**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 9**

**Tuần 6 (từ 11/10/2021 – 16/10/2021)**

**CHỦ ĐỀ BASE**

**Tiết 11 - TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE**

**I. KHÁI NIỆM**

**- Là những chất có khả năng tạo ra ion OH-**

**VD: NaOH, Ba(OH)2,….**

**II. TÍNH CHẤT HÓA HỌC**

**1. Tác dụng với chất chỉ thị**

- Dung dịch base làm quỳ tím chuyển sang màu xanh

- Dung dịch base làm dung dịch phenolphtalein chuyển sang màu hồng.

**2. Tác dụng với acidic oxide**

- Dung dịch base tác dụng với **acidic oxide** tạo thành muối và nước

 Ví dụ:

CO2 + Ca(OH)2 → CaCO3↓ + H2O

6KOH + P2O5 → 2K3PO4 + 3H2O

**3. Tác dụng với acid**

- Base tác dụng với acid tạo muối và nước

Ví dụ: Ca(OH)2 + 2HCl → CaCl2 + 2H2O

**4. Base không tan bị nhiệt phân hủy**

to

Ví dụ: Cu(OH)2 → CuO + H2O

           màu xanh             màu đen

NaOH không bị nhiệt phân vì NaOH tan.

**5. Base tác dụng với muối (sẽ học ở chủ đề Muối)**

**Tiết 12 – MỘT SỐ BASE QUAN TRỌNG**

**A. SODIUM HYDROXIDE (NaOH)**

**I. Tính chất vật lý**

- Là chất rắn, không màu, hút ẩm mạnh, tan nhiều trong nước và tỏa nhiều nhiệt.

- Dung dịch NaOH không màu, nhờn, làm bục vải, giấy và ăn mòn da.

**II. Tính chất hóa học:** Có đầy đủ tính chất của dung dịch base

- Làm quỳ tím hóa xanh, dung dịch phenolphtalein không màu chuyển sang màu hồng.

- Tác dụng với acid hoặc acidic oxide tạo thành muối và nước.

CO2­ + 2 NaOH → Na2CO3 + H2O

HCl + NaOH → NaCl + H2O

**III. Ứng dụng và điều chế:**

1. Ứng dụng (xem SGK)

2. Điều chế:

Điện phân dd có màng ngăn

2NaCl + 2H2O 2 NaOH + Cl2 + H2