**ĐỀ ÔN TẬP TỔNG HỢP HÓA 8 ( 23-3---29-3)**

**Bài 1 : Cân bằng các PTHH sau**

**1/** KOH + Al2(SO4)3  K2SO4 + Al(OH)3 2/ FexOy + CO  FeO + CO2

3/ CnH2n-2 + O2  CO2 + H2O. 4/ FeS2 + O2  Fe2O3 + SO2

5/ Al + HNO3  Al(NO3)3 + N2O + H2O 6/ Fe3O4 + HCl  FeCl2 + FeCl3 + H2O

7/ Na2O + H2O  NaOH 8/ N2O5 + H2O  HNO3

9/ P2O5 + H2O  H3PO4 10/Fe2O3 + H2SO4  Fe2(SO4)3 + H2O

11/ KNO3  KNO2 + O2 12/ AgNO3  Ag + O2 + NO2

**Bài 2:** Tính khối lượng 1 mol trung bình của hỗn hợp gồm 6,4 gam khí O2 và 13,2 gam khí CO2.

**Bài 3:** Đốt cháy 7 gam chất X, thu được 11,2 lít khí CO2(đktc) và 9 gam hơi nước( đktc). Biết tỷ khối của X so với H2 là 14. Tìm công thức phân tử của X ?

**Bài 4:** Đốt cháy 42 gam hỗn hợp gồm C và S .

a) Tính thể tích hh khí thu được ở đktc. Biết rằng C chiếm 42,85% khối lượng hỗn hợp.

b) Tính thể tích Oxi cần dùng (đktc) để đốt cháy hết hh trên? (Biết các pứ xảy ra ht)

**Bài 5:** : Một hợp chất gồm 3 ngtố hoá học: Mg, C,O có PTK là 84 đvC, và có tỷ lệ klg giữa các nguyên tố thành phần là Mg: C : O = 2: 1 : 4 . Hãy lập công thức hoá học của hợp chất?

**Bài 6:** Đốt cháy hoàn toàn a( gam ) C2H6 thu được 8,8g khí CO2

a/ tính a ?

b/ tính thể tích không khí (ĐKTC) cần có

**Bài 7:** Đốt cháy hoàn toàn 7,2 gam hỗn hợp khí CH4 và CO(ĐKTC) có tỉ lệ số mol là 1:2

a/ tính khối lượng từng khí trong hỗn hợp ?

b/ Tính khối lượng CO2 sinh ra

b/Tính thể tích không khí cần có (ĐKTC)

**Bài 8:** Đốt cháy hoàn toàn 8 gam khí mê tan ( CH4)

a/ tính khối lượng từng sản phẩm thu được ?

b/ tính thể tích oxi (ĐKTC) đã dùng

**Bài 9:** Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít hỗn hợp khí CH4  và H2 (ĐKTC) có tỉ lệ số mol là 1:4

a/ Tính khối lượng H2O sinh ra

b/Tính thể tích không khí cần có (ĐKTC)

**Bài 10:**  Để đốt cháy 16 gam chất X cần dùng 44,8 lít ôxi (ở đktc) Thu được khí CO2 và hơI nước theo tỷ lệ số mol 1: 2.

Tính khối lượng khí CO2 và hơi nước tạo thành?

**Bài 11**. Để điều chế khí oxi, người ta nung KClO3 . Sau một thời gian nung ta thu

được 168,2 gam chất rắn và 53,76 lít khí O2(đktc).

a) Viết phương trình phản ứng xảy ra khi nung KClO3.

b) Tính khối lượng KClO3 ban đầu đã đem nung.

c) Tính % khối lượng mol KClO3 đã bị nhiệt phân.