

硫酸生产厂-高纯硫酸厂家-试剂硫酸-浓硫酸

产品名称	硫酸生产厂-高纯硫酸厂家-试剂硫酸-浓硫酸
公司名称	湖北中水化工有限公司
价格	340.00/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

生产硫酸的原料有硫黄、硫铁矿、有色金属冶炼烟气、石膏、硫化氢、二氧化硫和废硫酸等。硫黄、硫铁矿和冶炼烟气是三种主要原料。

制取二氧化硫（沸腾炉）燃烧硫或高温处理黄铁矿，制取二氧化硫 $S+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} SO_2$ $FeS_2+11O_2 \xrightarrow{\text{高温}} 8SO_2+2Fe_2O_3$

接触氧化为三氧化硫（接触室） $2SO_2+O_2 \xrightarrow{\text{催化并加热}} 2SO_3$ （可逆反应）

用98.3%硫酸吸收 $SO_3+H_2SO_4 \rightarrow H_2S_2O_7$ （焦硫酸）

加水 $H_2S_2O_7+H_2O \rightarrow 2H_2SO_4$

提纯可将工业浓硫酸进行蒸馏，便可得到浓度95% - 98%的商品硫酸。二水法磷酸反应后，利用磷石膏，工业循环利用，使用二水法制硫酸。

将二氧化硫溶于水变成亚硫酸。亚硫酸氧化得硫酸。

准备：根据工业硫酸样品数量，将一定量蒸馏水煮沸并隔绝空气冷却，现用。准确移取50mL新煮沸并冷却的蒸馏水加入到250mL锥形瓶中。防止水中溶解的CO₂形成弱酸消耗滴定液，结果增大。

称取：使用干燥的胶头滴管，小心的移取适量硫酸试样，转移到相对应的滴瓶中，使用万分之平准确称量样品及滴瓶的总质量，记为m₁；从该滴瓶内移取数滴硫酸试样于锥形瓶中，再次称取样品及滴瓶的总质量，记为m₂；用差减法m₁-m₂算出移取的硫酸试样的质量m。质量要求在0.7g左右。每一滴瓶的滴管是对应的。取完样品后，立即将滴管放入对应的滴瓶中，防止工业硫酸吸收空气中的水，致使检测结果偏低。

滴定：将盛试样的锥形瓶摇匀，冷却至室温后，立即加入3滴甲基红—此甲基蓝混合指示剂，用NaOH标准溶液滴定至溶液呈灰绿色为终点。

硫酸由于有着强腐蚀性和强氧化性，对于人体的危害颇大，若是同学们在实验中或是在日常生活中不慎接触到硫酸，请及时采取相应的急救措施，并立即就医。

眼睛接触：立即提起眼睑，用大量流动水或生理盐水冲洗至少 15 分钟。看医生。

吸入：迅速离开现场到空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如果您呼吸困难，请吸氧。如果呼吸停止，立即进行人工呼吸。看医生。

食入：饮足量温水，催吐并就医。

灭火方法：消防人员需要穿全身防火、防毒服。尽可能将容器从火场移到开阔区域。喷水冷却消防容器，直至灭火结束。如果火灾中的容器发生颜色变化或泄压装置发出声音，则需要立即疏散。灭火剂：水、雾水、干粉、砂土。

包装注意事项：大包装：塑料桶(罐)。容器上部应有减压阀或排气孔。容器中至少应有 10% 的剩余物。桶(罐)净重不超过50kg。试剂包装：塑料瓶，然后装入塑料袋，一起装入钙塑料盒中。

利用密度。两者外观均无色，但密度不同。等体积浓硫酸的质量远高于浓盐酸。所以只能拿起试剂瓶摇晃试剂瓶。如果有“挂壁”现象，就是浓盐酸，否则就是浓盐酸。