

本PDF文件由

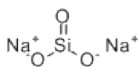
免费提供, 全部信息请点击[6834-92-0](#), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)如果您觉得本站对您的学习工作有帮助, 请与您的朋友一起分享:) [爱化学www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn)

## CAS Number:6834-92-0 基本信息

中文名: 偏硅酸钠

英文名: Sodium metasilicate

别名: Disodium metasilicate

分子结构: 分子式: Na<sub>2</sub>O<sub>3</sub>Si

分子量: 122.06

CAS登录号: 6834-92-0

EINECS登录号: 229-912-9

## 物理化学性质

熔点: 1089°C

## 安全信息




S13: 远离食品、饮料和动物饲料。  
 安全说明: 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)。  
 S36/37/39: 穿戴合适的防护服、手套并使用防护眼镜或者面罩。

危险品标:  C: 腐蚀性物质

危险类别码: R34: 会导致灼伤。  
 R37: 刺激呼吸道。

危险品运输编号: UN3253

## CAS#6834-92-0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6834-92-0及其他化工产品的生产销售 400-666-7788  
 阿法埃莎(Alfa Aesar) 偏硅酸钠专业生产商、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Na<sub>2</sub>O<sub>3</sub>Si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 metasilicate等化学产品, 欢迎订购 021-58432009  
 阿达玛斯试剂 是以Disodium metasilicate为主的化工企业, 实力雄厚 400-111-6333  
 阿凡达化学 本公司长期提供6834-92-0等化工产品 400-615-9918  
 Sigma-Aldrich 是偏硅酸钠等化学品的生产制造商 800-736-3690

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. 6834-92-0](#) 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: [偏硅酸钠](#) (6834-92-0) 用途:  
 皂化剂; 水果、蔬菜、坚果用碱液清洗去皮剂; 锅炉用水添加剂; 禽、畜内脏清洗剂。  
 限量 不作限制性规定(GMP, FDA, § 184.1769a, 2000)。

[偏硅酸钠](#) (6834-92-0) 制法:  
 由[碳酸钠](#)与[硅砂](#)(SiO<sub>2</sub>)按比例混合, 1400~1500°C熔融, 冷却、溶化、澄清、浓缩后喷雾干燥而成。

<p>生产方法及其他:</p>	<p>鉴别试验:</p> <p>1. 取试样200mg溶于10ml水, 滴该液一滴于色板上, 加4mol/L<a href="#">氢氧化钠</a>1滴和由0.5g<a href="#">钼酸铵</a>溶于10ml水中的液1滴, 再加<a href="#">硫酸</a>3ml, 应出现深黄色, 以示硅<a href="#">酸</a>盐的存在。</p> <p>2. 用一<a href="#">镍铬合金</a>(nichrome)丝蘸取试验1中的试样液, 伸入火焰中应出现亮黄色, 表示有钠存在。</p> <p>含量分析:</p> <p>1. <a href="#">二氧化硅</a> 正确称取试样1g, 放入一烧杯中, 用5ml<a href="#">盐酸</a>酸化, 在蒸汽浴上蒸发至干, 再加5ml盐酸重复操作一次, 将残渣与1ml盐酸和2ml水混合, 在蒸汽浴上水解至成可溶性盐, 用无灰滤纸过滤, 用热水洗涤后移入一铂坩埚, 在105℃下干燥1h, 用较低的温度炭化。然后在1000℃下灼烧至恒重。用数滴水湿润残渣, 加<a href="#">氢氟酸</a>15ml和1:3<a href="#">硫酸</a>5滴, 于加热板上将酸驱去后再在1000℃下灼烧至恒重。</p> <p>2. 氧化钠 准确称取试样500mg, 分散于150ml水中, 加热至全部溶解。加酚酞试液(TS-167)2~3滴和0.1mol/L硫酸100.0ml。用0.1mol/L氢氧化钠滴至粉红色, 两者相减后, 每毫升0.1mol/L硫酸相当于氧化钠3.099mg。</p>
相关化学品信息	
<p><a href="#">哌嗪-N,N'-双(2-羟基丙烷磺酸)</a> <a href="#">三(异丙基环戊二烯)化铜(III)</a> <a href="#">68548-08-3</a> <a href="#">1,3-丁二醇与1,3-二异氰酸根合甲苯和酚类封端的2-乙基-2-(羟甲基)-1,3-丙二醇的聚合物</a> <a href="#">68411-20-1</a> <a href="#">68648-89-5</a> <a href="#">2,3-萘二羧酸酐</a> <a href="#">异丁烯化-甲基苯乙烯化苯酚</a> <a href="#">2-[[[2,4(或3,5)-二甲基-3-环己烯-1-基]甲基]氨基]苯甲酸乙酯</a> <a href="#">聚乙烯多胺与琥珀酐聚丁烯衍生物的反应产物</a> <a href="#">C10-16烷基衍生物代苯磺酸钙盐</a> <a href="#">2-[[[5-甲氧基-3-(3-磺丙基)-2(3H)-苯并噻唑亚基]甲基]-1-(3-磺丙基)萘并[1,2-D]噻唑翁内盐, 二乙胺盐(1:1)</a> <a href="#">庚酸与2,2'-亚氨基双乙醇的化合物</a> <a href="#">磺胺嘧啶</a> <a href="#">3-[[4-[乙基(苯甲基)氨基]苯基]偶氮]-1,2-二甲基-1H-1,2,4-三唑翁硫酸甲酯盐</a> <a href="#">氧化钼</a> <a href="#">二乙胺</a> <a href="#">磷酸</a> <a href="#">699</a></p>	