**Câu 1 :** Cho 10 gam hỗn hợp gồm Fe và Cu tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng, dư. Sau phản ứng thu được 2,24 lít khí hiđro (ở đktc), dung dịch X và m gam kim loại không tan. Xác định giá trị của m

**Câu 2 :** Hoà tan 6,5 gam Zn trong dung dịch axit HCl dư, sau phản ứng cô cạn dung dịch thu được một lượng muối khan. Hãy tính lượng muối khan đó.

**Câu 3 :** Cho 15 gam hỗn hợp nhôm và magie vào dung dịch HCl có 17,353 lít hiđro bay ra (ở đkc). Xác định thành phần phần trăm khối lượng của nhôm, magie trong hợp kim.

**Câu 4 :** Hoà tan 4,5 gam hỗn hợp nhôm và magie trong dung dịch H2SO4 loãng, dư, thấy có 5,57775 lít khí hiđro bay ra (đkc).

a) Viết phương trình hoá học.

b) Tính thành phần phần trăm khối lượng của các kim loại trong hỗn hợp

**Câu 5 :** Cho 5,4 gam Al vào 100 ml dung dịch H2SO4 0,5M.

a) Tính thể tích khí H2 sinh ra (đkc).

b) Tính nồng độ mol của các chất trong dung dịch sau phản ứng(Tính CM). Cho rằng thể tích dung dịch sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

**Câu 6 :** Hoà tan hoàn toàn 0,56 gam sắt bằng dung dịch H2SO4 loãng 19,6% vừa đủ.

a) Viết phương trình hoá học

b) Tính khối lượng muối tạo thành và thể tích khí hiđro sinh ra (đktc).

c) Cần bao nhiêu gam dung dịch H2SO4loãng nói trên để hoà tan sắt?

**Câu 7 :** Cho hai mẩu Fe có khối lượng bằng nhau. Cho một mẩu hoà tan hoàn toàn trong dung dịch HCl tạo 19,05 gam muối. Cho mẩu còn lại tan hoàn toàn trong dung dịch H2SO4 loãng thì khối lượng muối sunfat tạo ra là bao nhiêu ?

**Câu 8 :** 3,04 gam hỗn hợp NaOH và KOH tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl, thu được 4,15

gam các muối clorua.

a) Viết các phương trình hoá học.

b) Tính khối lượng của các chất trong hỗn hợp ban đầu