





1. 概述

硫酸是三氧 化硫和水的 化合物 硫酸有强 腐蚀性, 氧化性,酸性

硫酸的用途 十分广泛, 是工业之母 硫酸在化肥和 医药农药中 常用作原料



定义

Q

目前主要采用接触法生产 硫酸,采用钒系催化剂,空气氧化二氧化硫。



一是二氧化硫的制备

二是二氧化硫氧化为三氧化硫

三是 三氧化硫的吸收



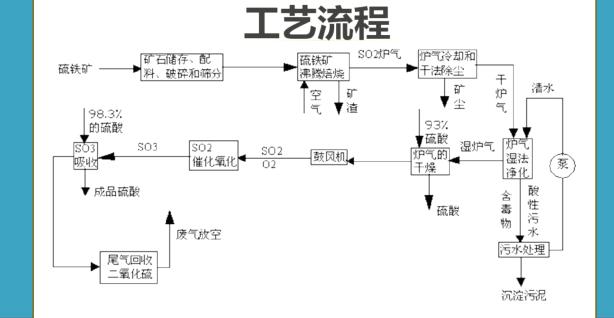
硫酸的工业生产可以以硫磺 为原料,也可以以硫铁矿为 原料,主要的工艺流程如右 边的图所示。

硫磺: S+O₂=SO₂

硫铁矿:

4FeS₂+11O₂=2Fe₂O₃+8SO₂

硫酸生产二转二吸示意图



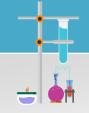




2. 生产过程危险性分析

- (1) 硫酸工业的危险性主要来自硫酸的性质和高温。
- (2) 沸腾炉和转化炉是高温设备,前者温度1000℃, 后者400~600℃,可能导致高温烫伤。
- (3) 硫酸具有酸性, 强氧化性和强腐蚀性。
- (4) 气体净化、三氧化硫吸收、产品浓硫酸,发烟硫酸, 使用不同浓度的硫酸,氧化性极强,腐蚀性很强。







3. 安全措施

预防高温:

培烧炉和转化塔;

温度高,保温层损坏及时修补;

检修设备带好防高温眼镜,

手套和服装。





3. 安全措施

预防硫化物:

- 沸腾炉中二氧化硫刺激强烈,吸入过多致死,做好管道密封性。
- 转化炉中三氧化硫腐蚀性强,防腐蚀防泄漏,造成对人员和 环境的伤害。





3. 安全措施

预防硫酸腐蚀:

- 干燥二氧化硫的硫酸是93%, 腐蚀性同样很强。
- 吸收三氧化硫的是98.3%浓硫酸,腐蚀性更强。
- ■必须防止硫酸发生泄漏。
- 尾气中含有少量未转化二氧化硫和未吸收三氧化硫, 要注意。