

$M_{\text{Fe}} = 56$; $M_{\text{Mg}} = 24$; $M_{\text{S}} = 32$; $M_{\text{Cl}} = 35.5$; $M_{\text{Na}} = 23$; $M_{\text{O}} = 16$; $M_{\text{H}} = 1$; $M_{\text{Zn}} = 65$; $M_{\text{Al}} = 27$

Bài 1 : Cho 2.3 gam Na tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl 0.5 M thu được V (lít) khí H_2 (đkc) và m gam muối.

a , Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính V , m , thể tích HCl đã dung

Bài 2 : Cho m gam Fe tác dụng với dung dịch H_2SO_4 thu được 15,2 gam muối.

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính m

Bài 3 : Cho m_1 gam Al và 6,5 gam Zn tác dụng với 500 ml dung dịch HCl 1M thu được m_2 gam muối và V(lít) khí H_2 (đkc) .

a, Viết phương trình hóa học và cân bằng

b, Tính m_1 , m_2 và V

Bài 4 : Cho 8.9 gam hỗn hợp kim loại Zn và Mg tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl thu được 23.1 gam hỗn hợp muối và V(l) khí H_2 (đkc)

a, Tính % khối lượng của các kim loại trong hỗn hợp

b, Tính V

Bài 5 : Cho m gam hỗn hợp kim loại Mg và Fe tác dụng vừa đủ với 400 ml dung dịch H_2SO_4 1M thu được 54.4 gam hỗn hợp muối và V(lít) khí H_2 (đkc).

a, Tính m và % khối lượng của các kim loại trong hỗn hợp

b,Tính V