|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS LONG BIÊN** **TỔ TỰ NHIÊN**  |  **MA TRẬN KIỂM TRA GIỮA KỲ I** **Môn: Hóa học 8** **Tiết theo PPCT: 19** **Năm học: 2020 - 2021** |

1. **MỤC TIÊU**
2. **Kiến thức:**

- Nêu được khái niệm chất, nguyên tử, nguyên tố hóa học, đơn chất, hợp chất, phân tử, hóa trị, ý nghĩa của công thức hóa học, hóa trị của H và O.

- Phân biệt được chất và vật thể, chất tính khiết và hỗn hợp, đơn chất hay hợp chất, công thức hóa học của đơn chất và công thức hóa học của hợp chất.

- Trình bày được cấu tạo nguyên tử, mối quan hệ giữa số hạt proton và số hạt electron trong nguyên tử. khái niệm nguyên tử khối, phân tử khối, cách xác định hóa trị của một nguyên tố trong một số hợp chất chứa H và O.

- Gọi được tên nguyên tố khi biết kí hiệu hóa học và ngược lại

**2. Kĩ năng:**

- So sánh được tính chất vật lý của một số chất gần gũi trong cuộc sống, khối lượng của nguyên tử nguyên tố này với nguyên tử nguyên tố khác.

- Xác định được só hạt proton và electron trong nguyên tử, nguyên tử khối của một số nguyên tố cụ thể dựa vào Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học, phân tử khối của các phân tử đơn chất và hợp chất, hóa trị của nguyên tố/nhóm nguyên tử khi biết công thức hóa học.

- Lập được công thức hóa học khi biết hóa trị của nguyên tố.

**3. Thái độ**

**-** Có ý thức nghiệm túc, cẩn thận khi làm bài

1. **MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tên chủ đề** | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** | **Tổng** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| Chất –Vật thể | Nhận biết chất tinh khiết, vật thể |  |  | Áp dụng kiến thức đã học vào cuộc sống |  |
| Số câu | 2 |  |  |  |  |  | 1 | 1 | **5** |
| Số điểm | 0,5đ |  |  |  |  |  | 0,25đ | 0,5đ | **1,25đ** |
| Nguyên tử -Phân tử | Cấu tạo nguyên tử | Tính phân tử khối, nguyên tử khối | Xác định số electron, proton, notron trong nguyên tử |  |  |
| Số câu | 1 |  | 2 |  | 1 |  |  |  | **4** |
| Số điểm | 0,25đ |  | 0,5đ |  | 0,25đ |  |  |  | **1đ** |
| Đơn chất –Hợp chất | Khái niệm đơn chất | Phân biệt đơn chất và hợp chất |  |  |  |
| Số câu | 1 |  | 3 | 1 |  |  |  |  | **5** |
| Số điểm | 0,25đ |  | 0,75đ | 1đ |  |  |  |  | **2đ** |
| Kí hiệu hóa học- nguyên tố hóa học –công thức hóa học | Kí hiệu hóa học của nguyên tố hóa học, công thức hóa học | Cách biểu diễn nguyên tử của nguyên tố hóa học |  |  |  |
| Số câu | 1 | 1 | 1 |  |  |  |  |  | **3** |
| Số điểm | 0,25đ | 2,5đ | 0,25đ |  |  |  |  |  | **3đ** |
| Quy tắc hóa trị -Lập công thức hóa học | Quy ước hóa trị của nguyên tố H, O | Xác định hóa trị của nguyên tố | Lập công thức hóa học khi biết hóa trị | Công thức hóa học của hợp chất |  |
| Số câu | 1 |  | 2 |  | 3 | 1 | 1 |  | **8** |
| Số điểm | 0,25đ |  | 0,5đ |  | 0,75đ | 1đ | 0,25đ |  | **2,75đ** |
| **Tổng số câu** | **6** | **1** | **8** | **1** | **4** | **1** | **2** | **1** | **24** |
| **Tổng số điểm** | **1,5đ** | **2,5đ** | **2đ** | **1đ** | **1đ** | **1đ** | **0,5đ** | **0,5đ** | **10đ** |
| **Tổng điểm** | **4đ** | **3đ** | **2đ** | **1đ** | **10đ** |

**HƯỚNG DẪN CHẤM – BIỂU ĐIỂM**

**Phần 1: Trắc nghiệm khách quan (5đ):** Mỗi đáp án đúng được 0,25 điểm

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mã đề****Câu** | **132** | **209** | **357** | **485** | **570** | **628** |
| **1** | D | B | C | D | C | B |
| **2** | C | C | B | D | A | B |
| **3** | B | D | B | C | A | D |
| **4** | C | C | A | C | D | B |
| **5** | C | D | B | D | B | A |
| **6** | D | B | B | A | D | A |
| **7** | A | B | D | D | B | B |
| **8** | B | A | D | C | C | D |
| **9** | C | A | C | D | C | C |
| **10** | A | B | D | C | D | A |
| **11** | D | D | A | B | C | D |
| **12** | A | D | C | B | D | C |
| **13** | D | C | B | A | D | A |
| **14** | B | B | D | B | B | C |
| **15** | B | A | C | B | C | C |
| **16** | A | C | C | C | A | B |
| **17** | C | C | D | A | A | A |
| **18** | B | D | A | A | A | C |
| **19** | A | A | A | A | B | D |
| **20** | D | A | A | B | B | D |

**Phần II. Tự luận (5đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Đáp án** | **Điểm** |
| **Câu 1 (1đ)** | Đơn chất: Iot, oxiHợp chất: Cacbonic, canxi cacbonat(viết đúng tên của 1 đơn chất hoặc hợp chất được 0,25đ) | **0,5****0,5** |
| **Câu 2 (1đ)** | (1) Gọi công thức của hợp chất là MgxClyTheo quy tắc hóa trị: II .x = I . yTa có tỉ lệ: $\frac{x}{y}=\frac{I}{II}=\frac{1}{2}$ $⇒\left\{\begin{array}{c}x=1\\y=2\end{array}\right.$Vậy công thức hóa học của hợp chất là MgCl­2(2) Gọi công thức của hợp chất là SxOyTheo quy tắc hóa trị: VI .x = II . yTa có tỉ lệ: $\frac{x}{y}=\frac{II}{VI}=\frac{1}{3}$ $⇒\left\{\begin{array}{c}x=1\\y=3\end{array}\right.$Vậy công thức hóa học của hợp chất là SO3 | **0,25****0,25****0,25****0,25** |
| **Câu 3****(2,5đ)** | a. AgClb. K2SO4c. N2d. BaOe. Zn(OH)2 | **0,5****0,5****0,5****0,5****0,5** |
| **Câu 4****(0,5đ)** | Hòa tan hỗn hợp lưu huỳnh và muối ăn vào trong nước thu được lưu huỳnh không tan trong nước.Phần nước lọc thu được đem đun đến khi nước bay hơi hết thu được muối ăn. | **0,25****0,25** |

**BGH duyệt Nhóm trưởng GV ra đề**

***Cao Thị Phương Anh Đào Thị Thanh Mai Nguyễn Thị Thanh Mai***