

Bài 29

MỘT SỐ HỢP CHẤT QUAN TRỌNG CỦA KIM LOẠI KIỀM

6.8. C

6.9. C

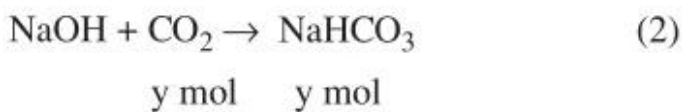
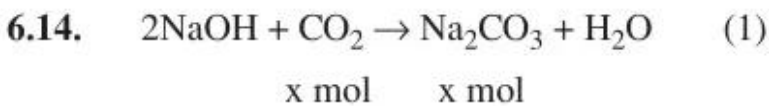
6.10. C

6.11. B

6.12. 33,86% Na_2CO_3 và 66,14% K_2CO_3

6.13. Hỗn hợp ban đầu có : 23,84% KCl và 76,16% KBr.

Hỗn hợp sau phản ứng có : 27,62% AgCl và 72,38% AgBr.



$$n_{\text{CO}_2} = \frac{2,464}{22,4} = 0,11 \text{ (mol)}$$

Gọi x, y là số mol Na_2CO_3 và NaHCO_3 .

Theo đề bài ra, ta có hệ phương trình :

$$\begin{cases} x + y = 0,11 \\ 106x + 84y = 11,44 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,1 \\ y = 0,01 \end{cases}$$

\Rightarrow Hỗn hợp muối sinh ra có : 10,6 g Na_2CO_3 và 0,84 g NaHCO_3 .

6.15. *Hướng dẫn :*

Trước và sau điện phân, khối lượng NaOH không đổi, $m_{\text{NaOH}} = 24 \text{ g}$. Vận dụng định luật Faraday, tìm khối lượng H_2 thoát ra ở cực âm từ đó suy ra khối lượng H_2O bị điện phân. Khối lượng của dung dịch NaOH trước điện phân bằng khối lượng H_2O bị điện phân cộng với khối lượng dung dịch sau điện phân là 100 g.

Đáp số : Nồng độ dung dịch NaOH trước điện phân là 2,4%.