

GIẢI BÀI 8 TRANG 82 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 12

Đề bài

Hoà tan hoàn toàn 15,4 gam hỗn hợp Mg và Zn trong dung dịch HCl dư thấy có 0,6 gam khí H_2 bay ra. Khối lượng muối tạo ra trong dung dịch là?

- A. 36,7 gam B. 35,7 gam
C. 63,7 gam D. 53,7 gam.

Hướng dẫn giải

Gọi công thức chung của Mg và Zn là M



Tính $n_{H_2} \Rightarrow n_{HCl} = 2n_{H_2}$

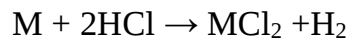
Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng ta có:

$$m_{KL} + m_{HCl} = m_{muối} + m_{H_2}$$

$$\Rightarrow m_{muối} = ?$$

Đáp án bài 8 trang 82 sgk hóa học lớp 12

Gọi công thức chung của Mg và Zn là M



$$n_{H_2} = 0,6/2 = 0,3 \text{ (mol)} \Rightarrow n_{HCl} = 2n_{H_2} = 0,6 \text{ mol}$$

Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng ta có:

$$m_{kim\ loai} + m_{HCl} = m_{muối} + m_{H_2}$$

$$\Rightarrow m_{muối} = 15,4 + 0,6.36,5 - 0,6 = 36,7 \text{ (gam)}$$

Đáp án A