

湖北省武汉市硫酸储罐-湖北工业硫酸

产品名称	湖北省武汉市硫酸储罐-湖北工业硫酸
公司名称	湖北中水化工有限公司
价格	500.00/吨
规格参数	品牌:中水 型号:国标 产地:孝感
公司地址	湖北省孝感市云梦县道桥镇明星村村委会101-105 (注册地址)
联系电话	027-86888883 15827627609

产品详情

硫酸，硫的重要的含氧酸。无水硫酸为无色油状液体，10.36℃时结晶，通常使用的是它的各种不同浓度的水溶液，用塔式法和接触法制取。前者所得为粗制稀硫酸，质量分数一般在75%左右；后者可得质量分数98.3%的纯浓硫酸，沸点338℃，相对密度1.84。硫酸是一种活泼的二元无机强酸，能和许多金属发生反应。高浓度的硫酸有强烈吸水性，可用作脱水剂，碳化木材、纸张、棉麻织物及生物皮肉等含碳水化合物的物质。与水混合时，亦会放出大量热能。其具有强烈的腐蚀性和氧化性，故需谨慎使用。是一种重要的工业原料，可用于制造肥料、、、颜料、洗涤剂、蓄电池等，也广泛应用于净化石油、金属冶炼以及染料等工业中。常用作化学试剂，在有机合成中可用作脱水剂和磺化剂。作为有名的硫酸厂家，我公司会不遗余力地把的技术、可靠的产品提供给用户。

浓硫酸加热至290℃分出部分三氧化硫，直至酸的浓度降到98.3%为止，这时硫酸为恒沸溶液，沸点为338℃。无水硫酸体现酸性是给出质子的能力，纯硫酸仍然具有很强的酸性，98%硫酸与纯硫酸的酸性基本上没有差别，而溶解三氧化硫的发烟硫酸是一种超酸体系，酸性强于纯硫酸，但是广泛存在一种误区，即稀硫酸的酸性强于浓硫酸，这种想法是错误的。

硫酸的物理性质：硫酸使蓝紫色石蕊试液变红色，使没有颜色酚酞试液不变色，与活泼金属反应生成盐和氢气，与碱反应生成盐和水，与金属氧化物反应生成盐和水，与盐反应生成新盐和新酸。

硫酸的主要用途：硫酸是一种十分关键的化工原料，基本上全部的工业立即、间接的采用它。

硫酸用于石油工业汽油、润滑油等石油产品的生产过程中，都需要浓硫酸精炼，以除去其中的含硫化合物和不饱和碳氢化合物。每吨精炼需要硫酸约24kg，每吨柴油精炼需要硫酸约31kg。石油工业所使用的活性白土的制备，也消耗不少硫酸。

在浓缩中，以浓硫酸为脱水剂；氯碱工业中，以浓硫酸来干燥氯气、氢气等；无机盐工业中，如冰晶石、硼砂、磷酸三钠、磷酸氢二钠、硫酸铅、硫酸铜、硫酸亚铁以及其他硫酸盐的制备都要用硫酸。许多无机酸如磷酸、硼酸、铬酸(有时也指CrO₃)、硝酸等；有机酸如草酸、醋酸等的制备，也常需要硫酸作原料。此外炼焦化学工业(用硫酸来同焦炉气中的氨起作用副产硫酸铵)、电镀业、制革业、颜料工业、橡胶工业、造纸工业、油漆工业(有机溶剂的制备)、工业和铅蓄电池制造业等等，都消耗相当数量的硫酸。

我们在生产中，可以将100~110℃的温度进行烘干操作，游离水就完全从发烟硫酸中逸出。而结晶水由于受到晶格的束缚，结合比较牢固，要将他从中脱失就需要比较高的温度(200~500℃或者更高)，这时候失去的水分我们就可以认为是结晶水，结晶水的含量 = 结晶水合物重量 - 晶体重量；结果再除以结晶水合物的重量可以得结晶水的百分比。结晶水的含量乘以晶体分子量再除以晶体含量，可以求出发烟硫酸分子中有几个结晶水。

用98.3%硫酸吸收SO₃+H₂SO₄=H₂S₂O₇(焦硫酸)

危险性类别：硫酸酸性腐蚀品
入途径：吸入、食入、皮肤接触。健康危害：对皮肤、粘膜等组织有强烈的和腐蚀作用。蒸气或雾可引起结膜炎、结膜水肿、角膜混浊，以致失明；吸入硫酸雾后引起呼吸道反应、重者发生呼吸困难和肺水肿；高浓度引起喉痉挛或声门水肿而窒息死亡，口服后引起消化道烧灼以至形成溃疡；严重者可能有胃穿孔、腹膜炎、肾损害、休克等。皮肤接触硫酸轻者出现红斑、重者形成溃疡，愈后瘢痕收缩影响功能。硫酸溅入眼内可成灼伤，甚至角膜穿孔、全眼炎以至失明，长期暴露于硫酸雾，可出现鼻粘膜萎缩。嗅觉减退消失。

硫酸亦可被制成其他形态。例如，将高浓度的SO₃通入硫酸可制成发烟硫酸，有关发烟硫酸的浓度，人们通常以SO₃的百分比作准或者是H₂SO₄的百分比作准，两者均可。一般所称的“发烟硫酸”的浓度为45%（含109%H₂SO₄）或65%（含114.6% H₂SO₄）。当SO₃与H₂SO₄比例为1:1产物为焦硫酸（H₂S₂O₇），焦硫酸为固体，熔点为36℃。

食入：饮足量温水，催吐并就医。