**TRƯỜNG THCS PHƯƠC HÒA**

**ÔN TẬP Ở NHÀ HÓA 8**

**Câu 1**: Hoàn thành các pthh sau

1/ Al + O2   Al2O3

2/ K + 02  K2O

3/ Al(0H)3  Al203 + H20

4/ Al203 + HCl  AlCl3 + H20

5/ Al + HCl  AlCl3 + H2

6/ Fe0 + HCl  FeCl2 + H20

7/ Fe203 + H2S04  Fe2(S04)3 + H20

8/ Na0H + H2S04  Na2S04 + H20

9/ Ca(0H)2 + FeCl3  CaCl2 + Fe(0H)3

10/ BaCl2 + H2S04  BaS04 + HCl

***Câu 2:***

**A/** Hãy tính :

* Số mol CO2 có trong 11g khí CO2 (đktc)
* Thể tích (đktc) của 9.1023 phân tử khí H2

***B/:*** Hãy cho biết 67,2 lít khí oxi (đktc)

* Có bao nhiêu mol oxi?
* Có bao nhiêu phân tử khí oxi?
* Có khối lượng bao nhiêu gam?
* Cần phải lấy bao nhiêu gam khí N2 để có số phan tử gấp 4 lần số phân tử có trong 3.2 g khí oxi.

***Câu 3****:* Tính phần trăm khối lượng của các nguyên tố trong hợp chất: NaNO3; K2CO3 , Al(OH)3, SO2, SO3, Fe2O3

***Câu 4:*** Cho 11,2 gam Fe tác dụng với dung dịch HCl .Tính:

a. Thể tích khí H2 thu được ở đktc.(ĐS:4,48 lít)

b. Khối lượng HCl phản ứng.(ĐS:14,6 g)

c. Khối lượng FeCl2 tạo thành.(ĐS:25,4 g)

**Câu 5:** Đốt cháy Fe với Oxi trong không khí thu được 46,4g Oxit sắt từ Fe3O4

Tính khối lượng Fe tham gia, thể tích Oxi đã phản ứng và thể tích không khí chứa thể lượng Oxi đó.