

HÓA 9

TUẦN 2

Tiết 3: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIDE. KHÁI QUÁT VỀ SỰ PHÂN LOẠI OXIDE (tiếp theo)

I. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIDE

2.Oxit axit (Acidic oxide) có những tính chất hoá học nào ?

a/. Tác dụng với nước :.

- Nhiều oxit axit (acidic oxide) tác dụng với H₂O tạo thành dung dịch acid

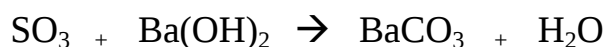
- Ví dụ: $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$



b/.Tác dụng với bazơ (base) :

- Oxit axit (acidic oxide) tác dụng với dung dịch bazơ (base) tạo thành muối và nước

- Ví dụ: $\text{SO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$



c/.Tác dụng với oxit bazơ (basic oxide)

- Oxit axit (acidic oxide) tác dụng với một số oxit bazơ (basic oxide) tạo thành muối

- Ví dụ: $\text{CO}_2 + \text{BaO} \rightarrow \text{BaCO}_3$



II/ KHÁI QUÁT VỀ SỰ PHÂN LOẠI OXIDE: (sgk trang 5)

Oxit (oxide) có 4 loại là basic oxide, acidic oxide, Oxit lưỡng tính, Oxit trung tính

III/ BÀI TẬP

Làm bài tập 1,2,3,5/ SGK trang 6

.....

TUẦN 2 Tiết 4: MỘT SỐ OXIDE QUAN TRỌNG

A. CANXI OXIT (Calcium oxide)

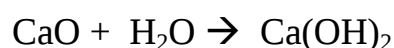
I/Canxi oxít (Calcium oxide) có những tính chất nào ?

1. Tính chất vật lí :

Chất rắn, màu trắng, t^o nóng chảy khoảng 2585⁰C

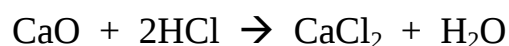
2. Tính chất hoá học : CaO là một basic oxide

a.Tác dụng với nước :(phản ứng tỏa nhiệt)



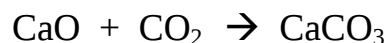
Ca(OH)₂ tan ít trong nước, phần tan tạo thành dd base

b.Tác dụng với acid :



_CaO t/d với dung dịch acid tạo thành muối và nước

c.Tác dụng với acidic oxide:

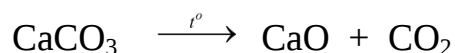
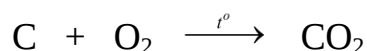


II/ Calcium oxide có những ứng dụng gì ? (SGK trang 8)

III/ Sản xuất calcium oxide như thế nào ? (SGK trang 8)

1/ Nguyên liệu

2/ Các phản ứng hoá học xảy ra



IV. Bài tập

*Làm bài tập 1,2/ SGK trang 9

*Bài tập thêm: Hoàn thành các pthh sau:

