

8. 为确定某镁铁合金的成分，取 $m\text{g}$ 镁铁合金样品，加入 150g 稀盐酸，合金完全溶解，测得产生氢气 0.2g ；向反应后的溶液中逐渐加入溶质质量分数为 12% 的 NaOH 溶液至刚好完全沉淀；然后过滤，得 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 和 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 沉淀共 $n\text{g}$ ，并将滤液蒸发结晶，得固体 17.55g 。下列分析错误的是

A. $n - m = 3.4\text{g}$

B. 稀盐酸的溶质质量分数为 7.3%

C. 共消耗 NaOH 溶液 100g

D. 该合金中 Mg 的质量分数为 30%

二、（本题包括 5 个小题，共 36 分）