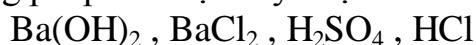


BÀI ÔN TẬP SỐ 1
MÔN: HÓA HỌC 9
Năm học 2019 - 2020

Câu 1: Thực hiện dãy biến hóa sau :



Câu 2: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các lọ bị mất nhãn sau: (2,0 đ)



Câu 3:

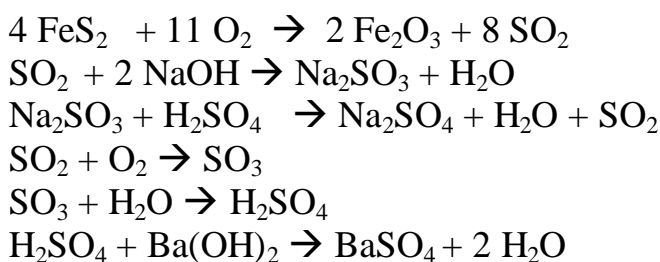
Cho 19,8 g am hỗn hợp gồm : Đồng, đồng (II) oxit và nhôm phản ứng hết với (x) gam dung dịch H_2SO_4 17,5%. Sau phản ứng thu được 6,72 l khí (đktc) và 6,4 gam chất rắn không tan trong dung dịch tạo thành.

- Tìm khối lượng dd H_2SO_4 đã dùng ? (x)
- Tính % về khối lượng mỗi chất có trong hỗn hợp?
- Nếu cho tiếp 29,4 g H_2SO_4 đặc/nóng vào sản phẩm của phản ứng trên thì thu được khí nào? Thể tích là bao nhiêu ml?

..... Hết

ĐÁP ÁN

Câu 1:



Câu 2:

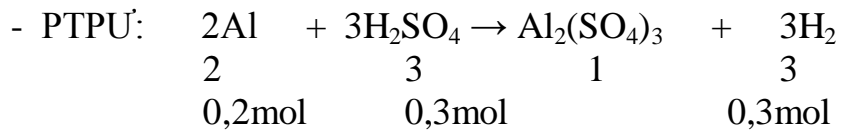
- Cách nhận biết (có thể dùng bảng)

	Ba(OH)_2	H_2SO_4	HCl	BaCl_2
Quỳ tím	Xanh	Đỏ	Đỏ	x
BaCl_2		Kết tủa	X	

- PTPƯ: $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ (0,5đ)

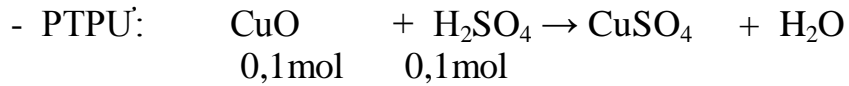
Câu 3:

- * Xác định Cu không phản ứng $\rightarrow m \text{Cu} = m(\text{r}) = 6,4$
- Tính được $n \text{H}_2 = 0,3$



$$\text{- } m_{\text{Al}} = 0,2 \cdot 27 = 5,4\text{g}$$

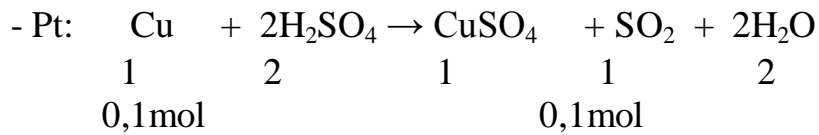
$$\text{* } m_{\text{CuO}} = 19,8 - (6,4 + 5,4) = 8 \rightarrow n_{\text{CuO}} = 0,1$$



$$\text{* Tính được } m \text{ dd } \text{H}_2\text{SO}_4 = (0,4 \cdot 98 \cdot 100) / 17,5 = 224 \text{ g}$$

$$\text{* Tính } \% \text{ Cu} = 32,2 ; \quad \% \text{ Al} = 27,27\% ; \quad \text{CuO} = 40,4\%$$

$$\text{* Viết PTHH của } \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ đ/n với Cu. Tính } V_{\text{SO}_2} = 2,24 \text{ l}$$



$$\text{- } V_{\text{SO}_2} = 0,1 \times 22,4 = 2,24 \text{ l}$$