BÀI TẬP ÔN LUYỆN MÔN HÓA 9

Bài 1.Cho 6 g hổn hợp gồm Cu, Fe vào 100g ml HCl 1,5 M, phản ứng kết thúc thu được 1,12lít 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 đả dùng

Bài 2: Viết PTHH biểu diễn biến chuyển hoá sau

$Fe \nearrow FeCl_2 \rightarrow Fe(NO_3)_2 \rightarrow Fe$

$Fe \rightarrow FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 \rightarrow Fe$

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 hoá 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

Baì 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, $ZnCl_2$, 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 $CuSO_4$ 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 sửthể 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 Na_2CO_3 và NaCl tác dụng với dd H_2SO_4 thu được 1,12 lit khí (đktc). Tính thành phần % mỗi muối có trong hỗn hợp

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

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

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

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

Bài 16. Cho 8,7 gam MnO_2 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