



Медь (II) оксид порошок осч. 9-2

CuO

Техническая консультация

Физико-химические данные оксида CuO:

М.в	79,54
t _{пл}	1026° C
Нерастворим в воде.	

Оксид меди II внешний вид: твердые гранулы коричнево-бурого или черно-бурого цвета, тонкий порошок черного цвета.

Применение оксида CuO: для комбикормов, для получения катализаторов, как пигмент для стекла, керамики, эмалей, в лабораторной практике.

Техническая консультация

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



Медь (II) оксид порошок осч. 9-2

Оксиды меди (II) порошок ТУ 6-09-02-391-85

Показатели качества оксида	ОСЧ.92 (2611210664)
М.д. основного вещества	$\geq 99\%$
Нераств. в HCl вещества	$\leq 0,02\%$
Раств. в воде вещества	$\leq 0,02\%$
Азот общий (N)	$\leq 0,002\%$
Сера общая (SO ₄)	$\leq 0,01\%$
Хлориды (Cl)	$\leq 0,003\%$
Органические примеси (C)	$\leq 0,002\%$
Железо (Fe)	$\leq 0,02\%$
Кобальт (Co)	$\leq 0,0003\%$
Барий (Ba)	$\leq 0,0003\%$
Кадмий (Cd)	$\leq 0,0003\%$
Свинец (Pb)	$\leq 0,005\%$
Цинк (Zn)	$\leq 0,003\%$
Щелочные (K+Na+Ca)	$\leq 0,1\%$
Ртуть (Hg)	$\leq 0,0001\%$
Фосфор (P)	$\leq 0,0001\%$
Мышьяк (As)	$\leq 0,001\%$
Стронций (Sr)	$\leq 0,0003\%$

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



Гарантийный срок хранения оксида 3 года.

Оксид меди II обладает ярко выраженными окислительными свойствами. Под влиянием окиси находящийся в том или ином органическом соединении углерод превращается в диоксид углерода. Что касается водорода, то он преобразовывается в воду. Данный процесс осуществляется благодаря нагреву вещества и последующему окислению. Сам оксид восстанавливается в виде металлической меди. Эта реакция является одной из наиболее распространенных для проведения элементарного анализа, связанного с определением наличия в органическом материале водорода и углерода.

Мягкий, идеально подходящий дляковки металл, который известен под названием Сиргит, широко использовался еще несколько столетий назад. Входящий в число семи наиболее распространенных во всем мире металлов, Cu имеет розовый оттенок, который может быть разбавлен бурым цветом. Обладающий высокой плотностью, медь — это металл, является очень качественным проводником не только тока, но, что немаловажно, тепла. В данном компоненте он уступает лишь серебру, при этом имея большую доступность. Благодаря мягкости вещества легко можно сделать проволоку или очень тонкий листовой прокат.

Отличительная черта Cu – низкая химическая активность. Воздух фактически никоим образом не влияет на данный металл. Кислород, а также водород и углерод, не взаимодействуют с медью, не смотря на высокую температуру. Тем не менее, с другими веществами Cu активно вступает в химическую реакцию. С различными кислотами, которые не обладают окислительной способностью, данный металл не взаимодействует, однако если в реакции присутствует кислород, то Cu способна растворяться в них, образуя при этом соли.



Медь (II) оксид порошок осч. 9-2

По вопросам приобретения 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