

**NỘI DUNG ÔN TẬP HÓA 8 TỪ TIẾT 37 ĐẾN TIẾT 45**  
**( TỪ NGÀY 16/3/2020 ĐẾN 5/4/2020)**

(Từ phần I đến phần III học sinh photo và làm trên đề )

**I/ OXIT AXIT & OXIT BAZƠ**

**1/ OXIT AXIT :** thường là oxit của phi kim và tương ứng với 1 axit ( phi kim thường gặp như N , S , C, P )

**Gọi tên TÊN TIỀN TỔ TÊN PHI KIM TÊN TIỀN TỔ OXIT**

**2/ OXIT BAZƠ :** thường là oxit của kim loại và tương ứng với 1bazơ ( kim thường gặp như K, Na, Ba ,Ca, Mg ,Zn ,Al, Fe, Cu)

**Gọi tên: TÊN KIM LOẠI ( hóa trị ) oxit.**

**BÀI TẬP :**

**1 / PHÂN LOẠI & GỌI TÊN CÁC OXIT SAU :**

$N_2O_5$  : oxit axit / tên : đinitơ pentaoxit

$CuO$ .....

$SO_2$ .....

$SO_3$ .....

$Fe_2O_3$ .....

$MgO$ .....

$P_2O_5$ .....

$CO_2$ .....

$K_2O$ .....

$Na_2O$ .....

$BaO$ .....

$CaO$ .....

$FeO$ .....

**2 / VIẾT CÔNG THỨC HÓA HỌC CỦA CÁC OXIT SAU& PHÂN LOẠI CHÚNG :**

kali oxit :  $K_2O$  / Loại : Oxit bazơ.

Đinitơ pentaoxit.....

Đồng (II) oxit.....

Lưu huỳnh đioxit.....  
 Lưu huỳnh trioxit.....  
 Sắt ( III ) oxit.....  
 Magie oxit .....  
 Điphotpho pentaoxit.....  
 Sắt ( II ) oxit.....

## II/ NÊU HIỆN TƯỢNG VÀ VIẾT PHƯƠNG TRÌNH CHO CÁC THÍ NGHIỆM SAU ;

### 1/ Đốt cháy lưu huỳnh trong khí oxi

Lưu huỳnh cháy trong khí oxi có ngọn lửa màu ..... , tạo ra khí  
 mùi ..... và tỏa nhiệt

Pt :  $S + O_2 \rightarrow$  .....

### 2/ Đốt cháy photpho trong khí oxi

Photpho cháy trong khí oxi có ngọn lửa ..... , tạo ra nhiều khói  
 màu ..... và tỏa nhiệt.

Pt:  $P + O_2 \rightarrow$  .....

### 3/Đốt cháy sắt trong khí oxi

Sắt cháy không có ..... , không có ..... tạo ra  
 những .....

Pt :  $Fe + O_2 \rightarrow$  .....

## III/ VIẾT CÁC PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC SAU VÀ XÁC ĐỊNH LOẠI PHẢN ỨNG ( phản ứng hóa hợp hay phân hủy )

**Chú ý : phản ứng hóa hợp : có 1 sản phẩm tạo ra**

**Phản ứng phân hủy có 1 chất tham gia**

1/  $S + O_2 \rightarrow$  .....

2/  $P + O_2 \rightarrow$  .....

3/  $Fe + O_2 \rightarrow$  .....

4/  $S + O_2 \rightarrow$  .....

5/  $Na + O_2 \rightarrow$  .....

6/  $K + O_2 \rightarrow$  .....

- 7/  $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 8/  $\text{Ba} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 9  $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 10/  $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 11/  $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 12/  $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 13/  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 14/  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots\dots\dots$   
 15 /  $\text{KMnO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$   
 16/  $\text{KClO}_3 \rightarrow \dots\dots\dots$

#### IV/ BÀI TOÁN ( học sinh làm trong tập bài tập )

1/ Trong phòng thí nghiệm người ta đun nóng 24,5 gam  $\text{KClO}_3$  để điều chế ra khí oxi theo phương trình  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$

A/ Cân bằng phản ứng trên

B/ Tính thể tích khí oxi tạo ra ở điều kiện tiêu chuẩn

C/ Với lượng khí oxi đó thì ta sẽ đốt cháy hết bao nhiêu gam magie ?

Đáp số  $\text{VO}_2 = 6,72 \text{ lit}$

$m \text{Mg} = 14,4 \text{ gam}$

2/ Để đốt cháy hoàn toàn 8,4 gam sắt trong khí oxi ( điều kiện tiêu chuẩn )

A/ Ta phải dùng bao nhiêu lít khí oxi ?

B/ Tính thể tích không khí cần dùng. Biết rằng thể tích khí oxi chiếm 1/5 thể tích không khí

C/ Với lượng khí oxi đó thì ta sẽ dùng bao nhiêu gam  $\text{KMnO}_4$  để phân hủy

Đáp số  $\text{VO}_2 = 2,24 \text{ lit}$

$m \text{KMnO}_4 = 31,6 \text{ gam}$

(Cho  $\text{K} = 39$ ,  $\text{Cl} = 35,5$ ,  $\text{O} = 16$ ,  $\text{Mn} = 55$ ,  $\text{Mg} = 24$ ,  $\text{Fe} = 56$  )

#### LƯU Ý:

Mọi thắc mắc về bài học, quý Phụ huynh và học sinh có thể liên hệ theo các số điện thoại của giáo viên giảng dạy trực tiếp bộ môn của lớp:

+ Thầy Tài: 0384016912

+ Thầy Hậu: 0933351932

+ Cô Xem: 0767108446