过氧化钠安全说明书

第一部分 化学品及企业标识

中文名： 过氧化钠；二氧化钠

英文名： Sodium peroxide； Sodium dioxide

分子式： Na2O2

分子量： 77.99

CAS 号： 1313-60-6

危险性类别： 第 5．1 类 氧化剂化学类别：无机过氧化物

第二部分 主要组成与性状

主要成分：工业级 有效氧含量≥ 35.5% ，氧化钙为 3.5% ±0.5% 外观与性状： 米黄色粉末或颗粒，加热则变为黄色，有吸湿性。主要用途： 用于医药、印染、漂白及用作分析试剂等。

第三部分 健康危害

侵入途径： 吸入 食入

健康危害： 本品粉尘刺激眼和呼吸道，腐蚀鼻中隔；皮肤直接接触可引起灼伤； 误服可造成消化道灼伤。

第四部分 急救措施

皮肤接触： 脱去污染的衣着，立即用流动清水彻底冲洗。

眼睛接触： 立即提起眼睑， 用流动清水冲洗 10 分钟或用 2％碳酸氢钠溶液冲洗。就医。

吸入： 脱离现场至空气新鲜处。必要时进行人工呼吸。就医。

食入： 误服者立即漱口，给饮牛奶或蛋清。就医。

第五部分 燃爆特性与消防

燃烧性： 助燃

建规火险分级： 甲闪点(℃)： 无意义自燃温度 (℃)： 无意义

爆炸下限 (V%)： 无意义爆炸上限 (V%)： 无意义

危险特性： 具有强氧化性。与有机物、还原剂、易燃物如硫、磷等接触或混合

时有引起燃烧爆炸的危险。 急剧加热时可发生爆炸。 与水强烈反应产生高热， 可发生爆炸。具有较强的腐蚀性。

灭火方法： 干粉、砂土。禁止用水。禁止用泡沫。禁止用二氧化碳。

第六部分 泄漏应急处理

隔离泄漏污染区，周围设警告标志，建议应急处理人员戴好防毒面具，穿化

学防护服。 勿使泄漏物与可燃物质 (木材、纸、油等)接触，不要直接接触泄漏物， 用沙土、干燥石灰或苏打灰混合，然后收集以少量加入大量水中，调节至中性， 再放入废水系统。如大量泄漏，收集回收或无害处理后废弃。

第七部分 储运注意事项

储存于阴凉、通风仓间内。远离火种、热源。相对湿度保持在 75％以下。注意防潮和雨水浸入。保持容器密封。应与易燃、可燃物，还原剂、酸类、硫、磷等

分开存放。切忌混储混运。 搬运时要轻装轻卸， 防止包装及容器损坏。 禁止震动、撞击和摩擦。雨天不宜运输。

第八部分 防护措施

接触限值： 中国 MAC ：未制定标准苏联 MAC ：未制定标准

美国 TWA：未制定标准

美国 STEL：未制定标准

工程控制： 生产过程密闭，加强通风。呼吸系统防护： 作业工人应戴口罩。眼睛防护： 可采用安全面罩。

防护服： 穿相应的防护服。 手防护： 必要时戴防护手套。

其他： 工作后，淋浴更衣。保持良好的卫生习惯。

第九部分 理化性质

熔点： 460(分解 )

沸点： 657(分解 )

相对密度 (水=1)： 2． 80 相对密度 (空气=1): 无资料饱和蒸汽压 (kPa)： 无资料溶解性： 不溶于乙醇。临界温度 (℃)：

临界压力 (MPa)：

燃烧热 (kj/mol) ： 无意义

第十部分 稳定性和反应活性

避免接触的条件： 接触潮湿空气。燃烧(分解)产物： 氧气、氧化钠。稳定性： 稳定

聚合危害： 不能出现

禁忌物： 强还原剂、水、酸类、易燃或可燃物、醇类、二氧化碳、活性金属粉末。

第十一部分 毒理学资料

急性毒性

LD 50

LC50

第十二部分 环境资料

无资料。

第十三部分 废弃

处置前参阅国家和地方有关法规。中和、稀释后，排入下水道。

第十四部分 运输信息

UN 编号： 1504

危险货物编号： 51002

IMDG 规则页码： 5184

危险货物包装标志： 11

包装类别： Ⅰ

第十五部分 法规信息

《危险化学品安全管理条例》（国务院第 344 号令，自 2002 年 3 月 15 日起施行）， 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 5.1 类氧化剂。

第十六部分 其它信息