

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA BASE

I/ Kiến thức cũ:

- Khái niệm: Base tạo ra ion OH⁻
- Phân loại:
 - + Base tan (Kiềm): NaOH, KOH, Ba(OH)₂, Ca(OH)₂
 - + Base không tan: Cu(OH)₂, Fe(OH)₂, Mg(OH)₂, Fe(OH)₃,...
- Cách gọi tên theo danh pháp IUPAC

Tên kim loại + (Hoá trị) + Hidroxit

VD: Fe(OH)₃: Iron (III) hidroxit

NaOH: Sodium hidroxit

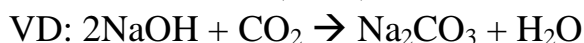
II/ Nội dung bài học

1. Làm đổi màu chỉ thị

- Quỳ tím hoá xanh
- Dung dịch Phenolphthalein không màu hoá đỏ

2. Tác dụng với acidic oxide

Một số base tan (kiềm) + acidic oxide → Muối + nước



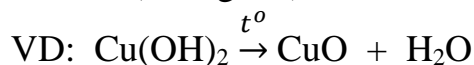
3. Tác dụng với dung dịch acid

Base + acid → Muối + nước



4. Base không tan bị nhiệt phân huỷ

Base (không tan) $\xrightarrow{t^o}$ base oxide + Nước



III/ Một số base quan trọng

1/ Sodium hidroxit _ NaOH

2/ Calcium hidroxit _ Ca(OH)₂

Học sinh tự nghiên cứu theo hướng như sau:

1.1. Tính chất vật lí

1.2. Tính chất hoá học

Căn cứ vào tính chất hoá học chung của base, em hãy đề xuất tính chất hoá học của NaOH, Ca(OH)₂.

1.3. Điều chế, ứng dụng

HOÀN THÀNH BẢNG SAU:

NỘI DUNG	Sodium hidroxide NaOH	Calcium hidroxide Ca(OH)₂
Tính chất vật lí		
Tính chất hoá học (có PTPU minh hoạ)		
Ứng dụng		
Điều chế		

*****Chúc các em học tốt*****