

氯化钾，用营养增补剂；胶凝剂；代盐剂；酵母食料

产品名称	氯化钾，用营养增补剂；胶凝剂；代盐剂；酵母食料
公司名称	杨光辉（个人会员）
价格	.00/个
规格参数	型号:0 主要成分:氯化钾 产商:青海
公司地址	中国 山东 东营市东营区 山东省东营市东营区
联系电话	86 0546 13905468770

产品详情

型号	0	主要成分	氯化钾
产商	青海	用途级别	工业级
含量	60（%）	粒度	300（目）
执行质量标准	IS9001	CAS编号	12-25-45
品牌	青海格尔木，俄罗斯	用途	营养增补剂；胶凝剂；代盐剂；酵母食料

性能：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。质量标准：

指标名称	fcc, 1996	qb2554-2002
含量	99.0	97.0
酸度或碱度试验	正常	-
砷（以as计）， %	0.0003	0.00005
重金属（以pb计） ， %	0.0005	0.0001
碘化物或溴化物试 验	正常	-
干燥减量， %	1	1
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。

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

[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。【中文名称】：氯化钾【药品名称】：又名补达透【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 ° c。升华点1500 ° c。沸点1420 ° c。水溶性340 g/l (20 ° c)。【cas编号】：7447-40-7【所属类别】：调节水、电解质及酸碱平衡药【外文名】：potassium chloride , kaochlor, kalcorid, kalitabs

氯化钾

【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 1 0 % 1 0 m l ，用 5 % - 1 0 % 葡萄糖液 5 0 0 ml 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 1 0 % 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 . 2 5 g、0 . 5 g。针剂，每支 1 g (1 0 m l)。

[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³。熔点770 ，于1500 升华。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用途：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。制法：可由光卤石(KClO_3)加热熔化后分出。 MnO_2 氯酸钾制取氧气化学方程式： $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{加热}} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

[编辑本段]

化肥

[编辑本段]

氯化钾的施用

一、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 KCl ，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，
二、氯化钾在土壤中转化学：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。三、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 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_2O)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_2O)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