**TRƯỜNG TH&THCS TRẦN VĂN ƠN**

**TỔ: KHTN**

**Tuần 1+2: Từ 13/9 đến 25/9/2021**

**HƯỚNG DẪN HỌC TẬP TẠI NHÀ**

**MÔN: HÓA HỌC 9**

 **CHỦ ĐỀ OXIT ( Tiết 1)**

**I. Tính chất hoá học của oxit:**

**1./ Tính chất hoá học của oxit Bazơ**

**a) Tác dụng với nước:**

 Ví dụ: **CaO ( r) + H2O (l) => Ca(OH)2 (dd)**

  Kết luận: ***.....................................................................................................................***

* *HS đọc tài liệu và viết kết luận vào vở bài tập.*

Lưu ý: số oxit tác dụng với nước (*to*thường): Na2O; CaO; K2O; BaO….

**b) Tác dụng với axit:**

 Ví dụ: **CuO + 2HCl => CuCl2 + H2O**

 Kết luận: ***.....................................................................................................................***

* *HS đọc tài liệu và viết kết luận vào vở bài tập.*

**c) Tác dụng với oxitaxit:**

 Ví dụ: **BaO (r) + CO2 (k)  BaCO3**



 Kết luận: ***Một số oxit bazơ + oxit axit muối***

**2. Tính chất hoá học của oxitaxit:**

**a./Tác dụug với nước:**

 Ví dụ: **P2O5 + 3H2O  2H3PO4**

 Kết luận: ***...................................................................................................................................***

* *HS đọc tài liệu và viết kết luận vào vở bài tập.*

**b) Tác dụng với Bazơ:**

 Ví dụ: **CO2 ( k)  + Ca(OH)2  CaCO3 + H2O**

 Kết luận: ***....................................................................................................................................***

* *HS đọc tài liệu và viết kết luận vào vở bài tập.*

 **c) Tác dụng với oxit bazơ:**

Ví dụ: **CO2 ( k)  + CaO  CaCO3**

 Kết luận: ***..................................................................................................................................***

* *HS đọc tài liệu và viết kết luận vào vở bài tập.*

**II. Khái quát về sự phân loại oxit**

Căn cứ vào tính chất hóa học của oxit, phân loại như sau:

1. Oxit bazơ : *(đọc thông tin trong mục II SGK)*

2. Oxit axit: *(đọc thông tin trong mục II SGK)*

3. Oxit lưỡng tính : *(đọc thông tin trong mục II SGK)*

4. Oxit trung tính: *(đọc thông tin trong mục II SGK)*

 **Câu hỏi bài tập**

* Học sinh hoàn thành bài tập trang 6 SGK vào vở bài tập.
* Từ CaO để có Ca(OH)2 để bón cho cây trồng thì phải làm như thế nào?

 **CHỦ ĐỀ OXIT ( Tiết 2)**

**A. CANXI OXIT**

**I./ Canxi oxit có những tính chất nào ?**

1. Tác dụng với nước.

( Mục này các em tự đọc SGK, có thể xem thêm clipvề các thí nghiệm trên trên kênh youtube <https://www.youtube.com/watch?v=9i7vMbAdQEc>)

2. Tác dụng với axit.

(Mục này các em tự đọc SGK, có thể xem thêm clipvề các thí nghiệm trên trên kênh youtube

<https://www.youtube.com/watch?v=F8m2vGl3IOA>)

3. Tác dụng với oxit axit.

Mục này các em tự đọc SGK

**II. Ứng dụng.**

Phần lớn CaO được dùng trong công nghiệp luyện kim và làm nguyên liệu cho công nghiệp hóa học. Dùng khử chua đất trồng, xử lí nước thải, sát trùng, diệt nấm, khử độc môi trường.

**III. Sản xuất CaO như thế nào?**

* Đọc tài liệu SGK trả lời câu hỏi.

 **Câu hỏi bài tập**

* Học sinh hoàn thành bài tập trang 9 SGK vào vở bài tập.

Câu 2: Sản xuất vôi có gây ô nhiễm môi trường không khí hay không?

**B. LƯU HUỲNH ĐIOXIT**

**I. Lưu huỳnh đioxit có những tính chất gì?**

- Tự đọc thông tin trong Mục I để biết được các tính chất của lưu huỳnh đioxit là:

+ Tác dụng với nước

+ Tác dụng với Bazơ

+ Tác dụng với oxit bazơ

* Nêu kết luận vào vở bài tập.

II. Ứng dụng của SO2

* *Đọc SGK và trả lời vào vở bài tập*.

 **Câu hỏi bài tập**

* Học sinh hoàn thành bài tập trang 11SGK vào vở bài tập.

Câu 2: SO2 được ứng dụng nhiều trong lĩnh vực nào?