|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT THỊ XÃ ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN HUỆ** | **ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT (SỐ 1)**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

**I. Phần trắc nghiệm: (1,0 điểm)**

**Câu 1.** Khoanh tròn vào câu trả lời đúng:

A. Hạt nhân nguyên tử tạo bởi electron và proton

B. Các nguyên tử cùng loại đều có cùng số proton trong hạt nhân

C. Nguyên tử gồm hạt nhân mang điện tích âm và vỏ tạo bởi một hay nhiều electron mang điện tích dương

D. Nước khoáng là nước tinh khiết

**II. Phần tự luận: (9,0 điểm)**

**Câu 1.**(1,0 điểm)

Điền các từ hoặc cụm từ thích hợp: *hóa trị, chỉ số, nguyên tố, tích* vào chỗ trống trong các câu sau: Trong công thức hóa học, tích của......(1).... và .....(2)...... của nguyên tố này bằng....(3)... của chỉ số và hóa trị của..... (4)... kia

**Câu 2.**(1,0 điểm)

Cho biết công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X với O là X2O3 và hợp chất của nguyên tố Y với H là YH2. Hãy lập công thức hóa học của hợp chất X với Y.

**Câu 3.**(2,0 điểm)

Tính hoá trị của mỗi nguyên tố trong các hợp chất sau, *biết Cl hoá trị I:* ZnCl2, AlCl3.

**Câu 4.**(2,0 điểm)

a, Nêu ý nghĩa công thức hóa học của ancol etylic: C2H6O

b,Các cách viết sau chỉ ý gì: 5Zn, H2

**Câu 5.**(3,0 điểm)

Lập công thức hoá học và tính phân tử khối của hợp chất sau:

a. Fe (III) và O.

b. Na (I) và SO4( II)

(Biết: Fe = 56. O = 16, S = 32, Na = 23)

*---------------------Hết--------------------*

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TX ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN HUỆ** | **ĐÁP ÁN-BIỂU ĐIỂM CHẤM BÀI KIỂM TRA 1 TIẾT**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

1. **Phần trắc nghiệm: (1,0 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu** | **1** |
| **ĐA** | **B** |

**II. Phần tự luận: (9,0 điểm)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1. (1,0 điểm)** |  | 1.Chỉ số  2 Hóa trị  3.Tích  4.Nguyên tố | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 2. (1,0 điểm)** |  | Hợp chất X2O3 -🡪  nguyên tố X có hóa trị III  Hợp chất YH2 -🡪 nguyên tố Y có hóa trị II  Hợp chất của nguyên tố X và Y là: X2Y3 | **0,25**  **0,25**  **0,5** |
| **Câu 3. (2,0 điểm)** |  | - Gọi a là hoá trị của Zn trong công thức ZnCl2  Theo qui tắc: 1.a = 2.I  => a = = II  Vậy Zn có hoá trị II  - Gọi a là hoá trị của Al trong công thức AlCl3  Theo qui tắc: 1.a = 3 .I  a = = III  Vậy Al có hoá trị III | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 4. (2,0 điểm)** | **a,** | Ý nghĩa công thức hóa học của ancol etylic: C2H6O  - Ancol etylic hình thành từ 3 nguyên tố: C, H, O  - Trong đó có: 2 nguyên tử C, 6 nguyên tử H và 1 nguyên tử O  - Khối lượng phân tử của Ancol etylic là: 46 đvC | **0,25**  **0,25**  **0,5** |
| **b,**  **….** | 5Zn: 5 nguyên tử kẽm  H2: Phân tử Hiđro | **0,5**  **0,5** |
| **Câu 5. (3,0 điểm)** |  | a. Công thức dạng chung : III II  FexOy  Theo quy tắc hóa trị x.II = y.III  =  x =2, y = 3  Công thức hoá học: Fe2O3  Phân tử khối bằng: (56 \*2) + (16\*3) = 160 đvC | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,5** |
|  | b. Công thức dạng chung: I II  Nax(SO4)y  Theo quy tắc hóa trị x.II = y.III  =  x = 2, y = 1  Công thức hoá học: Na2SO4  Phân tử khối bằng: (23\*2) + 32 +(16\*4) = 142 đvC | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,5** |
| **Tổng** | | | **9,0** |