|  |  |
| --- | --- |
| TR­ƯỜNG THCS GIA THỤY**TỔ HÓA – SINH – ĐỊA** | **ĐỀ CƯ­ƠNG ÔN TẬP THI GIỮA KÌ I****MÔN: HÓA HỌC 8****Năm học: 2020 - 2021** |

**I. MỤC TIÊU:**

 ***1. Kiến thức:***

- Nêu được khái niệm vật thể , chất, chất tinh khiết, hỗn hợp. Đơn chất, hợp chất– Phân tử. Nguyên tử khối, phân tử khối. Nguyên tố hóa học. Kí hiệu hóa học.

- Biết lập công thức hóa học dựa vào hóa trị

- Xác định được chỉ số (số nguyên tử) của mỗi nguyên tố trong CTHH khi biết PTK và hóa trị của nguyên tố

- Biết cách xác định hóa trị của nguyên tố khi biết CTHH

- Phân biệt được CTHH của đơn chất và CTHH của hợp chất.

- Biết một số phương pháp tách chất ra khỏi hỗn hợp.

***2. Kĩ năng:***

 - Xác định tên NTHH, KHHH tạo nên chất khi biết PTK.

 - Tính phân tử khối của hợp chất.

 - Tính hóa trị của nguyên tố khi biết CTHH.

 - Xác định công thức hóa học đúng hoặc sai.

 - Lập CTHH của hợp chất theo hóa trị

***3. Thái độ*:** Học tập nghiêm túc, chăm chỉ, cẩn thận.

 ***4. Phát triển năng lực:***

 - Năng lực tự học, tự giải quyết vấn đề. Năng lực tính toán

 - Năng lực làm thí nghiệm và liên hệ thực tế.

**II.** **PHẠM VI ÔN TẬP:** Chương I: Chất - Nguyên tử - phân tử

**A. LÍ THUYẾT**

1. Khái niệm: Nguyên tố hóa học. Kí hiệu hóa học. Đơn chất, hợp chất – Phân tử. Nguyên tử khối, phân tử khối.

2. Các bước xác định tên NTHH, KHHH tạo nên chất khi biết PTK.

 - Tính phân tử khối của hợp chất.

 - Tính hóa trị của nguyên tố khi biết CTHH.

 - Xác định công thức hóa học đúng hoặc sai.

 - Lập CTHH của hợp chất theo hóa trị

3. Cách tiến hành thí nghiệm và hiện tượng trong bài thực hành số 1.

**B. CÁC DẠNG BÀI TẬP VÍ DỤ**

**Bài 1**: Hãy điền thông tin còn thiếu vào bảng sau:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***Công thức hóa học*** | ***Đơn chất hay hợp chất*** | ***Số nguyên tử của mỗi nguyên tố*** | ***Phân tử khối*** |
| C6H12O6 |  |  |  |
| O3 |  |  |  |
| FeCl2 |  |  |  |
| Ca(OH)2 |  |  |  |
| CuSO4 |  |  |  |
| N2 |  |  |  |

**Bài 2:** Dựa vào quy tắc hóa trị, hãy điền công thức hóa học thích hợp vào bảng sau

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Na (I)** | **Mg (II)** | **Al (III)** | **Cu (II)** | **H (I)** | **Ag (I)** |
| **OH (I)**  |  |  |  |  |  |  |
| **PO4 (III)** |  |  |  |  |  |  |

**Bài 3** **:** Lập công thức hóa học của hợp chất

1/ Fe(II) với O ; K(I) với O

2/ Ba(II) với nhóm (NO3)(I)

**Bài 4:** Tính hóa trị của nguyên tố chưa biết trong hợp chất

1/ Tính hóa trị của N trong NO ; NO2 ; N2O3 ; N2O5

2/ Tính hóa trị của Fe trong: FeO ; Fe2O3 ; FeCl3; Fe(OH)2

3/ Tính hóa trị của S trong SO2; SO3; H2S; CuS

4/ Tính hóa trị của P trong PH3; P2O3; P2O5

**Bài 5:** Hợp chất A có phân tử gồm 1 nguyên tử của nguyên tố X kết hợp với 2 nguyên tử O. Biết phân tử hợp chất A nặng hơn phân tử khí oxi là 1,375 lần. Xác định CTHH của hợp chất A.

**Bài 6:** Câu hỏi liên hệ thực tế về tách chất ra khỏi hỗn hợp.

*Gia Thụy, ngày 22 / 10 / 2020*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***BGH duyệt******Phạm Thị Hải Vân*** | ***Tổ duyệt******Nguyễn Thị Phương Thảo*** | ***Người ra đề cương******Đỗ Thị Thanh Huyền*** |