



本PDF文件由 [www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn) 免费提供, 全部信息请点击[2647-14-5](http://www.ichemistry.cn), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](http://www.ichemistry.cn)

如果您觉得本站对您的学习工作有帮助, 请与您的朋友一起分享:) [爱化学www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn)

CAS Number:2647-14-5 基本信息

中文名:	电镀级氯化钠; 氯化钠
英文名:	CHLORIDE STANDARD
别名:	CHLORIDE; CHLORIDE ION; CHLORINE STANDARD; AMBERLYST (R) A 26; CHLORIDE STANDARD; CHLORIDE IC STANDARD; CHLORIDE ION STANDARD; AMBERLYST A-27 CL-FORM; CHLORIDE MOLARITY STANDARD; CHLORIDE STANDARD SOLUTION
分子结构:	Cl <sup>-</sup>
分子式:	Cl <sup>-</sup>
分子量:	35.453
CAS登录号:	2647-14-5
EINECS登录号:	231-598-3

物理化学性质

性质描述:	<p><b>电镀级氯化钠(2647-14-5)的性状:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. 本品为白色结晶状粉末;</li> <li>2. 其味咸, 中性。</li> <li>3. 易溶于水。</li> </ol> <p><b>物理性质:</b></p> <p>密度2.165g/cm<sup>3</sup>(25℃)。熔点800.7℃。沸点1465℃。由海水(平均含2.4%氯化钠)引入盐田, 经日晒干燥, 浓缩结晶, 制得粗品, 粗盐中因含有杂质, 在空气中较易潮解。亦可将海水, 经蒸汽加温, 砂滤器过滤, 用离子交换膜电渗析法进行浓缩, 得到盐水(含氯化钠160~180g/L)经蒸发析出盐卤石膏, 离心分离, 制得的氯化钠95%以上(水分2%)再经干燥可制得食盐(table salt)。还可用岩盐、盐湖盐水为原料, 经日晒干燥, 制得原盐。用地下盐水和井盐为原料时, 通过三效或四效蒸发浓缩, 析出结晶, 离心分离制得。</p>
-------	--

安全信息

安全说明:	<p>S16: 远离火源。</p> <p>S24: 避免接触皮肤。</p> <p>S26: 万一接触眼睛, 立即使用大量清水冲洗并送医诊治。</p> <p>S45: 出现意外或者感到不适, 立刻到医生那里寻求帮助(最好带去产品容器标签)。</p> <p>S36/37/39: 穿戴合适的防护服、手套并使用防护眼镜或者面罩。</p>
危险类别码:	<p>R10: 易燃。</p> <p>R34: 会导致灼伤。</p>

R20/21/22: 吸入、皮肤接触和不慎吞咽有害。

CAS#2647-14-5化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

供应商信息已更新, 请登录爱化学 [CAS No. 2647-14-5 查看](#)  
 若您在此化学品供应商, 请按照[化工产品收录](#)说明进行免费添加

## 其他信息

产品应用:

电镀级氯化钠(2647-14-5)可用于制造纯碱和烧碱及其他化工产品, 矿石冶炼。食品工业和渔业用于盐腌, 还可用作调味料的原料和精制食盐。

**电镀级氯化钠(2647-14-5)的制备方法:**

将100kg食盐投入提纯釜中, 加入399kg蒸馏水, 搅拌溶解。在配碱槽分别配置3mol的[氢氧化钠](#)溶液和1.5mol的[碳酸钠](#)溶液。将二者等体积混合。然后将混合物滴加到食盐水中, 当pH值达到11左右时, 停止滴加, 加热煮沸静置沉淀。过滤, 滤液用6mol的[盐酸](#)酸化。调节pH值至7。加热蒸发, 浓缩到氯化钠析出结晶。过滤, 烘干, 研碎即获得电镀级氯化钠。

**储存、包装及运输:**

安全性贮于通风、干燥、阴凉的库内。贮期6个月。按一般化学品管理, 用塑料桶包装, 净重50kg。运输防止日晒雨淋。

**产品规格:**

GB 1618-79(88)

指标名称	指标
外观	白色或略带黄色晶体
水不溶物/%	≤0.01
<a href="#">氯酸钾</a> /%	≤0.60
<a href="#">溴酸钠</a> /%	≤0.07
<a href="#">镁</a> /%	≤0.03
含量/%	≥99
水分/%	≥0.01
氯化物/%	≤0.06
<a href="#">铬酸钾</a> /%	≤0.07

**急救措施:**

1. 皮肤接触: 皮肤接触后用清水清洗干净即可。
2. 吸入: 吸入氯化钠颗粒会导致中毒或死亡, 应即时就医。
3. 食入: 如食用过量, 应当多喝水(如: 喝糖水、喝盐开水)或者使用其他措施(例如: 注射生理盐水“质量分数为0.9%的氯化钠溶液”)来维持体内的盐分, 否则, 后果很严重(会呈人体脱水症状)。

生产方法及其他:

**消防措施:**

1. 危险特性: 本产品属于无毒性化工产品, 不易燃, 对消防无特殊要求。
2. 有害燃烧产物: 无有害燃烧产物。
3. 灭火方法及灭火剂: 无特殊要求。
4. 灭火注意事项: 无特别说明。

**泄漏应急处理:**

1. 应急处理: 及时更换包装袋即可。
2. 消除方法: 清扫干净, 回收即可。

**治疗病症:**

该药可预防和治疗低钠综合症，包括全身虚弱、精神怠倦、肌肉阵挛和循环障碍等。对于出汗过多、严重吐泻、大面积烧伤、利尿药及慢性肾上腺皮质功能不全所致低血钠证，可使用氯化钠配成的生理盐水或高渗氯化钠溶液治疗，高温作业者可服用含食盐(氯化钠)饮料，外用生理盐水可用于冲洗伤口、创面、鼻或眼等患处，此外，尚可防止脱水或休克等。

**不良反应及其注意事项如下：**

(1)一般并无不良反应，但充血性心力衰竭、肾炎，其他肾脏严重损坏并伴有钠潴留的水肿病人应禁用、肝硬化腹水、高雪岩、颅内疾病或接受皮质激素治疗的病人，补充生理盐水可能会加重原有病情，故应慎用。

(2)已有酸中毒的病人勿用，以免发生高氯性酸中毒症。

(3)为防止用药过多可采用[碳酸氢钠](#)生理盐水或乳酸钠生理盐水，不宜单独使用氯化钠溶液。但碱血症病人禁用上述碱性复方溶液。

(4)肺水肿病人也应禁用。

**检验方法：**

第一步：向溶液中滴入[硝酸](#)酸化的[硝酸银](#)溶液，有白色沉淀产生，证明有Cl<sup>-</sup>。

第二步：用铂丝蘸取少量溶液，置于[酒精](#)灯上灼烧，火焰呈黄色，可证含有Na<sup>+</sup>。

相关化学品信息

[喹诺酮 165](#) [2619-97-8](#) [26748-05-0](#) [26468-79-1](#) [26606-90-6](#) [26193-12-4](#) [\(3,5-二氟苯基\)三氟硼酸钾](#) [2,4-二氯烟酸](#) [2-三氟甲氧基苯甲醚](#) [26138-23-8](#) [265650-14-4](#) [3-\(甲基硒基\)-L-丙氨酸](#) [甲基环戊二烯二聚体](#) [26486-93-1](#) [2-甲基-咪喃\[3,2-C\]吡啶-4\(5H\)-酮](#) 455

生成时间2016-5-16 11:43:10