|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| TRƯỜNG THCS GIA THỤY**TỔ HOÁ - SINH - ĐỊA****MÃ ĐỀ 803***(Đề gồm 02 trang)* |  | **KIỂM TRA GIỮA KÌ II****MÔN: HÓA HỌC 8** *(Thời gian: 45 phút)***Ngày 20/3/2021****Năm học 2020 – 2021**Thời gian làm bài: 45 phút |

***Họ và tên:*** *................................................................* **Lớp:** ............................

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:*

 K = 39, Mn = 55, O = 16, C = 12, H = 1, P = 31, Al = 27, S = 32, Fe = 56.

**I. Trắc nghiệm (5đ)**

**Tô vào ô tròn trong phiếu trả lời trắc nghiệm tương ứng với một chữ cái A, B, C**

**hoặc D đứng trước câu trả lời đúng.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 1 :**  | Đốt cháy 3,1 gam photpho trong bình chứa 11,2 lít khí oxi (đktc). Sau phản ứng trong bình có **những** chất nào? |
| **A.** | Photpho, khí oxi và điphotpho pentaoxit |
| **B.** | photpho và khí oxi |
| **C.** | khí oxi và điphotpho pentaoxit |
| **D.** | photpho và điphotpho pentaoxit |
| **Câu 2 :**  | Chất dùng để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm là |
| **A.** | H2O. | **B.** | CaCO3. | **C.** | không khí. | **D.** | KClO3. |
| **Câu 3 :**  | Chất nào là oxit ? |
| **A.** | KClO3 | **B.** | CO | **C.** | CaCO3 | **D.** | H2SO­4 |
| **Câu 4 :**  | Phương án nào **KHÔNG** dùng để dập tắt đám cháy xăng dầu? |
| **A.** | Dùng nước phun lên đám cháy. |
| **B.** | Phun CO2 lên đám cháy. |
| **C.** | Dùng cát phủ lên đám cháy. |
| **D.** | Dùng chăn bông dày và ướt phủ lên đám cháy. |
| **Câu 5 :**  | Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy không khí là do khí oxi |
| **A.** | không mùi.  | **B.** | ít tan trong nước. |
| **C.** | không màu. | **D.** | nặng hơn không khí. |
| **Câu 6 :**  | Hỗn hợp H2 và O2 nổ mạnh nhất với tỉ lệ nH2 : nO2 bằng  |
| **A.** | 1:1 | **B.** | 1:2 | **C.** | 2:1 | **D.** | 2:3 |
| **Câu 7 :**  | Để dập tắt đám cháy do chập điện thì cần |
| **A.** | không cần ngắt nguồn điện, phun nước vào đám cháy |
| **B.** | dùng quạt để thổi gió vào đám cháy.  |
| **C.** | cung cấp nhiệt cho các chất nóng đến nhiệt độ cháy. |
| **D.** | ngắt nguồn điện và dùng các biện pháp chữa cháy |
| **Câu 8 :**  | Phản ứng phân huỷ là: |
| **A.** | 2H2 + O2 2H2O | **B.** | 2Zn + O2 2ZnO |
| **C.** | 2Al(OH)3  Al2O3 + 3H2O | **D.** | Fe + 2HCl  FeCl2 + H2 |
| **Câu 9 :**  | Khi ta muốn đốt 1 khúc gỗ, điều kiện để khúc gỗ đó cháy là |
| **A.** | phải đủ khí CO2. |
| **B.** | khúc gỗ đó phải nóng đến nhiệt độ cháy. |
| **C.** | phải có chất xúc tác. |
| **D.** | cần phải ngâm khúc gỗ đó trong nước. |
| **Câu 10 :**  | Có 2 khí không màu là O2 và H2 được chứa trong 2 bình riêng biệt. Sử dụng dụng cụ hoặc hóa chất nào để nhận ra khí O2 |
| **A.** | Que đóm | **B.** | Que đóm cháy dở còn tàn đỏ. |
| **C.** | Nước. | **D.** | Kim loại kẽm |
| **Câu 11 :**  | CO2 là sản phẩm thu được khi đốt cháy chất nào trong khí oxi? |
| **A.** | Lưu huỳnh. | **B.** | Canxi. | **C.** | Cacbon. | **D.** | Sắt. |
| **Câu 12 :**  | Tên gọi của hợp chất SO3 là  |
| **A.** | lưu huynh (III) oxit. | **B.** | sắt oxit. |
| **C.** | lưu huynh (VI) oxit. | **D.** | lưu huynh trioxit. |
| **Câu 13 :**  | Chất nào là oxit bazơ? |
| **A.** | Na2O | **B.** | N2O5. | **C.** | SO2. | **D.** | SO3. |
| **Câu 14 :**  | Phản ứng hoá hợp là |
| **A.** | HCl+ NaOH  NaCl + H2O | **B.** | 2Fe + 3Cl2  2FeCl3 |
| **C.** | Zn(OH)2  ZnO + H2O | **D.** | Mg + 2HCl  MgCl2 + H2 |
| **Câu 15 :**  | Để đốt cháy hoàn toàn 1,2 gam C cần dùng bao nhiêu lít không khí ở đktc?  |
| **A.** | 2,24 lít | **B.** | 4,48 lít | **C.** | 5,6 lít | **D.** | 11,2 lít |
| **Câu 16 :**  | Phản ứng hóa học có xảy ra sự oxi hóa là |
| **A.** | Fe(OH)2  FeO + H­2O |
| **B.** | 2Mg + O2  2MgO |
| **C.** | Na2O + H2O  2NaOH |
| **D.** | Na2SO4 + BaCl2  BaSO4 + 2NaCl |
| **Câu 17 :**  | Tên gọi của hợp chất Fe2O3 là |
| **A.** | sắt oxit | **B.** | sắt (II) oxit | **C.** | sắt (III) oxit | **D.** | đisắt trioxit |
| **Câu 18 :**  | Thành phần % của khí oxi có trong không khí là |
| **A.** | 21% | **B.** | 78%  | **C.** | 100% | **D.** | 1% |
| **Câu 19 :**  | Có thể điều chế được bao nhiêu gam O2 từ 31,6 g KMnO4? |
| **A.** | 3,2 g.  | **B.** | 6,4 g. | **C.** | 16 g. | **D.** | 1,6 g. |
| **Câu 20 :**  | Dãy nào đều là oxit axit? |
| **A.** | SO2, CO2, P2O5 | **B.** | Fe2O3, CaO, MgO | **C.** | FeO, CaO, SO3 | **D.** | CO2, P2O5, CaO |

**II. Tự luận (5 điểm)**

**Câu 21 (2 điểm)**. Hoàn thành PTHH sau và ghi điều kiện của phản ứng (nếu có).

|  |  |
| --- | --- |
| 1. C + O2 2. Fe + O2   | 3. Fe + HCl 4. Al + H2SO4  |

**Câu 22 (2,5 điểm)**. Đốt cháy hoàn toàn 10,8 gam kim loại nhôm thì cần V lít khí oxi (đktc)

a. Tính V ?

b. Nếu đốt cháy 5,4 gam kim loại nhôm trong bình chứa lượng khí oxi ở trên thì khối lượng sản phẩm thu được là bao nhiêu gam?

**Câu 23 (0,5 điểm)**. Tại sao trồng rừng, trồng cây xanh là biện pháp tích cực bảo vệ không khí trong lành?