**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP MÔN HÓA 9**

**1. LÝ THUYẾT.**

**- Ôn kĩ TCHH của: Oxit, Axit, Bazơ, Muối**

**2. BÀI TẬP**

**Bài 1.** Hoàn thành chuỗi biến hóa sau, ghi rõ điều kiện phản ứng ( nếu có):

 1) Fe 🡪 FeCl3 🡪 Fe(OH)3 🡪 Fe­2O3 🡪Fe 🡪 Fe2(SO4)3

 **2)** Na → Na2O → NaOH → Na2CO3 → NaCl → NaOH → NaHCO3

**Bài 2**. Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một trong ba dd là: H2SO4 loãng, BaCl2, Na2SO4. Hãy tiến hành những thí nghiệm nhận biết dd chất đựng trong mỗi lọ.

**Câu 3.** Có 4 lọ mất mất nhãn, đựng trong lọ riêng biệt là dung dịch không màu: HCl, Na2CO3, CaCl2, AgNO3. Chỉ được dùng quì tím, hãy nhận biết các dung dịch trên. Viết các phương trình hóa học xảy ra.

**Bài 4.** Cho 0,1lít dd Ba(OH)2 1M vào 0,1lít dd H2SO4 0,075M. Tính khối lượng kết tủa thu được

**Câu 5.**Dung dịch X chứa 9,4 gam K2O và 190,6 gam nước. Cho X vào 200g dung dịch CuSO4 16% thu được m gam kết tủa .

a. Tính nồng độ phần trăm của X.

b. Tính m.

c. Tính lượng dung dịch HCl 2M cần dùng để hòa tan hết m gam kết tủa sau khi đã nung thành chất rắn đen.