THCS Phú Long

**ÔN TẬP HÓA HỌC 8 (tiếp theo)**

**Bài 1.** Cho các chất : C; P ; Mg ; Al ; H2 ; C2H6. Viết phương trình hoá học của phản ứng giữa các chất trên với oxi và cho biết phản ứng nào là phản ứng hoá hợp ?

**Bài 2: .** Trong một bình kín có thể tích 11,2 lít chứa đầy không khí (đktc) và 6,2 g photpho. Đốt phot pho, cho phản ứng xảy ra hoàn toàn, sau phản ứng đưa bình về nhiệt độ ban đầu. Tính khối lượng chất có trong bình sau phản ứng.

**Bài 3:** Dùng cùng một khối lượng KClO3  và KMnO4 để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm. Dùng chất nào để thu được nhiều oxi nhất?

**Bài 4.** Cho m g hỗn hợp hai kim loại Zn và Al phản ứng hoàn toàn với lượng oxi dư. Kết thúc phản ứng thu được hỗn hợp chất rắn có khối lượng tăng so với hỗn hợp ban đầu là 8 g. Tính m, biết hai kim loại có số mol bằng nhau.

**Bài 5.** Hãy chọn các thí dụ ở cột (II) cho phù hợp với các khái niệm ở cột (I).

|  |  |
| --- | --- |
| **Các khái niệm (I)** | **Các thí dụ (II)** |
| A) Sự oxi hoá  B) Phản ứng hoá hợp  C) Phản ứng phân huỷ  D) Phản ứng điều chế oxi | 1. KClO3  2KCl + 3O2  2. FeO + 2HCl FeCl2 + H2O  3. CaO + CO2 CaCO3  4. 3Fe +2O2 Fe3O4  5. Mg(OH)2 MgO + H2O |

**Bài 6.** Cho công thức hoá học của các chất : CaO ; Al2O3 ; SO3 ; Fe ; HCl ; KOH ; FeO ; CO2 ; S ; MnO2 ; N2O5 ; KMnO4 ; N2 ; Cu ; Cl2. Hãy cho biết các công thức hoá học biểu diễn . Gọi tên các oxit

a) oxit. d) đơn chất.

b) oxit axit. e) hợp chất.

c) oxit bazơ. f) kim loại.

g) phi kim.

**Bài 7.** Đốt cháy hoàn toàn hợp chất khí CxHy, sau phản ứng thu được 11,2 lít CO2 (đktc) và 9 g H2O. Tìm công thức hoá học của hợp chất, biết hợp chất có tỉ khối

so với không khí xấp xỉ 0,9655.

**Bài 8.** Viết các phương trình hoá học sau và phân loại phản ứng.

a) Mg + O2 ……. c) HgOHg + O2



b) S + O2 …….. d) H2O ........



**Bài 9:** Cho 6,4 g đồng kim loại vào bình kín chứa 8,96 lít khí O2 (đktc). Nung nóng bình để phản ứng xảy ra hoàn toàn, lấy chất rắn trong bình cân được xg. Hãy tính x.

**Bài 10.** Lấy thí dụ bằng phương trình hoá học của phản ứng oxi tác dụng với :

a) kim loại.

b) phi kim.

c) hợp chất.

**Bài 11.** Trong phòng thí nghiệm điều chế khí O2 bằng cách nhiệt phân muối kali clorat (xúc tác là MnO2).

a) Viết phương trình hoá học.

b) Muốn điều chế 5,6 lít khí O2 (đktc) thì cần dùng bao nhiêu gam   
kali clorat, sau phản ứng thu được bao nhiêu gam chất rắn.

**Bài 12.** Lập phương trình hoá học của các sơ đồ phản ứng sau và cho biết thuộc loại phản ứng nào. Phân loại và gọi tên sản phẩm

Na + ? Na2O



Al + O2 ?



? + O2 P2O5



Fe +? Fe3O4

