

## Đáp án bài 3 trang 111 sách giáo khoa hóa học 12

### Đề bài

Nồng độ phần trăm của dung dịch tạo thành khi hòa tan 39 gam kali loại vào 362 gam nước là kết quả nào sau đây?

A. 15,47%.

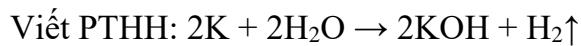
B. 13,97%.

B. 14%.

D. 14,04%.

### Hướng dẫn giải

Tính  $n_K$



Tính  $n_{H_2} = \frac{1}{2} n_K = ?$

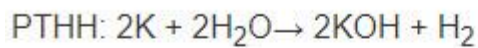
$n_{KOH} = n_K = ?$

$\Rightarrow m_{dd\ sau} = m_K + m_{H_2O} - m_{H_2}$

$$C\%KOH = \frac{m_{KOH}}{m_{dd\ sau}} \cdot 100\%$$

## ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 111 SGK HÓA HỌC LỚP 12

$$n_K = \frac{39}{39} = 1 \text{ (mol)}$$



$$n_{H_2} = \frac{1}{2} n_K = 0,05 \text{ mol}; n_{KOH} = n_K = 1 \text{ mol};$$

$$m_{dung\ dịch} = m_K + m_{H_2O} - m_{H_2}$$

$$= 39 + 362 - 0,5 \cdot 2$$

$$= 400 \text{ (gam)}$$

$$C\%KOH = \frac{m_{KOH}}{m_{dd\ sau}} \cdot 100\% = \frac{1,56}{400} \cdot 100\% = 14\%.$$

**Đáp án B**