



Câu1 (1 điểm) Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

- $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- Điện phân dung dịch NaCl có màng ngăn \rightarrow
- $\text{Fe} + \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow$

Câu2 (1 điểm) Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng khi cho dung dịch NaOH vào ống nghiệm chứa dung dịch FeCl_2 , sau đó để một thời gian trong không khí.

Câu3 (1 điểm) Trộn 150 ml dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,5M với 480 ml dung dịch KOH 1M, sau khi phản ứng kết thúc, khối lượng kết tủa thu được là bao nhiêu?

Câu4 (1 điểm) Hòa tan 15,2 gam hợp kim Fe và Cu vào dung dịch HNO_3 loãng dư thì có 4,48 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất ở đktc). Tính % theo khối lượng của Fe trong hỗn hợp.

Cho: $\text{Al} = 27$; $\text{O} = 16$; $\text{S} = 32$; $\text{Fe} = 56$; $\text{Cu} = 64$; $\text{K} = 39$; $\text{H} = 1$.

-----HẾT-----