|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS KHIẾU NĂNG TĨNH** | **TIẾT 16: BÀI KIỂM TRA GIỮA KỲ I****MÔN : HÓA HỌC LỚP 8****( Thời gian: 45 phút)** |

**I. Ma trận**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nội dung** | **Mức độ** | **Tổng** |
| **Biết** | **Thông hiểu** | **Vận dung thấp** | **Vận dung cao** |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **Chất, nguyên tử , phân tử** | **3(1,5đ)** |  | **1(0,5đ)** |  |  |  |  |  | **4(12,0đ)** |
| **CTHH , hóa trị** | **3(1,5đ)** |  | **1(0,5đ)** | **1(2,0đ)** |  | **1(2,0đ)** |  | **1(1,0đ)** | **8(7,5đ)** |
| **Tách chất** |  |  |  |  |  | **1(1,0đ)** |  |  | **1(1,0đ)** |
| **Tổng** | **6(3,0đ)** |  | **2(1,0đ)** | **1(2,0đ)** |  | **2(3,0đ)** |  | **1(1,0đ)** | **12(10đ)** |

**II. Đề bài**

**Phần trắc nghiệm khách quan( 4,0đ)**

**Khoanh vào chữ cái đầu trước đáp an đúng**

**Câu1**. Các hạt cấu tạo nên hạt nhân của hầu hết các nguyên tử là:

A. electron và proton. B. proton và nơtron. C. nơtron và electron. D. electron, proton và nơtron.

**Câu 2**. Nguyên tố hóa học là những nguyên tử có cùng

A. số e. B. số p. C. số n. D. số n và số p .

**Câu 3.** Hỗn hợp gồm

A. 2 chất trộn lẫn. B. 2 chất trở lên trộn lẫn.

 C. 2 nguyên tố trộn lẫn. D. 2 nguyên tố trở lên trộn lẫn.

**Câu 4.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi Al và Cl là

A. AlCl. B. AlCl2. C. AlCl3. D. AlCl4.

**Câu 5.** Hợp chất là những chất tạo nên từ

A. 2 nguyên tử. B. 2 nguyên tố.

C. 2 hay nhiều nguyên tử cùng loại. D. 2 hay nhiều nguyên tố hóa học.

**Câu 6.** Tổng số nguên tử của các nguyên tố có trong phân tử hợp chất Fe2(SO4)3 là

A. 7. B. 10. C. 15. D. 17.

**Câu 7.** Cách viết 5O2 biểu thị

1. 5 nguyên tử oxi. B. 5 nguyên tố oxi. C. 5 phân tử oxi. D. 10 nguyên tử oxi.

**Câu 8**. Công thức hóa học phù hợp với hóa trị IV của N là

A.NO2. B. N2O3. C. NO. D. N2O5.

**Phần tự luận (6,0 đ)**

**Câu 1. (2,0đ)** Trong các công thức sau : CaO; Na(CO3)2 ; Fe(OH)2 ; H2Cl; KO; AgNO3, CO2, HSO4.Công thức nào viết đúng? Công thức nào viết sai? Nếu sai sửa lại cho đúng.

**Câu 2. (1,0đ)** Một phân tử hợp chất gồm 2 nguyên tử nguyên tố X liên kết với 3 nguyên tử O và nặng hơn phân tử khí oxi 5 lần. Xác định tên và kí hiệu của nguyên tố X.

**Câu 3. (2đ)** Lập CTHH và tính phân tử khối của các hợp chất tạo bởi :

 a. Al và Cl . b. Na và SO4 .

 Biết : Al : 27 ; Cl : 35,5 ; Na: 23 ; S:32; O:16 .

**Câu 4.(1đ)** Có hỗn hợp gồm NaCl, bột Fe , bột Al . Hãy nêu phương pháp để thu mỗi chất ở trang thái riêng biệt.

 **III. Đáp án – biểu điểm**

**Phần trắc nghiệm khách quan( 4,0đ)**

Mỗi câu đúng 0,5 đ

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| Đáp án | B | B | B | C | D | D | C | A |

**Phần tự luận (6,0 đ)**

**Câu 1. (2,0đ)**

**-** Chỉ được mỗi CTHH đúng , sai (0,25đ)

+ CTHH đúng : CaO, Fe(OH)2 , AgNO3CO2,

+ CTHH sai: Na(CO3)2, H2Cl, KO,HSO4

- Sứa CTHH sai lần lượt là: Na2CO3, HCl, K2O, HSO4(1,0đ)

Sửa đúng mỗi THHH sai (0,25đ)

**Câu 2. (1,0đ)**

PTK của khí oxi là 2x16=32 đvC (0,25đ)

PTK của hợp chất bằng 5x32=160 đvC (0,25đ)

=> 2X + 3x16 = 160

=> X= 56 (0,25đ)

=> X là nguyên tố sắt (Fe**)** (0,25đ)

**Câu 3. (2đ)**

Lập mỗi CTHH đúng (0,5đ) tính PTK mỗi chất (0,5đ)

a, AlCl3

PTK của AlCl3 bằng: 27 + 3.35,5 =133,5 đvC

b. Na2SO4

PTK của Na2SO4 bằng: 2.23+32+4.16 = 142 đvC

**Câu 4.(1đ)**

- Cho hh vào nước khuấy (chỉ muối ăn tan còn bột Fe , bột Al không tan ) lọc thu được hh bột Fe , bột Al và nước lọc ( nước muối). (0,5đ)

- Hh bột Fe , bột Al dùng nam châm tách Fe . (0,25đ)

- Nước muối đun nước bốc hơi hết thu được muối ăn. (0,25đ)