|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN AN LÃO**  TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HKI NĂM HỌC 2022-2023**  **MÔN: HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài : 45 Phút* |

**A. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Cấp độ** | **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | | | **Tổng** | | |
| **Thấp** | | **Cao** | |  | | |
| **Chủ đề** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | | **TL** |
| Chñ ®Ò 1 : .Chất,  Nguyên tử, Nguyên tố hoá học | Nhận biết chất, KHHH của các nguyên tố |  | Hiểu cách tính số hạt trong nguyên tử |  |  |  |  |  |  | |  |
| Số câu | 5 |  | 1 |  |  |  |  |  | 6 | |  |
| Số điểm | 2 |  | 0,4 |  |  |  |  |  | 2,4 | |  |
| Tỉ lệ *%* | 20% |  | 4% |  |  |  |  |  | 24% | |  |
| Chñ ®Ò 2:..Đơn chất, hợp chất, phân tử | Nhận biết đơn chất, hợp chất  Biết các khái niệm |  | Biểu diễn số lượng nguyên tử, phân tử, |  | Xác định CTHH khi biÕt hãa trÞ cña nguyªn tè |  |  | PhÇn tr¨m vÒ khèi l­îng cña mét nguyªn tè trong hîp chÊt b»ng phÇn tr¨m vÒ khèi l­îng cña nguyªn tè trong mét ph©n tö |  | |  |
| Số câu | 3 |  | 2 |  | 1 |  |  | 1 | 5 | | 2 |
| Số điểm | 1,2 |  | 0,8 |  | 2 |  |  | 1 | 2 | | 3 |
| Tỉ lệ *%* | 12% |  | 8% |  | 20% |  |  | 10% | 20% | | 30% |
|  | -Biết được hóa trị của nguyên tố |  | Hiểu được hóa trị của nhóm nguyên tử, CTHH | LËp ®­îc CTHH dùa vµo sè nguyªn tö vµ tÝnh PTK |  |  |  |  |  |  | |
| Chñ ®Ò 3 :. Công thức hoá học- Hóa trị |
| Số câu | 2 |  | 2 | 1 |  |  |  |  | 4 | 1 | |
| Số điểm | 0,8 |  | 0,8 | 1 |  |  |  |  | 1,6 | 2 | |
| Tỉ lệ *%* | 8% |  | 8 | 10% |  |  |  |  | 16% | 20% | |
| Tổng số câu  TS điểm  Tỉ lệ *%* | 10  4  40% | | 6  3  30% | | 1  2  20% | | 1  1  10% | | 18  10  100% | | |

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO  **TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I**  **Năm học 2022-2023- MÔN: Hóa học 8**  ***Thời gian: 45 phút*** |

Họ và tên học sinh:………………………………….; Lớp:…………… SBD:……

|  |  |
| --- | --- |
| Điểm | Lời phê của giáo viên |

**Phần I. Trắc nghiệm(6đ): Chọn đáp án đúng trong các câu sau:**

**Câu 1: *Chất nào sau đây được coi là tinh khiết?***

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Nước suối | **B.** Nước khoáng |
| **C.** Nước cất | **D.** Nước đá sản xuất từ nhà máy |

**Câu 2: *Kí hiệu hóa học của kim loại đồng là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** cu. | **B.** CU. | **C.** Cu. | **D.** cU. |

**Câu 3: *Tổng số hạt trong nguyên tử nhôm là 40. Số hạt e trong nguyên tử là 13. Số hạt Notron trong nguyên tử là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A. 15** | **B. 13** | **C. 27** | **D. 14** |

**Câu 4: *Hóa trị của nhôm là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** III | **B.** I | **C.** IV | **D.** II |

**Câu 5: *Phân tử khối của hợp chất CuO là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 70 | **B.** 60 | **C.** 80 | **D.** 50 |

**Câu 6: *Nguyên tử trung hòa về điện là do trong nguyên tử có:***

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Tổng số p và số n bằng số e | **B.** Có số p bằng số e |
| **C.** Có số n bằng số e | **D.** Có số p bằng số n |

**Câu 7: *Hóa trị của S trong hợp chất SO2 là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** I | **B.** IV | **C.** VI | **D.** II |

**Câu 8: *Công thức hóa học của axit nitric( biết trong phân tử có 1H, 1N, 3O) là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** H2NO3; | **B.** HNO3; | **C.** H3NO; | **D.** HN3O. |

**Câu 9: *Công thức hoá học của khí Hiđrô là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** H2 | **B.** O2 | **C.** O3 | **D.** H |

**Câu 10: *Trong các công thức hóa học sau có mấy đơn chất, mấy hợp chất Br2 , AlCl3 , CuO , Zn , KNO3 , NaOH***

A . 3 đơn chất và 3 hợp chất B . 2 đơn chất và 4 hợp chất

C. 4 đơn chất và 2 hợp chất D . 1 đơn chất và 5 hợp chất .

**Câu 11: *Từ công thức hóa học Na2CO3, cho biết ý nào đúng:***

* 1. Hợp chất trên do ba đơn chất Na, C, O tạo nên
  2. Hợp chất trên do ba nguyên tố Na, C, O tạo nên
  3. Hợp chất trên có phân tử khối bằng 23+12+16 = 51

(4) Hợp chất trên có phân tử khối bằng (23x2)+12+(16x3) = 106

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** (2), (3), (4) | **B.** (1), (2),(3) | **C.** (1), (4) | **D.** (2), (4) |

***Câu 12: Ghép cột A với cột B để được câu đúng***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cột A | Cột B | Kếtquả |
| 12.Nguyên tử  13. Phân tử  14. Hợp chất  15. Nguyên tố hóa học | a. là những hạt vô cùng nhỏ, trung hòa về điện  b. là những chất do một nguyên tố hóa học tạo nên  c. là tập hợp các nguyên tử cùng loại( có cùng số hạt p trong hạt nhân)  d. là hạt đại diện cho chất, có đầy đủ tính chất của chất  e. là những chất do hai nguyên tố hóa học trở lên tạo nên | 12……  13……  14……  15…… |

**II. TỰ LUẬN (4điểm)**

**Câu 1(1điểm):. §iÒn vµo « trèng.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Công thức | Số nguyên tử của mỗi nguyên tố | PTK |
| Al2O3 |  |  |
|  | 1Cu; 1S; 4O |  |
|  | 2P; 5O |  |
| H2SO4 |  |  |

**C©u 2:(2®)** Áp dông qui t¾c hãa trÞ, h·y lËp c«ng thøc ho¸ häc cña hîp chÊt gåm:

* S (VI) vµ O (II)
* Ba vµ nhãm OH

**Câu 3(1điểm):Câu 3 (1đ)** . Vì sao nói, hiện tượng quang hợp của cây xanh là hiện tượng hóa học?

***H=1; S=32; Mg=24; C=12; O=16; Na=23; Al=27; Fe=56; Cu=64; P=31***

**Bài làm**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**C. HƯỚNG DẪN CHẤM**

**A. Trắc nghiệm(6đ): mỗi câu đúng (0,4đ)**

**I. Phần đáp án câu trắc nghiệm:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 |
| Đ/a | C | C | D | A | C | B | B | B | A | B | D |
| **II. Ghép cột**: 12-a, 13-d, 14-e, 15-c | | | | | | | | | | | |

**B- TỰ LUẬN: (4,0điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Biểu điểm** |
| **C©u 1**  **( 1 đ)** | |  |  |  | | --- | --- | --- | | Công thức | Số nguyên tử của mỗi nguyên tố | PTK | | Al2O3 | 2Al, 3O | 102 đvC | | CuSO4 | 1Cu; 1S; 4 | 160 đvC | | P2O5 | 2P; 5O | 142 đvC | | H2SO4 | 2H, 1S, 4O | 97 đvC | |  |
|  |
| 0,25 |
| 0,25 |
| 0,25 |
| 0,25 |
| **Câu 2**  **( 1 đ)** | + SO3   * Lập được CTTQ * Viết đúng CTHH   + Ba(OH)2   * Lập được CTTQ * Viết đúng CTHH | 0.25  0.25  0.25  0.25 |
| **Câu 3**  **( 1 đ)** | Vì quá trình quang hợp của cây xanh đã có sự biến đổi chất  Sự biến đổi chất được diễn ra như sau:  nCO2 + mH2O Cn(H­2O)m + nO2 | 0,5  0,5 |

**------- HẾT------**