

氢氧化钠安全技术说明书

一 标识

中文名： 氢氧化钠，烧碱

英文名： Sodium hydroxide;Caustic Soda

分子式： NaOH

相对分子质量： 40.01

CAS 号： 1310-73-2

危险性类别： 第 8.2 类碱性腐蚀品

化学类别： 无机碱

二 主要组成部分与性状

主要成分： 含量≥96%

外观与性状： 白色不透明固体，易潮解。

主要用途：

三 健康危害

侵入途径： 吸入、食入。

健康危害： 本品有强烈刺激性和腐蚀。粉尘刺激眼睛和呼吸道，腐蚀鼻中隔；皮肤和眼睛直接接触可引起灼伤；误服可造成消化灼伤，粘膜糜烂、出血和休克。

四 急救措施

皮肤接触： 脱去被污染的衣着，用肥皂水和清水彻底冲洗皮肤。

眼睛接触： 提起眼睑，用流动清水或生理盐水冲洗。就医。

吸入： 迅速脱离现场至空气新鲜处，保持呼吸道通畅。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。

食入： 饮足量温水，催吐，就医。

五 燃爆特性与消防

燃烧性： 不燃

闪点（℃）： 无意义

危险特性： 与酸发生中和反应并放热。遇潮时对铝、锌和锡有腐蚀性，并放出易燃易爆的氢气。本品不会燃烧，遇水和蒸汽大量放热，形成腐蚀性溶液。

灭火方法： 用水、砂土扑救，但须防止物品遇水产生飞溅，造成灼伤。

六 泄漏应急处理

迅速撤离泄露污染区人员至安全处，并进行隔离，严格限制出入。建议应急处理人员戴自给正压式呼吸器，穿耐酸碱服。不要直接接触泄漏物。

大量泄漏： 避免扬尘，用清洁的铲子收集于干燥、洁净、有盖的容器中。也可以用大量水冲洗，洗水稀释后放入废水系统。

小量泄漏： 收集回收或运至废物处理场所处理。

七 储运注意事项

储存于干燥清洁的仓库间。应注意防潮和雨淋。应与易燃或可燃物及酸类分开存放分装和搬运时要注意个人防护。搬运时轻装轻卸，防止包装及容器破损。雨天不宜运输。

八 防护措施

车间卫生标准

中国 MAC (mg/m³): 0.5

前苏联 MAC (mg/ m³): 0.5

美国 OSHA 100ppm, 2mg/m³ ;

美国 TLV-STEL ACGIH 2mg/ m³

检测方法: 气相色谱法

工程控制: 密闭操作。提供安全沐浴和洗眼设备。

呼吸系统防护: 可能接触

眼睛防护: 戴化学安全防护眼镜。

身体防护: 穿防酸碱工作服。

手防护: 戴橡胶耐酸碱手套。

其 他: 工作现场禁止吸烟、进食和饮水。工作毕, 淋浴更衣。保持良好的卫生习惯。

九 理化性质

熔点 (°C): 318.4

沸点 (°C): 1390

相对密度 (水=1): 2.12

相对密度 (空气=1):

饱和蒸汽压 (kPa): 0.13 (739°C)

溶解性: 易溶于水、乙醇、甘油, 不溶于丙酮。

十 稳定性和反应活性

稳定性: 稳定

聚合危害: 不聚合

避免接触的条件:

禁忌物: 强酸、易燃或可燃物、二氧化碳、过氧化物、水。

燃烧 (分解) 产物: 可能产生有害的毒性烟雾。

十一 毒理学资料

急性毒性:

十二 环境生态资料

其环境污染行为主要体现在饮用水和大气中, 残留和蓄积并不严重, 在环境中可被生物降解和化学降解, 但这种过程的速度比挥发过程的速度低得多, 挥发到大气中的二甲苯也可能被光解。

十三 废弃

处置前应参阅国家和地方有关法规。用控制焚烧法处置。

十四 运输信息

危规号: 82001

UN 编号: 1823

包装方法: 防潮性袋装或桶装。

十五 法规信息

化学危险物品安全管理条例 (1987 年 2 月 17 日国务院发布); 化学危险物品安全管理条例实施细则 (化劳发 [1992]677 号), 工作场所安全使用化学用品规定 ([1996]劳发 423 号) 等法规, 针对化学危险品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定; 常用危险化学品的分类及标志 (GB13690-92) 将该物质划为第 8.2 类碱性腐蚀品。