**BÀI 2: MỘT SỐ OXIDE QUAN TRỌNG**

**I/ NHẮC LẠI KIẾN THỨC CŨ**

* Nêu tính chất hoá học của basic oxide và acidic oxide
* Viết phương trình phản ứng minh hoạ

**II/ BÀI MỚI**

1. **CALCIUM OXIDE – CaO (VÔI SỐNG)**

***Học sinh thực hiện các yêu cầu sau:***

1/ HS tìm kiếm hình ảnh về Calcium oxide, quan sát nêu tính chất vật lí của CaO?

2/ Calcium oxide thuộc loại oxide nào?

3/ Căn cứ vào tính chất hoá học chung của basic oxide hoặc acidic oxide hãy dự đoán tính chất hoá học của calcium oxide?

4/ Nêu một vài ứng dụng của calcium oxide mà em biết?

**III/ NỘI DUNG GHI BÀI**

1. **TÍNH CHẤT**
	1. **Tính chất vật lí**
* Là chất rắn, màu trắng, nóng chảy ở nhiệt độ rất cao ( 25850C)
	1. **Tính chất hoá học**

*a/ Tác dụng với nước*

CaO + H2O 🡪 Ca(OH)2

* *Hiện tượng*: Phản ứng toả nhiệt, sinh ra chất rắn màu trắng là Ca(OH)2, tan ít trong nước.
* Ca(OH)2 tan ít trong nước, phần tan tạo dung dịch base

*b/ Tác dụng với acid*

CaO + 2HCl 🡪 CaCl2 + H2O

*Ứng dụng:* Khử chua đất trồng, xử lí nước thải

*c/ Tác dụng với acidic oxide*

 CaO + CO2 🡪 CaCO3

* 1. **Ứng dụng**
* Dùng trong công nghiệp luyện kim, nguyên liệu cho công nghiệp hoá học.
* Khử chua đất, xử lí nước thải
* Khử độc môi trường, diệt nấm,…
	1. **Sản xuất**

**(xem nội dung SGK)**

**IV/ LUYỆN TẬP**

Bài 1, 3: SGK trang 9

**Bài thêm:** Biết 24,79 lít khí CO2 (ở 250C và 1 bar) tác dụng vừa hết với 200ml dung dịch Ba(OH)2, sản phẩm là BaCO3 và H2O.

a/ Viết phương trình phản ứng

b/ Tính nồng độ mol của dung dịch Barium hidroxide Ba(OH)2 đã dùng

c/ Tính khối lượng kết tủa thu được

*(Biết ở ở 250C và 1 bar, thể tích khí được tính bằng công thức V=n.24,79 l)*

 ***- Chúc các em học tốt -***