

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(2) (讲义)

【例 1】锌粉、铝粉、镁粉的混合物 3.8g 与一定质量的稀硫酸恰好完全反应，将反应后的混合物蒸发水份得固体硫酸锌、硫酸铝、硫酸镁混合物 11g，则反应中生成氢气的质量为 ()

- A. 0.15g B. 0.20g C. 0.30g D. 0.45g

【例 2】有一在空气中暴露过的 NaOH 固体，经分析知其含水 7.65%，含 NaCO_3 32%，若将此样品 1g 放入 100g 3.65% 的稀盐酸中充分反应，残余的酸再用 10g 30.9% 的 NaOH 溶液恰好中和完全。将反应后的溶液蒸干，得到固体质量是 ()

- A. 5.85g B. 4.52g C. 2.62g D. 1.33g

【例 3】在探究某物质的组成时，某实验小组的同学将 3g 该物质放在氧气中充分燃烧后，测得生成物有 8.8g 二氧化碳和 5.4g 水，你认为该物质的组成为 ()

- A. 一定含有碳、氢、氧三种元素
B. 一定含有碳、氢元素，可能含有氧元素
C. 氢元素的质量分数为 20%
D. 碳元素与氢元素质量比为 1:4



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记