|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**  **HIỆP HÒA**  *(Đề gồm có 01 trang)* | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I**  **NĂM HỌC 2022- 2023**  **MÔN: HÓA HỌC LỚP 8**  *Thời gian: 45 phút (Không kể thời gian giao đề)* |

**I. TRẮC NGHIỆM: ( 3 điểm)**

**Câu 1:** Chất nào sau đây được coi là tinh khiết?

**A**. Nước cất. **B.** Nước suối. **C**. Nước khoáng. **D**. Nước đá từ nhà máy.

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

**A**. Proton và electron. **B**. Proton và nơtron.

**C**. Nơtron và electron. **D**. Proton, nơtron và electron.

**Câu 3:** Trong nguyên tử, hạt mang điện tích âm là

**A**. Electron. **B.** Nơtron. **C**. Proton. **D**. Proton và Nơtron.

**Câu 4:** Đặc trưng của một nguyên tố hoá học là

**A**. Proton. **B**. Nơtron. **C.** Electron. **D**. Electron và Nơtron.

**Câu 5.** Dãy đơn chất kim loại là

**A**. Oxi, Bạc, Nhôm, Magie. **B.** Sắt, Lưu huỳnh, Cacbon, Nhôm.

**C**. Cacbon, Lưu huỳnh, Photpho, Oxi. **D**. Bạc, Sắt, Nhôm, Đồng.

**Câu 6:** Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất?

**A.** Cl2, KOH, H2SO4, AlCl3. **B**. CuO, KOH, H2SO4, AlCl3.

**C**. CuO, KOH, Fe, H2SO4. **D.** Cl2, Cu, Fe, Al.

**Câu 7:** Phân tử khối của SO2  là

**A**. 48 đvC. **B**. 60 đvC. **C**. 64 đvC. **D**. 70 đvC.

**Câu 8:** Đốt cháy 12,8 g bột đồng trong không khí, thu được 16g đồng (II) oxit CuO. Khối lượng của oxi tham gia phản ứng là

**A**. 1,6 g. **B.** 3,2 g. **C**. 6,4 g. **D**. 28,8 g.

**Câu 9:** Cách viết nào sau đây là *sai*?

**A**. Bốn nguyên tử Natri: 4Na **B.** Hai nguyên tử Sắt: 2Fe.

**C**. Ba nguyên tử Canxi: 3Ca **D**. Một nguyên tử Nitơ: N2.

**Câu 10:** Theo hóa trị của Nito trong hợp chất NH3, công thức hóa học tạo bởi Nito và Oxi là

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

**Câu 11:** Phản ứng hoá học là quá trình biến đổi

|  |  |
| --- | --- |
| **A**. Thể tồn tại của chất | **C**. Nguyên tử này thành nguyên tử khác |
| **B**. Chất này thành chất khác. | **D**. Nguyên tố này thành nguyên tố khác. |

**Câu 12:** Hiện tượng sau đây “ Để đinh sắt ở ngoài không khí ẩm một thời gian sau đinh Sắt bị gỉ” là hiện tượng vật lí hay hiện tượng hóa học ?

**A**. Hiện tượng vật lí. **B**. Hiện tượng hóa học.

**C**. Vừa hiện tượng vật lí vừa hiện tượng hóa học.  **D**. A,B, C đều đúng.

**PHẦN II. TỰ LUẬN**

**Câu 1: (3 điểm)** Lập công thức hóa học và tính phân tử khối của hợp chất tạo bởi:

a. P(V) và O. b. Fe (III) và nhóm OH.

**Câu 2: (2,5 điểm)** Lập phương trình hóa học sau

|  |  |
| --- | --- |
| a. P + O2  → P2O5 | b. Fe + Cl2 → FeCl3 |
| c. Zn + O2 → …… | d. Al + HCl → …. + H2 |

**Câu 3:( 1,5 điểm ):** Một hợp chất được tạo bởi một nguyên tử X liên kết với ba nguyên tử oxi. Biết phân tử khối của hợp chất gấp 2 lần khối lượng của nguyên tử canxi.

1. Tính phân tử khối của hợp chất nói trên ?
2. Xác định nguyên tố X và viết công thức hóa học của hợp chất ?

--------------- HẾT-----------------

**HƯỚNG DẪN CHẤM VÀ THANG ĐIỂM**

**I. Phần trắc nghiệm khách quan ( 3 điểm)**

Mỗi ý đúng được 0, 25 điểm

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1.** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** |
| A | B | A | A | D | B |
| **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| C | B | D | C | B | B |

**II. Tự luận ( 7 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung cần đạt** | **Điểm** |
| **Câu 1**  **( 3 điểm)** | a. - Đặt công thức của hợp chất là: PxOy  - Theo quy tắc hoá trị ta có:  x.V = y . II  🡪  x = 2; y = 5  - Vậy công thức của hợp chất là: P2O5  **-** Phân tử khối của hợp chất Fe2O3  là: 2.31 + 16.5 = 142 đvC | 0,25  0,5  0,25  0,5 |
| b. - Đặt công thức của hợp chất là: Fex(OH)y  - Theo quy tắc hoá trị ta có:  x.III = y.I  🡪  x = 1; y = 3  - Vậy công thức của hợp chất là: Fe(OH)3  **-** Phân tử khối của hợp chất Fe2O3  là: 56 + ( 1 + 16). 3= 107 đvC | 0,25  0,5  0,25  0,5 |
| **Câu 2**  **(2,5 điểm)** | - Lập đúng PTHH phần a, b mỗi PTHH đúng được 0,5 điểm  - Lập đúng PTHH phần c, d mỗi PTHH được 0,75  + Điền đúng CTHH được 0,25  + Lập đúng PTHH được 0,5 | 1  1,5 |
| **Câu 3**  **(1.5 điểm)** | 1. Tính khối lượng mol của hợp chất nói trên ?  - Đặt công thức của hợp chất là : XO3  **-** Khối lượng mol của hợp chất là 40. 2 = 80 đvC  2. Xác định nguyên tố X và viết công thức hóa học của hợp chất ?  X + 3.16 = 80  X = 80 – 48 = 32  X là S ( lưu huỳnh)  Công thức của hợp chất là : SO3 | 0.5  0,5  0,25  0,25 |

*\* Lưuý : + Có nhiều cách làm khác nhau, nếu học sinh làm đúng vẫn cho điểm tối đa theo từng phần.*

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