

目录：初三化学 (全一册) > 第三单元 > 计算技巧

## 中考化学计算——技巧篇之极值法 (讲义)

【例 1】室温下，某气体可能是由二氧化硫，一氧化碳，氮气中的一种或几种组成，测得该气体中氧元素的质量分数为 50%。该气体可能为下列组成中的

- ①SO<sub>2</sub> ②SO<sub>2</sub> CO ③SO<sub>2</sub> N<sub>2</sub> ④CO N<sub>2</sub> ⑤SO<sub>2</sub> CO N<sub>2</sub>

【练习 1-1】某混合气体只含有 C、O 两种元素，经测定，混合气体中氧元素的质量分数为 60%，该气体的组成可能是\_\_\_\_\_

【练习 1-2】原煤(含硫元素)在氮气中不完全燃烧会生成 CO、CO<sub>2</sub> 和 SO<sub>2</sub>。若测得混合气体中碳元素的质量分数为 24%，则其中 SO<sub>2</sub> 的质量分数可能是

- A.10%          B.30%          C.50%          D.70%

【例 2】镁铝合金 M 克 和足量的盐酸反应生成 H<sub>2</sub>0.1g，则 M 可能是

- A.0.8          B.1          C.1.5          D.无法确定

【练习 2-1】现有某锌合金质量为 6.5g，与足量的稀硫酸完全反应，生成氢气 0.19g，则此合金可能是

- A.锌镁合金          B.锌铝合金          C.锌铁合金          D.锌铜合金



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记