

辽宁三氧化硫化学分析

产品名称	辽宁三氧化硫化学分析
公司名称	江苏科海检验有限公司湖北分公司
价格	.00/个
规格参数	
公司地址	武汉东湖新技术开发区关南科技园现代国际设计城三期6幢8层1、2、3、4、5、6、7、8、9号N29 (自贸区武汉片区)(注册地址)
联系电话	15651581130

产品详情

我公司专业办理第三方气体检测报告，检测气体包括：氮气、氧气、天然气、氩气、氦气、氖气、氢气、压缩气体、电子工业用气体等工业气体、高纯气体、食品用气体、医用气体的检测等等，检测周期3-5个工作日，提供上门取样服务，您也可以邮寄样品给我们或是直接送达！欢迎来电咨询。

固态结构

天然的SO₃固体有一种令人惊讶的、因痕量水导致结构改变的复杂结构。由于气体的液化，及纯的SO₃冷凝形成一种通常称作 γ -SO₃的三聚体。这种分子形式是一种熔点在16.8℃的无色固体。它形成的环状结构被称为[S(=O)₂(μ-O)]_n。

如果SO₃在27℃以上冷凝，可形成熔点为16.83℃的" β -SO₃"。

S
O₃
外

观为类似

石棉的纤维状(虽

然两者相差甚远)。在结构上来说，

它是形如[S(=O)₂(μ-O)]_n的**聚合物**。聚合物分子的每个末端都以-OH结束。

SO₃是与 β -SO₃构型相类似、但**相对分子质量**不同的纤维状聚合物，其分子末端亦皆为**羟基**，熔点为62.4℃。

β -SO₃构型和 γ -SO₃构型都是介稳的，在长时间放置后终会转化为稳定的 β -SO₃构型。这种转化是由痕量水导致的。

在同一温度下固体SO₃的相对蒸气压大小为 β -SO₃ < γ -SO₃，亦指明它们相对分子质量的大小。液态三氧化硫的蒸气压说明它是 β -SO₃构型。因此加热 β -SO₃的晶体至其熔点时会导致蒸气压的突然升高，巨大的压力甚至可以冲破加热它的玻璃管。这个结果被称为"爆炸"。SO₃及易水解。事实上，该水化热足以使混合了SO₃的木头或者棉花点燃。在这种情况下，SO₃使那些碳水化合物脱水。

SO₃中氧硫键的键长并不相同，固态SO₃主要以两种形式存在：一种是三聚体的环状形式，另外一种是由石

棉链状的纤维结构两种结构中，共享的S—O键长和非共享的S—O键长是不同的。