Bài 1 : 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

Bài 1 : Cho 2.7 gam Al phản ứng vừa đủ với dung dịch HCl thu được V( lít ) khí H2 (đkc) và m gam muối. Tính m và V

Bài 2 : 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

Bài 3 : 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

Bài 4 : Hỗn hợp X gồm 4.8 gam Mg và m gam Al phản ứng với dung dịch H2SO4 thu được 12.395 (lít) khí H2 thu được m1 gam hỗn hợp muối. Tính m và m1 ; tính % khối lượng của các kim loại có trong hỗn hợp trên

Bài 5 : Hỗn hợp X gồm 11.2 gam Fe và m gam Zn phản ứng với 500 ml dung dịch HCl a M thu được 9.916 (lít) khí H­2 (đkc).

Tính m , a.

Cho 11 gam hỗn hợp X gồm Fe và Al tác dụng với lượng vừa đủ dung dịch HCl 1 M thu được 9.916 (lít) khí H2 (đkc) . Tính % khối lượng của Fe và Al trong hỗn hợp X

Cho 27.2 gam hỗn hợp Fe và Fe2O3 có tỉ lệ mol là 2 : 1 tác dụng với dung dịch H2SO4 9.8% thu được m gam muối.

Tính m , khối lượng dung dịch H2SO4 ban đầu

Hoà tan hoàn toàn 15,4g hỗn hợp Mg và Zn trong dung dịch HCl dư thấy có 7,437 lít khí thoát ra (ở đkc) và dung dịch A. Tính khối lượng muối thu được

Cho 5.4 gam Al phản ứng với 40 gam dung dịch HCl 73% thu được m gam muối khan và V(lít) khí H2

a,Tính m , V

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

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