|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS HỒNG THÁI ĐÔNG** | **ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT( SỐ 1)**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC LỚP 8**  ***( Thời gian 45 phút không kể thời gian giao đề )*** |

**A. TRẮC NGHIỆM (3điểm)**

**1. Bổ sung đầy đủ các câu khuyết sau :**

a. Những chất tạo nên từ hai ………………trở lên được gọi là………………….

b…………………….là những chất có ……………….gồm những nguyên tử cùng loại liên kết với nhau .

**Khoanh tròn vào một chữ cái trước câu trả lời đúng.**

**2. Chọn lí do đúng để giải thích rằng nguyên tử trung hòa về điện tích:**

A. Số proton bằng số nơtron. B. Số proton bằng số electron.

C. Khối lượng proton bằng khối lượng nơtron. D. Số proton xấp xỉ số electron.

**3. Nguyên tố hóa học là những nguyên tử cùng loại, có cùng:**

A. Số electron (e) ở vỏ nguyên tử. B. Số proton (p) trong hạt nhân.

C. Số nơtron trong hạt nhân. D. Cả a, b, c đều sai.

**4. Các vật thể sau, vật thể nào là vật thể tự nhiên?**

A. Cây đinh B. Cái bàn C. Cây mít. D. Viên phấn.

**5. Dựa vào dấu hiệu nào dưới đây để phân biệt phân tử của hợp chất khác với phân tử của đơn chất ?**

A. Số lượng nguyên tử trong phân tử.

B. Nguyên tử khác loại liên kết với nhau.

C. Hình dạng của phân tử.

**6. Phép lọc được dùng dể tách một hỗn hợp:**

A. Muối ăn với nước B. Muối ăn với đường

C.Đường với nước D. Nước với cát.

**7. Những công thức hóa học nào sau đây là hợp chất?**

A. MgSO4, Cl2, NH3 B. Na2O, KOH, HCl

C. H2, H2O, N2 D. Cl2, Zn, Mg

**8. Nguyên tố Mg có hóa trị II công thức hóa học nào sau đây đúng :**

A. Mg2O3 B. Mg2O C. MgO2 D. MgO

**9. Hãy điền đúng (Đ) hoặc sai (S) vào ô trống:**

- Từ CTHH của K2CO3 cho biết:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Hợp chất trên do 3 nguyên tố K, C, O tạo ra |  |
| B. Hợp chất trên do 3 nguyên tử K, C, O tạo nên |  |
| C. Hợp chất trên có phân tử khối là 138 |  |
| D. Hợp chất trên có phân tử khối là 67 |  |

**B. TỰ LUẬN (7điểm)**

**Câu 1** (2điểm): Hãy tính hóa trị của nguyên tố Cu, Si, Fe, N trong các hợp chất sau: CuO, SiO2, Fe2O3, NH3.

**Câu 2** (2điểm): Lập CTHH và tính phân tử khối của hợp chất có phân tử gồm:

a. Na và O b. Ba và nhóm SO4 (II) c. Mg và nhóm OH (I)

**Câu 3** (3điểm): Biết rằng 5 nguyên tử đồng nặng bằng 8 nguyên tử của nguyên tố X. Hãy viết tên và kí hiệu hóa học của nguyên tố X.

**--- HẾT ---**

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS HỒNG THÁI ĐÔNG** | **HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA VIẾT HỌC KỲ I**  **MÔN : HÓA HỌC 8**  **NĂM HỌC 2017- 2018** |

**A. TRẮC NGHIỆM (Từ câu 1-8 mỗi câu 025đ, câu 9 : 1 điểm)**

**1.**

a. nguyên tố hóa học, hợp chất

b. đơn chất, 1 nguyên tố hóa học tạo nên.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |
| Đáp án | B | B | C | B | D | B | D | Đ-S-Đ-S |

**B. TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu hỏi | Đáp án | Điểm |
| Câu 1 | CuO : Cu có hóa tị II  SiO2 : Si có hóa trị IV  Fe2O3 : Fe có hóa trị III  NH3 : N có hóa tri III | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |
| Câu 2 | a. Na2O PTK=62 đvC  b. BaSO4 PTK=233đvC  c. Mg(OH)2 PTK=58đvC | CTHH: 1điểm, PTK: 1điểm |
| Câu 3 | Khối lượng của 5 nguyên tử đồng: 5×64=320 (đvC)  => khối lượng của 8 nguyên tử X= 320  => khối lượng của X là: 320:8=40 (đvC)  X là Canxi (Ca) | 1điểm  1điểm  1điểm |