**TRƯỜNG THPT LÝ THƯỜNG KIỆT**

**TỔ HÓA HỌC**

**ÔN TẬP TRỰC TUYẾN MÔN HÓA KHỐI 10**

**TUẦN 5 ( từ 17/02 đến 20/02 )**

**Câu 1.** Viết các phản ứng theo sơ đồ chuyển hóa sau: NaCl 🡪 HCl → Cl2 → (A) → FeCl2

**Câu 2.** Viết một phương trình điều chế Clo trong phòng thí nghiệm. Và một phương trình điều chế Clo trong công nghiệp

**Câu 3.** Cho 6,5 gam Zn phản ứng hết với halogen X thu được 22,5 gam muối. Xác định công thức muối (Cho F = 19, Cl = 35,5, Br = 80, I = 127, Zn=65)

**Câu 4.** Cho 7,1 gam hỗn hợp (Na, Mg) tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl, thu được 5,6 lít khí H2 (đkc)

1. Viết các phương trình phản ứng
2. Tính khối lượng từng kim loại ban đầu (Cho Na = 23, Mg = 24, Cl = 35,5, H = 1)

**Câu 5.** Cho 10,2 gam Al2O3 vào 73 gam dung dịch HCl 15%

**a)** Tính khối lượng muối thu được (Cho O = 16, Al = 27, Cl = 35,5, H = 1)

**b)** Tính nồng độ phần trăm của chất tan có trong dung dịch sau phản ứng