

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  $\text{MgSO}_4$  和  $\text{NaHSO}_4$  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  $\text{NaHS}$ 、 $\text{MgSO}_4$  和  $\text{NaHSO}_4$  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（ $\text{CH}_2\text{O}$ ）、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  $8\text{g}$ ，则该混合物完全燃烧后产生二氧化碳气体的质量是（ ）

- A.  $48\text{g}$     B.  $72\text{g}$     C.  $120\text{g}$     D.  $176\text{g}$