Tuần 6, tiết 1:

**CHỦ ĐỀ BASE (tt)**

**C. LUYỆN TẬP BASE**

I. KIẾN THỨC CẦN NHỚ

TCHH chung của base:

a) Dung dịch base làm đổi màu chất chỉ thị:

+ Làm quì tím đổi thành màu xanh.

+ Làm dd phenol phtalein không màu thành hồng.

b) dd base + acidic oxide → .............. + .............

c) Base + acid → .............. + .............

d) Base không tan → ................ + ................

e) Dd base tác dụng với dd muối.

II. BÀI TẬP

BT 2 trang 25 SGK:Có những base sau: Cu(OH)2, NaOH, Ba(OH)2. Hãy cho biết những bazơ nào:

a) Tác dụng được với dung dịch HCl: ....................................................

PTHH:

b) Bị nhiệt phân hủy: base không tan .........................................

PTHH:

c) Tác dụng được với CO2: dd base ............................................

PTHH:

d) Đổi màu quỳ tím thành xanh: dd base ........................................

BT 2 trang 27 SGK:Có những chất sau: Zn, Zn(OH)2, NaOH, Fe(OH)3, CuSO4, NaCl, HCl. Hãy chọn những chất thích hợp điền vào sơ đồ phản ứng sau và lập PTHH.

a) ......... → Fe2O3 + H2O

b) H2SO4 + ............ → Na2SO4 + H2O

c) H2SO4 + ............ → ZnSO4 + H2O

d) NaOH + ........... → NaCl + H2O

**e)** ... + CO2 → Na2CO3 + H2O.

**BT3:** Dẫn từ từ 1,7353 lít khí CO2 (đkc: 25oC, 1 bar) vào một dd có hòa tan 6,4 gam NaOH, sản phẩm là muối Na2CO3.

a. Chất nào đã lấy dư và dư bao nhiêu (lít hoặc gam)?

b. Xác định khối lượng muối thu được sau phản ứng?

Tóm tắt Giải

VCO2 = 1,7353 lít

m NaOH = 6,4g

a. Chất dư? m hoặc V =?

b. m muối = ?

Hướng dẫn BT 3:

* *Tính n CO2, n NaOH*
* *Viết PTHH*
* *Thế n CO2, n NaOH vào PTHH*
* *Lập tỉ số:* $\frac{n\_{ĐB}}{n\_{PT}}$ *của 2 cặp chất đề cho, nếu n nào lớn hơn thì chất đó dư => tính n theo chất còn lại.*
* *Tính m hoặc V chất dư*
* *Tính m muối tạo thành.*