**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP MÔN HÓA 9**

**1. LÝ THUYẾT.**

**- Phân loại ba zơ? Mỗi loại lấy 3 vd?**

**- Tính chất hóa học của muối? Có mấy loại muối? Trạng thái tự nhiên của muối Natri clorua?**

**- Ý nghĩa của dãy hoạt động hóa học Kim loại?**

**- Tính chất hóa học của kim loại? Tính chất hóa học của nhôm? Nhôm có t/c hh nào khác? Viết PTHH minh họa?**

**-  Biện pháp bảo vệ KL không bị ăn mòn ?**

**- Gang là gì? Thép là gì? Sự khác nhau giữa gang và thép về thành phần?**

**- Trình bày tính chất hóa học của khí Clo? Viết PTPƯ minh họa?**

**2. BÀI TẬP**

**Bài 1**: 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.

Hướng dẫn:

- Lấy ở mỗi lọ 1ml dd cho vào 3 ống nghiệm và đánh số thứ tự

- Chọn thuốc thử để nhận biết 3 dd trên

- Viết PTPƯ minh họa

\* Chú ý với BT nhận biết HS phải ghi trạng thái, màu sắc của chất trong PTPƯ

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

Hướng dẫn:

- Bước 1: tính nBa(OH)2  và nH2SO4

- Bước 2: viết PTPƯ

- Bứơc 3: Tính toán tìm chất dư sau pư

- Bước 4: Tính m kết tủa theo chất pư hết

**Bài 3 :** Hoàn thành chuỗi biến hóa sau, ghi rõ điều kiện phản ứng ( nếu có):

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

**Bài 4** :

Vì sao không nên dùng đồ nhôm để đựng hoặc nấu thức ăn, không nên ăn món ăn đựng trong đồ nhôm để qua đêm?

Bằng kiến thức hoá học, em hãy giải thích? Viết PTHH (nếu có).

**Bài 5**: Người ta cho 26 g kẽm tác dụng với 49 g H2SO4,

1. Viết PTPƯ
2. Tính VH2 sinh ra
3. Tính khối lượng các chất còn lại sau PƯ

**Bài 6:** Cho 10,5g hỗn hợp 2 kim loại Cu và Zn vào dd H2SO4 loãng dư, người ta thu được 2,24 lít khí (đktc). Hãy tính thành phần % theo khối lượng của Cu và Zn .

Hướng dẫn:

- Tính nH2

- Viết PTPƯ xảy ra

- Cu không tác dụng với H2SO4 loãng

- Tính nZn theo nH2

⇒ mZn , mCu

% mZn

 % mCu