**TRỌNG TÂM ÔN TẬP HÓA 8 GIỮA HK2 NĂM 2023**

1. **TRẮC NGHIỆM**

1/ Sự oxi hóa là sự tác dụng của oxygen với:

A.Một kim loại

B.Một phi kim

C.Một hợp chất

D.Một chất khác

2/ Chất nào không tác dụng được với oxygen:

A.Sắt (iron)

B.Lưu huỳnh(sulfur)

C.Vàng (gold)

D.Phốt pho (phosphorus)

3/ để xác định phản ứng hóa hợp, cần chú ý đến yếu tố nào?

A.Số lượng chất tham gia

B.Số lượng chất sản phẩm

C.Thành phần chất tham gia

D.Thành phần chất sản phẩm

4/ Cho: Na2O ; SO3 ; K2O ; CuO ; N2O5  ; Al2O3 . Số lượng basis oxide là:

A.1

B.2

C.3

D.4

5/ Tiền tố (tiếp đầu ngữ) “ tri ” chỉ số mấy?

A.2

B.3

C.4

D.5

6/ Cho: K2O ; SO3 ; Na2O ; CuO ; N2O5  ; Al2O3 . Số lượng acidic oxide là:

A.1

B.2

C.3

D.4

**Câu 7.** Phát biểu nào sau đây đúng?

**A.** Oxi là chất khí tan ít trong nước và nhẹ hơn không khí.

**B**. Oxi là chất khí tan vô hạn trong nước và nặng hơn không khí.

**C.** Khí oxi dễ dàng tác dụng được với nhiều đơn chất (kim loại, phi kim) và hợp chất.

**D.** Ở nhiệt độ cao, khí oxi dễ dàng tác dụng được với nhiều đơn chất (Kim loại, phi kim) và hợp chất.

**Câu 8:** Dãy gồm các chất thuộc loại oxit axit là :

**A.** CO2, SO2, Na2O, SO3, NO2. **B.** CaO, CO2, SO2, P2O5.

**C.** CO2, SO2 ,SO3, P2O5, NO2.  **D**. NO2, P2O5, Fe2O3, CaO.

**Câu 9**. Dãy gồm các chất thuộc loại oxit bazơ là:

**A.** . **B**..

**C**.. **D.**.

1. **TỰ LUẬN**

**DẠNG 1.** Giải thích hiện tượng:

**a)** Củi, than cháy được trong không khí. Nhà em có củi, thanh xếp trong học bếp, xung quanh có không khí. Tại sao củi, than đó lại không cháy?

**b)** Củi, than đang cháy em muốn dập tắt thì phải làm như thế nào?

 **c)** Một số chất có công thức hóa học sau :Na2O, NaO, CaCO3, Ca(OH)2, HCl, CaO, Ca2O, FeO, KO, Al2O3, FeO, CaO, Zn2O, MgO, Mg2O, N2O, PO, SO, S2O. Hãy chỉ ra những công thức hóa học viết sai.

**DẠNG 2 :** Hoàn thành phương trình phản ứng sau và ghi rõ điều kiện (nếu có ), phân loại phản ứng :

1. P + O2 → ?
2. S + O2 → ?
3. KCl O3 → ? + ?
4. ? + ? → Al2O3
5. C + O2 → ?
6. Cu + O2 → ?
7. KMnO4 → ? + ? + ?
8. ? + ? → MgO
9. H2 + O2 → ?
10. CH4 + O2 → ? + ?

**DẠNG 3 : Phân loại và gọi tên oxide**

 BaO, P2O5 , MgO, K2O, Al2O3,  Fe2O3,  N2O5, FeO , SO3, Na2O, CaO, SO2

**DẠNG 4:**

**Bài 1/** Đốt cháy 16g sulfur (lưu huỳnh) trong bình đựng khí oxygen.

1. Viết phương trình hóa học
2. Tính thể tích khí oxygen (đktc) đã phản ứng.
3. Tính khối lượng sản phẩm.
4. Nếu đốt lượng sulfur lưu hùynh trên trong không khí thì cần thể tích không khí cần dung là bao nhiêu.

**Bài 2/** Đốt cháy 12g Magnesium ( Magie) trong bình đựng khí oxygen.

a .Viết phương trình hóa học

b .Tính thể tích khí oxygen (đktc) đã phản ứng.

c.Tính khối lượng sản phẩm.

d.Nếu đốt lượng Magnesium ( Magie) trên trong không khí thì cần thể tích không khí cần dung là bao nhiêu.

( Biết : S = 32 ; Mg = 24; O = 16 )