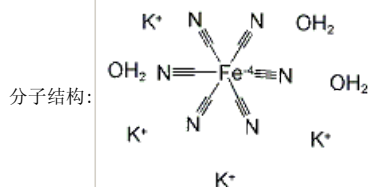


本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[14459-95-1](https://www.ichemistry.cn), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](https://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](https://www.ichemistry.cn)

CAS Number:14459-95-1 基本信息

中文名:	黄血盐钾; 亚铁氰化钾
英文名:	Potassium ferrocyanide trihydrate
别名:	Potassium hexacyanoferrate(II) trihydrate



分子式:	$K_4Fe.(CN)_6 \cdot 3(H_2O)$
分子量:	422.36
CAS登录号:	14459-95-1
EINECS登录号:	237-722-2

物理化学性质

熔点:	70°C
水溶性:	270G/L (12°C)
密度:	1.85
性质描述:	晶体, 熔点70° C, 密度1.85

安全信息

安全说明:	S24/25: 防止皮肤和眼睛接触。
危险类别码:	R32: 与酸接触释放出毒性很高的气体。 R20/21/22: 吸入、皮肤接触和不慎吞咽有害。

CAS#14459-95-1化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

 阿法埃莎(Alfa Aesar) 专业从事14459-95-1及其他化工产品的生产销售 800-810-6000/400-610-6006
 深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 黄血盐钾专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 0755-86170099
 萨恩化学技术(上海)有限公司 长期供应亚铁氰化钾等化学试剂, 欢迎垂询报价 021-58432009
 阿达玛斯试剂 生产销售 $K_4Fe.(CN)_6 \cdot 3(H_2O)$ 等化学产品, 欢迎订购 400-111-6333
 阿凡达化学 是以Potassium ferrocyanide trihydrate为主的化工企业, 实力雄厚 400-615-9918

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. 14459-95-1](https://www.ichemistry.cn) 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:	亚铁氰化钾(14459-95-1)的用途: 作抗结剂, 我国规定可用于食盐, 最大使用量0.005g/kg(以亚铁氰根计)。 用于制造颜料、印染氧化助剂、氰化钾、炸药及化学试剂, 亦用于钢的热处理、石印、雕刻等。
-------	--

	用作分析试剂、色谱试剂和显影剂。 其食品添加剂级产品主要用作食盐的抗结块剂。
生产方法及其他:	亚铁氰化钾(14459-95-1)的制法: 以生产电石的副产物氰熔体(氰化钙和氰化钠的混合物)为原料,用水于80℃以下萃取,萃取液中加入硫酸亚铁生成氰化亚铁络合物,然后于75℃下加入氯化钾产生复盐沉淀,加入纯碱使其脱钙,再加入氯化钾,加热煮沸使钠盐转化为亚铁氰化钾,最后经过滤、冷却结晶、分离、干燥得成品。也可以用氰化钠废液与氯化钙、硫酸亚铁于70~80℃下反应生成亚铁氰化钠和硫酸钙沉淀,过滤后的滤液中加入氯化钙和氯化钾,在75℃下反应生成亚铁氰化钾复盐沉淀,后续工艺与前法相同。 质量指标:(HB 2918-1999) 六氰合铁酸四钾【K₄Fe(CN)₆·3H₂O】含量≥99.0%;氯化物(以Cl⁻计)含量≤0.40%;水不溶物含量≤0.03%;氰化物通过试验;六氰合铁(III)酸盐通过试验;砷(As)含量≤0.0001%。 氰熔体法将氰熔体加水萃取后,再加入硫酸亚铁,使之生成络合物,经压滤除杂,滤液中的亚铁氰化钠和亚铁氰化钙在75℃下与氯化钾反应,生成亚铁氰化钾钙复盐沉淀,再经压滤,滤液中黄血盐钠含量应<5g/L,滤饼在温度70~80℃下,加上适量纯碱,使其脱钙,排除脱钙后的沉淀泥渣,使滤液加热并加入过量的氯化钾,将滤液中的黄血盐钠全部转化成黄血盐钾。上述反应全部完成后,再经冷却结晶、离心分离、干燥,制得亚铁氰化钾成品。其 $6\text{NaCN}+\text{FeSO}_4\rightarrow\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+\text{Na}_2\text{SO}_4$ $3\text{Ca}(\text{CN})_2+\text{FeSO}_4\rightarrow\text{Ca}_2\text{Fe}(\text{CN})_6+\text{CaSO}_4\downarrow$ $\text{Ca}_2\text{Fe}(\text{CN})_6+2\text{KCl}\rightarrow\text{K}_2\text{CaFe}(\text{CN})_6\downarrow+\text{CaCl}_2$ $\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+2\text{KCl}+\text{CaCl}_2\rightarrow\text{K}_2\text{CaFe}(\text{CN})_6\downarrow+4\text{NaCl}$ $2\text{K}_2\text{CaFe}(\text{CN})_6+2\text{Na}_2\text{CO}_3\rightarrow\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+2\text{CaCO}_3\downarrow$ $\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+4\text{KCl}\rightarrow\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+4\text{NaCl}$ 氰化钠废液回收法将回收的氰化钠废液与氯化钙、硫酸亚铁初步反应,过滤除去硫酸钙沉淀,滤液与适量纯碱反应,使脱钙完全,除去碳酸钙渣,然后与氯化钾反应转化生成亚铁氰化钾。经过滤、冷却结晶,离心分离、气流干燥,制得亚铁氰化钾成品,其 $6\text{NaCN}+\text{FeSO}_4+\text{CaCl}_2\rightarrow\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+\text{CaSO}_4\downarrow+2\text{NaCl}$ $\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+4\text{KCl}\rightarrow\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+4\text{NaCl}$ 含氰废水回收法含氰废水经蒸汽加热,使氰化氢气体逸出,再用碳酸钾溶液在充填铁刨花的吸收塔内循环吸收氰化氢气体,使其反应转化为亚铁氰化钾。其 $6\text{HCN}+\text{Fe}+2\text{K}_2\text{CO}_3\rightarrow\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6+\text{H}_2\uparrow+2\text{CO}_2\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$
相关化学品信息	
14526-11-5 14080-55-8 2,2-二甲基-5-(2,5-二甲苯氧基)戊酸异丁酯 148372-31-0 4,5-二氟-2-甲氧基苯甲醛 146537-07-7 2,4,6-三溴苯胺 1469-95-0 148409-26-1 14874-07-8 142596-33-6 14844-71-4 14269-63-7 148019-74-3 14910-23-7 苯甲腈 溴乙酰溴 二苯	
砷 525	