**ÔN TẬP HÓA HỌC LỚP 10**

**(TUẦN LỄ TỪ 9/3/2020 – 14/3/2020)**

**Câu 1 :** Viết các phương trình phản ứng và ghi rõ điều kiện (nếu có) khi cho khí clo tác dụng với các chất sau: Fe, N2, NaBr, Cu.

**Câu 2 :** Chỉ dùng thêm một chất thử hãy phân biệt các dung dịch mất nhãn sau bằng phương pháp hóa học: AgNO3, KBr, CuI2, Al(NO3)3

**Câu 3** : Cho thuốc tím (KMnO4) vào ống nghiệm chứa dung dịch HCl đậm đặc rồi đun nóng ống nghiệm. Trên thành ống nghiệm ta để một miếng giấy quì tím ẩm. Hiện tượng gì sẽ xảy ra. Viết phương trình phản ứng.

**Câu 4** : Viết phương trình phản ứng chứng minh :

a) Clo vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử (1 phương trình).

b) Axit clohidric có tính axit (1 phương trình).

c) Axit clohidric có tính khử (1 phương trình).

**Câu 5 :** Hoà tan hoàn toàn 8 gam hỗn hợp Fe và Fe2O3 bằng dung dịch HCl 10% (d=1,1 g/ml) sau phản ứng thu được 2,24 lit H2 (đktc).

a) Tính thành phần % khối lượng các chất trong hỗn hợp.

b) Tính nồng độ mol/l của các chất trong dung dịch sau phản ứng (*coi thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể*).

**Câu 6 :** Hòa tan hoàn toàn 26,8 gam hỗn hợp 2 muối XCO3 và YCO3 ( X, Y là 2 kim loại ) vào dung dịch HCl thu được 6,72 lít khí CO2 (đktc). Tính khối lượng muối khan tạo thành sau phản ứng