

硫酸铜含量检测 广州能做硫酸铜含量检测单位

产品名称	硫酸铜含量检测 广州能做硫酸铜含量检测单位
公司名称	广东省广分质检检测有限公司
价格	1.00/项
规格参数	硫酸铜检测:13719148859 硫酸钡含量检:13719148859 硫酸锌检测:13719148859
公司地址	广州市番禺区南村镇新基村新基大道1号金科工业园2栋1层101检测中心
联系电话	020-66624679 13719148859

产品详情

硫酸铜（cupric sulfate），无机化合物，化学式CuSO₄。为白色或灰白色粉末。水溶液呈弱酸性，显蓝色。但从水溶液中结晶时，生成蓝色的五水硫酸铜（CuSO₄·5H₂O，又称胆矾），此原理可用于检验水的存在。受热失去结晶水后分解，在常温常压下很稳定，不潮解，在干燥空气中会逐渐风化。

硫酸铜是制备其他含铜化合物的重要原料。同石灰乳混合可得波尔多液，用作杀菌剂。也用于电解精炼铜时的电解液。

物理性质

外观与性状：无水硫酸铜为灰白色粉末，易吸水变蓝绿色的五水合硫酸铜。

熔点：560 。

密度：3.606g/mL（25C）

蒸气压：7.3mm Hg（25C）

溶解性：溶于水、甲醇。不溶于乙醇

化学性质

1.极易吸收空气中的水汽而变成水合物。加热后失去结晶水，加热到102 失去两个结晶水；113 失去三个结晶水；258 失去全部结晶水；当加热温度达653 时，开始分解生成CuO和SO₃，在720 时分解结束。

生成结晶水的变化如下：

在不同的温度下发生的变化如下：

2.与活动顺序位于铜以前的单质发生置换反应，如铁、锌，但不能与过于活泼的金属（如钠、钾等）置换。

3.与碱反应

与氨水反应，少量时生成氢氧化铜，过量时生成配合物硫酸四氨合铜。

现象：向硫酸铜溶液中加入少量氨水，有蓝色沉淀生成；继续加入氨水，沉淀溶解，生成深蓝色溶液。加入乙醇，有深蓝色沉淀析出。

4.与盐的反应

5.电化学反应

在中学和普通化学教育中，硫酸铜被用作原电池的电解液，通常作为阳极溶液。例如，在铜—锌原电池中，硫酸铜溶液中的铜离子从锌中吸收电子，形成金属铜。

锌片反应：

铜片反应：

总反应：