**GỬI HỌC SINH KHỐI 8 TRƯỜNG THCS NGUYỄN VĂN BÁ**

*Qua 2 lần nhận tài liệu từ trang web của Trường, giúp các em ôn tập lại nội dung tuần 20,21 HKII \_NH 2019-2020 và những gợi ý chuẩn bị cho phần tiếp theo, từ hôm nay đến khi đi học trở lại các em sẽ tiếp tục được nhận những nội dung mới trên trang bộ môn Hóa của Trường!*

*Với những câu hỏi gợi ý, yêu cầu tìm hiểu nội dung mới ở lần trước, trong tài liệu lần này giúp các em giải đáp và cũng là nội dung các em sẽ ghi bài vào vở nhe!*

**\* Lưu ý:** *Trong lúc nghiên cứu và ghi nhận bài mới nếu có nội dung nào chưa thông hiểu HS cần kết hợp đọc SGK, tài liệu tham khảo khác hoặc ghi nhận, khi trở lại học GVBM sẽ giảng, giải giúp nắm vững và vận dụng tốt kiến thức đã học!*

*(NỘI DUNG BÀI MỚI)*

**CHỦ ĐỀ OXI - OXIT**

**I.Định nghĩa:**

- Oxit là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi.

- VD: CuO, Na2O, FeO, SO2, CO2...

- Công thức chung:

  MnxOIIy → x.n = y.II

**II. Phân loại và gọi tên**

* Có thể chia oxit thành **2 loại chính**:

+ Oxit axit.

+ Oxit bazơ.

**a. Oxit bazơ:**  thường là oxit của kim loại và tương ứng với một bazơ.

- VD: K2O, MgO, CaO, Fe2O3...

+ K2O tương ứng với bazơ KOH (*Kali hiđroxit*)

+ MgO tương ứng với bazơ Mg(OH)2 *(Magie hiđroxit)*

+ CaO tương ứng với bazơ Ca(OH)2 *(canxi hiđroxit )* - **Tên oxit bazơ:**

* Nếu kim loại có nhiều hoá trị:

**Tên kim loại** (**kèm theo hoá trị**) **+ oxit**.

- VD: Gọi tên các oxit sau:

FeO → sắt (II) oxit.

Fe2O3→ sắt (III) oxit.

CuO → đồng (II) oxit.

K2O → kali oxit.

MgO → magie oxit.

**b. Oxit axit**: thường là oxit của phi kim và tương ứng với một axit.

- VD: CO2, SO2, SO3, P2O5, N2O5...

+ CO2 tương ứng với axit H2CO3 *(Axit cacbonic)*

+ SO3tương ứng với axit H2SO4 (*Axit sunfuric)*

+ P2O5 tương ứng với axit H3PO4 (*Axit photphoric)*

**- Tên oxit axit:**

* Nếu phi kim có nhiều hoá trị:

**Tên phi kim (có tiền tố chỉ số nguyên tử phi kim) + oxit (có tiền tố chỉ số nguyên tử oxi)**

* Các tiền tố:

Mono: nghĩa là 1. Tetra: nghĩa là 4.

Đi: nghĩa là 2. Penta: nghĩa là 5.

Tri: nghĩa là 3.

- VD: *Gọi tên các oxit sau:*

CO2 → Cacbon đioxit SO3 → Lưu huỳnh trioxit

N2O5 → Đinitơ pentaoxit

**\* Bài tập vận dụng:**

**1)** Cho CTHH các hợp chất sau : BaO, H2S, CuO, MgCO3, KOH, FeO , CO2, CuSO4, SO3, P2O5, Na2O, H2SO3. Hãy chỉ ra hợp chất nào là oxit ? Vì sao ?

**2)** Cho các oxit có CTHH sau: SO2; BaO; CO2; N2O5; Fe2O3; CuO; P2O5; CaO; SO3; Na2O. Hãy cho biết:

1. Những chất nào thuộc loại oxit bazơ ?
2. Những chất nào thuộc loại oxit axit ?
3. Tên gọi của các oxit trên ?

...................*Hết*.........................

\* ***Hướng dẫn bài tập: SGK trang 91***

***- Bài 1: Làm theo yêu cầu SGK***

***- Bài 2: Lập CTHH của hợp chất (oxit) khi biết hóa trị của nguyên tố.***

***- Bài 3: Dựa vào lý thuyết phần II, thực hiện theo yêu cầu SGK***

***- Bài 4: Dựa vào thành phần phân tử 2 loại oxit (phần II), chỉ ra những chất nào thuộc loại oxit bazơ ? Những chất nào thuộc loại oxit axit ? (tương tự BT vận dụng*)**

***- Bài 5: Dựa vào hóa trị của nguyên tố và nhóm nguyên tử đã học để thực hiện theo yêu cầu SGK***

\****Dặn dò:*** ***HS học bài và*** ***làm bài vào vở bài tập, khi cô gọi ngẫu nhiên đúng tên bạn nào thì bạn đó chụp lại và chuyển bài cho cô nhé!***

***CHÚC CÁC EM HOÀN THÀNH TỐT!***