

硫酸 安全技术说明书

第一部分 化学品及企业标识

化学品中文名称：硫酸
地址：南京化学工业园赵桥河南路 109 号

企业名称：南京化学试剂股份有限公司
国家应急电话：025-85477110

第二部分 危险性概述

GHS分类

皮肤腐蚀 (类别1A) 严重的眼损伤 (类别1) 急性水生毒性 (类别3)

GHS标签元素

图标或危害标志



信号词 危险

危险描述 造成严重皮肤灼伤和眼损伤。 对水生生物有害。

防范说明

[预防]

操作后彻底清洁皮肤。避免释放到环境中。戴防护手套/穿防护服/戴护目镜/戴面罩。

[储存] 存放处须加锁。

[废弃处置] 根据当地政府规定把物品/容器交与工业废弃处理机构。

第三部分 成分/组成信息

单一物质/混合物： 单一物质 化学名(中文名)：硫酸 百分比：

分子式：H₂O₄S CAS No.：7664-93-9

第四部分 急救措施

吸入：如果吸入,请将患者移到新鲜空气处。如果停止了呼吸,给予人工呼吸。 请教医生。

皮肤接触：用肥皂和大量的水冲洗。 请教医生。

眼睛接触：用大量水彻底冲洗至少 15 分钟并请教医生。

食入：切勿给失去知觉者通过口喂任何东西。 用水漱口。 请教医生。

危害迹象：该物质对粘膜组织和上呼吸道、眼睛和皮肤破坏巨大。、痉挛，发炎，咽喉肿痛，痉挛，发炎，支气管炎，肺炎，肺水肿，灼伤感：，咳嗽，喘息，喉炎，呼吸短促，头痛，恶心，呕吐，肺水肿。效应可能会迟缓。、

第五部分 消防措施

合适的灭火剂：用水雾,抗乙醇泡沫,干粉或二氧化碳灭火。

消防员的特殊防护用具：如必要的话,戴自给式呼吸器去救火。

第六部分 泄漏应急处理

个人防护措施, 防护用具：使用个人防护设备。防止吸入蒸汽、气雾或气体。保证充分的通风。将人员撤离到安全区域。

环保措施：如能确保安全,可采取措施防止进一步的泄漏或溢出。不要让产物进入下水道。防止排放到周围环境中。

控制和清洗的方法和材料：用惰性吸附材料吸收并当作危险废品处理。存放进适当的闭口容器中待处理。

第七部分 操作处置与储存

技术措施, 防止吸入蒸汽和烟雾。

储存条件：贮存在阴凉处。容器保持紧闭,储存在干燥通风处。打开了的容器必须仔细重新封口并保持竖放位置以防止泄漏。

包装材料：依据法律。

第八部分 防护措施

接触极限： PC-TWA 1 mg/m³ PC-STEL 2 mg/m³
呼吸系统防护： 如危险性评测显示需要使用空气净化的防毒面具，请使用全面罩式多功能微粒防毒面具。
眼睛防护： 护目镜。如果情况需要，佩戴面具。
身体防护： 防渗防护服。如果情况需要，穿戴防护靴。
手防护： 防渗手套。

第九部分 物理化学性质

外形 (20 ° C)：液体 外观：透明 颜色：无色 气味：无资料
气味阈值：无资料 pH：1.2 在 5 g/l 熔点：3 ° C 沸点/沸程：290 ° C 在 1,013 hPa
爆炸特性： 爆炸下限：无资料 爆炸上限：无资料 闪点：不适用
蒸气压：1.33 hPa 在 145.8 ° C 蒸气密度：3.39 密度：1.84 g/cm³ 在 25 ° C
溶解度：水溶性：可溶的 自燃温度：无资料

第十部分 稳定性和反应性

化学稳定性：无数据资料 应避免的条件：无数据资料 禁忌物：碱，卤化物，有机材料，碳化物，雷汞，硝酸钾，苦味酸，氰化物，氯酸盐，碱卤化物，锌盐，高锰酸；比如高锰酸钾，过氧化氢，叠氮化物，铊/氧化铊，硝基甲烷，磷的，与下列剧烈反应：，环戊二烯，环戊酮肟，硝基芳胺，二矽化六锂，氧化磷 (III)，粉末状金属
危险反应的可能性：无数据资料 危险的分解产物：无数据资料。

第十一部分 毒理学信息

急性毒性：半数致死剂量 (LD50) 经口 - 大鼠 - 2,140 mg/kg
半数致死浓度 (LC50) 吸入 - 大鼠 - 2 h - 510 mg/m³
皮肤刺激或腐蚀 皮肤 - 兔子 - 剧烈的腐蚀和破坏组织。
眼睛刺激或腐蚀 眼睛 - 兔子 - 严重的眼睛刺激
呼吸道或皮肤过敏 无数据资料。
生殖细胞突变性 无数据资料。
致癌性 IARC: 1 - 第1组：对人类致癌 (Sulfuric acid)
生殖毒性 无数据资料

第十二部分 生态学信息

生态毒性：对鱼类的毒性 半数致死浓度 (LC50) - *Gambusia affinis* - 42 mg/l - 96 h
对水蚤和其他水生无脊 无数据资料
对藻类的毒性 无数据资料
残留性 / 降解性 无数据资料
土壤中的迁移 无数据资料

第十三部分 废弃处置

将剩余的和未回收的溶液交给处理公司。

第十四部分 运输信息

联合国分类：第8项。 UN编号：1830 正式运输名称：硫酸 包装等级：II

第十五部分 法规信息

《危险化学品名录 (2015 版)》

第十六部分 其它信息

参考文献：《危险化学品安全技术全书》，化学工业出版社；