**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP SAU TẾT – KHỐI 10**

1. Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau:

a/ MnO2 → Cl2 → HCl → Cl2 → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2O3

b/KCl → HCl → Cl2 → Br2 → I2 → NaI → AgI

 FeCl3 → AgCl → Ag

c/NaCl→NaOH→NaCl→Cl2→HCl→CuCl2→ Cu(OH)2

d/ I2 → KI → KBr → Br2 → NaBr → NaCl → Cl2

1. HCl ⭢ Cl2 ⭢ NaClO⭢ NaCl ⭢ HCl ⭢ CuCl2
2. KMnO4 ⭢ Cl2 ⭢ AlCl3 ⭢ Al(OH)3 ⭢ AlCl3 ⭢ Al(NO3)3
3. MnO2 ⭢ Cl2 ⭢ KClO3 ⭢ ⭢ KCl ⭢ HCl ⭢ FeCl3
4. NaCl ⭢ HCl ⭢ AlCl3 ⭢ AgCl ⭢ Cl2 ⭢ CaCl2O
5. Na ⭢ NaCl ⭢ HCl ⭢ Cl2 ⭢ NaClO⭢ NaCl ⭢ AgCl
6. Fe ⭢ FeCl2 ⭢ FeCl3 ⭢ Fe(NO3)3
7. HCl ⭢ Cl2 ⭢ FeCl3 ⭢ NaCl ⭢ AgCl ⭢ Cl2
8. Giải thích tại sao clo khô không có tác dụng tẩy trắng, nhưng clo ẩm lại có tác dụng tẩy trắng.

1. Nêu hiện tượng và gthích bằng phương trình phản ứng

a)Sục khí Clo vào dung dịch KI có pha ít hồ tinh bột.

b)Có thể dùng bình thuỷ tinh đựng dung dịch HF được không? Tại sao?

c)Vì sao có thể điều chế được nước clo mà không điều chế được nước flo?

1. Tính thể tích khí Clo thu được ở đktc khi cho 400ml dung dịch HCl 8M lần lượt tác dụng MnO2

1. Cho 94,8g KMnO4 tác dụng hết với dung dịch HCl đặc.

a)Tính thể tích khí Clo thu được ở đktc?

b)Tính khối lượng muối thu được khi cho khí Clo trên tác dụng với Fe?

1. Cho lượng dư dd AgNO3 tác dụng với 100 ml dd hỗn hợp NaF 0,05M và NaCl 0,1M. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra và tính khối lượng kết tủa thu được.

1. Tính khối lượng HCl bị oxi hóa bởi MnO2, biết rằng khí Cl2 sinh ra trong phản ứng đó có thể đẩy được 12,7 gam I2 từ dd NaI.

1. Cho 26,6g hỗn hợp KCl và NaCl vào nước thành 500g dung dịch A. Cho dung dịch A tác dụng vừa đủ với AgNO3 thì thu được 57,4g kết tủa.
2. Tìm % khối lượng các muối trong hỗn hợp ban đầu?

b ) Tính nồng độ % của các muối trong A?

1. Một hỗn hợp ba muối NaF, NaCl, NaBr nặng 4,82 gam hòa tan hoàn toàn trong nước được dung dịch A. Sục khí clo dư vào dung dich A rồi cô cạn hoàn toàn dung dịch sau phản ứng thu được 3,93 gam muối khan. Lấy một nửa lượng muối khan này hòa tan vào nước rồi cho phản ứng với dung dịch AgNO3 dư thì thu được 4,305 gam kết tủa.

a. Viết các phương trình xảy ra?

b. Tính thành phần phần trăm khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu?

1. Cho 3,25 g hỗn hợp 2 muối NaBr và CaCl2 vào 108 ml dung dịch AgNO3 0,5M. Sau khi loại bỏ kết tủa người ta thêm axit HCl vào thì thu được 0,574g kết tủa nữa. Tính khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu?
2. Cho m gam KMnO4 tác dụng với dung dịch HCl dư, khí A sinh ra tác dụng tối đa với Fe ở nhiệt độ cao, tạo thành 8,125 gam muối khan.

a. Tính m.

b. Khí A tác dụng đủ với 4,875 gam kim loại M (hóa trị II). Gọi tên muối tạo thành.

1. Cho 10g hoãn hôïp Fe, Cu taùc duïng vôùi HCl dö thu ñöôïc 2240ml khí thoaùt ra ôû (ñkc)
2. Tính thaønh phaàn % veà khoái löôïng moãi kim loaïi
3. Tính V HCl 1M caàn duøng
4. Cho 18,4 gam hoãn hôïp Al, Zn taùc duïng HCl 2M laáy dö 10% thì thu ñöôïc 11,2 lít khí A (ñkc) vaø dung dòch B.
5. Tính % khoái löôïng moãi kim loaïi
6. Tính VHCl ban ñaàu vaø CM caùc chaát trong B.
7. Cho 23,2 gam hoãn hôïp Cu, Fe taùc duïng dung dòch HCl dö thu ñöôïc 6,72 lít khí H2 (ñkc). Ñònh khoái löôïng vaø % khoái löôïng cuûa moãi kim loaïi trong hoãn hôïp.
8. Hoøa tan 11,9 gam hoãn hôïp Al, Zn baèng dd HCl 2M thì caàn 400ml dd axit treân. Sau phaûn öùng thu ñöôïc V lít khí A vaø dd B.
9. Tính thaønh phaàn khoái löôïng moãi kim loaïi trong hoãn hôïp ñaàu
10. Tính V lít khí A (ñkc) vaø CM cuûa dd B.
11. Cho 6,32 gam KMnO4 taùc duïng vôùi dd HCl ñaëc dö thu ñöôïc khí A cho Al taùc duïng hoaøn toaøn vôùi A thu ñöôïc muoái B.
12. Tính V khí A (ñkc)
13. Tính khoái löôïng Al phaûn öùng vaø khoái löôïng muoái B
14. Ñeå hoøa tan 31,2 gam moät kim loaïi hoùa trò II vaø oxit cuûa noù caàn 250ml dd HCl 4M. Sau phaûn öùng ñöôïc 6,72 lít khí (ñkc)
15. Xaùc ñònh teân kim loaïi
16. Tính % veà khoái löôïng caùc chaát trong hoãn hôïp ban ñaàu.