

# 销售氯化钾 进口 氯化钾

产品名称	销售氯化钾 进口 氯化钾
公司名称	济南金昊化工有限公司
价格	2800.00/吨
规格参数	型号:进口 主要成分:氯化钾 产商:进口
公司地址	济南市历城区华山镇姬家庄村北路中段
联系电话	86-053188529097/88687288 13869119097

## 产品详情

型号	进口	主要成分	氯化钾
产商	进口	用途级别	工业级
含量	62 ( % )	粒度	300 ( 目 )
执行质量标准	国标	CAS编号	7447-40-7
品牌	进口	用途	工业农业

无色细长菱形或立方晶体，或白色结晶小颗粒粉末，外观如同食盐；无臭、味咸；易溶于水，溶于甘油，微溶于乙醇；相对密度1.987，熔点773 。

## 目录

食品添加剂用途医学临床使用所属类别外文名适应症用量用法注意事项规格概述中文名称药品名称颜色汉语拼音化学式分子量物理性质cas编号化学品描述制法氯化钾的施用氯化钾的物理性质氯化钾在土壤中转化氯化钾的施用氯化钾产品辨别方法化肥氯化钾储存注意事项包装方法运输注意事项化学反应2010版中国药典修订增订内容食品添加剂用途医学临床使用所属类别外文名适应症用量用法注意事项规格概述中文名称药品名称颜色汉语拼音化学式分子量物理性质cas编号化学品描述制法氯化钾的施用氯化钾的物理性质氯化钾在土壤中转化氯化钾的施用氯化钾产品辨别方法化肥氯化钾储存注意事项包装方法运输注意事项化学反应2010版中国药典修订增订内容  
展开

## 食用氯化钾

## 编辑本段

食品添加剂 质量标准：指标名称fcc, 1996qb2554-2002含量99.097.0酸度或碱度试验正常-砷（以as计），%0.00030.00005重金属（以pb计），%0.00050.0001碘化物或溴化物试验正常-干燥减量，%11钠试验阴性-白度-80氯化钠（nacl），%-1.45水不溶物，%-0.05水溶性杂质，%-0.5铵\*（以nh4+），%-0.01注：1、除干燥减量外，其它指标均以干基计。

2、\*此项测定只限于浮选法生产的氯化钾为原料制得的食用氯化钾。

## 编辑本段

用途 营养增补剂；胶凝剂；代盐剂；酵母食料；与食盐一样可用于农产品、水产品、畜产品、发酵品、调味品、罐头、方便食品的调味剂等。也用于强化钾（供人体电解质用）配制运动员饮料等。可强化凝胶作用。

注射氯化钾溶液可以使心脏停止跳动,在中国和美国,氯化钾和硫喷妥钠,泮库溴铵一起用于注射死刑。

本品无毒,可以代替氯化钠作为食盐使用,又称为低钠盐或是无钠盐 农业上用作钾肥（以氧化钾计含量为50—60%），肥效快，可用作基肥和追肥。但在盐碱地或对马铃薯、番薯、甜菜、烟草等忌氯农作物不宜施用。工业上用作制造其他钾盐的原料。医疗上用以防治缺钾症。

## 编辑本段

医学临床使用 氯化钾是临床常用的电解质平衡调节药，临床疗效确切，广泛用于临床各科。用于治疗 and 预防各种原因（进食不足、呕吐、严重腹泻、应用排钾利尿药或长期应用糖皮质激素和肾上腺皮质激素、失钾性肾病、bartter综合症等）引起的低钾血症，亦可用于心、肾性水肿以及洋地黄等强心甙中毒引起的频发性、多源性早搏或快速心率失常。所属类别 调节水、电解质及酸碱平衡药外文名

potassiumchloride,kaochlor,kalcorid,kalitabs适应症 用于低钾血症（多由严重吐泻不能进食、长期应用排钾利尿剂或肾上腺皮质激素所引起）的防治，亦可用于强心甙中毒引起的阵发性心动过速或频发室性期外收缩。用量用法：补充钾盐大多采用口服 1次1g，1日3次。血钾过低病情危急或吐泻严重而口服不易吸收时，可用静滴，每次用10%10ml，用5% - 10%葡萄糖液500ml稀释或根据病情酌定用量。注意事项 1.静滴过量时，可出现疲乏、肌张力减低、反射消失、周围循环衰竭、心率减慢，甚至心脏停搏等不良反应。 2.肾功能严重减退者而尿少时慎用，无尿或血钾过高时忌用。 3.脱水病例一般先给不含钾的液体（也可给复方氯化钾液，因其含钾浓度低，不致引起高钾血症），等排尿后再补钾。 4.静滴时，速度宜慢，浓度不可太高（一般不超过0.2% - 0.4%，治疗心律失常时可加至0.6% - 0.7%），否则不仅引起局部剧痛，还可导致心脏停搏。 5.口服本品溶液或无糖衣片，对胃肠道有较强的刺激性，部分病人难以耐受。当病人服后出现腹部不适、疼痛等症状时，应加警惕。因服用氯化钾片等制剂时，有造成胃肠溃疡、坏死或狭窄等并发症的可能，宜采用本品的10%水溶液稀释于饮料中，在餐后服用，以减少刺激性。如有缓释氯化钾片，则更好。规格片剂：每片0.25g、0.5g。针剂，每支1g（10ml）。

## 编辑本段

概述中文名称 氯化钾药品名称 又名补达秀颜色 白色汉语拼音 l hu à ji 化学式 kcl分子量 74.54物理性质 密度1.984。熔点770℃。升华点1500℃。沸点1420℃。水溶性340g/l(20℃)。

## 氯化钾

cas编号 7447-40-7

## 编辑本段

化学品描述化学式kcl；式量74.560。无色立方晶体，常为长柱状。密度1.984克/厘米<sup>3</sup>。熔点770℃，于1500℃沸腾。溶于水，溶解度表如下

0℃	: 27.6g	10℃	: 31.0g	20℃	: 34.0g	30℃	: 37.0g	40℃	: 40.0g	50℃	: 42.6g
60℃	: 45.5g	70℃	: 48.3g	80℃	: 51.1g	90℃	: 54.0g	100℃	: 56.7g		

## 编辑本段

制法 可由光卤石(氯酸钾，kclo<sub>3</sub>)加热熔化后分出。 mno<sub>2</sub> 氯酸钾制取氧气化学方程式:2kclo<sub>3</sub>====2kcl + 3o<sub>2</sub> 加热

## 编辑本段

氯化钾的施用氯化钾的物理性质 氯化钾化学中性，生理酸性肥料，分子式为kci，分子量为74.55，白色结晶体，易溶于水，有吸湿性，长期贮存会结块，而且杂质的含量越高，其吸湿性越强，愈易结块，氯化钾在土壤中转化 氯化钾施入土壤后很快溶解，并立即解离，使局部土壤溶液中的钾离子和氯离子浓度明

显提高，形成浓度梯度，钾离子和氯离子开始向外扩散。一部分钾离子被作物直接吸收利用，一部分于土壤胶体上的阳离子进行代换作用而被土壤胶体吸附。残留的氯离子与钾离子代换出来的阳离子进入土壤溶液。在中性及石灰性土壤上施入氯化钾后形成氯化钙，生成的氯化钙易溶于水，在多雨地区、多雨季节或灌溉的条件下，易引起土壤中钙的淋失而导致土壤板结，同时还会造成土壤逐步酸化，因此在施用氯化钾时还要配合施用有机肥料或钙质肥料。氯化钾的施用 氯化钾施用后钾离子容易被土壤胶体吸附，移动性小，因此氯化钾最好用做基肥，也可作追肥，但不能作种肥，否则大量的氯离子会危害种子发芽和幼苗生长。在中性或酸性土壤上施用氯化钾最好与有机肥或磷矿粉配合施用，一方面可以防止土壤酸化，另一方面还能促进磷的有效化。但在盐碱土和忌氯作物上不易施用。

编辑本段

氯化钾产品辨别方法

1、进口氯化钾是老红色光滑的颗粒；而外观上不光滑、有棱角的红色碎块为红砖。

2、全溶于水的为进口氯化钾；不溶于水的红碎块为红砖等杂质。

3、进口氯化钾很坚硬，不易破碎；而红砖很脆，轻轻敲打就碎裂。化肥氯化钾

化肥氯化钾

氯化钾是高浓度的速效钾肥，也是用量最多、使用范围较广的钾肥品种。氯化钾分子式为kcl，含钾(k<sub>2</sub>o)不低于60%，含氯化钾应大于95%。氯化钾肥料中还含有氯化钠约1.8%，氯化镁0.8%和少量的氯离子，水分含量低于2%。氯化钾由钾石盐、光卤石等钾矿提炼而成，也可用卤水结晶制成氯化钾。盐湖钾肥是青海省盐湖钾盐矿中提炼制造而成的。其主要成分为氯化钾，含钾(k<sub>2</sub>o)52%~55%，氯化钠3%~4%，氯化镁2%，硫酸钙1%~2%，水分6%左右。氯化钾一般呈白色或浅黄色结晶，有时含铁盐而呈红色。氯化钾物理性状良好，吸湿性小，溶于水，呈化学中性反应，属于生理酸性肥料。盐湖钾肥为白色晶体，含水分和钠盐稍高，吸湿性较强，能溶于水。盐湖钾肥的质量在逐年提高，其性质与进口的氯化钾相近。氯化钾在土壤中的反应和应注意的事项：第一：在酸性土壤中，钾被作物吸收，余下的氯离子与土壤胶体中氢离子生成盐酸(hcl)，土壤酸性增强。这会增大土壤中活性铝、铁的溶解度，加重对作物的毒害作用。所以长期使用氯化钾，也要与农家肥和石灰配合使用，以降低土壤酸性。第二，在石灰性土壤中，氯离子与土壤中钙离子结合，生成氯化钙。氯化钙易溶于水，在灌溉或降雨季节随水排走，不会对土壤结构产生不良影响。第三，在我国南方使用更适宜，南方多雨、排灌频繁的情况下，氯化钾残留的氯、钠、镁大部分被淋失，不至于引起对土壤的危害。这些地区长期试用盐湖钾肥，与进口的等养分氯化钾肥效相当。第四，双氯化肥的施用，即氯化钾和氯化氨同时使用，更要避免在忌氯作物和盐碱地上使用，其它作物在苗期也少用。储存注意事项 干燥，密封。按常温储存。包装方法 氯化钾产品应用塑料编织袋内衬聚乙烯薄膜袋或复合塑料编织袋(塑料编织布/膜)包装。运输注意事项 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、严禁与水混放,运途中防雨淋、防晒

编辑本段

化学反应  $kcl+agno_3=agcl+kno_3$   $2kcl+h_2so_4(浓)=2hcl+k_2so_4$   $2kcl(熔融)=通电=2k+cl_2$

$2kcl+2h_2o=通电=2koh+cl_2$   $+h_2$   $2na+2kcl(熔融)=高温=2nacl+2k$

编辑本段

2010版中国药典修订增订内容 氯化钾 lü huajia potassium chloride 书页号：2005年版二部 - 762 [增订]

【检查】溶液的澄清度与颜色 取本品2.5 g，加水25 ml溶解后，溶液应澄清无色。铝盐

(供制备血液透析溶液用) 取本品4.0 g，加水100 ml使溶解，加醋酸-醋酸铵缓冲液(ph6.0) 10

ml，作为供试品溶液；另取铝标准溶液(al<sup>3+</sup>+2 μg/ml) 2.0 ml，加水98 ml和醋酸-

醋酸铵缓冲液(ph6.0) 10 ml，作为对照溶液；量取醋酸-醋酸铵缓冲液(ph6.0) 10 ml，加水100 ml，作为空白溶液。分别将上述三种溶液移至分液漏斗中，各加入0.5%的8-羟基喹啉三氯甲烷溶液提取三次(20 ml、20 ml、10 ml)，合并提取液，置50 ml量瓶中，加三氯甲烷至刻度，摇匀，按荧光分析法(附录iv e)测定，激发波长392 nm，发射波长518

nm，供试品溶液的荧光强度应不大于对照溶液的荧光强度(百万分之一)。[修订] 【检查】

碘化物、钡盐、钙盐、镁盐与铁盐 照氯化钠项下的方法检查，均应符合规定。溴化物 取本品2.0

g，置100 ml量瓶中，用水溶解并稀释至刻度，摇匀，精密量取5 ml，置50

ml量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀，精密量取5 ml，置10

ml比色管中，照氯化钠项下的方法检查，应符合规定（0.1%）。干燥失重  
取本品，在105℃干燥至恒重，减失重量不得过1.0%（附录 I）。注：氯化钠已经公示新标准。