

BÀI TẬP ÔN LUYỆN MÔN HÓA 9

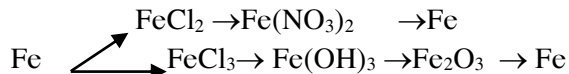
Bài 1. Cho 6 g hỗn hợp gồm Cu, Fe và 100g ml HCl 1,5 M, phản ứng kết thúc thu được 1,12 lít khí (đktc)

a- viết PTHH

b- Tính khối lượng mỗi kim loại có trong hỗn hợp

c- Tính nồng độ của dd thu được sau phản ứng (coi thể tích dd thay đổi không đáng kể so với thể tích dd HCl đã dùng)

Bài 2: Viết PTHH biểu diễn biến chuyển hoá sau



Bài 3 : Cho m g bột sắt dư vào 20 ml dd CuSO₄ 1M. phản ứng kết thúc, lọc được dd A và 4,08g chất rắn B

a- Tính m

b- Tính nồng độ mol của chất có trong dd A

Bài 4: Cho 9,2 gam kim loại hóa trị I tác dụng với clo tạo ra 23,4 gam muối. Xác định tên kim loại A

Bài 5: Cho 4,8 g kim loại hóa trị II tác dụng vừa đủ với 4,48 lit khí clo ở đktc. Sau phản ứng thu được m gam muối. Xác định kim loại M và tính m

Bài 6. Đốt cháy 1,5g một loại than có lẫn tạp chất không cháy trong oxi dư. Toàn bộ khí thu được sau phản ứng được hấp thụ vào dd nước vôi trong dư, thu được 10g kết tủa. Viết PTHH và tính %C có trong loại than trên

Bài 7: Cho 4 chất sau : Zn, ZnCl₂, ZnO, Zn(OH)₂. Hãy sắp xếp 4 chất trên thành 2 dãy chuyển đổi hoá học (mỗi dãy gồm 4 chất và viết PTHH biểu diễn chuyển hoá đó)

Bài 8: bằng phương pháp hoá học nhận biết 3 ki loại cùng màu : Bạc, nhôm, sắt

Bài 9: Cho 2,275g bột kẽm vào 100 ml dd CuSO₄ 10% có khối lượng riêng là 1,12 g/ml

a- Viết PTHH

b- Xác định nồng độ mol của chất trong dd khi phản ứng kết thúc. Giả sử thể tích dd sau phản ứng thay đổi không đáng kể

Bài 10: cho 8,7 g MnO₂ tác dụng với dd HCl (đ), thu được bao nhiêu lít khí clo ở đktc. Biết rằng hiệu suất phản ứng 85% (Mn=55, O=16, Cu=64, S=32, Zn=65)

Bài 11. Cho 10g hỗn hợp Na₂CO₃ và NaCl tác dụng với dd H₂SO₄ thu được 1,12 lit khí (đktc). Tính thành phần % mỗi muối có trong hỗn hợp

Bài 12 : Biết ngố A có điện tích hạt nhân +14, có 3 lớp e, và có 4 e lớp ngoài cùng. Hãy tìm vị trí của ngố A trong bảng tuần hoàn

Bài 13: Biết B có số hiệu ngử 16. Hãy dự đoán ngố B thuộc chu kỳ, nhóm nào ?

Bài 14 : Biết ngố A có điện tích hạt nhân +14, có 3 lớp e, và có 4 e lớp ngoài cùng. Hãy tìm vị trí của ngố A trong bảng tuần hoàn

Bài 15: Biết B có số hiệu ngử 16. Hãy dự đoán ngố B thuộc chu kỳ, nhóm nào ?

Bài 16. Cho 8,7 gam MnO₂ tác dụng với dd HCl đặc dư thu được một lượng khí X. dẫn khí X vào 50 ml dd NaOH 4M thu được dd A. tính nồng độ mol của các chất trong dd A. Giả sử thể tích dd sau phản ứng thay đổi không đáng kể