

GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 91 SGK HÓA HỌC

Đề bài

Trong hợp kim Al-Ni, cứ 10 mol Al thì có 1 mol Ni. Thành phần phần trăm về khối lượng của hợp kim này là

- A. 81% Al và 19% Ni B. 82% Al và 18% Ni
C. 83% Al và 17% Ni D. 84% Al và 16% Ni.

Hướng dẫn giải

Áp dụng công thức tính thành phần phần trăm

$$\%Al = \frac{m_{Al}}{m_{\text{hợp kim}}} \cdot 100\%$$

$$\%Ni = 100\% - \%Al$$

$$\text{Với } m_{\text{hợp kim}} = m_{Al} + m_{Ni}$$

ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 91 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Khối lượng của Al là: $10 \times 27 = 270$ (g)

Khối lượng của Ni là: $1 \times 59 = 59$ (g)

=> Khối lượng hợp kim là: $270 + 59 = 329$ (g)

$$\%Al = \frac{m_{Al}}{m_{\text{hợp kim}}} \cdot 100\% = \frac{270}{329} \cdot 100\% = 82\%$$

$$\%Ni = 100\% - \%Al = 100\% - 82\% = 18\%$$

Đáp án B