

## ĐỀ ÔN TẬP HÓA HỌC 8 LẦN 2

### I. Lý thuyết

Ôn tập các bài sau:

1. Tính chất của oxi.
2. Sự oxi hóa - Phản ứng hóa hợp - Ứng dụng của oxi.
3. Oxit
4. Điều chế oxi – Phản ứng phân hủy

### II. Bài tập

**Bài 1:** Nêu hiện tượng xảy ra và viết PTHH trong các thí nghiệm sau:

- a) Đốt lưu huỳnh trong không khí và trong khí oxi.
- b) Đốt photpho đỏ trong khí oxi.
- c) Cho sắt tác dụng với oxi
- d) Nhiệt phân kali pemanganat và kali clorat.

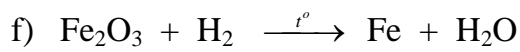
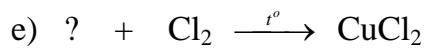
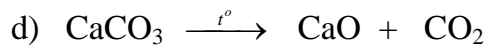
**Bài 2:** Cho các oxit sau:  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HgO}$ ,  $\text{PbO}$ ,  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $\text{NO}_2$ . Gọi tên các oxit trên?

**Bài 3:** Cân bằng các phản ứng sau và cho biết phản ứng nào là phản ứng hóa hợp, phản ứng nào là phản ứng phân hủy?

- a)  $\text{HgO} \xrightarrow{t^\circ} \text{Hg} + \text{O}_2$
- b)  $\text{Al} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{Al}_2\text{O}_3$
- c)  $\text{Al}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t^\circ} \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- d)  $\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{CuO}$
- e)  $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- f)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{FeCl}_3$
- g)  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$
- h)  $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

**Bài 4:** Hoàn thành các phương trình phản ứng:

- a)  $\text{Mg} + ? \xrightarrow{t^\circ} \text{MgS}$
- b)  $? + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{Al}_2\text{O}_3$
- c)  $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{điện phân}} \text{H}_2 + \text{O}_2$



Trong các phản ứng trên, phản ứng nào thuộc loại phản ứng hóa hợp?

**Bài 5:** a) Tính thể tích khí  $\text{O}_2$  (đktc) cần thiết để đốt cháy hết 3,2 g khí Metan?  
b) Tính khối lượng khí Cacbonic tạo thành?

**Bài 6:** Trong phòng thí nghiệm, người ta điều chế oxit sắt từ ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ) bằng cách dùng oxi oxi hóa sắt ở nhiệt độ cao.

a) Viết PTHH.

b) Tính thể tích khí oxi cần dùng ở đktc để điều chế được 2,32 g oxit sắt từ.