|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG PTDTBTTHCS NAM SƠN**TỔ TỰ NHIÊN** | **CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAMĐộc lập - Tự do - Hạnh phúc**  |

**XÂY DỰNG ĐỀ KIỂM TRA ĐỊNH KỲ**

**MÔN HÓA HỌC LỚP 8 TIẾT 16**

**I. Ma trận đề kiểm tra:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | **Cộng** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| 1. Chất, nguyên tử, nguyên tố hóa học | - Biết cấu tạo nguyên tử, khái niệm NTHH- Nhận biết vật thể và chất- Cách phân biệt chất tinh khiết và hỗn hợp dựa vào tính chất vật lí |  |  |  |  |
| **Số câu hỏi** | **4** |  |  |  |  |  |  |  | **4** |
| **Số điểm** | **2** |  |  |  |  |  |  |  | **2,0(20%)** |
| 2. Đơn chất, hợp chất, Phân tử | Khái niệm về đơn chất, hợp chất, phân tử | - Phân biệt đơn chất, hợp chất thông qua một số chất cụ thể | - Tính PTK của một số chất | - Vận dụng tổng hợp các KT- KN giải bài tập liên quan đến ĐC- HC-PT |  |
| **Số câu hỏi** | **2** |  |  | **1** |  | **0,5** | **1** |  | **4,5** |
| **Số điểm** | **1** |  |  | **2** |  | **1,0** | **0,5** |  | **4,5(45%)** |
| 3. CTHH, hóa trị |   |  |  Tính hóa trị của nguyên tốLập CTHH của h/c | - Vận dụng tổng hợp kiến thức kĩ năng giải quyết vấn đề mới liên quan đến CTHH |  |
| **Số câu hỏi** |  |  |  |  |  **1,5** | **1** |  | **2,5** |
| **Số điểm** |  |  |  |  |  **3,0**  | **0,5** |  | **3,5(35%)** |
| **Tổng số câu** | **6** |  |  | **1** |  **2** | **2** |  | **11** |
| **Tổng số điểm** | **3,0****(30%)** |  |  | **2,0****(20%)** |  **4,0** **(40%)**  | **1,0****(10%)** |  | **10,0****(100%)** |

**II. Đề kiểm tra**

**Phần I: Trắc nghiệm: 4 điểm: *Chọn câu trả lời đúng***:

**Câu 1**: Nhóm chỉ toàn các chất là:

A. Sắt, thước kẻ, than chì; B. Ấm nhôm, đồng, ca nhựa; C. Muối ăn, đường, sắt.

**Câu 2:** Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi:

A. Proton, nơtron; B. Proton, electron; C. Electron, nơtron.

**Câu 3**: Trong nguyên tử:

A. Số p = số n; B. Số n = số e; C. Số e = số p.

**Câu 4**: Một chất lỏng tinh khiết khi:

A. Chất lỏng đó trong suốt;

B. Chất lỏng đó không tan trong nước;

C. Chất lỏng đó có nhiệt độ sôi nhất định.

**Câu 5**: Trong các phát biểu sau, phát biểu nào ***sai***?

A. Đơn chất là chất được tạo nên từ một NTHH;

B. Hợp chất là chất được tạo nên từ hai NTHH trở lên;

C. Đơn chất ở thể khí, hợp chất ở thể rắn hoặc thể lỏng.

**Câu 6**: Nguyên tố hóa học là:

A. Tập hợp những phân tử cùng loại có cùng số proton trong hạt nhân;

B. Tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số proton trong hạt nhân;

C. Hạt đại diện cho chất và thể hiện đầy đủ tính chất hóa học của chất;

**Câu 7:** Hợp chất có công thức SO2, cách tính PTK nào sau đây là **đúng?**

A. 32+ 16 B. 32+ 16 x2 C. 32 x 16 D. 32 x 16 x 2

**Câu 8:** Cho biết: CTHH của hợp chất tạo bởi nguyên tố X với oxi O là XO;

 CTHH của hợp chất tạo bởi nguyên tố Y với hiđro H là H2Y.

 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. X2Y. B. XY. C. XY2. D. X2Y2.

**Phần II: Tự luận: 6 điểm**

**Câu 9: 2 điểm**

Cho biết đâu là đơn chất, đâu là hợp chất trong những trường hợp sau:

a. Khí ozon, biết phân tử gồm 3O liên kết với nhau;

b. Khí cacbonic, biết phân tử gồm 1C và 2O liên kết với nhau;

c. Đường glucozơ, biết phân tử gồm 6C, 12H, 6O liên kết với nhau;

d. Kim loại sắt được cấu tạo bởi nguyên tố sắt;

**Câu 10: 2 điểm/** Tính hóa trị của nguyên tố Al, Cu trong hợp chất sau:

a. AlCl3 (biết Cl hóa trị I); b. CuSO4 (biết nhóm SO4­ hóa trị II);

**Câu 11: 2 điểm/** Lập CTHH của hợp chất hai nguyên tố sau và tính phân tử khối của hợp chất:

a. C (IV) và O (II); b. Fe (II) và nhóm (OH) (I)

**III. Đáp án**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Biểu điểm** |
| **1 đến 8** | 1- C; **2-** A; **3-** C; 4- C; 5- C; 6- B; 7 – B; 8 - B | **4,0đ** |
| **9** | Đơn chất: a,d; Hợp chất: b,c | ***2đ******Mỗi ý 0,5đ*** |
| **10** | a. Al: IIIb. Cu: II; HS trình bày đầy đủ các bước | **1đ****1đ** |
| **11** | a. CO2; PTK: 44đvCb. Fe(OH)2; PTK: 90đvC; HS trình bày đầy đủ các bước | **1đ****1đ** |

*Ngày tháng năm 2019*

|  |  |
| --- | --- |
| **Tổ chuyên môn duyệt đề** | **Người ra đề****Hoàng Thị Hiền** |