

Ôn tập hóa THCS

Một số phương pháp giải toán cơ bản (tiếp)

Phương pháp tính theo phương trình phản ứng

Câu 1: (Ninh Bình 20) Một hỗn hợp gồm 13 gam kẽm và 5,6 gam sắt tác dụng với dung dịch axit sunfuric loãng dư. Thể tích khí hiđro (đktc) được giải phóng sau phản ứng là

- A.** 6,72 lit. **B.** 67,2 lit. **C.** 4,48 lit. **D.** 2,24 lit.

Giải: $n_{Zn} = \quad = \quad \text{mol}; \quad n_{Fe} = \quad = \quad \text{mol}$

Phương trình phản ứng + → +

$$n_{H_2} = \quad = \quad \text{mol}$$
$$V_{H2} = \quad = \quad \text{lit}$$

Câu 2: (Minh họa lần 3 2017) Cho 5 gam hỗn hợp X gồm Ag và Al vào dung dịch HCl dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 3,36 lít khí H_2 (đktc). Phần trăm khối lượng của Al trong X là

- A. 54,0%. B. 49,6%. C. 27,0%. D. 48,6%.**

Giải: $n_{H_2} = \quad = \text{mol};$

Phương trình + → +

Tham gia (mol)

$$m_{Al} = \quad = \quad \text{gam}$$

$\%m_{Al} = \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} \%$

Câu 3: Đốt 1 lượng nhôm (Al) trong 6,72 lít O_2 . Chất rắn thu được sau phản ứng cho hoà tan hoàn toàn vào dung dịch HCl thấy bay ra 6,72 lít H_2 (các thể tích khí đo ở đkc). Khối lượng nhôm đã dùng là

- A.** 8,1gam. **B.** 16,2gam. **C.** 18,4gam. **D.** 24,3gam.

Giải: $n_{O_2} = \quad = \quad \text{mol}; \quad n_{H_2} = \quad = \quad \text{mol};$

Phương trình $\quad + \quad \rightarrow \quad +$

Tham gia (mol)

Phương trình + → +

Tham gia (mol)

$$m_{Al} = \quad = \quad \text{gam}$$

Câu 7: Cho 3,68 gam hỗn hợp gồm Al và Zn tác dụng với một lượng vừa đủ dung dịch H_2SO_4 10% thu được 2,24 lít khí H_2 (ở đktc). Khối lượng dung dịch thu được sau phản ứng là

A. 101,48 gam. **B.** 101,68 gam. **C.** 97,80 gam. **D.** 88,20 gam

Giải: $n_{\text{H}_2} = \quad = \quad \text{mol};$

Sơ đồ $\quad + \quad \rightarrow \quad + \quad$ (mol)

$n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = \quad \text{mol}; \quad m_{\text{H}_2\text{SO}_4} = \quad = \quad \text{gam}$

$m_{\text{dd H}_2\text{SO}_4} = \quad = \quad \text{gam}$

$m_{\text{dd sau}} = \quad = \quad \text{gam}$

Câu 8: Đốt cháy 2,15 gam hỗn hợp gồm Zn, Al và Mg trong khí oxi dư, thu được 3,43 gam hỗn hợp X. Toàn bộ X phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch HCl 0,5M. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của V là

A. 160 **B.** 240 **C.** 480 **D.** 320

Giải: $m_{\text{O}_2} = \quad = \quad \text{gam}; \quad n_{\text{O}_2} = \quad = \quad \text{mol}$

$n_{\text{O/oxit}} = \quad = \quad \text{mol}$

Sơ đồ $\quad + \quad \rightarrow \quad + \quad$
 $\quad + \quad \rightarrow \quad$ (mol)

$n_{\text{HCl}} = \quad = \quad \text{mol}; \quad V_{\text{HCl}} = \quad = \quad \text{lit}$

Câu 9: (Hải Phòng 20) Cho 37,6 gam hỗn hợp gồm CaO, CuO và Fe_2O_3 tác dụng vừa đủ với 0,6 lít dung dịch HCl 2M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được m gam muối khan. Giá trị của m là

A. 61,0. **B.** 70,6. **C.** 49,3. **D.** 80,2.

Giải: $n_{\text{HCl}} = \quad = \quad \text{mol}$

$n_{\text{O/oxit}} = \quad = \quad \text{mol}$

Sơ đồ $\quad + \quad \rightarrow \quad + \quad$ (mol)

$m_{\text{muối}} = \quad = \quad \text{gam}$

Phương pháp hệ phương trình

Câu 10: Hòa tan hoàn toàn 1,93 gam hỗn hợp 2 kim loại Fe và Al vào dd HCl dư, sau phản ứng thu được m gam muối và 1,456 lít khí H_2 ở đktc. Tính % khối lượng của Fe trong hỗn hợp.

Giải: $n_{H_2} =$ $\frac{1,456}{22,4} = 0,065$ mol; Đặt $n_{Fe} = x$ mol; $n_{Al} = y$ mol

Phương trình: $Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$ (mol)

$2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2$ (mol)

Ta có hệ:
$$\begin{cases} x + 2y = 0,065 \\ 56x + 27y = m \end{cases}$$

$m_{Fe} = 0,065 \times 56 = 3,64$ gam; $\%m_{Fe} = \frac{3,64}{1,93} \times 100 = 18,86\%$

Câu 11: Hòa tan hoàn toàn m gam hỗn hợp gồm Fe và $FeCO_3$ trong lượng dư dung dịch HCl được 4,48 lít hỗn hợp hai khí (ở đktc) có tỉ khối so với H_2 bằng 11,5. Tính m.

$n_{khí} = \frac{4,48}{22,4} = 0,2$ mol; $\bar{M}_{khí} = \frac{m}{0,2} = 11,5 \times 2 = 23$ g/mol

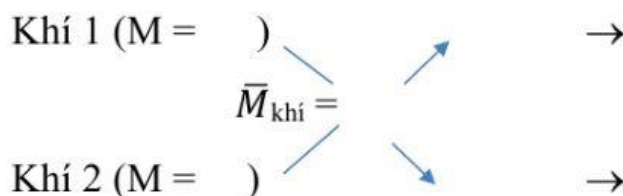


2 khí là:

Cách 1: $m_{khí} = 0,2 \times 23 = 4,6$ gam

Ta có hệ:
$$\begin{cases} x + y = 0,2 \\ 56x + 144y = 4,6 \end{cases}$$

Cách 2: Sơ đồ đường chéo



$n_{Fe} = 0,1$ mol

$n_{FeCO_3} = 0,1$ mol $m = 0,1 \times 144 = 14,4$ gam