**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP Ở NHÀ MÔN HÓA HỌC LỚP 8 (LẦN 3)**

**I. TRẮC NGHIỆM**: **Khoanh tròn vào câu trả lời mà em cho là đúng.**

**Câu 1:** Tính chất nào sau đây không phải là tính chất vật lí của Oxi ?

 A.Chất khí , không màu C.Hóa lỏng ở -183 C ,oxi lỏng có màu xanh

 B. Tan ít trong nước D.Phản ứng với nhiều Phi kim, Kim loại, hợp chất ở nhiệt độ cao.

**Câu 2:** Cho biết các công thức hóa học của dãy sau: KNO3, H2, N2O3,KClO3, CaO, CO2. Phát biểu nào dưới đây là chính xác.

 A..Chỉ có ba chất N2O3 , CaO , CO2 là oxit. B. Cả sáu chất đều là oxit

 B. Không có chất nào là oxit. D. Chỉ có hai chất KClO3 , KNO3 , không là o xít.

**Câu 3:** Cho các dãy chất sau . Dãy chất nào là oxit axit:

 A. CO, K2O, CuO, N2O5 . C. SO2, N2O5 , SiO2, N2O3.

 B.CO2, Na2O, P2O5, SO2. D. SO3, Al2O3, CO2, NO2

**Câu 4:** Khối lượng của 3,36 lit khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn là:

 A.4,2 g. B. 4,8 g. C. 4,5 g. D. 4 g.

 **Câu 5:** Hóa chất dùng điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là

 A.Al2O3, KClO3 B.CaCO3 ,H2O C. KMnO4,KClO3 D. CuSO4,CaCO3

**Câu 6:** Có các oxit sau đây: MgO, Fe3O4 ,FeO, CO2, P2O5, SO3.Chất nào có hàm lượng oxi cao nhất :

A.P2O5 B. SO3 C.Fe3O4 D.CO2

**Câu 7**: Nguyên tố M tạo hợp chất MPO4, CTHH đúng của o xit là

A. M2O3. B. MO. C. MO2. D. M2O.

**Câu 8**: Cho các dãy chất sau . Dãy chất nào là oxit bazơ :

 A. BaO , K2O, CuO, Na2O . C. SO2 , N2O5 , SiO2, N2O3.

 B. CO2, Na2O, P2O5, SO2. D. SO3, Al2O3 , CO2 , NO2 .

**Câu 9**: Khối lượng của 1,68 lit khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn là:

 A. 3,2 g. B. 2,4 g. C. 3,5 g. D. 3 g.

**Câu 10** : Có các oxit sau đây: ZnO, Fe2O2 ,FeO, SO2, P2O5 , CO2 .Chất nào có hàm lượng oxi cao nhất :

A. P2O5 B. SO3 C.Fe3O4 D.CO2

**Câu 11**: Muối ăn là hợp chất gồm 2 nguyên tố: Na hóa trị I và Cl hóa trị I. Công thức hóa học của

muôi ăn là:

A. Na2Cl B, NaCl C.NaCl3 D .Na2Cl2

**Câu 12**: Phân tử khối của khí oxi (N2) bằng:

 A . 26 (đvC) B. 32 (g/mol) C. 28 (đvC) D. 28 (g/mol)

**Câu 13:** Khi dập tắt các đám cháy do xăng dầu cháy ta không nên dùng

A. nước. B. trùm vải dày đã tẩm nước. C. phun CO2. D. cát.

**II. TỰ LUẬN**:

**Câu 7:**Viết phương trình hóa học biểu diễn phản ứng xảy ra khi cho khí oxi tác dụng với: Cacbon, canxi. Gọi tên các chất sản phẩm.

**Câu 8:** Sự cháy và sự oxi hóa chậm có gì giống và khác nhau?

**Câu 9:**Để thực hành thí nghiệm người ta cần thu 10 lọ khí oxi, mỗi lọ có dung tích 168 ml.

Tính khối lượng kali pemanganat (KMnO4) phải dùng? Giả sử khí oxi thu được ở đktc và hao hụt 25%.

 (Biết K = 39 ; Mn = 55 ; O = 16 )

**Câu 10 :** Nhận xét của bản thân về tình trạng không khí hiện nay. Nêu biện pháp bảo vệ không khí trong lành

**Câu 11**: Cho các oxit sau: CO2 , P2O5, K2O, CO. Trong các oxit đó, oxit nào là:

a) Oxit axit? Viết công thức axit tương ứng.

b) Oxit bazơ? Viết công thức bazơ tương ứng.

**Câu 12**: Nêu khái niệm về oxit ?.Viết hai ví dụ minh họa.

**Câu 13** : Cho 5,6 gam kim loại Fe tan hoàn toàn trong dd axit sunfuric loãng (H2SO4) .

 a) Viết phương trình phản ứng xảy ra?

 b) Tính thể tích khí hiđro thoát ra (ở đktc)?

 c)Tính khối lượng muối sắt(II) sunfat tạo thành ?

 (Biết H = 1 ; S = 32; O = 16; Fe = 56)