

# 碳酸钠安全技术说明书

## 说明书目录

第一部分	<a href="#">化学品名称</a>	第六部分	<a href="#">泄漏应急处理</a>	第十一部分	<a href="#">生态学资料</a>
第二部分	<a href="#">成分/组成信息</a>	第七部分	<a href="#">操作处置与储存</a>	第十二部分	<a href="#">废弃处置</a>
第三部分	<a href="#">危险性概述</a>	第八部分	<a href="#">个体防护</a>	第十三部分	<a href="#">运输信息</a>
第四部分	急救措施	第九部分	<a href="#">理化特性</a>	第十四部分	<a href="#">法规信息</a>
第五部分	<a href="#">消防措施</a>	第十部分	<a href="#">稳定性和反应活性</a>		

### 一、化学品名称

化学品中文名称：碳酸钠

化学品英文名称：sodium carbonate

CAS No.: 497-19-8

分子式：Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

分子量：105.99

### 二、成分/组成信息

有害物成分：碳酸钠

### 三、危险性概述

健康危害：本品具有刺激性和腐蚀性。直接接触可引起皮肤和眼灼伤。生产中吸入其粉尘和烟雾可引起呼吸道刺激和结膜炎，还可有鼻粘膜溃疡、萎缩及鼻中隔穿孔。长时间接触本品溶液可发生湿疹、皮炎、鸡眼状溃疡和皮肤松弛。接触本品的作业工人呼吸器官疾病发病率升高。误服可造成消化道灼伤、粘膜糜烂、出血和休克。

燃爆危险：本品不燃，具腐蚀性、刺激性，可致人体灼伤。

### 四、急救措施

皮肤接触：立即脱去污染的衣着，用大量流动清水冲洗至少 15 分钟。就医。

眼睛接触：立即提起眼睑，用大量流动清水或生理盐水彻底冲洗至少 15 分钟。

就医。

吸入：脱离现场至空气新鲜处。如呼吸困难，给输氧。就医。

食入：用水漱口，给饮牛奶或蛋清。就医。

### 五、消防措施

危险特性：具有腐蚀性。未有特殊的燃烧爆炸特性。

灭火方法：消防人员必须穿全身耐酸碱消防服。灭火时尽可能将容器从火场移至空旷处。

## 六、泄漏应急处理

应急处理：隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘面具（全面罩），穿防毒服。避免扬尘，小心扫起，置于袋中转移至安全场所。若大量泄漏，用塑料布、帆布覆盖。收集回收或运至废物处理场所处置。

## 七、操作处置与储存

操作注意事项：密闭操作，加强通风。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴自吸过滤式防尘口罩，戴化学安全防护眼镜，穿防毒物渗透工作服，戴橡胶手套。避免产生粉尘。避免与酸类接触。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。配备泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。稀释或制备溶液时，应把碱加入水中，避免沸腾和飞溅。

储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。应与酸类等分开存放，切忌混储。储区应备有合适的材料收容泄漏物。

## 八、个体防护

呼吸系统防护：空气中粉尘浓度超标时，必须佩戴自吸过滤式防尘口罩。紧急事态抢救或撤离时，应该佩戴空气呼吸器。

眼睛防护：必要时，戴化学安全防护眼镜。

身体防护：穿防毒物渗透工作服。

手防护：戴橡胶手套。

其他防护：及时换洗工作服。保持良好的卫生习惯。

## 九、理化特性

外观与性状：白色粉末或细颗粒(无水纯品)，味涩。

熔点(°C)：851

沸点(°C)：无资料

相对密度(水=1)：2.53

饱和蒸气压(kPa)：无资料

溶解性：易溶于水，不溶于乙醇、乙醚等。

主要用途：是重要的化工原料之一，用于制化学品、清洗剂、洗涤剂、也用于照相术和药品。

#### 十、稳定性和反应活性

禁配物：强酸、铝、氟。

#### 十一、生态学资料

对环境存在污染。

#### 十二、废弃处置

废弃处置方法：处置前应参阅国家和地方有关法规。中和后，用安全掩埋法处置。

#### 十三、运输信息

危险货物编号：无资料

UN 编号：无资料

包装类别：Z01

包装方法：无资料

运输注意事项：起运时包装要完整，装载应稳妥。运输过程中要确保容器不泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏。严禁与酸类、食用化学品等混装混运。运输途中应防曝晒、雨淋，防高温。车辆运输完毕应进行彻底清扫。

#### 十四、法规信息

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品规定 ([1996]劳部发 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。