|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| TRƯỜNG THCS GIA THỤY  **TỔ HOÁ - SINH - ĐỊA**  **MÃ ĐỀ 805**  *(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 :** | MgO là sản phẩm thu được khi đốt cháy chất nào trong khí oxi? | | | | | | | | | |
| **A.** | Lưu huỳnh. | **B.** | Mangan. | **C.** | | Bạc. | | **D.** | Magie. |
| **Câu 2 :** | Phản ứng hoá hợp là | | | | | | | | | |
| **A.** | NaOH + HCl  NaCl + H2O | | | | | | | | | |
| **B.** | Mg(OH)2  MgO + H2O | | | | | | | | | |
| **C.** | SO3 + H2O  H2SO4 | | | | | | | | | |
| **D.** | CO2 + Ca(OH)2  CaCO3 + H2O | | | | | | | | | |
| **Câu 3 :** | Tên gọi của hợp chất Na2O là | | | | | | | | | |
| **A.** | natri oxit. | | | | **B.** | | đinatri oxit. | | | |
| **C.** | natri (II) oxit. | | | | **D.** | | đinitơ oxit. | | | |
| **Câu 4 :** | Thể tích khí oxi chiếm bao nhiêu phần thể tích không khí ? | | | | | | | | | |
| **A.** | 5/1 | **B.** | 2/5 | **C.** | | 1/2 | | **D.** | 1/5 |
| **Câu 5 :** | Hỗn hợp H2 và O2 nổ mạnh nhất với tỉ lệ VH2 : VO2 bằng | | | | | | | | | |
| **A.** | 2:1 | **B.** | 2:3 | **C.** | | 1:1 | | **D.** | 1:2 |
| **Câu 6 :** | Để dập tắt đám cháy do chập điện thì cần | | | | | | | | | |
| **A.** | dùng quạt để thổi gió vào đám cháy. | | | | | | | | | |
| **B.** | không cần ngắt nguồn điện, phun nước vào đám cháy | | | | | | | | | |
| **C.** | ngắt nguồn điện và dùng các biện pháp chữa cháy | | | | | | | | | |
| **D.** | cung cấp nhiệt cho các chất nóng đến nhiệt độ cháy. | | | | | | | | | |
| **Câu 7 :** | Phương án nào **dùng** để dập tắt đám cháy xăng dầu? | | | | | | | | | |
| **A.** | phun khí O2 lên đám cháy. | | | | **B.** | | phun bọt khí CO2 lên đám cháy. | | | |
| **C.** | thổi gió vào dám cháy . | | | | **D.** | | phun nước lên đám cháy. | | | |
| **Câu 8 :** | Để đốt cháy hoàn toàn 3,2 gam S cần dùng bao nhiêu lít không khí ở đktc? | | | | | | | | | |
| **A.** | 1,12 lít | **B.** | 2,24 lít | **C.** | | 11,2 lít | | **D.** | 4,48 lít |
| **Câu 9 :** | Chất nào là oxit ? | | | | | | | | | |
| **A.** | HCl | **B.** | ZnO | **C.** | | NaOH | | **D.** | KMnO4 |
| **Câu 10 :** | Dãy các chất nào đều là oxit bazơ ? | | | | | | | | | |
| **A.** | BaO, P2O5, CaO | **B.** | CuO, MgO, Na2O | **C.** | | Na2O, CaO, SO3 | | **D.** | N2O5, CO2, P2O5 |
| **Câu 11 :** | Có 2 quả bóng bay: 1 quả bơm khí oxi, 1 quả bơm khí hiđro. Cách nhận biết quả bóng bơm khí hiđro là | | | | | | | | | |
| **A.** | quả bóng tự bay lên cao được. | | | | | | | | | |
| **B.** | quả bóng không màu. | | | | | | | | | |
| **C.** | quả bóng không tự bay lên cao được. | | | | | | | | | |
| **D.** | khi cho xuống nước thì quả bóng chìm trong nước. | | | | | | | | | |
| **Câu 12 :** | Chất dùng để điều chế khí hiđro trong phòng thí nghiệm là | | | | | | | | | |
| **A.** | Zn và dung dịch HCl | | | | **B.** | | KMnO4 | | | |
| **C.** | Cu và dung dịch H2SO4 | | | | **D.** | | H2O. | | | |
| **Câu 13 :** | Chất nào sau đây là oxit axit ? | | | | | | | | | |
| **A.** | CuO | **B.** | FeO | **C.** | | SO2 | | **D.** | MgO |
| **Câu 14 :** | Người ta thu khí hiđro bằng cách đẩy nước là do khí hiđro | | | | | | | | | |
| **A.** | nặng hơn không khí | | | | **B.** | | không mùi | | | |
| **C.** | không màu | | | | **D.** | | ít tan trong nước | | | |
| **Câu 15 :** | Phản ứng thế là | | | | | | | | | |
| **A.** | 2Ca + O2 2CaO | | | | | | | | | |
| **B.** | FeO + 2HCl  FeCl2 + H2O | | | | | | | | | |
| **C.** | Mg + 2HCl   MgCl2 + H2 | | | | | | | | | |
| **D.** | Cu + Cl2  CuCl2 | | | | | | | | | |
| **Câu 16 :** | Đốt cháy 3,1 gam photpho trong bình chứa 2,24 lít khí oxi (đktc). Sau phản ứng trong bình có những chất nào? | | | | | | | | | |
| **A.** | Photpho và khí oxi. | | | | | | | | | |
| **B.** | Photpho và điphotpho pentaoxit | | | | | | | | | |
| **C.** | Photpho, khí oxi và điphotpho pentaoxit | | | | | | | | | |
| **D.** | Khí oxi và điphotpho pentaoxit | | | | | | | | | |
| **Câu 17 :** | Tên gọi của hợp chất N2O5 là | | | | | | | | | |
| **A.** | đinatri pentaoxit. | | | | **B.** | | nitơ (V) oxit. | | | |
| **C.** | natri oxit. | | | | **D.** | | đinitơ pentaoxit. | | | |
| **Câu 18 :** | Khi ta muốn đốt than, điều kiện để than cháy là | | | | | | | | | |
| **A.** | phải có chất xúc tác. | | | | **B.** | | phải đủ khí CO2. | | | |
| **C.** | cần phải tưới nước lên than. | | | | **D.** | | than phải nóng đến nhiệt độ cháy. | | | |
| **Câu 19 :** | Có thể điều chế được bao nhiêu lít O2 (đktc) từ 15,8 g KMnO4 ? | | | | | | | | | |
| **A.** | 1,12 lít | **B.** | 2,24 lít | **C.** | | 11,2 lít | | **D.** | 22,4 lít |
| **Câu 20 :** | Phản ứng hóa học có xảy ra sự oxi hóa là | | | | | | | | | |
| **A.** | ZnSO4 + BaCl2  BaSO4 + ZnCl2 | | | | | | | | | |
| **B.** | 2Cu + O2  2CuO | | | | | | | | | |
| **C.** | 2Fe(OH)3  Fe2O3 + 3H2O | | | | | | | | | |
| **D.** | BaO + H2O  Ba(OH)2 | | | | | | | | | |

**II. Tự luận (5 điểm)**

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

|  |  |
| --- | --- |
| 1. S + O2  2. Al + O2 | 3. Zn + H2SO4  4. Al + HCl |

**Câu 22 (2,5 điểm)**. Đốt cháy hoàn toàn 16,8 gam kim loại sắt thì cần V lít khí oxi (đktc)

a. Tính V ?

b. Nếu đốt cháy 8,4 gam kim loại sắt 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?