

二氧化硫易燃吗

作者：有故事的人 来源：范文网 www.wtabcd.cn/fanwen/

本文原地址：<https://www.wtabcd.cn/fanwen/zuowen/d8cc0b78236825ed037f94e41d1b3f7d.html>

范文网，为你加油喝彩！

地在大气中，自然形成的二氧化硫气体并不多，比如火山喷发会产生一些，生物腐烂生成的硫化氢在大气中氧化也会产生一些。绝大多数的二氧化硫气体都是人为原因造成的，主要来自矿物燃料燃烧、含硫矿石冶炼和硫酸、磷肥生产等。全世界SO₂的人为排放量每年约1.5亿吨，矿物燃料燃烧产生的占70%以上。

在对二氧化硫的了解过程中，有的人问“二氧化硫气体易燃烧吗”，今天<https://www.882682.com/>小编就来给大家解释一下。

回答这个问题咱们要从二氧化硫的物理特征说起。二氧化硫为无色透明气体，有刺激性臭味。溶于水、乙醇和乙醚。液态二氧化硫比较稳定，不活泼。气态二氧化硫加热到2000℃不分解。不燃烧，与空气也不反应。苹果乐园官网组成爆炸性混合物。无机化合物如溴、三氯化硼、二硫化碳、三氯化磷、磷酰氯、氯化碘以及各种亚硫酰氯化物都可以任何比例与液态二氧化硫混合。碱金属卤化物在液态二氧化硫中的溶解度按I⁻ > Br⁻ > Cl⁻的次序减小。金属氧化物、硫化物、硫酸盐等多数不溶于液态二氧化硫。

所以，二氧化硫气体不易燃烧。更多造成空气污染的主要原因有哪些，以及环境污染安全小知识，请大家继续关注<https://www.882682.com/>的内容。

更多作文 请访问 https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/92_0.html

文章生成doc功能，由[范文网](https://www.wtabcd.cn/)开发