**NỘI DUNG ÔN TẬP TRỰC TUYẾN**

**TUẦN LỄ 01/02/2021 – 06/02/2021**

**Môn: Hóa – Lớp: 10**

1/ Chuỗi phản ứng

a/ KMnO4 → Cl2 → FeCl3 → Fe(OH)3 →Fe2O3 → FeCl3 → FeCl2 → FeCl3 → dd CaCl2→ Cl2 → O2

b/ HCl → Cl2 → FeCl3 → Fe(NO3)3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → FeCl3 → MgCl2 → AgCl→ Cl2 → Clorua vôi.

c/ HCl → Cl2 → H2SO4 → Br2 → I2 → HI → FeCl2 → NaCl →NaOH→ nuớc Gia-ven

2/ Viết phản ứng chứng minh (mỗi tính chấrt 2 phản ứng)

a/ Clo có tính oxi hóa, tự oxi hóa khử

b/ Axit clohidric có tính oxi hóa?

c/ Axit iothidric có tính khử?

d/ Brom có tính oxi hóa, tính khử?

e/ Iot có tính oxi hóa?

3 Hoà tan1,93 gam (MgO, ZnO, FeO) bằng lượng vưà đủ 200 ml dd HCl 0,3M rồi cô cạn thu được m gam chất rắn. Tìm m?

4/ Hoà tan hoàn toàn 17,4 gam hỗn hợp A (Al, Fe, Cu) vào dd HCl 14,6% thu được dd B, 6,4 gam chất rắn và 8,96 lit khí (đktc).

a/ Tìm khối lượng mỗi kim loại?

b/ Dung dịch B tác dụng vưà đủ 500 ml dd NaOH 2M để thu được kết tủa lớn nhất. Tính nồng độ % các chất có trong dung dịch B?

5/ Cho 9,1g hỗn hợp hai muối cacbonat của kim loại kiềm ở hai chu kì liên tiếp tác dụng hết với dung dịch HCl thu được 2,24 lit CO2 (đktc). Tìm tên kim loại?

6/ Hòa tan 11 gam hỗn hợp C ( Fe, Al ) vào 500 ml dd HCl 2M (d=1,1) thu được dung dịch D. Trung hòa dung dịch D cần 100 ml dung dịch Ca(OH)2 1M.

a/ Tính C% dung dịch D.

b/ Tính nồng độ phần trăm dung dịch KOH 1M (d=1,1) cần tác dụng với dung dịch D để thu được lượng kết tủa nhỏ nhất?

7/ Cho V lit khí clo ở đktc vào vào dung dịch chứa NaI. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thấy khối lượng muối giảm 9,15 gam. Tính V?