**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I- MÔN HÓA LỚP 8**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | Mức độ nhận biết | | | | | | | | | | | | | | | ***Tổng*** |
| **Nhận biết** | | | | **Thông hiểu** | | | **Vận dụng** | | | | **Vận dụng cao** | | | |
| **TNKQ** | | | **TL** | **TNKQ** | | **TL** | **TNKQ** | | **TL** | | **TNKQ** | | | **TL** |
| 1. Chất – Nguyên tử - Phân tứ | - Đặc trưng của nguyên tố hóa học  - Công thức hóa học để biểu diễn chất  - Trong nguyên tử luôn có số p= số e | | | | Viết được CTHH của chất cụ thể khi biết tên các nguyên tố và số nguyên tử của mỗi nguyên tố tạo nên một phân tử.  - Dựa vào hóa trị của các nguyên tố để lập CTHH của hợp chất | | |  | | | |  | | | |  |
| Số câu hỏi | 3 | |  | | ***1*** | 1 | |  | | |  |  | |  | | **5** |
| Số điểm  Tỉ lệ | ***1,5đ***  ***15%*** | |  | | 0,5đ  5% | 1.0đ  10% | |  | | |  |  | |  | | ***3,0đ***  ***30%*** |
| **2 . Phản ứng hóa học** | - Lập PTHH khi biết sơ đồ phản ứng  - Nhận biết được hiện tượng VL, hiện tượng HH | | | |  | | | Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng | | | | Dấu hiệu của hiên tượng và phản ứng hóa học | | | |  |
| Số câu hỏi | 1 | | 1 | |  | |  |  | 1/2 | | | 1/2 | | | | **3** |
| Số điểm  Tỉ lệ | ***0,5đ***  ***5%*** | | ***1,0đ***  ***10%*** | |  | |  |  | ***0,5đ***  ***5%*** | | | ***0,5đ***  ***5%*** | | | | ***2,5đ***  ***25%*** |
| **3. Mol và tính toán hóa học** | Tính khối lượng mol của hợp chất.  Thể tích mol chất khí ở đktc | | | | - Hiểu cách tích tỉ khối của chất khí (Khí A nặng hay nhẹ hợn khí B, năng hay nhẹ hơn không khí) | | | Tính thành phần % của các nguyên tố trong hợp chất | | | | Tính KLM của nguyên tử của nguyên tố, KLM của hợp chất và lập CTHH của hợp chất. | | | |  |
| Số câu hỏi | 1 | 1 | | | ***1*** |  | |  | ***1*** | | |  | 1 | | | **5** |
| Số điểm  Tỉ lệ | ***0,5đ***  ***5%*** | ***1đ***  ***10%*** | | | ***0,5đ***  ***5%*** |  | |  | ***1đ***  ***10%*** | | |  | ***1,5đ***  ***15%*** | | | ***4,5đ***  ***45%*** |
| 3. Tổng hợp |  |  | | |  |  | |  |  | | |  |  | | |  |
| Số câu hỏi | ***5*** | ***2*** | | | 2 | 1 | |  | ***1,5*** | | |  | 1,5 | | | ***13*** |
| Số điểm  Tỉ lệ | ***2,5đ***  ***2,5%*** | ***2đ***  ***20%*** | | | 1đ  10% | 1,5đ  15% | |  | ***1,5đ***  ***15%*** | | |  | ***1,5đ***  ***15%*** | | | ***10đ***  ***100%*** |

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**

**MÔN: HÓA HỌC 8**

Thời gian làm bài: 45 phút (Không kể thời gian giao đề)

**Phần I: TRẮC NGHIỆM: (4 điểm)**

**Trọn đáp án đúng và ghi vào bài làm**

**Câu 1:** Biết nhôm có hóa trị III. Công thức hóa học của nhôm oxit là

A. Al2O3 B. AlO3 C. Al3O2 D. Al3O

**Câu 2:** Các nguyên tử của cùng một nguyên tố hóa học có cùng:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Khối lượng | B. Số nơtron | C. Số proton | D. Cả A, B,C |

**Câu 3:** Công thức hóa học dùng để biêu diễn:

A. Chất B. Hợp chất C. Đơn chất D. Hỗn hợp

**Câu 4:** Trong nguyên tử luôn có...

A. nơtron bằng sô electron

B. số proton bằng sô electron

C. số proton bằng sô nơtron số

**Câu 5:** Hiện tượng nào sau đây dược gọi là hiện tượng hóa học

A. Người ta điện phân nước thu được khí oxi và Hidro

B. Nước biển bay hơi thu được muối ăn

C. Cốc nước để trong tủ lạnh đông lại thành đá

D. Khí oxi tan một phần trong nước giúp các sinh vật trong nước sống được

**Cấu 6:** Khí nào sau đây nặng hơn không khí

A. CH4 B. C2H4 C. SO2 D. N2

**Câu 7:** Điều kiện nào sau đây được gọi là điều kiện tiêu chuẩn?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 20oC, 1atm | B. 0oC, 2atm | C. 1oC, 0atm | D. 0oC, 1atm |

**Câu 8:** Ở đktc, 1mol của bất kì chất khí nào đều chiếm cùng một thể tích là?

A. 22,4ml B. 24,2 lit C. 22,4lit D. 33,6lit

**Phần II: TỰ LUẬN (6 điểm)**

**Câu 9: (1,0đ):** Viết công thức hoá học của các hợp chất sau:

a) Kalicacbonat biết trong phân tử có 2K, 1C, và 3O.

b) Sắt (II) sunfat biết trong phân tử có 1Fe, 1S, và 4O.

c) Đường Glucôzơ biết trong phân tử có 6C, 12H và 6O.

d) Axitsunfuric biết trong phân tử có 2H, 1S, 4O.

**Câu 10: (1,0đ):**

Cho sơ đồ phản ứng sau:

a) P2O5 + H2O H3PO4

b) Fe + O2 Fe3O4

c) NaOH + Al Cl3 Al(OH)3 + NaCl

d) KClO3 KCl + O2

**Câu 11: (1,0đ):** Đốt nóng đỏ dây sắt(Fe) rồi đưa nhanh và bình chứa khí ôxi. Dây sắt cháy mãnh liệt hơn tạo ra những hạt mầu nâu đỏ là (sắt từ ôxit có công thức Fe3O4).

a) Hãy chỉ ra dấu hiệu nhận biết có phản ứng xảy ra. Viết phương trình của phản ứng.

b) Cho biết khối lượng sắt đã phản ứng là 42g và khối lượng sắt từ oxit sinh ra là 58g. Tính khối lượng ôxi đã dùng.

**Câu 12: (1,5đ):**

a) Xác định thành phần % theo khối lượng của các nguyên tố trong hợp chất Fe2O3 và Al2O3

b) Tính khối lượng mol của Na2O và P2O5.

**Câu 13 (1,5đ):** Hợp chất A ở thể khí có công thức là RO2. Biết rằng khối lượng của 5,6l khí B (đktc) là 16g. Xác định công thức của A.

*(Cho biết nguyên tử khối: Fe = 56; Al = 27; Na = 23; P = 31;* *O = 16;)*

---------Hết --------

**HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA HỌC KÌ I**

**MÔN: HÓA HỌC 8**

**Phần I: Trắc nghiệm khách quan:**

**Mỗi câu đúng được 0,5 điểm**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| **Đáp án** | A | C | A | B | A | B | D | C |

**Phần II: Tự luận:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **9**  **(1,0 đ)** | a) K2CO3  b) FeSO4  c) C6H12O6  d) H2SO4 | 0.25  0.25  0.25  0.25 |
| **10**  **(1,0 đ)** | a) P2O5 +3H2O 2H3PO4  b) 3Fe + 2O2 Fe3O4  c) 3NaOH + Al Cl3 Al(OH)3 + 3NaCl  d) 2KClO3 2KCl + 3O2 | 0.25  0.25  0.25  0,25 |
| **11**  **(1,0đ)** | a) Dấu hiệu của phản ứng: Dây sắt cháy mãnh liệt tạo ra các hạt mầu nâu đỏ.  PT: 3Fe + 2O2 Fe3O4  b) Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng ta có:  MFe + mO2  = mFe3O4  mO2 = m Fe3O4  - mFe  = 58 - 42 = 16g | 0. 25  0.25  0.25  0.25 |
| **12**  **(1,5 đ)** | a)  M Al2O3 = (2x27) + (3x16) = 102g  % Al =  %O = 100% - 53% = 47%  M Fe2O3 = (2X56) + (3x16) = 160  %Fe =  %O = 100% - 70% = 30%  b) M Na2O = (23x2) + 16 = 62g  M P2O5 = (31x2) + (16x5) = 142 g | 0.25  0.25  0.25  0.25  0.25  0.25 |
| **13**  **(1,5 đ)** | Số mol của 5,6 lit khí A ở đktc      Vậy R là S. Công thức hóa học của hợp chất A là SO2 | 0,5  0,5  0,5 |

***Học sinh giải các cách giải khác đúng kết quả, không sai bản chất hoá học vẫn cho điểm tối đa***