

## ĐÁP ÁN BÀI 1 TRANG 132 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC 12

### Đề bài

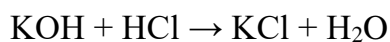
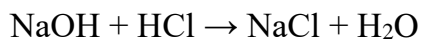
Cho 3,04 gam hỗn hợp NaOH và KOH tác dụng với dung dịch axit HCl thu được 4,15 gam hỗn hợp muối clorua. khối lượng của mỗi muối hiđrôxit trong hỗn hợp lần lượt là

- A. 1,17 gam và 2,98 gam.
- B. 1,12 gam và 1,6 gam.
- C. 1,12 gam và 1,92 gam.
- D. 0,8 gam và 2,24 gam.

### Hướng dẫn giải

Gọi số mol của NaOH và KOH lần lượt là x và y (mol)

PTHH:

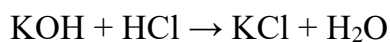
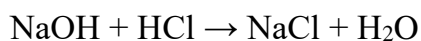


$$\begin{cases} \sum m_{hh} = 40x + 56y = 3,04 \\ \sum m_{hh \text{ muối}} = 58,5x + 74,5y = 4,15 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = ? \\ y = ? \end{cases}$$

## ĐÁP ÁN BÀI 1 TRANG 132 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Gọi số mol của NaOH và KOH lần lượt là x và y (mol)

PTHH:



$$\begin{cases} \sum m_{hh} = 40x + 56y = 3,04 \\ \sum m_{hh \text{ muối}} = 58,5x + 74,5y = 4,15 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,02 \\ y = 0,04 \end{cases}$$

$$\Rightarrow m_{\text{NaOH}} = 40 \cdot 0,02 = 0,8 \text{ (g)}$$

$$m_{\text{KOH}} = 56 \cdot 0,04 = 2,24 \text{ (g)}$$

**Đáp án D**