

口碑好碱式碳酸铜试剂级

发布日期：2025-09-24

碱式碳酸铜的毒性。过剩铜的有害作用中 Cu^{2+} 同酶的氢硫基反应起着决定性作用，饮用含铜44mg/L水时，发生急性胃肠炎，内服铜盐1~2g可引起严重呕吐，有时能发生致死性中毒。慢性中毒表现为神经系统机能紊乱，肝肾功能障碍，鼻中隔溃疡和穿孔，面部皮肤、头发及眼结膜有时变成浅黄绿色或浅黑绿色。粉尘与溶液能刺激眼睛和黏膜。金属铜的比较高容许浓度为1mg/m³氧化铜为。铜中毒时可经口用 $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液洗胃，或内服蛋白水、氧化镁盐泻剂；***可皮下注射；眼部受刺激可用水冲洗。工作时应佩戴防毒口罩、防护眼镜，穿防尘工作服。碱式碳酸铜有2个铜原子5个氧原子2个氢原子一个碳原子。口碑好碱式碳酸铜试剂级

碱式碳酸铜毒理学数据。急性毒性：大鼠口服LD501350mg/kg兔子口服LD50159mg/kg鸽子口服LDLo1mg/kg家鸭口服LDLo900mg/kg主要的刺激性影响：在皮肤上面：刺激皮肤和粘膜在眼睛上面：刺激的影响致敏作用：没有已知的敏化现象。[2]金属铜的比较高容许浓度为1mg/m³氧化铜为。[1]铜中毒时可经口用 $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液洗胃，或内服蛋白水、氧化镁盐泻剂；***可皮下注射；眼部受刺激可用水冲洗。过剩铜的有害作用中 Cu^{2+} 同酶的氢硫基反应起着决定性作用，饮用含铜44mg/L水时，发生急性胃肠炎，内服铜盐1~2g可引起严重呕吐，有时能发生致死性中毒。慢性中毒表现为神经系统机能紊乱，肝肾功能障碍，鼻中隔溃疡和穿孔。

口碑好碱式碳酸铜试剂级解释一下具体什么是碱式碳酸铜？

碱式碳酸铜-----上海黛远精化有限公司

碱式碳酸铜

英文名称Cupric Carbonate Basic

分子式 $\text{CuCO}_3\text{Cu}(\text{OH})_2\cdot 2\text{H}_2\text{O}$

分子量：221.12

CAS号：12069-69-1

碱式碳酸铜 工业级：

含量（以Cu计）% ≥ 55 、氯化物(Cl)% ≤ 0.05 、硫酸盐(SO_4)% ≤ 0.06

铁(Fe)% ≤ 0.03 、酸不溶物 % ≤ 0.1 、砷(As)% ≤ 0.005 、铬(Cr)% ≤ 0.003 、铝(Al)% ≤ 0.01

镉(Cd)% ≤ 0.001

碱式碳酸铜 分析纯：

含量（以Cu计）% 52.5~56.5、氯化物(Cl)% ≤ 0.001 、 SO_4 % ≤ 0.01 、铵盐(NH_4)% ≤ 0.1 、铁(Fe)% ≤ 0.01

硝酸盐(NO_3)% ≤ 0.03 、酸不溶物 % ≤ 0.01 、硫化氢不沉淀物% ≤ 0.75

有谁知道能让铜快速变成铜锈的简便方法？

铜锈的主要成份是碱式碳酸铜，可以通过如下方法快速把铜变成碱式碳酸铜：

一、首先用铜制取硫酸铜

- 1、用铜与硫酸和硝酸的混合液可以快速制取硫酸铜；
- 2、用铜与稀硫酸和空气，在硫酸亚铁催化时可以快速制取硫酸铜；
- 3、用铜与稀硫酸和过氧化氢可以快速制取硫酸铜；

二、用硫酸铜和下列物质反应得到碱式碳酸铜

- 1、硫酸铜和碳酸钠可快速制取碱式碳酸铜；

2、硫酸铜与碳酸氢钠可快速制取碱式碳酸铜；

上面给出常用制取方式，按照排列组合，可以得到六种常用的办法快速地把铜变成铜锈。

碱式碳酸铜由什么组成。

碱式碳酸铜有什么用？

用途

工业用途

无机工业用于制造du各种铜化合物。有机工业用作有机合成zhi催化剂。电镀工业电镀铜锡合dao金作铜离子的添加剂。农业中用作黑穗病的防止剂，也可作种子的杀虫剂。畜牧业中作饲料中铜的添加剂。此外，还应用于烟火、颜料生产等方面。

药用

铜绿【药材】为翠绿色粉末，质松。无臭，味微涩。燃烧之现绿色火焰。此外，尚有一种加工铜绿，系用铜绿粉或绿青(即天然产的碱式碳酸铜)与熟石膏加水拌和压扁，切成块状，喷以高粱酒，使表面产生绿色而成。药材呈长方形块状，长约5厘米，宽约2厘米，厚约5毫米。外表绿色，里面土黄色或淡绿色。质硬而脆。无臭，无味。

碱式碳酸铜主要用途在哪里？口碑好碱式碳酸铜试剂级

问一下碱式碳酸铜是碱吗？口碑好碱式碳酸铜试剂级

制备碱式碳酸铜的反应条件有哪些？1. 硫酸铜法。反应方程

$$2\text{CuSO}_4 + 4\text{NaHCO}_3 = \text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + 3\text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$$
操作方法：将小苏打配成相对密度，先加入反应器中，于50℃时，在搅拌下加入经精制的硫酸铜溶液，控制反应温度在70～80℃，反应以沉淀变为孔雀绿色为度，pH值保持在8，反应后经静置、沉降，用70～80℃水或去离子水洗涤至洗液无SO₂-4止，再经离心分离、干燥，制得碱式碳酸铜成品。2. 硝酸铜法。操作方法：电解铜与浓硝酸作用生成硝酸铜后，再与碳酸钠和碳酸氢钠的混合液反应生成碱式碳酸铜，沉淀经洗涤、分离脱水、干燥，制得碱式碳酸铜成品。3. 以硝酸铜和碳酸钠为原料，配制等物质的量的三水合硝酸铜和碳酸钠水溶液，边混合边搅拌，此时即生成蓝绿色胶状沉淀，室温下继续搅拌，即可生成结晶状物质，过滤后，在空气中干燥。便可得到组成为的产品。或者也可用五水合硫酸铜或一水合乙酸铜及碳酸钾为原料制得同样的目的产物。4. 在一大的硬质玻璃管中，封入等物质的量的三水合硝酸铜和碳酸钙粉末，安装一水银压力计，加热使管中物料熔化。如产生的二氧化碳压力达到505～808kPa时，即生成组成为2CuCO₃·Cu(OH)₂的产品。

口碑好碱式碳酸铜试剂级

上海黛远精化有限公司是一家有着雄厚实力背景、信誉可靠、励精图治、展望未来、有梦想有目标，有组织有体系的公司，坚持于带领员工在未来的道路上大放光明，携手共画蓝图，在上海市市辖区等地区的化工行业中积累了大批忠诚的客户粉丝源，也收获了良好的用户口碑，为公司的发展奠定的良好的行业基础，也希望未来公司能成为行业的翘楚，努力为行业领域的发展奉献出自己的一份力量，我们相信精益求精的工作态度和不断的完善创新理念以及自强不息，斗志昂扬的企业精神将引领上海黛远精化有限和您一起携手步入辉煌，共创佳绩，一直以来，公司贯彻执行科学管理、创新发展、诚实守信的方针，员工精诚努力，协同奋取，以品质、服务来赢得市场，我们一直在路上！