

一级结构基础之过氧化氢的分子结构式结构工程师考试 PDF
转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/533/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E7_BB_93_E6_c58_533464.htm

中文名称：过氧化氢

英文名称：hydrogen peroxide 中文名称2：双氧水 CAS No.：

7722-84-1 分子式： H_2O_2 分子量：34.01 理化特性 主要成分

：工业级分为27.5%、35%两种。外观与性状：无色透明|百

考试题|液体，有微弱的特殊气味。熔点（ ）：-2（无水）

沸点（ ）：158（无水）相对密度（水=1）：1.46（无水

）饱和蒸气压（kPa）：0.13（15.3 ）溶解性：溶于水、醇

、醚，不溶于苯、石油醚。主要用途：用于漂白，用于医药

，也用作分析试剂。健康危害：吸入本品蒸气或雾对呼吸道

有强烈刺激性。眼直接接触液体可致不可逆损伤甚至失明。

口服中毒出现腹痛、胸口痛、呼吸困难、呕吐、一时性运动和

感觉障碍、体温升高等。个别病例出现视力障碍、癫痫样

痉挛、轻瘫。长期接触本品可致接触性皮炎。燃爆危险：本

品助燃，具强刺激性。危险特性：爆炸性强氧化剂。过氧化

氢本身不燃，但能与可燃物反应放出大量热量和氧气而引起

着火爆炸。过氧化氢在pH值为3.5~4.5时最稳定，在碱性溶

液|百考试题|中极易分解，在遇强光，特别是短波射线照射时

也能发生分解。当加热到100 以上时，开始急剧分解。它与

许多有机物如糖、淀粉、醇类、石油产品等形成爆炸性混合

物，在撞击、受热或电火花作用下能发生爆炸。过氧化氢与

许多无机化合物或杂质接触后会迅速分解而导致爆炸，放出

大量的热量、氧和水蒸气。大多数重金属（如铁、铜、银、

铅、汞、锌、钴、镍、铬、锰等）及其氧化物和盐类都是活

性催化剂，尘土、香烟灰、碳粉、铁锈等也能加速分解。浓度超过74%的过氧化氢，在具有适当的点火源或温度的密闭容器中，能产生气相爆炸。100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com