



本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[7681-49-4](#), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)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](#)

CAS Number:7681-49-4 基本信息

中文名:	氟化钠
英文名:	Sodium fluoride
别名:	Sodium fluoride
分子结构:	NaF
分子式:	NaF
分子量:	41.99
CAS登录号:	7681-49-4
EINECS登录号:	231-667-8

物理化学性质

熔点:	993℃
沸点:	1700℃
水溶性:	4G/100ML (25℃)
密度:	2.558

性质描述:	氟化钠 (7681-49-4) 的性状如下: 1、相对密度2.558。 2、熔点993℃。 3、沸点1695℃。 4、无色发亮晶体或白色粉末, 溶于水(20℃, 饱和浓度3.9%), 水溶液呈碱性, 微溶于醇。 5、能腐蚀玻璃, 对皮肤和黏膜有刺激性, 有毒。
-------	---

安全信息

安全说明:	S22: 不要吸入粉尘。 S36: 穿戴合适的防护服装。 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)。
危险品标:	 T: 有毒物质
危险类别码:	R25: 吞咽有毒。 R32: 与酸接触释放出毒性很高的气体。 R36/38: 对眼睛和皮肤有刺激作用。
危险品运输编号:	UN1690

CAS#7681-49-4化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

 百灵威科技有限公司 专业从事7681-49-4及其他化工产品的生产销售 400-666-7788

 阿法埃莎(Alfa Aesar) 氟化钠专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 800-810-6000/400-610-6006

深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 长期供应NaF等化学试剂, 欢迎垂询报价 0755-86170099

萨恩化学技术(上海)有限公司 生产销售Sodium fluoride等化学产品, 欢迎订购 021-58432009

阿达玛斯试剂 是以Sodium fluoride为主的化工企业, 实力雄厚 400-111-6333

Acros Organics 本公司长期提供7681-49-4等化工产品 +32 14/57. 52. 11
阿凡达化学 是氟化钠等化学品的生产制造商 400-615-9918
Sigma-Aldrich 专业生产和销售NaF，值得信赖 800-736-3690
生工生物(上海)有限公司 专业从事Sodium fluoride及其他化工产品的生产销售 800-820-1016 / 400-821-0268
供应商信息已更新且供应商的链接失效，请登录爱化学 CAS No. 7681-49-4 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: 用作杀虫剂、木材防腐剂。

生产方法及其他:

氟化钠(7681-49-4)的制备方法:

1. 可由纯碱或烧碱中和氢氟酸而得。也可将萤石、纯碱和石英砂在高温下煅烧，经水浸取、蒸发、结晶、干燥得成品。

2. 氟硅酸钠法: 由湿法磷酸和磷肥副产的氟硅酸，按常规方法可制得99.87%的氟硅酸钠。在84~95℃和0.15MPa的条件下反应160~180min、过量5%~8%的碱性溶液(pH值为8~9)中，生成氟化钠。 $\text{Na}_2\text{SiF}_6 + 2\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 6\text{NaF} + \text{SiO}_2 + 2\text{CO}_2 \uparrow$ 中和液静置澄清后，清液经蒸发浓缩、冷却结晶，分离后用50~60℃的热水洗涤，间接干燥得成品。

3. 熔浸法: 将萤石、纯碱和石英砂，在高温(800~900℃)下煅烧，然后用水浸取，再经蒸发、结晶、干燥得成品。 $\text{CaF}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2 \rightarrow 2\text{NaF} + \text{CaSiO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow$ 。

4. 中和法: 用纯碱或烧碱中和氢氟酸而得， $2\text{HF} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{NaF} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 在中和锅内用母液溶解纯碱，然后加入30%的氢氟酸中和至pH值8~9，且有 CO_2 气体逸出为止，氢氟酸中往往含有氟硅酸杂质，中和后生成氟硅酸钠; 在90~95℃: 下加热1h，氟硅酸钠即分解: $\text{Na}_2\text{SiF}_6 + 2\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 6\text{NaF} + \text{SiO}_2 + 2\text{CO}_2 \uparrow$ 中和过程中pH值不得低于8，不然氟硅酸钠难被碱分解，中和液静置1h，清液经浓缩后冷却析出氟化钠结晶，再经离心分离、干燥、粉碎得成品。

包装与储运:

包装方法: 塑料袋或二层牛皮纸袋外纤维板桶、胶合板桶、硬纸板桶; 塑料袋外塑料桶(固体); 塑料桶(液体); 两层塑料袋或一层塑料袋外麻袋、塑料编织袋、乳胶布袋; 塑料袋外复合塑料编织袋(聚丙烯三合一袋、聚乙烯三合一袋、聚丙烯二合一袋、聚乙烯二合一袋); 塑料袋或二层牛皮纸袋外普通木箱; 螺纹口玻璃瓶、铁盖压口玻璃瓶、塑料瓶或金属桶(罐)外普通木箱; 螺纹口玻璃瓶、塑料瓶或镀锡薄钢板桶(罐)外满底板花格箱、纤维板箱或胶合板箱。

储运注意事项:

铁路运输时应严格按照铁道部《危险货物运输规则》中的危险货物配装表进行配装。运输前应先检查包装容器是否完整、密封，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、氧化剂、食品及食品添加剂混运。运输时运输车辆应配备泄漏应急处理设备。运输途中应防曝晒、雨淋，防高温。储存于阴凉、干燥、通风良好的库房。库温不超过30℃，相对湿度不超过80%。包装密封。应与酸类、食用化学品分开存放，切忌混储。储区应备有合适的材料收容泄漏物。应严格执行极毒物品“五双”管理制度。

防护措施:

1. 呼吸系统防护: 空气中浓度超标时，应该佩戴防毒口罩。紧急事态抢救或逃生时，建议佩戴自给式呼吸器。

2. 眼睛防护: 戴化学安全防护眼镜。

3. 防护服: 穿相应的防护服。

4. 手防护: 戴防化学手套。

5. 其它: 工作现场禁止吸烟、进食和饮水。工作后，淋浴更衣。工作服不要带至非作业场所。单独存放被毒物污染的衣服，洗后备用。保持良好的卫生习惯。

急救措施:

1. 皮肤接触: 脱去被污染的衣着，立即用流动清水彻底冲洗。

- 2. 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。
- 3. 吸入：脱离现场至空气新鲜处。必要时进行人工呼吸。就医。
- 4. 食入：患者清醒时给饮大量温水，催吐，尽快洗胃。就医。
- 5. 灭火方法：不燃。火场周围可用的灭火介质。 用大量水灭火。用雾状水驱散烟雾与刺激性气体。

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，穿相应的工作服。不要直接接触泄漏物。避免扬尘，用洁净的铲子收集于干燥、洁净、有盖的容器中。如大量泄漏收集回收或运至废物处理场所处置。

相关化学品信息

[760884-24-0](#) [76970-78-0](#) [76649-19-9](#) [N,N,N',N'-四\(4-甲基\)-1,1'-联苯-4,4'-二胺](#) [3-十二烷氧基丙胺](#) [760160-65-4](#) [2,6-辛二炔](#) [76778-98-8](#) [76154-40-0](#) [76352-65-3](#) [2,3,5,6-四氟苯硫酚](#) [76727-28-1](#) [4-甲氧基-2-吡啶酮](#) [76649-17-7](#) [760-97-4](#) [辛酸铯](#) [己唑醇](#) [聚醚](#)