|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | **MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2019 - 2020** |

**MÔN: HÓA HỌC 8** (Thời gian làm bài 45 phút)

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Cấp độ**  **Chủ đề** | **Biết** | | **Hiểu** | | **Vận dụng**  **thấp** | | **Vận dụng**  **cao** | | **Tổng** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |  |
| **Chất – Nguyên tử - Phân tử** | - Biết xác định đơn chất, hợp chất | | Tính được phân tử khối của chất | | - Tính được hóa trị của nguyên tố hoặc nhóm nguyên tử theo CTHH.  - Lập được CTHH của hợp chất khi biết hóa trị. | | - Vận dụng tổng hợp kiến thức kĩ năng giải quyết vấn đề mới liên quan đến CTHH | |  |
| ***Số câu***  ***Số điểm***  ***Tỉ lệ:%*** | **1**  **0,5**  **5%** |  | **1**  **0,5**  **5%** |  | **2**  **1**  **10%** |  | **1**  **0,5**  **5%** |  | **5**  **2,5**  **25%** |
| **Phản ứng hóa học** |  | | - Phân biệt hiện tượng vật lí và hóa học.  - Nêu ý nghĩa của phương trình hóa học | | - Lập PTHH, cho biết tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng | |  | |  |
| ***Số câu***  ***Số điểm***  ***Tỉ lệ:%*** |  |  | **2**  **1,0**  **10%** |  |  | **1**  **2,0**  **20%** |  |  | **3**  **3,0**  **30%** |
| **Mol và tính toán hóa học** | - Chỉ ra được công thức tính số mol chất, khối lượng chất hoặc thể tích của chất khí | | **-** Tính được số nguyên tử, số phân tử, số mol, khối lượng chất, thể tích của chất khí | | - Xác định CTHH khi biết thành phần các nguyên tố. | |  | |  |
| ***Số câu***  ***Số điểm***  ***Tỉ lệ:%*** | **1**  **0,5**  **5%** |  | **2**  **1,0**  **10%** |  |  | **1**  **3,0**  **30%** |  |  | **4**  **4,5**  **45%** |
| **Tổng số câu**  **Tổng số điểm**  **Tỉ lệ %** | **2**  **1,0**  **10%** |  | **5**  **2,5**  **25%** |  | **2**  **1,0**  **10%** | **2**  **5,0**  **50%** | **1**  **0,5**  **5%** |  | **12**  **10**  **100%** |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| |  |  | | --- | --- | | PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2017 - 2018** | | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  SBD:...................  Chữ ký của GT 1: |

**MÔN: HÓA HỌC 8**

Thời gian làm bài: 45 phút

(Không kể thời gian giao đề)

**ĐỀ 1:**

**Phần I: Trắc nghiệm (5 điểm). Chọn phương án trả lời đúng trong các câu sau và ghi vào bài làm (VD: Câu 1 – A):**

**Câu 1:** Dãy các CTHH biểu diễn toàn các đơn chất là

A. Cu, O2, H2O; B. NaCl, Fe, H2; C. Cu, O2, H2; D. H2O, NaCl, Fe.

**Câu 2:** Hợp chất có công thức H2SO4 có phân tử khối là

A. 49. B. 50. C. 96. D. 98.

**Câu 3.** Hóa trị của Fe trong hợp chất Fe2O3 là

A. I; B. II; C. 8/3; D. III.

**Câu 4.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố Na (I) và nhóm nguyên tử (≡PO4) là

A. NaPO4. B. Na(PO4)3; C. Na3PO4; D. Na2PO4.

**Câu 5.** Cho các hiện tượng sau:

1. Khi đánh diêm có lửa bắt cháy.

2. Hòa tan muối ăn vào nước được nước muối.

3. Thanh đồng được kéo thành sợi nhỏ để làm dây điện.

4. Cho 1 mẫu đá vôi vào giấm ăn thấy có bọt khí thoát ra.

Hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

A. 1 và 3;               B. 2 và 4;        C. 2 và 3;       D. 1 và 4

**Câu 6**: Cho PTHH: 2Cu + O2 → 2CuO. Tỉ lệ giữa số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng là:

A. 1:2:1                  B. 2:1:1                    C. 2:1:2                    D. 2:2:1

**Câu 7:** Để tìm được số mol của chất khi biết khối lượng và khối lượng mol của chất đó em sử dụng công thức nào sau đây?

A. m = nxM; B. n = m/M;C. M = m/n; D. n=V/22,4.

**Câu 8:** Số mol của 2,8g N2 là

A. 2mol; B. 0,2mol; C. 1mol; D. 0,1mol.

**Câu 9:** 0,175 mol phân tử CO2 ở điều kiện tiêu chuẩn chiếm V (l) là

A. 3,92; B. 3,36; C. 4,90. D. 7,70.

**Câu 10:** Cho biết công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố X với nhóm (SO4) là X2(SO4)3; công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố Y với hiđro H là H3Y.

Hãy chọn công thức hóa học nào là **đúng** cho hợp chất tạo bởi nguyên tố X và Y, trong số các công thức sau:

A. X3Y; B. XY; C. XY3;  D. X2Y3.

**Phần II: Tự luận (5 điểm)**

**Câu 11: 2đ.** Lập phương trình hóa học cho các phản ứng sau, cho biết tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng:

a) Al + CuO--- Al2O3 + Cu; b) BaCl2 + AgNO3 --- Ba(NO3)2 + AgCl

**Câu 12: 3đ**

Một hợp chất khí tạo bởi 2 nguyên tố N và H trong đó N chiếm 82,35% về khối lượng. Biết hợp chất này có tỉ khối đối với khí hiđro là 8,5. Hãy xác định công thức hoá học của hợp chất?

---------Hết --------

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2019- 2020**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

**ĐỀ 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1 đến câu 10.**  **5,0đ** | Câu 1: C; Câu 2: D; Câu 3: D; Câu 4: C; Câu 5: D;  Câu 6: C; Câu 7: B; Câu 8: B; Câu 9: A; Câu 10: B; | Mỗi câu đúng  0,5 điểm |
| **Câu 11**  **2,0đ** | a) 2Al + 3CuOAl2O3 + 3Cu  Tỉ lệ: Al : CuO : Al2O3 : Cu  **2 : 3 : 1 : 3**  b) BaCl2 + 2AgNO3 Ba(NO3)2 + 2AgCl  Tỉ lệ: BaCl2 : AgNO3 : Ba(NO3)2 : AgCl  **1 : 2 : 1 : 2** | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **Câu 12**  **3,0đ** | Khối lượng mol của hợp chất là: 8,5 x 2 = 17 (g);  Thành phần % theo khối lượng của H là:  100% - 82,35% = 17,65%  CTTQ: NxHy  Khối lượng của mỗi nguyên tố trong 1 mol hợp chất  MN = (17x82,35)/100 = 14 (g)  x = nN = 14/14 = 1 (mol)  MH = (17x82,35)/100 = 3(g)  y = nH = 3/1 = 3 (mol)  CTHH: NH3 | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |

---------Hết --------