

# NỘI DUNG GHI BÀI

## Chủ đề 3: BASE

### TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BAZƠ (BASE)

#### I. Phân loại base

Dựa vào tính tan của base trong nước, người ta chia base thành 2 loại:

- Base tan được trong nước tạo thành dung dịch bazơ (gọi là kiềm): LiOH, NaOH, KOH, Ba(OH)<sub>2</sub>, Ca(OH)<sub>2</sub>.
- Base không tan: Cu(OH)<sub>2</sub>, Mg(OH)<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>, Al(OH)<sub>3</sub>...

#### II. Tính chất hóa học của base

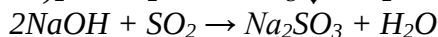
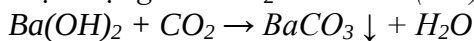
##### 1) Tác dụng với chất chỉ thị màu.

Dung dịch base làm quỳ tím đổi thành màu xanh.

Dung dịch base làm phenolphthalein không màu đổi sang màu đỏ.

##### 2) Tác dụng của dung dịch base với oxit axit(acidic oxide)

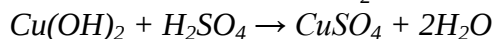
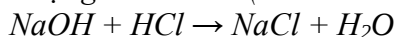
Hiện tượng: khí CO<sub>2</sub> làm dd Ba(OH)<sub>2</sub> bị vẩn đục



Dung dịch base (kiềm) + oxit axit(acidic oxide) → muối + nước

##### 3) Tác dụng của base với acid:

Hiện tượng: dd NaOH (có nhỏ vài giọt phenolphthalein) có màu hồng thì bị mất màu.



Base + acid → muối + nước

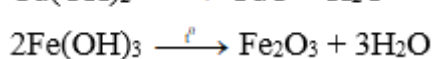
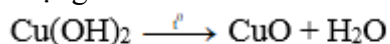
Phản ứng giữa base và acid được gọi là phản ứng trung hòa.

##### 4) Tác dụng của dung dịch base với dung dịch muối

Học sau

##### 5) Base không tan bị nhiệt phân hủy

Hiện tượng: chất rắn màu xanh dần dần chuyển thành chất rắn màu đen và nước



Base không tan  $\xrightarrow{\text{to}}$  oxide + nước