

盐酸氨基葡萄糖 璟阳精细化工 葡萄糖

产品名称	盐酸氨基葡萄糖 璟阳精细化工 葡萄糖
公司名称	苏州璟阳精细化工有限公司
价格	面议
规格参数	
公司地址	吴江经济技术开发区运东大道1088号运河之东商业中心5幢-3109
联系电话	18136134696

产品详情

葡萄糖的化学性质它是自然界分布最广泛的单糖。葡萄糖含五个羟基，一个醛基，具有多元醇和醛的性质。在碱性条件下加热易分解。应密闭保存。口服后迅速吸收，进入人体后被组织利用。1mol葡萄糖经人体完全氧化反应后放出2870KJ能量，这些能量有部分能量转化为30或32molATP，其余能量以热能形式散出从而维持人体体温，也可通过肝脏或肌肉转化成糖原或脂肪贮存。（1）分子中的醛基，有还原性，能与银氨的溶液反应： $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{CHO}+2\text{Ag}(\text{NH}_3)_2\text{OH}$ —水浴加热
 $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{COONH}_4+2\text{Ag}+3\text{NH}_3+\text{H}_2\text{O}$ ，被氧化成葡萄糖酸铵。（2）醛基还能被还原为己六醇。（3）分子中有多个羟基，能与酸发生酯化反应。（4）葡萄糖在生物体内发生氧化反应，放出热量（ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6+6\text{O}_2(\text{氧气})+6\text{H}_2\text{O}==6\text{CO}_2+12\text{H}_2\text{O}+\text{能量}$ ）。

药典标准

氯化物 取本品0.60g，依法检查（通则0801），与标准氯化钠溶液6.0ml制成的对照液比较，不得更浓（0.01%）。硫酸盐 取本品2.0g，依法检查（通则0802），与标准硫酸钾溶液2.0ml制成的对照液比较，不得更浓（0.01%）。亚硫酸盐与可溶性淀粉 取本品1.0g，加水10ml溶解后，加碘试液1滴，应即显黄色。干燥失重 取本品，在105℃干燥至恒重，葡萄糖的作用，减失重量为7.5%~9.5%（通则0831）。炽灼残渣 不得过0.1%（通则0841）。蛋白质 取本品1.0g，加水10ml溶解后，加茺基水杨酸溶液（1:5）3ml，不得发生沉淀。钡盐 取本品2.0g，加水20ml溶解后，溶液分成两等份，一份中加稀硫酸1ml，另一份中加水1ml，摇匀，放置15分钟，两液均应澄清。钙盐 取本品1.0g，加水10ml溶解后，加氨试液1ml与草酸铵试液5ml，摇匀，放置1小时，如发生浑浊，与标准钙溶液[精密称取碳酸钙0.1250g，置500ml量瓶中，盐酸氨基葡萄糖，加水5ml与盐酸0.5ml使溶解，用水稀释至刻度，摇匀。每1ml相当于0.1mg的钙（Ca）] 1.0ml制成的对照液比较，不得更浓（0.01%）。铁盐 取本品2.0g，加水20ml溶解后，加硝酸3滴，缓慢煮沸5分钟，放冷，用水稀释制成45ml，加硫酸铵溶液（30:100）3.0ml，摇匀，如显色，与标准铁溶液2.0ml用同一方法制成的对照液比较，不得更深（0.001%）。重金属

取本品4.0g，加水23ml溶解后，加醋酸盐缓冲液（pH 3.5）2ml，依法检查（通则0821—法），含重金属不得过百万分之五。砒盐 取本品2.0g，加水5ml溶解后，加稀硫酸5ml与Br化钾Br试液0.5ml，置水浴上加热约20分钟，使保持稍过量的Br存在，必要时，再补加Br化钾Br试液适量，并随时补充蒸散的水分，放冷，葡萄糖注射，加盐酸5ml与水适量使成28ml，依法检查（通则0822—法），应符合规定（0.0001%）。微生物限度 取本品10g，用pH 7.0无菌氯化钠-蛋白胨缓冲液制成1：10的供试液。需氧菌总数、霉菌和酵母菌总数 取供试液1ml，依法检查（通则 1105 平皿法），葡萄糖，1g供试品中需氧菌总数不得过1000cfu，霉菌和酵母菌总数不得过100cfu。大肠埃希菌 取1：10的供试液10ml，依法检查（通则 1106），1g供试品中不得检出。

葡萄糖的化学性质

1.葡萄糖能用淀粉在酶或硫酸的催化作用下水解反应制得。2.植物光合作用： $6\text{CO}_2+6\text{H}_2\text{O}$ （叶绿素、阳光催化）—— $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6+6\text{O}_2$ 。3.葡萄糖与新制氢氧化铜反应方程式： $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{CHO}+2\text{Cu}(\text{OH})_2$ -加热 $\text{>CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{COOH}+\text{Cu}_2\text{O}+2\text{H}_2\text{O}$ 。4.葡萄糖在一定条件下分解成为水和二氧化碳。5.麦芽糖的水解： $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}+\text{H}_2\text{O}$ —催化剂 $2\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{CHO}$ （10）淀粉和纤维素水解： $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$ + $n\text{H}_2\text{O}$ —催化剂 $n\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{CHO}$

盐酸氨基葡萄糖-璟阳精细化工-葡萄糖由苏州璟阳精细化工有限公司提供。苏州璟阳精细化工有限公司（szjyhg.net）位于吴江经济技术开发区运东大道1088号运河之东商业中心5幢-3109。在市场经济的浪潮中拼博和发展，目前 璟阳精细化工在化工产品中拥有较高的知名度，享有良好的声誉。璟阳精细化工取得全网商盟认证，标志着我们的服务和管理水平达到了一个新的高度。璟阳精细化工全体员工愿与各界有识之士共同发展，共创美好未来。