|  |  |
| --- | --- |
| UBND QUẬN SƠN TRÀ**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC MÔN HÓA HỌC LỚP 9** |
| Họ và tên HS: .............................................. | Lớp 9/......  |

TUẦN 01

**TIẾT 01 ÔN TẬP ĐẦU NĂM**

 I. NỘI DUNG KIẾN THỨC BÀI HỌC

 1. Công thức hóa học

 - Viết, đọc tên các công thức hóa học.

 - Phân loại được 1 số chất vô cơ.

 2. Tính chất hóa học

- Tính chất của oxi, hidro, nước.

- Điều chế khí oxi, và hidro.

3. Dung dịch

- Nồng độ phần trăm của dung dịch.

- Nồng độ mol của dung dịch.

4. Các công thức:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| - n = m:M | - n = V: 22,4 | - d (A/B) = MA : MB |

II. TRAO ĐỔI, PHẢN HỒI VỀ KIẾN THỨC BÀI HỌC CỦA HỌC SINH

......................................................................................................................................................................................................................................................................................

|  |  |
| --- | --- |
| UBND QUẬN SƠN TRÀ**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC MÔN HÓA HỌC LỚP 9** |
| Họ và tên HS: .............................................. | Lớp 9/......  |

TUẦN 01 CHƯƠNG 1: CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

**TIẾT 02 BÀI 1: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIT**

KHÁI QUÁT VỀ SỰ PHÂN LOẠI OXIT

 I. NỘI DUNG KIẾN THỨC BÀI HỌC

 1. Tính chất hóa học của oxit axit và oxit bazo

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Tính chất | Oxit Bazo | Oxit Axit |
| Tác dụng với nước | Một số oxit bazo + H2O → dd bazo(Li2O, K2O, BaO, CaO, Na2O)Vd: CaO + H2O → Ca(OH)­2  | Nhiều oxit axit + H2O → dd axit(trừ SiO2)Vd: 2P2O5 + 6H2O → 4H3PO­4 |
| Tác dụng với axit | Oxit bazo + axit → muối + nướcVd: CuO + 2HCl → CuCl2 + H2O |  X |
| Tác dụng với bazo |   X | Nhiều oxit axit + dd bazo → muối + nướcVd: CO2 + Ca(OH)2 → CaCO3 + H2O |
| Tác dụng oxit axit | Một số oxit bazo + oxit axit → muốiVd: BaO + CO2 → BaCO3 |  X |
| Tác dụng oxit bazo |  X | Một số oxit bazo + oxit axit → muốiVd: BaO + CO2 → BaCO3 |

2. Phân loại: căn cứ vào tính chất hóa học của oxit, chia oxit thành 4 loại

- oxit axit

- oxit bazo

- oxit lưỡng tính

- oxit trung tính

II. TRAO ĐỔI, PHẢN HỒI VỀ KIẾN THỨC BÀI HỌC CỦA HỌC SINH ......................................................................................................................................................................................................................................................................................

|  |  |
| --- | --- |
| UBND QUẬN SƠN TRÀ**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC MÔN HÓA HỌC LỚP 9** |
| Họ và tên HS: .............................................. | Lớp 9/......  |

TUẦN 02

**TIẾT 03 MỘT SỐ OXIT QUAN TRỌNG**

 I. NỘI DUNG KIẾN THỨC BÀI HỌC

 1. CANXI OXIT

 - Công thức hóa học: CaO (vôi sống)

 - Thuộc loại oxit bazo nên CaO có đầy đủ tính chất hóa học của oxit bazo ( tác dụng với nước, tác dụng với axit, tác dụng với oxit axit).

 2. Ứng dụng của CaO

- Luyện kim.

- Nguyên liệu cho công nghiệp.

3. Sản xuất

CaCO3  nhiệt độ CaO + CO2

C + O2 nhiệt độ CO2

II. TRAO ĐỔI, PHẢN HỒI VỀ KIẾN THỨC BÀI HỌC CỦA HỌC SINH

...........................................................................................................................................

TUẦN 02 **TIẾT 04 MỘT SỐ OXIT QUAN TRỌNG (tiếp theo)**

 I. NỘI DUNG KIẾN THỨC BÀI HỌC

 1. Lưu huỳnh Ddioxit

 - Công thức hóa học: SO2 (Khí sunfurơ)

 - Thuộc loại oxit axit nên SO2 có đầy đủ tính chất hóa học của oxit axit ( tác dụng với nước, tác dụng với dung dịch bazo, tác dụng với oxit bazo).

 2. Ứng dụng của SO2

- Sản xuất axit sunfuric.

- Tẩy trắng gỗ, chất diệt nấm mối...

3. Điều chế

a. Trong phòng thí nghiệm:

Na2SO3  + H2SO4  Na2SO4 + SO2 + H2O

Cu + 2H2SO4 (đặc, nóng) CuSO4 + SO2 + 2H2O

b. Trong công nghiệp:

S + O2 nhiệt độ SO2

 4FeS2 + 11O2 nhiệt độ 2Fe2O3 + 8SO2

II. TRAO ĐỔI, PHẢN HỒI VỀ KIẾN THỨC BÀI HỌC CỦA HỌC SINH ......................................................................................................................................................................................................................................................................................