|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| TRƯỜNG THCS GIA THỤY  **TỔ HOÁ - SINH - ĐỊA**  **MÃ ĐỀ 802**  *(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 :** | Thể tích ở đktc của 8 g khí SO3 là | | | | | | | | | |
| **A.** | 2,24 lít. | **B.** | 4,48 lít. | **C.** | | 11,2 lít. | | **D.** | 22,4 lít. |
| **Câu 2 :** | 1 mol phân tử MgO có chứa | | | | | | | | | |
| **A.** | 6.1023 phân tử MgO. | | | | **B.** | | 0,6.1023 nguyên tử MgO. | | | |
| **C.** | 0,6.1023 phân tử MgO. | | | | **D.** | | 6.1023 nguyên tử MgO. | | | |
| **Câu 3 :** | Khối lượng của 0,2 mol MgO là | | | | | | | | | |
| **A.** | 0,4 g. | **B.** | 0,8 g. | **C.** | | 4 g/mol. | | **D.** | 8 g. |
| **Câu 4 :** | Khí SO2 nặng hơn khí CH4 | | | | | | | | | |
| **A.** | 1 lần. | **B.** | 3 lần. | **C.** | | 4 lần. | | **D.** | 2 lần. |
| **Câu 5 :** | 2 mol CuSO4  có số phân tử là | | | | | | | | | |
| **A.** | 9.1023. | **B.** | 12.1023. | **C.** | | 3.1023. | | **D.** | 6.1023. |
| **Câu 6 :** | 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 7 :** | Loại phân đạm có thành phần phần trăm về khối lượng nitơ cao nhất là | | | | | | | | | |
| **A.** | NH4Cl. | **B.** | NH4NO3. | **C.** | | (NH4)2SO4. | | **D.** | (NH2)2CO. |
| **Câu 8 :** | Dãy gồm các hợp chất là | | | | | | | | | |
| **A.** | Na2SO4, Ca(OH)2, P, ZnCl2 | | | | **B.** | | ZnO, N2O5, FeO, Cl2. | | | |
| **C.** | MgO, CO2, Na2CO3, Fe(OH)3. | | | | **D.** | | CuCl2, SO2, CaSO4, Fe. | | | |
| **Câu 9 :** | Công thức chuyển đổi giữa lượng chất và thể tích chất khí (ở đktc) là | | | | | | | | | |
| **A.** | V = m. 22,4 | | | | **B.** | | V = n. 22,4 | | | |
| **C.** | V = | | | | **D.** | | V = | | | |
| **Câu 10 :** | 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 11 :** | Dãy gồm các đơn chất là | | | | | | | | | |
| **A.** | H2, Fe(OH)3, SO2, MgO. | | | | **B.** | | Fe(OH)2, BaO, C, H2O. | | | |
| **C.** | CuO, SO3,. HCl, NaCl. | | | | **D.** | | Ca, O2, P, Cu. | | | |
| **Câu 12 :** | Khối lượng mol của một chất là | | | | | | | | | |
| **A.** | khối lượng tính bằng đơn vị cacbon của N nguyên tử hoặc phân tử chất đó. | | | | | | | | | |
| **B.** | khối lượng tính bằng đơn vị gam của N nguyên tử hoặc phân tử chất đó. | | | | | | | | | |
| **C.** | phân tử khối của chất đó. | | | | | | | | | |
| **D.** | nguyên tử khối của chất đó. | | | | | | | | | |
| **Câu 13 :** | Biết phân tử khối của hợp chất M(OH)2 = 98 đvC. M là nguyên tố | | | | | | | | | |
| **A.** | Mg. | **B.** | Zn. | **C.** | | Fe. | | **D.** | Cu. |
| **Câu 14 :** | 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.** | 32 g. | **B.** | 6,4 g. | **C.** | | 12,8 g. | | **D.** | 3,2 g. |
| **Câu 15 :** | 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.** | 2Al + 6HCl  2AlCl3 + 6H | | | | | | | | | |
| **C.** | 2Al + 6HCl  2AlCl3 + 3H2 | | | | | | | | | |
| **D.** | Al + 6HCl  2AlCl3 + 3H2 | | | | | | | | | |
| **Câu 16 :** | 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 17 :** | 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 18 :** | 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 19 :** | 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.** | H2. | **B.** | SO2. | **C.** | | CO2. | | **D.** | O2. |
| **Câu 20 :** | Nguyên tử của nguyên tố X nặng gấp 4 lần nguyên tử N. X là nguyên tố nào? | | | | | | | | | |
| **A.** | S. | **B.** | Al. | **C.** | | Fe. | | **D.** | N. |

**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 ?