|  |  |
| --- | --- |
|  | **ĐỀ LUYỆN HÓA CHƯƠNG 4** |

**PHẦN I : TRẮC NGHIỆM (06 ĐIỂM)*(Khoanh tròn vào chữ cái đứng trước đáp án đúng)***

**Câu 1:** Đốt cháy 3,1g photpho trong bình chứa 5g oxi.sau phản có chất nào còn dư?

**A.** Oxi **B.** Photpho **C.** Hai chất vừa hết **D.** Không xác định được

**Câu 2:** Phát biểu nào sau đây về oxi là ***không*** đúng?

**A.** Oxi là phi kim hoạt động hoá học rất mạnh, nhất là ở nhịêt độ cao**B.** Oxi tạo oxit axit với hầu hết kim loại

**C.** Oxi không có mùi và vị **D.**Oxi cần thiết cho sự sống

**Câu 3:** Quá trình nào dưới đây không làm giảm lượng oxi trong không khí?

**A.** Sự gỉ của các vật dụng bằng sắt **B.** Sự cháy của than, củi, bếp ga

**C.** Sự quang hợp của cây xanh **D.** Sự hô hấp của động vật

**Câu 4:** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nướ**c.**

**A.** SO3, CaO, CuO, Fe2O3 **B.** SO3, Na2O, CaO, P2O5

**C.** ZnO, CO2, SiO2, PbO **D.** SO2, Al2O3, HgO, K2O

**Câu 5:** Dãy chỉ gồm các oxit axit là:

**A.** CO, CÔ2, MnO2, Al2O3, P2O5 **B.** CO2, SO2, MnO, Al2O3, P2O5

**C.** FeO, Mn2O7, SiO2, CaO, Fe2O3  **D.** Na2O, BaO, H2O, H2O2, ZnO

**Câu 6:** Một loại đồng oxit có thành phần gồm 8 phần khối lượng đồng và1 phần khối lượng oxi. Công thức của oxít đó là:**A.** CuO **B.** Cu2O **C.** Cu2O3 **D.** CuO3

**Câu 7:** Oxit nào là oxit axit trong số các oxit kim loại cho dưới đây?

**A.** Na2O **B.** CaO **C.** Cr2O3 **D.** CrO3

**Câu 8:** Oxit kim loại nào dưới đây là oxit axit?

**A.** MnO2 **B.** Cu2O **C.** CuO **D.** Mn2O7

**Câu 9:** Oxit phi kim nào dưới đây ***không*** phải là oxit axit?

**A.** CO2 **B.** CO **C.** SiO2 **D.** Cl2O

**Câu 10:** Oxit phi kim nào dưới đây ***không*** phải là oxit axit?

**A.** SO2 **B.** SO3  **C.** NO **D.** N2O5

**Câu 11:** Oxit phi kim nào dưới đây ***không*** phải là oxit axit?

**A .**N2O **B.** NO3  **C.** P2O5 **D.** N2O5

**Câu 12:** Phần trăm về khối lượng của oxi cao nhất trong oxi nào cho dưới đây?

**A.** CuO **B.** ZnO **C.** PbO **D.** MgO

**Câu 13:** Oxit nào dưới đây góp nhiều phần nhất vào sự hình thành mưa axit?

**A.** CO2( cacbon đioxit) **B.** CO( cacbon oxit)

**C.** SO­2 ( lưu huỳnh đoxit) **D.** SnO2( thiếc đioxit)

**Câu 14:** Khi thổi không khí vào nước nguyên chất, dung dịch thu được hơi có tính axit. khí nào sau đây gây nên tính axit đó?**A.** Cacbon đioxit **B.** Hiđro **C.** Nitơ **D.** Oxi

**Câu 15:** Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxi bằng cách nhiệt phân KClO3 hay KMnO4 hoặc KNO3. Vì lí do nào sau đây?**A.** Dễ kiếm, rẻ tiền **B.** Giàu oxi và dễ phân huỷ ra oxit

**C.** Phù hợp với thiết bị hiện đại **D.** Không độc hại

**Câu 16:** Người ta thu khí oxi qua nước là do:

**A.** Khí oxi nhẹ hơn nước **B.** Khí oxi tan nhiều trong nước

**C.** Khí oxi nặng hơn không khí D. Khí oxi ít tan trong nước

**Câu 17:** Nguyên liệu để sản xuất khí O2 trong công nghiệp là phương án nào sau đây:

**A.** KMnO4 **B.** KClO3 **C.** KNO3 **D.** Không khí

**Câu 18:** Chọn định nghĩa phản ứng phân huỷ đầy đủ nhất:

**A.** Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong đó một chất sinh ra một chất mới

**B.** Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong đó một chất sinh ra hai chất mới

**C.** Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong đó một chất sinh ra hai hay nhiều chất mới

**D.** Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học có chất khí thoát ra

**Câu 19:** Trong hợp chất CuSO4 phần trăm khối lượng của Cu, S, O lần lượt là:

**A.** 30%; 20%; 50% **B.** 40%; 20%; 40%

**C.** 25%; 50%; 25% **D.** 30%; 40%; 30%

**Câu 20:** Phần trăm khối lượng của Cu trong CuO là:**A.** 40% **B.** 60% **C.** 70% **D.** 80%

**Câu 21:** Hợp chất Y có 74,2% natri về khối lượng, còn lại là Oxi. Phân tử khối của Y là 62 g đv**C.** Số nguyên tử Na và O trong một phẳnt chất Y lần lượt là:

**A.** 1 và 2 **B.** 2 và 1 **C.** 1 và 1 **D.** không xác định

**Câu 22:**Trong x gam quặng sắt hematit có chứa 5,6g Fe. Khối lượng Fe2O3 có trong quặng đó là:

**A.** 6g **B.** 7g **C.** 8g **D.**9g

**Câu 23:** Trong oxit, kim loại có hoá trị III và chiếm 70% về khối lượng là:

**A.** Cr2O3 **B.** Al2O3 **C.** As2O3 **D.** Fe2O3

**Câu 24:** Oxit nào sau đây có phần trăm khói lượng oxi nhỏ nhất?( cho Cr= 52; Al=27; As= 75; Fe=56)

**A.** Cr2O3 **B.** Al2O3 **C.** As2O3 **D.** Fe2O3

**Câu 25:** Nếu đốt cháy hoàn toàn 2,40g cacbon trong 4,80g oxi thì thu được tối đa bao nhiêu gam khí CO2?

**A.** 6,6g **B.**6,5g **C.**6,4g **D.** 6,3g

**Câu 26**: Đốt chấy 3,2g lưu huỳnh trong một bình chứa 1,12 lít khí O2( đktc). Thể tích khi SO2 thu được là:

**A.** 4,48lít **B.** 2,24 lít **C.** 1,12 lít **D.** 3,36 lít

**Câu 27:** Cho các chất sau:

1. FeO 2. KClO3 3. KMnO4 4. CaCO­3 5. Không khí 6. H2O

Những chất được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là:

**A.** 1, 2, 3, 5 **B.** 2, 3, 5, 6 **C.** 2, 3 **D.** 2, 3, 5

**Câu 28:**  Cho 6,5g Zn vào bình đựng nước dung dịch chứa 0,25 mol HCl. Thể tích khí H2 (đktc) thu được là:

**A.** 2lít **B.** 2,24 lít **C.** 2,2 lít **D.** 4lít

**Câu 29 :**Cho các oxit có công thức hoá học sau:CO2, CO, Mn2O7, SiO2 MnO2, P2O5, NO2, N2O5, CaO, Al2O3

Các oxit axit được sắp xếp như sau:

**A**.CO, CO2, Mn2O7, Al2O3, P2O5 **B**.CO2, Mn2O7, SiO2, P2o5, NO2, N2O5

**C**.CO2, Mn2O7, SiO2, NO2, MnO2, CaO **D**.SiO2, Mn2O7, P2O5, N2O5, CaO

**Câu 30:** Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

**A.** CuO + H2 -> Cu + H2O **B.** CaO +H2O -> Ca(OH)2

**C.** 2MnO4  -> K2MnO4 + MnO2 + O2 **D.** CO2 + Ca(OH)2-> CaCO3 +H2O

**Câu 31:** Phản ứng nào dưới đây ***không phải*** là phản ứng hoá hợp:

**A.** 3Fe + 3O2 -> Fe3O4  **B.** 3S +2O2 - > 2SO2

**C.** CuO +H2 -> Cu + H2O **D.** 2P + 2O2 - > P2O5

**Câu 32:** Có 4 lọ đựng riệng biệt: nước cất, dung dịch H2SO4, dung dịch NaOH, dung dịch NaCl. Bằng cách nào có thể nhận biết được mỗi chất trong các lọ?

**A.** Giấy quì tím **B.** Giấy quì tím và đun cạn

**C.** Nhiệt phân và phenolphtalein **D.** Dung dịch NaOH

**Câu 33:** Có 4 lọ mất nhãn đựng 4 chất bột màu trắng gồm: CaO, Na2O, MgO và P2O5. Dùng thuốc thử nào để nhận biết các chất trên?

1. Dùng nước và dung dịch H2­SO4 **C**.Dùng dung dịch H­2SO4 và phenolphtalein
2. Đung nước và giấy quì tím **D**.Không có chất nào thử được

**PHẦN II: TỰ LUẬN (04 ĐIỂM).**

**Bài 1**: Viết PTHH phản ứng cháy của các chất sau trong oxi: H2; Mg; Cu; S; Al; C và P.

**Bài 2**: Người ta đốt cháy lưu huỳnh trong bình chứa 15 gam oxi. Sau phản ứng thu được 19,2 gam khí sunfurơ (SO2)Tính số gam lưu huỳnh đã cháyTính số gam oxi còn dư sau phản ứng cháy

**Bài 3**: Đốt cháy 6,2 gam photpho trong bình chứa 6,72 lít khí oxi (đktc) tạo thành điphotpho pentaoxit.

1. Chất nào còn dư sau phản ứng, với khối lượng là bao nhiêu?
2. Tính khối lượng sản phẩm tạo thành.

**Bài 4:** Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxit sắt từ Fe3O4  theo phương trình phản ứng sau:

Fe + O2 Fe3O4

1. Tính số gam sắt và thể tích oxi cần dùng để có thể điều chế được 2,32 gam oxit sắt từ
2. Tính số gam Kali pemanganat KMnO4 cần dùng để có được lượng oxi dùng cho phản ứng trên. Biết KMnO4 nhiệt phân theo PTHH: 2KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2