

目录：初三化学 (全一册) > 第三单元 > 计算技巧

中考化学计算——技巧篇之差量法(1) (讲义)

【例 1】实验室用 16g 高锰酸钾放在试管中加热，一段时间后停止加热，称量剩余固体的质量为 14.4g。则剩余的物质是_____

【练习 1-1】过氧化氢的水溶液俗称双氧水，在放置过程中会缓慢分解。现有一瓶未曾使用过的、久置的双氧水，瓶上标签提供了如下信息：

H_2O_2 的质量分数为 30%，内装溶液质量 1000g。

实验测定，现瓶中剩余溶液总质量为 936g，计算这瓶久置双氧水中剩余过氧化氢的质量。

【例 2】将 55g 氯化钙溶液和 72g 碳酸钠溶液混合后，恰好完全反应。过滤后得到 117g 溶液。

请计算：(1) 反应后生成沉淀的质量。

(2) 过滤后所得溶液中溶质的质量分数。



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记