



СУЛЬФАТ СЕРЕБРА

Свойства

Сульфат серебра (Ag_2SO_4) образуется в результате взаимодействия серной кислоты с этим драгоценным металлом или его соединениями: нитратом, карбонатом или оксидом.

Это — неорганическое вещество, соль серной кислоты и Ag, представляющее собой белый порошок, состоящий из мелких диамагнитных кристаллов орторомбической или гексагональной формы. Переход ромбической в гексагональную форму происходит при температуре – 427 °С.

В воде растворяется частично, поддается восстановлению до металлического Ag цинком, водородом, медью или железом.

При температуре 660°С соединение плавится, а при повышении температуры до 750-1100°С идет процесс разложения до металлического Ag.

Получение

Сульфат серебра образуется при температуре 450°С в результате реакции металлического Ag, кислорода и диоксида серы. Также это соединение получают в результате взаимодействия концентрированной серной кислоты, нагретой до определенной температуры, и металлического Ag.

Можно серебро сернокислое получить и в результате реакции ионного обмена. В этом химическом процессе с ионами и растворами электролитов образуется осадок Ag_2SO_4 . Так, AgNO_3 и Na_2SO_4 в процессе взаимодействия образуют осажденную соль Ag_2SO_4 и нитрат NaNO_3 .

Кроме вышеупомянутых способов можно получить Ag_2SO_4 методом вытеснения концентрированной серной кислотой соединений водорода, получаемых из их солей.

Применение

Проведение многих научных исследований, лабораторных анализов и других научно-исследовательских работ было бы невозможным без применения Ag_2SO_4 . Например, это соединение незаменимо для изучения способов, превращений и свойств многих соединений, поэтому купить сульфат серебра ХЧ необходимо для организации работы каждой лаборатории и научно-исследовательского центра.

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



СУЛЬФАТ СЕРЕБРА, ЦИАНИД НАТРИЯ, БРОМАТ НАТРИЯ

В промышленности серебро сернокислородное хч покупают для использования его как химического стандарта с целью калибровки калориметров по таким показателям как теплоемкость и температура.

Техническая консультация

Типовые характеристики

Систематическое название	Сульфат серебра(I)
Химическая формула	Ag_2SO_4
Внешний вид	белые кристаллы
Свойства	
Молярная масса	311,8 г/моль
Температура плавления	660 °C (933,15 K)
Температура разложения	750—1100 °C
Фазовые переходы	427 °C (ромб. → гекс.)
Плотность	5,45 г/см ³
Растворимость в воде	0,79 г/100 мл
Токсикологические данные	
<i>LD50</i>	5000 мг/кг
Структура	
Кристаллическая решётка	Орторомбическая
Термодинамические свойства	
Стандартная энтальпия образования	−715 кДж/моль
Энтальпия плавления	+16,74 кДж/моль
Стандартная молярная энтропия	+200 Дж/(К·моль)

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



СУЛЬФАТ СЕРЕБРА, ЦИАНИД НАТРИЯ, БРОМАТ НАТРИЯ

Стандартная энергия образования Гиббса	–618 кДж/моль
Классификация	
Регистрационный номер CAS	10294-26-5
Регистрационный номер ЕС	
Безопасность	
R-фразы	R41
S-фразы	S22; S26; S39
H-фразы	H318
P-фразы	P260; P280; P305 + P351 + P338; P313

ЦИАНИД НАТРИЯ

[Техническая консультация](#)

Типовые характеристики

Продукт	Натрий цианистый
Cas Номер	143-33-9
Химическая формула	NaCN
Процесс производство	$\text{NaCN} + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{HCN} + \text{NaOH}$
Упаковка	Отпускается в металлических барабанах по 50-85 кг.

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



СУЛЬФАТ СЕРЕБРА, ЦИАНИД НАТРИЯ, БРОМАТ НАТРИЯ

Применение	Основными сферами применения цианида натрия является цианидная добыча золота (цианидное выщелачивание), а так же цинкование и золочение изделий из металлов. В последнем случае на основе цианида натрия готовятся, цианидные ванны. Помимо цианида натрия для приготовления цианидных ванн используют оксид цинка и едкий натр (каустическую соду). Несмотря на высокую токсичность цианида натрия, такой раствор обладает высокой производительностью и кроющей способностью, что позволяет оцинковывать и золотить детали самых сложных форм.
Транспортировка	Транспортировка осуществляется ж/д вагонами, автомашинами или контейнерами.

БРОМАТ НАТРИЯ

Техническая консультация

Типовые характеристики

пункт	спецификация
внешний вид	белый порошок или кристалл
содержание	$\geq 99.5\%$
убыток от сушки	$\leq 0.10\%$
бромид	$\leq 0.05\%$
железо	$\leq 5 \text{ PPM}$
тяжелый металл	$\leq 5 \text{ PPM}$
мышьяк	$\leq 2 \text{ PPM}$

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



СУЛЬФАТ СЕРЕБРА, ЦИАНИД НАТРИЯ, БРОМАТ НАТРИЯ

рН	5.5-7.5
хлорид	$\leq 0.05\%$

По вопросам приобретения продукции: **сульфат серебра, цианид натрия, бромат натрия** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам:

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов