

ĐÁP ÁN BÀI 7 TRANG 119 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC 12

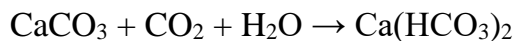
Đề bài

Hòa tan 8,2 gam hỗn hợp bột CaCO_3 và MgCO_3 trong nước cần 2,016 lít CO_2 (đktc).

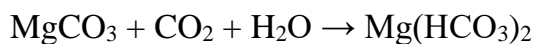
Xác định khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp.

Hướng dẫn giải

Gọi số mol của CaCO_3 và MgCO_3 trong hỗn hợp là x, y.



$$x \quad x \text{ (mol)}$$



$$y \quad y \text{ (mol)}$$

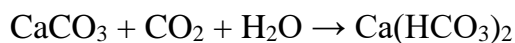
Ta có hệ phương trình:

$$\begin{cases} m_{hh} = 100a + 84a = 8,2 \\ n_{\text{CO}_2} = x + y = 0,09 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = ? \\ y = ? \end{cases}$$

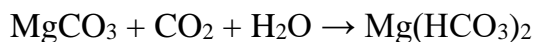
=> Khối lượng mỗi muối

ĐÁP ÁN BÀI 7 TRANG 119 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Gọi số mol của CaCO_3 và MgCO_3 trong hỗn hợp là x, y.



$$x \quad x \text{ (mol)}$$



$$y \quad y \text{ (mol)}$$

Ta có hệ phương trình:

$$\begin{cases} m_{hh} = 100a + 84a = 8,2 \\ n_{\text{CO}_2} = x + y = 0,09 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,04 \\ y = 0,05 \end{cases}$$

$$\Rightarrow m \text{ CaCO}_3 = 0,04.100 = 4 \text{ (gam)}$$

$$m \text{ MgCO}_3 = 84.0,05 = 4,2 \text{ (gam)}.$$