

Bài 1 :Cho 5.6 gam Fe tác dụng với 200ml dung dịch HCl 1M thu được V(lít) khí H_2 .

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính V

c, Tính nồng độ mol / lít (CM) của các chất trong dung dịch sau phản ứng.

Bài 2 : Cho 5.4 gam Al tác dụng với 300 ml dung dịch H_2SO_4 1M thu được m gam muối

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính m

c, Tính nồng độ mol / lít của các chất trong dung dịch sau phản ứng .

Bài 3: Hỗn hợp X gồm 11,3 gam Zn và Mg phản ứng vừa đủ với 60 gam dung dịch H_2SO_4 49%

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính thể tích khí H_2 thoát ra

c, Tính khối lượng dung dịch sau phản ứng , C% của các chất tan trong dung dịch

Bài 4 :Hỗn hợp X gồm m gam Fe và Al phản ứng vừa đủ với 200 gam dung dịch HCl 32,85% thu được 22.311 (lít) khí H_2 (đkc)

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính m và % khối lượng của Fe và Al trong hỗn hợp trên

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

Bài 5 : Cho 20,8 gam hỗn hợp X gồm Fe , FeO , Fe_2O_3 tác dụng vừa đủ với 350 ml HCl 2M thu được 2.479(lít) khí H_2 .

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính % khối lượng của các chất trong hỗn hợp X

c, Tính khối lượng muối thu được

Bài 6 : Cho 13,6 gam hỗn hợp X gồm R và RO tác dụng vừa đủ 100 gam dung dịch H_2SO_4 19.6% thu được 1.2395 (lít) khí H_2

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tìm R và khối lượng muối thu được sau phản ứng

c, Tính khối lượng dung dịch sau phản ứng

Bài 7 : Hòa tan hoàn toàn 11g hỗn hợp X gồm Al và Fe trong dd H_2SO_4 19,8% vừa đủ thu được 9.916 lít khí H_2 đo ở đkc và dd Y.

a,Xác định khối lượng và phần trăm khối lượng của từng kim loại có trong hỗn hợp X

b, Tính nồng độ phần trăm của từng chất cho trong dd Y?

Bài 8 : Để hòa tan hoàn toàn 10,8g một kim loại hóa trị II cần 400ml dd HCl 0,3M.

- a, Xác định tên kim loại chưa biết
- b, Tính nồng độ mol của dd muối thu được

Bài 9 : Cho m gam hỗn hợp X gồm các oxit CuO , Fe₂O₃ tác dụng với dung dịch 200 gam HCl 14.6% thu được 46 gam hỗn hợp muối .

- a, Viết phương trình hóa học và cân bằng
- b, Tìm m
- c, Tính khối lượng dung dịch sau phản ứng
- d, Tính C% của các chất tan trong dung dịch sau phản ứng

Bài 10 : Cho m gam hỗn hợp gồm MgO và ZnO tác dụng với 300 gam dung dịch HCl 20% thu được 60 gam hỗn hợp muối

- a, Viết phương trình hóa học và cân bằng
- b, Tìm m
- c, Tính khối lượng dung dịch sau phản ứng
- d, Tính C% của các chất tan trong dung dịch sau phản ứng

Bài 11 : Cho m gam hỗn hợp Fe , FeO , Fe₂O₃ tác dụng với 400 ml dung dịch HCl 2M thu được 85 gam hỗn hợp muối và 4.958(lít) khí H₂ (đkc)

- a, Viết phương trình hóa học và cân bằng
- b, Tìm m
- c, Tính khối lượng dung dịch sau phản ứng
- d, Tính CM của các chất tan trong dung dịch sau phản ứng

Bài 12 : Cho 5.4 gam Al phản ứng với 100 gam dung dịch HCl 18.25% 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

Bài 13 : Cho 6.5 gam Zn phản ứng với 200 gam dung dịch HCl 10.95% 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