



本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[10031-31-9](#), 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:10031-31-9 基本信息

中文名:	碘化钙
英文名:	Calcium iodide, hexahydrate (8CI, 9CI)
别名:	CALCIUM (II) IODIDE; CALCIUM IODIDE; crystal calcium iodide
分子结构:	
分子式:	CaI ₂ ·6H ₂ O
分子量:	401.979
CAS登录号:	10031-31-9

物理化学性质

性质描述:	碘化钙(10031-31-9)外观与性状: 无色或浅黄色六方结晶或粉末, 具有潮解性, 味苦。密度: 3.96g/cm ³ 。在空气中吸收二氧化碳, 分解出游离碘, 渐呈黄色。易溶于水, 水溶液呈中性; 溶于 乙醚 、 甲醇 、 丙酮 ; 溶于 酸 而分解, 游离出碘或生成氢碘酸。
-------	--

安全信息

安全说明:	R22: 吞咽有害。
-------	------------

CAS#10031-31-9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. 10031-31-9](#) 查看

若您是此化学品供应商, 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:	碘化钙(10031-31-9)的用途: 主要用作医药, 是碘化 钾 的代用品, 也用作感光乳剂、碘化氢的干燥剂, 用于配制灭火剂等。
生产方法及其他:	碘化钙(10031-31-9)质量标准: 结晶碘化钙(cai₂·6h₂o), % 99 含量(以碘计) % 62.52 硫酸盐 % 0.20 碘酸盐 合格 氯化物 % 0.5 制法: 一是由碘与硫化氢反应生成碘化氢溶液, 再加氢氧化钙反应而得; 二是由碘与铁屑在一定条件下反应后, 再与硝石灰反应而得。 另外: 无水碘化钙可由碘化铵和氧化钙共同在碘化氢或干燥氮气流中加热脱水而得。 碘化钙安全性: 应在暗室或红光下包装。应贮存在阴凉、避光、干燥的库房内。包装必须密封, 注意防潮。用黑棕色磨口玻璃

瓶包装，瓶口用蜡密封，每瓶净含量0.5kg。木箱集装内衬垫料运输，每箱内装10瓶。失火时，可用水、砂土和各类灭火器补救。毒性及防护：碘蒸气强烈刺激眼睛；皮肤和呼吸器官，长时间接触碘或吸入碘蒸气，可引起咳嗽、流鼻涕、结膜炎、腮腺肿大、支气管炎、鼻炎复视、皮肤红斑，皮肤黏膜出现水泡。不得与有毒物品和易燃物品共贮混运，运输过程中要防雨淋和日光照射。空气中碘的最高容许浓度为1mg/m³。生产设各要求密闭，生产环境要通风良好。搬运时要轻装轻卸，严禁震动、撞击，防止包装瓶破碎。重者则发生呕吐、腹泻、尿中出现蛋碘蒸气中毒时，应立即离开现场，到室外呼吸新鲜空气，吸入5%[硫代硫酸钠](#)或2%[碳酸氢钠](#)溶液；再用2%[碳酸氢钠](#)溶液洗涤鼻、口、喉部；眼痛时，可用水洗涤，并滴入2～3滴[盐酸](#)可卡因。碘溅到皮肤上时，应立即用硫代硫酸钠溶液洗除；经过口腔中毒时，应迅速饮服淀粉糊、牛奶、鸡蛋或稀硫代硫酸钠水。工人在工作必须穿戴密闭防护眼、长通胶靴、胶皮围裙、乳胶手套、防毒面具及工作服。

相关化学品信息

[107659-30-3](#) [山姜素](#) [104778-54-3](#) [N'-苯甲基-N,N-二甲基乙二胺](#) [108260-27-1](#) [101517-13-9](#) [103232-24-2](#) [102811-91-6](#) [108180-14-9](#) [106754-20-5](#) [100908-65-4](#) [105522-58-5](#) [100700-19-4](#) [109023-83-8](#) [101834-43-9](#) 458

生成时间2016-8-9 8:47:22