**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA HỌC 9**

**I. LÍ THUYẾT**

- Lập bản đồ tư duy về tính chất hóa học của các loại hợp chất vô cơ đã học (có phương trình phản ứng minh họa?

**II. BÀI TẬP**

**Bài 1:**

Viết các PTHH thực hiện các chuyển đổi hoá học sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)?

Fe  FeCl2  Fe(NO3)2  Fe(OH)2  FeO

Al  AlCl3  Al(NO3)3 Al(OH)3  Al2O3

**Bài 2:**

Chỉ được dùng thêm quỳ tím hãy nhận biết bốn dung dịch đựng trong bốn lọ riêng

biệt sau: NaOH, Na2SO4, H2SO4, BaCl2? Viết các PTHH của phản ứng xảy ra (nếu có)?

**Bài 3:**

Nêu và giải thích hiện tượng xảy ra trong các thí nghiệm sau:

1) Cho một dây Zn vào dung dịch CuCl2?

2) Cho mẩu quỳ tím vào ống nghiệm đựng dung dịch KOH, sau đó nhỏ từ từ dung dịch H2SO4 đến dư vào ống nghiệm đó?

**Bài 4:**

Cho 6,5 gam kim loại M tác dụng hoàn toàn với clo (dư), sau phản ứng thu được 13,6 gam muối. Xác định kim loại M?

**Bài 5:**

Hoà tan hoàn toàn 15,6 g hỗn hợp gồm Al và Al2O3 bằng 200 ml dung dịch H2SO4 (vừa đủ), sau phản ứng thu được 6,72 lít khí ở đktc

a) Viết phương trình hoá học của phản ứng xảy ra?

b) Tính thành phần phần trăm khối lượng của mỗi chất có trong hỗn hợp ban đầu?

c) Tính nồng độ mol của dung dịch H2SO4 đã dùng?

**Bài 6:**

Hoà tan hoàn toàn 11 gam hỗn hợp gồm Fe và Al vào 800 ml dung dịch HCl(vừa đủ), sau phản ứng thu được 8,96 lít khí ở đktc.

1) Tính thành phần phần trăm khối lượng của mỗi chất có trong hỗn hợp ban đầu.

2) Tính nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng.

------------------------Hết---------------------------