柳化双氧水（过氧化氢） 27.5%

产品名称	柳化双氧水（过氧化氢） 27.5%
公司名称	南宁市宜华贸易有限公司
价格	1850.00/吨
规格参数	规格型号:27.5% 生产厂家/产地:柳化 CAS:1
公司地址	南宁市民族大道131号航洋国际城3号楼2006-2008
联系电话	086-07715736188 18978861888

产品详情

规格型号	27.5%	生产厂家/产地	柳化
CAS	1	类别	有机化工

本公司长期经销柳化双氧水！欢迎合作！！！

过氧化氢

百科名片

过氧化氢水溶液（双氧水）

过氧化氢，化学式为h2o2，其水溶液俗称双氧水，外观为无色透明液体，是一种强氧化剂，适用于伤口消毒及环境、食品消毒。

目录

基本信息物理特性实验分子结构化学特性酸碱氧化性还原性不稳定性电解反应主要用途健康危害急性慢性危险特性作用副作用影响双氧水漂白的因素浓度温度时间碱剂双氧水的制法生产碱性过氧化氢的空气电极及其制法用磷酸将过氧化钠水溶液中和电解硫酸2-乙基蒽醌（eaq)法实验室制法:双氧水的妙用过氧化氢的化合价基本信息物理特性实验分子结构化学特性酸碱氧化性还原性不稳定性电解反应主要用途健康危害急性慢性危险特性作用副作用影响双氧水漂白的因素浓度温度时间碱剂双氧水的制法生产碱性过

氧化氢的空气电极及其制法用磷酸将过氧化钠水溶液中和电解硫酸2-乙基蒽醌（eaq)法实验室制法:双氧水的妙用过氧化氢的化合价
展开

编辑本段基本信息

英文名称： hydrogen peroxide 化学式：h2o2 cas no.： 7722-84-1 einecs登录号：231-765-0 分子式：h2o2 分子结构：o原子以sp3杂化轨道成键、分子为共价极性分子。 相对分子质量： 34.01
h.o两种元素的质量比：1×2：16×2=2：32=1：16编辑本段物理特性 外观与性状：
水溶液为无色透明液体，有微弱的特殊气味。纯过氧化氢是淡蓝色的油状液体。 主要成分：工业级 分为27.5%、35%两种。 熔点(°C)：-0.89°C(无水) 沸点(°C)：152.1°C(无水) 折射率：1.4067（25°C） 相对密度(水=1)： 1.46(无水) 饱和蒸气压(kpa)： 0.13(15.3°C)
溶解性：能与水、乙醇或乙醚以任何比例混合。不溶于苯、石油醚。 结构：h-o-o-h 没有手性，由于-o-o-中o不是最低氧化态，故不稳定，容易断开 溶液中含有氢离子，而过氧根在氢离子的作用下会生成氢氧根离子，其中氢离子浓度大于氢氧根离子浓度。 毒性ld50（mg/kg）：大鼠皮下700 燃爆危险：
本品助燃，具强刺激性。编辑本段实验
过氧化氢分解产生氧气

1.取5ml5%的过氧化氢溶液于试管中，将带火星的木条伸入试管中，木条没有复燃。 2.取5ml5%的过氧化氢溶液于试管中，加热，再将带火星的木条伸入试管中，木条难以复燃。（有大量水蒸气） 3.取5ml5%的过氧化氢溶液于试管中，加入少量二氧化锰，再将带火星的木条伸入试管中，木条复燃。二氧化锰做催化剂（起催化作用，且反应前后其质量与化学性质均不发生改变），和过氧化氢反应生成氧气和水。
4.文字表达式：过氧化氢→（二氧化锰，应在箭头上）水+氧气
化学方程式：2h2o2=（mno2，写在等号上方）2h2o+o2↑编辑本段分子结构
过氧化氢是含有极性键和非极性键的极性分子，其结构式为h—o—o—h，电子式为：h:o:o:h 2、
过氧化氢的物理性质 过氧化氢是一种无色黏稠的液体，它的水溶液俗称双氧水。 3、
过氧化氢的化学性质编辑本段化学特性酸碱 h2o2是二元弱酸，具有酸性氧化性 具有较强的氧化性 h2o2＋2ki ＋ 2hcl ==== 2kcl ＋ i2＋ 2h2o 2fe2+ ＋ h2o2＋ 2h+ ==== 2fe3+ ＋ 2h2o h2o2+h2s ==== s↓+ 2h2o h2o2+so2==== h2so4
注：在酸性条件下h2o2的还原产物为h2o，在中性或碱性条件其还原产物为氢氧化物.还原性 2kmno4＋5h2o2＋ 3h2so4 ==== 2mnso4＋ k2so4 ＋ 5o2↑＋ 8h2o h2o2＋cl2＝2hcl ＋
o2注：h2o2的氧化产物为o2不稳定性 过氧化氢在可以发生分解反应生成氧气和水（缓慢分解），在加热或者加入催化剂后能加快反应，催化剂有二氧化锰、硫酸铜、碘化氢、二氧化铅、三氯化铁，及生物体内的过氧化氢酶等 2h2o2=mno2= 2h2o + o2↑ 2h2o2 =△= 2h2o + o2↑ 4、 h2o2的保存方法
实验室里常把h2o2装在棕色瓶内避光并放在阴凉处。 5、 h2o2的用途
作消毒、杀菌剂，作漂白剂、脱氯剂，纯h2o2还可作火箭燃烧的氧化剂等。编辑本段电解反应
电解过氧化氢会生成臭氧和水，同时水又生成氢气和氧气。 分步反应化学方程式： 一、3h2o2==通电== 3h2o + o3↑ 二、2h2o ==通电== 2h2↑+ o2↑ 总反应化学方程式为：
6h2o2=（通电）=6h2↑+2o3↑+3o2↑ 注：首次生成的臭氧颜色为橙黄。编辑本段主要用途 在不同的情况下可有氧化作用或还原作用。可用氧化剂、漂白剂、消毒剂、脱氯剂，并供火箭燃料、有机或无机过氧化物、泡沫塑料和其他多孔物质等。 医用双氧水(3%左右或更低)是很好的消毒剂 。
工业用是35%左右用于漂白,作强氧化剂,脱氯剂,燃料等。 军用级99%，主要推广应用于航天姿控发动机及载人飞船上，还可以应用于军事卫星、运载火箭和反弹道导弹 实验用做制o2原料。