W	1483
$C_6H_{15}BO_3$	1131	$C_6H_{18}HgSi_2$	1039	$C_6O_{12}Pr_2$	6766
$C_6H_{15}B$	8703	$C_6H_{18}HgO_2Si_2$	6989	$C_6O_{12}Sc_2$	7396
$C_6H_{15}BF_4O$	8709	$C_6H_{18}NNaSi_2$	5600	$C_6O_{12}Sm_2$	7105

$C_6O_{12}Tb_2$	7671	$C_7H_5Cl_3$	8663	$C_7H_5N_3$	8933
$C_6O_{12}Tm_2$	8745	$C_7H_5Cl_3NO_4Rh$	8944	$C_7H_5N_5O_8$	5285
$C_6O_{12}Y_2$	3739	$C_7H_5Cl_3NRh$	8945	$C_7H_5O_2Rh$	9700
$C_6O_{12}Yb_2$	3710	$C_7H_5CoO_2$	9699	C_7H_5P	8988
C_7F_8	8617	$C_7H_5FO_2$	9155	$C_7H_6Cl_2$	3125
$C_7Fe_2O_7S_2$	2989	$C_7H_5FO_2$	9156	$C_7H_6Cl_2N_4S$	3138
$C_7HF_{13}O_2$	6599	$C_7H_5FO_2$	9157	$C_7H_6FeO_3$	8357
$C_7H_3Cl_2N$	3111	$C_7H_5F_2$	8608	$C_7H_6NNaO_3$	5653
$C_7H_3N_3O_7$	8450	$C_7H_5F_3$	8608	$C_7H_6N_2$	25
$C_7H_3N_3O_8$	8451	C_7H_5IO	3634	$C_7H_6N_2$	26
$C_7H_3N_5O_5$	5421	$C_7H_5IO_2$	3635	$C_7H_6N_2$	27
$C_7H_4AuClFN$	3491	$C_7H_5IO_2$	3636	$C_7H_6N_2$	28
$C_7H_4BrNO_4$	1198	$C_7H_5IO_2$	3637	$C_7H_6N_2S$	328
$C_7H_4Br_2O_3$	2277	$C_7H_5LiO_2$	4604	$C_7H_6N_2S$	869
$C_7H_4ClNO_4$	6188	C_7H_5N	919	$C_7H_6N_2$	869
$C_7H_4ClNO_4$	9390	C_7H_5NS	923	$C_7H_6N_2O_4$	2857
$C_7H_4Cl_2O$	9298	$C_7H_5NS_2$	933	$C_7H_6N_2O_5$	5138
$C_7H_4N_2O_7$	1953	$C_7H_5NO_5$	1998	$C_7H_6N_2O_5$	5392
$C_7H_4N_2O_5$	2839	$C_7H_5NO_5$	1999	$C_7H_6N_2O_5$	5393
$C_7H_4N_2O_6$	2840	$C_7H_5NO_5$	2000	$C_7H_6N_2S$	6929
$C_7H_4N_2O_6$	2841	$C_7H_5NO_5$	2001	$C_7H_6N_4$	8976
$C_7H_4N_2O_6$	2842	$C_7H_5NO_3$	6088	$C_7H_6N_4$	8977
$C_7H_4N_2O_6$	2843	$C_7H_5NO_3$	6089	$C_7H_6N_4S$	8978
$C_7H_4N_2O_6$	2844	$C_7H_5NO_3$	6090	C_7H_6O	819
$C_7H_4N_2O_2$	6098	$C_7H_5NO_4$	6092	$C_7H_6O_2$	874
$C_7H_4N_2O_2$	6099	$C_7H_5NO_4$	6093	$C_7H_6O_2$	888
$C_7H_4N_4O_8$	7895	$C_7H_5NO_4$	6094	$C_7H_6O_2$	1934
$C_7H_4O_4S$	7524	$C_7H_5NO_4$	6631	$C_7H_6O_2$	1935
C_7H_5BrO	1163	$C_7H_5NO_4$	6632	$C_7H_6O_2$	1936
$C_7H_5BrO_2$	1165	$C_7H_5NO_4$	6633	$C_7H_6O_2$	9246
$C_7H_5BrO_2$	1166	$C_7H_5NO_4$	6634	$C_7H_6O_3$	1938
$C_7H_5BrO_2$	1167	$C_7H_5NO_4$	6635	$C_7H_6O_3$	1939
$C_7H_5BrO_2Os$	2436	$C_7H_5NO_3S$	7120	$C_7H_6O_3$	2338
C_7H_5ClO	897	C_7H_5NS	8941	$C_7H_6O_3$	2339
C_7H_5ClO	9294	C_7H_5NO	8942	$C_7H_6O_3$	2340
$C_7H_5ClO_2$	9295	C_7H_5N	8943	$C_7H_6O_3$	2341
$C_7H_5ClO_2$	9296	$C_7H_5N_3O$	876	$C_7H_6O_3$	2342
$C_7H_5ClO_2$	9297	$C_7H_5N_3O_6$	8458	$C_7H_6O_3$	2343
$C_7H_5Cl_2NO_4S$	3123	$C_7H_5N_3O_6$	8459	$C_7H_6O_3$	6585
$C_7H_5Cl_2NS$	3135	$C_7H_5N_3O_6$	8460	$C_7H_6O_3$	7078
		$C_7H_5N_3O_6$	8461	$C_7H_6O_3$	9243

$C_7H_6O_4$	2345	$C_7H_7NO_3$	336	$C_7H_8O_2S$	5084
$C_7H_6O_4$	2347	C_7H_7NO	670	$C_7H_8O_2$	5448
$C_7H_6O_4$	2348	C_7H_7NO	671	$C_7H_8O_2$	5449
$C_7H_6O_4$	2349	C_7H_7NO	672	$C_7H_8O_2$	5450
$C_7H_6O_4$	6420	$C_7H_7NO_2$	872	$C_7H_8O_3S$	911
$C_7H_6O_4$	8243	C_7H_7NO	890	$C_7H_8O_3S$	5085
$C_7H_6O_4$	8244	C_7H_7N	1411	$C_7H_8O_3$	9239
$C_7H_6O_5$	1591	C_7H_7N	1412	C_7H_8S	863
$C_7H_6O_5S$	7522	$C_7H_7NO_2$	6162	$C_7H_9AsN_2O_4$	4294
$C_7H_6O_5S$	7523	$C_7H_7NO_2$	6163	$C_7H_9ClN_2$	821
$C_7H_6O_5$	8245	$C_7H_7NO_2$	6164	$C_7H_9ClN_2$	822
$C_7H_6O_6S$	2016	$C_7H_7NO_2$	7079	$C_7H_9NO_2$	389
$C_7H_6O_6S$	2017	$C_7H_7NO_2$	8253	C_7H_9N	825
$C_7H_7BF_4$	8733	$C_7H_7NO_2$	8955	C_7H_9N	2635
C_7H_7Br	828	$C_7H_7N_3$	40	C_7H_9N	2636
C_7H_7BrO	1195	$C_7H_7N_5O$	5440	C_7H_9N	5069
C_7H_7Br	1228	$C_7H_7N_5$	8145	C_7H_9N	5070
C_7H_7Br	1229	C_7H_7OTl	7567	C_7H_9N	5071
C_7H_7Br	1230	$C_7H_7O_4$	2344	C_7H_9N	5072
$C_7H_7BrO_3$	1243	$C_7H_7O_4$	2346	C_7H_9NO	5367
C_7H_7BrTe	5319	C_7H_8	8147	C_7H_9NO	5368
C_7H_7Br	8731	C_7H_8	9676	$C_7H_9N_3O_2$	7749
C_7H_7ClPd	859	C_7H_8BrN	1143	$C_7H_9O_3P$	1977
C_7H_7Cl	5332	$C_7H_8ClN_3O_4S_2$	3162	$C_7H_{10}BrN$	9996
C_7H_7Cl	5333	$C_7H_8N_2O$	318	$C_7H_{10}ClN_3$	9342
C_7H_7Cl	5334	$C_7H_8N_2$	820	$C_7H_{10}N_2$	2185
$C_7H_7ClO_4$	5426	$C_7H_8N_2O$	5217	$C_7H_{10}N_4O_2S$	7511
$C_7H_7ClN_4S$	6790	$C_7H_8N_2O_2$	6646	$C_7H_{10}O_2$	5029
C_7H_7ClHg	8146	$C_7H_8N_4O_7$	5065	$C_7H_{10}O_4$	9716
C_7H_7Cl	8734	$C_7H_8N_4O_2$	7660	$C_7H_{10}O_6$	5046
C_7H_7Cl	9340	$C_7H_8N_4O_2$	7661	$C_7H_{11}F_3N_2O_3S$	9973
$C_7H_7ClNNaO_2S$	9341	C_7H_8O	852	$C_7H_{11}KO_5$	3830
$C_7H_7Cl_3NO_2PS$	5311	C_7H_8OS	5294	$C_7H_{11}NO_6$	6138
C_7H_7I	835	C_7H_8OS	5295	$C_7H_{11}O_4P$	9732
C_7H_7I	8732	C_7H_8O	5326	C_7H_{12}	1859
C_7H_7NO	312	C_7H_8O	5327	C_7H_{12}	1860
$C_7H_7NO_2$	315	C_7H_8O	5328	C_7H_{12}	1861
$C_7H_7NO_2$	316	C_7H_8O	5386	$C_7H_{12}ClN_5$	9304
$C_7H_7NO_2$	317	$C_7H_8O_2$	1937	$C_7H_{12}O$	9674
$C_7H_7NO_3$	335	$C_7H_8O_2$	2367	$C_7H_{12}O_2$	105

$C_7H_{12}O_2$	106	$C_7H_{14}O_2$	8794	$C_7H_{19}GeN$	8352
$C_7H_{12}O_2$	4912	$C_7H_{14}O_2$	8807	$C_7Mn_2N_2O_9$	1830
$C_7H_{12}O_2$	9653	$C_7H_{14}O_2$	9876	$C_8CO_2HgO_8$	6987
$C_7H_{12}O_4$	3252	$C_7H_{14}O_3$	5512	$C_8CO_2O_8$	2444
$C_7H_{12}O_4$	4841	$C_7H_{14}O_6$	5129	$C_8F_{10}FeO_4$	1033
$C_7H_{12}O_4$	6608	$C_7H_{14}O_6$	5202	$C_8F_{18}O_2$	1034
$C_7H_{12}O_6$	7753	$C_7H_{15}Br$	1172	$C_8Fe_2I_2O_8$	2388
$C_7H_{13}BrN_2O_2$	4304	$C_7H_{15}Cl_4N$	9373	$C_8H_4F_3NO$	8622
$C_7H_{13}F_6N_2P$	6816	$C_7H_{15}NO_2$	1857	$C_8H_4F_6$	1052
$C_7H_{13}NO_4S_2$	5975	$C_7H_{15}N$	2632	$C_8H_4N_2$	2396
$C_7H_{13}N$	6661	$C_7H_{15}N_5$	1804	$C_8H_4N_2O_2$	3170
$C_7H_{13}N$	9877	C_7H_{16}	1833	$C_8H_4N_2$	3176
$C_7H_{13}N_2O_4PS_3$	2723	C_7H_{16}	2621	$C_8H_4N_2$	3177
$C_7H_{13}N_3O_3S$	6234	C_7H_{16}	2622	$C_8H_4N_2$	3178
$C_7H_{13}N_3$	8185	C_7H_{16}	2623	$C_8H_4O_3$	9136
$C_7H_{13}O_3P$	6824	C_7H_{16}	2624	$C_8H_4O_9$	9240
$C_7H_{13}O_6P$	2585	C_7H_{16}	5113	$C_8H_5Br_3O_2$	8809
C_7H_{14}	1855	C_7H_{16}	5114	$C_8H_5Cl_2NaO_3$	5722
C_7H_{14}	2625	C_7H_{16}	8329	$C_8H_5Cl_3O_3$	8675
C_7H_{14}	2626	C_7H_{16}	9993	$C_8H_5F_3O_2S$	8068
C_7H_{14}	2627	$C_7H_{16}ClNO_2$	675	$C_8H_5F_5$	6552
C_7H_{14}	2628	$C_7H_{16}FO_2P$	3496	$C_8H_5F_9NSb$	8514
C_7H_{14}	2629	$C_7H_{16}NO_4PS_2$	2587	$C_8H_5MnO_7$	6470
C_7H_{14}	2704	$C_7H_{16}O$	1836	$C_8H_5MnO_3$	9709
C_7H_{14}	2705	$C_7H_{16}O$	3543	$C_8H_5NO_2$	3502
C_7H_{14}	5341	$C_7H_{16}O_3$	8723	$C_8H_5NO_6$	6185
C_7H_{14}	9673	$C_7H_{16}S$	1839	$C_8H_5NO_2$	9148
C_7H_{14}	10018	$C_7H_{16}S_3$	8719	$C_8H_5NO_2$	9626
$C_7H_{14}AuN$	2911	$C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$	6251	$C_8H_5NO_2$	9627
$C_7H_{14}ClNO_3Si$	9343	$C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$	9739	$C_8H_5N_3O_4$	6106
$C_7H_{14}FOPS$	9666	$C_7H_{17}N$	1856	$C_8H_5N_5O_4$	2861
$C_7H_{14}FO_2P$	9667	$C_7H_{17}NO$	3206	$C_8H_5O_3Re$	9711
$C_7H_{14}NO_5P$	2577	$C_7H_{17}N$	3243	$C_8H_5O_3Tc$	9712
$C_7H_{14}NO_3PS_2$	2991	$C_7H_{17}O_2PS_3$	3294	$C_8H_5O_7Re$	6478
$C_7H_{14}N_2O_2S$	165	$C_7H_{18}AuP$	5180	C_8H_6	8911
$C_7H_{14}O$	1834	$C_7H_{18}FN_2O_2P$	2464	C_8H_6BrN	1164
$C_7H_{14}O$	1837	$C_7H_{18}FINO_2P$	5134	$C_8H_6Br_2O$	2269
$C_7H_{14}O$	1838	$C_7H_{18}NO_2PS$	9939	$C_8H_6Cl_2O_3$	3143
$C_7H_{14}O_2$	4921	$C_7H_{18}N_2Si_2$	1038	$C_8H_6Cl_2O_3$	3144
$C_7H_{14}O_2$	6835	$C_7H_{19}FIN_2O_2P$	2466	$C_8H_6Cl_2O_3$	5395

$C_8H_6CoO_3$	4412	$C_8H_7NO_5$	1991	$C_8H_8O_2$	5080
$C_8H_6CrO_5S$	5206	$C_8H_7NO_5$	1992	$C_8H_8O_2$	5081
$C_8H_6MoO_3$	5508	$C_8H_7NO_3$	2003	$C_8H_8O_2$	5082
$C_8H_6N_2O_3$	2846	$C_8H_7NO_3$	2004	$C_8H_8O_2$	5371
$C_8H_6N_2O_6$	2862	$C_8H_7NO_3$	2005	$C_8H_8O_2$	5372
$C_8H_6N_2O_2$	6091	C_8H_7N	3606	$C_8H_8O_2$	5373
$C_8H_6N_2O$	8989	$C_8H_7NO_4$	6095	$C_8H_8O_2$	5539
$C_8H_6N_2$	9257	$C_8H_7NO_4$	6177	$C_8H_8O_2$	8810
$C_8H_6N_2$	9803	$C_8H_7NO_4$	6178	$C_8H_8O_2$	8983
C_8H_6O	9002	$C_8H_7NO_4$	6179	$C_8H_8O_3$	1982
$C_8H_6O_3$	5158	$C_8H_7NO_2$	6180	$C_8H_8O_3$	1983
$C_8H_6O_4$	905	$C_8H_7NO_3$	9145	$C_8H_8O_3$	1984
$C_8H_6O_4$	7680	$C_8H_7N_3O_6$	2658	$C_8H_8O_3$	1985
$C_8H_6O_4$	9135	$C_8H_7N_3O_2$	4718	$C_8H_8O_3$	1986
$C_8H_6O_5SeW$	5205	$C_8H_7N_3O_5$	9234	$C_8H_8O_3$	2025
$C_8H_6O_6$	2350	C_8H_8	4526	$C_8H_8O_3$	2337
C_8H_6S	924	C_8H_8	7433	$C_8H_8O_3$	2362
C_8H_7BrO	1161	C_8H_8	9692	$C_8H_8O_3$	5378
C_8H_7BrO	1162	C_8H_8BN	1107	$C_8H_8O_3$	5379
$C_8H_7BrO_3$	1174	$C_8H_8BrCl_2O_3PS$	2556	$C_8H_8O_3$	5380
$C_8H_7BrO_3$	1175	$C_8H_8Br_2$	996	$C_8H_8O_3$	5464
$C_8H_7BrO_2$	1189	$C_8H_8ClNO_4$	6600	$C_8H_8O_3$	7081
$C_8H_7BrO_2$	1235	$C_8H_8Cl_3O_3PS$	2664	$C_8H_8O_3$	9010
$C_8H_7BrO_2$	1236	$C_8H_8FeO_2$	9703	$C_8H_8O_4$	1987
$C_8H_7ClO_3$	2365	$C_8H_8HgO_2$	8949	$C_8H_8O_4$	1988
$C_8H_7ClO_2$	5385	$C_8H_8HgO_2$	8968	$C_8H_8O_4$	2369
C_8H_7ClO	9293	$C_8H_8N_2O_3$	668	$C_8H_8O_4$	8947
$C_8H_7ClO_2$	9397	$C_8H_8N_2O_2$	3515	C_8H_9Br	1193
$C_8H_7ClO_2$	9398	$C_8H_8N_2O_2$	6925	C_8H_9Br	1237
$C_8H_7ClO_2$	9399	$C_8H_8N_2O_2$	9138	$C_8H_9ClO_3$	2631
$C_8H_7ClO_3$	9401	$C_8H_8N_4O$	829	$C_8H_9ClNO_5PS$	2689
$C_8H_7ClO_3$	9402	$C_8H_8N_4O_6$	6187	$C_8H_9ClNO_5PS$	2690
$C_8H_7ClO_3$	9403	C_8H_8O	700	$C_8H_9ClNO_6P$	2691
$C_8H_7FO_2$	9218	C_8H_8O	5075	$C_8H_9Cl_2O_2PS$	5147
$C_8H_7IO_3$	3643	C_8H_8O	5076	$C_8H_9MnO_5Sn$	6483
$C_8H_7IO_2$	3672	C_8H_8O	5077	$C_8H_9NO_2$	368
$C_8H_7IO_2$	3673	C_8H_8O	8987	$C_8H_9NO_3S$	650
$C_8H_7NO_2$	323	$C_8H_8O_2$	873	$C_8H_9NO_2$	651
C_8H_7N	866	$C_8H_8O_2$	894	C_8H_9NO	654
$C_8H_7NO_5$	1990	$C_8H_8O_2$	1407	$C_8H_9NO_2$	2595

$C_8H_9NO_2$	2596	$C_8H_{10}O_2$	10034	$C_8H_{12}O_2$	2702
$C_8H_9NO_2$	5057	$C_8H_{10}O_3$	2796	$C_8H_{12}O_4$	9648
$C_8H_9NO_2$	5058	$C_8H_{10}O_3$	2797	$C_8H_{12}O_4$	9649
$C_8H_9NO_2$	5059	$C_8H_{10}O_3$	2798	$C_8H_{12}O_4$	9650
$C_8H_9NO_2$	5381	$C_8H_{10}O_3S$	5087	$C_8H_{12}O_5$	9863
C_8H_9NO	5544	$C_8H_{10}O_6$	2439	$C_8H_{12}O_8Si$	4470
$C_8H_9NO_2$	6647	$C_8H_{10}Pd$	154	$C_8H_{12}O_8Sn$	6327
$C_8H_9NO_2$	8928	$C_8H_{10}S$	8997	$C_8H_{12}O_8Pb$	7127
C_8H_9NO	8984	$C_8H_{11}ClN_2O$	2598	$C_8H_{13}Br$	1249
$C_8H_9N_2NaO_3S$	7520	$C_8H_{11}FNO_2P$	8908	$C_8H_{13}NO_2$	621
$C_8H_9N_5O$	10033	$C_8H_{11}F_3N_2O_2$	9972	$C_8H_{13}N_2O_3PS$	3267
C_8H_{10}	2497	$C_8H_{11}F_6N_3O_4S_2$	9966	$C_8H_{13}N_2O_2P$	8934
C_8H_{10}	2498	$C_8H_{11}NO$	375	$C_8H_{13}O_4P$	9644
C_8H_{10}	2499	$C_8H_{11}N$	2488	C_8H_{14}	1100
C_8H_{10}	9927	$C_8H_{11}N$	2489	C_8H_{14}	6318
$C_8H_{10}NO_5PS$	2599	$C_8H_{11}N$	2490	C_8H_{14}	6319
$C_8H_{10}N_2O$	653	$C_8H_{11}N$	2491	$C_8H_{14}Br_2O_4Sn$	2437
$C_8H_{10}N_2O$	2597	$C_8H_{11}N$	6823	$C_8H_{14}ClN$	586
$C_8H_{10}N_4O_2$	4440	$C_8H_{11}N$	8378	$C_8H_{14}ClN_5$	9414
$C_8H_{10}N_6$	2483	$C_8H_{11}N$	8379	$C_8H_{14}Cl_3O_6P$	2662
$C_8H_{10}O$	2673	$C_8H_{11}N$	8380	$C_8H_{14}Cl_3O_5P$	3231
$C_8H_{10}O$	2674	$C_8H_{11}N$	8381	$C_8H_{14}N_2$	2169
$C_8H_{10}O$	2675	$C_8H_{11}N$	8382	$C_8H_{14}N_2O_3SSi$	6931
$C_8H_{10}O$	2676	$C_8H_{11}N$	8383	$C_8H_{14}N_4OS$	331
$C_8H_{10}O$	2677	$C_8H_{11}N$	8995	$C_8H_{14}N_4S$	5292
$C_8H_{10}O$	2678	$C_8H_{11}N$	8996	$C_8H_{14}O$	2534
$C_8H_{10}O$	5430	$C_8H_{11}N$	9922	$C_8H_{14}O_2S_2$	4594
$C_8H_{10}O$	5453	$C_8H_{11}N_2NaO_3$	5726	$C_8H_{14}O_2$	5030
$C_8H_{10}O$	8994	$C_8H_{11}N_5O_3$	701	$C_8H_{14}O_2$	8817
$C_8H_{10}O$	10013	$C_8H_{11}N_5$	9968	$C_8H_{14}O_2$	9656
$C_8H_{10}O$	10014	C_8H_{12}	9689	$C_8H_{14}O_3$	4914
$C_8H_{10}O$	10015	C_8H_{12}	9695	$C_8H_{14}O_4$	6281
$C_8H_{10}O$	10023	$C_8H_{12}AgNO_3$	9690	$C_8H_{14}O_4$	6821
$C_8H_{10}O_2$	2740	$C_8H_{12}ClCuN_4O_4$	7706	$C_8H_{14}O_4$	9858
$C_8H_{10}O_2$	2741	$C_8H_{12}Cl_2KO_8Tc_2$	4047	$C_8H_{14}O_4$	9860
$C_8H_{10}O_2$	2742	$C_8H_{12}GeO_8$	1865	$C_8H_{14}O_4$	10060
$C_8H_{10}O_2$	5208	$C_8H_{12}N_2O_3$	3213	$C_8H_{14}O_2n$	6728
$C_8H_{10}O_2$	5376	$C_8H_{12}N_4$	56	$C_8H_{15}BF_4N_2$	1312
$C_8H_{10}O_2$	5377	$C_8H_{12}N_4O_3$	4441	$C_8H_{15}Cl_2NO_4P$	2918
$C_8H_{10}O_2$	9011	$C_8H_{12}N_{22}Ni$	2383	$C_8H_{15}F_6N_2P$	1309

$C_8H_{15}F_6N_2P$	1310	$C_8H_{16}O_4$	648	$C_8H_{18}O$	5118
$C_8H_{15}F_6N_2P$	1311	$C_8H_{16}S_4$	7930	$C_8H_{18}O$	5119
$C_8H_{15}N$	24	$C_8H_{17}Br$	1208	$C_8H_{18}O$	6283
$C_8H_{15}N$	2302	$C_8H_{17}BrHg$	6316	$C_8H_{18}O_2$	1319
$C_8H_{15}N$	2303	$C_8H_{17}FO_2Pb$	8714	$C_8H_{18}O_2Pb$	8712
$C_8H_{15}N$	2391	$C_8H_{17}NO_6$	344	$C_8H_{18}O_2$	9930
$C_8H_{15}N_7O_2S_3$	8900	$C_8H_{17}N$	4428	$C_8H_{18}O_3$	8726
$C_8H_{15}O_3P$	1321	$C_8H_{17}NO_2$	6315	$C_8H_{18}S$	2313
$C_8H_{15}O_4P$	1322	$C_8H_{17}O_4PS_2$	3249	$C_8H_{18}S_2$	2307
$C_8H_{15}O_4P$	1323	$C_8H_{17}O_5PS$	3251	$C_8H_{19}ClO_7P_2$	9417
$C_8H_{15}O_4P$	3512	C_8H_{18}	2513	$C_8H_{19}N$	2394
C_8H_{16}	2520	C_8H_{18}	2514	$C_8H_{19}N$	6314
C_8H_{16}	2696	C_8H_{18}	2515	$C_8H_{19}O_2PS_3$	3246
C_8H_{16}	2697	C_8H_{18}	2516	$C_8H_{19}O_2PS_3$	3295
C_8H_{16}	2698	C_8H_{18}	2517	$C_8H_{19}O_2PS_2$	9941
C_8H_{16}	2699	C_8H_{18}	2518	$C_8H_{19}O_3PS_2$	3296
C_8H_{16}	2700	C_8H_{18}	5115	$C_8H_{19}O_3PS_2$	3297
C_8H_{16}	2701	C_8H_{18}	5116	$C_8H_{19}O_5PS_2$	3293
C_8H_{16}	5120	C_8H_{18}	5117	$C_8H_{20}AlLi$	4692
C_8H_{16}	6313	C_8H_{18}	5358	$C_8H_{20}AsCl_6N$	8030
C_8H_{16}	8180	C_8H_{18}	5359	$C_8H_{20}AuP$	9958
C_8H_{16}	8409	C_8H_{18}	6279	$C_8H_{20}BrN$	8029
C_8H_{16}	9691	C_8H_{18}	7843	$C_8H_{20}FN_2OP$	1025
C_8H_{16}	10017	C_8H_{18}	8374	$C_8H_{20}Ge$	8033
$C_8H_{16}ClIr$	7814	C_8H_{18}	8375	$C_8H_{20}NO_2$	8031
$C_8H_{16}FO_2P$	5342	C_8H_{18}	8376	$C_8H_{20}NO_3$	8032
$C_8H_{16}NO_4PS_2$	2569	C_8H_{18}	8377	$C_8H_{20}N_{10}$	1037
$C_8H_{16}NO_3PS_2$	5141	C_8H_{18}	9931	$C_8H_{20}NbO_4$	6078
$C_8H_{16}N_4O_2S$	2656	$C_8H_{18}BeO_2$	947	$C_8H_{20}NiO_4P_2S_4$	6002
$C_8H_{16}O$	2519	$C_8H_{18}Be$	2305	$C_8H_{20}O_4Si$	8041
$C_8H_{16}O$	6280	$C_8H_{18}ClN$	4429	$C_8H_{20}O_5P_2S_2$	8034
$C_8H_{16}O_2$	155	$C_8H_{18}Cl_2Sn$	2312	$C_8H_{20}O_6P_2S$	8038
$C_8H_{16}O_2$	4286	$C_8H_{18}FO_3P$	2316	$C_8H_{20}O_7P_2$	8036
$C_8H_{16}O_2$	4916	$C_8H_{18}INO_2$	1333	$C_8H_{20}Pb$	8037
$C_8H_{16}O_2$	4918	$C_8H_{18}I_2Sn$	2311	$C_8H_{20}Sn$	8035
$C_8H_{16}O_2$	6822	$C_8H_{18}NO$	2308	$C_8H_{24}Cl_4FeN_2$	7837
$C_8H_{16}O_2$	6840	$C_8H_{18}NO_4PS_2$	2578	$C_8H_{24}Cl_4FeN_2$	7838
$C_8H_{16}O_2$	8790	$C_8H_{18}N_6O_2$	55	$C_8H_{24}N_4O_3P_2$	7793
$C_8H_{16}O_3$	1948	$C_8H_{18}O$	1336	$C_8H_{24}O_4Si_4$	6278
$C_8H_{16}O_3$	2002	$C_8H_{18}OS$	2314	$C_8H_{26}Au_2N_2$	8360

$C_8H_{28}N_4Si_4$	6277	$C_9H_7NO_4$	8250	$C_9H_9NO_4$	1993
$C_8Ir_2O_8$	2415	C_9H_7N	9265	$C_9H_9NO_4$	1994
$C_8K_4MoN_8$	4000	$C_9H_7N_7O_2S$	31	C_9H_9NO	4436
$C_8K_4MoN_8$	4001	$C_9H_7NaO_4$	5772	C_9H_9N	5181
$C_8K_4N_8W$	3999	$C_9H_7O_4$	2242	C_9H_9N	5193
$C_8N_8O_{16}$	6282	C_9H_8	3561	C_9H_9N	5194
$C_8N_{12}P_4S_8$	6274	$C_9H_8Cl_2O_3$	3147	$C_9H_9NO_3$	5423
$C_8N_{16}O_{11}$	1028	$C_9H_8Cl_3NO_2S$	8665	$C_9H_9NO_3$	5424
C_8O_8	7750	$C_9H_8FeO_4$	9698	$C_9H_9NO_3$	5425
$C_8O_8Rh_2$	2924	$C_9H_8N_2O_6$	2848	$C_9H_9NO_4$	6096
C_9CoO_9Re	6481	$C_9H_8N_2O_4$	6173	$C_9H_9NO_4$	6175
$C_9Fe_2O_9$	2387	C_9H_8O	1415	$C_9H_9NO_4$	6176
$C_9H_4Cl_8O$	6305	C_9H_8O	4437	$C_9H_9NO_2$	8956
$C_9H_5ClCrO_3$	9302	$C_9H_8O_2$	642	$C_9H_9N_3O_2$	870
$C_9H_5NbO_4$	7792	$C_9H_8O_2$	4433	$C_9H_9N_3$	1922
$C_9H_5O_4V$	9707	$C_9H_8O_2$	4434	$C_9H_9N_3O$	1923
C_9H_6ClNO	9324	$C_9H_8O_3$	656	$C_9H_9N_3$	1924
$C_9H_6CrO_3$	916	$C_9H_8O_3$	678	$C_9H_9N_3O_2S_2$	6226
$C_9H_6N_2O_2$	6137	$C_9H_8O_3$	679	$C_9H_9N_3O_6$	8395
$C_9H_6O_3$	1957	$C_9H_8O_3$	680	C_9H_{10}	135
$C_9H_6O_4$	2357	$C_9H_8O_3$	1954	C_9H_{10}	3560
$C_9H_6O_4$	6046	$C_9H_8O_3$	1955	C_9H_{10}	6803
$C_9H_6O_6$	917	$C_9H_8O_3$	1956	$C_9H_{10}Cl_3N_3$	3140
$C_9H_6O_6$	918	$C_9H_8O_4$	681	$C_9H_{10}Cl_3O_3PS$	5360
$C_9H_7ClO_3$	7681	$C_9H_8O_4$	2355	$C_9H_{10}NO_3PS$	2694
$C_9H_7ClO_2$	9328	$C_9H_8O_4$	2356	$C_9H_{10}N_2O_5$	6174
$C_9H_7ClO_2$	9329	$C_9H_8O_4$	9146	$C_9H_{10}N_2O_2$	6653
$C_9H_7ClO_2$	9330	$C_9H_9BrO_3$	1179	$C_9H_{10}N_2O$	8961
$C_9H_7ClN_2O_2$	9350	$C_9H_9ClO_3$	2447	$C_9H_{10}O$	150
$C_9H_7Cl_3N_2O_2$	5317	$C_9H_9ClO_2$	9393	$C_9H_{10}O$	151
$C_9H_7F_3N_2O_2$	5316	$C_9H_9ClO_2$	9394	$C_9H_{10}O$	6844
$C_9H_7MnO_3$	8285	$C_9H_9ClO_2$	9395	$C_9H_{10}O$	8965
$C_9H_7NO_5$	669	$C_9H_9Cl_2N_3$	3139	$C_9H_{10}O$	8966
C_9H_7NO	2026	$C_9H_9Cl_2NO$	6836	$C_9H_{10}O_2$	898
C_9H_7N	3549	$C_9H_9FO_3$	2800	$C_9H_{10}O_2$	2496
C_9H_7NO	3607	$C_9H_9FO_2$	9158	$C_9H_{10}O_2$	5370
$C_9H_7NO_2$	3611	$C_9H_9I_2NO_3$	341	$C_9H_{10}O_2$	5548
$C_9H_7NO_4$	6134	$C_9H_9I_2NO_3$	342	$C_9H_{10}O_2$	6841
$C_9H_7NO_4$	6135	$C_9H_9NO_3$	21	$C_9H_{10}O_2$	8784
$C_9H_7NO_4$	6136	$C_9H_9NO_3$	878	$C_9H_{10}O_2$	8801

$C_9H_{10}O_2$	8935	$C_9H_{11}NO_2$	8910	$C_9H_{13}NO$	6224
$C_9H_{10}O_2$	8962	$C_9H_{11}NO$	8912	$C_9H_{13}N$	8319
$C_9H_{10}O_2$	8967	$C_9H_{11}O_2$	1989	$C_9H_{13}NO$	8964
$C_9H_{10}O_2$	9925	C_9H_{12}	3519	$C_9H_{13}N_3O$	3684
$C_9H_{10}O_2$	9926	C_9H_{12}	5346	$C_9H_{13}O_6PS$	2586
$C_9H_{10}O_3$	1284	C_9H_{12}	5347	$C_9H_{14}BrNO$	6424
$C_9H_{10}O_3$	1945	C_9H_{12}	6812	$C_9H_{14}ClNO$	1932
$C_9H_{10}O_3$	1981	C_9H_{12}	8322	$C_9H_{14}N_4O_3$	6045
$C_9H_{10}O_3$	2024	C_9H_{12}	8323	$C_9H_{14}O$	2521
$C_9H_{10}O_3$	2731	C_9H_{12}	8324	$C_9H_{14}O_3$	2682
$C_9H_{10}O_3$	2732	$C_9H_{12}ClO_2PS_3$	2693	$C_9H_{14}O_6$	2060
$C_9H_{10}O_3$	2733	$C_9H_{12}NO_5PS$	2581	$C_9H_{14}O_7$	4590
$C_9H_{10}O_3$	2734	$C_9H_{12}NO_5PS$	5356	$C_9H_{15}ClN_2$	8906
$C_9H_{10}O_3$	2735	$C_9H_{12}N_2O_2$	348	$C_9H_{15}Cr$	8197
$C_9H_{10}O_3$	5383	$C_9H_{12}N_2$	692	$C_9H_{15}N$	22
$C_9H_{10}O_3$	5384	$C_9H_{12}N_2O$	2667	$C_9H_{15}NO$	6870
$C_9H_{10}O_3$	5446	$C_9H_{12}N_2O_2$	10032	$C_9H_{15}N$	8196
$C_9H_{10}O_3$	7083	$C_9H_{12}N_3P$	8522	$C_9H_{15}NO_3$	9870
$C_9H_{10}O_3$	8735	$C_9H_{12}O$	868	$C_9H_{15}O_4P$	9724
$C_9H_{10}O_3$	10025	$C_9H_{12}O$	6847	$C_9H_{15}O_8P$	2546
$C_9H_{10}O_4$	1949	$C_9H_{12}O$	8401	C_9H_{16}	5093
$C_9H_{10}O_4$	2738	$C_9H_{12}O$	8963	C_9H_{16}	6219
$C_9H_{10}O_4$	2739	$C_9H_{12}O_2$	858	C_9H_{16}	6220
$C_9H_{10}O_5$	1950	$C_9H_{12}O_2$	2023	$C_9H_{16}ClN_5$	9303
$C_9H_{10}O_5$	9244	$C_9H_{12}O_2$	6849	$C_9H_{16}NO_4P$	589
$C_9H_{11}ClN_2O$	2692	$C_9H_{12}O_3$	883	$C_9H_{16}NO_2$	7862
$C_9H_{11}ClN_2O_2$	9391	$C_9H_{12}O_3$	2736	$C_9H_{16}O_2$	6205
$C_9H_{11}Cl_3NO_3PS$	3279	$C_9H_{12}O_3$	2737	$C_9H_{16}O_4$	2912
$C_9H_{11}IN_2O_5$	2113	$C_9H_{12}O_3S$	5088	$C_9H_{16}O_4$	6208
$C_9H_{11}KO_2$	3962	$C_9H_{12}O_3$	8418	$C_9H_{17}AuO_2$	3240
$C_9H_{11}NO_3$	20	$C_9H_{12}O_3$	8419	$C_9H_{17}Cl_2N_7O_4$	7076
$C_9H_{11}NO_2$	324	$C_9H_{12}O_3$	9009	$C_9H_{17}N$	9264
$C_9H_{11}NO_2$	325	$C_9H_{12}O_3$	9238	$C_9H_{17}NO_4$	9871
$C_9H_{11}NO$	361	$C_9H_{13}ClNO_2$	2021	$C_9H_{17}O_4P$	6574
$C_9H_{11}NO$	2471	$C_9H_{13}Cl_2N_3O_2$	5149	$C_9H_{17}O_5P$	2547
$C_9H_{11}NO$	6845	$C_9H_{13}NO_3$	17	C_9H_{18}	2533
$C_9H_{11}NO_3$	8091	$C_9H_{13}NO_3$	18	C_9H_{18}	2717
$C_9H_{11}NO_3$	8092	$C_9H_{13}N$	584	C_9H_{18}	3531
$C_9H_{11}NO_2$	8907	$C_9H_{13}N$	585	C_9H_{18}	6217
$C_9H_{11}NO_2$	8909	$C_9H_{13}N$	2494	C_9H_{18}	6825

C_9H_{18}	8406	C_9H_{20}	7872	$C_{10}H_5Cl_7$	1853
C_9H_{18}	9685	C_9H_{20}	7873	$C_{10}H_5N_3O_6$	8456
$C_9H_{18}BrNO_3Si$	1220	C_9H_{20}	7874	$C_{10}H_6$	2139
$C_9H_{18}ClNO_3Si$	9374	C_9H_{20}	8333	$C_{10}H_6N_2O_4$	2856
$C_9H_{18}FN_2O_2P$	9267	C_9H_{20}	8334	$C_{10}H_6O_2$	5914
$C_9H_{18}INO_3Si$	3665	C_9H_{20}	8335	$C_{10}H_6O_2$	5915
$C_9H_{18}N_2O_4$	5264	C_9H_{20}	8336	$C_{10}H_6O_3$	1996
$C_9H_{18}O$	2531	C_9H_{20}	8337	$C_{10}H_6O_3$	1997
$C_9H_{18}O$	6207	C_9H_{20}	8338	$C_{10}H_6O_8$	913
$C_9H_{18}O_2$	4917	C_9H_{20}	8339	$C_{10}H_6O_8$	914
$C_9H_{18}O_2$	4920	C_9H_{20}	8340	$C_{10}H_7Br$	1196
$C_9H_{18}O_2$	5545	C_9H_{20}	9932	$C_{10}H_7Br$	1197
$C_9H_{18}O_2$	6427	C_9H_{20}	9933	$C_{10}H_7ClO_3$	8991
$C_9H_{18}O_2$	8791	$C_9H_{20}ClNO_2$	5552	$C_{10}H_7Cl$	9345
$C_9H_{18}O_3$	2309	$C_9H_{20}NO_3PS_2$	3244	$C_{10}H_7Cl$	9346
$C_9H_{18}O_6$	8204	$C_9H_{20}O$	6210	$C_{10}H_7ClO$	9347
$C_9H_{19}Cl$	9353	$C_9H_{20}O_3$	8724	$C_{10}HI$	3650
$C_9H_{19}N_5$	2304	$C_9H_{20}O_4$	8040	$C_{10}H_7NO_2$	4835
C_9H_{20}	2522	$C_9H_{21}AlO_3$	247	$C_{10}H_7NO_2$	6128
C_9H_{20}	2523	$C_9H_{21}Al$	8472	$C_{10}H_7NO_2$	6145
C_9H_{20}	2524	$C_9H_{21}B$	8475	$C_{10}H_7NO_2$	9258
C_9H_{20}	2525	$C_9H_{21}GaO_3$	1560	$C_{10}H_7N_3S$	8063
C_9H_{20}	2526	$C_9H_{21}N$	6218	$C_{10}H_8$	96
C_9H_{20}	2527	$C_9H_{21}N$	8473	$C_{10}H_8$	5901
C_9H_{20}	2528	$C_9H_{21}O_3PS_2$	3540	$C_{10}H_8BrNO_2$	1253
C_9H_{20}	2529	$C_9H_{22}F_5NSi$	8474	$C_{10}H_8CrO_3$	8148
C_9H_{20}	2530	$C_9H_{22}NO_2PS$	9947	$C_{10}H_8MoO_5$	9710
C_9H_{20}	2714	$C_9H_{22}O_4P_2S_4$	5154	$C_{10}H_8N_2$	2904
C_9H_{20}	2715	$C_9H_{23}INO_2PS$	3523	$C_{10}H_8N_2$	2905
C_9H_{20}	2716	C_9O_9	1658	$C_{10}H_8N_2$	2906
C_9H_{20}	3265	$C_9O_9Os_2$	2896	$C_{10}H_8N_2$	5197
C_9H_{20}	5229	C_9S_9	904	$C_{10}H_8N_2O_2$	6102
C_9H_{20}	5230	$C_{10}BrF_{11}O_4$	6546	$C_{10}H_8O$	5912
C_9H_{20}	5231	$C_{10}Cl_8$	6308	$C_{10}H_8O$	5913
C_9H_{20}	5348	$C_{10}F_{18}$	6591	$C_{10}H_8O_2$	2364
C_9H_{20}	5349	$C_{10}F_{22}$	3330	$C_{10}H_8O_3$	2012
C_9H_{20}	5350	$C_{10}H_2CuF_{12}O_4$	4939	$C_{10}H_8O_3S$	5906
C_9H_{20}	5351	$C_{10}H_2N_4$	8023	$C_{10}H_8O_4$	2361
C_9H_{20}	6206	$C_{10}H_2O_6$	915	$C_{10}H_8O_6S_2$	5902
C_9H_{20}	7871	$C_{10}H_5ClN_2$	9389	$C_{10}H_8O_n$	6737

$C_{10}H_9ClO_3$	666	$C_{10}H_{10}N_2O_4$	10051	$C_{10}H_{11}O_3P$	8980
$C_{10}H_9Cl_4O_4P$	2665	$C_{10}H_{10}N_6O_8$	4452	$C_{10}H_{11}O_4P$	8981
$C_{10}H_9FeN_3$	9022	$C_{10}H_{10}Ni$	5977	$C_{10}H_{11}Tc$	8045
$C_{10}H_9N$	350	$C_{10}H_{10}O$	8923	$C_{10}H_{12}$	5191
$C_{10}H_9N$	351	$C_{10}H_{10}O_2$	104	$C_{10}H_{12}$	5192
$C_{10}H_9NO$	1980	$C_{10}H_{10}O_2$	141	$C_{10}H_{12}$	7754
$C_{10}H_9NO_2$	3610	$C_{10}H_{10}O_2$	889	$C_{10}H_{12}$	7761
$C_{10}H_9NO_4$	5171	$C_{10}H_{10}O_2$	5165	$C_{10}H_{12}ClNO_2$	702
$C_{10}H_9NO$	5195	$C_{10}H_{10}O_2$	5198	$C_{10}H_{12}Cl_6N_2Tc$	6636
$C_{10}H_9NO$	10050	$C_{10}H_{10}O_2$	5199	$C_{10}H_{12}FeN_6$	7796
$C_{10}H_9N_5O_8$	1971	$C_{10}H_{10}O_3$	145	$C_{10}H_{12}N_2O_3S$	3520
$C_{10}H_{10}Be$	1082	$C_{10}H_{10}O_3$	684	$C_{10}H_{12}N_2O$	7322
$C_{10}H_{10}BrN_2O_3$	1148	$C_{10}H_{10}O_3$	685	$C_{10}H_{12}N_2$	8476
$C_{10}H_{10}Br_2Ti$	1091	$C_{10}H_{10}O_3$	5406	$C_{10}H_{12}N_3O_3PS_2$	2545
$C_{10}H_{10}Br_2Zr$	1092	$C_{10}H_{10}O_3$	5407	$C_{10}H_{12}N_4O_4$	1273
$C_{10}H_{10}Ca$	1085	$C_{10}H_{10}O_3$	5408	$C_{10}H_{12}N_4O_8$	7891
$C_{10}H_{10}ClTi$	3196	$C_{10}H_{10}O_4$	665	$C_{10}H_{12}N_4O_2S_2$	9911
$C_{10}H_{10}ClNO_3$	5452	$C_{10}H_{10}O_4$	686	$C_{10}H_{12}N_5O_6P$	9
$C_{10}H_{10}Cl_2O_3$	3149	$C_{10}H_{10}O_4$	687	$C_{10}H_{12}Ni$	9714
$C_{10}H_{10}ClHf$	3184	$C_{10}H_{10}O_4$	906	$C_{10}H_{12}O$	142
$C_{10}H_{10}ClNb$	3188	$C_{10}H_{10}O_4$	5390	$C_{10}H_{12}O$	593
$C_{10}H_{10}Cl_2Ti$	3195	$C_{10}H_{10}O_4$	9141	$C_{10}H_{12}O$	1334
$C_{10}H_{10}Cl_2Zr$	3199	$C_{10}H_{10}O_6$	2231	$C_{10}H_{12}O$	8920
$C_{10}H_{10}Co$	1086	$C_{10}H_{10}Os$	3189	$C_{10}H_{12}O$	8921
$C_{10}H_{10}Cr$	3198	$C_{10}H_{10}Ru$	3190	$C_{10}H_{12}O_2$	136
$C_{10}H_{10}Fe$	3187	$C_{10}H_{10}Sn$	1089	$C_{10}H_{12}O_2$	893
$C_{10}H_{10}FeNO_3$	9023	$C_{10}H_{10}Tc$	3193	$C_{10}H_{12}O_2$	2020
$C_{10}H_{10}Ge$	1084	$C_{10}H_{10}Ti$	3194	$C_{10}H_{12}O_2$	3518
$C_{10}H_{10}IN_2O_3$	3621	$C_{10}H_{10}V$	1083	$C_{10}H_{12}O_2$	5365
$C_{10}H_{10}Mg$	1087	$C_{10}H_{11}CoO$	4413	$C_{10}H_{12}O_2$	5438
$C_{10}H_{10}Mn$	1088	$C_{10}H_{11}NO$	832	$C_{10}H_{12}O_2$	5442
$C_{10}H_{10}N_2$	2198	$C_{10}H_{11}NO$	2029	$C_{10}H_{12}O_2$	6223
$C_{10}H_{10}N_2$	2199	$C_{10}H_{11}NO_4$	2777	$C_{10}H_{12}O_2$	6805
$C_{10}H_{10}N_2$	2200	$C_{10}H_{11}NO_4$	2778	$C_{10}H_{12}O_2$	8918
$C_{10}H_{10}N_2$	2201	$C_{10}H_{11}NO_4$	2779	$C_{10}H_{12}O_2$	8919
$C_{10}H_{10}N_2$	2202	$C_{10}H_{11}NO_3$	5167	$C_{10}H_{12}O_3$	2015
$C_{10}H_{10}N_2$	2203	$C_{10}H_{11}NO_4$	5422	$C_{10}H_{12}O_3$	2729
$C_{10}H_{10}N_2O_6$	2845	$C_{10}H_{11}NO_2$	7432	$C_{10}H_{12}O_3$	2730
$C_{10}H_{10}N_2O$	5196	$C_{10}H_{11}N_3O_5$	6172	$C_{10}H_{12}O_3$	5443
$C_{10}H_{10}N_2O$	8954	$C_{10}H_{11}N_3$	8952	$C_{10}H_{12}O_3$	5444

$C_{10}H_{12}O_3$	5445	$C_{10}H_{14}ClNO_3$	5414	$C_{10}H_{15}O_3PS_2$	2580
$C_{10}H_{12}O_3$	5458	$C_{10}H_{14}ClNO$	8953	$C_{10}H_{16}$	3
$C_{10}H_{12}O_4$	2791	$C_{10}H_{14}ClNO_3SSi$	9383	$C_{10}H_{16}$	2618
$C_{10}H_{12}O_4$	2792	$C_{10}H_{14}NO_5PS$	3259	$C_{10}H_{16}$	4588
$C_{10}H_{12}O_4$	4285	$C_{10}H_{14}NO_5P$	3260	$C_{10}H_{16}$	5182
$C_{10}H_{12}O_4$	5391	$C_{10}H_{14}NO_4P$	3536	$C_{10}H_{16}$	5183
$C_{10}H_{12}O_4$	8413	$C_{10}H_{14}NO_4P$	9984	$C_{10}H_{16}$	6610
$C_{10}H_{12}O_4$	8414	$C_{10}H_{14}NO_4P$	9985	$C_{10}H_{16}$	8326
$C_{10}H_{12}O_5V$	1362	$C_{10}H_{14}N_2O_2$	376	$C_{10}H_{16}ClNO_3$	2787
$C_{10}H_{12}O_5$	1593	$C_{10}H_{14}N_2$	591	$C_{10}H_{16}ClNO_2$	2795
$C_{10}H_{12}O_5$	8415	$C_{10}H_{14}N_2$	6040	$C_{10}H_{16}ClN$	5067
$C_{10}H_{12}O_5$	8416	$C_{10}H_{14}N_2$	6041	$C_{10}H_{16}ClNO$	5366
$C_{10}H_{12}W$	1476	$C_{10}H_{14}N_2O$	6043	$C_{10}H_{16}ClNO$	6873
$C_{10}H_{13}BrNO_2$	1192	$C_{10}H_{14}N_2$	8959	$C_{10}H_{16}ClNO$	10045
$C_{10}H_{13}ClN_2$	8477	$C_{10}H_{14}O$	1324	$C_{10}H_{16}ClNO$	10046
$C_{10}H_{13}ClN_2O_3S$	9301	$C_{10}H_{14}O$	3532	$C_{10}H_{16}ClNO$	10047
$C_{10}H_{13}Cl_2O_3PS$	3230	$C_{10}H_{14}O_2$	9245	$C_{10}H_{16}NO_5PS_2$	2550
$C_{10}H_{13}F_3N_4O_4$	2859	$C_{10}H_{14}O_3$	5325	$C_{10}H_{16}N_2O_3S$	988
$C_{10}H_{13}NO_2$	676	$C_{10}H_{14}O_4$	5447	$C_{10}H_{16}N_2O_8$	9954
$C_{10}H_{13}NO_4$	5132	$C_{10}H_{14}O_4Zn$	9750	$C_{10}H_{16}N_5O_{13}P_3$	8
$C_{10}H_{13}NO$	8922	$C_{10}H_{15}Br$	1138	$C_{10}H_{16}O$	4
$C_{10}H_{14}$	1257	$C_{10}H_{15}BrO$	1187	$C_{10}H_{16}O$	1862
$C_{10}H_{14}$	1294	$C_{10}H_{15}BrClNO_2$	2747	$C_{10}H_{16}O$	3551
$C_{10}H_{14}$	1295	$C_{10}H_{15}Br_2NO_2$	2746	$C_{10}H_{16}O$	4281
$C_{10}H_{14}$	2109	$C_{10}H_{15}ClINO_2$	2758	$C_{10}H_{16}O$	5973
$C_{10}H_{14}$	2110	$C_{10}H_{15}ClFNO_2$	2801	$C_{10}H_{16}O$	8738
$C_{10}H_{14}$	3214	$C_{10}H_{15}Cl$	9269	$C_{10}H_{16}O_2$	629
$C_{10}H_{14}$	3215	$C_{10}H_{15}Cl_2NO_2$	2804	$C_{10}H_{16}O_4$	1796
$C_{10}H_{14}$	3216	$C_{10}H_{15}NO_2$	2793	$C_{10}H_{16}O_4$	4282
$C_{10}H_{14}$	3508	$C_{10}H_{15}NO_2$	2794	$C_{10}H_{17}N$	301
$C_{10}H_{14}$	3528	$C_{10}H_{15}N$	3212	$C_{10}H_{17}N$	302
$C_{10}H_{14}$	3529	$C_{10}H_{15}N$	5066	$C_{10}H_{17}NO_5S$	3205
$C_{10}H_{14}$	3530	$C_{10}H_{15}NO$	6808	$C_{10}H_{17}NO_3$	5515
$C_{10}H_{14}$	7840	$C_{10}H_{15}NO$	6871	$C_{10}H_{17}NO_2$	10048
$C_{10}H_{14}$	7841	$C_{10}H_{15}NO$	6872	$C_{10}H_{17}N_2O_2$	7861
$C_{10}H_{14}$	7842	$C_{10}H_{15}NO_3SSi$	8067	$C_{10}H_{17}O_4P$	9668
$C_{10}H_{14}BeO_4$	944	$C_{10}H_{15}NO_3$	8728	$C_{10}H_{18}$	2132
$C_{10}H_{14}BrNO_3SSi$	1227	$C_{10}H_{15}NO$	10042	$C_{10}H_{18}$	2133
$C_{10}H_{14}ClNO_2$	5157	$C_{10}H_{15}NO$	10043	$C_{10}H_{18}$	2166
$C_{10}H_{14}ClNO_3$	5413	$C_{10}H_{15}NO$	10044	$C_{10}H_{18}$	8325

$C_{10}H_{18}$	8737	$C_{10}H_{20}O_5$	4442	$C_{10}H_{22}$	7852
$C_{10}H_{18}ClN$	303	$C_{10}H_{21}NO_2$	2165	$C_{10}H_{22}$	7853
$C_{10}H_{18}ClNO$	652	$C_{10}H_{21}N$	9662	$C_{10}H_{22}$	7854
$C_{10}H_{18}N_2O_4$	58	$C_{10}H_{22}$	2136	$C_{10}H_{22}$	8341
$C_{10}H_{18}N_2Na_2O_{10}$	2822	$C_{10}H_{22}$	2563	$C_{10}H_{22}$	8342
$C_{10}H_{18}N_2O_3SSi$	6932	$C_{10}H_{22}$	2607	$C_{10}H_{22}$	8343
$C_{10}H_{18}O$	1126	$C_{10}H_{22}$	2608	$C_{10}H_{22}$	8344
$C_{10}H_{18}O$	1127	$C_{10}H_{22}$	2609	$C_{10}H_{22}$	8345
$C_{10}H_{18}O$	1128	$C_{10}H_{22}$	2610	$C_{10}H_{22}$	8346
$C_{10}H_{18}O$	3503	$C_{10}H_{22}$	2611	$C_{10}H_{22}$	8347
$C_{10}H_{18}O$	3504	$C_{10}H_{22}$	2612	$C_{10}H_{22}$	8348
$C_{10}H_{18}O$	3505	$C_{10}H_{22}$	2613	$C_{10}H_{22}$	8349
$C_{10}H_{18}O$	5017	$C_{10}H_{22}$	2614	$C_{10}H_{22}$	8350
$C_{10}H_{18}O$	5261	$C_{10}H_{22}$	2615	$C_{10}H_{22}$	8410
$C_{10}H_{18}O$	9852	$C_{10}H_{22}$	2616	$C_{10}H_{22}$	8411
$C_{10}H_{18}O_3$	6252	$C_{10}H_{22}$	2617	$C_{10}H_{22}$	8412
$C_{10}H_{18}O_4$	16	$C_{10}H_{22}$	2711	$C_{10}H_{22}$	9990
$C_{10}H_{18}O_4$	2137	$C_{10}H_{22}$	2712	$C_{10}H_{22}$	9991
$C_{10}H_{18}O_4$	9856	$C_{10}H_{22}$	3218	$C_{10}H_{22}ClN$	9663
$C_{10}H_{19}ClN_2$	1806	$C_{10}H_{22}$	3219	$C_{10}H_{22}FO_3P$	2390
$C_{10}H_{19}ClNO_5P$	2687	$C_{10}H_{22}$	3521	$C_{10}H_{22}O$	2138
$C_{10}H_{19}FO_2$	9165	$C_{10}H_{22}$	3524	$C_{10}H_{22}O_3$	5014
$C_{10}H_{19}NO$	998	$C_{10}H_{22}$	5151	$C_{10}H_{22}S$	2903
$C_{10}H_{19}NO_2$	5031	$C_{10}H_{22}$	5184	$C_{10}H_{23}N$	2163
$C_{10}H_{19}N_5S$	5290	$C_{10}H_{22}$	5220	$C_{10}H_{23}N$	2902
$C_{10}H_{19}O_3PS$	3220	$C_{10}H_{22}$	5221	$C_{10}H_{24}NOPS$	3209
$C_{10}H_{19}O_6PS_2$	2502	$C_{10}H_{22}$	5222	$C_{10}H_{24}NO_3PS$	3232
$C_{10}H_{20}$	2161	$C_{10}H_{22}$	5223	$C_{10}H_{24}NO_2PS$	9948
$C_{10}H_{20}$	2162	$C_{10}H_{22}$	5352	$C_{10}H_{24}N_4$	7684
$C_{10}H_{20}$	2722	$C_{10}H_{22}$	5353	$C_{10}H_{25}NbO_5$	6077
$C_{10}H_{20}$	9678	$C_{10}H_{22}$	5354	$C_{10}H_{25}O_5Ta$	7644
$C_{10}H_{20}Au_2O_4$	3242	$C_{10}H_{22}$	6498	$C_{10}H_{28}O_2Si_4$	8509
$C_{10}H_{20}F_3NO_2$	2395	$C_{10}H_{22}$	6499	$C_{10}Mn_2O_{10}$	2460
$C_{10}H_{20}NO_5PS_2$	3250	$C_{10}H_{22}$	6813	$C_{10}O_{10}Re_2$	2922
$C_{10}H_{20}NO_4PS$	5185	$C_{10}H_{22}$	7846	$C_{10}O_{10}Tc_2$	2988
$C_{10}H_{20}N_2Si$	2306	$C_{10}H_{22}$	7847	$C_{11}H_5MnO_5$	6484
$C_{10}H_{20}N_2O_4$	6613	$C_{10}H_{22}$	7848	$C_{11}H_6Cl_2F_6N_2$	9872
$C_{10}H_{20}N_2S_4$	8039	$C_{10}H_{22}$	7849	$C_{11}H_6O_{10}$	907
$C_{10}H_{20}N_2S_4Zn$	9764	$C_{10}H_{22}$	7850	$C_{11}H_8N_2$	6580
$C_{10}H_{20}O$	5016	$C_{10}H_{22}$	7851	$C_{11}H_8N_4O_7$	6639

$C_{11}H_8O$	5903	$C_{11}H_{14}ClN_3O$	7370	$C_{11}H_{17}BrClNO_2$	2744
$C_{11}H_8O$	5907	$C_{11}H_{14}Cl_2N_2$	9880	$C_{11}H_{17}ClINO_2$	2757
$C_{11}H_8O_2$	5213	$C_{11}H_{14}Cl_2N_2$	9881	$C_{11}H_{17}ClN_2O_4$	2776
$C_{11}H_8O_2$	5904	$C_{11}H_{14}N_2$	5305	$C_{11}H_{17}ClFNO_2$	2799
$C_{11}H_8O_2$	5905	$C_{11}H_{14}N_2$	5306	$C_{11}H_{17}ClN_2O_2$	6607
$C_{11}H_8O_3$	5420	$C_{11}H_{14}N_2O$	5433	$C_{11}H_{17}ClINO_2$	10026
$C_{11}H_{10}$	5038	$C_{11}H_{14}N_2O$	5434	$C_{11}H_{17}Cl_2NO_2$	2803
$C_{11}H_{10}$	5210	$C_{11}H_{14}N_2O$	9850	$C_{11}H_{17}NO_3$	5024
$C_{11}H_{10}$	5211	$C_{11}H_{14}O$	862	$C_{11}H_{17}NO_3SSi$	5289
$C_{11}H_{10}N_2S$	5910	$C_{11}H_{14}O$	1349	$C_{11}H_{17}NO$	5363
$C_{11}H_{10}O$	5419	$C_{11}H_{14}O_2$	137	$C_{11}H_{17}N$	8950
$C_{11}H_{10}O_5$	2022	$C_{11}H_{14}O_2$	1292	$C_{11}H_{17}N_2NaO_3$	5897
$C_{11}H_{11}NO_2$	3609	$C_{11}H_{14}O_2$	1293	$C_{11}H_{17}N_2NaO_2S$	5898
$C_{11}H_{11}NO_3$	5400	$C_{11}H_{14}O_2$	4915	$C_{11}H_{17}N_3O_7$	2117
$C_{11}H_{12}Cl_2O_3$	3146	$C_{11}H_{14}O_2$	6804	$C_{11}H_{17}O_3PS_2$	2549
$C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$	4575	$C_{11}H_{14}O_3$	1941	$C_{11}H_{17}O_3PS$	8999
$C_{11}H_{12}NO_4PS_2$	2683	$C_{11}H_{14}O_3$	6578	$C_{11}H_{17}O_4PS_2$	3254
$C_{11}H_{12}NO_3$	5417	$C_{11}H_{14}O_3$	8957	$C_{11}H_{18}BrNO_2$	2725
$C_{11}H_{12}N_2O$	606	$C_{11}H_{14}O_4$	1099	$C_{11}H_{18}BrClNO_3$	5387
$C_{11}H_{12}N_2O$	1346	$C_{11}H_{14}O_5$	1592	$C_{11}H_{18}ClNO_3$	1969
$C_{11}H_{12}N_2O$	1347	$C_{11}H_{15}ClN_2$	5307	$C_{11}H_{18}ClNO_2$	2726
$C_{11}H_{12}N_2S$	8077	$C_{11}H_{15}ClN_2O$	5435	$C_{11}H_{18}ClNO_2$	2727
$C_{11}H_{12}N_2O_2$	8479	$C_{11}H_{15}Cl_2O_2PS_3$	3229	$C_{11}H_{18}ClNO_2$	2728
$C_{11}H_{12}N_2O_2$	8480	$C_{11}H_{15}NO_2$	319	$C_{11}H_{18}ClNO_2Se$	2768
$C_{11}H_{12}N_2O_2$	8481	$C_{11}H_{15}NO_4$	587	$C_{11}H_{18}ClNO_2S$	2770
$C_{11}H_{12}N_2O_4$	9037	$C_{11}H_{15}NO_3$	3545	$C_{11}H_{18}ClNO_2$	2773
$C_{11}H_{12}N_4O_3S$	7519	$C_{11}H_{15}NO_2S$	5291	$C_{11}H_{18}ClNO_3$	3501
$C_{11}H_{12}O_2$	5439	$C_{11}H_{15}NO$	5320	$C_{11}H_{18}ClNO_3$	8426
$C_{11}H_{12}O_3$	5411	$C_{11}H_{16}$	5315	$C_{11}H_{18}N_2O_3S$	349
$C_{11}H_{12}O_3$	5412	$C_{11}H_{16}$	6826	$C_{11}H_{18}O_2$	9422
$C_{11}H_{12}O_4$	689	$C_{11}H_{16}ClO_2PS_3$	3289	$C_{11}H_{18}O_5$	10027
$C_{11}H_{12}O_4$	2759	$C_{11}H_{16}ClNO_2$	5164	$C_{11}H_{20}$	8832
$C_{11}H_{12}O_4$	2760	$C_{11}H_{16}ClNO_2$	5166	$C_{11}H_{20}O_2$	8819
$C_{11}H_{12}O_5$	682	$C_{11}H_{16}ClNO$	5321	$C_{11}H_{20}O_3$	7755
$C_{11}H_{12}O_5$	1951	$C_{11}H_{16}ClNO$	7085	$C_{11}H_{20}O_4$	1835
$C_{11}H_{13}NO_4$	2789	$C_{11}H_{16}ClNO_2PS9946$		$C_{11}H_{21}N_3O_2S$	5251
$C_{11}H_{13}NO_3$	5170	$C_{11}H_{16}N_2O_2$	6606	$C_{11}H_{22}$	9738
$C_{11}H_{13}NO_5$	8423	$C_{11}H_{16}O_3S$	5086	$C_{11}H_{22}ClN$	5005
$C_{11}H_{13}N_3O$	307	$C_{11}H_{17}BrN_2O_4S$	2574	$C_{11}H_{22}O$	8821
$C_{11}H_{14}ClN$	5079	$C_{11}H_{17}BrClNO_2$	2743	$C_{11}H_{22}O_2$	4287

$C_{11}H_{24}$	2600	$C_{12}H_4Br_2Cl_2O_2$	2283	$C_{12}H_{10}Cd$	3025
$C_{11}H_{24}$	2601	$C_{12}H_4Br_2Cl_2O_2$	2284	$C_{12}H_{10}ClI$	3024
$C_{11}H_{24}$	2602	$C_{12}H_4Br_3ClO_2$	8221	$C_{12}H_{10}ClSb$	3044
$C_{11}H_{24}$	2603	$C_{12}H_4Br_4O_2$	7721	$C_{12}H_{10}Cl_2Ge$	3018
$C_{11}H_{24}$	3221	$C_{12}H_4Cl_4O_2$	8006	$C_{12}H_{10}Cl_2Sn$	3033
$C_{11}H_{24}$	5130	$C_{12}H_4Cl_4O$	8007	$C_{12}H_{10}Cl_2Te$	3045
$C_{11}H_{24}$	5131	$C_{12}H_4Cl_4S_2$	8013	$C_{12}H_{10}Cl_6N_4Sn$	8930
$C_{11}H_{24}$	5357	$C_{12}H_4Cl_6$	1774	$C_{12}H_{10}FO_3P$	3047
$C_{11}H_{24}$	6492	$C_{12}H_4N_4$	8025	$C_{12}H_{10}Hg$	3037
$C_{11}H_{24}$	6493	$C_{12}H_4N_6O_{14}Pb$	7168	$C_{12}H_{10}Mg$	3026
$C_{11}H_{24}$	6820	$C_{12}H_4N_8O_{12}$	1726	$C_{12}H_{10}NO$	3030
$C_{11}H_{24}$	7855	$C_{12}H_5N_7O_{12}$	1729	$C_{12}H_{10}N_2$	53
$C_{11}H_{24}$	7856	$C_{12}H_6Cl_2O_2$	3120	$C_{12}H_{10}N_2O$	62
$C_{11}H_{24}$	7857	$C_{12}H_6O_{12}$	5010	$C_{12}H_{10}N_2$	1597
$C_{11}H_{24}$	8366	$C_{12}H_7Cl_3O_2$	3150	$C_{12}H_{10}N_2O$	1931
$C_{11}H_{24}$	8367	$C_{12}H_7MnO_5$	6469	$C_{12}H_{10}N_2O_2$	2335
$C_{11}H_{24}$	8368	$C_{12}H_8$	645	$C_{12}H_{10}N_2$	2378
$C_{11}H_{24}$	8369	$C_{12}H_8$	1097	$C_{12}H_{10}N_2O$	6126
$C_{11}H_{24}$	8820	$C_{12}H_8Cl_6$	166	$C_{12}H_{10}N_4O_7$	600
$C_{11}H_{24}$	9986	$C_{12}H_8Cl_6O$	2457	$C_{12}H_{10}N_4$	5212
$C_{11}H_{24}O$	8824	$C_{12}H_8Cl_6O$	9878	$C_{12}H_{10}NiO_2$	3185
$C_{11}H_{24}O$	8825	$C_{12}H_8N_2O_4S_2$	1027	$C_{12}H_{10}O$	3031
$C_{11}H_{25}N$	8831	$C_{12}H_8N_2$	8902	$C_{12}H_{10}OS$	3040
$C_{11}H_{26}NO_2PS$	3509	$C_{12}H_8N_2$	8904	$C_{12}H_{10}O_2S$	3041
$C_{11}H_{26}NO_2PS$	9936	$C_{12}H_8S_2$	8066	$C_{12}H_{10}O_2Ti$	3186
$C_{11}H_{26}NO_2P$	9937	$C_{12}H_9AsClN$	6	$C_{12}H_{10}O_2$	8804
$C_{12}Cl_6O_6$	5011	$C_{12}H_9Br$	1169	$C_{12}H_{10}O_2$	8805
$C_{12}Cl_8O_2$	6306	$C_{12}H_9Cl$	9305	$C_{12}H_{10}O_3$	864
$C_{12}Cl_{10}$	2144	$C_{12}H_9NO$	882	$C_{12}H_{10}O_4$	2034
$C_{12}Co_4O_{12}$	7815	$C_{12}H_9N$	4292	$C_{12}H_{10}O_4$	6619
$C_{12}F_{10}Xe$	1031	$C_{12}H_9NO_3$	9007	$C_{12}H_{10}S$	3039
$C_{12}F_{18}$	1687	$C_{12}H_9NO_3$	9008	$C_{12}H_{10}S_2$	3023
$C_{12}F_{18}$	1688	$C_{12}H_9N_3O_4$	6170	$C_{12}H_{10}Zn$	3050
$C_{12}F_{18}$	1689	$C_{12}H_{10}$	644	$C_{12}H_{11}ClN_2O_5S$	9248
$C_{12}F_{27}N$	6598	$C_{12}H_{10}$	1408	$C_{12}H_{11}Cl_2NO$	3121
$C_{12}Fe_2N_{12}Pb_3$	7135	$C_{12}H_{10}$	8915	$C_{12}H_{11}N$	3007
$C_{12}Fe_3O_{12}$	8264	$C_{12}H_{10}AsCl$	3048	$C_{12}H_{11}NO$	3020
$C_{12}HCl_9$	6216	$C_{12}H_{10}Be$	3013	$C_{12}H_{11}NO_2$	5909
$C_{12}H_2Cl_6O_2$	1777	$C_{12}H_{10}BiCl$	3016	$C_{12}H_{11}N_3$	304
$C_{12}H_2Cl_6O$	1778	$C_{12}H_{10}Ca_3O_{14}$	4280	$C_{12}H_{11}O_2Sb$	3043

$C_{12}H_{12}$	2588	$C_{12}H_{15}NO_3$	4303	$C_{12}H_{18}IMnN_6$	1685
$C_{12}H_{12}$	2589	$C_{12}H_{15}NO_3$	5168	$C_{12}H_{18}IMnN_6$	1686
$C_{12}H_{12}$	2590	$C_{12}H_{15}NO_3$	5174	$C_{12}H_{18}N_2O_2$	2474
$C_{12}H_{12}$	2591	$C_{12}H_{15}N$	5324	$C_{12}H_{18}N_2O_3S$	5089
$C_{12}H_{12}$	2592	$C_{12}H_{15}N_2O_3PS$	3290	$C_{12}H_{18}N_2O$	6254
$C_{12}H_{12}$	9979	$C_{12}H_{15}N_2NaO_3$	5704	$C_{12}H_{18}O_4$	2568
$C_{12}H_{12}ClO_5PS$	2688	$C_{12}H_{16}ClNO_3Si$	9396	$C_{12}H_{18}O_4S_2$	3547
$C_{12}H_{12}Cr$	2256	$C_{12}H_{16}N_2O$	1343	$C_{12}H_{18}O_{13}Zn_4$	8026
$C_{12}H_{12}FN_2OP$	1072	$C_{12}H_{16}N_2$	2659	$C_{12}H_{19}ClN_2O_4$	345
$C_{12}H_{12}N_2O$	369	$C_{12}H_{16}N_2O_3$	2703	$C_{12}H_{19}ClNO_3P$	5335
$C_{12}H_{12}N_2$	2193	$C_{12}H_{16}N_2O_2$	2786	$C_{12}H_{19}Cl_3O_8$	7507
$C_{12}H_{12}N_2$	3019	$C_{12}H_{16}N_2O$	6875	$C_{12}H_{19}N_6OP$	1009
$C_{12}H_{12}N_2O$	4321	$C_{12}H_{16}N_3O_3PS_2$	3224	$C_{12}H_{20}AuP$	8940
$C_{12}H_{12}N_2O_3$	5228	$C_{12}H_{16}O$	9670	$C_{12}H_{20}ClNO_3S$	1952
$C_{12}H_{12}N_2O_3$	10010	$C_{12}H_{16}O_2$	5441	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	2753
$C_{12}H_{12}N_4$	9424	$C_{12}H_{16}O_3$	6806	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	2764
$C_{12}H_{12}O$	10030	$C_{12}H_{16}O_3$	6807	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	2765
$C_{12}H_{12}O_2$	4435	$C_{12}H_{17}ClN_2$	2660	$C_{12}H_{20}ClNO_3$	2813
$C_{12}H_{12}O_3$	8202	$C_{12}H_{17}N$	861	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	5136
$C_{12}H_{12}O_6$	875	$C_{12}H_{17}NO$	2669	$C_{12}H_{20}ClNO_4$	5431
$C_{12}H_{12}Ti$	2255	$C_{12}H_{17}NO$	5083	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	10028
$C_{12}H_{13}NO_3S$	596	$C_{12}H_{17}NO_9$	6222	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	10029
$C_{12}H_{13}N$	2478	$C_{12}H_{17}NO_3Si$	8973	$C_{12}H_{20}ClNO_2$	10011
$C_{12}H_{13}NO_2$	6225	$C_{12}H_{17}N_2O_4P$	6874	$C_{12}H_{20}N_4O_2$	60
$C_{12}H_{14}$	8992	$C_{12}H_{17}N_3O_2S$	5250	$C_{12}H_{21}BrO_2$	5015
$C_{12}H_{14}Cl_2N_2$	2554	$C_{12}H_{17}O_4PS_2$	2571	$C_{12}H_{21}ClNO_2S$	2769
$C_{12}H_{14}Cl_2O_3$	3145	$C_{12}H_{18}$	1695	$C_{12}H_{21}ClNS_2$	5092
$C_{12}H_{14}Cl_3O_4P$	3287	$C_{12}H_{18}$	1699	$C_{12}H_{21}ClNO_3$	5410
$C_{12}H_{14}NO_4PS$	3283	$C_{12}H_{18}$	1714	$C_{12}H_{21}N_2O_3PS$	3245
$C_{12}H_{14}N_2O_2$	10012	$C_{12}H_{18}$	1805	$C_{12}H_{22}$	3322
$C_{12}H_{14}N_4O_2S$	7512	$C_{12}H_{18}Be_4O_{13}$	7714	$C_{12}H_{22}$	3323
$C_{12}H_{14}N_4O_4S$	7513	$C_{12}H_{18}BrNO_4$	2745	$C_{12}H_{22}ClN$	5
$C_{12}H_{14}N_{10}O_{14}$	1914	$C_{12}H_{18}Br_2N_4OS$	8064	$C_{12}H_{22}ClNO_4$	7084
$C_{12}H_{14}O_3$	8993	$C_{12}H_{18}ClNO_2$	2579	$C_{12}H_{22}Cl_2N_2$	8182
$C_{12}H_{14}O_4$	2766	$C_{12}H_{18}ClNO_4$	2767	$C_{12}H_{22}CoO_{14}$	4344
$C_{12}H_{14}O_4$	9144	$C_{12}H_{18}ClNO_2$	2772	$C_{12}H_{22}CuO_{14}$	4946
$C_{12}H_{14}O_6Pb$	8970	$C_{12}H_{18}ClNO_3$	5161	$C_{12}H_{22}FO_3P$	3182
$C_{12}H_{15}ClNO_4PS_2$	3285	$C_{12}H_{18}ClNO_2$	5162	$C_{12}H_{22}FeO_{14}$	3381
$C_{12}H_{15}NO$	881	$C_{12}H_{18}ClNO_2$	5177	$C_{12}H_{22}MnO_{14}$	4859
$C_{12}H_{15}NO_5$	2788	$C_{12}H_{18}Cl_2N_4OS$	8065	$C_{12}H_{22}O$	2539

$C_{12}H_{22}O$	2540	$C_{12}H_{26}NO_7PS$	3233	$C_{12}H_{36}N_4Si_4$	3309
$C_{12}H_{22}O_{11}$	7121	$C_{12}H_{26}NO_2PS$	9723	$C_{12}H_{36}N_4Si_4$	7799
$C_{12}H_{22}O_{11}$	8181	$C_{12}H_{26}N_2O_4$	1709	$C_{12}H_{36}O_4Si_4Zr$	9837
$C_{12}H_{22}O_{14}Zn$	9759	$C_{12}H_{26}O$	3313	$C_{12}H_{36}Si_5$	7798
$C_{12}H_{23}AgO_2$	7258	$C_{12}H_{26}O$	3314	$C_{12}H_{50}B_{20}N_2$	8702
$C_{12}H_{23}FO_2$	9172	$C_{12}H_{26}O_6P_2S_4$	2879	$C_{12}Ir_4O_{12}$	7780
$C_{12}H_{23}N$	3180	$C_{12}H_{26}S$	2329	$C_{12}O_9$	5012
$C_{12}H_{24}$	9680	$C_{12}H_{26}S$	3321	$C_{12}O_{12}Os_3$	8468
$C_{12}H_{24}CaN_2O_6S_2$	4278	$C_{12}H_{27}AlO_3$	187	$C_{12}O_{12}Rh_4$	7919
$C_{12}H_{24}CsNaO_6$	4449	$C_{12}H_{27}AlO_3$	188	$C_{12}O_{12}Ru_3$	8483
$C_{12}H_{24}CsO_9$	4450	$C_{12}H_{27}Al$	8269	$C_{13}F_{10}O_2Xe$	6548
$C_{12}H_{24}FN_2OP$	1079	$C_{12}H_{27}Bi$	8223	$C_{13}H_5FeO_5$	6549
$C_{12}H_{24}KNaO_6$	4444	$C_{12}H_{27}MoO_3$	5474	$C_{13}H_6N_4$	5287
$C_{12}H_{24}KO_9$	4445	$C_{12}H_{27}N$	3319	$C_{13}H_8ClN$	9273
$C_{12}H_{24}NaO_6Rb$	4447	$C_{12}H_{27}N$	8222	$C_{13}H_8OS$	8074
$C_{12}H_{24}O_2$	3311	$C_{12}H_{27}N$	8270	$C_{13}H_8O_2$	4496
$C_{12}H_{24}O_2$	8823	$C_{12}H_{27}OPS_3$	8229	$C_{13}H_9N$	100
$C_{12}H_{24}O_3$	8373	$C_{12}H_{27}O_4P$	9122	$C_{13}H_9NO$	101
$C_{12}H_{24}O_6$	4443	$C_{12}H_{28}BF_4N$	7916	$C_{13}H_9NO$	2254
$C_{12}H_{24}O_9Rb$	4448	$C_{12}H_{28}BrN$	7910	$C_{13}H_{10}$	9029
$C_{12}H_{24}S_6$	1743	$C_{12}H_{28}ClNO_4$	7914	$C_{13}H_{10}AsN$	3049
$C_{12}H_{25}Br$	1183	$C_{12}H_{28}FNP$	7911	$C_{13}H_{10}NO$	895
$C_{12}H_{25}NO_5$	29	$C_{12}H_{28}Ge$	7917	$C_{13}H_{10}O$	927
$C_{12}H_{26}$	1702	$C_{12}H_{28}IN$	7912	$C_{13}H_{10}O$	4495
$C_{12}H_{26}$	2562	$C_{12}H_{28}NO_2PS$	9938	$C_{13}H_{10}O$	8913
$C_{12}H_{26}$	2640	$C_{12}H_{28}N_2O_3$	7913	$C_{13}H_{10}O_2$	896
$C_{12}H_{26}$	3263	$C_{12}H_{28}O_4Pu$	6707	$C_{13}H_{10}O_2$	4494
$C_{12}H_{26}$	3310	$C_{12}H_{28}O_4Ti$	8110	$C_{13}H_{10}O_2$	8914
$C_{12}H_{26}$	5263	$C_{12}H_{28}O_4P_2S_4Zn$	9761	$C_{13}H_{10}O_2$	9003
$C_{12}H_{26}$	5312	$C_{12}H_{28}O_5P_2S_2$	7918	$C_{13}H_{10}O_3$	2919
$C_{12}H_{26}$	5313	$C_{12}H_{30}Cl_3CoP_2$	1070	$C_{13}H_{10}O_3Rh_2$	3197
$C_{12}H_{26}$	6494	$C_{12}H_{30}Cl_3NiP_2$	1071	$C_{13}H_{10}O_3$	7082
$C_{12}H_{26}$	6495	$C_{12}H_{30}Cl_3RhS_3$	6948	$C_{13}H_{10}O_3$	9004
$C_{12}H_{26}$	6496	$C_{12}H_{30}Cl_4Pt_2$	1069	$C_{13}H_{10}O_3$	9005
$C_{12}H_{26}$	7864	$C_{12}H_{30}N_{12}O_{12}$	1657	$C_{13}H_{10}O_3$	9006
$C_{12}H_{26}$	7865	$C_{12}H_{30}OSi_2$	1793	$C_{13}H_{11}N$	831
$C_{12}H_{26}$	7866	$C_{12}H_{31}ClP_2Pt$	1926	$C_{13}H_{11}NO_2$	884
$C_{12}H_{26}$	7867	$C_{12}H_{36}GaN_3O_{15}S_6$	1683	$C_{13}H_{11}NO_3$	7080
$C_{12}H_{26}$	7868	$C_{12}H_{36}N_2SSi_4$	7325	$C_{13}H_{11}N_3O_2$	305
$C_{12}H_{26}$	8362	$C_{12}H_{36}N_3O_{15}S_6Ti$	1684	$C_{13}H_{11}N_3OS$	865

$C_{13}H_{11}N_5O_5$	5374	$C_{13}H_{20}ClNO_2$	5163	$C_{14}H_8Br_2$	2267
$C_{13}H_{12}$	3027	$C_{13}H_{20}ClNO_2$	5172	$C_{14}H_8Cl_4$	3113
$C_{13}H_{12}N_2O_3S$	885	$C_{13}H_{20}N_2O_2$	322	$C_{14}H_8O_2$	608
$C_{13}H_{12}N_2O$	1598	$C_{13}H_{20}O$	8407	$C_{14}H_8O_4$	2336
$C_{13}H_{12}N_2O$	3029	$C_{13}H_{20}O$	8408	$C_{14}H_9Cl_5$	1074
$C_{13}H_{12}N_2O_5S$	6044	$C_{13}H_{20}O_2$	1858	$C_{14}H_9NO_2$	308
$C_{13}H_{12}O$	824	$C_{13}H_{21}ClN_2O_2$	321	$C_{14}H_9NO_2$	309
$C_{13}H_{12}O_7$	8203	$C_{13}H_{21}ClFNO_2$	2802	$C_{14}H_9NO_5S$	311
$C_{13}H_{13}N$	826	$C_{13}H_{21}N_3O_{10}$	8042	$C_{14}H_9NO_3$	6085
$C_{13}H_{13}NO_2$	2686	$C_{13}H_{22}ClN_3O$	320	$C_{14}H_{10}$	609
$C_{13}H_{13}N_3$	3022	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	2551	$C_{14}H_{10}$	3008
$C_{13}H_{14}$	3533	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	2553	$C_{14}H_{10}$	8903
$C_{13}H_{14}N_2O$	1596	$C_{13}H_{22}ClNO_3$	2756	$C_{14}H_{10}BrN_3O$	1141
$C_{13}H_{14}N_2O_2$	5278	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	2771	$C_{14}H_{10}CaO_4$	4164
$C_{13}H_{14}N_6O_2$	5026	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	2783	$C_{14}H_{10}Cl_4$	3112
$C_{13}H_{15}NO_3S$	601	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	2809	$C_{14}H_{10}F_6I_2O_7S_2$	6249
$C_{13}H_{15}NO_3$	2572	$C_{13}H_{22}ClNO_3$	2812	$C_{14}H_{10}HgO_4$	6955
$C_{13}H_{15}NO_2$	7198	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	3301	$C_{14}H_{10}MgO_4$	4741
$C_{13}H_{16}$	6521	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	5418	$C_{14}H_{10}Mo_2O_4$	7783
$C_{13}H_{16}Cl_2O_3$	3148	$C_{13}H_{22}ClNO_3$	8425	$C_{14}H_{10}N_2O_4$	54
$C_{13}H_{16}F_3N_3O_4$	2858	$C_{13}H_{22}ClNO_2$	10037	$C_{14}H_{10}O$	611
$C_{13}H_{16}N_2O_2$	5008	$C_{13}H_{22}N_2$	3181	$C_{14}H_{10}O_2$	3021
$C_{13}H_{16}N_2O_5$	7199	$C_{13}H_{22}O_2$	2606	$C_{14}H_{10}O_3$	891
$C_{13}H_{16}O$	2668	$C_{13}H_{23}ClNO_2$	2752	$C_{14}H_{10}O_4Os_2$	1090
$C_{13}H_{17}BrClNO_2$	1224	$C_{13}H_{23}ClNO_2S$	2810	$C_{14}H_{10}O_4$	1096
$C_{13}H_{17}ClNO$	4317	$C_{13}H_{23}ClNO_3$	3302	$C_{14}H_{10}O_4$	2246
$C_{13}H_{17}NO_4$	2811	$C_{13}H_{24}O_4$	8822	$C_{14}H_{10}O_4Rh_2$	3191
$C_{13}H_{17}N_3O$	2548	$C_{13}H_{25}NO_2$	6428	$C_{14}H_{10}O_4Ru_2$	3192
$C_{13}H_{18}ClNO_2$	5156	$C_{13}H_{26}$	8260	$C_{14}H_{10}O_4Pb$	7129
$C_{13}H_{18}N_2O$	9623	$C_{13}H_{26}$	9737	$C_{14}H_{11}Cl_2NO_2$	3141
$C_{13}H_{18}N_3NaO_5S$	5703	$C_{13}H_{26}O_2$	3312	$C_{14}H_{11}P$	3057
$C_{13}H_{18}O_2$	3499	$C_{13}H_{28}$	1315	$C_{14}H_{12}$	3054
$C_{13}H_{19}ClN_2$	8398	$C_{13}H_{28}$	3261	$C_{14}H_{12}$	3055
$C_{13}H_{19}ClN_2O_2$	3159	$C_{13}H_{28}$	5152	$C_{14}H_{12}$	3056
$C_{13}H_{19}IN_2$	8397	$C_{13}H_{28}$	8256	$C_{14}H_{12}Br_2$	997
$C_{13}H_{19}NO_9$	19	$C_{13}H_{28}O$	8258	$C_{14}H_{12}CuN_2O_2$	4970
$C_{13}H_{19}NO_3Si$	5318	$C_{13}H_{29}N$	8261	$C_{14}H_{12}MoO_2$	867
$C_{13}H_{19}NO_2Si$	8946	$C_{14}H_6ClF_3NNaO_5$	5770	$C_{14}H_{12}O_2$	887
$C_{13}H_{20}ClNO_2$	2785	$C_{14}H_7ClO_2$	9280	$C_{14}H_{12}O_2$	892
$C_{13}H_{20}ClNO_2S$	2807	$C_{14}H_7NaO_7S$	5690	$C_{14}H_{12}O_2$	3046

$C_{14}H_{12}O_3$	836	$C_{14}H_{19}NO_2Pb$	8711	$C_{14}H_{30}O$	7766
$C_{14}H_{12}O_3$	1940	$C_{14}H_{19}O_6P$	2666	$C_{14}H_{31}N$	7770
$C_{14}H_{12}O_5$	4316	$C_{14}H_{20}$	2189	$C_{14}H_{38}GeSi_4$	993
$C_{14}H_{13}ClN_2$	827	$C_{14}H_{20}AgNO_8$	900	$C_{14}H_{42}Si_8$	7764
$C_{14}H_{13}Cl_2N_2O_2PS3142$		$C_{14}H_{20}ClNO_2$	3281	$C_{15}ClMn_3O_{15}Sn6357$	
$C_{14}H_{13}NO_2$	837	$C_{14}H_{20}ClNO_2$	5176	$C_{15}H_9NO_4$	310
$C_{14}H_{13}NO_2$	5382	$C_{14}H_{20}ClNO_2$	8960	$C_{15}H_{10}J_4NNaO_4$	5591
$C_{14}H_{13}N$	9962	$C_{14}H_{20}N_2O_6S$	5060	$C_{15}H_{10}O_2$	5073
$C_{14}H_{14}$	3051	$C_{14}H_{20}N_2O_2$	6609	$C_{15}H_{10}O_2$	9027
$C_{14}H_{14}Cl_2Sn$	2240	$C_{14}H_{20}N_4O_7$	4430	$C_{15}H_{10}O_4$	2354
$C_{14}H_{14}Cl_3O_6P$	3161	$C_{14}H_{20}O$	1291	$C_{15}H_{10}O_5$	2363
$C_{14}H_{14}Hg$	2998	$C_{14}H_{20}O_5$	899	$C_{15}H_{10}O_5$	9129
$C_{14}H_{14}NO_4PS$	9983	$C_{14}H_{21}Br_2ClN_2$	340	$C_{15}H_{10}O_7$	4313
$C_{14}H_{14}N_2O_2$	840	$C_{14}H_{21}ClN_2$	3278	$C_{15}H_{11}N_3O_3$	2376
$C_{14}H_{14}N_4$	3053	$C_{14}H_{22}ClNO_2$	358	$C_{15}H_{11}N_3O$	6628
$C_{14}H_{14}N_8O_4S_3$	9622	$C_{14}H_{22}ClNO_2$	2762	$C_{15}H_{12}$	5314
$C_{14}H_{14}N_8O_{14}$	9953	$C_{14}H_{22}ClNO_2$	2784	$C_{15}H_{12}F_9O_6Tb$	7675
$C_{14}H_{14}O_2$	3052	$C_{14}H_{22}ClNO_3$	2806	$C_{15}H_{12}N_2O$	4293
$C_{14}H_{15}N_3$	343	$C_{14}H_{22}ClNO_2$	5160	$C_{15}H_{12}O$	818
$C_{14}H_{15}N_3$	2470	$C_{14}H_{22}ClNO_2$	5173	$C_{15}H_{12}O_2$	2243
$C_{14}H_{15}O_2PS_2$	9943	$C_{14}H_{22}O$	2315	$C_{15}H_{13}N_3O_4S$	6655
$C_{14}H_{16}$	2710	$C_{14}H_{23}ClN_2O$	4578	$C_{15}H_{14}F_3NO_4$	8590
$C_{14}H_{16}ClO_5PS$	3288	$C_{14}H_{24}ClNO_3$	1337	$C_{15}H_{14}O$	3035
$C_{14}H_{16}Cl_2N_4O_3$	8144	$C_{14}H_{24}ClNO_2$	2781	$C_{15}H_{14}O$	3036
$C_{14}H_{16}N_2O_4$	599	$C_{14}H_{24}ClNO_3$	5398	$C_{15}H_{14}O_3$	844
$C_{14}H_{17}NS_2$	2655	$C_{14}H_{24}ClNO_3$	5399	$C_{15}H_{15}Ce$	8533
$C_{14}H_{17}O_5PS$	3253	$C_{14}H_{24}N_2O_5S$	2566	$C_{15}H_{15}Dy$	8524
$C_{14}H_{18}ClNO_3$	1942	$C_{14}H_{25}ClNO_3$	2750	$C_{15}H_{15}Er$	8534
$C_{14}H_{18}ClNO_3$	1943	$C_{14}H_{25}ClNO_2S$	2754	$C_{15}H_{15}Gd$	8523
$C_{14}H_{18}ClNO_3$	1944	$C_{14}H_{27}N$	3183	$C_{15}H_{15}La$	8527
$C_{14}H_{18}ClNO_2$	2775	$C_{14}H_{28}$	7769	$C_{15}H_{15}NO$	2472
$C_{14}H_{18}N_2O_5$	636	$C_{14}H_{28}$	9733	$C_{15}H_{15}NO_2S$	5467
$C_{14}H_{18}N_2$	1007	$C_{14}H_{28}O_2$	5465	$C_{15}H_{15}N_3O_2$	5224
$C_{14}H_{18}N_2O_5$	1344	$C_{14}H_{28}O_2$	8257	$C_{15}H_{15}Nd$	8528
$C_{14}H_{18}N_4O_3$	1306	$C_{14}H_{30}$	5298	$C_{15}H_{15}Pr$	8530
$C_{14}H_{18}O$	833	$C_{14}H_{30}$	5299	$C_{15}H_{15}Pu$	8529
$C_{14}H_{19}Cl_2NO_2$	3160	$C_{14}H_{30}$	7765	$C_{15}H_{15}Sc$	8532
$C_{14}H_{19}NO_4$	2755	$C_{14}H_{30}Cl_2N_2O_4$	7509	$C_{15}H_{15}Sm$	8531
$C_{14}H_{19}NO_4$	2782	$C_{14}H_{30}FO_3P$	2382	$C_{15}H_{15}Y$	8526
$C_{14}H_{19}NO_3$	5169	$C_{14}H_{30}I_2N_2O_4$	7508	$C_{15}H_{15}Yb$	8525

$C_{15}H_{16}O_2$	1000	$C_{15}H_{26}O_3Ti$	8979	$C_{16}H_{17}NO_4$	4585
$C_{15}H_{16}O_2$	6605	$C_{15}H_{27}IN_2$	6422	$C_{16}H_{17}N_3O_4$	607
$C_{15}H_{17}O_2PS$	9924	$C_{15}H_{27}O_3PS$	2392	$C_{16}H_{17}N_3O$	4580
$C_{15}H_{18}O_7$	6604	$C_{15}H_{28}O_2$	107	$C_{16}H_{18}$	2672
$C_{15}H_{19}ClN_2$	6620	$C_{15}H_{30}$	9696	$C_{16}H_{18}AsO_3PS_2$	3282
$C_{15}H_{19}Cl_2NO_3$	9404	$C_{15}H_{30}O_2$	5466	$C_{16}H_{18}ClNO_4$	4586
$C_{15}H_{20}ClNO_2$	8986	$C_{15}H_{30}O_2$	6448	$C_{16}H_{18}NO_2P$	3299
$C_{15}H_{20}N_2O_6$	2847	$C_{15}H_{30}O_4$	2052	$C_{16}H_{18}N_2O_2$	2112
$C_{15}H_{20}O_4$	2	$C_{15}H_{30}O_4$	2053	$C_{16}H_{18}O_9$	9360
$C_{15}H_{20}O_6$	2116	$C_{15}H_{32}$	3280	$C_{16}H_{19}N_3O_4S$	583
$C_{15}H_{21}AlO_6$	177	$C_{15}H_{32}$	5281	$C_{16}H_{19}N_3O_3$	8901
$C_{15}H_{21}FeO_6$	3368	$C_{15}H_{32}$	6447	$C_{16}H_{20}BrN$	1149
$C_{15}H_{21}GaO_6$	1548	$C_{15}H_{32}$	10006	$C_{16}H_{20}O_6P_2S_3$	1023
$C_{15}H_{21}InO_6$	3567	$C_{15}H_{32}O$	6450	$C_{16}H_{21}NO_3$	2096
$C_{15}H_{21}MnO_3$	4850	$C_{15}H_{33}NO_2$	3320	$C_{16}H_{21}NO_4$	4427
$C_{15}H_{21}NO_4$	2749	$C_{15}H_{33}N$	6451	$C_{16}H_{21}NO_5$	8812
$C_{15}H_{21}NO_6$	3332	$C_{16}Fe_5O_{15}$	6457	$C_{16}H_{22}BrNO_3$	2097
$C_{15}H_{21}NO_2$	4319	$C_{16}H_{10}$	6626	$C_{16}H_{22}ClNO_3$	2098
$C_{15}H_{21}NO_2$	6814	$C_{16}H_{10}$	9028	$C_{16}H_{22}ClNO_2$	6851
$C_{15}H_{21}O_5Ru$	7063	$C_{16}H_{10}N_2O_2$	3563	$C_{16}H_{22}N_2O_5$	2019
$C_{15}H_{21}O_5Sc$	7383	$C_{16}H_{11}As$	1261	$C_{16}H_{22}O_4$	9139
$C_{15}H_{22}ClNO_2$	2724	$C_{16}H_{11}ClN_2O_4$	1995	$C_{16}H_{22}O_4$	9147
$C_{15}H_{22}ClNO_3$	2774	$C_{16}H_{11}NO_2$	8990	$C_{16}H_{23}Cl_2N_5O_2$	32
$C_{15}H_{22}ClNO_2$	4320	$C_{16}H_{12}O_3$	610	$C_{16}H_{23}N_3O$	9024
$C_{15}H_{22}ClNO_2$	6602	$C_{16}H_{13}ClN_2O$	2171	$C_{16}H_{24}BrNO$	2119
$C_{15}H_{22}INO_6$	2552	$C_{16}H_{13}NO$	834	$C_{16}H_{24}Co$	1081
$C_{15}H_{22}O_5$	628	$C_{16}H_{14}ClN_3O$	9319	$C_{16}H_{24}Fe$	1080
$C_{15}H_{22}O_6$	5175	$C_{16}H_{14}N_2O$	5028	$C_{16}H_{24}N_4O_7$	9664
$C_{15}H_{23}ClN_2O$	3257	$C_{16}H_{14}O_3$	4322	$C_{16}H_{25}ClN_2O$	1302
$C_{15}H_{23}Cl_2N_3O$	9266	$C_{16}H_{14}O_3$	8985	$C_{16}H_{25}ClN_2$	2916
$C_{15}H_{23}NO_4$	9671	$C_{16}H_{15}N_3O_5$	6645	$C_{16}H_{26}ClNO_2$	8179
$C_{15}H_{24}$	5135	$C_{16}H_{15}V$	8916	$C_{16}H_{26}Mg_5O_{18}$	6490
$C_{15}H_{24}O$	2310	$C_{16}H_{16}NO_5PS$	3258	$C_{16}H_{28}ClNO_2$	2780
$C_{15}H_{24}O_8$	6798	$C_{16}H_{16}N_2O_2$	2926	$C_{16}H_{28}O_2$	287
$C_{15}H_{25}ClN_2O_2$	1290	$C_{16}H_{16}N_2O_2$	3514	$C_{16}H_{29}N_3O_8$	2999
$C_{15}H_{25}ClN_2O$	8306	$C_{16}H_{16}N_2O_2$	4579	$C_{16}H_{30}$	1668
$C_{15}H_{26}ClNO_2$	2748	$C_{16}H_{16}O_3$	851	$C_{16}H_{30}$	1669
$C_{15}H_{26}ClNO_3$	8722	$C_{16}H_{16}O_4Pb$	3038	$C_{16}H_{30}B_2$	1104
$C_{15}H_{26}N_2$	6421	$C_{16}H_{17}KN_2O_4S$	860	$C_{16}H_{30}BaO_4$	750
$C_{15}H_{26}O$	9483	$C_{16}H_{17}NO$	877	$C_{16}H_{30}O_4Si$	8715

$C_{16}H_{31}NaO_2$	5782	$C_{17}H_{18}ClNO_2$	613	$C_{17}H_{23}NO_2$	8069
$C_{16}H_{32}$	1665	$C_{17}H_{18}N_2O$	856	$C_{17}H_{24}ClNO_2$	8070
$C_{16}H_{32}$	9645	$C_{17}H_{18}N_4O_8$	5322	$C_{17}H_{24}ClNO_5$	8417
$C_{16}H_{32}O$	1662	$C_{17}H_{18}O_3$	848	$C_{17}H_{24}NNaO_5$	161
$C_{16}H_{32}O_2$	6412	$C_{17}H_{19}ClNO_2$	857	$C_{17}H_{24}N_4O_7$	5006
$C_{16}H_{32}O_2$	6449	$C_{17}H_{19}NO_3$	2032	$C_{17}H_{25}CrNO_9$	4423
$C_{16}H_{32}S_8$	6290	$C_{17}H_{19}NO_4$	5526	$C_{17}H_{25}NO_6$	688
$C_{16}H_{33}NO$	6413	$C_{17}H_{19}NO_4$	6243	$C_{17}H_{25}NO_3$	3538
$C_{16}H_{34}$	1661	$C_{17}H_{19}NO_3$	6618	$C_{17}H_{25}N$	9018
$C_{16}H_{34}O$	1663	$C_{17}H_{19}N_3O_3S$	6367	$C_{17}H_{26}BrN$	9019
$C_{16}H_{34}O_4S$	2894	$C_{17}H_{20}ClNO_2$	5159	$C_{17}H_{26}ClNO_6$	5525
$C_{16}H_{34}S$	1664	$C_{17}H_{20}Cl_2N_2S$	9322	$C_{17}H_{26}ClNO_2$	8385
$C_{16}H_{35}N$	1666	$C_{17}H_{20}N_2O$	1006	$C_{17}H_{26}ClNO_2$	8386
$C_{16}H_{35}N$	2893	$C_{17}H_{20}N_2$	3028	$C_{17}H_{26}ClNO_2$	8387
$C_{16}H_{36}BrN$	7727	$C_{17}H_{20}N_4O_6$	6924	$C_{17}H_{26}ClN$	9020
$C_{16}H_{36}BrP$	7737	$C_{17}H_{20}N_4O_7$	8951	$C_{17}H_{32}O_2$	112
$C_{16}H_{36}ClNO_4$	7730	$C_{17}H_{21}ClN_2S$	2480	$C_{17}H_{34}$	9672
$C_{16}H_{36}CrO_4$	9432	$C_{17}H_{21}ClN_2S$	2481	$C_{17}H_{34}O_2$	4909
$C_{16}H_{36}FN_2OP$	1004	$C_{17}H_{21}NO_3$	1543	$C_{17}H_{34}O_2$	6414
$C_{16}H_{36}Ge$	7733	$C_{17}H_{21}NO_2$	2118	$C_{17}H_{36}$	1825
$C_{16}H_{36}IN$	7728	$C_{17}H_{21}NO_2$	3608	$C_{17}H_{36}N_2S$	7732
$C_{16}H_{36}N_2O_3$	7729	$C_{17}H_{21}NO_4$	4421	$C_{17}H_{36}O$	1826
$C_{16}H_{36}N_2S_4$	7731	$C_{17}H_{21}NO_4$	5528	$C_{17}H_{37}N$	1827
$C_{16}H_{36}Pb$	7735	$C_{17}H_{21}NO_3$	10021	$C_{18}Fe_7N_{18}$	3377
$C_{16}H_{36}Si_4$	7800	$C_{17}H_{21}O_5PS$	3277	$C_{18}H_3BF_{15}P$	8469
$C_{16}H_{36}Sn$	7734	$C_{17}H_{22}BrNO_4$	7410	$C_{18}H_5N_9O_{18}$	6209
$C_{16}H_{40}AlMgO_8$	4814	$C_{17}H_{22}ClNO_2S$	2790	$C_{18}H_{10}$	3017
$C_{16}O_{16}Rh_6$	1734	$C_{17}H_{22}ClNO_4$	4422	$C_{18}H_{12}$	823
$C_{17}H_{12}$	930	$C_{17}H_{22}ClN$	5142	$C_{18}H_{12}$	5908
$C_{17}H_{12}O_6$	643	$C_{17}H_{22}N_2O$	3331	$C_{18}H_{12}$	8567
$C_{17}H_{13}N_3O_5S_2$	4299	$C_{17}H_{22}N_4O_2$	9677	$C_{18}H_{12}$	9423
$C_{17}H_{14}ClFNO_6S_3S_526$		$C_{17}H_{22}O_2$	9742	$C_{18}H_{12}Cl_3OP$	8520
$C_{17}H_{14}FN_3O_2S$	9580	$C_{17}H_{22}O_7$	658	$C_{18}H_{12}CuN_2O_2$	4966
$C_{17}H_{14}INO$	5911	$C_{17}H_{23}ClNO$	2463	$C_{18}H_{12}N_5O_6$	3034
$C_{17}H_{14}O$	2237	$C_{17}H_{23}NO_3$	638	$C_{18}H_{13}NNa_2O_8S_2$	5798
$C_{17}H_{15}NO$	313	$C_{17}H_{23}NO_3$	2036	$C_{18}H_{14}$	3010
$C_{17}H_{15}NO$	2239	$C_{17}H_{23}NO_4$	4426	$C_{18}H_{14}$	3011
$C_{17}H_{16}ClNO$	314	$C_{17}H_{23}NO$	6239	$C_{18}H_{14}$	3012
$C_{17}H_{17}Cl_2N_3O_2$	5078	$C_{17}H_{23}NO$	6240	$C_{18}H_{14}NO_3P$	6171
$C_{17}H_{17}NO_2$	612	$C_{17}H_{23}NO_5$	7411	$C_{18}H_{14}O_2$	3058

$C_{18}H_{15}AlO_3$	259	$C_{18}H_{20}O_2$	3270	$C_{18}H_{30}O$	8233
$C_{18}H_{15}Al$	8552	$C_{18}H_{21}ClO_4$	815	$C_{18}H_{32}CaN_2O_{10}$	4229
$C_{18}H_{15}As$	8554	$C_{18}H_{21}ClN_2$	5463	$C_{18}H_{32}ClN_3O_8P_2$	5150
$C_{18}H_{15}BO_3$	1130	$C_{18}H_{21}NO_3$	1928	$C_{18}H_{33}NaO_2$	5778
$C_{18}H_{15}B$	8556	$C_{18}H_{21}NO_3$	4415	$C_{18}H_{34}O_2$	6323
$C_{18}H_{15}BeLi$	4694	$C_{18}H_{21}NO_4$	6236	$C_{18}H_{34}O_2$	6603
$C_{18}H_{15}Bi$	8557	$C_{18}H_{21}N_3O_4$	2210	$C_{18}H_{34}O_2$	9873
$C_{18}H_{15}BiCl_2$	8558	$C_{18}H_{22}ClNO_3$	841	$C_{18}H_{34}O_3$	6926
$C_{18}H_{15}ClGe$	8565	$C_{18}H_{22}ClNO_4$	6237	$C_{18}H_{34}O_4$	7194
$C_{18}H_{15}ClSn$	8574	$C_{18}H_{22}ClNO$	6649	$C_{18}H_{35}AgO_2$	7277
$C_{18}H_{15}ClPb$	8576	$C_{18}H_{22}N_2$	2131	$C_{18}H_{35}ClO$	7426
$C_{18}H_{15}ClO_4Si$	8577	$C_{18}H_{22}O_2$	2453	$C_{18}H_{35}FO_2$	9196
$C_{18}H_{15}Cl_2Sb$	8579	$C_{18}H_{22}O_2$	7380	$C_{18}H_{35}KO_2$	4038
$C_{18}H_{15}Ga$	8559	$C_{18}H_{22}O_5$	3467	$C_{18}H_{35}LiO_2$	4674
$C_{18}H_{15}IO$	8572	$C_{18}H_{23}ClINO_3$	5375	$C_{18}H_{35}NaO_2$	5808
$C_{18}H_{15}In$	8568	$C_{18}H_{23}ClFNO_3$	9154	$C_{18}H_{36}$	9687
$C_{18}H_{15}LiMg$	4695	$C_{18}H_{23}ClN_4O_2$	9693	$C_{18}H_{36}N_2O_6$	4479
$C_{18}H_{15}N$	8553	$C_{18}H_{23}NO_4$	1544	$C_{18}H_{36}N_2Na_2O_6$	4480
$C_{18}H_{15}OP$	8583	$C_{18}H_{23}NO_3$	2333	$C_{18}H_{36}N_2NaO_6$	4481
$C_{18}H_{15}O_3P$	8585	$C_{18}H_{23}NO_4$	4419	$C_{18}H_{36}N_2NaO_6Rb$	4482
$C_{18}H_{15}O_4P$	9125	$C_{18}H_{24}$	8198	$C_{18}H_{36}N_2NiS_4$	5996
$C_{18}H_{15}P$	8582	$C_{18}H_{24}ClNO_3$	855	$C_{18}H_{36}O$	6266
$C_{18}H_{15}Sb$	8578	$C_{18}H_{24}ClNO_4$	1930	$C_{18}H_{36}O$	6269
$C_{18}H_{15}Tl$	8580	$C_{18}H_{24}N_4O_2$	9694	$C_{18}H_{36}O_2$	4910
$C_{18}H_{16}Ge$	8560	$C_{18}H_{25}NO$	2147	$C_{18}H_{36}O_2$	7422
$C_{18}H_{16}GeO$	8561	$C_{18}H_{25}NO_5$	7232	$C_{18}H_{36}S_9$	6213
$C_{18}H_{16}NOP$	367	$C_{18}H_{26}ClNO_5$	4416	$C_{18}H_{37}AlO_4$	210
$C_{18}H_{16}N_2O_6S$	2027	$C_{18}H_{27}F_3$	8230	$C_{18}H_{37}NO$	7423
$C_{18}H_{16}N_2$	8566	$C_{18}H_{27}F_3$	8231	$C_{18}H_{37}N_4Na$	7683
$C_{18}H_{16}O_7$	8898	$C_{18}H_{27}F_3$	8232	$C_{18}H_{38}$	6265
$C_{18}H_{16}O_7$	8899	$C_{18}H_{27}NO_3$	4290	$C_{18}H_{38}O$	6267
$C_{18}H_{18}$	603	$C_{18}H_{27}NO_5$	6796	$C_{18}H_{38}O_4S$	2874
$C_{18}H_{18}$	7877	$C_{18}H_{27}NO_5$	7119	$C_{18}H_{38}S$	6268
$C_{18}H_{18}N_4O_2$	7369	$C_{18}H_{28}BrNO_2$	2148	$C_{18}H_{39}NO_2$	525
$C_{18}H_{19}ClN_4$	30	$C_{18}H_{28}ClNO_3$	9669	$C_{18}H_{39}N$	6270
$C_{18}H_{19}Cl_2NS$	9377	$C_{18}H_{28}FeN_6$	7797	$C_{18}H_{41}BaN_8Na$	6256
$C_{18}H_{19}N_5O_7$	2661	$C_{18}H_{28}NO_9P$	4418	$C_{19}H_{12}O_6$	2358
$C_{18}H_{20}N_2O_4S$	3006	$C_{18}H_{28}N_2O_4S$	588	$C_{19}H_{13}ClIN_5O_2$	3658
$C_{18}H_{20}N_2$	6262	$C_{18}H_{28}O_2$	4593	$C_{19}H_{13}Cl_3O_3$	8674
$C_{18}H_{20}N_4O_8$	2670	$C_{18}H_{30}N_4O_7$	7915	$C_{19}H_{14}$	5338

$C_{19}H_{14}$	5339	$C_{19}H_{26}O_3$	134	$C_{20}H_{17}F_2N_4O_2P$	6142
$C_{19}H_{14}ClNO_4$	4431	$C_{19}H_{27}NO$	6464	$C_{20}H_{17}F_2N_4OPS$	6144
$C_{19}H_{14}O_5S$	9013	$C_{19}H_{27}NO_3$	9725	$C_{20}H_{17}NO_2$	849
$C_{19}H_{15}ClN_4$	8581	$C_{19}H_{28}ClNO$	6465	$C_{20}H_{17}NO_6$	985
$C_{19}H_{15}Cl$	8588	$C_{19}H_{28}ClNO_5$	9977	$C_{20}H_{17}NO_6$	6247
$C_{19}H_{15}ClO_4$	9387	$C_{19}H_{29}As$	623	$C_{20}H_{18}$	1078
$C_{19}H_{15}NO_8$	2352	$C_{19}H_{31}NO_2$	7086	$C_{20}H_{18}$	7844
$C_{19}H_{16}$	8570	$C_{19}H_{34}$	8225	$C_{20}H_{18}ClOP$	2671
$C_{19}H_{16}ClNO_4$	3612	$C_{19}H_{34}O_2$	4592	$C_{20}H_{18}ClNO_6$	6389
$C_{19}H_{16}N_2O_4$	886	$C_{19}H_{36}Ge$	8227	$C_{20}H_{18}ClNO_5$	9253
$C_{19}H_{16}N_4O_6S$	9134	$C_{19}H_{36}O_2$	6324	$C_{20}H_{18}O_2Sn$	8573
$C_{19}H_{16}O$	8569	$C_{19}H_{36}Si$	8228	$C_{20}H_{18}Pb$	1413
$C_{19}H_{16}O_4$	6255	$C_{19}H_{38}$	9684	$C_{20}H_{19}NO_5$	934
$C_{19}H_{17}NO_4$	9254	$C_{19}H_{38}O_2$	7425	$C_{20}H_{19}NO_5$	2257
$C_{19}H_{18}AuP$	5179	$C_{19}H_{38}O_4$	2056	$C_{20}H_{19}NO_5$	6246
$C_{19}H_{18}GeO$	8563	$C_{19}H_{38}O_4$	2057	$C_{20}H_{19}NO_5$	6868
$C_{19}H_{18}OPb$	8575	$C_{19}H_{40}$	6200	$C_{20}H_{20}$	3318
$C_{19}H_{19}NO_4$	1256	$C_{19}H_{40}$	7870	$C_{20}H_{20}INO_5$	935
$C_{19}H_{19}N_7O_6$	9031	$C_{19}H_{40}O$	6202	$C_{20}H_{20}N_4O_4$	2245
$C_{19}H_{20}ClN_3O_4S$	6181	$C_{19}H_{47}GePSi_4$	992	$C_{20}H_{20}Th$	7812
$C_{19}H_{20}N_2O_2$	1262	$C_{20}H_8Br_4O_5$	7725	$C_{20}H_{20}U$	7813
$C_{19}H_{20}N_3NaO_6S$	6235	$C_{20}H_{10}$	3032	$C_{20}H_{21}NO_9S$	937
$C_{19}H_{21}ClN_2O_2S$	8998	$C_{20}H_{12}$	921	$C_{20}H_{21}NO_4$	7747
$C_{19}H_{21}NO_4$	1101	$C_{20}H_{12}$	922	$C_{20}H_{21}NO_6$	9256
$C_{19}H_{21}NO_3$	7645	$C_{20}H_{12}$	928	$C_{20}H_{22}ClNO_4$	6417
$C_{19}H_{22}ClNO_3$	5579	$C_{20}H_{12}$	929	$C_{20}H_{22}O$	9866
$C_{19}H_{22}Cl_2N_2OS$	9323	$C_{20}H_{12}$	6579	$C_{20}H_{23}ClN_2O_4$	9400
$C_{19}H_{22}FN_3O_3$	9879	$C_{20}H_{12}O_5$	9030	$C_{20}H_{23}NO_4$	664
$C_{19}H_{22}O_6$	1900	$C_{20}H_{14}$	2823	$C_{20}H_{23}NO_3$	846
$C_{19}H_{23}NO_3$	9975	$C_{20}H_{14}$	8478	$C_{20}H_{24}ClN$	377
$C_{19}H_{23}N_3O_4$	6747	$C_{20}H_{14}ClO_5P$	2427	$C_{20}H_{24}ClNO_3$	845
$C_{19}H_{24}ClNO_3$	9976	$C_{20}H_{14}O_4$	9014	$C_{20}H_{24}ClNO$	9001
$C_{19}H_{24}INO_3$	842	$C_{20}H_{15}NO_4$	2377	$C_{20}H_{24}NNaO_8$	2251
$C_{19}H_{24}N_2O_6$	8727	$C_{20}H_{15}NO_4$	6228	$C_{20}H_{24}N_2O_2$	9259
$C_{19}H_{24}N_4O_{10}$	8424	$C_{20}H_{15}NO_5$	7118	$C_{20}H_{24}N_2O_2$	9263
$C_{19}H_{25}NO$	4574	$C_{20}H_{15}O_5P$	2426	$C_{20}H_{24}O_2$	10020
$C_{19}H_{25}NO_6$	5524	$C_{20}H_{16}Br_8O_6$	6260	$C_{20}H_{24}O_6$	2247
$C_{19}H_{25}N_3O_4$	9804	$C_{20}H_{16}N_4$	6141	$C_{20}H_{25}ClN_2OS$	3210
$C_{19}H_{26}N_4O_2$	9686	$C_{20}H_{17}BF_4N_4$	6143	$C_{20}H_{25}ClN_2O_2$	9260
$C_{19}H_{26}O_2$	2814	$C_{20}H_{17}FO_3S$	7510	$C_{20}H_{25}N_3O$	4581

$C_{20}H_{26}ClNO_3$	843	$C_{20}H_{42}$	7845	$C_{21}H_{24}AgF_3O_9S$	2253
$C_{20}H_{26}ClNOS$	8141	$C_{20}H_{42}$	8718	$C_{21}H_{24}AuP$	8359
$C_{20}H_{26}Cl_2N_2O_2$	9261	$C_{20}H_{42}$	9864	$C_{21}H_{24}ClNO_3$	853
$C_{20}H_{26}N_2O_2$	97	$C_{20}H_{42}$	9989	$C_{21}H_{24}ClNO_3$	854
$C_{20}H_{26}N_2O$	3497	$C_{20}H_{42}Cl_2N_2Pt_2S_2$	2994	$C_{21}H_{24}NNaO_6S$	2252
$C_{20}H_{26}N_2O_6S$	9262	$C_{20}H_{42}Cl_2N_2Pt_2S_2$	2995	$C_{21}H_{24}SiSn$	8390
$C_{20}H_{26}O_2$	2370	$C_{20}H_{44}BrN$	1297	$C_{21}H_{25}NO_4$	2035
$C_{20}H_{27}NO_{11}$	298	$C_{20}H_{44}BrN$	1828	$C_{21}H_{25}NO_4$	2040
$C_{20}H_{28}O$	6921	$C_{20}H_{44}BrN$	7902	$C_{21}H_{25}NO_4$	2041
$C_{20}H_{30}ClN_3O_2$	1338	$C_{20}H_{44}BrN$	8240	$C_{21}H_{26}NO_6$	1899
$C_{20}H_{30}N_2O_3$	5523	$C_{20}H_{44}ClNO_4$	7906	$C_{21}H_{26}ClNO_4$	2042
$C_{20}H_{30}N_2O_5$	5948	$C_{20}H_{44}IN$	7903	$C_{21}H_{26}Cl_2F_3N_3S$	8615
$C_{20}H_{30}O$	6922	$C_{20}H_{44}N_2O_3$	7904	$C_{21}H_{26}N_2O_3$	3681
$C_{20}H_{30}O_2$	1	$C_{20}H_{44}N_2O_2$	7905	$C_{21}H_{26}N_2S_2$	8078
$C_{20}H_{30}O_2$	2151	$C_{20}H_{45}NSi_2$	8226	$C_{21}H_{26}O_2$	4284
$C_{20}H_{30}O_2$	5277	$C_{21}H_9N_{15}O_{18}$	8507	$C_{21}H_{26}O_5$	6780
$C_{20}H_{30}O_2$	6415	$C_{21}H_{14}N_2O_3$	879	$C_{21}H_{27}ClO_3N_2$	3682
$C_{20}H_{32}ClNO$	9682	$C_{21}H_{14}N_2O_3$	880	$C_{21}H_{27}ClN_2S_2$	8079
$C_{20}H_{32}O_2$	616	$C_{21}H_{15}O_7P$	8503	$C_{21}H_{27}NO$	2475
$C_{20}H_{32}O_2$	5068	$C_{21}H_{16}$	5337	$C_{21}H_{27}NO_4$	5578
$C_{20}H_{32}O_5$	6853	$C_{21}H_{16}N_2$	4715	$C_{21}H_{27}N_3O$	9987
$C_{20}H_{34}O_2$	2164	$C_{21}H_{17}NO_5$	847	$C_{21}H_{27}O_5N_3$	3683
$C_{20}H_{34}O_4$	6854	$C_{21}H_{18}ClNO_4$	9251	$C_{21}H_{28}BrNO$	2476
$C_{20}H_{34}O_5$	6852	$C_{21}H_{18}N_2$	1927	$C_{21}H_{28}ClNO_2$	614
$C_{20}H_{34}O_5$	6856	$C_{21}H_{18}O_3$	838	$C_{21}H_{28}ClNO$	2477
$C_{20}H_{35}N_3Sn$	8695	$C_{21}H_{20}Cl_2O_3$	6582	$C_{21}H_{28}O_2$	6778
$C_{20}H_{36}$	7736	$C_{21}H_{20}Cl_3NO_5$	938	$C_{21}H_{28}O_5$	6779
$C_{20}H_{36}AuN_{16}Na$	5835	$C_{21}H_{20}O$	8571	$C_{21}H_{29}NO_2$	1340
$C_{20}H_{36}O_2$	7409	$C_{21}H_{21}ClSn$	8207	$C_{21}H_{30}$	5037
$C_{20}H_{36}O_5$	6855	$C_{21}H_{21}NO_6$	1925	$C_{21}H_{30}O_2$	2157
$C_{20}H_{38}O_2$	6325	$C_{21}H_{21}OP$	8400	$C_{21}H_{30}O_2$	4283
$C_{20}H_{40}$	9741	$C_{21}H_{22}N_2O_3$	2761	$C_{21}H_{30}O_2$	6781
$C_{20}H_{40}CsN_2NaO_7$	4483	$C_{21}H_{22}N_2O_2$	7434	$C_{21}H_{31}NO_4$	9242
$C_{20}H_{40}KNaO_{10}$	2448	$C_{21}H_{23}ClFNO_2$	1594	$C_{21}H_{33}NO_9$	6241
$C_{20}H_{40}NaO_{10}Rb$	2449	$C_{21}H_{23}NO_3$	850	$C_{21}H_{33}NO_9$	6242
$C_{20}H_{40}O_2$	6201	$C_{21}H_{23}NO_5$	1898	$C_{21}H_{35}ClN_6O_4$	164
$C_{20}H_{40}O_2$	7427	$C_{21}H_{23}NO_5$	2099	$C_{21}H_{40}O_4$	2054
$C_{20}H_{40}O_2$	9865	$C_{21}H_{23}NO_6$	9250	$C_{21}H_{40}O_4$	2055
$C_{20}H_{42}$	2605	$C_{21}H_{23}N_3OS$	6581	$C_{21}H_{42}O_2$	617
$C_{20}H_{42}$	5219	$C_{21}H_{23}N_3O_5$	7435	$C_{21}H_{42}O_4$	2058

$C_{21}H_{42}O_4$	2059	$C_{22}H_{30}N_2O_2S$	7553	$C_{23}H_{34}N_2O_8$	1255
$C_{21}H_{44}$	1808	$C_{22}H_{32}Cl_4N_{10}$	9317	$C_{23}H_{35}NO_5$	2495
$C_{21}H_{44}$	1821	$C_{22}H_{32}N_2O_6$	10049	$C_{23}H_{37}Cl_3N_4O_3$	306
$C_{21}H_{44}N_2S$	7909	$C_{22}H_{32}O_3$	7682	$C_{23}H_{44}$	8293
$C_{21}H_{44}O$	1822	$C_{22}H_{33}NO_{11}$	6693	$C_{23}H_{46}$	8292
$C_{21}H_{44}O_3$	6273	$C_{22}H_{34}Cl_3N_3O_2$	115	$C_{23}H_{48}$	8290
$C_{22}H_{12}$	920	$C_{22}H_{34}O_2$	4326	$C_{23}H_{48}O$	8291
$C_{22}H_{12}$	3562	$C_{22}H_{36}N_2O_{10}S$	2368	$C_{24}H_9N_{15}O_{24}$	8508
$C_{22}H_{14}$	871	$C_{22}H_{36}O_7$	592	$C_{24}H_{12}$	4438
$C_{22}H_{14}$	2238	$C_{22}H_{42}O_2$	3329	$C_{24}H_{16}$	7943
$C_{22}H_{14}$	6530	$C_{22}H_{42}O_2$	9910	$C_{24}H_{16}O_2$	2244
$C_{22}H_{14}$	6561	$C_{22}H_{42}O_4$	11	$C_{24}H_{18}$	4310
$C_{22}H_{14}$	6663	$C_{22}H_{42}O_4$	14	$C_{24}H_{18}$	4311
$C_{22}H_{16}O_8$	2359	$C_{22}H_{43}N_5O_{13}$	300	$C_{24}H_{18}$	4312
$C_{22}H_{17}BrO_4$	839	$C_{22}H_{44}O_2$	3327	$C_{24}H_{18}$	8555
$C_{22}H_{18}$	7863	$C_{22}H_{46}$	3326	$C_{24}H_{18}Br_2N_8$	3014
$C_{22}H_{19}Br_2NO_3$	2156	$C_{22}H_{46}O$	3328	$C_{24}H_{19}NO$	830
$C_{22}H_{20}N_4O_{11}$	4587	$C_{22}H_{63}N_{13}P_4$	8547	$C_{24}H_{20}AsF_5Si$	7934
$C_{22}H_{20}N_8O_{14}$	6042	$C_{22}H_{64}ClN_{13}O_4P_4$	8548	$C_{24}H_{20}AsPS_3$	7935
$C_{22}H_{20}Ti$	3015	$C_{23}H_{16}O_3$	3009	$C_{24}H_{20}AsCl$	7936
$C_{22}H_{23}ClN_2O_2$	4712	$C_{23}H_{17}P$	8587	$C_{24}H_{20}As_2$	7941
$C_{22}H_{23}NO_7$	5580	$C_{23}H_{18}N_4O_3$	1976	$C_{24}H_{20}BLi$	4687
$C_{22}H_{23}N_3O_9$	283	$C_{23}H_{19}ClF_3NO_3$	9637	$C_{24}H_{20}BNa$	5845
$C_{22}H_{24}BrNO$	1178	$C_{23}H_{22}O_6$	6950	$C_{24}H_{20}CoO_5P$	8584
$C_{22}H_{24}O_8$	4716	$C_{23}H_{24}N_4O_2$	2227	$C_{24}H_{20}Ge$	7940
$C_{22}H_{25}NO$	2593	$C_{23}H_{25}NO_6$	9252	$C_{24}H_{20}N_8$	7946
$C_{22}H_{25}NO_6$	4424	$C_{23}H_{25}N_3O_6$	9903	$C_{24}H_{20}OSb_2$	3042
$C_{22}H_{26}ClNO_2$	8730	$C_{23}H_{26}N_2O_4$	1254	$C_{24}H_{20}Pb$	7948
$C_{22}H_{26}N_2O_2$	1420	$C_{23}H_{26}N_4O_{10}$	639	$C_{24}H_{20}S$	7950
$C_{22}H_{27}NO_2$	4711	$C_{23}H_{27}ClN_2O_2$	2146	$C_{24}H_{20}Sb_2$	7942
$C_{22}H_{27}N_3O$	143	$C_{23}H_{27}NO_5S$	4323	$C_{24}H_{20}Si$	7949
$C_{22}H_{28}N_2O_2$	594	$C_{23}H_{29}N_3O_4$	9025	$C_{24}H_{20}Sn$	7947
$C_{22}H_{28}N_2O$	9016	$C_{23}H_{30}N_2O$	5461	$C_{24}H_{20}Ti$	7951
$C_{22}H_{28}N_4O_3$	10038	$C_{23}H_{30}O_6$	4439	$C_{24}H_{21}O_7P$	8504
$C_{22}H_{29}ClN_4O_3$	10039	$C_{23}H_{31}Cl_2N_5O_6$	9740	$C_{24}H_{27}N$	8936
$C_{22}H_{29}NO_2$	2152	$C_{23}H_{32}ClN_3O_5$	7367	$C_{24}H_{28}O_4$	3271
$C_{22}H_{29}NO_9$	2334	$C_{23}H_{32}N_2$	2168	$C_{24}H_{30}Ge_2$	8705
$C_{22}H_{29}N_3O$	6819	$C_{23}H_{32}N_2O_9$	5402	$C_{24}H_{30}N_3OP$	8486
$C_{22}H_{30}ClNO_2$	2153	$C_{23}H_{32}N_2O_9$	5405	$C_{24}H_{31}N_3O_7$	7368
$C_{22}H_{30}N_2O_9$	5404	$C_{23}H_{32}O_4$	2114	$C_{24}H_{32}ClNO_3$	9015

$C_{24}H_{32}N_2O_{10}$	1972	$C_{25}H_{22}ClNO_3$	8905	$C_{27}H_{34}N_2O_7$	4714
$C_{24}H_{32}N_2O_9$	9875	$C_{25}H_{24}O_{12}$	7378	$C_{27}H_{34}N_4O$	6651
$C_{24}H_{32}O_4$	7556	$C_{25}H_{26}BrN_2O_{11}$	7527	$C_{27}H_{34}O_3$	6227
$C_{24}H_{32}O_8$	2248	$C_{25}H_{27}O_6$	1717	$C_{27}H_{35}NO_5$	696
$C_{24}H_{33}ClN_2O$	2679	$C_{25}H_{30}ClN_3$	4489	$C_{27}H_{36}ClNO_5$	697
$C_{24}H_{33}ClN_2O$	2680	$C_{25}H_{30}ClNO_4$	8729	$C_{27}H_{39}ClN_2O_4$	1405
$C_{24}H_{34}N_4O_4$	7555	$C_{25}H_{32}KNO_8S$	2250	$C_{27}H_{39}NO_3$	3500
$C_{24}H_{34}O_9$	8143	$C_{25}H_{32}N_2O_2$	2149	$C_{27}H_{43}NO$	7413
$C_{24}H_{36}BrN_3O_3$	6196	$C_{25}H_{33}NO_4$	10040	$C_{27}H_{43}N_4O_{15}P_3$	8684
$C_{24}H_{38}O_4$	9140	$C_{25}H_{34}ClNO_4$	10041	$C_{27}H_{44}Br_2N_6O_4$	1019
$C_{24}H_{38}O_4$	9142	$C_{25}H_{35}NO_8$	1341	$C_{27}H_{44}O$	9419
$C_{24}H_{38}O_4$	9143	$C_{25}H_{36}N_2O_9$	5403	$C_{27}H_{44}O_3$	2372
$C_{24}H_{40}O_5$	9418	$C_{25}H_{40}Br_2N_6O_4$	1020	$C_{27}H_{46}O$	9420
$C_{24}H_{42}$	6272	$C_{25}H_{45}NO_9$	6423	$C_{27}H_{56}$	1831
$C_{24}H_{44}Br_2N_2O_3$	1030	$C_{25}H_{52}$	6488	$C_{28}H_{18}$	7878
$C_{24}H_{46}Br_2N_4O_2$	8314	$C_{26}H_{16}$	1656	$C_{28}H_{20}$	7937
$C_{24}H_{46}O_2$	7817	$C_{26}H_{16}$	1791	$C_{28}H_{20}ClN_4O_4Rh$	7811
$C_{24}H_{46}O_2$	7818	$C_{26}H_{20}AuP$	9000	$C_{28}H_{22}N_4O_6$	4733
$C_{24}H_{46}O_6$	7418	$C_{26}H_{20}MnN_3$	8518	$C_{28}H_{28}Hf$	7710
$C_{24}H_{48}CsO_{12}$	2451	$C_{26}H_{22}N_4O_{12}$	936	$C_{28}H_{28}Mo$	7711
$C_{24}H_{48}Cs_2O_{12}$	2450	$C_{26}H_{23}NaO_6$	5609	$C_{28}H_{28}Ti$	7712
$C_{24}H_{48}N_8Na_2$	6257	$C_{26}H_{27}ClN_2O_3$	6927	$C_{28}H_{28}V$	7708
$C_{24}H_{48}N_8Na$	6258	$C_{26}H_{29}ClN_2O_2$	2751	$C_{28}H_{28}W$	7709
$C_{24}H_{49}I$	3668	$C_{26}H_{30}N_4O_2$	2228	$C_{28}H_{28}Zr$	7713
$C_{24}H_{50}$	1326	$C_{26}H_{30}O_{11}$	7060	$C_{28}H_{31}ClN_2O_3$	6928
$C_{24}H_{50}$	5300	$C_{26}H_{32}N_2O_7$	4308	$C_{28}H_{33}N_3O_4S$	2160
$C_{24}H_{50}$	7816	$C_{26}H_{36}O_6$	1342	$C_{28}H_{34}N_2O_3$	2159
$C_{24}H_{50}Hg$	2384	$C_{26}H_{39}N_3O_5$	5462	$C_{28}H_{36}N_2O_8$	9017
$C_{24}H_{51}N$	8466	$C_{26}H_{42}Br_2N_6O_4$	1010	$C_{28}H_{36}O_{15}$	5916
$C_{24}H_{52}BrN$	7742	$C_{26}H_{46}$	9867	$C_{28}H_{40}O_{10}$	2249
$C_{24}H_{52}ClNO_4$	7745	$C_{26}H_{46}N_4O_7$	7907	$C_{28}H_{44}O$	9902
$C_{24}H_{52}CrO_4$	9438	$C_{26}H_{52}$	9646	$C_{28}H_{46}Br_2N_6O_4$	1011
$C_{24}H_{52}IN$	7743	$C_{26}H_{54}$	1304	$C_{28}H_{47}I_2N_2O_5P$	8317
$C_{24}H_{52}N_2O_3$	7744	$C_{26}H_{54}$	1693	$C_{28}H_{56}O_2$	7424
$C_{24}H_{54}AlK_2$	2418	$C_{26}H_{54}$	5234	$C_{28}H_{58}$	6276
$C_{24}H_{54}KN_8Na$	1713	$C_{26}H_{54}NO_7P$	1667	$C_{28}H_{58}$	6317
$C_{24}H_{54}K_2N_8$	1712	$C_{26}H_{56}NO_8P$	7428	$C_{28}H_{58}NO_7P$	6271
$C_{25}H_{20}$	7944	$C_{27}H_{30}O_8$	2108	$C_{28}H_{60}BrP$	8224
$C_{25}H_{20}N_2O$	7945	$C_{27}H_{33}NO_3$	8937	$C_{28}H_{60}O_4Zr$	9835
$C_{25}H_{21}FeO_3P$	9713	$C_{27}H_{34}N_2O_6$	4577	$C_{29}H_{26}NO_2P_2Pt$	694

$C_{29}H_{28}N_4O_2$	2229	$C_{30}H_{50}O$	4717	$C_{33}H_{43}N_3O_7$	9232
$C_{29}H_{38}N_2O_8$	2150	$C_{30}H_{50}O_2$	156	$C_{33}H_{45}NO_9$	2158
$C_{29}H_{40}N_2O_9$	2154	$C_{30}H_{50}O_2$	982	$C_{33}H_{52}O_4$	2230
$C_{29}H_{40}N_2O_4$	9874	$C_{30}H_{52}O$	286	$C_{33}H_{56}Br_2N_6O_4$	1021
$C_{29}H_{41}O_2$	1595	$C_{30}H_{60}$	8193	$C_{33}H_{68}$	8546
$C_{29}H_{42}O_9$	9907	$C_{30}H_{60}$	8194	$C_{34}H_{20}$	2824
$C_{29}H_{42}O_{10}$	4425	$C_{30}H_{60}$	9736	$C_{34}H_{28}O_2Pd$	1002
$C_{29}H_{42}O_{11}$	604	$C_{30}H_{62}$	1715	$C_{34}H_{37}N_5O_4$	9904
$C_{29}H_{44}O_{11}$	7506	$C_{30}H_{62}$	7407	$C_{34}H_{38}ClN_5O_4$	9905
$C_{29}H_{46}O_{12}$	1816	$C_{30}H_{62}$	8191	$C_{34}H_{42}BN$	9665
$C_{29}H_{48}Br_2N_6O_4$	1012	$C_{30}H_{62}O$	8192	$C_{34}H_{42}Cl_2N_2O_6$	8736
$C_{29}H_{48}O$	7381	$C_{30}H_{502}Br_2N_6O_4$	1017	$C_{34}H_{43}NO_{13}$	816
$C_{29}H_{50}O_2$	8142	$C_{31}H_{23}BrO_3$	1136	$C_{34}H_{47}NO_{11}$	98
$C_{29}H_{60}$	6203	$C_{31}H_{35}N_2NaO_{11}$	6198	$C_{34}H_{47}NO_{10}$	3559
$C_{30}H_{16}$	8206	$C_{31}H_{46}O_2$	9026	$C_{34}H_{48}N_2O_{10}S$	640
$C_{30}H_{18}$	1848	$C_{31}H_{52}Br_2N_6O_4$	1016	$C_{34}H_{50}Cl_2N_2O_5$	8071
$C_{30}H_{20}$	6532	$C_{31}H_{64}$	1819	$C_{34}H_{50}N_2O_{11}S$	641
$C_{30}H_{20}$	7939	$C_{31}H_{64}O$	1820	$C_{34}H_{50}N_2O_{15}S$	5527
$C_{30}H_{22}$	4314	$C_{32}H_{14}$	6229	$C_{34}H_{54}Br_2N_6O_6$	1022
$C_{30}H_{22}$	4315	$C_{32}H_{16}$	2235	$C_{34}H_{56}N_2O_{12}$	5459
$C_{30}H_{23}BrO_4$	1140	$C_{32}H_{25}CoNO_3P$	2429	$C_{34}H_{58}O_4$	9137
$C_{30}H_{24}Li_2N_6Ti$	4693	$C_{32}H_{36}Si_2$	7794	$C_{34}H_{68}$	9735
$C_{30}H_{25}Bi$	6531	$C_{32}H_{43}NO_{10}$	817	$C_{34}H_{70}$	7931
$C_{30}H_{25}GeN$	8562	$C_{32}H_{43}NO_9$	6624	$C_{35}H_2BNO$	5323
$C_{30}H_{25}O_5P$	6535	$C_{32}H_{44}N_2O_7$	2115	$C_{35}H_{41}N_5O_6$	9906
$C_{30}H_{25}P$	6534	$C_{32}H_{44}N_2O_8$	3513	$C_{35}H_{60}Br_2N_2O_4$	6416
$C_{30}H_{25}Sb$	6533	$C_{32}H_{44}O_{12}$	7557	$C_{35}H_{61}NO_{12}$	6322
$C_{30}H_{27}N_3O_{12}$	8201	$C_{32}H_{48}N_6O_8S_2$	2485	$C_{35}H_{62}Br_2N_4O_4$	6611
$C_{30}H_{33}As$	1696	$C_{32}H_{48}O_9$	5976	$C_{35}H_{70}O$	6528
$C_{30}H_{33}ClN_2O_2$	3059	$C_{32}H_{50}Br_2N_6O_6$	1015	$C_{35}H_{72}$	6527
$C_{30}H_{33}P$	1698	$C_{32}H_{50}O_3$	657	$C_{36}H_{24}$	1750
$C_{30}H_{33}Sb$	1697	$C_{32}H_{54}Br_2N_6O_4$	1013	$C_{36}H_{24}$	1751
$C_{30}H_{42}N_2O_6$	5949	$C_{32}H_{54}I_2N_6O_4$	1014	$C_{36}H_{24}O_6$	1647
$C_{30}H_{44}N_2O_{10}$	1812	$C_{32}H_{62}CoO_4$	4377	$C_{36}H_{26}$	7195
$C_{30}H_{45}Ga$	8505	$C_{32}H_{62}O_4Pb$	7164	$C_{36}H_{26}$	7196
$C_{30}H_{46}Br_2N_6O_6$	1018	$C_{32}H_{66}$	3338	$C_{36}H_{26}$	7197
$C_{30}H_{46}O_3$	984	$C_{32}H_{68}BrN$	7900	$C_{36}H_{30}BaSi_2$	1042
$C_{30}H_{46}O_4$	2070	$C_{32}H_{72}Cr_2N_2O_7$	1036	$C_{36}H_{30}Ge_2$	1748
$C_{30}H_{48}O_3$	983	$C_{33}H_{36}N_4O_6$	987	$C_{36}H_{30}Ge_2O$	8564
$C_{30}H_{50}$	7408	$C_{33}H_{40}N_2O_9$	6884	$C_{36}H_{30}LiV$	4612

$C_{36}H_{30}N_{19}P_3$	1051	$C_{39}H_{80}$	2532	$C_{43}H_{64}O_{16}$	2069
$C_{36}H_{30}Si_2Zn$	1044	$C_{39}H_{80}$	6214	$C_{43}H_{66}O_{14}$	659
$C_{36}H_{30}Sn_2$	1749	$C_{40}H_{80}$	9846	$C_{43}H_{88}$	8539
$C_{36}H_{32}P_2Pt$	1046	$C_{40}H_{16}$	4309	$C_{44}H_{56}N_6O_8$	4582
$C_{36}H_{33}P_2Re$	1048	$C_{40}H_{22}$	2236	$C_{44}H_{64}BN$	7908
$C_{36}H_{34}AgBP_2$	7243	$C_{40}H_{28}Cl_2N_{12}O_{10}$	7896	$C_{44}H_{76}N_2O_{29}$	1929
$C_{36}H_{44}Si_2$	7801	$C_{40}H_{30}Ge_2$	1041	$C_{44}H_{90}$	5308
$C_{36}H_{51}NO_{11}$	986	$C_{40}H_{30}O_4RuSn_2$	7781	$C_{44}H_{90}$	7929
$C_{36}H_{51}NO_{12}$	6869	$C_{40}H_{50}N_4O_{18}$	99	$C_{45}H_{90}FeO_6$	3383
$C_{36}H_{54}N_2O_{15}S$	4417	$C_{40}H_{52}Si_2$	7795	$C_{45}H_{73}NO_{15}$	7414
$C_{36}H_{62}MnO_4$	4865	$C_{40}H_{56}$	2155	$C_{45}H_{92}$	6525
$C_{36}H_{62}O_4Pb$	7148	$C_{40}H_{56}$	4305	$C_{46}H_{56}N_4O_{10}$	1416
$C_{36}H_{66}$	8195	$C_{40}H_{56}$	4306	$C_{46}H_{76}BNO_{15}$	1132
$C_{36}H_{66}CaO_4$	4224	$C_{40}H_{56}$	4307	$C_{47}H_{68}O_{15}$	6426
$C_{36}H_{66}O_4Zn$	9776	$C_{40}H_{56}$	4584	$C_{47}H_{73}NO_{17}$	590
$C_{36}H_{70}BaO_4$	786	$C_{40}H_{60}N_4O_{10}$	1345	$C_{48}H_{32}$	6292
$C_{36}H_{70}CaO_4$	4242	$C_{40}H_{60}O_{14}$	6231	$C_{48}H_{32}$	6293
$C_{36}H_{70}CdO_4$	3790	$C_{40}H_{74}$	7932	$C_{48}H_{34}$	6320
$C_{36}H_{70}CuO_4$	4975	$C_{40}H_{78}$	7821	$C_{48}H_{40}BBi$	7938
$C_{36}H_{70}MgO_4$	4804	$C_{40}H_{80}$	7820	$C_{48}H_{40}Ge_3$	6294
$C_{36}H_{70}O_4Zn$	9785	$C_{40}H_{80}$	9734	$C_{48}H_{40}SiSn_2$	1045
$C_{36}H_{71}AlO_7$	202	$C_{40}H_{80}NO_8P$	2898	$C_{48}H_{48}N_6$	1646
$C_{36}H_{71}AlO_5$	203	$C_{40}H_{82}$	7819	$C_{48}H_{93}AlO_3$	242
$C_{36}H_{72}ClN_4O_{13}S_2$	4591	$C_{41}H_{48}CsNO_{12}S$	1003	$C_{49}H_{70}O_{13}$	1134
$C_{36}H_{74}$	1744	$C_{41}H_{48}N_2O_8$	7561	$C_{50}H_{70}O_{14}$	1135
$C_{36}H_{84}AlO_{12}$	214	$C_{41}H_{64}O_{14}$	2039	$C_{50}H_{102}$	6489
$C_{37}H_{30}ClOP_2Rh$	9361	$C_{41}H_{64}O_{13}$	2379	$C_{51}H_{98}O_6$	2062
$C_{37}H_{30}O_3Si_2$	1043	$C_{41}H_{64}O_{14}$	2380	$C_{52}H_{48}P_4Pt$	2260
$C_{37}H_{30}P_2$	8586	$C_{41}H_{84}$	1818	$C_{52}H_{106}$	3335
$C_{37}H_{30}P_2PtS_2$	1047	$C_{42}H_{22}$	7707	$C_{54}H_{38}$	6221
$C_{37}H_{44}ClNO_6$	6429	$C_{42}H_{28}$	7061	$C_{54}H_{45}ClP_3Rh$	8510
$C_{37}H_{67}NO_{13}$	9909	$C_{42}H_{30}$	1747	$C_{54}H_{46}BrOsP_3$	1184
$C_{37}H_{76}$	1846	$C_{42}H_{30}$	7233	$C_{54}H_{99}AlO_6$	240
$C_{37}H_{76}O$	1847	$C_{42}H_{36}$	1701	$C_{54}H_{99}AlO_9$	248
$C_{38}H_{30}As_2N_2PdS_2$	1040	$C_{42}H_{60}O_{15}$	6425	$C_{54}H_{105}AlO_6$	252
$C_{38}H_{49}BOP_2$	2261	$C_{42}H_8$	1745	$C_{54}H_{110}$	7901
$C_{38}H_{60}O_{18}$	7429	$C_{42}H_4$	1746	$C_{55}H_{70}MgN_4O_6$	9364
$C_{38}H_{78}$	6291	$C_{42}H_8$	3337	$C_{55}H_{72}MgN_4O_5$	9363
$C_{39}H_{53}N_9O_{15}S$	285	$C_{43}H_{38}N_2O_9$	9255	$C_{56}H_{40}Cl_2N_8O_8Rh_2$	2409
$C_{39}H_{54}N_{10}O_{14}S$	284	$C_{43}H_{56}O_4$	2241	$C_{57}H_{104}O_6$	2061

$C_{57}H_{110}O_6$	2063	$C_{6987}H_{11041}N_{1879}O_{2144}S_{37}$	4573	CaN_2O_4	4219
C_{60}	9229	Ca	4157	Ca_3N_2	4216
$C_{60}H_{42}$	2167	$CaCl_2$	4265	$CaNa_2O_8S_2$	4212
$C_{60}H_{122}$	1694	$CaCl_2$	4266	$CaNa_2O_8S_2$	4213
$C_{62}H_{86}N_{12}O_{16}$	2107	$CaCl_2$	4267	CaO	4223
$C_{62}H_{126}$	3306	$CaCl_2$	4268	CaO_2	4232
$C_{64}H_{90}CoN_{14}O_{14}P$	9628	$CaCl_2$	4269	CaO_2	4233
$C_{64}H_{90}O_{25}$	7558	$CaCl_2$	4270	CaO_6P_2	4205
$C_{64}H_{130}$	7741	$CaCl_3K$	3958	CaO_4S	4243
$C_{66}H_{46}$	8833	$CaCl_2O_2$	4181	CaO_4S	4244
$C_{66}H_{134}$	1655	$CaCl_2O_2$	4182	CaO_4S	4245
$C_{67}H_{136}$	1823	$CaCl_2O_8$	4234	CaO_3S	4247
$C_{70}H_{142}$	1832	$CaCl_2O_8$	4235	CaO_3S	4248
$C_{71}H_{144}$	1817	$CaCl_2O_6$	4263	CaO_3S_2	4255
$C_{72}H_{50}$	3324	$CaCl_2O_6$	4264	CaO_4Se	4238
$C_{72}H_{60}GeN_{20}P_4$	1049	$CaCl_2O_4$	4271	CaO_4Se	4239
$C_{72}H_{60}N_{20}P_4Si$	1050	$CaCrO_4$	4272	CaO_3Si	4202
$C_{72}H_{60}O_{12}P_4Pd$	7805	$CaCrO_4$	4273	CaO_6Ta_2	4203
$C_{72}H_{60}O_{12}P_4Pt$	7806	$CaCr_2O_4$	4274	CaO_4Te	4250
$C_{72}H_{60}P_4Pd$	7802	CaF_2	4262	CaO_3Te	4252
$C_{72}H_{60}P_4Pt$	7803	$CaFO_3P$	4208	CaO_3Ti	4204
$C_{72}H_{60}Sn_5$	6355	$CaFO_3P$	4209	CaO_3Ti	4256
$C_{72}H_{63}P_4Re$	7804	CaF_6Si	4171	CaO_6V_2	4201
$C_{72}H_{79}B_2N_2O_5P$	8318	CaF_6Si	4172	CaO_4W	4169
$C_{73}H_{81}B_2N_2O_5P$	8316	$Ca_5FO_{12}P_3$	4260	CaO_3Zr	4206
$C_{74}H_{83}B_2N_2O_5P$	8315	$CaFe_2O_4$	4257	CaO_3Zr	4279
$C_{82}H_{166}$	3334	CaI_2	4189	$Ca_2O_7P_2$	4236
$C_{98}H_{198}$	6284	CaI_2	4190	$Ca_2O_7P_2$	4237
$C_{100}H_{202}$	1814	CaI_2O_6	4188	Ca_2O_4Si	4228
$C_{115}H_{90}$	8487	$CaK_2O_8S_2$	3956	$Ca_2O_7V_2$	4183
$C_{122}H_{246}$	3325	$CaK_2O_8S_2$	3957	$Ca_3O_8P_2$	4259
$C_{129}H_{223}N_3O_{54}$	6390	$CaMgO_6Si_2$	4194	$Ca_3O_8V_2$	4227
$C_{162}H_{326}$	3305	$Ca_3MgO_8Si_2$	8281	Ca_3P_2	4261
$C_{192}H_{384}O_2$	3333	$CaMn_2O_8$	4231	CaS	4246
$C_{194}H_{390}$	7898	$CaMoO_4$	4207	CaSe	4240
$C_{210}H_{422}$	2134	CaN_6	4158	$CaSi_2$	4187
$C_{242}H_{486}$	3336	CaN_2O_6	4214	CaSi	4241
$C_{258}H_{518}$	6285	CaN_2O_6	4215	CaTe	4251
$C_{390}H_{782}$	6204	CaN_2O_4	4217	Cd	3754
$C_{6765}H_{10454}N_{1744}O_{2012}S_{33}$	1133	CaN_2O_4	4218	$CdCl_2$	3801

CdCl ₂	3802	Ce ₂ Mo ₃ O ₁₂	9596	Cl ₂ Co	4408
CdCl ₂ O ₆	3800	CeN	9599	Cl ₂ Co	4409
CdF ₂	3798	CeN ₃ O ₉	9597	Cl ₂ Co	4410
CdI ₂	3771	CeN ₃ O ₉	9598	Cl ₂ CoO ₈	4378
CdI ₂ O ₆	3770	CeO ₂	9602	Cl ₂ CoO ₈	4379
Cd ₅ I ₂ O ₁₂	3780	CeO ₄ P	9616	Cl ₂ CoO ₆	4405
Cd ₅ I ₂ O ₁₂	3781	CeO ₈ S ₂	9610	ClCrKO ₃	4145
CdK ₂ O ₈ S ₂	3772	CeO ₈ S ₂	9612	ClCrO	9456
CdMn ₂ O ₈	3783	CeO ₄ Ta	9603	Cl ₂ Cr	9475
CdMoO ₄	3775	Ce ₂ O ₃	9601	Cl ₂ Cr	9478
CdN ₆	3755	Ce ₂ O ₂ S	3165	Cl ₂ Cr	9479
CdN ₂ O ₆	3776	Ce ₂ O ₁₂ S ₃	9609	Cl ₂ CrO ₂	9440
CdN ₂ O ₆	3777	Ce ₂ O ₁₂ S ₃	9611	Cl ₃ Cr	9476
CdO	3779	Ce ₂ O ₁₂ Se ₃	9605	Cl ₃ Cr	9477
CdO ₂	3784	Ce ₂ O ₁₂ W ₃	9585	Cl ₃ Cr	9480
CdO ₄ S	3791	CeS	9614	Cl ₃ CrCs	9570
CdO ₄ S	3792	Ce ₂ S ₄	3167	Cl ₃ CrO	9455
CdO ₃ S	3794	Ce ₂ S ₃	9613	Cl ₄ CrCs ₂	9563
CdO ₄ Se	3787	Ce ₃ S ₄	8692	Cl ₆ CrK ₃	3896
CdO ₄ Se	3788	CeSe	9607	ClCs	9576
CdO ₃ Si	3774	Ce ₂ Se ₃	9606	ClCsO ₄	9549
CdO ₄ W	3764	Ce ₃ Se ₄	8691	ClCsO ₃	9575
Cd ₂ O ₇ P ₂	3785	CeSi ₂	9592	ClCsO ₂	9577
Cd ₂ O ₇ P ₂	3786	CeSi	9608	Cl ₂ CsI	9526
Cd ₂ O ₄ Si	3782	Ce ₂ Si	3166	Cl ₃ CsTi	9569
Cd ₃ O ₈ P ₂	3796	Ce ₃ Si ₂	8690	Cl ₄ CsI	9561
Cd ₃ P ₂	3797	Cf	3815	Cl ₄ Cs ₂ Ti	9562
CdS	3793	CfCl ₃	3819	Cl ₅ Cs ₂ ORe	9538
CdSb	3757	CfO ₂	3818	Cl ₅ Cs ₂ Ta	9543
CdSe	3789	Cf ₂ O ₃	3817	Cl ₆ Cs ₂ Pt	9507
CdTe	3795	Cl ₂	9268	Cl ₆ Cs ₂ Rh	9508
Ce	9582	Cl ₂	9362	Cl ₆ Cs ₃ Sb	9506
CeCl ₃	9620	Cl ₂	9408	Cl ₆ Cs ₂ Sn	9509
CeCl ₃	9621	Cl ₂	9409	Cl ₆ CsTa	9510
CeCrO ₃	9604	Cl ₆ AsGa	1587	ClCu	4994
CeF ₃	9617	Cl ₆ BP	9107	Cl ₂ Cu	4995
CeF ₄	9618	Cl ₃ Cm	4533	Cl ₂ Cu	4996
CeF ₄	9619	ClCoN ₂ O ₂	4349	Cl ₂ CuO ₈	4967
CeI ₃	9593	Cl ₂ Co	4406	Cl ₂ CuO ₈	4968
CeI ₂	9594	Cl ₂ Co	4407	Cl ₂ CuO ₆	4993

Cl ₂ Dy	2981	ClF ₅ S	7357	Cl ₄ FeK	4083
Cl ₃ Dy	2980	ClF ₈ Sb	3092	Cl ₄ FeNa	5851
Cl ₆ DyK ₃	3877	ClF ₁₀ Sb	7998	Cl ₆ FeOP	6250
Cl ₃ Er	9900	ClF ₂₅ Sb ₄	7999	Cl ₈ FeP	8018
Cl ₃ Er	9901	ClF ₁₅ Sb ₂	8000	ClFr	9132
Cl ₂ Eu	3363	ClF ₁₁ Sb ₂ Xe	9331	Cl ₃ Ga	1585
Cl ₃ Eu	3362	ClF ₃ Si	4471	Cl ₃ GaO ₁₂	1569
Cl ₃ Eu	3364	ClF ₃ Sn	6361	Cl ₄ Ga ₂	1579
ClF	9288	ClFSr	7498	Cl ₆ GaOP	1588
ClF ₃	9289	ClF ₃ Ti	8131	Cl ₆ GaP	1589
ClF ₅	9290	ClF ₅ W	1503	Cl ₈ GaP	8016
ClF ₃ Ge	1887	Cl ₂ F ₂ Ge	1871	Cl ₃ Gd	1540
ClF ₂ K	3947	Cl ₂ FN	87	Cl ₃ Gd	1541
ClF ₄ K	4076	Cl ₂ F ₆ O ₂ Sb	2889	Cl ₆ GdK ₃	3876
ClF ₂ N	72	Cl ₂ F ₁₁ O ₂ Sb ₂	2890	Cl ₂ Ge	1893
ClF ₇ N ₄ P ₄	1852	Cl ₂ FOP	9083	Cl ₂ GeO	1879
ClF ₄ NO	6113	Cl ₂ F ₆ P ₂ Pt	1066	Cl ₄ Ge	1894
ClF ₂ NS	7341	Cl ₂ F ₃ PPt	8647	Cl ₂ HfO	1611
ClF ₂ NO ₄	7980	Cl ₂ FPS	9089	Cl ₂ HfO	1612
ClFO ₅ S ₂	2948	Cl ₂ F ₃ P	9098	Cl ₄ Hf	1617
ClFO ₂ S	7338	Cl ₂ FP	9102	Cl ₇ HfOP	1618
ClFOS	7354	Cl ₂ F ₂ Si	4460	Cl ₁₀ HfO ₂ P ₂	1619
ClF ₅ OS	7355	Cl ₂ F ₂ Ti	8109	Cl ₂ Hg ₂	6995
ClF ₂ OP	9078	Cl ₃ FGe	1892	Cl ₂ Hg	6996
ClFO ₄ Xe	9186	Cl ₃ F ₂ Sb	7532	Cl ₂ Hg ₂ O ₈	6976
ClF ₃ O ₂	9270	Cl ₃ FSi	4476	Cl ₂ HgO ₈	6977
ClFO ₂	9271	Cl ₄ F ₆ P ₂	8015	Cl ₂ Hg ₂ O ₈	6978
ClF ₃ O	9284	Cl ₄ FP	8019	Cl ₂ Hg ₂ O ₆	6993
ClFO ₄	9286	Cl ₄ FP	9103	Cl ₂ HgO ₆	6994
ClFO ₃	9287	Cl ₄ FSb	7548	Cl ₃ Ho	2095
ClFO ₃ S	9291	Cl ₄ FTa	7639	ClI	3632
ClF ₆ O ₂ Sb	9325	Cl ₇ FN ₄ P ₄	9164	Cl ₂ IK	3948
ClF ₈ P	3094	ClFeO	3413	Cl ₂ I ₂ Sn	6336
ClF ₁₅ P ₅ Re	6906	Cl ₂ Fe	3454	Cl ₃ I	3633
ClF ₂ P	9067	Cl ₂ Fe	3457	Cl ₃ I ₂ P	9065
ClF ₂ PS	9086	Cl ₂ Fe	3458	Cl ₄ IK	4080
ClF ₄ P	9091	Cl ₃ Fe	3455	Cl ₇ I ₂ Sb	9321
ClFPb	7186	Cl ₃ Fe	3456	Cl ₈ I ₃ Sb	3136
ClF ₁₂ Pt	1769	Cl ₃ FeO ₈	3421	ClIn	3603
ClF ₈ Pt	3093	Cl ₃ FeO ₁₂	3422	ClInO	3586

Cl ₃ In	3604	Cl ₆ K ₂ Sn	3893	Cl ₄ MoO	5493
Cl ₃ In	3605	Cl ₆ K ₂ Tc ₂	3878	Cl ₅ Mo	5507
Cl ₃ InO ₁₂	3588	Cl ₆ K ₂ Tc	3894	ClN ₃	9272
Cl ₄ In ₂	3598	Cl ₆ K ₃ Ti	3895	ClNO ₃	69
Cl ₆ In ₄	3572	Cl ₆ K ₃ V	3875	ClNO	82
Cl ₈ InP	8017	Cl ₆ K ₂ Zr	3897	ClNO ₅	6110
Cl ₂ Ir	3697	Cl ₈ K ₂ Re ₂	3997	ClNO ₆	6148
Cl ₃ Ir	3698	Cl ₈ K ₂ Re ₂	3998	ClNO ₂	6151
Cl ₄ Ir	3699	Cl ₈ K ₂ Tc ₂	8280	Cl ₂ NNb	6064
Cl ₆ IrK ₄	3879	Cl ₁₀ K ₄ ORu ₂	3995	Cl ₂ NNiO	6116
Cl ₆ IrK ₃	3880	Cl ₃ La	4571	Cl ₃ N	9279
Cl ₆ IrK ₂	3881	Cl ₃ La	4572	Cl ₃ N ₃ O ₃ S ₃	7517
Cl ₆ IrNa ₃	5635	ClLi	4705	Cl ₃ N ₃ O ₃ S ₃	7518
Cl ₆ IrNa ₂	5636	ClLi	4706	Cl ₃ N ₃ S ₃	8497
ClK	4142	ClLiO	4628	Cl ₄ NV	1395
ClKMgO ₄ S	3966	ClLiO ₄	4669	Cl ₅ NOP ₂	9082
ClKO ₄	4023	ClLiO ₄	4670	Cl ₆ N ₃ P ₃	1789
ClKO ₃	4141	ClLiO ₄	4671	Cl ₈ NOSb	3128
ClKO ₂	4144	ClLiO ₃	4703	Cl ₈ N ₄ P ₄	6312
Cl ₃ KMg	3968	ClLiO ₃	4704	Cl ₉ NSi ₃	8516
Cl ₃ KMg	3969	ClLiO ₂	4707	Cl ₁₀ N ₅ P ₅	2145
Cl ₃ KV	4119	Cl ₃ Lu	4732	Cl ₁₁ N ₃ P ₄	9097
Cl ₄ K ₂ O ₂ Os	3937	Cl ₂ Mg	4826	Cl ₁₂ NP ₃	1068
Cl ₄ K ₂ O ₂ Os	3938	Cl ₂ Mg	4827	Cl ₁₂ N ₆ P ₆	3317
Cl ₄ K ₂ Pd	4081	Cl ₂ MgO ₈	4799	Cl ₁₄ N ₇ P ₇	7768
Cl ₄ K ₂ Pt	4082	Cl ₂ MgO ₈	4800	ClNa	5885
Cl ₅ K ₂ NORu	3989	Cl ₂ MgO ₆	4823	ClNa	5886
Cl ₅ K ₂ NORu	3990	Cl ₂ MgO ₆	4824	ClNaO	5678
Cl ₅ K ₂ Ta	4012	Cl ₂ MgO ₆	4825	ClNaO	5679
Cl ₆ KNb	3882	Cl ₆ MgPt	4754	ClNaO	5680
Cl ₆ K ₃ Os	3884	Cl ₆ MgPt	4755	ClNaO ₄	5796
Cl ₆ K ₂ Os	3885	Cl ₂ Mn	4904	ClNaO ₄	5797
Cl ₆ K ₃ Os	3886	Cl ₂ Mn	4906	ClNaO ₃	5884
Cl ₆ K ₂ Pb	3889	Cl ₃ Mn	4905	ClNaO ₂	5887
Cl ₆ K ₂ Pd	3887	Cl ₂ Mo	5504	ClNaO ₂	5888
Cl ₆ K ₂ Pt	3888	Cl ₂ MoO ₂	5481	Cl ₆ Na ₃ Ir	5637
Cl ₆ K ₂ Re	3890	Cl ₃ Mo	5505	Cl ₆ Na ₂ Pt	5638
Cl ₆ K ₃ Rh	3883	Cl ₃ MoN	5489	Cl ₆ Na ₂ Pt	5640
Cl ₆ K ₂ Ru	3891	Cl ₃ MoO	5495	Cl ₆ Na ₃ Rh	5639
Cl ₆ K ₃ Sc	3892	Cl ₄ Mo	5506	Cl ₆ NaTa	5641

Cl_3NbO	6068	$\text{Cl}_2\text{O}_4\text{Pb}$	7191	Cl_7OPZr	9844
Cl_4Nb	6075	$\text{Cl}_2\text{O}_5\text{S}_2$	2947	Cl_8OPSb	7551
Cl_5Nb	6074	$\text{Cl}_2\text{O}_2\text{S}$	7336	Cl_8OPTa	7643
Cl_8Nb_3	8443	Cl_2OS	7348	$\text{Cl}_8\text{O}_2\text{Si}_3$	6310
Cl_8NbOP	6076	$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{S}_3$	8495	$\text{Cl}_8\text{O}_4\text{Si}_4$	6311
Cl_2Nd	5945	$\text{Cl}_2\text{O}_{14}\text{S}_3$	9327	$\text{Cl}_{10}\text{O}_2\text{P}_2\text{Ti}$	8140
Cl_3Nd	5944	Cl_2OSe	7210	$\text{Cl}_{10}\text{O}_2\text{P}_2\text{Zr}$	9845
Cl_3Nd	5946	Cl_2OSn	6345	Cl_3Os	6387
$\text{Cl}_3\text{NdO}_{12}$	5938	$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{Sr}$	7482	Cl_4Os	6388
Cl_2Ni	6034	$\text{Cl}_2\text{O}_6\text{Sr}$	7499	Cl_3P	9104
Cl_2Ni	6035	$\text{Cl}_2\text{O}_6\text{Sr}$	7500	Cl_3PS	9088
Cl_2Ni	6036	$\text{Cl}_2\text{O}_4\text{Sr}$	7504	Cl_4P_2	3064
Cl_2Ni	6037	Cl_2OTi	8121	Cl_5P	9105
Cl_2NiO_8	6017	$\text{Cl}_2\text{O}_{10}\text{U}$	8889	Cl_4Pa	6867
Cl_2NiO_8	6018	$\text{Cl}_2\text{O}_{10}\text{U}$	8890	Cl_5Pa	6866
Cl_3Np	5971	$\text{Cl}_2\text{O}_2\text{U}$	8894	Cl_2Pb	7189
Cl_4Np	5972	$\text{Cl}_2\text{O}_2\text{U}$	8895	Cl_4Pb	7190
ClO_2	9282	Cl_2OV	1378	Cl_2Pd	6409
$\text{ClO}_{12}\text{P}_3\text{Pb}_5$	7183	$\text{Cl}_2\text{O}_2\text{W}$	1489	Cl_3Pm	6789
$\text{ClO}_{12}\text{Pb}_5\text{V}_3$	7132	Cl_2OW	1499	Cl_2Po	6745
ClO_4Rb	7040	$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{Xe}$	4516	Cl_4Po	6746
ClO_3Rb	7054	$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{Zn}$	9781	Cl_3Pr	6776
ClO_2Rb	7056	$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{Zn}$	9782	Cl_3Pr	6777
ClO_3Re	6912	$\text{Cl}_2\text{O}_6\text{Zn}$	9798	Cl_2Pt	6690
ClOSb	7540	$\text{Cl}_2\text{O}_9\text{Zr}$	9825	Cl_4Pt	6691
ClO_2Ta	7628	Cl_2OZr	9826	Cl_4Pt	6692
ClO_3Tc	8055	Cl_3OP	9081	Cl_6Pt_2	6669
ClO_4Tl	7593	Cl_3OTa	7636	Cl_6PtRb_2	7010
ClO_3Tl	7613	Cl_3OTc	8052	Cl_3Pu	6724
ClO_2Tl	7617	Cl_3OV	1382	Cl_2Ra	6882
ClO_2V	1367	$\text{Cl}_3\text{O}_{13}\text{V}$	1394	ClRb	7055
ClOV	1383	Cl_3OW	1502	Cl_3RbTi	7050
Cl_2O	9281	Cl_4OOS	6379	$\text{Cl}_4\text{Rb}_2\text{Ti}$	7046
Cl_2O_7	9283	$\text{Cl}_4\text{O}_3\text{P}_2$	3065	$\text{Cl}_5\text{Rb}_2\text{Ta}$	7033
Cl_2O_4	9285	Cl_4ORe	6902	Cl_3Re	6917
Cl_2O_6	9326	Cl_4OS_2	2945	Cl_4Re	6918
$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{Pb}$	7166	$\text{Cl}_4\text{O}_{16}\text{Ti}$	8124	Cl_5Re	6919
$\text{Cl}_2\text{O}_8\text{Pb}$	7167	Cl_4OW	1501	Cl_6Re	6920
$\text{Cl}_2\text{O}_6\text{Pb}$	7187	Cl_6OSi_2	1780	Cl_3Rh	6947
$\text{Cl}_2\text{O}_6\text{Pb}$	7188	Cl_7OPTi	8139	Cl_3Rh	6949

Cl ₃ Ru	7075	Cl ₄ Ti	8138	CoI ₂	4358
Cl ₂ S ₂	2943	ClTi	7614	CoN ₂ O ₂	4348
Cl ₂ S	7363	Cl ₃ Tl	7615	CoI ₂ O ₆	4354
Cl ₂ S ₃	8493	Cl ₃ Tl	7616	CoI ₂ O ₆	4355
Cl ₄ S	7364	Cl ₄ Tl ₂	7603	CoK ₂ N ₆ NaO ₁₂	2421
Cl ₄ SW	1505	Cl ₂ Tm	8752	CoK ₃ N ₆ O ₁₂	3847
Cl ₆ SSi ₂	1781	Cl ₃ Tm	8753	CoK ₂ O ₈ S ₂	3961
Cl ₈ SV	1402	Cl ₃ Tu	8751	CoN ₆ Na ₃ O ₁₂	5625
Cl ₃ Sb	7549	Cl ₃ U	8874	CoN ₂ O ₆	4365
Cl ₅ Sb	7550	Cl ₄ U	8875	CoN ₃ O ₉	4366
Cl ₃ Sc	7405	Cl ₅ U	8876	CoN ₂ O ₆	4367
Cl ₃ Sc	7406	Cl ₆ U	8877	CoN ₂ O ₆	4368
Cl ₂ Se ₂	7216	Cl ₂ V	1399	Co ₂ N	2443
Cl ₄ Se	7217	Cl ₃ V	1400	Co ₃ N	8288
Cl ₄ Si	4477	Cl ₃ V	1401	CoO	4371
Cl ₆ Si ₂	1779	Cl ₃ W	1510	CoO ₄ S	4383
Cl ₈ Si ₃	6309	Cl ₃ W	1511	CoO ₄ S	4384
Cl ₂ Sm	7116	Cl ₃ W	1512	CoO ₄ S	4385
Cl ₃ Sm	7115	Cl ₃ W	1513	CoO ₄ S	4386
Cl ₃ Sm	7117	Cl ₃ W	1514	CoO ₄ Se	4380
Cl ₂ Sn	6362	Cl ₃ Y	3752	CoO ₃ Si	4363
Cl ₂ Sn	6364	Cl ₃ Y	3753	CoO ₃ Ti	4364
Cl ₄ Sn	6363	Cl ₃ Yb	3716	Co ₂ O ₃	4373
Cl ₂ Sr	7501	Cl ₃ Yb	3715	Co ₂ O ₁₂ S ₃	4387
Cl ₂ Sr	7502	Cl ₃ Yb	3717	Co ₂ O ₄ Si	4375
Cl ₂ Sr	7503	Cl ₂ Zn	9799	Co ₂ O ₄ Ti	4376
Cl ₃ Ta	7641	Cl ₂ Zr	9842	Co ₃ O ₄	4372
Cl ₄ Ta	7642	Cl ₃ Zr	9843	Co ₃ O ₈ P ₂	4399
Cl ₅ Ta	7640	Cl ₄ Zr	9841	Co ₃ O ₈ P ₂	4400
Cl ₁₅ Ta ₆	1741	Cm	4527	CoP	4401
Cl ₃ Tb	7678	CmF ₃	4532	Co ₂ P	2446
Cl ₃ Tb	7679	CmO ₂	4531	CoS ₂	4352
Cl ₄ Tc	8058	Cm ₂ O ₃	4530	CoS	4388
Cl ₆ Tc	8059	Co	4327	Co ₃ S ₄	4389
Cl ₂ Te	7655	CoF ₂	4402	Co ₃ S ₄	8289
Cl ₄ Te	7656	CoF ₃	4403	CoSb	4328
Cl ₄ Th	8177	CoF ₂	4404	CoSb ₂	4345
Cl ₄ Th	8178	CoF ₉ NOP ₃	4369	CoSb ₃	4395
Cl ₂ Ti	8136	CoI ₂	4356	CoSe ₂	4350
Cl ₃ Ti	8137	CoI ₂	4357	CoSe	4381

CoSi ₂	4351	CrLaO ₃	4560	Cr ₂ O ₇ Rb ₂	7021
CoSi	4382	CrLi ₂ O ₄	4708	Cr ₂ O ₁₂ S ₃	9461
Co ₂ Si	2445	Cr ₂ Li ₂ O ₇	4634	Cr ₂ O ₁₂ S ₃	9462
Co ₅ Sm	4414	Cr ₂ Li ₂ O ₇	4635	Cr ₂ O ₇ Sr	7457
CoTe ₂	4353	CrMgO ₄	4828	Cr ₂ O ₇ Sr	7458
Co ₃ Te ₄	4390	Cr ₂ MgO ₄	4780	Cr ₂ O ₇ Tl ₂	7581
Cr	9426	Cr ₂ MgO ₄	4829	Cr ₂ O ₄ Zn	9800
CrCsF ₆	9505	Cr ₂ Mo ₃ O ₁₂	9446	Cr ₃ O ₈	9453
CrCsO ₈ S ₂	9481	CrN	9448	Cr ₄ O ₁₃ Rb ₂	7047
CrCsO ₈ S ₂	9482	CrN ₃ O ₉	9447	CrP	9469
CrCs ₂ O ₄	9578	CrN ₄ O ₄	9466	Cr ₃ P	8688
Cr ₂ Cs ₂ O ₇	9527	Cr ₂ N	3164	CrS	9463
CrCuO ₂	4954	CrNa ₃ O ₈	5839	Cr ₂ S ₃	9464
CrCuO ₄	4997	CrNa ₂ O ₄	5889	CrSi ₂	9442
CrCuO ₂	4998	CrNa ₂ O ₄	5890	CrSi	9459
CrF ₂	9470	CrNaO ₂	5891	Cr ₃ Si	8686
CrF ₃	9471	CrNaS ₂	5721	Cr ₅ Si ₃	6560
CrF ₄	9472	Cr ₂ Na ₂ O ₇	5723	Cs	9484
CrF ₅	9473	Cr ₂ Na ₂ O ₇	5724	CsF ₃	9568
CrF ₆	9474	Cr ₃ Na ₂ O ₁₀	5873	CsF	9572
CrF ₁₉ ISb ₂	7991	CrO ₅	9441	CsF ₄ I	9558
CrF ₆ NO ₂	6147	CrO	9449	CsFO ₄ S	9573
CrF ₁₀ N	7971	CrO ₂	9451	CsFO ₃ S	9574
CrF ₁₅ O ₂ Sb ₂	2886	CrO ₃	9452	CsF ₅ Th	9542
CrF ₂ O ₂	9439	CrO ₄ P	9467	CsF ₇ Xe	9511
CrF ₄ O	9454	CrO ₄ P	9468	Cs ₂ F ₆ Si	9503
CrF ₁₈ P ₆	1692	CrO ₄ Pb	7192	Cs ₂ F ₆ Th	9504
CrF ₁₅ Sb ₂ Xe	4521	CrO ₈ RbS ₂	7057	Cs ₂ F ₈ Xe	9539
Cr ₂ FeO ₄	3460	CrO ₈ RbS ₂	7058	Cs ₃ F ₆ Ga ₃	9500
Cr ₃ Fe ₂ O ₁₂	3459	CrO ₄ Rb ₂	7059	Cs ₃ F ₆ La	9502
CrI ₂	9443	CrO ₈ S ₂ Tl	7618	Cs ₃ F ₇ Th	9512
CrI ₃	9444	CrO ₈ S ₂ Tl	7619	Cs ₃ F ₆ Y	9501
CrI ₃	9445	CrO ₄ S	9460	CsFeO ₈ S ₂	3462
CrK ₃ O ₈	4068	CrO ₃ Sm	7107	Cs ₂ FeO ₈ S ₂	3461
CrKO ₈ S ₂	4146	CrO ₄ Sr	7505	CsGaO ₈ S ₂	1590
CrKO ₈ S ₂	4147	CrO ₄ Tl ₂	7620	CsH	9513
CrK ₂ O ₄	4148	CrO ₄ V	9458	CsI	9530
Cr ₂ K ₂ O ₇	3949	CrO ₃ Y	3744	CsI ₅	9540
Cr ₃ K ₂ O ₁₀	4120	Cr ₂ O ₃	9450	CsI ₃	9566
Cr ₄ K ₂ O ₁₃	4084	Cr ₂ O ₅	9457	CsIO ₃	9529

CsIO ₄	9545	CuI ₂ O ₆	4951	D ₂ S	2123
CsMnO ₄	9546	CuInS ₂	4948	DT	8543
CsN ₃	9485	CuK ₃ N ₅ O ₁₀	4008	Dy	2956
CsN ₃ O ₄ S ₂	9486	CuLa ₂ O ₄	4547	DyI ₃	2967
CsNO ₃	9514	CuMn ₂ O ₄	4866	DyI ₂	2968
CsNO ₃	9523	CuMoO ₄	4955	DyN ₃ O ₉	2970
CsNO ₃	9534	CuN ₆	4924	DyN ₃ O ₉	2971
CsNO ₂	9535	CuN ₂ O ₆	4957	Dy ₂ O ₃	2973
CsO ₂	9533	CuN ₂ O ₆	4958	Dy ₂ O ₁₂ S ₃	2975
CsO ₃	9536	CuN ₂ O ₆	4959	Dy ₂ O ₁₂ S ₃	2976
CsO ₄ Re	9548	CuN ₂ O ₆	4960	Dy ₂ O ₁₂ Se ₃	2974
CsO ₈ S ₂ V	1403	Cu ₃ N	4961	Dy ₂ O ₁₂ W ₃	2961
CsO ₈ S ₂ V	1404	CuO	4964	Dy ₂ S ₃	2977
Cs ₂ O	9537	CuO ₄ S	4977	Er	9882
Cs ₂ O ₂	9547	CuO ₄ S	4978	ErF ₃	9899
Cs ₂ O ₇ S ₂	9550	CuO ₄ S	4979	ErI ₃	9890
Cs ₂ O ₄ S	9553	CuO ₄ S	4980	ErN ₃ O ₉	9891
Cs ₂ O ₃ S ₂	9564	CuO ₄ Se	4971	ErN ₃ O ₉	9892
Cs ₂ O ₄ Se	9551	CuO ₄ Se	4972	Er ₂ O ₃	9894
Cs ₃ O	8689	Cu ₂ O	4963	Er ₂ O ₁₂ S ₃	9895
Cs ₄ O	8022	Cu ₂ O ₃	4965	Er ₂ O ₁₂ S ₃	9896
Cs ₇ O	1854	Cu ₂ O ₄ S	4976	Er ₂ O ₁₂ W ₃	9885
Cs ₁₁ O ₃	8830	CuP ₂	4949	Er ₂ S ₃	9897
Cs ₂ S ₆	9499	Cu ₃ P	4988	Es	9869
Cs ₂ S ₂	9525	CuS ₂	4947	Eu	3339
Cs ₂ S ₅	9541	CuS	4982	EuF ₃	3360
Cs ₂ S	9554	Cu ₂ S	4981	EuF ₂	3361
Cs ₂ S	9555	Cu ₃ Sb	4925	EuI ₃	3348
Cs ₂ S ₃	9567	CuSe	4974	EuI ₂	3349
Cs ₃ Sb	9489	Cu ₂ Se	4973	EuN	3351
Cs ₂ Se	9552	Cu ₂ Te	4983	EuN ₃ O ₉	3350
Cu	5001	DBr	2121	EuO	3354
CuF	4989	DCl	2125	EuO ₄ S	3356
CuF ₂	4990	DF	2124	Eu ₂ O ₃	3353
CuF ₃	4991	DI	2122	Eu ₂ O ₁₂ S ₃	3355
CuF ₂	4992	D ₂ KO ₄ P	3934	Eu ₂ O ₁₂ S ₃	3357
CuF ₆ Si	4940	D ₃ N	8254	Eu ₂ O ₁₂ W ₃	3342
CuFeS ₂	3398	D ₂ O	1457	EuS	3359
CuI	4952	D ₂ O ₄ S	2381	Eu ₂ S ₃	3358
CuI ₂ O ₆	4950	D ₃ O ₄ P	8255	EuSi ₂	3347

F ₂	9149	F ₃ IO ₂	3615	F ₆ KTc	3870
F ₆ CoSi	4340	F ₃ IO	3624	F ₆ K ₂ Ti	3871
F ₃ Dy	2979	F ₃ IO ₉ S ₃	3631	F ₆ K ₂ Ti	3872
F ₂ Fe	3449	F ₅ I	3629	F ₆ K ₃ V	3855
F ₂ Fe	3453	F ₅ IO	3623	F ₆ KV	3856
F ₃ Fe	3451	F ₅ I ₃ Sb	6466	F ₆ K ₃ Y	3861
F ₃ Fe	3452	F ₅ IK	3860	F ₆ K ₂ Zr	3874
F ₅ Fe ₂	3450	F ₇ I	3630	F ₇ K ₂ Nb	3906
F ₆ FeN ₂ O ₂ P ₂	3385	F ₇ IXe	4520	F ₇ K ₂ Nb	3907
F ₆ FeSi	3376	F ₉ IPt	7990	F ₇ K ₂ Ta	3908
F ₁₅ FeP ₅	6486	F ₁₀ IPt	2399	F ₇ K ₃ Zr	3909
FFr	9131	F ₁₁ I ₂ Sb ₂	2400	F ₈ K ₃ Ta	3996
F ₃ Ga	1583	F ₁₁ I ₂ Ta ₂	3692	F ₁₅ KP ₅ Re	4007
F ₃ Ga	1584	F ₁₂ IIrP ₄	1762	F ₂ Kr	4486
F ₅ GaMn	4884	F ₁₂ ISb	3585	F ₇ KrSb	9174
F ₆ GaK ₃	3857	FInO	3602	F ₇ KrTa	9177
F ₆ GaLi ₃	4615	F ₃ In	3693	F ₈ KrXe	4487
F ₆ GaNa ₃	5630	F ₃ Ir	3694	F ₉ Kr ₂ Sb	8595
F ₆ GaRb ₃	7008	F ₄ Ir	3695	F ₁₀ KrO ₂ Te ₂	4485
F ₃ Gd	1539	F ₅ Ir	3696	F ₁₂ KrNb ₂	9179
F ₂ Ge	1889	F ₆ Ir	8634	F ₁₂ KrSb ₂	9178
F ₄ Ge	1890	F ₉ IrS	4135	F ₁₂ KrTa ₂	9180
F ₄ Ge	1891	FK	4136	F ₃ La	4570
F ₆ GeK ₂	3859	FK	3981	FLi	4700
F ₆ GeMg	4751	FK ₂ O ₃ P	4137	FLiO ₃ S	4701
F ₆ GeNa ₂	5631	FKO ₂ Se	4138	FLiO ₃ S	4702
F ₉ GeN	7976	FKO ₂ S	4139	F ₆ LiP	4618
F ₁₄ GeN ₂	7965	FKO ₃ S	4140	F ₆ Li ₂ Si	4616
F ₄ Hf	1616	FKO ₃ U	4118	F ₆ Li ₂ Si	4617
F ₈ HfK ₂	3858	F ₃ KMg	4075	F ₆ Li ₂ Zr	4619
F ₂ Hg ₂	6990	F ₄ K ₂ Mg	4011	F ₇ Li ₃ Zr	4620
F ₂ Hg	6991	F ₅ KN ₂ O ₂ S	3862	F ₈ Li ₄ Zr	4659
F ₃ Ho	2094	F ₆ K ₃ Mo	3863	F ₃ Lu	4731
FI	3627	F ₆ K ₃ Ni	3864	F ₂ Mg	4822
FI ₇ O ₃ S	1829	F ₆ K ₂ Ni	3873	F ₆ MgSi	4752
FIO ₂	3616	F ₆ KP	3865	F ₆ MgSi	4753
FIO ₃	3625	F ₆ K ₂ Pt	3866	FMnO ₃	4896
FI ₃ O ₃ S	8275	F ₆ KPt	3867	F ₂ Mn	4901
F ₂ I ₂ O ₆ S ₂	3617	F ₆ K ₂ Si	3868	F ₃ Mn	4902
F ₃ I	3628	F ₆ K ₂ Sn	3869	F ₄ Mn	4903
		F ₆ K ₂ Tc			

F_6MnSi	4854	F_7NOS	71	FO_6ReS	6911
$F_{14}MnN_2$	7966	F_7NS	7339	FO_2Ta	7627
F_2MoO_2	5480	$F_8N_2O_2Xe$	6109	FO_7Ta_3	8535
F_3Mo	5501	$F_8N_4P_4$	6304	FO_3Tc	8054
F_4MoO	5492	F_9NOP_3Rh	6132	FOTl	7592
F_5Mo	5502	F_9NOW	7977	F_2O_6	1733
F_6Mo	5503	F_9NSn	7978	F_2O_2	2888
$F_{18}MoP_6$	1691	$F_{10}NP$	7970	F_2O	4325
FN_3	9150	$F_{10}NSb$	7962	F_2O_5	6516
FNO_3	68	$F_{11}N_5Sb_2$	6463	F_2O_4	7899
FNO_2	70	$F_{11}NU$	7974	F_2O_3	8465
FNO	79	$F_{11}NW$	7972	F_2O_3Os	6382
FNO_5S	6150	$F_{11}NXe$	7973	F_2O_2Re	6892
FNS	85	$F_{14}N_2Ni$	7967	$F_2O_5S_2$	2946
FNS	8061	$F_{14}N_2Sb_2$	8594	$F_2O_6S_2$	3089
F_2N_2	3074	$F_{14}N_2Sn$	7968	$F_2O_6S_2Xe$	4501
F_2N_2	3075	$F_{14}N_2Ti$	7969	F_2O_2S	7335
F_2N_2O	3084	$F_{15}NSb_2$	7984	F_2OS	7347
F_2N_2S	7326	FNa	5882	F_2O_3SXe	9189
$F_2N_2S_3$	8491	FNa_2O_3P	5763	F_2O_3S	9208
F_3N	86	F_6NaP	5633	F_2O_4S	9209
F_3NO	78	F_6NaP	5634	F_2O_2Se	7206
F_3NO_3S	88	F_6NaSb	5629	F_2OSe	7209
F_3NO_2S	3088	F_6Na_2Si	5632	F_2OTi	8120
$F_3N_3O_3S_3$	7515	F_8Na_2Xe	5777	F_2O_2U	8893
$F_3N_3O_3S_3$	7516	F_5Nb	6073	F_2O_2Xe	4504
$F_3NO_4S_2$	9173	F_3Nd	5943	F_2OXe	4513
$F_3NO_4S_2Xe$	9183	F_2Ni	6031	F_3OP	9080
F_3NS	7340	F_2Ni	6033	F_3O_2Re	6893
F_3NS	7344	F_4Ni	6032	F_3OTa	7635
$F_3N_3S_3$	8496	F_6NiSi	5989	F_3OV	1381
F_4N_2	7988	$F_{12}NiP_4$	7808	$F_4O_3P_2$	9066
$F_4N_2O_8S_4Xe$	4498	F_3Np	5967	F_4OP_2	9077
$F_4N_4S_4$	7925	F_4Np	5968	F_4ORe	6901
F_5NO_3S	7985	F_4NpO	5966	F_4ORu	7070
F_5N_5Sn	6461	F_5Np	5969	F_4OS	7350
$F_6N_3P_3$	1771	F_6Np	5970	F_4OTc	8050
F_6N_5Sb	6459	FOPu	6716	F_4OU	8857
$F_6N_{10}Sn$	6460	FO_3RbS	7053	F_4OW	1500
F_7N_4OSb	42	FO_3Re	6910	F_4OXe	4514

F ₅ O ₂ Os	6378	F ₁₂ P ₄ Pd	7809	F ₄ S	7361
F ₅ ORe	6900	F ₁₂ P ₄ Pt	7810	F ₆ S	7362
F ₆ O ₂ P	2884	F ₁₅ P ₅ Ru	6487	F ₁₀ S ₂	2936
F ₆ OP ₂	3061	F ₁₇ PXe ₂	8828	F ₃ Sb	7546
F ₆ O ₄ Pd	2882	F ₁₈ P ₆ W	1690	F ₅ Sb	7547
F ₆ O ₂ Pt	2883	F ₂₄ P ₈ Rh ₂	6275	F ₉ SbXe	8599
F ₆ O ₃ SXe	6541	F ₃₀ P ₁₀ Re ₂	2135	F ₁₂ Sb ₂ Xe	9188
F ₆ OS	7330	F ₄ Pa	6864	F ₁₄ Sb ₂ Xe	8600
F ₆ O ₄ S ₂	7356	F ₅ Pa	6863	F ₁₆ Sb ₂ Xe	6540
F ₆ O ₂ Sb	2880	F ₅ Pa	6865	F ₃ Sc	7404
F ₆ OSe	7204	F ₅ Pb	7184	F ₄ Se	7214
F ₆ OSeXe	9184	F ₂ Pb	7185	F ₆ Se	7215
F ₆ OSi ₂	1760	F ₂ Pd	6407	F ₄ Si	4473
F ₆ OTeXe	9185	F ₃ Pd	6408	F ₆ Si ₂	1759
F ₆ OXe ₂	4508	F ₃ Pm	6788	F ₆ SiSr	7445
F ₈ OPa ₂	2920	F ₃ Pr	6774	F ₆ SiSr	7446
F ₈ O ₂ Si ₃	6299	F ₄ Pr	6775	F ₆ SiTl ₂	7572
F ₉ OSbXe	8597	F ₄ Pt	6687	F ₈ Si ₃	6298
F ₁₀ O ₂ S ₂	2900	F ₅ Pt	6688	F ₁₀ Si ₄	2142
F ₁₀ OS ₂	2944	F ₆ Pt	6689	F ₂ Sm	7114
F ₁₀ O ₄ S ₃	7333	F ₁₁ PtXe	6537	F ₃ Sm	7113
F ₁₀ O ₂ Se ₂	2899	F ₃ Pu	6721	F ₂ Sn	6359
F ₁₀ O ₂ Se ₂ Xe	4499	F ₄ Pu	6722	F ₄ Sn	6360
F ₁₀ O ₂ Te ₂ Xe	4500	F ₆ Pu	6723	F ₂ Sr	7497
F ₁₁ O ₂ Sb ₂	2887	FRb	7052	F ₅ Ta	7638
F ₁₃ O ₂ VXe ₂	4515	F ₆ Rb ₂ Si	7009	F ₃ Tb	7676
F ₁₄ OSb ₂ Xe	8598	F ₆ Rb ₃ Y	7024	F ₄ Tb	7677
F ₂₀ O ₄ Te ₄ Xe	4517	F ₄ Re	6913	F ₅ Tc	8056
F ₂₀ O ₅ Te ₄ Xe	4518	F ₅ Re	6914	F ₆ Tc	8057
F ₃₀ O ₆ Te ₆ Xe	4502	F ₆ Re	6915	F ₄ Te	7653
F ₄ Os	6383	F ₇ Re	6916	F ₆ Te	7654
F ₅ Os	6384	F ₃ Rh	6944	F ₄ Th	8175
F ₆ Os	6385	F ₅ Rh	6945	F ₄ Th	8176
F ₇ Os	6386	F ₆ Rh	6946	F ₂ Ti	8133
F ₇ OsXe	4509	F ₅ Ru	7073	F ₃ Ti	8135
F ₃ P	9099	F ₆ Ru	7074	F ₄ Ti	8134
F ₃ PS	9087	F ₇ RuXe	9182	FTl	7610
F ₄ P ₂	3063	F ₁₁ RuXe	6538	F ₃ Tl	7611
F ₅ P	9100	F ₂ S ₂	2942	F ₃ Tm	8750
F ₆ P ₄	9096	F ₂ S ₂	8083	F ₃ U	8869

F ₄ U	8870	Fe ₄ N	7771	FeSi	3427
F ₄ U	8873	FeNaO ₂	5876	Fe ₃ Si	8267
F ₅ U	8871	Fe ₂ NiO ₄	6027	Fe ₅ Si ₃	6458
F ₆ U	8872	FeO	3409	FeTe	3437
F ₈ UXe	4510	FeO ₄ P	3445	Fe ₂ W	1515
F ₃ V	1396	FeO ₄ P	3446	Fm	9021
F ₄ V	1397	FeO ₈ RbSe ₂	3423	Fr	9130
F ₅ V	1398	FeO ₈ RbSe ₂	3424	Ga	1545
F ₅ W	1508	FeO ₈ RbS ₂	3425	GaI ₃	1561
F ₆ W	1509	FeO ₄ S	3428	GaI	1562
F ₂ Xe	4506	FeO ₄ S	3430	Ga ₂ I ₄	1577
F ₂ Xe	4507	FeO ₄ S	3432	GaLi ₃ N ₂	1580
F ₄ Xe	4519	FeO ₃ S	3435	GaN	1564
F ₆ Xe	4503	FeO ₃ S	3436	GaN ₃ O ₉	1563
F ₃ Y	3751	FeO ₃ Si	3400	GaNb ₃	6049
F ₃ Yb	3714	FeO ₆ Ta ₂	3401	GaNbO ₄	1568
F ₂ Zn	9796	FeO ₃ Ti	3402	GaO ₄ P	1581
F ₂ Zn	9797	FeO ₄ V	3374	Ga ₂ O	1565
F ₂ Zr	9839	FeO ₄ V	3414	Ga ₂ O ₃	1566
F ₃ Zr	9840	FeO ₄ W	3375	Ga ₂ O ₃	1567
F ₄ Zr	9838	Fe ₂ O ₃	3411	Ga ₂ O ₁₂ S ₃	1571
Fe	3465	Fe ₂ O ₃	3412	Ga ₂ O ₁₂ S ₃	1572
FeI ₂	3390	Fe ₂ O ₁₂ S ₃	3429	GaP	1582
FeI ₂	3391	Fe ₂ O ₁₂ S ₃	3431	Ga ₂ S ₃	1573
FeKO ₈ S ₂	3393	Fe ₂ O ₄ Si	3415	Ga ₂ S	1574
FeK ₂ O ₈₂	3394	Fe ₂ O ₄ Ti	3416	Ga ₂ S ₂	2327
FeKO ₈ S ₂	3395	Fe ₂ O ₄ Zn	9790	GaSb	1546
FeK ₃ O ₄	4126	Fe ₃ O ₄	3410	Ga ₂ Se ₃	1570
FeK ₂ O ₄	4127	Fe ₃ O ₈ P ₂	3444	Ga ₂ Te ₃	1575
FeKS ₂	3396	Fe ₃ O ₈ P ₂	3447	Gd	1518
FeKS ₂	3946	FeP ₂	3389	GdI ₃	1526
Fe ₂ MgO ₄	4817	FeP	3448	GdI ₂	1527
Fe ₂ MnO ₄	4897	Fe ₂ P	2389	Gd ₂ Mo ₃ O ₁₂	1528
FeMoO ₄	3403	Fe ₃ P	8268	GdN	1531
FeN ₂ O ₆	3404	FeS ₂	3387	GdN ₃ O ₉	1529
FeN ₃ O ₉	3405	FeS ₂	3388	GdN ₃ O ₉	1530
FeN ₃ O ₉	3406	FeS	3433	Gd ₂ O ₃	1533
FeN ₄ O ₄	3441	Fe ₂ S ₃	3434	Gd ₂ O ₁₂ S ₃	1536
Fe ₂ N	2386	FeSe	3426	Gd ₂ O ₁₂ S ₃	1537
Fe ₃ N	8266	FeSi ₂	3386	Gd ₂ O ₁₂ Se ₃	1534

Gd ₂ O ₁₂ Se ₃	1535	HAIO ₂	197	H ₃ AmO ₃	289
Gd ₂ O ₁₂ W ₃	1522	HAIO ₅ S	198	H ₄ AmO ₄	290
Gd ₂ S ₃	1538	H ₂ AlBr	183	HAsBaO ₄	724
Ge	1863	H ₂ AlBr ₃ S	186	HAsBaO ₄	725
GeI ₂	1874	H ₂ AlCl	208	HAsCu ₂ O ₅	4943
GeI ₄	1875	H ₂ AlClO ₂	209	HAsK ₂ O ₄	3911
GeK ₂ O ₃	3974	H ₂ AlI	207	HAsMgO ₄	4759
Ge ₄ K ₂ O ₉	4054	H ₂ AlN	215	HAsMgO ₄	4760
GeLi ₂ O ₃	4621	H ₃ Al	190	HAsNa ₂ O ₄	5647
GeLi ₂ O ₃	4644	H ₃ Al	194	HAsNa ₂ O ₄	5648
GeMg ₂	4757	H ₃ AlCl ₃ N	268	HAsNa ₂ O ₄	5649
Ge ₃ N ₂	1876	H ₃ AlO ₃	199	HAsO ₄ Pb	7138
Ge ₃ N ₄	1877	H ₃ AlO ₃	200	H ₂ AsKO ₄	3930
GeNa ₂ O ₃	5644	H ₄ AlCl ₄ N	547	H ₂ AsK	3931
GeNa ₂ O ₃	5645	H ₄ AlCs	9556	H ₂ AsLi	4630
GeNa ₂ O ₃	5750	H ₄ AlCu	4984	H ₂ AsNaO ₄	5684
GeNa ₂ O ₃	5751	H ₄ AlK	4055	H ₂ AsNa	5686
GeNb ₃	8439	H ₄ AlLi	4682	H ₂ As ₂ Na ₂ O ₇	5689
GeO	1878	H ₄ AlNO ₈ S ₂	171	H ₂ As ₂ O ₈ Zr	9808
GeO ₂	1880	H ₄ AlNO ₈ S ₂	172	H ₂ As ₂ O ₈ Zr	9809
GeO ₂	1881	H ₄ AlNa	5824	H ₃ As	625
Ge ₃ O ₁₁ Pb ₅	7179	H ₄ AlNaO ₄	5825	H ₃ AsF ₆ O	2031
GeP	1888	H ₄ Al ₂ O ₈ S	211	H ₃ AsO ₄	6370
GeS	1884	H ₄ AlTi	7600	H ₄ AsBeNO ₄	390
GeS ₂	1885	H ₄ AlLi ₃	4610	H ₄ AsCaNO ₄	475
GeSe	1882	H ₆ AlN	191	H ₄ AsF ₆ Sb	626
GeSe ₂	1883	H ₆ AlNa ₃	5616	H ₄ As ₂ F ₆	627
GeTe	1886	H ₆ AlO ₆ P ₃	204	H ₄ AsMgNO ₄	480
H ₂	1458	H ₈ Al ₂ Be	974	H ₆ AsNO ₄	448
H ₂	2120	H ₈ Al ₂ Ca	4253	H ₉ AsSi ₃	8500
H ₂	8541	H ₈ AlF ₆ KN ₂	2221	H ₂ AsaNaO ₄	5685
H ₃ AcO ₃	119	H ₈ AlF ₆ LiN ₂	2222	HAuBr ₄	1464
H ₃ Ag ₂ IO ₆	7295	H ₈ AlF ₆ N ₂ Na	2223	HAuCl ₄	1467
H ₄ AgAl	7285	H ₈ AlF ₆ N ₂ Rb	2225	HAuCl ₄	1468
H ₄ AgB	7242	H ₈ Al ₂ Mg	4811	HAuN ₄ O ₁₂	1465
H ₄ Ag ₂ O ₆ Te	7287	H ₈ AlN ₄ Na	5819	HAuO ₂	3472
HAIBr ₂	206	H ₁₂ AlB ₃	178	H ₃ AuClN	3490
HAICl ₂	193	H ₁₂ AlF ₆ N ₃	401	H ₃ AuO ₃	3471
HAII ₂	192	H ₁₂ Al ₃ In	3595	H ₄ AuCl ₄ N	548
HAIO ₂	196	H ₁₈ AlCl ₃ N ₆	269	H ₄ AuKO ₄	4056

HBO ₂	5025	H ₁₅ B ₉	6199	H ₁₂ Br ₂ N ₄ Pd	7697
H ₃ BF ₃ P	9101	H ₁₆ B ₁₀	2129	H ₁₅ Br ₃ N ₅ Rh	6431
H ₃ BO ₃	1125	H ₁₆ B ₂₀	9868	H ₁₈ Br ₂ CoN ₆	1627
H ₄ BCs	9493	H ₁₆ B ₄ Hf	1600	H ₁₈ Br ₂ N ₆ Ni	1638
H ₄ BCu	4932	H ₁₆ B ₄ Pu	6696	HCaO ₄ P	4176
H ₄ BF ₄ N	536	H ₁₆ B ₄ Th	8150	HCaO ₄ P	4177
H ₄ BF ₂ P	9055	H ₁₆ B ₄ Ti	8095	H ₂ Ca	4173
H ₄ BK	3831	H ₁₆ B ₄ U	8835	H ₂ CaO ₂	4174
H ₄ BLi	4605	H ₁₆ B ₄ Zr	9806	H ₂ CaS ₂	4175
H ₄ B ₅ NO ₉	504	H ₂₀ B ₁₆	1660	H ₄ CaO ₄ P ₂	4180
H ₄ BNa	5601	H ₂₂ B ₁₈	6264	H ₄ CaO ₈ P ₂	4184
H ₄ BTl	7568	HBaO ₄ P	729	H ₄ CaO ₈ P ₂	4185
H ₅ B ₂ Br	1176	H ₂ Ba	723	H ₁₈ CaI ₂ N ₆	1626
H ₅ B ₂ Cl	9320	H ₂ BaO ₂	726	H ₁₈ CaN ₆	1625
H ₅ B ₂ I	3645	H ₂ BaO ₂	727	H ₂ Cd	3765
H ₆ B ₂	2262	H ₂ BaS ₂	728	H ₂ CdO ₂	3766
H ₆ B ₃ N ₃	1108	H ₄ BaN ₂	707	H ₂ CdS ₂	3767
H ₇ B ₂ N	339	H ₄ BaO ₄ P ₂	732	H ₄ CdCl ₃ N	474
H ₇ BN ₂	1918	H ₄ BaO ₈ P ₂	736	H ₄ CdF ₃ N	564
H ₈ B ₂ Be	945	H ₆ Ba ₂ CuO ₆	718	H ₄ CdNO ₈ S ₂	473
H ₈ B ₂ Cd	3761	H ₁₈ BaI ₂ N ₆	1620	H ₄ CdN ₂	3756
H ₈ B ₂ Fe	3370	H ₂ Be	948	H ₄ CdO ₈ P ₂	3769
H ₈ B ₂ Mg	4742	H ₂ BeO ₂	950	H ₈ CdN ₂ O ₈ S ₂	472
H ₈ B ₄ N ₂ O ₇	532	H ₄ BeF ₃ N	563	HCeN ₃ O ₁₀	9589
H ₈ B ₂ Sn	6328	H ₄ BeNO ₄ P	391	H ₃ Ce	9587
H ₈ B ₂ Zn	9751	H ₈ BeF ₄ N ₂	535	H ₃ CeO ₃	9588
H ₉ B ₅	6439	H ₁₂ BeCl ₂ N ₄	7689	H ₄ CeNO ₈ S ₂	579
H ₁₀ B ₆	1648	HBiO ₂	1426	H ₄ CeNO ₈ S ₂	580
H ₁₀ B ₄	7718	H ₂ BiClO ₆	1428	H ₆ CeO ₆ P ₃	9590
H ₁₀ B ₁₀ Cs ₂	9520	H ₃ BiO ₃	1425	H ₈ CeN ₈ O ₁₈	399
H ₁₀ B ₃ N	383	HBr	1205	H ₁₆ CeN ₇ O ₁₉	2226
H ₁₁ B ₅	6438	HBrO ₃ S	1223	HCl	9355
H ₁₂ B ₆	1649	HBr ₃ Si	8218	HCl	9356
H ₁₂ B ₈	6259	H ₂ Br ₂ Si	2292	HCl	9357
H ₁₂ B ₁₂ Cs ₂	9528	H ₃ BrSi	1221	HCl	9358
H ₁₂ B ₃ In	3568	H ₄ BrNO ₃	392	HCl	9359
H ₁₂ B ₂ N ₂	2211	H ₄ BrN	393	HCl ₂ FSi	9170
H ₁₂ B ₃ N ₃	3308	H ₄ BrNO ₄	513	HCl ₄ Fe	1471
H ₁₂ B ₃ Ti	8094	H ₄ BrP	9041	HCl ₂ Ga	1461
H ₁₄ B ₁₀	2128	H ₈ Br ₆ N ₂ Pt	397	HCl ₄ Ga	1469

HCl ₃ Ge	8659	H ₄ ClO ₈ P	7752	H ₁₅ Cl ₃ CoN ₅	6435
HCl ₄ I	1470	H ₄ ClP	9043	H ₁₅ Cl ₃ CrN ₅	6437
HCl ₂ NO ₄ S ₂	3555	H ₅ ClN ₂ O ₃	522	H ₁₅ Cl ₃ IrN ₅	6434
HCl ₂ O ₂ P	3155	H ₅ ClN ₂	1905	H ₁₅ Cl ₃ N ₅ Rh	6436
HClOPb	7141	H ₅ ClN ₂ O ₄	1913	H ₁₈ Cl ₂ CoN ₆	1634
HClO ₄	9348	H ₅ ClN ₂ O ₃	1917	H ₁₈ Cl ₃ CoN ₆	1635
HClO ₄	9349	H ₆ Cl ₂ N ₂	1906	H ₁₈ Cl ₃ CrN ₆	1645
HClO ₃	9351	H ₆ Cl ₂ N ₂ Pd	2213	H ₁₈ Cl ₂ CuN ₆	1637
HClO	9352	H ₆ Cl ₂ N ₂ Pt	2214	H ₁₈ Cl ₃ IrN ₆	1624
HClO ₃ Se	9378	H ₆ Cl ₂ N ₂ Pt	2215	H ₁₈ Cl ₂ MgN ₆ O ₈	1636
HClO ₃ S	9381	H ₆ Cl ₂ N ₂ Ni	2216	H ₁₈ Cl ₂ N ₆ NiO ₆	1641
HCl ₃ SSi	4458	H ₆ Cl ₄ N ₂ Pt	2217	H ₁₈ Cl ₂ N ₆ Ni	1642
HCl ₆ Sb	1784	H ₆ Cl ₄ N ₂ Pt	2218	H ₁₈ Cl ₃ N ₆ Rh	1644
HCl ₃ Si	8671	H ₆ Cl ₄ N ₂ Pd	2219	H ₂₄ Cl ₅ N ₈ P	9106
H ₂ Cl ₅ Cs ₂ OTi	9487	H ₆ Cl ₂ N ₂ Zn	2220	H ₄₂ Cl ₆ N ₁₄ O ₂ Ru ₃	7762
H ₂ Cl ₅ FeK ₂ O	3822	H ₈ Cl ₃ CrO ₄	7685	H ₄₂ Cl ₆ N ₁₄ O ₂ Ru ₃	7763
H ₂ ClHgN	6951	H ₈ Cl ₃ CrO ₄	7686	HCoF ₁₂ P ₄	4392
H ₂ Cl ₆ Ir	2320	H ₈ Cl ₄ CuN ₂	485	HCoO ₂	4342
H ₂ Cl ₅ K ₂ ORu	3821	H ₈ Cl ₅ FeN ₂	512	HCoO ₂	4343
H ₂ Cl ₅ K ₂ ORh	3823	H ₈ Cl ₃ IrN ₂	418	H ₂ CoO ₂	4341
H ₂ Cl ₅ K ₂ OTi	3824	H ₈ Cl ₆ N ₂ Os	419	H ₄ CoF ₃ N	565
H ₂ Cl ₂ NV	1352	H ₈ Cl ₆ N ₂ Pd	420	H ₄ CoNO ₈ S ₂	479
H ₂ ClN	5522	H ₈ Cl ₆ N ₂ Pt	421	H ₈ CoF ₄ N ₂	541
H ₂ Cl ₅ ORb ₂ Ti	7002	H ₈ Cl ₆ N ₂ Pb	422	H ₈ CoN ₂ O ₈ S ₂	478
H ₂ Cl ₆ Pt	1459	H ₈ Cl ₆ N ₂ Ru	423	H ₉ CoN ₆ O ₆	8200
H ₂ Cl ₂ Si	3134	H ₈ Cl ₆ N ₂ Sn	424	H ₁₂ CoCl ₃ N ₄	7691
H ₂ Cl ₆ Sn	1782	H ₈ Cl ₆ N ₂ Tc	425	H ₁₂ CoCl ₃ N ₄	7692
H ₃ ClFNO ₄	9151	H ₈ Cl ₅ N ₃ ORu	494	H ₁₂ CoN ₈ O ₁₂	400
H ₃ Cl ₃ GaN	1586	H ₈ Cl ₄ N ₂ Pd	550	H ₁₈ CoI ₂ N ₆	1628
H ₃ ClGe	9318	H ₈ Cl ₄ N ₂ Pt	551	H ₁₈ CoI ₃ N ₆	1629
H ₃ ClO ₇ Se	8251	H ₈ Cl ₄ N ₂ Zn	553	H ₁₈ CoN ₉ O ₉	1630
H ₃ ClSi	9379	H ₁₀ Cl ₃ CrO ₅	6430	H ₁₈ CoN ₆ O ₄ S	1631
H ₄ Cl ₄ FeN	552	H ₁₂ Cl ₄ N ₄ Pd ₂	7699	H ₁₈ CoN ₆ O ₁₂ S ₃	1632
H ₄ Cl ₄ GaN	549	H ₁₂ Cl ₂ N ₄ Pd	7700	H ₃₆ Co ₂ N ₁₂ O ₁₂ S ₃	1633
H ₄ Cl ₃ MgN	483	H ₁₂ Cl ₂ N ₄ Pd	7701	HCrO ₂	9435
H ₄ ClNO ₄	521	H ₁₂ Cl ₄ N ₄ Pt ₂	7703	H ₂ CrO ₂	9436
H ₄ ClNO ₃	574	H ₁₂ Cl ₂ N ₄ Pt	7704	H ₃ CrO ₃	9434
H ₄ ClN	575	H ₁₂ Cl ₂ N ₄ Pt	7705	H ₄ CrNO ₈ S ₂	576
H ₄ ClNO	1961	H ₁₃ Cl ₂ N ₄ ORu	7690	H ₄ CrNO ₈ S ₂	577
H ₄ ClNO ₅	1963	H ₁₅ Cl ₂ CoN ₆ O ₂	6433	H ₆ CrN ₃	9427

$H_6CrNa_3O_6$	5622	HFO	9192	H_4F_5NSn	508
$H_8Cr_2N_2O_7$	464	HFO_3S	9204	H_4F_5NTi	509
$H_8CrN_2O_4$	578	HF_6P	1768	H_4F_5NU	510
$H_{12}CrF_6N_3$	416	$HF_{15}P_5Re$	6905	H_4F_5NZr	511
HCsF ₂	9519	$HF_{12}P_4Rh$	6943	H_4F_4NY	540
HCsO	9516	HF_2P	9054	H_4F_4NSc	545
HCsO	9517	HF_4P	9056	H_4F_3NNi	567
$HCsO_4S$	9518	HF_2Rb	7018	H_4F_3NZn	568
H_2CsF_3	9524	HF_3Si	8635	H_4FN	572
H_2CsN	9488	$H_2F_{12}FeP_4$	2322	H_4FNO_3S	573
HCu	4941	H_2F_3K	3933	H_4F_5Na	5833
H_2CuO_2	4942	$H_2F_2MoO_3$	3083	$H_4F_6Sb_2$	7431
H_4CuF_3N	566	H_2F_8NSb	3068	H_5FNO_3P	436
H_4CuKO_4	4058	H_2FNO_2S	7323	H_5F_2N	445
$H_4CuNa_2O_4$	5827	H_2F_5NS	7324	H_5FSi_2	9167
$H_6Cu_4O_{10}S$	7827	H_2FO_3P	5521	H_5F_4N	557
$H_{12}CuN_6O_6$	7694	H_2FO_2P	9222	$H_5F_5GaN_2$	505
$H_{12}CuN_4O_4S$	7695	H_2F_3P	9064	$H_5F_6GeN_2$	404
HD	2126	H_2F_3Rb	7019	$H_5F_6HfN_2$	403
H_3DyO_3	2963	H_2F_6Si	1763	$H_5F_5InN_2$	506
H_3ErO_3	9887	H_2F_2Si	3087	$H_5F_4MgN_2$	542
H_2EuO_2	3345	H_3F_4K	4098	$H_5F_4MgN_2$	543
H_2EuO_2	3346	H_3F_4Na	5861	$H_5F_4MoN_2O_2$	457
H_3EuO_3	3344	H_3F_6OSb	2030	$H_5F_2MoN_2O_3$	561
H_4EuF_4N	538	$H_3F_6O_2Sb$	6587	$H_5F_6N_2Re$	407
HF	9193	H_3F_6SSb	7526	$H_5F_6N_2Si$	408
HF	9194	H_3F_6SbSe	7227	$H_5F_6N_2Sn$	410
HF_4IO_2	1460	H_3FSi	9202	$H_5F_6N_2Tc$	412
HF_4IO_2	7993	H_4F_4FeN	546	$H_5F_6N_2Ti$	413
$HF_{12}IrP_4$	3691	H_4F_4GaN	537	$H_5F_6N_2Zr$	417
HF_2K	3925	H_4F_4InN	539	$H_8F_7N_2Ta$	430
HF_2Li	4627	H_4F_5K	4060	$H_8F_4N_2O_2W$	456
HF_2N	3067	H_4F_7MoN	428	H_8FNO_3P	487
$HF_2NO_4S_2$	3554	H_4F_6NTa	411	$H_8FN_2O_3P$	488
HF_2NOS	3558	H_4F_6NP	415	$H_8F_6N_2NbO$	499
HF_6N	7975	H_4F_7NU	432	$H_8F_4N_2Ni$	544
HF_2Na	5672	$H_4F_5NO_4U_2$	461	$H_{10}F_6N_4Si$	1904
HF_2O_2P	3091	$H_4F_5NO_4U_2$	462	$H_{12}F_6FeN_3$	414
HF_5OSe	6543	$H_4F_2NO_2P$	463	$H_{12}F_7HfN_3$	427
HF_5OTe	6545	H_4F_5NOTe	507	$H_{12}F_6InN_3$	405

$H_{12}F_5MoN_3O_2$	453	H_4Ge	5517	HKO	3913
$H_{12}F_3MoN_3O_3$	562	$H_4GeO_4P_2$	1868	HKO	3914
$H_{12}F_6N_3V$	402	$H_4GeO_4P_2$	1869	HKO_5S	3917
$H_{12}F_6N_3NbO$	406	H_4GeO_4	6368	HKO_4S	3918
$H_{12}F_6N_3Sc$	409	H_5Ge_2I	3646	HKO_3S	3920
$H_{12}F_7N_3Sn$	429	H_6Ge_2	2330	HK_2O_4P	3922
$H_{12}F_7N_3Ti$	431	H_6GeSi	7371	HK_2O_4P	3923
$H_{12}F_7N_3Zr$	433	H_8Ge_3	8241	HK_2O_3P	4134
$H_{12}F_5N_3O_2W$	452	$H_{10}Ge_4$	7746	HKS	3919
$H_{12}F_5N_3O_2U$	454	$H_{12}Ge_5$	6446	H_2KN	3825
$H_{12}F_4N_3O_2$	455	H_2HfO_3	1604	H_2KO_3P	3924
$H_{12}F_6N_3OTa$	500	H_4HfO_4	1602	H_2KO_2P	3926
$H_{12}F_8N_3Ta$	503	H_2Hg	6961	H_2KO_4P	3932
$H_{16}F_{10}N_4U$	447	H_2HgO_2	4648	H_3KSi	7372
$H_{16}F_8N_4Np$	501	H_3HoO_3	2086	$H_4K_2O_6Te$	4059
$H_{16}F_8N_4Pu$	502	HI	3653	H_6KO_6Sb	3842
$HFeO_2$	3380	HIO_3	3652	$H_6K_2O_6Pt$	3843
H_2FeO_2	3378	HIO_4	5027	$H_6K_2O_6Sn$	3844
H_3FeO_3	3379	HI_3Si	8277	H_9K_2Re	3991
$H_4FeNO_8S_2$	465	$H_2INa_3O_6$	5692	H_3La	4539
$H_4FeNO_8S_2$	466	H_2I_2Si	2411	H_3LaO_3	4540
$H_4FeNO_8S_2$	468	H_3ISi	3666	$H_6LaO_6P_3$	4541
$H_8FeN_2O_8S_2$	467	H_4INO_3	469	HLi	4622
$H_{18}FeI_2N_6$	1621	H_4INO_4	514	HLi	4629
$H_{18}FeN_6O_4S$	1622	H_4I_3N	558	HLi_2N	4636
$HGaO_2$	1559	H_4INaO_6	5831	$HLiO$	4623
H_3Ga	1555	$H_4I_2O_9$	2408	$HLiO$	4624
H_3GaO_3	1558	H_4IP	9042	$HLiO_4S$	4625
H_4GaAg	7286	H_5IO_6	6369	HLiS	4626
H_4GaKO_4	4057	H_5ISi_2	3647	H_2LiN	4599
H_4GaLi	4683	$H_{12}IN_4Na$	7696	H_2LiO_4P	4631
$H_4GaNO_8S_2$	396	$H_{12}IN_4Pd$	7698	H_4LiTi	4685
H_4GaNaO_4	5826	$H_{15-3}IN_5Rh$	6432	$H_{12}LiN_4O_3$	7693
H_6GaLi_3	4611	$H_{18-2}IN_6Ni$	1639	H_3Lu	4723
H_3GdO_3	1524	H_3InO_3	3573	H_3LuO_3	4724
HGeN	1872	H_4InLi	4684	$HMgO_4P$	4762
H_2GeN_2	1873	$H_4IrNO_8S_2$	471	$HMgO_4P$	4763
$H_2GeNa_2O_4$	5691	$H_{18}IrN_9O_9$	1623	H_2Mg	4758
H_2GeO_3	1870	$H_{30}Ir_2N_{10}$	2127	H_2MgO_2	4761
H_3GeNa	1897	HK	3910	H_4MgNO_4P	482

$H_4MgO_4P_2$	4764	H_4N_4	385	$H_6N_4O_4Pt$	2212
$H_4MgO_4P_2$	4765	H_4N_2	1901	H_6N_3OP	9121
$H_4Mg_3O_9Si_2$	9425	H_4N_2	1919	H_6N_3PS	5520
$H_8MgN_2O_8S_2$	481	H_4N_4	7772	$H_8N_7NdO_{15}$	2224
$HMnO_2$	4857	H_4NI	470	$H_8N_2NiO_8S_2$	490
$HMnO_4$	4908	H_4N_2Ni	5979	$H_8N_2NiO_8S_2$	491
H_2MnO_2	4856	$H_4NO_8S_2V$	394	$H_8N_2O_6S_2$	459
$H_4MnNO_8S_2$	484	$H_4NO_8S_2V$	395	$H_8N_2O_7U_2$	460
H_4MnNO_4	515	$H_4N_4O_4$	451	$H_8N_2O_2$	516
$H_4MnO_4P_2$	4858	H_4NO_3V	486	$H_8N_2O_8S_2$	519
H_2MoO_3	5478	$H_4N_2O_3$	492	$H_8N_2O_4Se$	524
H_2MoO_4	5509	$H_4N_2O_2$	493	$H_8N_2O_4S$	527
H_3MoO_5	5500	H_4NO_3	497	$H_8N_2O_3S$	529
$H_4MO_{12}O_{40}Si$	4454	$H_4N_2O_4$	517	$H_8N_2O_3S$	530
$H_7MO_{12}O_{42}P$	9127	H_4NO_4Re	518	$H_8N_2O_4Te$	531
$H_{24}MO_6N_6O_{24}Te$	398	H_4NO_4Tc	520	$H_8N_2O_3S_2$	555
$H_{24}MO_7N_6O_{24}$	426	H_4N_4O	1959	H_8N_2S	528
HN_3	90	$H_4N_2O_4$	1962	H_8N_4Si	7688
$HN_5Na_2O_{10}Ru$	5659	$H_4N_4O_{12}Ru$	2180	$H_9N_2O_4P$	443
HNO_2	89	$H_4N_2O_2S$	7318	H_9NSi_3	8499
HNO_3	91	H_4NO_3P	9120	$H_{10}N_4O_4S$	2332
HNO_3	92	$H_4N_4S_4$	7923	$H_{12}N_3O_4P$	571
HNO_3	93	H_5N_5	1902	$H_{12}N_9P_3$	9057
HN_3O_4	2833	H_5NNaO_4P	489	$H_{12}N_4Pt$	7702
HNO_5S	6118	H_5NO	435	$H_{12}N_3S_3V$	534
HNO_4Pb	7140	H_5NO_2	438	$H_{18}N_6NiO_4S$	1640
$HNOS$	7343	H_5NO_4S	439	$H_{18}N_6Os$	1643
HN_2P	9070	H_5NO_3S	441	HNa	5646
HNS_7	1845	$H_5N_3O_3$	1910	$HNaO$	5655
$HNTi$	8100	$H_5N_3O_3$	1911	$HNaO$	5656
H_2NNa	5590	H_5NO_5S	1960	$HNaO_2$	5660
$H_2N_4NiS_4$	6003	$H_5N_2O_2P$	9118	$HNaO_3Se$	5661
$H_2N_2O_2$	94	H_5NS	440	$HNaO_4S$	5662
$H_2N_2O_2$	6079	H_6NO_3P	444	$HNaO_4S$	5663
H_2NRb	7003	H_6NO_2P	446	$HNaO_3S$	5665
H_3N	378	H_6NO_4P	449	HNa_2O_4P	5666
H_3NO	1958	$H_6N_2O_3S$	526	HNa_2O_4P	5667
H_3NO_3S	7514	$H_6N_4O_6$	1907	HNa_2O_4P	5668
H_3N_3Si	46	$H_6N_2O_4S$	1915	HNa_2O_4P	5669
H_4N	384	$H_6N_2O_6S$	1964	HNa_2O_3P	5880

HNaS	5664	HO ₄ PSr	7451	H ₂ O ₄ Se	7221
H ₂ NaO ₃ P	5670	HO ₄ PTl ₂	7576	H ₂ O ₄ Se	7222
H ₂ NaO ₃ P	5671	HORb	7014	H ₂ O ₄ Se	7223
H ₂ NaO ₂ P	5676	HORb	7015	H ₂ O ₄ Se	7224
H ₂ NaO ₂ P	5677	HORb	7016	H ₂ O ₁₀ Se ₃	8488
H ₂ Na ₂ O ₆ P ₂	5687	HO ₄ RbS	7017	H ₂ O ₂ Sn	6333
H ₂ Na ₂ O ₆ P ₂	5688	HO ₄ STl	7575	H ₂ O ₃ Sn	6335
H ₂ Na ₂ O ₇ P ₂	5693	HO ₂ Sc	7386	H ₂ O ₂ Sr	7448
H ₂ Na ₂ O ₇ P ₂	5694	HO ₄ Tc	8043	H ₂ O ₂ Sr	7449
H ₂ NaO ₄ P	5695	HOTl	7573	H ₂ O ₃ Te	7657
H ₂ NaO ₄ P	5696	HOTl	7574	H ₂ O ₃ Ti	5048
H ₂ NaO ₄ P	5697	HO ₂ V	1361	H ₂ O ₃ Ti	8105
H ₂ NaP	5698	H ₂ O	1455	H ₂ O ₄ U	8843
H ₃ NaO ₃ Sn	5860	H ₂ O	1456	H ₂ O ₄ U	8844
H ₃ NaSn	7421	H ₂ O ₂	1462	H ₂ O ₃ V	1366
H ₄ Na ₂ O ₄ Pd	5828	H ₂ O ₂	1463	H ₂ O ₄ W	1516
H ₄ NaO ₄ Sc	5829	H ₂ O ₄	1466	H ₂ O ₁₃ W ₄	7740
H ₄ Na ₂ O ₄ Zn	5830	H ₂ O ₃	1472	H ₂ O ₂ Zn	9758
H ₄ Na ₂ O ₆ Te	5832	H ₂ O ₂ PTl	7577	H ₂ O ₃ Zr	9813
H ₆ Na ₂ O ₆ Pb	5617	H ₂ O ₄ PTl	7579	H ₃ O ₃ P	9110
H ₆ NaO ₆ Sb	5618	H ₂ O ₂ Pb	7139	H ₃ O ₄ P	9113
H ₆ Na ₂ O ₆ Pt	5619	H ₂ O ₂ Pd	6394	H ₃ O ₂ P	9116
H ₆ Na ₃ O ₆ Sc	5620	H ₂ O ₃ Po	6741	H ₃ O ₁₃ PaS ₃	8238
H ₆ Na ₂ O ₆ Sn	5621	H ₂ O ₂ Pt	6670	H ₃ O ₃ Pm	6785
H ₉ Na ₂ Re	5771	H ₂ O ₇ S ₂	2933	H ₃ O ₃ Pr	6754
HNb	6053	H ₂ O ₁₀ S ₂ Se	2934	H ₃ O ₃ Pu	6699
H ₂ Nb	6055	H ₂ O ₂₀ S ₁₄	6286	H ₃ O ₃ Rh	6936
H ₃ NdO ₃	5924	H ₂ O ₈ S ₂	6586	H ₃ O ₃ Sb	6371
H ₆ NdO ₆ P ₃	5925	H ₂ O ₅ S	6588	H ₃ O ₄ Sb	7552
HNiO ₂	5993	H ₂ O ₄ S	7315	H ₃ O ₃ Sc	7385
H ₂ NiO ₂	5991	H ₂ O ₄ S	7316	H ₃ O ₃ Sm	7095
H ₃ NiO ₃	5992	H ₂ O ₄ S	7317	H ₃ O ₃ Tb	7666
H ₄ NiO ₄ P ₂	5994	H ₂ O ₇ SSe	7319	H ₃ O ₃ Ti	8101
HNpO ₃	5956	H ₂ O ₃ S ₂	8081	H ₃ O ₃ V	1360
HNpO ₄	5957	H ₂ O ₃ S ₂	8082	H ₃ O ₃ Y	3725
H ₂ NpO ₄	5958	H ₂ O ₆ STi	8106	H ₃ O ₃ Yb	3718
H ₂ NpO ₄	5959	H ₂ O ₇ Se ₂	2929	H ₄ O ₄ Os	6374
H ₃ NpO ₃	5954	H ₂ O ₅ Se	5518	H ₄ O ₅ P ₂	3066
H ₄ NpO ₄	5955	H ₂ O ₃ Se	7219	H ₄ O ₇ P ₂	6656
HO ₃ P	5049	H ₂ O ₄ Se	7220	H ₄ O ₆ P ₂	9114

$H_4O_6P_2$	9115	H_9SbSi_3	8502	Hf_5Si_3	6445
H_4O_4Pd	6395	H_2Se	7225	Hg	6998
H_4O_4Pu	6700	H_6SeSi_2	2951	HgI_2	6964
$H_4O_9Re_2$	2921	H_4Si	5519	HgI_4K_2	4062
H_4O_4Re	6890	H_6Si_2	2949	HgI_4K_2	4063
$H_4O_{11}Se_3$	7739	H_8Si_3	8498	HgI_3K	4100
$H_4O_{40}SiW_{12}$	4453	$H_{10}Si_4$	7375	HgI_3K	4101
H_4O_4Tc	8046	$H_{10}Si_4$	7926	Hg_2I_2	6963
H_4O_4Th	8153	$H_{10}Si_5$	9721	HgK	3812
H_4O_4U	8840	$H_{12}Si_5$	2953	Hg_2K	3813
H_4O_4Zr	9810	$H_{12}Si_5$	6520	Hg_3K	3809
H_5O_5Pa	6859	$H_{12}Si_5$	7374	Hg_3K	3810
$H_6O_6P_3Y$	3726	$H_{12}Si_6$	9658	Hg_3K_2	3811
$H_6O_6P_3Pr$	6755	$H_{14}Si_6$	1738	HgLi	4597
$H_6O_6P_3Sm$	7096	$H_{14}Si_6$	2952	HgN_2O_6	6967
$H_6O_6P_3Sc$	7387	$H_{14}Si_6$	7373	HgN_2O_6	6969
H_6OSi_2	2954	$H_{16}Si_7$	1843	HgN_2O_4	6971
H_6O_6Te	6372	H_4Sn	6332	$Hg_2N_2O_6$	6966
$H_7O_{42}PW_{12}$	9117	H_2Sr	7447	$Hg_2N_2O_6$	6968
H_3P	9040	HT	1473	$Hg_2N_2O_4$	6970
H_4P_2	3060	HTa ₂	2984	HgNa	5582
H_5PSi	7376	H_2Te	7658	$HgNa_3$	5585
H_4Pb	7137	H_2Ti	8104	Hg_2Na	5583
HPd	6393	H_3U	8839	Hg_2Na_3	5586
H_2Pu	6702	H_3Y	3724	Hg_2Na_5	5587
HRb	7012	H_2Zn	9757	Hg_4Na	5584
H_3RhS_3	6937	H_2Zr	9812	Hg_7Na_8	5588
H_2S_6	1739	He	1815	HgO	6974
H_2S_7	1844	Hf	1599	HgO	6975
H_2S_2	2982	HfI ₄	1607	HgO_4S	6983
H_2S_8	6289	HfN	1609	HgO_4S	6984
H_2S_5	6522	HfN_2O_7	1605	Hg_2O	6973
H_2S	7320	HfO ₂	1610	Hg_2O_4S	6982
H_2S	7321	HfO_8S_2	1614	HgPo	6979
H_2S_4	7927	HfO_8S_2	1615	HgS_2	6962
H_2S_3	8517	HfO_3Sr	7464	HgS	6985
H_2S_2Sr	7450	HfSi ₂	1606	HgSe	6981
H_4SSi	5019	HfSi	1613	HgTe	6986
H_6SSi_2	2955	Hf_2Si	2328	Ho	2082
H_3Sb	7430	Hf_3Si_2	8239	HoI ₃	2088

HoN ₃ O ₉	2089	I ₃ NbO	6072	I ₂ Pt	6676
Ho ₂ O ₃	2091	I ₄ Nb	6060	I ₄ Pt	6677
Ho ₂ O ₁₂ S ₃	2092	I ₅ Nb	6059	I ₆ Pt ₂	6668
Ho ₂ O ₁₂ S ₃	2093	I ₈ Nb ₃	8442	I ₃ Pu	6708
Ho ₂ O ₁₂ W ₃	2084	I ₁₁ Nb ₆	1725	IRb	7023
I ₂	3613	I ₂ Nd	5931	I ₃ Rb	7048
IIn	3577	I ₃ Nd	5930	I ₃ Re	6895
IInO	3579	I ₂ Ni	6006	I ₃ Rh	6938
I ₃ In	3578	I ₂ Ni	6007	I ₃ Ru	7067
I ₄ In ₂	3596	I ₂ NiO ₆	6004	ISSb	7535
IK	3955	I ₂ NiO ₆	6005	I ₂ S ₂	2939
IKO ₃	3953	I ₃ Np	5960	I ₃ Sb	7533
IKO ₃	3954	IO ₃ Rb	7022	I ₅ Sb	7534
IKO ₄	4014	IO ₄ Rb	7035	I ₃ Sc	7390
I ₃ K	4099	IO ₂ W	1494	I ₄ Si	4463
I ₃ KPb	4102	I ₂ O ₆	2397	I ₂ Sm	7099
I ₆ K ₂ Re	3845	I ₂ O ₄	2398	I ₃ Sm	7098
I ₃ La	4546	I ₂ O ₅	3622	I ₂ Sn	6337
ILi	4638	I ₂ O ₆ Pb	7144	I ₄ Sn	6338
ILi ₅ O ₆	4661	I ₂ O ₆ Sr	7459	I ₂ Sr	7460
I ₃ Lu	4726	I ₂ OTi	8107	I ₂ Sr	7461
I ₂ Mg	4769	I ₂ O ₂ W	1488	I ₄ Ta	7631
I ₂ MgO ₆	4767	I ₂ O ₆ Zn	9765	I ₅ Ta	7630
I ₂ MgO ₆	4768	I ₃ OP	9094	I ₁₄ Ta ₆	1742
I ₂ Mn	4862	I ₃ OPa	6862	I ₃ Tb	7668
I ₂ Mo	5485	I ₃ O ₉ Tl	7582	I ₄ Te	7649
I ₃ Mo	5486	I ₃ O ₉ Y	3731	I ₂ Th	8157
I ₄ Mo	5487	I ₄ O ₉	7776	I ₄ Th	8156
INO ₃	3619	I ₂ P ₄ S ₃	7955	I ₂ Ti	8111
IN ₃ O ₉	3620	I ₂ P ₄ Se ₃	7954	I ₃ Ti	8112
I ₃ N	8272	I ₃ P	9071	I ₄ Ti	8113
I ₃ N	8273	I ₃ PS	9095	ITl	7583
INa	5730	I ₄ P ₂	3062	I ₃ Tl	7606
INa	5731	I ₅ Pa	6860	I ₂ Tm	8744
INa	5732	I ₂ Pb	7145	I ₃ Tm	8743
INaO ₃	5729	I ₂ Pd	6398	I ₃ U	8850
INa ₅ O ₆	5780	I ₃ Pm	6786	I ₄ U	8851
INaO ₄	5787	I ₄ Po	6742	I ₂ V	1369
INaO ₄	5788	I ₂ Pr	6760	I ₃ V	1370
I ₂ NbO	6056	I ₃ Pr	6759	I ₂ W	1492

I_3W	1493	K_2MoO_4	3979	$K_2O_3S_2$	4096
I_3Y	3732	K_2MoO_4	3980	$K_2O_6S_3$	4113
I_2Yb	3707	KN_3	3820	$K_2O_{10}S_2U$	4123
I_2Zn	9766	KN_3O_4	3935	$K_2O_{10}S_2U$	4124
I_2Zr	9819	KNO_3	3987	$K_2O_7Se_2$	4024
I_3Zr	9820	KNO_2	3988	K_2O_4Se	4031
I_4Zr	9818	KNO_3Os	4004	$K_2O_5Si_2$	3940
In	3564	KNOS	4094	K_2O_3Si	3975
InN	3582	$K_2N_4O_8Pd$	4066	$K_2O_9Si_4$	4069
InN_3O_9	3580	$K_2N_4O_8Pt$	4067	K_2O_3Sn	4037
InN_3O_9	3581	$K_3N_6O_{12}Rh$	3848	$K_2O_7Sn_3$	4111
$InNbO_4$	3587	KNa_2	3808	K_2O_3Te	4046
InO_4P	3599	$K_2NiO_8S_2$	3986	$K_2O_{13}Ti_6$	3853
InO_4P	3600	KO_2	3982	K_2O_3Ti	3976
In_2O	3583	KO_3	3992	K_2O_4W	3836
In_2O_3	3584	KO_3P	3977	K_2O_4W	3837
$In_2O_{12}S_3$	3590	KO_4Re	4019	K_3O_4P	4129
InP	3601	KO_4Ru	4029	K_3O_4P	4130
In_2S_2	3576	KO_8S_2V	1371	K_3O_4P	4131
In_2S	3591	KO_8S_2Rh	4027	K_3O_4P	4132
In_2S_3	3592	KO_4Tc	4021	K_3O_4V	4002
InSb	3565	KO_3V	3973	$K_4O_7P_2$	4025
In_2Se_2	3574	K_2O	3994	$K_4O_7P_2$	4026
In_2Se_3	3589	K_2O_2	4016	$K_4O_7V_2$	3929
In_2Te_2	3575	K_2O_4Os	4003	$K_5O_{10}P_3$	4116
In_2Te_3	3593	K_2O_4Ru	4028	K_3P	4133
Ir	3686	K_2O_4Ru	4030	KPb	3814
IrO_2	3687	$K_2O_6S_6$	3852	K_2S_6	3851
IrO_2	3688	$K_2O_7S_2$	3941	K_2S_2	3942
IrS_2	3690	$K_2O_5S_2$	3943	K_2S_5	4009
Ir_2S_3	3689	$K_2O_6S_2$	3945	K_2S	4040
K	3804	$K_2O_6S_5$	4010	K_2S	4041
$KMgO_4P$	3967	$K_2O_{14}S_4$	4018	K_2S_4	4070
$K_2Mg_2O_{12}S_3$	2419	$K_2O_8S_2$	4020	K_2S_3	4112
$K_2MgO_8Se_2$	3963	K_2O_7SSe	4035	K_2S_3Sn	4114
$K_2MgO_8Se_2$	3964	K_2O_4S	4039	K_2S_3Sn	4115
$K_2MgO_8S_2$	3965	K_2O_3S	4042	KSb	3827
$KMnO_4$	4015	K_2O_3S	4043	K_3Sb	3826
$K_2Mn_2O_{12}S_3$	2420	$K_2O_6S_4$	4071	K_2Se	4032
K_2MnO_4	3970	$K_2O_3S_2$	4095	K_2Te	4045

Kr	4484	LiO ₄ Re	4667	MgO ₄ S	4805
Kr	4488	LiO ₃ Ta	4647	MgO ₄ S	4806
La	4534	Li ₂ O	4658	MgO ₄ S	4807
La ₂ Mo ₃ O ₁₂	4549	Li ₂ O ₂	4666	MgO ₃ S	4809
LaN	4553	Li ₂ O ₇ S ₂	4672	MgO ₃ S	4810
LaN ₃ O ₉	4550	Li ₂ O ₄ S	4675	MgO ₃ S ₂	4815
LaN ₃ O ₉	4551	Li ₂ O ₄ S	4676	MgO ₃ S ₂	4816
LaN ₃ O ₉	4552	Li ₂ O ₃ S	4678	MgO ₃ Ti	4779
LaN ₃ O ₆	4554	Li ₂ O ₃ S	4679	MgO ₆ V ₂	4778
LaNb ₃ O ₉	4548	Li ₂ O ₅ Si ₂	4633	MgO ₄ W	4750
LaNbO ₄	4558	Li ₂ O ₃ Si	4646	Mg ₂ O ₇ P ₂	4801
LaO ₁₂ Re ₃	4561	Li ₂ O ₄ W	4609	Mg ₂ O ₄ Si	4793
LaO ₄ Ta	4559	Li ₃ O ₄ P	4699	Mg ₂ O ₄ Ti	4794
La ₂ O ₃	4556	Li ₃ O ₄ V	4660	Mg ₃ O ₈ P ₂	4818
La ₂ O ₂ S	2454	Li ₄ O ₄ Si	4662	Mg ₃ O ₈ P ₂	4819
La ₂ O ₁₂ S ₃	4566	Li ₂ P ₅	2456	Mg ₃ O ₈ P ₂	4820
La ₂ O ₁₂ S ₃	4567	Li ₂ S	4677	Mg ₃ P ₂	4821
La ₂ O ₁₂ Se ₃	4562	Li ₃ Sb	4600	Mg ₂ Pb	4735
La ₂ O ₁₂ Se ₃	4563	Li ₂ Si	4673	MgS	4808
La ₂ O ₇ Ti ₂	4545	Li ₄ Si	7824	Mg ₃ Sb ₂	4736
La ₂ O ₁₂ W ₃	4537	Lr	4713	Mg ₂ Si	4802
La ₂ S ₃	4568	Lu	4719	Mg ₂ Sn	4803
LaSe ₂	4543	Lu ₂ O ₃	4728	Mn	4847
LaSe	4565	Lu ₂ O ₁₂ S ₃	4729	MnN ₂ O ₆	4871
La ₂ Se ₃	4564	Lu ₂ O ₁₂ S ₃	4730	MnN ₂ O ₆	4872
La ₃ Se ₄	8295	Lu ₂ O ₁₂ W ₃	4721	Mn ₃ N ₁₂ Nd ₂ O ₃₆	8299
La ₄ Se ₇	7823	Md	5013	MnNa ₂ O ₄	5740
LaSi ₂	4544	Mg	4734	MnNaO ₄	5790
Li	4595	MgBr ₂	4746	MnO	4876
LiI	4637	MgMoO ₄	4782	MnO ₂	4879
LiMnO ₄	4664	MgN ₂ O ₆	4786	MnO ₈ RbS ₂	4886
LiMnO ₄	4665	MgN ₂ O ₆	4787	MnO ₄ Rb	7036
Li ₂ MoO ₄	4651	Mg ₃ N ₂	4788	MnO ₄ S	4889
LiN ₃	4598	Mg ₃ N ₁₂ Nd ₂ O ₃₆	8298	MnO ₄ S	4891
LiNO ₃	4652	MgNa ₂ O ₈ S ₂	4785	MnO ₄ S	4892
LiNO ₃	4653	MgO ₄	4783	MnO ₃ Si	4868
LiNO ₂	4655	MgO	4791	MnO ₆ Ta ₂	4869
LiNO ₂	4656	MgO ₂	4796	MnO ₃ Ti	4870
Li ₃ N	4654	MgO ₂	4797	MnO ₄ W	4853
LiNbO ₃	4645	MgO ₈ Re ₂	4798	Mn ₂ O ₃	4878

Mn ₂ O ₇	4880	MoS ₂	5498	NOF	80
Mn ₂ O ₇ P ₂	4885	MoS ₃	5499	NOF	81
Mn ₂ O ₁₂ S ₃	4890	Mo ₂ S ₃	5497	NOP	9073
Mn ₂ O ₁₂ S ₃	4893	MoSe ₂	5496	NO ₃ Rb	7028
Mn ₂ O ₄ Si	4881	MoSi ₂	5482	NO ₂ Rb	7029
Mn ₂ O ₈ Sr	7480	Mo ₃ Si	8429	NO ₆ Re	6896
Mn ₂ O ₄ Ti	4882	Mo ₅ Si ₃	6501	NO ₃ Tl	7586
Mn ₂ O ₄ Zn	4907	N ₂	66	NO ₂ Tl	7588
Mn ₂ O ₈ Zn	9779	NH ₃	379	N ₂ O	73
Mn ₃ O ₄	4877	NH ₃	380	N ₂ O ₃	75
Mn ₃ O ₈ P ₂	4898	NH ₃	381	N ₂ O ₅	77
Mn ₃ O ₈ P ₂	4899	NH ₃	382	N ₂ O ₆ Pb	7155
MnP	4900	NNa ₃	5766	N ₂ O ₆ Pd	6400
Mn ₂ P	2462	NNaO ₃	5765	N ₂ O ₈ Pu	6704
Mn ₃ P ₂	8300	NNaO ₂	5767	N ₂ O ₈ Pu	6705
Mn ₃ P	8304	N ₂ Na ₂ O ₃	5673	N ₂ O ₆ Ra	6879
Mn ₄ P	7826	N ₂ Na ₂ O ₂	5674	N ₂ O ₉ S ₂	6111
MnS ₂	4861	N ₂ Na ₂ O ₄	5837	N ₂ O ₉ S ₂	6119
MnS	4894	N ₂ Na ₄ O ₄	7888	N ₂ O ₁₁ S ₂	6149
MnSe	4887	N ₃ Na	5589	N ₂ O ₂ S ₃	8492
MnSi	4888	N ₃ NaO ₄	5705	N ₂ O ₆ Sm	7103
Mn ₂ Si	2461	N ₄ Na ₂ O ₂	5700	N ₂ O ₆ Sn	6340
Mn ₃ Si	8302	N ₄ Na ₂ O ₈ Pt	5836	N ₂ O ₂ Sr	7452
Mn ₅ Si ₃	6491	N ₆ Na ₃ O ₁₂ Rh	5626	N ₂ O ₂ Sr	7453
Mo	5468	NNb ₂	2831	N ₂ O ₆ Sr	7470
Mo ₂ N	2817	NNb	6063	N ₂ O ₆ Sr	7471
MoNa ₂ O ₆	5706	NNd	5934	N ₂ O ₄ Sr	7473
MoNa ₂ O ₄	5760	N ₃ NdO ₉	5933	N ₂ O ₄ Sr	7474
MoNa ₂ O ₈	5838	N ₃ NdO ₆	5935	N ₂ O ₈ U	8880
Mo ₃ Nd ₂ O ₁₂	5932	N ₁₂ Nd ₂ Ni ₃ O ₃₆	2826	N ₂ O ₈ U	8881
MoO ₂	5490	NNi ₃	8434	N ₂ O ₈ U	8882
MoO ₃	5491	N ₂ Ni ₃	6013	N ₂ O ₈ U	8883
MoO ₄ Pb	7154	N ₂ NiO ₆	6011	N ₂ O ₈ U	8884
MoO ₄ Sr	7469	N ₂ NiO ₆	6012	N ₂ O ₈ U	8885
MoO ₄ Zn	9771	N ₂ NiO ₃	6117	N ₂ O ₈ U	8886
Mo ₃ O ₁₂ Pr ₂	6761	NNp	5961	N ₂ O ₆ Zn	9772
Mo ₃ O ₁₂ Sm ₂	7100	NO	74	N ₂ O ₆ Zn	9773
Mo ₄ O ₁₁	7886	NO ₂	76	N ₂ O ₇ Zr	9814
Mo ₁₇ O ₄₇	1824	NOCl	83	N ₃ O ₉ Pr	6762
MoP ₂	5483	NOCl	84	N ₃ O ₉ Pr	6763

N_3O_6Pr	6765	N_4Se_4	7920	$Na_2O_7S_2$	5709
N_3O_9Rh	6939	N_4Si_3	4465	$Na_2O_5S_2$	5711
N_3O_9Sc	7393	NSm	7104	$Na_2O_5S_2$	5712
N_3O_9Sc	7394	NSn	6731	$Na_2O_6S_2$	5714
N_3O_9Sm	7101	N_4Sn_3	6341	$Na_2O_6S_2$	5715
N_3O_9Sm	7102	N_2Sr_3	7472	$Na_2O_4S_2$	5716
N_3O_9Tb	7669	N_6Sr	7437	$Na_2O_4S_2$	5717
N_3O_9Tb	7670	NTa_2	2986	$Na_2O_8S_2$	5793
N_3O_9Tl	7587	NTa	7633	Na_2O_4S	5809
$N_3O_{10}V$	1393	N_5Ta_3	8537	Na_2O_4S	5810
N_3O_9Y	3735	NTh	8162	Na_2O_3S	5814
N_3O_9Y	3736	N_5Th_3	8545	Na_2O_3S	5815
N_3O_9Y	3737	NTi_2	2997	$Na_2O_3S_2$	5854
N_3O_9Yb	3708	NTi	8116	$Na_2O_3S_2$	5855
N_4O	6108	N_3Tl	7563	$Na_2O_{10}S_3$	5866
N_4O_2	6146	NU	8853	Na_2O_4Se	5803
$N_4O_{12}Pu$	6710	N_2U_3	8549	Na_2O_4Se	5804
$N_4O_{12}Sn$	6339	NV	1373	Na_2O_3Se	5806
$N_4O_{12}Th$	8160	NV_2	2318	Na_2O_3Se	5807
$N_4O_{12}Th$	8161	NY	3738	$Na_2O_5Si_2$	5708
$N_4O_{12}Ti$	8115	NYb	3709	Na_2O_3Si	5753
$N_4O_{12}Zr$	9822	N_2ZN_3	9774	Na_2O_3Si	5754
NPS	9074	NZr	9823	$Na_2O_7Si_3$	5865
N_5P_3	9072	N_4Zr_3	8697	Na_2O_3Ti	5756
N_6Pb	7123	Na	5581	$Na_2O_7V_2$	5683
N_6Pb	7124	Na_3MnO_4	5739	Na_2O_4W	5610
NPn	6733	Na_2MoO_4	5761	Na_2O_4W	5611
NPr	6764	$NaNbO_3$	5752	Na_2O_3Zr	5758
NPu	6711	NaO_2	5764	Na_3O_3PS	5762
N_3Rb	7001	NaO_3	5773	Na_3O_4P	5878
N_2S_{16}	2935	NaO_3P	5757	Na_3O_4P	5879
N_2S_2	2940	NaO_4Re	5792	Na_3O_4V	5779
N_2S_{15}	7329	NaO_2Sb	5742	$Na_4O_6P_2$	5675
N_2S_4	7922	NaO_2Sb	5743	$Na_4O_7P_2$	5799
N_2S_{11}	8826	NaO_3Ta	5755	$Na_4O_7P_2$	5800
N_4S_4	7924	NaO_3V	5748	Na_4O_4Si	5781
N_6S_5	6519	NaO_3V	5749	Na_4O_6Xe	5789
NSb	7536	Na_2O	5775	$Na_5O_{10}P_3$	5869
N_9Sb	7529	Na_2O_2	5791	$Na_5O_{10}P_3$	5870
NSc	7395	Na_2O_2Pb	5801	$Na_5O_{10}V_3$	5858

$\text{Na}_6\text{O}_7\text{Si}_2$	1720	$\text{Nd}_2\text{O}_{12}\text{S}_3$	5939	NpO_3	5965
$\text{Na}_6\text{O}_{24}\text{W}_7$	1721	$\text{Nd}_2\text{O}_{12}\text{S}_3$	5940	Np_2O_5	5964
$\text{Na}_6\text{O}_{24}\text{W}_7$	5643	$\text{Nd}_2\text{O}_7\text{Ti}_2$	5929	Np_3O_8	8430
Na_2P_5	2820	$\text{Nd}_2\text{O}_{12}\text{W}_3$	5922	O_2	4324
Na_2S_2	5710	Nd_2S_3	5941	O_3	6230
Na_2S_5	5785	NdSi_2	5928	O_2Os	6376
Na_2S	5811	Ne	5947	O_4Os	6377
Na_2S	5812	Ni	5978	O_4PSc	7402
Na_2S	5813	NiO	6014	O_4PSc	7403
Na_2S_4	5841	NiO_6S_2	6001	O_4PTl_3	7609
$\text{Na}_3\text{S}_4\text{Sb}$	5843	NiO_4S	6023	O_4PY	3750
$\text{Na}_3\text{S}_4\text{Sb}$	5844	NiO_4S	6024	O_6P_4	9075
$\text{Na}_3\text{S}_3\text{Sb}$	5867	NiO_4Se	6020	$\text{O}_6\text{P}_4\text{S}_4$	7952
$\text{Na}_3\text{S}_3\text{Sb}$	5868	Ni_2O_3	6015	$\text{O}_6\text{P}_2\text{Zn}$	9770
Na_3Sb	5593	$\text{Ni}_2\text{O}_7\text{P}_2$	6019	$\text{O}_7\text{P}_2\text{Pb}_2$	7169
Na_2Se_6	5627	$\text{Ni}_2\text{O}_4\text{Si}$	6016	$\text{O}_7\text{P}_2\text{Pt}$	6684
Na_2Se_2	5707	Ni_3O_4	8436	$\text{O}_7\text{P}_2\text{Sn}_2$	6346
Na_2Se	5805	$\text{Ni}_3\text{O}_8\text{P}_2$	6029	$\text{O}_7\text{P}_2\text{Tl}_4$	7594
Na_2Se_4	5840	$\text{Ni}_3\text{O}_8\text{P}_2$	6030	$\text{O}_7\text{P}_2\text{Zn}_2$	9783
Na_2Se_3	5864	Ni_2P	2829	$\text{O}_7\text{P}_2\text{Zr}$	9829
Na_2Te	5817	Ni_3P	8438	O_8P_4	7958
Na_2Te	5818	Ni_3P_2	6507	$\text{O}_8\text{P}_2\text{Pb}_3$	7182
Nb	6047	NiS_2	5999	$\text{O}_8\text{P}_2\text{Sr}_3$	7496
NbO	6066	NiS	6025	$\text{O}_8\text{P}_2\text{Zn}_3$	9793
NbO_2	6067	Ni_3S_2	8432	$\text{O}_8\text{P}_2\text{Zn}_3$	9794
NbO_4Sc	7398	Ni_3S_4	8437	$\text{O}_9\text{P}_3\text{Sc}$	7392
NbO_4Y	3742	NiSb	5980	O_{10}P_4	9076
Nb_2O_5	6065	NiSe_2	5997	$\text{O}_{12}\text{P}_4\text{Th}$	8159
$\text{Nb}_2\text{O}_{11}\text{S}_2$	2832	NiSe	6021	O_5Pa_2	6861
$\text{Nb}_2\text{O}_8\text{S}$	6057	NiSi_2	5998	OPb	7160
NbS_2	6069	NiSi	6022	OPb	7161
NbSi_2	6058	Ni_2Si	2828	O_2Pb	7162
NbSi_4	6070	Ni_3Si_2	8431	O_2Pb	7163
Nb_3Si	8444	Ni_3Si	8435	O_3PbS_2	7177
Nb_4Si	7890	Ni_5Si_3	6508	O_3PbSi	7151
Nb_5Si_3	6509	NiTe_2	6000	O_3PbZr	7153
Nb_3Sn	8445	No	6197	O_4Pb_3	7157
Nd	5917	Np	5950	O_4PbS	7174
Nd_2O_3	5937	Np	5951	O_4PbSe	7171
$\text{Nd}_2\text{O}_2\text{S}$	5927	NpO_2	5963	O_4PbW	7133

O_4PbW	7134	O_8RbS_2V	1385	O_6SU	8892
O_5Pb_2S	7158	O_2Re	6903	O_8S_2Sn	6350
O_5Pb_2S	7159	O_3Re	6898	O_8S_2Sn	6351
O_8PbRe_2	7165	O_5Re_2	6897	O_8S_2Th	8169
OPd	6401	O_7Re_2	6899	O_8S_2Th	8170
O_4PdS	6404	O_3Rh_2	6940	O_8S_2Ti	8127
O_4PdS	6405	O_2Ru	7068	O_8S_2U	8862
O_4PdSe	6402	O_4Ru	7069	O_8S_2U	8863
O_3Pm_2	6787	OS_6	1736	O_8S_2U	8864
O_2Po	6743	OS_6	1737	O_8S_2Zr	9832
O_8PoS_2	6744	OS_7	1842	O_8S_2Zr	9833
O_2Pr	6768	OS_8	6288	$O_{12}S_3Sb_2$	7542
O_3Pr_2	6767	OS_2	7349	$O_{12}S_3Sc_2$	7399
$O_7Pr_2Ti_2$	6758	O_2S	7345	$O_{12}S_3Sc_2$	7400
$O_{12}Pr_2S_3$	6770	O_2SSm_2	2927	$O_{12}S_3Sm_2$	7108
$O_{12}Pr_2S_3$	6771	O_2SU	8847	$O_{12}S_3Sm_2$	7109
$O_{12}Pr_2W_3$	6752	O_2SY_2	3729	$O_{12}S_3Tb_2$	7673
OPt	6678	O_3S	7351	$O_{12}S_3Tb_2$	7674
O_2Pt	6679	O_3S	7352	$O_{12}S_3Ti_2$	8126
O_2Pt	6680	O_3S	7353	$O_{12}S_3Tm_2$	8748
O_2Pt	6681	O_3S_2Sr	7490	$O_{12}S_3Tm_2$	8749
O_2Pt	6682	O_3S_2Sr	7491	$O_{12}S_3V_2$	1386
O_2Pt	6683	O_3S_2Sr	7492	$O_{12}S_3Y_2$	3746
O_3Pt	6686	$O_3S_2Tl_2$	7604	$O_{12}S_3Y_2$	3747
OPu	6713	O_4S	7337	$O_{12}S_3Yb_2$	3712
O_2Pu	6715	O_4SSn	6349	$O_{12}S_3Yb_2$	3713
O_3Pu_2	6714	O_4SSr	7485	$O_{20}S_5Ta_2$	7637
O_4RaS	6880	O_4STl_2	7597	O_3Sb_2	7537
ORb_6	1735	O_4SV	1387	O_4Sb_2	7538
ORb_2	7031	O_4SZn	9786	O_5Sb_2	7539
O_2Rb_9	6211	O_4SZn	9787	O_3Sc_2	7397
O_2Rb	7027	O_5STi	8123	O_2Se	7207
O_2Rb_2	7037	O_5SV	1379	O_3Se	7208
O_3Rb	7030	O_5SV	1380	O_4SeSr	7483
O_4RbRe	7039	O_6S_2Sr	7455	O_4SeTl_2	7595
O_4Rb_2S	7043	O_6S_2Sr	7456	O_5Se_2	7211
O_4Rb_2Se	7042	O_6S_4Sr	7488	O_6Se_2Zr	9830
O_6Rb_4	7038	O_6S_4Sr	7489	O_8Se_2Th	8166
$O_7Rb_2S_2$	7041	$O_6S_2Tl_2$	7580	O_8Se_2Th	8167
O_8RbS_2V	1384	O_6SU	8891	OSi	4466

O ₂ Si	4467	OTl ₂	7590	P ₄ S ₁₀	9085
O ₂ Si	4490	O ₃ Tl ₂	7591	P ₄ Se ₃	7960
O ₂ Si	8263	O ₃ TlV	7585	PSi ₂	2452
O ₃ SiSr	7465	O ₇ Tl ₄ V ₂	7578	PSi	4472
O ₃ SiSr	7466	O ₃ Tm ₂	8746	PTi	8132
O ₃ SiZn	9769	O ₁₂ Tm ₂ W ₃	8741	Pu	8868
O ₄ SiSr ₂	7478	OU	8854	P ₂ Zn ₃	9795
O ₄ SiTh	8165	O ₂ U	8855	P ₂ Zr	9816
O ₄ SiU	8860	O ₃ U	8858	Pa	6857
O ₄ SiZn ₂	9777	O ₃ U	8859	Pb	7122
O ₄ SiZn ₂	9778	O ₄ U	8846	PbPo	7170
O ₄ SiZr	9828	O ₈ U ₃	8856	PbS	7175
O ₃ Sm ₂	7106	OV	1374	PbSe	7172
O ₁₂ Sm ₂ W ₃	7093	O ₂ V	1376	PbTe	7176
OSn	6343	O ₃ V ₂	1375	Pd	6391
O ₂ Sn	6344	O ₅ V ₂	1377	PdS ₂	6397
OSr	7477	O ₂ W	1497	PdS	6406
O ₂ Sr	7481	O ₃ W	1498	PdSe ₂	6396
O ₃ SrTi	7467	O ₄ WZn	9756	PdSe	6403
O ₃ SrZr	7468	O ₁₂ W ₃ Yb ₂	3705	Pd ₂ Si	2897
O ₄ SrW	7443	O ₃ Xe	4511	Pm	6783
O ₄ TaY	3743	O ₄ Xe	4512	Po	6738
O ₅ Ta ₂	7634	O ₃ Y ₂	3740	PoPr	6769
O ₉ Ta ₃ Y	3734	O ₃ Yb ₂	3711	PoTm	8747
O ₃ Tb ₂	7672	OZn	9775	Pr	6748
O ₇ Tb ₄	7928	O ₂ Zn	9780	PrS ₂	6757
O ₁₂ Tb ₂ W ₃	7664	O ₂ Zr	9824	Pr ₂ S ₃	6772
O ₂ Tc	8047	Os	6373	Pt	6664
O ₇ Tc ₂	8048	OsS ₂	6375	PtS ₂	6673
O ₂ Te	7650	P	9112	PtS	6685
O ₃ Te	7651	P	9128	PtSe ₂	6672
O ₃ Te	7652	P ₄	9109	PtTe ₂	6674
O ₅ Te ₂	8049	P ₂ Pt	6675	Pu	6694
OTh	8164	PPu	6720	PuS	6718
O ₂ Th	8163	P ₄ S ₇	7953	PuSi ₂	6706
OTi	8117	P ₄ S ₂	7956	PuSi	6717
O ₂ Ti	8119	P ₄ S ₉	7957	Pu ₂ Si ₃	2908
O ₂ Ti	8122	P ₄ S ₅	7959	Pu ₃ Si ₂	8470
O ₃ Ti ₂	8118	P ₄ S ₃	7961	Pu ₃ Si ₅	8471
O ₃ TiPb	7152	P ₄ S ₆	9084	Pu ₅ Si ₃	6517

Ra	6876	S ₂ Sn	6353	SeZn	9784
RaS	6881	S ₃ Sn ₂	2895	Si	4455
Rb	7000	S ₄ Sn ₃	8467	Si	4456
Rb ₂ S ₂	7020	SSr	7486	Si ₂ Ta ₉	6212
Rb ₂ S ₅	7032	S ₇ Tc ₂	8053	Si ₂ Ta	7629
Rb ₂ S	7044	STh	8172	Si ₃ Ta ₂	2987
Rb ₂ S	7045	S ₂ Th	8171	Si ₃ Ta ₅	6523
Rb ₂ S ₃	7049	S ₃ Th ₂	8173	Si ₂ Te ₃	4469
Rb ₃ Sb	7004	STi	8128	SiTh	8168
Re	6886	S ₂ Ti	8130	Si ₂ Th	8155
ReS ₂	6908	S ₃ Ti ₂	8129	Si ₂ Th ₃	8544
Re ₂ S ₇	6909	STl ₂	7598	Si ₄ Th	8174
ReSi ₂	6894	S ₃ Tl ₂	7599	SiTi	8125
ReSi	6907	SU	8865	Si ₂ Ti	8108
Re ₅ Si ₃	6518	S ₂ U	8866	Si ₃ Ti ₅	6526
Rh	6934	SV	1388	SiU ₃	8551
Rh ₂ S ₃	6941	S ₂ V	1390	SiU	8861
Rn	6883	S ₃ V ₂	1389	Si ₂ U ₃	8550
Ru	7062	S ₄ V	1353	Si ₂ U	8848
RuS ₂	7072	S ₅ V ₂	1391	SiV ₃	8235
S ₆	7236	S ₂ W	1504	SiV	1368
S ₇	9675	S ₃ Y ₂	3748	Si ₃ V ₅	6443
S ₈	7234	SZn	1517	Si ₄ V ₅	6442
S ₈	7235	SZn	7554	Si ₂ W	1490
S ₁₀	9679	SZn	9788	Si ₃ W ₅	6444
S ₁₂	9681	S ₂ Zn	9763	SiY	3745
S ₁₈	9688	S ₂ Zr	9834	Si ₃ Y ₅	6468
S ₂₀	9683	Sb	7528	Si ₄ Y ₃	8279
SCL ₄	7365	Sb ₂ Se ₃	7541	Si ₅ Y ₃	8278
SO ₂	7346	Sb ₂ Te ₃	7545	SiZr ₂	3200
S ₃ Sb ₂	7543	SbY	3720	SiZr ₄	8027
S ₅ Sb ₂	7544	SbZn	9744	SiZr	9831
S ₃ Sc ₂	7401	Sb ₂ Zn ₃	8696	Si ₂ Zr	9815
SSe	7213	Sc	7382	Si ₃ Zr ₅	6562
S ₄ Se ₄	7921	Se	7229	Si ₃ Zr ₄	8028
S ₆ Se ₂	2928	SeO ₂	7212	Si ₅ Zr ₆	1792
S ₂ Si	4468	SeSn	6347	Sm	7087
SSm	7111	Se ₂ Sn	6348	Sn	6365
S ₃ Sm ₂	7110	SeSr	7484	Sn	6366
SSn	6352	SeTl ₂	7596	SnTe	6354

Sr	7436	Ti	8093	Xe	4523
SrTe	7487	Tl	7562	Y	3719
Ta	7622	Tm	8739	Yb	3700
Tb	7662	U	8834	Zn	9743
Tc	8044	V	1351	Zr	9805
Te	7646	W	1475	ZrOCl ₂	9827
TeZn	9789	WH ₆	1484		
Th	8149	Xe	4497		

Список литературы

1. 1,2,4-Триазины. ВИНТИ. Итоги науки и техники. Серия Органическая химия.. - Т.22. - М., 1990
2. A Textbook of inorganic chemistry. Organometallic compounds. - vol.XI, part 1. - London, 1928
3. Advanced Materials. - 2000. - №15
4. Advances in heterocyclic chemistry. - 1964. - vol.3
5. Advances in inorganic chemistry. - 2004. - vol.55
6. Agents and actions: a Swiss journal of pharmacology. - 1985. - Vol.16, №6
7. Agrawal J.P., Hodgson R.D. Organic chemistry of explosives, 2007
8. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - vol.1, №1
9. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - vol.1, №2
10. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - vol.1, №3
11. Angewandte Chemie International Edition. - 1964. - vol.3, №5
12. Angewandte Chemie International Edition. - 1970. - vol.9, №1
13. Angewandte Chemie International Edition. - 1987. - vol.26, №11
14. Angewandte Chemie International Edition. - 1988. - vol.27, №4
15. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - vol.41, №19
16. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - vol.41, №3
17. Angewandte Chemie International Edition. - 2004. - vol.43, №36
18. Angewandte Chemie International Edition. - 2004. - vol.43, №37
19. Angewandte Chemie. - 2004. - vol.116, №37
20. Annual Reports on the Progress of Chemistry, Section A: Inorganic Chemistry. - 2004. - vol.100
21. Archives of pharmacal research. - 2002. - Vol.25, №6
22. Armarego W. L. F. Purification of Laboratory Chemicals. - 5ed. - 2003
23. Barceloux D.G., Facep F.F. Medical toxicology of natural substances. - 2008
24. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Dritte ungearbeitete Auflage, 3 Band, Aromatische Reihe: aldehyde, ketone, chinone, campherartren, terpene, atherische ole, harze und balsame, glykoside, bitterstoffe und indifferente stoffe, farbstoffe, ger
25. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Dritte ungearbeitete Auflage, 4 Band, Aromatische Reihe. - Hamburg und Leipzig: Verlag von Leopold Voss, 1899

26. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 10 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1926
27. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 16 Band, Berlin: Verlag von Julius Springer, 1933
28. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 4 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1922
29. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 7 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925
30. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 8 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925
31. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 9 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1926
32. Bertrand G. Carbene Chemistry, 2002
33. Bhakuni D.S., Rawat D.S. Bioactive Marine Natural Products, 2005
34. Binneweis M., Milke E. Thermochemical Data of Elements and Compounds. - 2ed, 2002
35. Biological Reference Data on CD(SD)IGS Rats - 2002/2003. - 2002-2003
36. Bioorganic and medicinal chemistry letters. - 2000. - №10
37. Bioorganic and Medicinal Chemistry. - 2003. - vol.11
38. Botana L.M. Seafood and freshwater toxins: Pharmacology, Physiology and Detection. - 2ed. - 2008
39. Brandsma L. Preparative acetylenic chemistry. - 1988
40. Brazilian Journal of Medical and Biological Research. - 1998. - vol.31, №10
41. Bulletin on Narcotics. - 1956. - vol.VIII, №1
42. Buschmann H., Christoph T., Friderichs E., Maul C., Sundermann B. Analgesics from Chemistry and Pharmacology to Clinical Application. - 2002
43. Catalog handbook of fine chemicals Aldrich, 1992-1993
44. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. - 1985. - vol.33, №11
45. Chemical Communications (London). - 1968. - №16
46. Chemical Communications. - 2005
47. Chemical Research in Toxicology. - 1991. - Vol.4, №2
48. Chemical Reviews. - 1962. - vol.62, №1
49. Chemical Reviews. - 1969. - vol.69, №5
50. Chemical Reviews. - 1995. - vol.95, №6
51. Chemical Reviews. - 1996. - vol.96, №1

52. Chemical Reviews. - 1996. - vol.96, №5
53. Chemical Reviews. - 2002. - vol.102, №4
54. Chemical Reviews. - 2002. - vol.102, №7
55. Chemical Reviews. - 2006. - vol.106, №1
56. Chemical Reviews. - 2009. - vol.109, №3
57. Chemicke Listy. - 2004. - vol. 98
58. Chemistry – A European Journal. - 2004. - vol.10
59. Chemistry – An Asian Journal. - 2012. - Vol.7, №1
60. Chivers T. A guide to chalcogen-nitrogen chemistry. - 2005
61. Christe K.O., Ashwani V. Volume 2: History of the AFRL/ USC DARPA Program on Polynitrogen Chemistry. - Final Report, 2004
62. Clarke's isolation and identification of drugs. - 2ed. - London: Pharmaceutical press, 1986
63. Comprehensive coordination chemistry. - Vol.3, editor in chief Wilkinson S.G., 1987
64. Comprehensive coordination chemistry. - Vol.5. - 1987
65. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.1, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
66. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.2, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
67. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.3, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
68. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.4, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
69. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.5, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
70. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.6, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
71. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.7, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
72. CRC Handbook of Chemistry and Physics. - CRC Press, 2002
73. Cumming W.M., Hopper I.V., Wheeler T.S. Systematic Organic Chemistry. - 1937
74. Current Medicinal Chemistry. - 2005. - Vol.12, № 6
75. Dean J.A. Lange's handbook of chemistry. - 1999
76. Dictionary of organic compounds. - Vol.1, Abadole-Cytosine. - New York, 1953
77. Dictionary of organic compounds. - vol.1, Abietic acid - Dypnone. - London, 1946

78. Dictionary of organic compounds. - vol.2, Ecaine - Myrtillin chloride. - London, 1946
79. Dictionary of organic compounds. - Vol.2: D.A.-Hystasarin. - New York, 1953
80. Dictionary of organic compounds. - vol.3, naphthacarbazole - zygadenine. - M.: ИИЛ, 1949
81. Dictionary of organic compounds. - Vol.4: Obaculactone-Zymosterol. - New York, 1953
82. Eason C.T., Ogilvie S. A re-evaluation of potential rodenticides for aerial control of rodents. - 2009
83. Eicher T., Hauptmann S. The chemistry of heterocycles. - 2ed, 2003
84. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents, 2000
85. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents. - 2ed., 2008
86. Encyclopedia of explosives and related items. - by Fedoroff B.T., Aaronson H.A., Reese E.F., Sheffield O.E., Clift G.D., vol. 1. - 1960
87. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol.2. - New Jersey, 1962
88. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol.3. - New Jersey, 1966
89. Encyclopedia of explosives and related items. - vol.6. - New Jersey, 1974
90. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol.7. - New Jersey, 1975
91. Encyclopedia of explosives and related items. - vol.8, 1978
92. Encyclopedia of inorganic chemistry. - editor R. Bruce King, 2 Ed., 10 volume set. - 2005
93. Energetic materials: Production, processing and characterization. - Karlsruhe, 1998
94. Environmental Health Perspectives. - 1985. - vol.60
95. European Journal of Pharmacology. - 1975. - vol.33
96. Fattorusso E., Tagliatela-Scafati O. Modern Alkaloids. - Wiley-VCH Verlag, 2008.
97. Flick E.W. Industrial solvent handbook. - 5ed. - 1998
98. Forensic Science International. - 1997. - vol.87
99. Gokel G.W., Korzeniowski S.H. Macrocyclic polyether syntheses. - Berlin-New York, 1982

100. Gupta R.C. Handbook of Toxicology of Chemical Warfare Agents. - Elsevier, 2009
101. Haiges R., Schneider S., Schroer T., Chrite K.O. New High Energy Density Materials. - Report 23.04.2004
102. Hall D.G. Boronic Acids, 2005
103. Handbook of Chemistry and Physics. - CRC Press, Inc., 2002
104. Heim R. Synthese und Pharmakologie potenter 5-HT₂A-Rezeptoragonisten mit N-2-Methoxybenzyl-Partialstruktur. - Dissertation. - Berlin, 2003
105. Hoenic S.L. Compendium of chemical warfare agents. - 2007
106. Holleman A.F., Wiberg E., Wiberg N. Lehrbuch der Anorganischen Chemie. - Berlin: Walter de Gruyter, 1995
107. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. E5b: CARBOXYLIC ACID, DERIVATIVES. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1985
108. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. E8d HETARENES: 5-MEMBERED RINGS WITH 2+ HETEROATOMS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1992
109. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. - vol.E-10a: ORGANOFLUORINE COMPOUNDS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1998
110. Housecroft C.E., Sharpe A.G. Inorganic Chemistry. - 2ed. - 2005
111. Inorganic Chemistry. - 1969. - vol.8, №11
112. Inorganic Chemistry. - 1970. - vol.9, №6
113. Inorganic Chemistry. - 1972. - vol.11, №4
114. Inorganic Chemistry. - 1973. - vol.12, №11
115. Inorganic Chemistry. - 1974. - vol.13, №5
116. Inorganic Chemistry. - 1975. - vol.14, №9
117. Inorganic Chemistry. - 1976. - vol.15, №1
118. Inorganic Chemistry. - 1976. - vol.15, №6
119. Inorganic Chemistry. - 1977. - vol.16, №2
120. Inorganic Chemistry. - 1977. - vol.16, №4
121. Inorganic Chemistry. - 1977. - vol.16, №9
122. Inorganic Chemistry. - 1978. - vol.17, №7
123. Inorganic Chemistry. - 1980. - vol.19, №10
124. Inorganic Chemistry. - 1980. - vol.19, №11
125. Inorganic Chemistry. - 1980. - vol.19, №6
126. Inorganic Chemistry. - 1981. - vol.20, №12
127. Inorganic Chemistry. - 1982. - vol.21, №12
128. Inorganic Chemistry. - 1982. - vol.21, №5

129. Inorganic Chemistry. - 1982. - vol.21, №6
130. Inorganic Chemistry. - 1983. - vol.22, №21
131. Inorganic Chemistry. - 1984. - vol.23, №14
132. Inorganic Chemistry. - 1984. - vol.23, №22
133. Inorganic Chemistry. - 1985. - vol.24, №14
134. Inorganic Chemistry. - 1986. - vol.25, №11
135. Inorganic Chemistry. - 1991. - vol.30, №12
136. Inorganic Chemistry. - 1991. - vol.30, №23
137. Inorganic Chemistry. - 2001. - vol.40, №10
138. Inorganic Chemistry. - 2001. - vol.40, №14
139. Inorganic Chemistry. - 2003. - vol.42, №2
140. Inorganic Chemistry. - 2005. - vol.44, №12
141. Inorganic Chemistry. - 2008. - vol.47, №24
142. Inorganic Chemistry. - 2010. - vol.49, №20
143. Inorganic Syntheses. - vol.18. - 1978
144. Inorganic Syntheses. - vol.27. - Wiley-Interscience, 1990
145. Inorganic Syntheses. - Vol.34. - Wiley-Interscience, 2004
146. Janiak C., Klapotke T.M., Meyer H.-J. Moderne Anorganische Chemie. - Berlin: Walter de Gruyter, 2003
147. Journal fur Praktische Chemie. - 1895. - vol.52, №1, 14
Dezember
148. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1965. -
vol.13, №4
149. Journal of Antibiotics. - 1988. - Vol.41, №10
150. Journal of Antibiotics. - 1988. - Vol.41, №9
151. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1961. - vol.6, №3
152. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2007. - vol.
52, №4
153. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2011. - vol. 56
154. Journal of Chemical Education. - 2007. - Vol.84, №12
155. Journal of Chemical Thermodynamics. - 1987. - Vol.19
156. Journal of Energetic Materials. - 1983. - vol.1
157. Journal of Fluorine Chemistry. - 1995. - vol.72
158. Journal of Medicinal Chemistry. - 1965. - Vol.8, №2
159. Journal of Medicinal Chemistry. - 1967. - vol.10
160. Journal of Medicinal Chemistry. - 1974. - vol.17, №10
161. Journal of Medicinal Chemistry. - 1975. - vol.18, №3
162. Journal of Medicinal Chemistry. - 1976. - vol.19, №6
163. Journal of Medicinal Chemistry. - 1982. - vol.25, №10
164. Journal of Medicinal Chemistry. - 1985. - vol.28, №9

165. Journal of Medicinal Chemistry. - 1991. - vol.34, №7
166. Journal of Medicinal Chemistry. - 1995. - vol.38, №18
167. Journal of Medicinal Chemistry. - 1996. - vol.39, №15
168. Journal of Medicinal Chemistry. - 2001. - vol.44, №6
169. Journal of Medicinal Chemistry. - 2002. - vol.45, №20
170. Journal of Medicinal Chemistry. - 2003. - vol.46, №19
171. Journal of Medicinal Chemistry. - 2003. - vol.46, №9
172. Journal of Medicinal Chemistry. - 2005. - vol.48, №2
173. Journal of Molecular Recognition. - 1997. - vol.10
174. Journal of Natural Products. - 1982. - vol.45, №3
175. Journal of Natural Products. - 1987. - vol.50, №6
176. Journal of Natural Products. - 2003. - vol.66, №6
177. Journal of Neurochemistry. - 1995. - vol.65, №1
178. Journal of Organic Chemistry. - 1968. - Vol.33, №6
179. Journal of Organic Chemistry. - 1972. - vol.37, №19
180. Journal of Organic Chemistry. - 1972. - Vol.37, №25
181. Journal of Organic Chemistry. - 1977. - vol.42, №10
182. Journal of Organic Chemistry. - 1988. - vol.53, №22
183. Journal of Organic Chemistry. - 1990. - vol.55, №25
184. Journal of Organic Chemistry. - 1992. - vol.57, №2
185. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 2010. - Vol.39, №3
186. Journal of the American Chemical Society. - 1931. - vol.53 August
187. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - vol.82, №21
188. Journal of the American Chemical Society. - 1963. - Vol.85
189. Journal of the American Chemical Society. - 1964. - vol.86, №18
190. Journal of the American Chemical Society. - 1966. - vol.88, №24
191. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - vol.89, №23
192. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - vol.90, №7
193. Journal of the American Chemical Society. - 1970. - vol.92, №12
194. Journal of the American Chemical Society. - 1970. - vol.92, №22
195. Journal of the American Chemical Society. - 1970. - vol.92, №4
196. Journal of the American Chemical Society. - 1975. - vol.97, №2
197. Journal of the American Chemical Society. - 1979. - vol.101, №7
198. Journal of the American Chemical Society. - 1986. - vol.108, №16
199. Journal of the American Chemical Society. - 1988. - vol.110, №7
200. Journal of the American Chemical Society. - 1990. - vol.112, №4
201. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - vol.113, №10
202. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - vol.113, №11

203. Journal of the American Chemical Society. - 1993. - vol.115, №5
204. Journal of the American Chemical Society. - 1994. - vol.116, №13
205. Journal of the American Chemical Society. - 1995. - vol.117, №40
206. Journal of the American Chemical Society. - 1999. - vol.121, №45
207. Journal of the American Chemical Society. - 2001. - vol.123, №26
208. Journal of the American Chemical Society. - 2001. - vol.123, №35
209. Journal of the American Chemical Society. - 2002. - vol.124, №21
210. Journal of the American Chemical Society. - 2002. - vol.124, №46
211. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol.125, №29
212. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol.125, №38
213. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol.125, №44
214. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol.125, №8
215. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - vol.127, №35
216. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1996. - №13
217. Journal of the Indian Chemical Society. - 2005. - vol.82, february
218. Jouyban A. Handbook of solubility data for pharmaceuticals. - CRC Press, 2010
219. Judd C.I., Leiser H.A., LaFrentz J.W., Hoya W.K. Chemical Study - Synthesis of Incapacitating Agents. - Report Edgewood Arsenal. - 18 october 1964
220. Katritzky A.R., Rees C.W. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.4, 1997
221. Katritzky A.R., Rees C.W. Comprehensive heterocyclic chemistry. - Vol.5. - 1997
222. Ketchum J.C. Chemical Warfare: Secrets Almost Forgotten. - 2006
223. Kleemann A. Pharmaceutical Substances. - 2000
224. Klinicka biochemie a metabolismus. - 2005. - №1
225. Komiya S. Synthesis of Organometallic Compounds. - 1997
226. Landolt-Bornstein Numerical Data and Functional Relationships in Science and Technology. Group IV, Volume 20: Vapor Pressure of Chemicals. Subvolume C: Vapor Pressure and Antoine Constants for Nitrogen Containing Organic Compounds 2001
227. Lewis R.J. Sax's Dangerous Properties of Industrial Materials. - 11ed. - Wiley-interscience, 2004
228. Li J.J., Johnson D.S., Sliskovic D.R., Roth B.D. Contemporary Drug Synthesis. - 2004

229. Liebigs Annalen der Chemie. - 1982
230. Life Sciences. - 1999. - Vol.65, №15
231. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.1. - CRC Press, 2006
232. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.2. - CRC Press, 2006
233. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.3. - CRC Press, 2006
234. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.4. - CRC Press, 2006
235. Macromolecules. - 2003. - Vol.36, №15
236. Marine Drugs. - 2004. - vol.2, №1
237. Marine Drugs. - 2010. - vol.8, №4
238. Marine Drugs. - 2010. - vol.8, №7
239. Marine Drugs. - 2011. - vol.9, №10
240. Marine Drugs. - 2012. - vol.10, №2
241. Marine Natural Products. - volume editor Hiromasa Kiyota. - Springer, 2006
242. Military medical science letters - 2012. - Vol.81, №2
243. Mills T. III, Roberson J.C. Instrumental data for drug analysis. - 2 ed., vol.1, 1993
244. Mitchell H. Sweeteners and Sugar Alternatives in Food Technology, 2006
245. Mycological Research. - 2003. - vol.107, №2
246. Myrtha Naf Pharmacokinetics and analgesic potency of delta-9-tetrahydrocannabinol (THC). - диссертация. - Luzern, 2004
247. Nakajima T., Zemva B., Tressaud A. Advanced inorganic fluorides: Syntesis, Characterization and Applications. - Elsevier, 2000
248. Neilson A.H. The Handbook of Environmental Chemistry. - Vol. 3. - Berlin, 2002
249. Neve K.A. The Dopamine Receptors. - 2ed. - Humana Press, 2010
250. New, centrally acting dopaminergic agents with an improved oral bioavailability: synthesis and pharmacological evaluation. - 2000

251. Nuclear Physics A. - 2003. - vol.729, Issue 1, 1 December
252. Nuss K. Chemie metastabiler Anionen - Synthese und Charakterisierung neuer Auride und Ozonide. - dissertation. - Stuttgart, 2007
253. Olah G.A., Klumpp D.A. Superelectrophiles and their chemistry. - Wiley, 2008
254. Olah G.A., Prakash G.K.S., Molnar A., Sommer J. Superacid chemistry. - 2ed. - Wiley, 2009
255. Organic Letters. - 2005. - Vol.7, №19
256. Ownby C.L., Odell G.V. Natural toxins. Characterization, pharmacology and therapeutics. - Pergamon Press, 1989
257. Patnaik P. Handbook of inorganic chemicals. - McGraw-Hill, 2003
258. Perry's Chemical Engineers' handbook. - 7 ed. - 1999
259. Pharmaceutical Chemistry Journal. - 1978. - vol.12
260. Pharmacological Reviews. - 1999. - vol.51, №2
261. Pharmacology Biochemistry & Behavior. - 1987. - vol.26
262. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 1: Anticholinesterases and Anticholinergics. - Washington, 1982
263. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 2: Cholinesterase Reactivators, Psychochemicals, and Irritants and Vesicants. - Washington, 1984
264. Potential military chemical/biological agents and compounds. - Washington: Department of the Army, 1990
265. Problems of Drug Dependence 1991: Proceeding of the 53rd Annual Scientific Meeting The Committee on Problems of Drug Dependence, 1992
266. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 2006. - vol.103, №14
267. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 2006. - vol.103, №27
268. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. - 2005. - vol.30, №2
269. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. - 2006. - vol.31, №4
270. Pure and Applied Chemistry, vol.65, №1, 1993
271. Pure and Applied Chemistry. - 1979. - vol.51
272. Pure and Applied Chemistry. - 1982. - vol.54, №10
273. Pure and Applied Chemistry. - 1986. - vol.58, №2
274. Pure and Applied Chemistry. - 1986. - vol.58, №5
275. Pure and Applied Chemistry. - 2002. - Vol.74, №7

276. Quantitative Structure Activity Relationships of Analgesics, Narcotic Antagonists and Hallucinogens, 1978
277. Rappuoli R., Montecucco C. Guidebook to protein toxins and their use in cell biology. - 1997
278. Reagents. Chemicals. Diagnostics. - Merck, 1996
279. Research on new chemical incapacitating agents. Part I. - Report. - 30 jun 1964
280. Rocnik. - 2005. - LXXIV, №5-6
281. Rocnik. - 2008. - LXXVII, №4
282. Roth L., Rupp G. Roth Collection of Natural Products Data. - VCH, 1995
283. Russian Chemical Bulletin. - 1985. - Vol.34, №1
284. Russian Journal of Coordination Chemistry. - 2002. - Vol.28, № 5
285. Russian Journal of Coordination Chemistry. - 2003. - Vol.29, №11
286. Sabnis R.W. Handbook of Biological Dyes and Stains. -Wiley, 2010
287. Schlager N., Weisblatt J., Newton D.E. Chemical Compounds. - 2006
288. Science. - 2000. - vol.290
289. Seidell A. Solubilities of inorganic and metal organic compounds. - 3ed., vol.1 - New York: D. Van Nostrand Company, 1940
290. Seidell A. Solubilities of inorganic and organic substances. - 2ed. - New York: D. Van Nostrand Company, 1919
291. Seidell A. Solubilities of organic compounds. - 3ed., vol.2 - New York: D. Van Nostrand Company, 1941
292. Shirley D.A. Preparation of organic intermediates. - 1961
293. Shulgin A.T., Manning T., Daley P.F. Shilgin Index. - Vol.1. - 2011
294. Shulgin Alexander and Ann. Phenethylamines I Have Known And Loved: A Chemical Love Story (PIHKAL)
295. Shulgin Alexander and Ann. Tryptamines i Have Known And Loved: The Chemistry Continues (TIHKAL)
296. Siedell F.R. et al. Dimethylheptyl-delta-6a-10a-tetrahydrocannabinol: effect after parenteral administration to man. - Report Edgewood Arsenal. - december 1972
297. Sinha S.P. Europium. - New York, 1967
298. Sittig M. Pharmaceutical Manufacturing Encyclopedia. - 2ed. - Westwood, 1988

299. Smallwood I.M. Handbook of organic solvent properties. - 1996
300. Smithsonian physical tables. - 2003
301. Solid State Sciences. - 2005. - Vol.7
302. Stern K.H. High temperature properties and thermal decomposition of inorganic salts with oxyanions. - CRC Press, 2001
303. Superbases for Organic Synthesis: Guanidines, Amidines, Phosphazenes and Related Organocatalysts. - editor Ishikawa T. - Wiley, 2009
304. Synthetic Analgesics. - part I. - Pergamon Press, 1960
305. Synthetic Analgesics. - part IIA. - Pergamon Press, 1966
306. Synthetic Communications. - 1997. - vol.27, №9
307. Takahashi E. Risk Assessment of Marine Algal Toxins on Humans and Dugongs. - Australia, 2007
308. Temperaturstabile Elektride. Cryptand-Chemie mit Alkaliden und Elektronen, 2005
309. Tetrahedron Letters. - 1985. - vol.26, №50
310. Tetrahedron. - 1967. - vol.23
311. Tetrahedron. - 1984. - vol.40, №23
312. The Journal of Antibiotics. - 1972. - Vol.25, №1
313. The Journal of Antibiotics. - 1974. - Vol.27, №11
314. The Journal of Antibiotics. - 1986. - Vol.39, №3
315. The Journal of cell biology. - 1968. - vol.36
316. The Journal of Physical Chemistry. - 1984. - Vol.88, №17
317. The Journal Toxicological Sciences. - 1996. - Vol.21, suppl. II
318. The Merck Index 11th ed., Merck & Company, 1989
319. The synthesis and characterization of energetic materials from sodium azide. - 2004
320. Thermochemica Acta. - 2002. - vol.384
321. Torun L. Studies in organic and bioorganic photochemistry. - Vol.2. - 2001
322. Toxicology and Applied Pharmacology. - 1979, vol.47
323. Toxicon. - 1988. - Vol.26, №12
324. Toxicon. - 1998. - Vol.36, №2
325. Turova N.Ya., Turevskaya E.P., Kessler V.G., Yanovskaya M.I The chemistry of metal alcoxides, 2002
326. Usamriid's medical management of biological casualties handbook. - 4ed. - 2001
327. Vanderah T.A. Chemistry of superconductor materials. - 1992

328. Vogel A. I. Practical organic chemistry. - Norfolk, 1974
329. Wasserscheid P., Welton T. Ionic Liquids in Synthesis. - 2002
330. Wilson W.W., Haiges R., Boatz J.A., Christe K.O. Synthesis and Characterization of z-N₃NFO⁺ and e-N₃NFO⁺. - Report 25.01.2007
331. Yalkowsky S.H., Yan H. Handbook of aqueous solubility data. - CRC Press, 2003
332. Yalkowsky S.H., Yan H., Jain P. Handbook of aqueous solubility data. - 2ed. - CRC Press, 2010
333. Yu S.J. The Toxicology and Biochemistry of insecticides. - CRC Press, 2008
334. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1993. - Vol.619, №6
335. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2008. - vol.634, №6-7
336. Zhang S., Lu X., Zhou Q., Li X., Zhang X., Li S. Ionic Liquids. - Elsevier, 2009
337. Абдрахманова Н.Г. Фармакологическая характеристика некоторых эфиров алкенилфосфоновой кислоты. - автореф. дисс. на соиск. уч. ст. канд. мед. наук. - Казань, 1972
338. Абрамзон А.А. Поверхностно-активные вещества: Свойства и применение. - Л.: Химия, 1981
339. Автократова Т.Д. Аналитическая химия рутения. - М.: ИАН СССР, 1962
340. Авторское свидетельство SU 736583
341. Авцин А.П., Жаворонков А.А., Риш М.А., Строчкова Л.С. Микроэлементозы человека. - М.: Медицина, 1991
342. Агрономов А. Е. Избранные главы органической химии. - М.: Химия, 1990
343. Агрономов А.Е., Шабаров Ю.С. Лабораторные работы в органическом практикуме. - М., 1974
344. Ажгихин И.С., Шпаков Ю.Н., Кипиани Р.Е., Гандель В.Г. Морская фармация. - Кишинев: Штиинца, 1982
345. Азаров В.И., Буров А.В., Оболенская А.В. Химия древесины и синтетических полимеров. - СПб.: СПбЛТА, 1999
346. Айлер Р. Химия кремнезема. - Ч.1. - М.: Мир, 1982
347. Айлер Р. Химия кремнезема. - Ч.2. - М.: Мир, 1982
348. Алабышев А.Ф., Грачев К.Я., Зарецкий С.А., Лантратов М.Ф. Натрий и калий (получение, свойства и применение). - Л.: ГНТИХЛ, 1959

349. Александров В.Н., Емельянов В.И. Отравляющие вещества. - 2-е изд., под ред. Сокольского Г.А. - М.: Военное издательство, 1990
350. Альберт А. Избирательная токсичность. - Т.1. - М.: Медицина, 1989
351. Альберт А. Избирательная токсичность. - Т.2. - М.: Медицина, 1989
352. Альберт А., Сергент Е. Константы ионизации кислот и оснований. - М.-Л.: Химия, 1964
353. Амелин А.Г., Яшке Е.В. Производство серной кислоты. - М.: Высшая школа, 1980
354. Аналитическая химия урана. - М.: ИАН, 1962
355. Англо-русский химико-технологический словарь. - М.: ГИТТЛ, 1953
356. Андреас Ф., Греббе К. Химия и технология пропилена. - Л.: Химия, 1973
357. Андрианов К.А. Кремнийорганические соединения. - М.: ГНТИХЛ, 1955
358. Андрианов К.А., Хананашвили Л.М. Технология элементоорганических мономеров и полимеров. - М.: Химия, 1973
359. Антонов Н.С. Химическое оружие на рубеже двух столетий. - М., 1994
360. Антонова М.М., Морозова Р.А. Препаративная химия гидридов. - Киев: Наукова думка, 1976
361. Антоновский В.Л. Органические перекисные инициаторы. - М.: Химия, 1972
362. Антоновский В.Л. Химия пероксинитратов - компонентов фотохимического смога. - М., 1989
363. Арзамасов Б.Н., Брострем В.А., Буше Н.А. и др. Конструкционные материалы: Справочник. - М.: Машиностроение, 1990
364. Ахадов Я.Ю. Диэлектрические параметры чистых жидкостей. - М.: Издательство МАИ, 1999
365. Ахметов Б.В. Задачи и упражнения по физической и коллоидной химии. - Л.: Химия, 1989
366. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. - М.: Высшая школа, 2001
367. Бабакин Б.С., Стефанчук В.И., Ковтунов Е.Е. Альтернативные хладагенты и сервис холодильных систем на их основе. - М.: Колос, 2000

368. Бабахаян Р.В. Токсикология ряда новых фосфорорганических соединений. - автореф. дисс. на соиск. уч.ст. канд. мед. наук. - Л., 1973
369. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров ч.2 М. 2004
370. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. - М.: МЦФЭР, 2000
371. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. - Ч.2. - М.: МЦФЭР, 2002
372. Бабичев Ф.С., Ковтуненко В.А. Химия изоиндола. - Киев: Наукова думка, 1983
373. Багал Л.И. Химия и технология инициирующих взрывчатых веществ. - М., 1975
374. Багрий Е.И. Адамантаны: получение, свойства, применение. - М.: Наука, 1989
375. Бадюгин И.С. Экстремальная токсикология. - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2006
376. Барштейн Р.С., Кирилович В.И., Носовский Ю.Е. Пластификаторы для полимеров. - М.: Химия, 1982
377. Басаргин Н.Н., Розовский Ю.Г. Новые органические реагенты в анализе благородных металлов. - М.: Metallургия, 1982
378. Беленький Е.Ф., Рискин И.В. Химия и технология пигментов. - Л.: ГНТИХЛ, 1960
379. Беликов В.Г. Учебное пособие по фармацевтической химии. - М.: Медицина, 1979
380. Белова А.В. Руководство к практическим занятиям по токсикологической химии. - М.: Медицина, 1967
381. Белозерский Н.А. Карбонилы металлов. - М.: ГНТИЛЧЦМ, 1958
382. Белоусов Ю.Б., Моисеев В.С., Лепяхин В.К. Клиническая фармакология и фармакотерапия. - М.: Универсум Паблишинг, 1997
383. Беляев Е.Ю., Гидаспов Б.В. Ароматические нитрозосоединения. - Л.: Химия, 1989

384. Беляев Р.А. Окись бериллия. - 2 изд. - М.: Атомиздат, 1980
385. Березов Т.Т., Коровкин Б.Ф. Биологическая химия. - М.: Медицина, 1988
386. Березовский В.М. Химия витаминов. - М.: Пищевая промышленность, 1973
387. Бериллий. - М.: ИИЛ, 1960
388. Беркенгейм А. М. Практикум по синтетическим лекарственным и душистым веществам и фотореактивам. - М.: ГНТИХЛ, 1942
389. Беспалов А.Ю., Звартау Э.Э. Нейрофармакология антагонистов NMDA-рецепторов. - С-Пб.: Невский диалект, 2000
390. Биоорганическая химия. - 1998. - т.24, №10
391. Биотехнология. - 1987. - №5
392. Биохимия психозов. - М.: ГИМА, 1963
393. Бирун А.М. Практикум по органической химии. - М., 1961
394. Блюменталь У.Б. Химия циркония. - М.: ИИЛ, 1963
395. Боголицин К.Г., Резников В.М. Химия сульфитных методов делигнификации древесины. - М.: Экология, 1994
396. Боевые химические вещества: Учебник. - М.: Военное издательство МО СССР, 1968
397. Большой энциклопедический словарь. - Т.1, под ред. Прохорова А.М. - М.: Советская энциклопедия, 1991
398. Большой энциклопедический словарь. - Т.2, под ред. Прохорова А.М. - М.: Советская энциклопедия, 1991
399. Борисова Л.В., Ермаков Е.Н. Аналитическая химия рения. - М.: Наука, 1974
400. Бороян Р.Г. Простагландины: взгляд на будущее. - М.: Знание, 1983
401. Браун Д. Галогениды лантаноидов и актиноидов. - М.: Атомиздат, 1972
402. Буданов В.В., Макаров С.В. Химия серосодержащих восстановителей (ронгалит, дитионит, диоксид тиомочевины). - М.: Химия, 1994
403. Бургер К. Органические реагенты в неорганическом анализе. - М.: Мир, 1975
404. Бусев А. И. Синтез новых органических реагентов для неорганического анализа. - М.: Издательство московского университета, 1972

405. Бусев А.И., Иванов В.М. Аналитическая химия золота. - М.: Наука, 1973
406. Бьюкенен Дж. Г. Цианистые соединения и их анализ. - Л., 1933
407. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. - Ч.1. - М.: Мир, 1973
408. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. - Ч.2. - М.: Мир, 1973
409. Вайсбергер А., Проскауэр Э., Риддик Дж., Туис Э. Органические растворители: Физические свойства и методы очистки. - М.: ИЛ, 1958
410. Валкер Д.Ф. Формальдегид. - 1953
411. Варгафтик Н.Б. Справочник по теплофизическим свойствам газов и жидкостей. - М.: Наука, 1972
412. Вартамян Р.С. Синтез основных лекарственных средств. - М.: МИА, 2004
413. Вацулик П. Химия мономеров. - Т.1. - М.: ИИЛ, 1960
414. Вдовенко В.М., Дубасов Ю.В. Аналитическая химия радия. - Л.: Наука, 1973
415. Везер В. Фосфор и его соединения. - М.: ИИЛ, 1962
416. Вейганд К. Методы эксперимента в органической химии. - Ч.2. - М., 1952
417. Вейганд-Хильгетаг Методы эксперимента в органической химии. - М., 1968
418. Верескунов А.М. Фармакологическая и токсикологическая характеристика действия рицина. - автореф. дисс. - С-Пб., 2005
419. Верховская З.Н. Дифенилолпропан. - М.: Химия, 1971
420. Верятин У.Д., Маширев В.П., Рябцев Н.Г., Тарасов В.И., Рогозкин Б.Д., Коробов И.В. Термодинамические свойства неорганических веществ. Справочник. - М.: Атомиздат, 1965
421. Веселовская Н.В., Коваленко А.Е. Наркотики: свойства, действие, фармакокинетика, метаболизм. - М.: Триада-Х, 2000
422. Вестник ДВО РАН. - 2004. - №3
423. Вестник Российской Академии медицинских наук. - 2002. - №9
424. Ветлугина Л.А., Никитина Е.Т. Противогрибковые полиеновые антибиотики. - Алма-Ата: Наука, 1980

425. Виторский А.П. Токсикологические и некоторые фармакологические свойства бета-замещенных пропионитрилов. - автореферат. - Минск, 1963
426. Военная токсикология, радиобиология и медицинская защита. - под ред. Куценко С.А. - С-Пб.: Фолиант, 2004
427. Войткевич С.А. 865 душистых веществ для парфюмерии и бытовой химии. - М.: Пищевая промышленность, 1994
428. Волков А.И., Жарский И.М. Большой химический справочник. - Минск: Современная школа, 2005
429. Волков В.А., Вонский Е.В., Кузнецова Г.И. Выдающиеся химики мира. - М.: Высшая школа, 1991
430. Волков В.А., Сыркин В.Г., Толмасский И.С. Карбонильное железо. - М.: Metallургия, 1969
431. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков А.Г., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 1: бициклические монотерпеноиды. - Новосибирск: Издательство СО РАН, 2005
432. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 2(1): моноциклические монотерпеноиды. - Новосибирск: Издательство «Арт-Авеню», 2008
433. Вольнец В.Ф., Вольнец М.П. Аналитическая химия азота. - М.: Наука, 1977
434. Вольский А.Н., Стерлин Я.М. Metallургия плутония. - М.: Наука, 1967
435. Воронков М.Г., Дьяков В.М. Силатраны. - Новосибирск, 1978
436. Воронков М.Г., Зелчан Г.И., Лукевиц Э.Я. Кремний и жизнь. Биохимия, фармакология и токсикология соединений кремния. - Рига: Зинатне, 1978
437. Воскресенский П.И., Каверина А.А., Парменов К.Я., Цветков Л.А., Эпштейн Д.А. Справочник по химии. - 4 изд. - М.: Просвещение, 1978
438. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. - 7-е изд., Т.1. - Л.: Химия, 1976
439. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. - 7-е изд., Т.2. - Л.: Химия, 1976
440. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. - 7-е изд., Т.3. - Л.: Химия, 1976

441. Вредные химические вещества: Галоген- и кислородсодержащие органические соединения. Справочник. - СПб.: Химия, 1994
442. Вредные химические вещества: Неорганические соединения элементов I-IV групп. Справочник. - Л.: Химия, 1988
443. Вредные химические вещества: Неорганические соединения элементов V-VIII групп. Справочник. - Л., 1989
444. Вредные химические вещества: Радиоактивные вещества. Справочник. - Л., 1990
445. Вредные химические вещества: Углеводороды, галогенпроизводные углеводородов. Справочник. - Л.: Химия, 1990
446. Гайле А.А., Залищевский Г.Д. N-метилпирролидон. - СПб.: Химиздат, 2005
447. Гайле А.А., Сомов В.Е., Залищевский Г.Д. Морфолин и его производные. - СПб.: Химиздат, 2007
448. Галкин Н.П., Майоров А.А., Верятин У.Д., Судариков Б.Н., Николаев Н.С., Шишков Ю.Д., Крутиков А.Б. Химия и технология фтористых соединений урана. - М.: ГИЛОАНТ, 1961
449. Гареев Г.А., Свирская Л.Г. Химия нитрометана. - Новосибирск: Наука, 1995
450. Гаттерман Л., Виланд Г. Практические работы по органической химии. - 5-е изд. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948
451. Герасимов Я.И., Древинг В.П., Еремин Е.Н., Киселев А.В., Лебедев В.П., Панченков Г.М., Шлыгин А.И. Курс физической химии. - Т.2. - М.: Химия, 1973
452. Гершкович А.А., Кибирев В.К. Синтез пептидов: Реагенты и методы. - Киев: Наукова думка, 1987
453. Гетероциклические соединения. - Т.2, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1954
454. Гетероциклические соединения. - Т.3. - М.: ИИЛ, 1954
455. Гетероциклические соединения. - Т.6, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1960
456. Гетероциклические соединения. - Т.8, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: Мир, 1969
457. Гефтер Е.Л. Фосфорорганические мономеры и полимеры. - М.: ИАН СССР, 1960
458. Гибало И.М. Аналитическая химия ниобия и тантала. - М.: Наука, 1967
459. Гидриды переходных металлов. - М.: Мир, 1975

460. Гинзбург С.И., Езерская Н.А., Прокофьева И.В., Федоренко Н.В., Шленская В.И., Бельский Н.К. Аналитическая химия платиновых металлов. - М.: Наука, 1972
461. Гитис С.С., Глаз А.И., Иванов А.В. Практикум по органической химии: Органический синтез. - М.: Высшая школа, 1991
462. Гладышев В.П., Левицкая С.А., Филипова Л.М. Аналитическая химия ртути. - М.: Наука, 1974
463. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. - 26 изд. - Л.: Химия, 1988
464. Глущенко Н.Н., Плетенева Т.В., Попков В.А. Фармацевтическая химия. - М.: Academia, 2004
465. Годнева М.М., Мотов Д.Л. Химия фтористых соединений циркония и гафния. - Л.: Наука, 1971
466. Голиков С.Н., Розенгарт В.И. Фармакология и токсикология фосфорорганических соединений. - Л.: Медгиз, 1960
467. Головки А.И., Головки С.И., Зефиоров С.Ю., Софронов Г.А. Токсикология ГАМК-литиков. - С-Пб.: Нива, 1996
468. Голодников Г.В. Практические работы по органическому синтезу. - Л.: ИЛУ, 1966
469. Голодников Г.В., Мандельштам Т.В. Практикум по органическому синтезу. - Л.: ИЛУ, 1976
470. Голубев И.Ф., Кияшова В.П., Перельштейн И.И., Парушин Е.Б. Теплофизические свойства аммиака. - М.: Издательство стандартов, 1978
471. Горбатенко В.И., Журавлев Е.З., Самарай Л.И. Изоцианаты: Методы синтеза и физико-химические свойства алкил-, арил- и гетерилизоцианатов. - Киев: Наукова думка, 1987
472. Гордон А., Форд Р. Спутник химика. - М.: Мир, 1976
473. Горловский Д.М., Альтшулер Л.Н., Кучерявый В.И. Технология карбамида. - Л.: Химия, 1981
474. Гороновский И.Т., Назаренко Ю.П., Некряч Е.Ф. Краткий справочник по химии. - 5 изд. - Киев: Наукова думка, 1987
475. Государственная Фармакопея Российской Федерации. - ч.1, 12 изд. - М.: НЦЭСМП, 2008
476. Государственная фармакопея СССР. - 10-е изд. - М.: Медицина, 1968
477. Грандберг И.И. Органическая химия: Учеб. для студ. вузов, обучающихся по агроном. спец.. - 4-е изд. - М.: Дрофа, 2001

478. Грилихес С.Я. Обезжиривание, травление и полирование металлов. - Л.: Машиностроение, 1983
479. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. - Т.1. - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008
480. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. - Т.2. - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008
481. Гришин В.К., Глазунов М.Г., Аракелов А.Г., Вольдейт А.В., Македонская Г.С. Свойства лития. - М.: ГНТИЛЧЦМ, 1963
482. Грушко Я.М. Вредные органические соединения в промышленных сточных водах. - 2 изд. - Л.: Химия, 1982
483. Губен И. Методы органической химии. - Т.2, вып.1. - М.-Л., 1941
484. Губен И. Методы органической химии. - Т.3, Вып.1. - М.-Л., 1934
485. Губен И. Методы органической химии. - Т.3, Вып.2. - М.: Главная редакция химической литературы, 1935
486. Губен И. Методы органической химии. - Т.3, Вып.3. - М.: Главная редакция химической литературы, 1935
487. Губен И. Методы органической химии. - Т.4, Вып.1. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949
488. Губен И. Методы органической химии. - Т.4, Вып.2. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949
489. Гудлицкий М. Химия органических соединений фтора. - М.: ГНТИХЛ, 1961
490. Гурвич Я.А. Справочник молодого аппаратчика-химика. - М.: Химия, 1991
491. Гуревич Д.А. Фталевый ангидрид. - М.: Химия, 1968
492. Гусев А.И. Нанокристаллические материалы: методы получения и свойства. - Екатеринбург, 1998
493. Давыдова С.Л. Удивительные макроциклы. - Л.: Химия, 1989
494. Дайсон Г., Мей П. Химия синтетических лекарственных средств. - М.: Мир, 1964
495. Далин М.В., Фиш Н.Г. Белковые токсины микробов. - М., 1980
496. Дашевский М.М. Аценафтен. - М.: Химия, 1966
497. Девис М., Остин дж., Патридж Д. Витамин С: химия и биохимия. - М.: Мир, 1999
498. Девяткин В.В., Ляхова Ю.М. Химия для любознательных, или о чем не узнаешь на уроке. - Ярославль: Академия Холдинг, 2000

499. Девятнин В.А. Методы химического анализа в производстве витаминов. - М.: Медицина, 1964
500. Денисов В.М., Истомин С.А., Белоусова Н.В., Денисова А.Т., Пастухов Э.А. Серебро и его сплавы. - Екатеринбург: УрО РАН, 2011
501. Денъгуб В.М., Смирнов В.Г. Единицы величин. Словарь-справочник. - М.: Издательство стандартов, 1990
502. Дерягин Б.В., Федосеев Д.В. Рост алмаза и графита из газовой фазы. - М.: Наука, 1977
503. Десенко С.М., Орлов В.Д. Азагетероциклы на основе ароматических непредельных кетонов. - Харьков: Фолио, 1998
504. Джилкрист Т. Химия гетероциклических соединений. - М.: Мир, 1996
505. Джоуль Дж., Миллс К. Химия гетероциклических соединений. - М.: Мир, 2004
506. Джоуль Дж., Смит Г. Основы химии гетероциклических соединений. - М.: Мир, 1975
507. Диаграммы плавкости солевых систем: Справочник. - Ч.1. - М.: Металлургия, 1977
508. Диаграммы плавкости солевых систем: Справочник. - Ч.2. - М.: Металлургия, 1977
509. Динцес А.И., Дружинина А.В. Синтетические смазочные масла. - М.: ГНТИНГТА, 1958
510. Дмитриев М.Т., Казнина Н.И., Пинигина И.А. Санитарно-химический анализ загрязняющих веществ в окружающей среде. Справочник. - М.: Химия, 1989
511. Днепровский А.С., Темникова Т.И. Теоретические основы органической химии. - Л.: Химия, 1979
512. Доклады академии наук. - 1993. - т.328, №3, январь
513. Доклады академии наук. - 1993. - т.328, №6, февраль
514. Доклады академии наук. - 1993. - т.330, №3, май
515. Доклады академии наук. - 1993. - т.332, №4, октябрь
516. Доклады академии наук. - 1993. - т.332, №5, октябрь
517. Доклады академии наук. - 1998. - №4
518. Дональдсон Н. Химия и технология соединений нафталинового ряда. - М.: ГНТИХЛ, 1963
519. Дорофеев А.И., Федотова М.И. Практикум по неорганической химии. - Л.: Химия, 1990

520. Дорофеев Г.Н., Садекова Е.И., Кузнецов Е.В. Препаративная химия пирилиевых солей. - Издательство Ростовского Университета, 1972
521. Дорофеев Н., Жданов Ю.А., Дуленко В.И., Кривун С.В. Хлорная кислота и ее соединения в органическом синтезе Издательство Ростовского Университета, 1965
522. Досон Р., Эллиот Д., Эллиот У., Джонс К. Справочник биохимика. - М.: Мир, 1991
523. Дринберг С.А., Ицко Э.Ф. Растворители для лакокрасочных материалов: Справочное пособие. - Л.: Химия, 1986
524. Другов Ю.С., Родин А.А. Мониторинг органических загрязнений природной среды. - СПб.: Наука, 2004
525. Друце И. Рений. Дви-марганец, элемент с атомным номером 75. - М.: ИИЛ, 1951
526. Дрюк В.Г., Карцев В.Г., Войцеховская М.А. Оксираны - синтез и биологическая активность. - М., 1999
527. Дубнов Л.В., Бахаревиц Н.С., Романов А.И. Промышленные взрывчатые вещества. - 3-е изд. - М.: Недра, 1988
528. Дымент О.Н., Казанский К.С., Мирошников А.М. Гликоли и другие производные окисей этилена и пропилена. - М.: Химия, 1976
529. Дымов А.М., Савостин А.П. Аналитическая химия галлия. - М.: Наука, 1958
530. Дятлова Н.М., Темкина В.Я., Попов К.И. Комплексоны и комплексонаты металлов. - М.: Химия, 1988
531. Егоров Н.С. Основы учения об антибиотиках. - М.: Высшая школа, 1986
532. Езепчук Ю.В. Патогенность как функция биомолекул. - М., 1985
533. Елинов Н.П. Химическая микробиология. - М., 1989
534. Еремин С.К., Изотов Б.Н., Веселовская Н.В. Анализ наркотических средств. - М.: Мысль, 1993
535. Ефимов А.И. и др. Свойства неорганических соединений. Справочник. - Л.: Химия, 1983
536. Жаркова Г.М., Петухова Э.Е. Аналитическая химия: Качественный анализ. - С-Пб.: Химия, 1993
537. Жунгиету Г.И. Индоксил, его аналоги и производные. - Кишинев: Штиинца, 1979
538. Жунгиету Г.И., Артеменко А.И. Гидроксамовые кислоты (N-гидроксиамиды) и их производные. - Кишинев: Штиинца, 1986

539. Жунгиету Г.И., Будылин В.А., Кост А.Н. Препаративная химия индола. - Кишинев, 1975
540. Жунгиету Г.И., Влад Л.А. Юглон и родственные 1,4-нафтохиноны. - Кишинев: Штиинца, 1978
541. Жунгиету Г.И., Суворов Н.Н., Кост А.Н. Новые препаративные синтезы в индольном ряду. - Кишинев: Штиинца, 1983
542. Журинов М.Ж., Газалиев А.М., Фазилов С.Д. Химия эфедриновых алкалоидов. - Алма-Ата: Наука, 1990
543. Журнал аналитической химии. - 2010. - т.65, №4
544. Журнал неврологии и психиатрии. - 2000. - №5
545. Журнал органической химии, т.5, №12, 1969
546. Журнал органической химии. - 1997. - №12
547. Журнал органической химии. - 1999. - №3
548. Журнал органической химии. - 2003. - №1
549. Журнал органической химии. - 2003. - т.39, №4
550. Журнал органической химии. - 2005. - т.41, №11
551. Журнал прикладной химии. - 1941. - Т.ХIV, №3
552. Журнал структурной химии. - 2007. - т.48, №3
553. Жушман А.И. Производство и применение глютаминовой кислоты и глютамата натрия. - М., 1965
554. Закис Г.Ф. Синтез модельных соединений лигнина: Методики. - Рига: Зинатне, 1980
555. Закусов В.В. Фармакология. - М.: Медгиз, 1960
556. Залукаев Л.П. Синтез и реакции альфа-нитрокетон. - Рига: ИАН Латвийской ССР, 1958
557. Захаров Л.Н. Техника безопасности в химических лабораториях. - Л.: Химия, 1991
558. Звягинцев О.Е., Колбин Н.И., Рябов А.Н., Автокротова Т.Д., Горюнов А.А. Химия рутения. - М.: Наука, 1965
559. Зеймаль Э.В., Шелковников С.А. Мускариновые холинорецепторы. - Л.: Наука 1989
560. Зеликман А.Н. Молибден. - М.: Metallургия, 1970
561. Зеликман А.Н., Никитина Л.С. Вольфрам. - М.: Metallургия, 1978
562. Зотов А.Т. Мочевина. - М.: ГНТИХЛ, 1963
563. Зотов С.Б., Тужиков О.И. Яды: Физиологически активные соединения. - Волгоград: Политехник, 2005
564. Иванов В.М., Семененко К.А., Прохорова Г.В., Симонов Е.Ф. Натрий. - М.: Наука, 1986

565. Иванова М.А., Кононова М.А. Химический демонстрационный эксперимент. - М.: Высшая школа, 1969
566. Иванова Р.В. Химия и технология галлия. - М.: Metallургия, 1973
567. Иванов-Есипович Н.К. Физико-химические основы производства радиоэлектронной аппаратуры. - М.: Высшая школа, 1979
568. Иванский В.И. Химия гетероциклических соединений. - М.: Высшая школа, 1978
569. Ившин В.П., Полушин Р.В. Диоксины и диоксиноподобные соединения. - Йошкар-Ола, 2004
570. Избранные методы синтеза и модификации гетероциклов. - Т.1. - IBS PRESS, 2003
571. Известия Академии наук Латвийской ССР. - 1988. - №5
572. Известия академии наук СССР, Серия химическая. - 1987. - №5
573. Известия Академии наук. Серия химическая. - 2004. - №3
574. Известия высших учебных заведений министерства высшего образования СССР. Химия и химическая технология. - 1958. - №2
575. Израэльсон З.И., Могилевская О.Я., Суворов С.В. Вопросы гигиены труда и профессиональной патологии при работе с редкими металлами. - М.: Медицина, 1973
576. Индикаторы. - Т.1. - М.: Мир, 1976
577. Институт органической и физической химии им. Арбузова 2009. Ежегодник. - Казань: ФизтехПресс, 2010
578. Исагулянц В. Синтетические душистые вещества. - Ереван: Издательство академии наук Армянской ССР, 1946
579. Исикава Н., Кобаяси Ё. Фтор: химия и применение. - М.: Мир, 1982
580. Исследования по химии и технологии удобрений, пестицидов и солей. - М.: Наука, 1966
581. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических инсектицидов и гигиена труда при их применении. - М.: Медгиз, 1963
582. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических пестицидов. - М.: Медицина, 1977
583. Казаков А.Л., Хиля В.П., Межеричкий В.В., Литкен Ю. Природные и модифицированные изофлавоноиды. - Издательство Ростовского университета, 1985

584. Караваев М.М., Леонов В.Е., Попов И.Г., Шепелев Е.Т. Технология синтетического метанола. - М.: Химия, 1984
585. Каралова З.К., Мясоедов Б.Ф. Актиний. - М.: Наука, 1982
586. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. - М.: Химия, 1981
587. Карапетян Ю.А., Эйчис В.Н. Физико-химические свойства электролитных неводных растворов. - М.: Химия, 1989
588. Карножицкий В. Органические перекиси. - М.: Издательство иностранной литературы, 1961
589. Каров З.Г., Мохосоев М.В. Растворимость и свойства растворов соединений молибдена и вольфрама. - Новосибирск: ВО Наука, 1993
590. Каррер П. Курс органической химии. - 2-е изд., под ред. Колосова М.Н. - Л.: ГНТИХЛ, 1962
591. Карцова А.А. Покорение вещества: Органическая химия. - С.-Пб.: Химиздат, 1999
592. Карякин Ю.В., Ангелов И.И. Чистые химические вещества. - М., 1974
593. Катрицкий А., Лаговская Дж. Химия гетероциклических соединений. - М.: ИИЛ, 1963
594. Кацнельсон М.М. Приготовление синтетических химико-фармацевтических препаратов. - М., 1923
595. Ким А.М. Органическая химия. Учебное пособие. - Новосибирск, 2002
596. Кипарисов С.С., Левинский Ю.В., Петров А.П. Карбид титана. - М.: Металлургия, 1987
597. Кирби А., Уоррен С. Органическая химия фосфора. - М.: Мир, 1971
598. Киргинцев А.Н., Трушниковая Л.Н., Лаврентьева В.Г. Растворимость неорганических веществ в воде. - Л.: Химия, 1972
599. Киффер Р., Бенезовский Ф. Твердые сплавы. - М.: Металлургия, 1971
600. Клабуновский Е.И. Ассиметрический синтез. - М.: ГНТИХЛ, 1960
601. Клар Э. Полициклические углеводороды. - Т.1. - М.: Химия, 1971
602. Клар Э. Полициклические углеводороды. - Т.2. - М.: Химия, 1971

603. Клименко А.П. Получение этилена из нефти и газа. - М.: ГНТИНиГТА, 1962
604. Клиническая токсикология детей и подростков. - Ч.2. - С-Пб.: Интермедика, 1999
605. Клиническая токсикология лекарственных средств: Холинотропные препараты. - С-Пб.: Лань, 1999
606. Ключников Н.Г. Неорганический синтез. - М., 1988
607. Ключников Н.Г. Практикум по неорганическому синтезу. - М.: Просвещение, 1979
608. Колесников Г.С. Синтез винильных производных ароматических и гетероциклических соединений. - М.: ИАН СССР, 1960
609. Коллмен Дж., Хигедас Л., Нортон Дж., Финке Р. Металлорганическая химия переходных металлов. - Кн.1. - М.: Мир, 1989
610. Колхаун Х.М., Холтон Д., Томпсон Д., Твигг М. Новые пути органического синтеза. Практическое использование переходных металлов. - М.: Химия, 1989
611. Комиссарова Л.Н. Неорганическая и аналитическая химия скандия. - М.: Эдиториал УРСС, 2001
612. Комшилов Н.Ф. Канифоль, ее состав и строение смоляных кислот. - М.: Лесная промышленность, 1965
613. Коновалов П.Г., Жебровский В.В., Шнейдерова В.В. Лабораторный практикум по химии пленкообразующих и по технологии лаков и красок
614. Коренман И.М. Аналитическая химия таллия. - М.: ИАН СССР, 1960
615. Кормачев В.В., Федосеев М.С. Препаративная химия фосфора. - Пермь, 1992
616. Корнеев В.И., Данилов В.В. Жидкое и растворимое стекло. - С-Пб.: Стройиздат, 1996
617. Коровин Н.В., Масленникова Г.Н., Мингулина Э.И., Филиппов Э.А. Курс общей химии. - М.: Высшая школа, 1990
618. Коростелев П.П. Реагенты для технического анализа. - М.: Металлургия, 1988
619. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. - Ч.1. - М.: Мир, 1969
620. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. - Ч.2. - М.: Мир, 1969

621. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. - Ч.3. - М.: Мир, 1969
622. Коцев А. Справочник по газовой хроматографии. - М.: Мир, 1976
623. Кочешков К.А., Несмеянов А.Н. Синтетические методы в области металлоорганических соединений элементов 3 группы. - М.-Л.: ИАН СССР, 1945
624. Кочина О.Ф., Зубкова И.В., Черных В.П., Коваленко С.Н. Синтез, реакционная способность и биологическая активность производных 2-аминобензотиазола. - Харьков: НФАУ, 2000
625. Крамаренко В.Ф. Токсикологическая химия. - Киев: Выща школа, 1989
626. Краткая химическая энциклопедия. - т.1, А-Е. - М.: Советская энциклопедия, 1961
627. Краткая химическая энциклопедия. - т.2, Ж-Малоновый эфир. - М.: Советская энциклопедия, 1963
628. Краткая химическая энциклопедия. - т.3, Мальтаза-Пиролиз. - М.: Советская энциклопедия, 1964
629. Краткая химическая энциклопедия. - т.4, Пирометаллургия-С. - М.: Советская энциклопедия, 1965
630. Краткая химическая энциклопедия. - т.5, Т-Я. - М.: Советская энциклопедия, 1967
631. Краткий справочник по химии. - под ред. Куриленко О.Д. - Киев: Наукова думка, 1974
632. Краткий справочник физико-химических величин. - под ред. Мищенко К.П. и Равделя А.А. - Л.: Химия, 1974
633. Краткий справочник физико-химических величин. - под ред. Равделя А.А. - С-Пб.: Иван Федоров, 2003
634. Краткий справочник химика. - под ред. Перельмана В.И. - М.-Л.: Химия, 1964
635. Крутошикова А., Угер М. Природные и синтетические сладкие вещества. - М.: Мир, 1988
636. Кудрин А.Н., Воробьев В.Г. Аминокетоны. - М.: Медицина, 1970
637. Кудрявцев А.А. Химия и технология селена и теллура. - М.: Высшая школа, 1961
638. Кузнецов Л.А. Производство карбида кальция, цианмида кальция и цианистого плава. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1940

639. Кукушкин Ю.Н. Реакционная способность координационных соединений. - Л.: Химия, 1987
640. Кульберг Л.М. Синтезы органических реактивов для неорганического анализа. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1947
641. Лабораторные работы по органической химии. - под ред. Гинзбурга В.Ф. - М.: Высшая школа, 1974
642. Лабораторные работы по органическому синтезу. - М.: Просвещение, 1979
643. Лабораторные работы по фармацевтической химии. - под ред. Беликова В.Г. - М.: Высшая школа, 1989
644. Лабораторный практикум по синтезу промежуточных продуктов и красителей. - Л.: Химия, 1985
645. Лаврухина А.К., Поздняков А.А. Аналитическая химия технеция, прометия, астатина и франция. - М.: Наука, 1966
646. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия марганца. - М.: Наука, 1974
647. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия хрома. - М.: Наука, 1979
648. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшури А.А. Практические работы по химии природных соединений. - М.: Высшая школа, 1961
649. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшури А.А. Практические работы по химии природных соединений. - М.: Высшая школа, 1966
650. Левингстон С. Химия рутения, родия, палладия, осмия, иридия, платины. - М.: Мир, 1978
651. Левинский М.И., Мазанко А.Ф., Новиков И.Н. Хлористый водород и соляная кислота. - М.: Химия, 1985
652. Леонов А.И. Высокотемпературная химия кислородных соединений церия. - Л.: Наука, 1970
653. Либ Г., Шенигер В. Синтез органических препаратов из малого количества веществ. - Л.: ГНТИХЛ, 1967
654. Лидин Р.А., Аликбекова Л.Ю., Логинова Г.П. Неорганическая химия в вопросах. - М.: Химия, 1991
655. Лидин Р.А., Андреева Л.Л., Молочко В.А. Константы неорганических веществ. - М.: Дрофа, 2006
656. Лидин Р.А., Молочко В.А., Андреева Л.Л. Химические свойства неорганических веществ. - М.: Химия, 2000
657. Ловлейс А., Роуч Д., Постельнек У. Алифатические фторсодержащие соединения. - М.: ИИЛ, 1961

658. Локтев С.М., Клименко В.Л., Камзолкин В.В., Меняйло А.Т., Рудковский Д.М., Мушенко Д.В., Васильев И.А., Любомилов В.И., Куценко А.И., Потарин М.М. Высшие жирные спирты. - М.: Химия, 1970
659. Локшин Э.П., Воскобойников Н.Б. Рубидий и цезий. - Апатиты, 1996
660. Лос К. Синтетические яды. - М.: ИИЛ, 1963
661. Лудевиг Р., Лос К. Острые отравления. - М.: Медицина, 1983
662. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. - М.: Химия, 1971
663. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. - М.: Химия, 1979
664. Майофис Л.С. Технология химико-фармацевтических препаратов. - Л.: Медгиз, 1958
665. Максютин Н.П., Каган Ф.Е. и др. Методы идентификации фармацевтических препаратов. - Киев: Здоров'я, 1978
666. Маркизова Н.Ф., Гребенюк А.Н., Башарин В.А., Бонитенко Е.Ю. Спирты. - С-Пб.: Фолиант, 2004
667. Мартынов И.В., Фетисов В.И., Соколов В.Б. Бициклические ортоэферы кислот фосфора. - Итоги науки и техники ВИНТИ. Сер. Органическая химия. - М., №11, 1989
668. Материалы в приборостроении и автоматике: Справочник. - М.: Машиностроение, 1982
669. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 12-е изд., т.1. - М.: Медицина, 1998
670. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 13-е изд., Т.1. - Харьков: Торсинг, 1997
671. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 13-е изд., Т.2. - Харьков: Торсинг, 1997
672. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 15-е изд. - М.: Новая волна, 2007
673. Межеричкий В. В., Олехнович Е. П., Лукьянов С. М., Дорофеенко Г. Н. Ортоэферы в органическом синтезе. - Ростов, 1976
674. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. - М.: Медицина 1985
675. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. - М.: Медицина, 1993

676. Мельников Е.Я., Салтанова В.П., Наумова А.М., Блинова Ж.С. Технология неорганических веществ и минеральных удобрений. - М.: Химия, 1983
677. Мельников Н.Н. Пестициды: химия, технология и применение. - М.: Химия, 1987
678. Мельников Н.Н., Новожилов К.В., Пылова Т.Н. Химические средства защиты растений (пестициды). - М.: Химия, 1980
679. Металлургия благородных металлов. - М.: Metallurgy, 1987
680. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 1. - М., 1960
681. Методы получения химических реактивов и препаратов. - вып. 10. - М., 1964
682. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 11. - М., 1964
683. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 12. - М., 1965
684. Методы получения химических реактивов и препаратов. - вып. 13. - М., 1965
685. Методы получения химических реактивов и препаратов. - вып. 14. - М., 1965
686. Методы получения химических реактивов и препаратов. - вып. 15. - М., 1967
687. Методы получения химических реактивов и препаратов. - вып. 16. - М., 1967
688. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 17. - М., 1967
689. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 18. - М., 1968
690. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 19. - М., 1969
691. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 2. - М., 1960
692. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 20. - М., 1969
693. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 21. - М., 1970
694. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 22. - М., 1970

695. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 23. - М., 1971
696. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 24. - М., 1972
697. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 25. - М., 1973
698. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- вып. 26. - М., 1974
699. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- вып. 3. - М., 1961
700. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 6. - М., 1962
701. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 7. - М., 1963
702. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 8. - М., 1964
703. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып. 9. - М., 1964
704. Методы получения химических реактивов и препаратов.
- Вып.4-5. - М., 1962
705. Методы элементоорганической химии: Бор, алюминий,
галлий, индий, таллий. - М.: Наука, 1964
706. Методы элементоорганической химии: Германий, олово,
свинец. - М.: Наука, 1968
707. Методы элементоорганической химии: Литий, натрий,
калий, рубидий, цезий. - Кн.1. - М.: Наука, 1971
708. Методы элементоорганической химии: Литий, натрий,
калий, рубидий, цезий. - кн.2. - М.: Наука, 1971
709. Методы элементоорганической химии: Магний, кальций,
стронций, барий. - М.: ИАН СССР, 1963
710. Методы элементоорганической химии: Сурьма, Висмут. -
М.: Наука, 1976
711. Методы элементоорганической химии: Хлор. Алифатиче-
ские соединения. - М.: Наука, 1973
712. Методы элементоорганической химии: Цинк, кадмий. -
М.: Наука, 1964
713. Миллер Г.А. Цирконий. - М.: ИИЛ, 1955
714. Мильштейн Г.И., Спивак Л.И. Психотомиметики, 1971
715. Милюкова М.С., Гусев Н.И., Сентюрин И.Г., Сляренко
И.С. Аналитическая химия плутония. - М.: Наука, 1965

716. Михайлов В.А. Аналитическая химия нептуния. - М.: Наука, 1971
717. Монастырев А.В. Производство извести. - М.: Высшая школа, 1971
718. Мономеры для поликонденсации. - М.: Мир, 1976
719. Мономеры. - Вып.1. - М.: ИИЛ, 1951
720. Мономеры. - Вып.2. - М.: ИИЛ, 1953
721. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений. - Л.: Химия, 1987
722. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений: экспериментальные данные и методы расчёта. - 2 изд. - С-Пб.: Химия, 1996
723. Морачевский А.Г., Шестеркин И.А., Буссе-Мачукас В.Б., Клебанов Е.Б., Козин Л.Ф. Натрий. Свойства, производство, применение. - С-Пб.: Химия, 1992
724. Моргунова Н.Н., Клыпин Б.А., Бояршинов В.А., Тараканов Л.А., Манегин Ю.В. Сплавы молибдена. - М.: Металлургия, 1975
725. Морозов И.С., Петров В.И., Сергеева С.А. Фармакология адамантанов. - Волгоград: ВМА, 2001
726. Морской флот. - 1983. - №4
727. Музгин В.Н., Хамзина Л.Б., Золотавин В.Л., Бузруков И.Я. Аналитическая химия ванадия. - М.: Наука, 1981
728. Муравьева Д.А. Тропические и субтропические лекарственные растения. - М.: Медицина, 1983
729. Муравьева Д.А. Фармакогнозия (с основами биохимии лекарственных растений). - М.: Медицина, 1978
730. Мэррей А., Уильямс Д. Л. Синтезы органических соединений с изотопами углерода. - Т.1. - М., 1961
731. Мэррей А., Уильямс Д.Л. Синтезы органических соединений с изотопами водорода. - М.: ИИЛ, 1961
732. Назаренко В.А. Аналитическая химия германия. - М.: Наука, 1973
733. Нейланд О.Я. Органическая химия: Учеб. для хим. спец. вузов. - М.: Высшая школа, 1990
734. Некрасов Б.В. Основы общей химии. - Т.1. - М.: Химия, 1973
735. Некрасов Б.В. Основы общей химии. - Т.2. - М.: Химия, 1973

736. Некрасов В.В. Химия отравляющих веществ. - Л.: НХТИНТУ, 1929
737. Немодрук А.А. Аналитическая химия мышьяка. - М.: Наука, 1976
738. Немодрук А.А. Аналитическая химия сурьмы. - М.: Наука, 1978
739. Немодрук А.А., Каралова З.К. Аналитическая химия бора. - М.: Наука, 1964
740. Неорганическая химия. - под ред. Третьякова Ю.Д., Т.2. - М.: Academia, 2004
741. Неорганические синтезы. - Сб.1. - М.: ИИЛ, 1951
742. Неорганические синтезы. - Сб.2. - М.: ИИЛ, 1951
743. Неорганические соединения хрома: Справочник. - Л.: Химия, 1981
744. Неотложная помощь при острых отравлениях: Справочник по токсикологии. - под ред. Голикова С.Н. - М.: Медицина, 1977
745. Несмеянов А.Н. Ферроцен и родственные соединения. - М.: Наука, 1982
746. Несмеянов А.Н. Химия ферроцена. - М.: Наука, 1969
747. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. - Кн.2. - М.: Химия, 1970
748. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. - Т.1. - М.: Химия, 1969
749. Нечаев А.П., Кочеткова А.А., Зайцев А.Н. Пищевые добавки. - М.: Колос, 2002
750. Ниденцу К., Даусон Дж. Химия боразотных соединений. - М.: Мир, 1968
751. Никитин И.В. Химия кислородных соединений галогенов. - М.: Наука, 1986
752. Никифоров М.Н. Токсикология психо- и физикохимикатов. - Куйбышев, 1970
753. Николаев Н.С., Суховерхов В.Ф., Шишков В.Д., Аленчикова И.Ф. Химия галоидных соединений фтора. - М.: Наука, 1968
754. Николаева Л.А. О чем рассказывают золотинки. - М.: Недра, 1990
755. Николенко Л.Н. Лабораторный практикум по промежуточным продуктам и красителям. - М.: Высшая школа, 1965

756. Ниобий и тантал. - М.: Металлургия, 1990
757. Нифантьев Э.Е., Завалишина А.И. Химия элементоорганических соединений. - М., 1980
758. Новое в технологии соединений фтора. - М.: Мир, 1984
759. Новоселова А.В., Бацанова Л.Р. Аналитическая химия бериллия. - М.: Наука, 1966
760. Новые методы препаративной органической химии. - М.: ИИЛ, 1950
761. Новый справочник химика и технолога. Общие сведения. Строение вещества. Физические свойства важнейших веществ. Ароматические соединения. Химия фотографических процессов. Номенклатура органических соединений. Техника лабораторных работ. Основы технологии.
762. Новый справочник химика и технолога. Основные свойства неорганических, органических и элементоорганических соединений. - СПб.: НПО Профессионал, 2007
763. Новый справочник химика и технолога. Радиоактивные вещества. Вредные вещества. Гигиенические нормативы. - СПб.: НПО Профессионал, 2007
764. Новый справочник химика и технолога. Химическое равновесие. Свойства растворов. - СПб.: НПО Профессионал, 2004, 2007
765. Оболенцев Р.Д. Физические константы углеводородов жидких топлив и масел. - 2 изд. - М.-Л.: ГНТИНГТЛ, 1953
766. Оболончик В.А. Селениды. - М.: Металлургия, 1972
767. Общая органическая химия. - Т.1, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1981
768. Общая органическая химия. - Т.11, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1986
769. Общая органическая химия. - Т.2, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1982
770. Общая органическая химия. - Т.3, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1982
771. Общая органическая химия. - Т.5, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1983
772. Общая органическая химия. - Т.6, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1984
773. Общая органическая химия. - Т.7, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1984

774. Общая органическая химия. - Т.9, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1985
775. Общая токсикология. - под редакцией Курляндского Б.А., Филова В.А. - М.: Медицина, 2002
776. Овчинников В.И., Назимок В.Ф., Симонова Т.А. Производство терефталевой кислоты и ее диметилового эфира. - М.: Химия, 1982
777. Овчинников Ю.А. Биоорганическая химия. - М.: Просвещение, 1987
778. Огородников С.К. Формальдегид. - Л.: Химия, 1984
779. Огородников С.К., Лестева Т.М., Коган В.Б. Азеотропные смеси: Справочник. - Л.: Химия, 1971
780. Одабашян Г.В., Швец В.Ф. Лабораторный практикум по химии и технологии органического и нефтехимического синтеза. - М.: Химия, 1992
781. Одрит Л., Огг Б. Химия гидразина. - Нью-Йорк, 1951
782. Окись этилена. - М.: Химия, 1967
783. Оксенгендлер Г.И. Яды и организм. - С-Пб., 1991
784. Оксенгендлер Г.И. Яды и противоядия. - Л.: Наука, 1982
785. Органикум. - Т.1. - М., 1979
786. Органикум. - Т.1. - М.: Бином, 2008
787. Органикум. - Т.2. - М., 1979
788. Органикум. - Т.2. - М.: Бином, 2008
789. Органические реакции. - Сб.1. - М., 1948
790. Органические реакции. - Сб.11. - М., 1965
791. Органические реакции. - Сб.12. - М., 1965
792. Органические реакции. - Сб.3. - М., 1951
793. Органические реакции. - Сб.5. - М., 1951
794. Органические реакции. - Сб.8. - М., 1956
795. Органические реакции. - Сб.9. - М., 1959
796. Орехов А.П. Химия алкалоидов. - М.: ИАН СССР, 1955
797. Орлов Б.Н., Вальцева И.А. Яды змей. - Ташкент, 1977
798. Орлов Б.Н., Гелашвили Д.Б. Зоотоксикология: ядовитые животные и их яды. - М.: Высшая школа, 1985
799. Орлов Е.И. Формальдегид, его добывание, свойства и применение. - Л.: ОНТИ Химтеорет, 1935
800. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. - Л.: Химия, 1973
801. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. - Л.: Химия, 1981

802. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. - М., 1960
803. Ортнер Л., Рейхель Л. Практикум по органической химии. - М.-Л.: ГНТИ, 1931
804. Основной практикум по органической химии. - М.: Мир, 1973
805. Основные свойства неорганических фторидов. Справочник. - М.: Атомиздат, 1976
806. Остроушко Ю.И., Бучихин П.И. и др. Литий, его химия и технология. - М.: ИГУИАЭ, 1960
807. Охлобыстин О.Ю. Безумная химия. - Ростов, 1980
808. Ошкая В.П. Ангидридная конденсация. - Рига: Зинатне, 1973
809. Паддефет Р. Химия золота. - М.: Мир, 1982
810. Панкратов А.В. Химия фторидов азота. - М.: Химия, 1973
811. Паншин Ю.А., Малкевич С.Г., Дунаевская Ц.С. Фторопласты. - Л.: Химия, 1978
812. Пассет Б.В., Воробьева В.Я. Технология химико-фармацевтических препаратов и антибиотиков. - М.: Медицина, 1977
813. Патент Великобритании GB797,603 (от 02.07.1958)
814. Патент Германии DE105,798 (от 15.09.1899)
815. Патент Германии DE157,816 (от 09.07.1903)
816. Патент Германии DE19,736,150 (от 18.02.1999)
817. Патент Германии DE207,702 (от 10.03.1909)
818. Патент Германии DE472,466 (от 28.02.1929)
819. Патент Германии DE475,918 (от 06.05.1929)
820. Патент Германии DE598,652 (от 14.06.1934)
821. Патент США US2,816,895 (от 17.12.1957)
822. Патент США US2009/0143350 (от 04.07.2009)
823. Патент США US3,236,857 (от 22.02.1966)
824. Патент США US3,252,981 (от 24.05.1966)
825. Патент США US3,491,160 (от 20.01.1970)
826. Патент США US3,899,497 (от 12.12.1975)
827. Патент США US3,900,535 (от 19.08.1975)
828. Патент США US3,919,240 (от 11.11.1975)
829. Патент США US3,989,715 (от 02.11.1976)
830. Патент США US4,177,290 (от 04.12.1979)
831. Патент США US4,240,965 (от 23.12.1980)

832. Патент США US4,241,209 (от 23.12.1980)
833. Патент США US4,241,210 (от 23.12.1980)
834. Патент США US4,241,211 (от 23.12.1980)
835. Патент США US4,241,212 (от 23.12.1980)
836. Патент США US4,241,218 (от 23.12.1980)
837. Патент США US4,246,416 (от 20.01.1981)
838. Патент США US4,420,480 (от 13.12.1983)
839. Патент США US4,468,403 (от 28.08.1984)
840. Патент США US4,652,577 (от 24.03.1987)
841. Патент США US4,661,504 (от 28.04.1987)
842. Патент США US4,672,069 (от 09.07.1987)
843. Патент США US4,672,119 (от 09.07.1987)
844. Патент США US4,675,411 (от 23.07.1987)
845. Патент США US4,677,204 (от 30.07.1987)
846. Патент США US4,921,939 (от 01.05.1990)
847. Патент США US5,468,866 (от 21.11.1995)
848. Патент США US5,594,146 (от 14.01.1997)
849. Патент США US5,804,575 (от 08.09.1998)
850. Патент США US5,891,919 (от 06.04.1999)
851. Патент США US6,875,893 (от 05.04.2005)
852. Патент США US6,919,367 (от 19.07.2005)
853. Патрунов Ф.Г. Ниже 120 по Кельвину. - М.: Знание, 1989
854. Пеликс А.А. и др. Химия и технология сероуглерода. - Л.: Химия, 1986
855. Перекалин В.В. Непредельные нитросоединения. - Л.: ГНТИХЛ, 1961
856. Перекись водорода и перекисные соединения. - под ред. Позина М.Е. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1951
857. Перельман Ф.М., Зворыкин А.Я. Кобальт и никель. - М.: Наука, 1975
858. Перри Дж. Справочник инженера-химика. В 2 т. - Т.1. - Л.: Химия, 1969.
859. Петров А.Д. Синтез и изомерные превращения алифатических углеводов. - М.-Л.: ИАН СССР, 1947
860. Петропавловский Г.А. Гидрофильные частично замещенные эфиры целлюлозы и их модификация путем химического сшивания. - Л.: Наука, 1988
861. Пешекерова М.С. Практические работы по органической химии с уклоном в химию терпенов. - Л.: Госхимтехиздат, 1932

862. Пешкова В.М., Мельчакова Н.В. β-Дикетоны. - М.: Наука, 1986
863. Пешкова В.М., Савостина В.М. Аналитическая химия никеля. - М.: Наука, 1966
864. Пешкова В.М., Савостина В.М., Иванова Е.К. Оксимы. - М.: Наука, 1977
865. Пилипенко А.Т., Зульфигаров О.С. Гидроксамовые кислоты. - М.: Наука, 1989
866. Племенков В.В. Введение в химию природных соединений. - Казань, 2001
867. Плещ В.М. Органические соединения фосфора. - М.: ГИОП, 1940
868. Плутоний. Справочник. - Т.1. - М.: Атомиздат, 1971
869. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Аналитическая химия рубидия и цезия. - М.: Наука, 1975
870. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Химия и технология соединений лития, рубидия и цезия. - М.: Химия, 1970
871. Подчайнова В.Н., Симонова Л.Н. Медь. - М.: Наука, 1990
872. Пожарная опасность веществ и материалов, применяемых в химической промышленности: Справочник. - М.: Химия, 1970
873. Пожарский А.Ф., Анисимова В.А., Цупак Е.Б. Практические работы по химии гетероциклов. - Ростов, 1988
874. Позин М.Е. Технология минеральных солей (удобрений, пестицидов, промышленных солей, окислов и кислот). - Ч.1. - Л.: Химия, 1974
875. Позин М.Е. Технология минеральных солей (удобрений, пестицидов, промышленных солей, окислов и кислот). - Ч.2. - Л.: Химия, 1974
876. Полуэктов Н.С., Мешкова С.Б., Полуэктова Е.Н. Аналитическая химия лития. - М.: Наука, 1975
877. Полуэктов Н.С., Мищенко В.Т., Кононенко Л.И., Бельтюкова С.В. Аналитическая химия стронция. - М.: Наука, 1978
878. Полюдек-Фабини Р., Бейрих Т. Органический анализ. - Л.: Химия, 1981
879. Полянский Н.Г. Аналитическая химия брома. - М.: Наука, 1980
880. Полянский Н.Г. Свинец. - М.: Наука, 1986
881. Пономарев А.А. Синтезы и реакции фурановых веществ. - Саратов, 1960

882. Пороженко Б.А. Справочник по техническим условиям на редкие и малые металлы и их соединения. - М.: Металлургия, 1969
883. Портной К.И., Тимофеева Н.И. Кислородные соединения редкоземельных элементов. - М.: Металлургия, 1986
884. Потопальский А.И. Препараты чистотела в биологии и медицине. - Киев: Наукова думка, 1992
885. Практикум по химии углеводов. - М.: Высшая школа, 1973
886. Предельно допустимые концентрации вредных веществ в воздухе и воде: Справочное пособие для выбора и гигиенической оценки методов обезвреживания промышленных отходов Л.:Химия, 1975
887. Преображенский Н.А., Генкин Э.И. Химия органических лекарственных средств. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953
888. Препаративная органическая химия. - М., 1959
889. Природа. - 1992. - №11
890. Природа. - 1994. - №4
891. Производство капролактама. - М.: Химия, 1977
892. Промышленные фторорганические продукты: Справочник. - Л.: Химия, 1990
893. Промышленные хлорорганические продукты: Справочник. - М.: Химия, 1978
894. Проценко Л.Д., Булкина З.П. Химия и фармакология синтетических противоопухолевых препаратов. - Киев: Наукова думка, 1985
895. Пршибил Р. Аналитические применения этилендиаминтетрауксусной кислоты и родственных соединений. - М.: Мир, 1975
896. Прянишников Н.Д. Практикум по органической химии. - М., 1956
897. Психофармакология и биологическая наркология. - 2007. - Т.7, №1
898. Пятницкий И.В., Сухан В.В. Аналитическая химия серебра. - М.: Наука, 1975
899. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. - 2-е изд. - Л.: Химия, 1978
900. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. - Л.: Химия, 1977
901. Разумовский С.Д. Кислород - элементарные формы и свойства. - М.: Химия, 1979

902. Рамш С.М., Петров А.Н. Подходы к рациональному конструированию обратимых ингибиторов ацетилхолинэстеразы в качестве средств для лечения болезни Альцгеймера. - С-Пб., 1999
903. Рапопорт Ф.М., Ильинская А.А. Лабораторные методы получения чистых газов. - М., 1963
904. Растения-целители. - Смоленск: Русич, 1997
905. Рахимов А.И. Химия и технология органических перекисных соединений. - М.: Химия, 1979
906. Рахимов А.И. Химия и технология фторорганических соединений. - М.: Химия, 1986
907. Реактивы и особо чистые вещества. Методы получения реактивов и особо чистых веществ. - Вып. 3(30). - М., 1976
908. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.10, М.: ГНТИХЛ, 1961
909. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.13. - М.: Химия, 1964
910. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.21. - М.: Химия, 1970
911. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.24. - М.: Химия, 1976
912. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.3. - М.: ГНТИХЛ, 1954
913. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.6. - М.: ГНТИХЛ, 1957
914. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.7. - М.: ГНТИХЛ, 1958
915. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн.8. - М.: ГНТИХЛ, 1959
916. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 11 изд. - М.: ООО РАС-2004, 2004
917. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 12 изд. - М.: ООО РАС-2005, 2004
918. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 8 изд. - М., 2001
919. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 9 изд. - М.: ООО РАС-2002, 2002
920. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. - Кн.1. - М.: Мисис, 1996

921. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. - Кн.2. - М.: Мисис, 1998
922. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. - Кн.3. - М.: Мисис, 2003
923. Рейхсфельд В.О., Рубан В.А., Саратов И.Е., Королько В.В. Лабораторный практикум по технологии основного органического синтеза. - М.-А.: Химия, 1966
924. Реми Г. Курс неорганической химии. - Т.1. - М., 1963
925. Реми Г. Курс неорганической химии. - Т.2. - М., 1966
926. Репинская И.Б., Шварцберг М.С. Избранные методы синтеза органических соединений. - Новосибирск, 2000
927. Реформатский С.Н. Начальный курс органической химии. - М.-А.: ГИ, 1930
928. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №10
929. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №11
930. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №2
931. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №5
932. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1980. - №1
933. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1980. - №6
934. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1980. - №8
935. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №12
936. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №13
937. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №19
938. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №22
939. Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. - Т.1. - М.: Мир, 1971
940. Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. - Т.2. - М.: Мир, 1972
941. Роговин З.А. Химия целлюлозы. - М.: Химия, 1972
942. Роговин З.А., Шорыгина Н.Н. Химия целлюлозы и ее спутников. - М.-А.: ГНТИХЛ, 1953
943. Родионов В.М., Богословский Б.М., Федорова А.М. Лабораторное руководство по химии промежуточных продуктов и красителей. - М.-А.: ГНТИХЛ, 1948
944. Розанцев Э.Г. Свободные иминоксильные радикалы. - М.: Химия, 1970

945. Розанцев Э.Г., Гольдфейн М.Д., Пулин В.Ф. Органические парамагнетики. - Издательство Саратовского Университета, 2000
946. Розанцев Э.Г., Шолле В.Д. Органическая химия свободных радикалов. - М.: Химия, 1979
947. Росоловский В.Я. Тонкий неорганический синтез. - М.: Знание, 1979 (журнал Знание №2 1979)
948. Российский химический журнал. - 1997. - Т.XLI, №2
949. Российский химический журнал. - 1997. - Т.XLI, №4
950. Российский химический журнал. - 2001. - Т.XLV, №5-6
951. Рубцов М.В., Байчиков А.Г. Синтетические химико-фармацевтические препараты. - М., 1971
952. Рудаков Г.А. Химия и технология камфары. - М.:Лесная промышленность, 1976
953. Рудаков О.Б., Востров И.А., Федоров С.В., Филиппов А.А., Селеменев В.Ф., Приданцев А.А. Спутник хроматографиста Воронеж: Водолей 2004
954. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия: Органическая химия: Учебник для 10 кл. общеобразоват. учреждений. - 4 изд. - М.: Просвещение, 1997
955. Руководство к лабораторным занятиям по фармацевтической химии. - под ред. Арзамасцева А.П. - М.: Медицина, 1987
956. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.1, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
957. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.2, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
958. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.3, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
959. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.4, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
960. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.5, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
961. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.6, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1986
962. Руководство по препаративной неорганической химии. - под ред. Брауэра Г. - М.: ИИЛ, 1956
963. Руководство по токсикологии отравляющих веществ. - под ред. Голикова С.Н. - М.: Медицина, 1972
964. Рысс И.Г. Химия фтора и его неорганических соединений. - М., 1956

965. Рябчиков Д.И., Рябухин В.А. Аналитическая химия редкоземельных элементов и иттрия. - М.: Наука, 1966
966. Садыков А. С. Химия алкалоидов *Anabasis aphylla*. - Ташкент: ИАН УССР, 1956
967. Садых-Заде С.И., Юльчевская С.Д. Дивинил. - Баку, 1966
968. Самсонов Г.В., Дроздова С.В. Сульфиды. - М.: Metallургия, 1972
969. Сапронов А.Р., Колчева Р.А. Красящие вещества и их влияние на качество сахара. - М.: Пищевая промышленность, 1975
970. Сарымсаков Ш.С., Королева Р.П. Химия меллитовой кислоты и ее производных. - Фрунзе, 1984
971. Свойства органических соединений: Справочник. - под ред. Потехина А.А. - Л.: Химия, 1984
972. Свойства элементов. - Ч.1. - М.: Metallургия, 1976
973. Свойства элементов. - Ч.2. - М.: Metallургия, 1976
974. Свойства, получение и применение тугоплавких соединений. - М.: Metallургия, 1986
975. Селезнев Д.В. Синтез и исследование гомолитических превращений алкилгипогалогенидов и алкилнитритов (автореферат дисс. на соискание степени к.х.н.), Уфа, 2002
976. Серебренников В.В. Химия редкоземельных элементов (скандий, иттрий, лантаноиды). - Т.1, Кн. 1. - Томск: Издательство Томского университета, 1959
977. Симонов А.М., Пожарский Ф.Т., Немиров Г.В., Назарова З.Н. Практикум по органической химии. - Ростов: Издательство Ростовского университета, 1961
978. Симонов Е.А., Найденова Л.Ф., Ворнаков С.А. Наркотические средства и психотропные вещества, контролируемые на территории Российской Федерации М., 2003
979. Синтез комплексных соединений металлов платиновой группы. Справочник. - М.: Наука, 1964
980. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 1. - Ереван, 1956
981. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 10. - Ереван, 1972
982. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 11. - Ереван, 1979

983. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 12. - Ереван, 1981
984. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 13. - Ереван, 1981
985. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 14. - Ереван, 1984
986. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 15. - Ереван, 1985
987. Синтезы гетероциклических соединений. - вып. 16. - Ереван, 1987
988. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 2. - Ереван, 1957
989. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 3. - Ереван, 1958
990. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 4. - Ереван, 1959
991. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 5. - Ереван, 1960
992. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 6. - Ереван, 1964
993. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 7. - Ереван, 1966
994. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 8. - Ереван, 1969
995. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 9. - Ереван, 1972
996. Синтезы неорганических соединений. - Т.1, под ред. Джолли У. - М.: Мир, 1966
997. Синтезы неорганических соединений. - Т.2, под ред. Джолли У. - М.: Мир, 1967
998. Синтезы неорганических соединений. - Т.3. - под ред. Джолли У. - М.: Мир, 1970
999. Синтезы органических препаратов. - ч.1. - М., 1949.
1000. Синтезы органических препаратов. - ч.12. - М., 1964.
1001. Синтезы органических препаратов. - ч.2. - М., 1949.
1002. Синтезы органических препаратов. - ч.3. - М., 1952.
1003. Синтезы органических препаратов. - Ч.4. - М.: ИИЛ, 1953.
1004. Синтезы органических препаратов. - Ч.6. - М., 1956.
1005. Синтезы органических препаратов. - Ч.7. - М., 1956.

1006. Синтезы органических соединений. - Иваново, 1976
1007. Синтезы органических соединений. - Сб.1. - М.-Л., 1950
1008. Синтезы органических соединений. - сб.2. - М., 1952
1009. Синтезы фторорганических соединений. - М.: Химия, 1973
1010. Синтезы фторорганических соединений. - М.: Химия, 1977
1011. Ситтиг М. Натрий, его производство, свойства и применение. - М.: ГИЛОАНТ, 1961
1012. Скурихин И.М., Нечаев А.П. Все о пище с точки зрения химика. - М.: Высшая школа, 1991
1013. Слободин Б.В. Ванадаты s-элементов. - Екатеринбург: УрО РАН, 2008
1014. Словарь органических соединений. - Т.1, ред. англ. изд. Хейльброн И., Бэнбери Г.М. - М.: ИИЛ, 1949
1015. Словарь органических соединений. - Т.3, parphthacarbazole-zygadenine. - М.: ИИЛ, 1949
1016. Смирнов В.А. Пищевые кислоты. - М.: Легкая и пищевая промышленность, 1983
1017. Смит В., Бочков А., Кейпл Р. Органический синтез: Наука и искусство. - М.: Мир, 2001
1018. Смуров В.С., Аранович Б.С. Производство сероуглерода. - М.-Л.: Химия, 1966
1019. Современные методы органического синтеза. - Л.: ИЛУ, 1980
1020. Современные методы эксперимента в органической химии. - М.: ГНТИХЛ, 1960
1021. Соединения редкоземельных элементов. Карбонаты, оксалаты, нитраты, титанаты. - М.: Наука, 1984
1022. Соединения редкоземельных элементов. Молибдаты, вольфраматы. - М.: Наука, 1991
1023. Соединения редкоземельных элементов. Силикаты, германаты, фосфаты, арсенаты, ванадаты. - М.: Наука, 1983
1024. Соединения редкоземельных элементов. Сульфаты, селенаты, теллулаты, хроматы. - М.: Наука, 1986
1025. Соколов В.З., Харлампович Г.Д. Производство и использование ароматических углеводов. - М.: Химия, 1980
1026. Сондерс Б. Химия и токсикология органических соединений фосфора и фтора. - М.: ИИЛ, 1961

1027. Соросовский образовательный журнал. - 1995. - №1
1028. Соросовский образовательный журнал. - 1998. - №12
1029. Соросовский образовательный журнал. - 1998. - №3
1030. Соросовский образовательный журнал. - 2000. - №8
1031. Спиваковский В.Б. Аналитическая химия олова. - М.: Наука, 1975
1032. Спиридонова В.С., Шабалина Л.П. Токсикология таллия и его соединений, вопросы гигиены труда при работе с ним. - М., 1977
1033. Спицын В.И., Мартыненко Л.И. Неорганическая химия. - Ч.1. - М., 1991
1034. Справочник азотчика. - М.: Химия, 1987
1035. Справочник Видадь. Лекарственные препараты в России. - М.: АстраФармСервис, 1998
1036. Справочник лесохимика. - М.: Лесная промышленность, 1987
1037. Справочник нефтехимика. - Т.1, под ред. Огородникова С.К. - Л.: Химия, 1978
1038. Справочник нефтехимика. - Т.2, под ред. Огородникова С.К. - Л.: Химия, 1978
1039. Справочник по растворимости. - Т.1, Кн.1. - М.-Л.: ИАН СССР, 1961
1040. Справочник по растворимости. - Т.1, Кн.2. - М.-Л.: ИАН СССР, 1962
1041. Справочник по растворимости. - Т.3, Кн.1. - Л.: Наука, 1969
1042. Справочник по редким металлам. - М.: Мир, 1965
1043. Справочник сернокислотчика. - под ред. Малина К.М. - М.: Химия, 1971
1044. Справочник химика. - Т.1. - Л.-М.: Химия, 1963
1045. Справочник химика. - Т.2. - Л.-М.: Химия, 1964
1046. Справочник химика. - Т.3. - М.-Л.: Химия, 1965
1047. Справочник химика. - т.4. - Л.-М.: Химия, 1965
1048. Справочник химика. - т.5. - Л.-М.: Химия, 1966
1049. Справочник химика. - Т.6. - Л.: Химия, 1967
1050. Справочник химика. Дополнительный том: Номенклатура органических соединений, техника безопасности, сводный предметный указатель. - Л.: Химия, 1968
1051. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. - М.: Дрофа, 2002

1052. Степин Б.Д., Цветков А.А. Неорганическая химия. - М.: Высшая школа, 1994
1053. Столяров Г.В. Лекарственные психозы и психотомиметические средства. - М.: Медицина, 1964
1054. Стрельченко С.С., Лебедев В.В. Соединения $A3B_5$. - М.: Металлургия, 1984
1055. Стрельчук И.В. Интоксикационные психозы. - М.: Медицина, 1970
1056. Стройков Ю.Н. Клиника, диагностика и лечение пораженных отравляющими веществами. - М.: Медицина, 1978
1057. Стэлл Д.Р. Таблицы давления паров индивидуальных веществ. - М.: ИИЛ, 1949
1058. Судебно-медицинская экспертиза. - 1982. - №4
1059. Судебно-медицинская экспертиза. - 2004. - №5
1060. Суперсплавы II. - Кн.2. - М.: Металлургия, 1995
1061. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. - Ч.1. - М.: ИИЛ, 1950
1062. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. - Ч.2. - М.: ИИЛ, 1951
1063. Танабе К. Твердые кислоты и основания. - М.: Мир, 1973
1064. Тананаев И.В., Сейфер Г.Б., Харитонов Ю.Я., Кузнецов В.Г., Корольков А.П. Химия ферроцианидов. - М.: Наука, 1971
1065. Тарасевич М.Р. Электрохимия углеродных материалов. - М.: Наука, 1984
1066. Теплофизические свойства фреонов. - Т.1. - М.: Издательство стандартов, 1980
1067. Теплофизические свойства фреонов. - Т.2. - М.: Издательство стандартов, 1985
1068. Терещенко А.Г. Перхлорат метиламина: Получение, физико-химические свойства, термическое разложение и горение. - Томск, 2010
1069. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. - Т.1, Кн.2. - М.: Наука, 1978
1070. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. - Т.2, Кн.2. - М.: Наука, 1979
1071. Титце Л., Айхер Т. Препаративная органическая химия. - М., 1999
1072. Тихонов В.Н. Аналитическая химия алюминия. - М.: Наука, 1971

1073. Тихонов В.Н. Аналитическая химия магния. - М.: Наука, 1973
1074. Товбин И.М., Залиопо М.Н., Журавлев А.М. Производство мыла. - М.: Пищевая промышленность, 1976
1075. Токсикологическая химия. - под ред. Калетиной Н.И. - ГЭОТАР-Медиа
1076. Токсикологическая химия. - под ред. Плетеневой Т.В. - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2005
1077. Токсикологический вестник. - 1993. - №2
1078. Токсикологический вестник. - 1993. - №3
1079. Токсикологический вестник. - 1993. - №3
1080. Токсикологический вестник. - 1994. - №1
1081. Токсикологический вестник. - 1994. - №2
1082. Токсикологический вестник. - 1994. - №3
1083. Токсикологический вестник. - 1994. - №4
1084. Токсикологический вестник. - 1994. - №5
1085. Токсикологический вестник. - 1995. - №1
1086. Токсикологический вестник. - 1995. - №2
1087. Токсикологический вестник. - 1995. - №3
1088. Токсикологический вестник. - 1995. - №4
1089. Токсикологический вестник. - 1995. - №5
1090. Токсикологический вестник. - 1995. - №6
1091. Токсикологический вестник. - 1996. - №1
1092. Токсикологический вестник. - 1996. - №2
1093. Токсикологический вестник. - 1996. - №3
1094. Токсикологический вестник. - 1996. - №4
1095. Токсикологический вестник. - 1996. - №6
1096. Токсикологический вестник. - 1997. - №2
1097. Токсикологический вестник. - 1997. - №3
1098. Токсикологический вестник. - 1997. - №6
1099. Токсикологический вестник. - 1998. - №3
1100. Токсикологический вестник. - 1998. - №4
1101. Токсикологический вестник. - 1998. - №5
1102. Токсикологический вестник. - 1998. - №6
1103. Токсикологический вестник. - 1999. - №2
1104. Токсикологический вестник. - 1999. - №3
1105. Токсикологический вестник. - 1999. - №4
1106. Токсикологический вестник. - 1999. - №5
1107. Токсикологический вестник. - 1999. - №6
1108. Токсикологический вестник. - 2000. - №1

1109. Токсикологический вестник. - 2000. - №3
1110. Токсикологический вестник. - 2000. - №4
1111. Токсикологический вестник. - 2000. - №6
1112. Токсикологический вестник. - 2001. - №1
1113. Токсикологический вестник. - 2001. - №2
1114. Токсикологический вестник. - 2001. - №4
1115. Токсикологический вестник. - 2001. - №5
1116. Токсикологический вестник. - 2001. - №6
1117. Токсикологический вестник. - 2002. - №1
1118. Токсикологический вестник. - 2002. - №3
1119. Токсикологический вестник. - 2002. - №5
1120. Токсикологический вестник. - 2003. - №1
1121. Токсикологический вестник. - 2003. - №2
1122. Токсикологический вестник. - 2003. - №3
1123. Токсикологический вестник. - 2003. - №4
1124. Токсикологический вестник. - 2003. - №5
1125. Токсикологический вестник. - 2003. - №6
1126. Токсикологический вестник. - 2004. - №1
1127. Токсикологический вестник. - 2004. - №2
1128. Токсикологический вестник. - 2004. - №3
1129. Токсикологический вестник. - 2004. - №4
1130. Токсикологический вестник. - 2004. - №6
1131. Токсикологический вестник. - 2005. - №3
1132. Токсикологический вестник. - 2005. - №4
1133. Токсикологический вестник. - 2005. - №5
1134. Токсикологический вестник. - 2006. - №1
1135. Токсикологический вестник. - 2006. - №2
1136. Токсикологический вестник. - 2006. - №3
1137. Токсикологический вестник. - 2006. - №5
1138. Токсикологический вестник. - 2007. - №1
1139. Токсикологический вестник. - 2007. - №2
1140. Токсикологический вестник. - 2007. - №3
1141. Токсикологический вестник. - 2007. - №4
1142. Токсикологический вестник. - 2008. - №2
1143. Толстикова Г.А., Горяев М.И. Глицирретовая кислота (химия и фармакология). - Алма-Ата: Наука, 1966
1144. Томпсон Дж. Электроны в жидком аммиаке. - М.: Мир, 1979
1145. Травень В.Ф. Органическая химия. - Т.2. - М.: ИКЦ Академкнига, 2006
1146. Турова Н.Я. Неорганическая химия в таблицах. - М., 1997

1147. Тутельян В.А., Кравченко Л.В. Микотоксины. - М.: Медицина, 1985
1148. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. - 4 изд. - М.: Дрофа, 2005
1149. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. - М.: Медицина, 1985
1150. Успехи биологической химии. - 2009. - Т.49
1151. Успехи органической химии. - т.1. - М.: ИИЛ, 1963
1152. Успехи органической химии. - Т.2. - М.: Мир, 1964
1153. Успехи органической химии. - Т.4. - М.: Мир, 1966
1154. Успехи современной биологии. - 1992. - №2
1155. Успехи химии. - 1935. - Т.4, №8
1156. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №11
1157. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №5
1158. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №6
1159. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №7
1160. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №8
1161. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №9
1162. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №12
1163. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №2
1164. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №4
1165. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №6
1166. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №10
1167. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №12
1168. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №4
1169. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №7
1170. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №8
1171. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №9
1172. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №1
1173. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №12
1174. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №2
1175. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №3
1176. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №4
1177. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №5
1178. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №6
1179. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №8
1180. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №1
1181. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №2
1182. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №3
1183. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №4

1184. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №6
1185. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №7
1186. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №1
1187. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №11
1188. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №12
1189. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №3
1190. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №4
1191. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №6
1192. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №7
1193. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №8
1194. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №10
1195. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №11
1196. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №12
1197. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №2
1198. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №3
1199. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №5
1200. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №7
1201. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №8
1202. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №9
1203. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №10
1204. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №3
1205. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №4
1206. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №5
1207. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №6
1208. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №10
1209. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №2
1210. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №3
1211. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №4
1212. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №7
1213. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №9
1214. Успехи химии. - 1969. - Т.37, №6
1215. Успехи химии. - 1969. - Т.38, №6.
1216. Успехи химии. - 1969. - Т.38, №8.
1217. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №1.
1218. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №10.
1219. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №11.
1220. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №12.
1221. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №2.
1222. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №3.
1223. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №4.

1224. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №6.
1225. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №7.
1226. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №1.
1227. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №11.
1228. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №2.
1229. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №3.
1230. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №6.
1231. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №7.
1232. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №9.
1233. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №11.
1234. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №12.
1235. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №4.
1236. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №7.
1237. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №8.
1238. Успехи химии. - 1973. - Т.42, №1.
1239. Успехи химии. - 1973. - Т.42, №3.
1240. Успехи химии. - 1973. - Т.42, №4.
1241. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №1.
1242. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №11.
1243. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №12.
1244. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №5.
1245. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №7.
1246. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №8.
1247. Успехи химии. - 1975. - Т.44, №12.
1248. Успехи химии. - 1975. - Т.44, №2.
1249. Успехи химии. - 1975. - Т.44, №4.
1250. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №1.
1251. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №10.
1252. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №11.
1253. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №12.
1254. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №6.
1255. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №8.
1256. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №11.
1257. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №12.
1258. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №3.
1259. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №4.
1260. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №6.
1261. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №8.
1262. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №9.
1263. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №11.

1264. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №2
1265. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №3
1266. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №4
1267. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №5
1268. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №7
1269. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №11
1270. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №12
1271. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №3
1272. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №4
1273. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №5
1274. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №1
1275. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №10.
1276. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №11
1277. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №12.
1278. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №4.
1279. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №7.
1280. Успехи химии. - 1981. - Т.50, №1.
1281. Успехи химии. - 1981. - Т.50, №4.
1282. Успехи химии. - 1981. - Т.50, №9.
1283. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №1.
1284. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №3.
1285. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №5.
1286. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №7.
1287. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №8.
1288. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №9.
1289. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №10.
1290. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №12.
1291. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №3.
1292. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №5.
1293. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №9.
1294. Успехи химии. - 1984. - Т.53, №3.
1295. Успехи химии. - 1984. - Т.53, №4.
1296. Успехи химии. - 1984. - Т.53, №9.
1297. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №10.
1298. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №3.
1299. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №4.
1300. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №5.
1301. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №7.
1302. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №8.
1303. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №10.

1304. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №2.
1305. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №5.
1306. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №6.
1307. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №7.
1308. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №9.
1309. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №1.
1310. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №5.
1311. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №6.
1312. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №8.
1313. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №9.
1314. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №11.
1315. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №12.
1316. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №4.
1317. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №5.
1318. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №7.
1319. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №8.
1320. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №1.
1321. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №11.
1322. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №2.
1323. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №4.
1324. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №5.
1325. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №6.
1326. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №9.
1327. Успехи химии. - 1990. - Т.59, №8.
1328. Успехи химии. - 1990. - Т.59, №9.
1329. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №1.
1330. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №10.
1331. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №3.
1332. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №5.
1333. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №8.
1334. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №9.
1335. Успехи химии. - 1992. - Т.61, №1.
1336. Успехи химии. - 1994. - Т.63, №10.
1337. Успехи химии. - 1994. - Т.63, №4.
1338. Успехи химии. - 1994. - Т.63, №8.
1339. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №1.
1340. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №11.
1341. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №4.
1342. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №5.
1343. Успехи химии. - 1996. - Т.65, №1.

1344. Успехи химии. - 1996. - Т.65, №5.
1345. Успехи химии. - 1996. - Т.65, №9.
1346. Успехи химии. - 1997. - Т.66, №10
1347. Успехи химии. - 1997. - Т.66, №11
1348. Успехи химии. - 1997. - Т.66, №2
1349. Успехи химии. - 1998. - Т.67, №1
1350. Успехи химии. - 1998. - Т.67, №3
1351. Успехи химии. - 1998. - Т.67, №6
1352. Успехи химии. - 1999. - Т.68, №1
1353. Успехи химии. - 1999. - Т.68, №5
1354. Успехи химии. - 1999. - Т.68, №8
1355. Успехи химии. - 2000. - Т.69, №1
1356. Успехи химии. - 2000. - Т.69, №2
1357. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №12
1358. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №2
1359. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №3
1360. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №9
1361. Успехи химии. - 2002. - Т.71, №2
1362. Успехи химии. - 2003. - Т.72, №2
1363. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №11
1364. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №2
1365. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №4
1366. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №6
1367. Успехи химии. - 2005. - Т.74, №8
1368. Успехи химии. - 2006. - Т.75, №1
1369. Успехи химии. - 2006. - Т.75, №6
1370. Успехи химии. - 2006. - Т.75, №7
1371. Успехи химии. - 2009. - Т.78, №12
1372. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №11
1373. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №5
1374. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №6
1375. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №9
1376. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. - Т.2. - М.: Мир, 1987
1377. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. - Т.3. - М.: Мир, 1987
1378. Файнзильберг А.А., Фурин Г.Г. Фтористый водород как реагент и среда в химических реакциях. - М.: Наука, 2008
1379. Фармакология природных соединений. - Ташкент: Издательство ФАН Узбекской ССР, 1979

1380. Федоров И.А. Родий. - М.: Наука, 1966
1381. Федоров П.И., Акчурин Р.Х. Индий. - М.: Наука, 2000
1382. Фиалков Ю.Я. Не только в воде. - Л.: Химия, 1976
1383. Фиалков Ю.Я. Растворитель как средство управления химическим процессом. - Л.: Химия, 1990
1384. Физер Л., Физер М. Органическая химия: Углубленный курс. - Т.1. - М.: Химия, 1966
1385. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.1: А-Е. - М., 1970
1386. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.2: Ж-Н. - М., 1970
1387. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.3: О-Т. - М.: Мир, 1970
1388. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.4 (У-Я). - М., 1968
1389. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.5. - М., 1971
1390. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.6. - М., 1975
1391. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.7. - М.: Мир, 1978
1392. Физика горения и взрыва. - 2005. - т.41, №3
1393. Физико-химические свойства индивидуальных углеводородов. - М.: ГНТИНГТА, 1960
1394. Физико-химические свойства окислов. Справочник. - 2 изд. - М.: Металлургия, 1978
1395. Физические величины. - под ред. Григорьева И.С., Мейлихова Е.З. - М.: Энергоатомиздат, 1991
1396. Физические свойства алмаза. Справочник. - Киев: Наукова думка, 1987
1397. Франке З. Химия отравляющих веществ. - Т.1. - М.: Химия, 1973
1398. Франков И.А. Химическое строение и фармакологическая активность некоторых фосфорорганических соединений. - автореферат. - Минск, 1958
1399. Фрейдлин Г.Н. Алифатические дикарбоновые кислоты. - М., 1978
1400. Фридляндер И.Н., Яценко К.П., Терентьева Т.Е., Хелковский-Сергеев Н.А. Бериллий - материал современной техники. - М.: Металлургия, 1992

1401. Фримантл М. Химия в действии. - Ч.2. - М.: Мир, 1991
1402. Фруентов Н.К. Лекарственные растения Дальнего Востока. - Хабаровск: Хабаровское книжное издательство, 1987
1403. Фрумина Н.С., Горюнова Н.Н., Еременко С.Н. Аналитическая химия бария. - М.: Наука, 1977
1404. Фрумина Н.С., Кручкова Е.С., Муштакова С.П. Аналитическая химия кальция. - М.: Наука, 1974
1405. Фтор и его соединения. - М.: ИИЛ, 1953
1406. Фторидный процесс получения вольфрама. - М.: Наука, 1981
1407. Фториды аммония. - М., 1988
1408. Фуллерены. - М.: Экзамен, 2005
1409. Фурман А.А. Неорганические хлориды (химия и технология). - М.: Химия, 1980
1410. Хавкинс Э.Дж.Э. Органические перекиси, их получение и реакции. - М.-Л.: Химия, 1964
1411. Хайош А. Комплексные гидриды в органической химии. - Л.: Химия, 1971
1412. Халецкий А.М. Фармацевтическая химия. - Л.: Медицина, 1966
1413. Хардин А.П., Горбунов Б.Н., Протопопов П.А. Химия четырехфтористой серы. - Издательство Саратовского университета, 1973
1414. Харкевич Д.А. Фармакология. - М.: Медицина, 1993
1415. Харлампович Г.Д., Чуркин Ю.В. Фенолы. - М.: Химия, 1974
1416. Хейнс А. Методы окисления органических соединений: алканы, алкены, алкины и арены. - М., 1988
1417. Хейфиц Л.А., Дашунин В.М. Душистые вещества и другие продукты для парфюмерии. - М.: Химия, 1994
1418. Хиккинботтом В. Реакции органических соединений. - М., 1939
1419. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №11
1420. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №3
1421. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №5
1422. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №6
1423. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №7
1424. Химико-фармацевтический журнал. - 1979. - №12
1425. Химико-фармацевтический журнал. - 1991. - №1
1426. Химико-фармацевтический журнал. - 1991. - №7

1427. Химико-фармацевтический журнал. - 1992. - №7-8
1428. Химико-фармацевтический журнал. - 1997. - №4
1429. Химико-фармацевтический журнал. - 1997. - №9
1430. Химико-фармацевтический журнал. - 1998. - №2
1431. Химико-фармацевтический журнал. - 1998. - №6
1432. Химико-фармацевтический журнал. - 2002. - Т.36, №1
1433. Химико-фармацевтический журнал. - 2002. - Т.36, №6
1434. Химико-фармацевтический журнал. - 2002. - Т.36, №9
1435. Химико-фармацевтический журнал. - 2003. - №10
1436. Химико-фармацевтический журнал. - 2003. - №11
1437. Химико-фармацевтический журнал. - 2005. - №11
1438. Химико-фармацевтический журнал. -1978. - №2
1439. Химическая технология неорганических веществ. - под ред. Ахметова Т.Г., кн.1. - М.: Высшая школа, 2002
1440. Химическая технология неорганических веществ. - под ред. Ахметова Т.Г., кн.2. - М.: Высшая школа, 2002
1441. Химическая энциклопедия. - Т.1. - М.: Советская энциклопедия, 1988
1442. Химическая энциклопедия. - Т.2. - М.: Советская энциклопедия, 1990
1443. Химическая энциклопедия. - Т.3. - М.: Советская энциклопедия, 1992
1444. Химическая энциклопедия. - Т.4. - М.: Советская энциклопедия, 1995
1445. Химическая энциклопедия. - Т.5. - М.: Советская энциклопедия, 1999
1446. Химический состав пищевых продуктов. - Кн.2. - М.: Агропромиздат, 1987
1447. Химический энциклопедический словарь. - под ред. Кнунянц И.Л. - М.: Советская энциклопедия, 1983
1448. Химия актиноидов. - Т.2. - М.: Мир, 1997
1449. Химия алифатических и алициклических нитросоединений. - М.: Химия, 1974
1450. Химия биорегуляторных процессов. - под ред. Кухаря В.П. и Луйка А.И. - Киев: Наукова думка, 1992
1451. Химия в интересах устойчивого развития. - 2001. - №2
1452. Химия в интересах устойчивого развития. - 2005. - №1
1453. Химия в интересах устойчивого развития. - 2005. - №3-4
1454. Химия в интересах устойчивого развития. - 2005. - vol.13
1455. Химия гетероциклических соединений. - 1980. - №7

1456. Химия гетероциклических соединений. - 1984. - №12
1457. Химия и Жизнь. - 1966. - №7
1458. Химия и Жизнь. - 1983. - №11
1459. Химия и Жизнь. - 1987. - №5
1460. Химия и Жизнь. - 1990. - №1
1461. Химия и Жизнь. - 1990. - №2
1462. Химия и Жизнь. - 1990. - №4
1463. Химия и Жизнь. - 1990. - №5
1464. Химия и Жизнь. - 1992. - №1
1465. Химия и Жизнь. - 2001. - №3
1466. Химия и Жизнь. - 2008. - №1
1467. Химия и Жизнь. - 2011. - №6
1468. Химия и технология редких и рассеянных элементов. - Ч.1. - М.: Высшая школа, 1976
1469. Химия и технология редких и рассеянных элементов. - Ч.2. - М.: Высшая школа, 1976
1470. Химия металлорганических соединений. - под ред. Цейсса Г. - М.: Мир, 1964
1471. Химия нефти и газа. - С-Пб.: Химия, 1996
1472. Химия нитро- и нитрозогрупп. - под ред. Г. Фойера, Т.1. - М.: Мир, 1972
1473. Химия псевдогалогенидов. - под ред. Голуба А.М., Кёлера Х., Скопенко В.В. - Киев: Вища школа, 1981
1474. Химия соединений Мо (VI) и W (VI). - отв. ред. Мохосоев М.В. - Новосибирск: Наука, 1979
1475. Химия фтора. - Сб.1. - М.: ГИИЛ, 1948
1476. Химия фтора. - Сб.2. - М.: ГИИЛ, 1948
1477. Химия фтора. - Сб.3. - М.: ИИЛ, 1952
1478. Химия. Итоговые аннотированные отчёты 2006 года по проектам РФФИ. - Ч.1. - М., 2008
1479. Химия: справочное руководство. - под ред. Гаврюченко Ф.Г. и др. - Л.: Химия, 1975
1480. Хираока М. Краун-соединения: свойства и применения. - М.: Мир, 1986
1481. Хирц Ж. Аналитические методы исследования метаболизма лекарственных средств. - М.: Медицина, 1975
1482. Хмельницкий Л.И. Справочник по взрывчатым веществам. - Ч.2. - М., 1962
1483. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуруксанов: реакции и применение. - М.: Наука, 1996

1484. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуруксанов: строение и синтез. - М.: Наука, 1996
1485. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в ВУЗы. - 3 изд. - М.: Высшая школа, 1967
1486. Храмкина М.Н. Практикум по органическому синтезу. - Л.: Химия, 1977
1487. Хухо Ф. Нейрохимия: Основы и принципы. - М.: Мир, 1990
1488. Хьюи Дж. Неорганическая химия. - М.: Химия, 1987
1489. Цветков Л.А. Органическая химия: учебник для 10 класса. - 23 изд. - М.: Просвещение, 1985
1490. Чальый В.П. Гидроокиси металлов (закономерности образования, состав, структура и свойства). - Киев: Наукова думка, 1972
1491. Чарыков А.К., Осипов Н.Н. Карбоновые кислоты и карбоксилатные комплексы в химическом анализе. - Л.: Химия, 1991
1492. Черонис Н. Микро- и полумикрометоды органической химии. - М.: ИИЛ, 1960
1493. Чувурин А.В. Занимательная пиротехника. - Ч.1. - Харьков: Основа, 2003
1494. Чукова Ю.П. Тайны алмаза. - М.: Знание, 1988
1495. Шабаров Ю.С. Органическая химия. - Ч.1. - М.: Химия, 1994
1496. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. - Ч.1. - М.: Мир, 1980
1497. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. - Ч.2. - М.: Мир, 1980
1498. Швайкова М.Д. Токсикологическая химия. - М.: Медицина, 1975
1499. Шейхет Ф.И. Материаловедение химикатов, красителей и моющих средств. - М.: Легкая индустрия, 1969
1500. Шека И.А., Карлышева К.Ф. Химия гафния. - Киев: Наукова думка, 1973
1501. Шёнберг А. Препаративная органическая фотохимия. - М.: ИИЛ, 1963
1502. Шеппард У., Шартс К. Органическая химия фтора. - М.: Мир, 1972

1503. Шефтель В.О. Полимерные материалы: Токсические свойства. - Л.: Химия, 1982
1504. Шмидт Ю. Металлорганические соединения. - Ч.2. - Л.: ОНТИ-Химтеорет, 1937
1505. Шмидт Ю. Окись углерода. Ее значение и применение в технической химии. - М.: ГРХЛ, 1936
1506. Шмитц Э. Трехчленные циклы с двумя гетероатомами. - М., 1970
1507. Шнайдман Л.О. Производство витаминов. - М., 1973
1508. Шостаковский М.Ф. Простые виниловые эфиры. - М.: ИАН СССР, 1952
1509. Шпильрайн Э.Э., Якимович К.А. Гидрид лития. Физико-химические и теплофизические свойства. - М.: Издательство стандартов, 1972
1510. Шрадер Г. Новые фосфорорганические инсектициды. - М.: Мир, 1965
1511. Шрайнер Р., Фьюзон Р., Кёртин Д., Моррил Т. Идентификация органических соединений. - М., 1983
1512. Штетбахер А. Пороха и взрывчатые вещества. - М.: ОНТИ, 1936
1513. Шумахер И. Перхлораты: свойства, производство и применение. - М.: ГНТИХЛ, 1963
1514. Щелкунов А.В., Васильева Р.А., Кричевский Л.А. Синтез и взаимные превращения монозамещенных ацетиленов. - Алма-Ата, 1976
1515. Щербов Д.П., Матвеец В.А. Аналитическая химия кадмия. - М.: Наука, 1973
1516. Энергетические конденсированные системы. - под ред. Жукова Б.П., 2-е изд. - М.: Янус-К, 2000
1517. Энциклопедия для детей. - Т.17: Химия. - М.: Аванта+, 2004
1518. Энциклопедия полимеров. - Т.2, Л-Полинозные волокна. - М.: Советская энциклопедия, 1974
1519. Юкельсон И.И. Технология основного органического синтеза. - М.: Химия, 1968
1520. Юрист И.М., Талмуд М.М. Селективное комплексонометрическое титрование. - М.: Наука, 1993
1521. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. - Вып.1-2, 2-е изд. - М.: ИМУ, 1961
1522. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. - вып.3, 2-е изд. - М., 1964

1523. Якименко Л.М. Производство хлора, каустической соды и неорганических хлорпродуктов. - М.: Химия, 1974
1524. Якубке Х.-Д., Ешкайт Х. Аминокислоты, пептиды, белки. - М.: Мир, 1985
1525. Яновская Л. А., Юфит С.С. Органический синтез в двухфазных системах. - М., 1982
1526. Яхимович Р.И. Химия витаминов D. - Киев: Наукова думка, 1978
1527. Яхонтов Л.Н., Глушков Р.Г. Синтетические лекарственные средства. - М.: Медицина, 1983
1528. Яцимирский К.Б., Кольчинский А.Г., Павлищук В.В., Таланова Г.Г. Синтез макроциклических соединений. - Киев: Наукова думка, 1987