1. Hòa tan hết m gam Fe(OH)2 bằng 200 gam dung dịch H2SO4 9.8% thu được m gam muối

a, Tính m

b, Tính C% của muối

2. Hòa tan 37.4 gam hỗn hợp X gồm Fe2O3 và Fe(OH)3 trong 600 ml dung dịch HCl 2M thu được m gam muối

a, Tính % khối lượng của Fe2O3

b, Tính khối lượng muối thu được

c, Tính nồng độ mol / lít của muối

3. Cho 250 ml dung dịch CuCl2 1M tác dụng hết với 750 ml dung dịch NaOH 1M thu được m gam kết tủa .

a, Tính m

b, Tính nồng độ mol / lít của các chất sau phản ứng

4 : Cho 6.5 gam Zn phản ứng vừa đủ với dung dịch HCl thu được V( lít ) khí H2 (đkc) và m gam muối. Tính m và V

5 : Cho m gam Fe tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch H2SO4 1M thu được V(lít) khí H2 (đkc) . Tính m và V

6 : Cho hỗn hợp X gồm 5.4 gam Al và 3.6 gam Mg phản ứng vừa đủ với V (ml) dung dịch HCl 0.5 M thu được m gam hỗn hợp muối. Tính m và V

7 : Cho 8.4 gam Fe phản ứng với 200 gam dung dịch H2SO4 9.8 % .

a, Tính khối lượng dung dịch sau phản ứng

b , Tính C % của các chất tan sau phản ứng

8 : Cho 5,4g bột nhôm vào dung dịch bạc nitrat dư. Sau phản ứng thu được bao nhiêu gam kết tủa bạc ?

9: Cho 10 hỗn hợp gồm nhôm và đồng vào dung dịch HCl dư thu được 7.437 lít khí (đkc). Khối lượng của Cu trong hỗn hợp là : (Cu không phản ứng được với dung dịch HCl)

10 : Ngâm 16,6 gam hỗn hợp bột các Al và Fe trong dung dịch HCl dư, thu được 12.395 lít khí H2 (đkc). Phần trăm khối lượng của Al và Fe trong hỗn hợp lần lượt trong hỗn hợp là