

药物化学 二氧化硫化学品概要执业药师考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/644/2021_2022__E8_8D_AF_E7_89_A9_E5_8C_96_E5_c23_644588.htm id="yao"

class="ming"> 化学品中文名称：二氧化硫 化学品英文名称：sulphur dioxide 中文名称2：亚硫酸酐 技术说明书编码：41 CAS No.：7446-09-5 分子式：SO₂ 分子量：64.06 分子结构与极性：V形分子，极性分子。 物理性质 密度和状态：2.551g/L，气体（标准状况下） 溶解度：9.4g/mL（25℃） 色态：常温下为无色 熔点：-72.4℃（200.75K） 沸点：-10℃（263K） 化学性质 二氧化硫可以在硫磺燃烧的条件下生成 S（s）+O₂（g）→SO₂（g） 硫化氢可以燃烧生成二氧化硫 2H₂S（g）+3O₂（g）→2H₂O（g）+2SO₂（g） 加热硫铁矿，闪锌矿，硫化汞，可以生成二氧化硫 4FeS₂（s）+11O₂（g）→2Fe₂O₃（s）+8SO₂（g） 2ZnS（s）+3O₂（g）→2ZnO（s）+2SO₂（g） HgS（s）+O₂（g）→Hg（g）+SO₂（g） 应用 二氧化硫尤适用于酒精的防腐剂和干果，可以抵抗微生物的侵袭，可以使水果可口，它还是一个很好的还原剂，在水作用下它可以使物品褪色，是一种漂白剂，常用于对纸张和一些像布一样柔软的物质漂白。但这种漂白作用不会持续太久，可以被转化为三氧化硫，一边制取发烟硫酸，按照Claude Ribbe在《拿破仑的罪行》一书中的记载，二氧化硫在19世纪早期被一些在海地的君主当作一种毒药来镇压奴隶的反抗。 更多信息请访问：执业药师网校 百考试题论坛 百考试题在线考试系统 百考试题 执业药师加入收藏 特别推荐：2009年药师资格考试报名时间 汇总 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