

1. Cho 11,2 gam Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  thu được m gam muối và V(lít) khí  $\text{H}_2$  ở đktc

Tính m và V

2. Cho 11,2 gam Fe và 4,8 gam Mg tác dụng vừa đủ với V(l)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  1M thu được m gam muối và V(l) khí  $\text{H}_2$

Tính m và V

3. Cho m gam Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  thu được 4,48 L  $\text{H}_2$  ở đktc. Tính m

4. Hỗn hợp m gam X gồm Fe và Al tác dụng vừa đủ với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  thu được 32,3g muối và 5,6(l)  $\text{H}_2$  ở điều kiện tiêu chuẩn. Tính m

**Câu 1.** Hoà tan hoàn toàn 3,22g hỗn hợp X gồm Fe, Mg Zn bằng một lượng vừa đủ  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng thấy thoát 1,344 lít  $\text{H}_2$  ở đktc và dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là:

**Câu 2.** Hòa tan hết 6,3 gam hỗn hợp gồm Mg và Al trong vừa đủ 150 ml dung dịch gồm HCl 1M và  $\text{H}_2\text{SO}_4$  1,5M thu được dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thì thu được bao nhiêu gam muối khan?

**Câu 3.** Hoà tan 17,5 gam hợp kim Zn – Fe –Al vào dung dịch HCl thu được Vlít  $\text{H}_2$  đktc và dung dịch A Cô cạn A thu được 31,7 gam hỗn hợp muối khan . Giá trị V là?

**Câu 2.** Cho 12 gam hỗn hợp (Al, Zn, Fe) tác dụng dung dịch HCl dư thoát ra 0,8 gam  $\text{H}_2$  và được m gam hỗn hợp muối. Giá trị của m là:

A. 40,4.      B. 42,6.      C. 43,8.      D. 44,2.

**Câu 3.** Cho 18,2 gam hỗn hợp (Fe, Al, Mg) tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa HCl và  $\text{H}_2\text{SO}_4$  tỷ lệ mol 2:1 thấy thoát ra 15,68 (lít)  $\text{H}_2$  (đktc) và được m gam hỗn hợp muối. Giá trị của m là:

A. 54,425.      B. 47,425.      C. 43,835.      D. 64,215.

Mặt khác, cũng cho 2,0 gam X tác dụng hết với clo dư thu được 5,763 gam hỗn hợp muối. Phần trăm khối lượng của Fe trong X là:

**Câu 6.** Thể tích khí thoát ra ở đktc khi cho 0,4 mol Fe tan hết vào dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$ (loãng) lấy dư là:

A. 5,6 lít      B. 6,72 lít      C. 8,96 lít      D. 13,44 lít.

**Câu 7.** Hỗn hợp X gồm Al và Fe. Hòa tan hết 22,2 gam hỗn hợp X vào dung dịch chứa 0,8 mol  $\text{H}_2\text{SO}_4$ (loãng) thu được dd Y và 13,44 lít  $\text{H}_2$  ở đktc. Cho dd Y tác dụng với dung dịch  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  lấy dư thu được x gam kết tủa. Giá trị của X là:

A. 197,5gam      B. 213,4gam      C. 227,4gam      D. 254,3gam.

**Câu 8.** Hòa tan 9,14 gam hợp kim Cu, Mg, Al bằng một lượng vừa đủ dung dịch HCl thu được 7,84 lít khí X (đktc) và 2,54 gam chất rắn Y và dung dịch Z. Lọc bỏ chất rắn Y, cô cạn cẩn thận dung dịch Z thu được lượng muối khan là:

- A. 31,45 gam.    B. 33,99 gam    C. 19,025 gam    D. 56,3 gam**

**Câu 9.** Cho 3,68 gam hỗn hợp gồm Al và Zn tác dụng với một lượng vừa đủ dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  10% thu được 2,24 lít khí  $\text{H}_2$  (ở đktc). Khối lượng dung dịch thu được sau phản ứng là

- A.** 101,68 gam.  
**B.** 88,20 gam.  
**C.** 101,48 gam.  
**D.** 97,80 gam.

**Câu 10.** Cho 3,87 gam Mg và Al vào 200ml dung dịch X gồm HCl và  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (dư) thu được dung dịch B và 4,368 lít  $\text{H}_2$  ở đktc. Phần trăm khối lượng của Mg và Al trong hỗn hợp lần lượt là

- A.** 72,09% và 27,91%.                      **B.** 62,79% và 37,21%.  
**C.** 27,91% và 72,09%.                      **D.** 37,21% và 62,79%.