

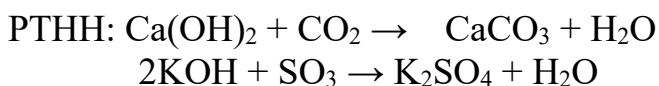
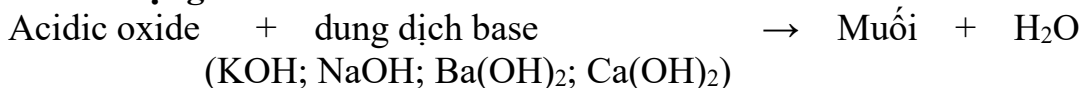
Bài 7: Tính chất hóa học của base

1. Tác dụng với chất chỉ thị màu

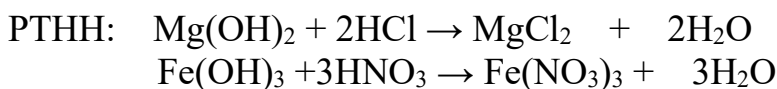
Các dung dịch base (kiềm) KOH; NaOH; Ba(OH)₂; Ca(OH)₂ đổi màu các chất chỉ thị:

- Quỳ tím hóa xanh.
- Dung dịch phenolphthalein không màu thành màu đỏ.

2. Tác dụng với acidic oxide



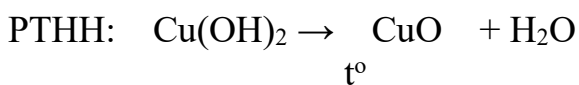
3. Tác dụng với acid



4. Base không tan bị nhiệt phân hủy

Thí nghiệm: đun nóng Copper(II) hydroxide Cu(OH)₂

Hiện tượng: Phân hủy Cu(OH)₂ màu xanh sinh ra chất rắn màu đen.
t°

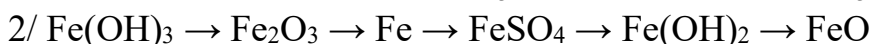
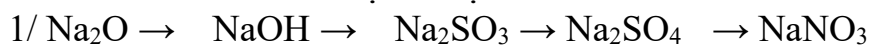


Vậy: Base không tan $\rightarrow$ basic oxide + H₂O

*** Base tác dụng với muối sẽ học ở bài 9

BÀI TẬP TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE

Bài 1. VIẾT PTHH THỰC HIỆN SƠ ĐỒ CHUYỂN HÓA



Bài 2. Có những base sau: Cu(OH)₂, NaOH, Ba(OH)₂, Fe(OH)₃. Hãy cho biết những base nào:

a/ Tác dụng với dung dịch Hydrochloric acid HCl ?

b/ Tác dụng với Carbon dioxide CO₂ ?

c/ Bị nhiệt phân hủy ?

d/ Đổi màu quỳ tím thành xanh ?

Bài 3. Nhận biết dung dịch bị mất nhãn

a/ KOH; KCl; HCl; K₂SO₄

b/ Ca(OH)₂; HNO₃; KNO₃; NaOH

c/ K₂SO₄; Ba(OH)₂; H₂SO₄; KOH

Bài 4. Cho calcium hydroxide Ca(OH)₂ 15% phản ứng vừa đủ với 219 gam dung dịch hydrochloric acid HCl 10%.

a/ Viết PTHH.

b/ Tính khối lượng dung dịch base cần dùng.

c/ Tính khối lượng dung dịch muối thu được.

d/ Tính nồng độ của dung dịch muối.

(Ca = 40; O = 16; H = 1; Cl = 35,5)