PHÒNG GD&ĐT TP TÂN AN

**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG**

**ÔN TẬP KIẾN THỨC TỪ 06/4 - 11/4/2020**

 **MÔN: HÓA HỌC 8.**

 **CHƯƠNG IV: OXI – KHÔNG KHÍ**

 **GIÁO VIÊN SOẠN: TRƯƠNG THỊ TUYẾT MAI**

**Bài 1:**

a/ Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra khi cho oxi tác dụng với: Cu, S, Mg, Al, Na, Pb, K, Ca, Fe, P, Zn, CH4, Ba (Ghi rõ điều kiện của phản ứng nếu có).

b/ Gọi tên các sản phẩm trong các phản ứng trên.

**Bài 2:** Cân bằng phương trình và xác định tên của các phản ứng hóa học sau:

t0

a/ FeCl2 + Cl2 -----> FeCl3

t0

b / KNO3 ----> KNO2 + O2

t0

c/ K + O2 ----> K2O

t0

d/ Fe(OH)3 ----> Fe2O3 + H2O

t0

 e / Fe + Cl2 --- > FeCl3

t0

 f / KClO3 --- > KCl + O2

t0

g / Fe + O2 --- > Fe3O4

t0

h / Al(OH)3 --- > Al2O3 + H2O

t0

i/ Fe2O3 + H2 --- > Fe + H2O

**Bài 3:** Phân loại và gọi tên các oxit sau: Li2O, K2O, Na2O, SO2, BaO, CaO, SO3, CuO, N2O5, MgO, P2O5, Al2O3, Fe2O3, CO2.

**Bài 4:** Đốt cháy lưu huỳnh trong khí oxi thu được 32g SO2.

a. Tính khối lượng lưu huỳnh tham gia phản ứng.

b. Tính khối lượng KMnO4 bị phân hủy để có được lượng oxi cần dùng cho phản ứng trên.

***(Cho NTK của S = 32; O = 16; K = 39; Mn = 55)***

**Bài 5.** Đốt cháy 5,4 gam nhôm trong bình đựng khí oxi, thì thu được nhôm oxit (Al2O3).

a/ Viết và cân bằng phương trình phản ứng xảy ra?.

b/ Tính thể tích khí oxi (đktc) cần dùng để đốt cháy hết lượng nhôm trên.?

c/ Tính khối lượng KClO3 cần dùng để điều chế được lượng oxi dùng cho phản ứng trên?

***Cho NTK của Al = 27; K = 39; Cl = 35,5 ; O = 16; S = 32.***

**Bài 6.** Đốt cháy 12,4 gam photpho trong bình đựng khí oxi, thì thu được điphotphopentaoxit (P2O5).

a/ Viết và cân bằng phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính thể tích khí oxi (*đktc*) cần dùng để đốt cháy hết lượng photpho trên.

c/ Tính khối lượng KMnO4 cần dùng để điều chế được lượng oxi dùng cho phản ứng trên.

***Cho NTK của P = 31; K = 39; Cl = 35,5; O = 16; S= 32***

**Bài 7:** Tính thể tích không khí (ở đktc) tối thiểu cần dùng (giả thiết oxi chiếm 20% thể tích không khí) để đốt cháy hết:

a) 46,5 gam Photpho b) 30 gam cacbon

c) 67,5 gam nhôm d) 33,6 lít hiđro

**Bài 8:** Đốt cháy 6,2 gam photpho trong bình chứa 6,72 lít khí oxi (*đktc*) tạo thành điphotpho pentaoxit.

a) Chất nào còn dư sau phản ứng, với khối lượng là bao nhiêu?

b) Tính khối lượng sản phẩm tạo thành.

**Bài 9:** Nung hỗn hợp gồm 5,6 gam sắt và 1,6 gam lưu huỳnh trong môi trường không có không khí, sau khi phản ứng kết thúc thu được sản phẩm muối sắt (II) sunfua (FeS).

a/ Hãy viết phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính khối lượng các chất thu được sau khi phản ứng kết thúc.

**Bài 10:** Đốt cháy quặng kẽm sunfua (ZnS), chất này tác dụng với oxi tạo thành kẽm oxit và khí sunfurơ. Nếu cho 19,4 gam ZnS tác dụng với 8,96 lít khí oxi (*đktc*) thì khí sunfurơ có thể tích sinh ra là bao nhiêu?

**- - - HẾT - - -**