|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS VÕ TRƯỜNG TOẢN**Lớp: ……………….Họ tên HS: …………………………………………………… | **KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ 1****NĂM HỌC 2022-2023**Môn: **HÓA HỌC LỚP 8**Ngày kiểm tra: …/…./2022Thời gian làm bài: 45 phút |
| **ĐIỂM** | **LỜI PHÊ CỦA THẦY, CÔ** |
|  |  |

**I. TRẮC NGHIỆM (3,0 điểm): Hãy chọn phương án trả lời đúng nhất.**

**Câu 1:** Đơn chất là những chất được tạo nên từ

**A.** một nguyên tố hóa học. **B.** hai nguyên tố.

**C.** ba nguyên tố hóa học. **D.** bốn nguyên tố hóa học.

**Câu 2:** Phân tử khối là khối lượng của một phân tử được tính bằng

**A.** kilogam. **B.** gam.

**C.** đơn vịCacbon. **D.** đơn vị Hiđro.

**Câu 3:**Hiện tượng nào sau đây là hiện tượng vật lí?

**A.** Khi đánh diêm có lửa bắt cháy.

**B.** Hòa tan muối ăn vào nước được nước muối.

**C.** Thanh sắt để lâu ngày trong không khí sẽ bị gỉ.

**D.** Cho một mẫu đá vôi vào giấm ăn thấy có bọt khí thoát ra.

**Câu 4:** Phương trình chữ của phản ứng:kẽm tác dụng với axit clohiđric tạo thành kẽm clorua và khí hiđro thoát ra là

**A.** Kẽm + Axit clohiđric ⭢ Kẽm clorua.

**B.** Kẽm + Kẽm clorua ⭢ Axit clohiđric + Khí hiđro.

**C.** Kẽm + Axit clohiđric ⭢ Kẽm clorua + Khí hiđro.

**D.** Kẽm + Khí hiđro ⭢ Kẽm clorua + Axit clohiđric.

**Câu 5:** Dãy gồm các vật thể nhân tạo là:

**A.** tàu vũ trụ, cái bàn, xe máy. **B.** con người, cây bàng, con cá.

**C.** con cá, cái bàn, cây bàng. **D.** con gà, cây bàng, xe máy.

**Câu 6:** Hỗn hợp nào sau đây có thể tách riêng các chất thành phần bằng cách cho hỗn hợp vào nước, sau đó khuấy kỹ, lọc và cô cạn?

**A**. Bột nhôm và bột sắt. **B**. Muối ăn và đường.

**C**. Đường và bột mì.  **D**. Muối ăn và cát.

**Câu 7**: Phân tử của hợp chất khác với phân tử của đơn chất ở đặc điểm nào?

**A.** Phân tử khối. **B.** Nguyên tử khác loại liên kết với nhau.

**C.** Hình dạng phân tử. **D.** Số lượng nguyên tử trong phân tử.

**Câu 8**: Cho các chất có công thức hóa học sau: K, H2, NaOH, KMnO4, C, KCl. Số đơn chất là

**A.** 1 chất. **B.** 2 chất.

**C.** 3 chất. **D.** 4 chất.

**Câu 9:** Hợp chất Mg(OH)x có phân tử khối là 58 đvC. Giá trị của x là

**A.** 1. **B.** 2.

**C.** 3. **D.** 4.

**Câu 10:** Khối lượng tính bằng gam của một nguyên tử Cacbon là bằng

 **A.** 0,16605.10-23g **B**. 1,9926.10-23 g

**C**. 6,642.10-23g **D**. 79,704.10-23g.

**Câu 11**: Theo hóa trị của sắt trong hợp chất có công thức hóa học là FeO, hãy chọn công thức đúng trong số các công thức hóa học của nguyên tố Fe với nhóm nguyên tử (SO4).

**A.** FeSO4 **B.** Fe2SO4

**C.** Fe2(SO4)3 **D.** Fe3(SO4)2

**Câu 12:** Cho biết công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X với oxi là X2O3 và hợp chất của nguyên tố Y với hiđro là H2Y . Công thức hóa học đúng của hợp chất tạo bởi 2 nguyên tố X và Y là

 **A.** XY2 **B.** X2Y

 **C.** X2Y3 **D.** X3Y2

**II. TỰ LUẬN (7,0 điểm)**

**Câu 13** **(2,0 điểm):** **Viết công thức hóa học** và **tính phân tử khối** của các hợp chất sau:

**a)** Khí amoniac, biết trong phân tử có 1 N và 3 H.

**b)** Đồng (II) sunfat, biết trong phân tử có 1 Cu, 1 S và 4 O.

**Câu 14** **(2,0 điểm):** Hãy tính hóa trị của

**a)** nguyên tố Lưu huỳnh trong hợp chất SO2.

**b)** nguyên tố Cacbon trong hợp chất CH4.

**c)** nguyên tố Nhôm trong hợp chất Al(NO3)3.

**d)** nhóm nguyên tử (CO3) có trong hợp chất CaCO3.

**Câu 15** **(2,0 điểm):**

**a)** Lập công thức hóa học của

1) hợp chất A tạo bởi hai nguyên tố: Fe (III) và O.

2) hợp chất B tạo bởi nguyên tố Na (I) và nhóm (OH) (I).

**b)** Phân tử A nặng hay nhẹ hơn phân tử B bao nhiêu lần?

**Câu 16** **(1,0 điểm):**

**a)** *Trong một giờ học Hóa, bạn An thắc mắc “Biết rằng: Chất được tạo nên từ nguyên tố hóa học. Vậy tại sao hiện nay trong vỏ trái đất có khoảng hơn 100 loại nguyên tố nhưng chất thì có đến hàng triệu chất?”*

Em hãy vận dụng kiến thức hóa học đã biết để giải thích cho bạn An hiểu.

**b)** Cho biết thành phần hạt nhân của năm nguyên tử như sau:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nguyên tử** | **Số p** | **Số n** |
| 1 | 17 | 18 |
| 2 | 8 | 8 |
| 3 | 17 | 20 |
| 4 | 8 | 9 |
| 5 | 8 | 10 |

Hãy cho biết năm nguyên tử trên thuộc mấy nguyên tố hóa học? Viết tên, kí hiệu hóa học và nguyên tử khối của mỗi nguyên tố.

**(Biết H=1; C=12; N=14; O=16; Na=23; Mg=24; S=32; Fe=56; Cu=64)**

**----------HẾT----------**

**BÀI LÀM**

**I. TRẮC NGHIỆM (3.0 điểm): Em hãy điền phương án trả lời đúng nhất vào bảng dưới đây**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** |
| Đáp án |  |  |  |  |  |  |
| **Câu** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| Đáp án |  |  |  |  |  |  |

**II. TỰ LUẬN (7.0 điểm)**