|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| TRƯỜNG THCS GIA THỤ**TỔ HOÁ - SINH - ĐỊA****MÃ ĐỀ 801***(Đề gồm 02 trang)* |  | **KIỂM TRA HỌC KÌ I****MÔN: HÓA HỌC 8** *(Thời gian: 45 phút)***Ngày 26/12/2020****Năm học 2020 – 2021**Thời gian làm bài: 45 phút |

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

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

 Zn = 65; Cu = 64; C = 12; Mg = 24; N = 14; Al = 27; Fe = 56; Na =23; Cl = 35,5; S = 32; O = 16; H = 1

**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 :**  | Biết phân tử khối của hợp chất M(OH)2 = 98 đvC. M là nguyên tố |
| **A.** | Zn. | **B.** | Cu. | **C.** | Fe. | **D.** | Mg. |
| **Câu 2 :**  | Thành phần phần trăm về khối lượng của nguyên tố Cu trong hợp chất CuO là |
| **A.** | 60%. | **B.** | 20%. | **C.** | 40%. | **D.** | 80%. |
| **Câu 3 :**  | 2 mol CuSO4  có số phân tử là  |
| **A.** | 9.1023. | **B.** | 3.1023. | **C.** | 6.1023. | **D.** | 12.1023. |
| **Câu 4 :**  | Cho Al tác dụng với dung dịch axit clohiđric (HCl), sản phẩm thu được là nhôm clorua AlCl3 và khí hiđro. PTHH viết đúng là |
| **A.** | 2Al + 3HCl  2AlCl3 + 3H2 |
| **B.** | Al + 6HCl  2AlCl3 + 3H2 |
| **C.** | 2Al + 6HCl  2AlCl3 + 6H |
| **D.** | 2Al + 6HCl  2AlCl3 + 3H2 |
| **Câu 5 :**  | Dãy gồm các đơn chất là |
| **A.** | H2, Fe(OH)3, SO2, MgO. | **B.** | Ca, O2, P, Cu. |
| **C.** | Fe(OH)2, BaO, C, H2O. | **D.** | CuO, SO3,. HCl, NaCl. |
| **Câu 6 :**  | Loại phân đạm có thành phần phần trăm về khối lượng nitơ cao nhất là |
| **A.** | NH4Cl. | **B.** | (NH4)2SO4. | **C.** | (NH2)2CO. | **D.** | NH4NO3.  |
| **Câu 7 :**  | Hợp chất SOx có khối lượng mol là 80 g/mol. Giá trị của x là |
| **A.** | 3. | **B.** | 1. | **C.** | 2. | **D.** | 4. |
| **Câu 8 :**  | Ở cùng điều kiện về nhiệt độ và áp suất, 1 mol khí Cl2 và 1 mol khí CO2 có cùng |
| **A.** | khối lượng phân tử. | **B.** | khối lượng mol. |
| **C.** | thể tích. | **D.** | số nguyên tử. |
| **Câu 9 :**  | PTHH đã cân bằng đúng là |
| **A.** | Mg + 2HCl MgCl2 + H2 | **B.** | Mg + HCl MgCl2 + H2 |
| **C.** | 2Mg + 2HCl MgCl2 + H2 | **D.** | Mg + 2HCl MgCl2 + 2H2 |
| **Câu 10 :**  | Khối lượng mol của một chất là |
| **A.** | phân tử khối của chất đó. |
| **B.** | khối lượng tính bằng đơn vị cacbon của N nguyên tử hoặc phân tử chất đó. |
| **C.** | khối lượng tính bằng đơn vị gam của N nguyên tử hoặc phân tử chất đó. |
| **D.** | nguyên tử khối của chất đó. |
| **Câu 11 :**  | Để xác định khí A nặng hay nhẹ hơn không khí, ta dùng công thức |
| **A.** | dA/kk = MA. 29  | **B.** | dA/kk =  |
| **C.** | dA/kk =  | **D.** | dA/kk = nA . 29  |
| **Câu 12 :**  | Khối lượng của 0,2 mol MgO là |
| **A.** | 8 g. | **B.** | 0,8 g. | **C.** | 0,4 g. | **D.** | 4 g/mol. |
| **Câu 13 :**  | Thể tích ở đktc của 8 g khí SO3 là  |
| **A.** | 4,48 lít. | **B.** | 2,24 lít. | **C.** | 11,2 lít. | **D.** | 22,4 lít. |
| **Câu 14 :**  | Trong phòng thí nghiệm khí nào có thể thu vào bình bằng cách đặt úp miệng bình xuống dưới như hình vẽ?tải xuống |
| **A.** | CO2. | **B.** | O2. | **C.** | SO2. | **D.** | H2. |
| **Câu 15 :**  | Nguyên tử của nguyên tố X nặng gấp 4 lần nguyên tử N. X là nguyên tố nào? |
| **A.** | N. | **B.** | Fe. | **C.** | Al. | **D.** | S. |
| **Câu 16 :**  | Đốt cháy hoàn toàn 2,4 gam C trong bình đựng khí O2, sau khi phản ứng kết thúc thấy tạo thành 8,8 gam khí CO2. Khối lượng khí O2 tham gia phản ứng là |
| **A.** | 3,2 g. | **B.** | 12,8 g. | **C.** | 6,4 g. | **D.** | 32 g. |
| **Câu 17 :**  | Dãy gồm các hợp chất là |
| **A.** | MgO, CO2, Na2CO3, Fe(OH)3. | **B.** | CuCl2, SO2, CaSO4, Fe. |
| **C.** | ZnO, N2O5, FeO, Cl2. | **D.** | Na2SO4, Ca(OH)2, P, ZnCl2 |
| **Câu 18 :**  | Khí SO2 nặng hơn khí CH4  |
| **A.** | 1 lần. | **B.** | 3 lần. | **C.** | 4 lần. | **D.** | 2 lần. |
| **Câu 19 :**  | Công thức chuyển đổi giữa lượng chất và thể tích chất khí (ở đktc) là |
| **A.** | V = n. 22,4  | **B.** | V =  |
| **C.** | V = m. 22,4 | **D.** | V =  |
| **Câu 20 :**  | 1 mol phân tử MgO có chứa  |
| **A.** | 0,6.1023 nguyên tử MgO. | **B.** | 0,6.1023 phân tử MgO. |
| **C.** | 6.1023 nguyên tử MgO. | **D.** | 6.1023 phân tử MgO. |

**II. Tự luận (5đ)**

**Câu 21 (2,5đ):** Lập PTHH của các phản ứng có sơ đồ như sau:

to

a. Zn + O2 -----> ZnO

to

b. Al(OH)3 -----> Al2O3 + H2O

c. Fe2 (SO4)3 + KOH----> Fe(OH)3 + K2SO4

d. Ba(OH)2 + H2SO4 ----> BaSO4 + H2O

to

e. FexOy + C -----> Fe + CO2

**Câu 22 (2đ):**

 Hợp chất A có thành phần theo khối lượng của các nguyên tố: 29,4% Ca, 23,5% S, còn lại là O. Biết 0,2 mol hợp chất A nặng 27,2 gam, Xác định CTHH của hợp chất A?

**Câu 23 (0,5đ):** Tại sao khi dùng đèn cồn ta phải mở nắp và châm lửa cho đèn cồn thì đèn mới cháy được ?