|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO  **TRƯỜNG THCS THÁI SƠN** | **KIỂM TRA HỌC CUỐI KÌ I NĂM HỌC 2021 - 2022**  **MÔN: HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài 45 phút* |

**MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Cấp độ** | **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | | | | **Cộng** | |
|  |  |  |  |  | **Thấp** | | **Cao** | | |
| **Chủ đề** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| Chủ đề 1:  *Chất-Nguyên tử-Phân tử* | - Cấu tạo nguyên tử  - Nhận biết đơn chất, hợp chất, phân tử dựa vào công thức hóa học  - Biết kí hiệu HH  - Phân tử khối | | -Phân biệt được chất dựa vào tính chất vật lí  - Xác định công thức hóa học đúng sai | |  | |  | | |  |  |
| ***Số câu hỏi*** | 5 |  | 2 |  |  |  |  | |  | **7** |  |
| ***Số điểm*** | 2.0 |  | 0.8 |  |  |  |  | |  | ***2.8*** |  |
| Chủ đề 2 :  *Phản ứng hóa học* | - Phân biệt HTVL và HTHH  -Hóa trị của nguyên tố, PUHH cân bằng đúng.  - Xác định chất tham gia, sản phẩm | | - Tính khối lượng theo định luật BTKL  - Cân bằng được PTHH | | - Viết được PTHH | | - Giải thích hiện tượng HH trong thực tế | | |  |  |
| ***Số câu hỏi*** | 5 |  | 1 | 1 |  |  |  | | 1 | **6** | **2** |
| ***Số điểm*** | 2.0 |  | 0.4 | 1.0 |  |  |  | | 1.0 | **2.4** | **2.5** |
| Chủ đề 3 : Mol - tính toán hóa học |  | | - Biết cách tính khối lượng mol, % khối lượng của nguyên tố trong hợp chất. | | - Tính khối lượng và thể tích các chất theo PTHH | |  | | |  |  |
| ***Số câu hỏi*** |  |  | 2 |  |  | 1 |  | |  | **2** | **1** |
| ***Số điểm*** |  |  | 0.8 |  |  | 2 |  | |  | ***0.8*** | ***1.5*** |
|  |  | |  | |  | |  | | |  |  |
| ***Tổng*** | **10** |  | **5** | **1** |  | **1** |  | | **1** | **15** | **3** |
| **4.0** |  | **2.0** | **1.0** |  | **2.0** |  | | **1.0** | ***6.0*** | ***4.0*** |
| **Tỷ lệ %** | **40%** | | **30%** | | **20%** | | | **10%** | | **100%** | |

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO  **TRƯỜNG THCS THÁI SƠN** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I**  **NĂM HỌC 2021 - 2022**  **MÔN: HÓA 8**  *Thời gian làm bài 45 phút* |

**I. Trắc nghiệm (6,0 điểm): Hãy chọn đáp án đúng.**

**Câu 1*.*** Nguyên tử cấu tạo từ các loại hạt là

A. proton, electron B. nơtron, electron

C. proton, nơtron D. proton, nơtron, electron

**Câu 2.** Trong các hiện tượng sau đây, đâu là hiện tượng vật lí ?

A. Hoà tan sắt vào axít. B. Thanh sắt bị han gỉ .

C. Đốt cháy rơm, rạ. D. Đốt nóng thấy nến chảy lỏng

**C©u *3.*** Trong c¸c chÊt : H2, FeCl3, Cu, S, CaO, N2 cã

A.3 ®¬n chÊt, 3 hîp chÊt B. 2 ®¬n chÊt, 4 hîp chÊt

C. 4 ®¬n chÊt, 2 hîp chÊt D.TÊt c¶ lµ hîp chÊt

**Câu 4**: Công thức hóa học đúng của Ca(II) và PO4(III) là:

A. CaPO4 B. Ca3(PO4)2 C. Ca2PO4 D. Ca2(PO4)3

**Câu 5** Trong các hiện tượng sau, những hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

A. Cồn bay hơi B. Sắt bị gỉ

C. Sương muối D. Hòa tan muối ăn

**Câu 6*.*** Cho Ph¶n øng ho¸ häc:

2Fe(OH)3 --> Fe2O3 + 3H2O. ChÊt **s¶n phÈm** cña ph¶n øng lµ

A. Fe(OH)3 B. Fe2O3 vµ Fe(OH)3

C. Fe2O3vµ H2O D. H2O

**Câu 7*.*** Phân tử khối của H2O là

A. 14 đvC B. 16 đvC C. 18 đvC D. 20 đvC

***Câu 8.***  Hai mol nguyên tử sắt có chứa bao nhiêu nguyên tử sắt :

A. 56 nguyên tử B. 12.1023 nguyên tử

C. 12 nguyên tử D. 1023 nguyên tử

**Câu 9.**Khối lượng của 5 mol khí CO2 là

A. 202 g B. 220 g C. 222 g D. 210 g

**Câu 10.**Đốt cháy hoàn toàn 25,6g đồng trong không khí thu được 32g đồng (II) oxit CuO. Khối lượng oxi đã tham gia phản ứng là:

A.1,6g B. 3,2g C. 6,4g D. 0,5g

**Câu 11*.*** Thành phần phần trăm khối lượng của oxi trong hợp chất SO2 là:

A. 30% B. 40% C. 50% D. 60%

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu 12 :** | Dãy công thức hóa học nào sau đây đúng | | |
| A. | NaCl2; KO2 ; BaOH | B. | NaCl; K2O ; Ba(OH)2 |
| C. | NaCl2; K2O ; BaOH | D. | NaCl2; KO2 ; Ba(OH)2 |

**Câu 13 :** Hóa trị của Fe trong Fe2O3 là:

A. III B. II C. I D V

**Câu 14:** Trong các khí sau khí nào nhẹ hơn không khí

A. SO2 B. Cl2 C. CH4 D. O2

**Câu 15:** Phương trình phản ứng hóa học được viết đúng là

A. 2Mg + O2 2MgO B. 2Mg + 2O  2MgO

C. 2Mg2 + O22Mg2O D. Mg + O  MgO

**II. Tự luận (4,0 đ)**

**Câu 16 (1,0 điểm).** Lập các PTHH từ các sơ đồ phản ứng sau:

a. K2O + H2O  KOH

b. Fe + HCl  FeCl2 + H2

**Câu 17 (2,0 điểm).** Cho 13g kẽm tác dụng hết với dung dịch axit clohđric HCl thu được kẽm clorua ZnCl2 và khí hiđro.

a. Lập PTHH của phản ứng

b. Tính thể tích khí hiđro thu được ở đktc

c. Tính khối lượng axit clohiđric đã dùng

**Câu 18 (1,0 điểm)**. Khi ta thổi hơi thở vào nước vôi trong, nước vôi trong bị vẩn đục. Em hãy cho biết đó là hiện tượng vật lý hay hóa học, giải thích?

*......................................Hết......................................*

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO  **TRƯỜNG THCS THÁI SƠN** | **HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I**  **NĂM HỌC 2021 - 2022**  **MÔN: HÓA 8** |

**I. Trắc nghiệm (6,0 đ)** Mỗi lựa chọn đúng được 0,4 điểm.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| Đ/A | D | D | C | D | B | C | C | B | B | C | C | B | A | C | A |

**II. Tự luận (4,0 đ)**

|  |  |
| --- | --- |
| **NỘI DUNG** | **ĐIỂM** |
| **Câu 16.**  a/ K2O + H2O  2KOH  b/ Fe + 2HCl  FeCl2 + H2 | 0,5  0,5 |
| **Câu 17.**  a. PTHH: Zn + 2HCl -> ZnCl2 + H2  b.  - Theo PT:  - Thể tích khí hiđro thu được ở đktc là:    c. Theo PT: nHCl = 2nZn= 2.0,2 = 0,4 (mol)  - Khối lượng axit đã dùng là: mHCl = 0,4.36,5 = 14,6 (g) | 0,5  0,5  0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 18.**  - Đó là hiện tượng hóa học:    Ca(OH)2 + CO2 CaCO3 + H2O | 0,5  0,5 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **BAN GIÁM HIỆU** | **TỔ TRƯỞNG** | **NGƯỜI RA ĐỀ**  *Phạm Ngọc Bách* |