



ХЛОРИД МЕДИ

Хлорид меди (CuCl_2) — химическое вещество, которое получают хлорирующим обжигом сульфидов меди с хлоридом натрия при $550-600^\circ$ (в отходящих газах присутствуют HCl , Cl_2 , SO_2 , SO_3 и мышьяковистые соединения); растворением CuO или CuCO_3 в HCl .

Внешний вид: коричнево-желтые кристаллы.

Применяется в качестве катализатора; для изготовления минеральных красок.

ЦИАНИД МЕДИ

Цианиды сильнодействующие ядовитые веществ относящиеся к 6 классу опасности ,они входят в состав химических соединений используемых в народном хозяйстве.

Цианиды широко используются в современной промышленности — радиоэлектронике, в оборонной продукции -товарах двойного назначения и особенно в сфере добычи(извлечение золота из породы и в ювелирной обработке метод гальванизации) . Отравляющие свойства цианидов используются в сельском хозяйстве -меры защиты от мелких грызунов и насекомых, уничтожающих урожай. Цианиды применяются в химии при использовании различных технологий для повышения чистоты основного вещества .

Особенности цианида меди

В настоящее время различают одновалентную и двухвалентную цианистую медь. Так, двухвалентное соединение получается в результате реакции солей меди с растворимыми цианидами. А вот одновалентное можно получить путем разложения двухвалентного соединения или в результате взаимодействия синильной кислоты с гидроксидом меди.



Применение двухвалентных и одновалентных цианидов меди различно. Двухвалентные в основном применяются в качестве реактивов и для покрытия медью изделий из железа, а одновалентные являются незаменимыми помощниками медиков. Их используют в синтезе органических соединений, а также при обработке металлических поверхностей.

Внешне одновалентные и двухвалентные соединения тоже различны. Например, CuCN – это порошок белого или серого цвета, а его двухвалентный аналог имеет желтый цвет. При этом ни тот, ни другой порошок не растворяется в воде.

ОКСИД МЕДИ - КРАСНЫЙ

Производство

Оксид меди получается нагреванием металлической меди в присутствии кислорода (на воздухе) при температуре ниже 1100. Другой способ получения – нагреванием гидроксида, нитрата или карбоната меди (II). В промышленности используется взаимодействием сульфата меди с гидроксидом натрия или калия при 80-90 °C или с водным раствором аммиака и разложением получившегося гидроксида натрия примерно при 200°C. В зависимости от содержания примесей на оксид меди цена может меняться довольно существенно, за подробностями обращайтесь по телефонам, указанным на сайте.

Внешний вид

Чаще всего встречаются два вида оксидов меди – одно- и двухвалентные. Оксид меди (I) выглядит красным блестящим порошком кристаллов с кубической решеткой, а оксид меди (II) выглядит как кристаллы черного цвета, почти нерастворимые в воде. Кристаллическая решетка двухвалентного оксида относится к моноклинным видам. В промышленных масштабах поставляется в виде порошка или гранул.

Применение

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



ХЛОРИД МЕДИ, ЦИАНИД МЕДИ, ОКСИД МЕДИ - КРАСНЫЙ

Оксиды меди активно используются в гальванотехнике для приготовления электролитов. Является сильным окислителем и разлагается при температуре 400 С и выше. Катализатор ряда процессов. Имеет перспективное использование как высокотемпературный сверхпроводник.

Оксид меди используется для производства эмалей, керамики, глазурей и стекол, которым она придает синие и зеленые оттенки, оксид меди используют для производства медно-рубинового стекла. Используется как химический индикатор, меняющий цвет на розовый в процессе восстановления. Окрашивает пламя в синий цвет. Добавляется в комбикорма к животным.

Транспортировка

Перевозится бумажными или полипропиленовыми мешками с полиэтиленовым слоем-вкладышем внутри или с помощью картонно-навивных барабанов.

Хранение

Гарантийное хранение 2-3 года, рекомендуется не допускать взаимодействия с воздухом. В этом случае оксид меди может перейти в карбонат меди. Техника безопасности Не слишком сложная. При рассыпании продукции вещество следует смочить, чтобы избежать образования пыли и перенести на безопасное расстояние. Главная опасность получения токсичной дозы заключается во вдыхании порошка из оксида меди.

Влияние на организм

Медь присутствует во всех организмах и требуется для их нормального развития, ее недостаток приводит к затруднению работы функций дыхания и кроветворной системы, она является катализатором синтеза гемоглобина, однако избыток меди вытесняет железо из молекулы гемоглобина, что приводит к тяжелым заболеваниям крови.

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



ХЛОРИД МЕДИ, ЦИАНИД МЕДИ, ОКСИД МЕДИ - КРАСНЫЙ

По вопросам приобретения продукции: **хлорид меди, цианид меди, оксид меди - красный** 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