THCS Phú Long

**ÔN TẬP HÓA HỌC 9**

**Bài 1:** Hãy cho biết trong các cặp chất sau đây,cặp nào có thể tác dụng với nhau?

a/HCl và NaHCO3 d/BaCl2 và Na2CO3

b/Na2CO3 và KCl e/Ca(OH)2 và K2CO3

c/MgCO3 và H2SO4 (Giải thích và viết các PTHH).

**Bài 2:** Hãy viết phương trình hoá học của CO2 với: Dung dịch NaOH, Dung dịch Ca(OH)2 trong trường hợp:

a/Tỉ lệ số mol nco2: nNaOH = 1:2 b/ Tỉ lệ số mol nCO2 : nCa(OH)2 = 1:1

**Bài 3:** Hãy viết PTHH của CO với:

a/Khí O2 b/CuO c/ Fe3O4

b/ Viết phương trình hoá học của cacbon với các oxit sau:

1.CuO, 2. PbO c. CO2 d. FeO

**Bài 4:**Viết các PTHHH và ghi đầy đủ điều kiện khi cho H2 phản ứng với:

a/Clo b/Oxi c/ Nitơ

Cho biết trạng thái của các chất tạo thành

**Bài 5:** Có ba khí đựng riêng biệt trong 3 lọ là: clo, hiđro clorua, cacbonic. Hãy nêu phương pháp hoá học để nhận biết từng khí đựng trong mỗi lọ.

**Bài 6:** Biết X có cấu tạo nguyên tử như sau: điện tích hạt nhân là 11+; 3 lớp electron; lớp ngoài cùng có 1e. Hãy suy ra vị trí của X trong bảng tuần hoàn và tính chất hoá học cơ bản của nó.

**Bài 7: a/** Hãy xác định công thức của một loại oxit sắt,biết rằng khi cho 48 g oxit này tác dụng hoàn toàn với khí cacbon oxit thì thu được 33,6 g chất rắn. Biết khối lượng mol của oxit sắt là 160g.

**b/**Chất khí sinh ra được hấp thụ hoàn toàn bằng dung dịch nước vôi trong dư. Tính khối lượng kết tủa thu được.