

目录：初三化学 (全一册) > 第三单元 > 计算技巧

中考化学计算——技巧篇之守恒法(1) (讲义)

【例 1】硫酸铁和硫酸亚铁的混合物中若硫元素的质量分数为 $a\%$ ，则氧元素的质量分数为

- A. $a\%$ B. $2a\%$ C. $3a\%$ D. 无法计算

【练习 1-1】硫酸铁和硫酸亚铁的混合物中若硫元素的质量分数为 $a\%$ ，则铁元素的质量分数为

- A. $1-a\%$ B. $1-2a\%$ C. $1-3a\%$ D. 无法计算

【练习 1-2】在 MgSO_4 和 NaHSO_4 组成的混合物中，已知 S 元素的质量分数为 $a\%$ ，则氧元素的质量分数为

- A. $2a\%$ B. $0.75a\%$ C. $1-1.75a\%$ D. $1-2a\%$



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记

【例 2】在 NaHS 、 MgSO_4 和 NaHSO_4 组成的混合物中，已知 S 元素的质量分数为 $a\%$ ，则氧元素的质量分数为

- A. $a\%$ B. $2a\%$ C. $(100-1.75a)\%$ D. $1-0.75a\%$

【例 3】经测定，甲醛（ CH_2O ）、醋酸（ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ ）、丙酮（ $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ ）三种物质的混合物中含氢元素 8g ，则该混合物完全燃烧后产生二氧化碳气体的质量是（ ）

- A. 48g B. 72g C. 120g D. 176g