

Họ và tên :

Lớp:

Bài 6 : THỰC HÀNH **TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID**

1. Tính chất hóa học của oxide.

a) Thí nghiệm 1: Phản ứng của calcium oxide và nước:

Tiến hành: Cho một mẫu nhỏ (bằng hạt ngô) CaO vào ống nghiệm, sau đó thêm dần 1-2ml nước.

Thử dung dịch thu được bằng quỳ tím hoặc phenolphthalein.

- Hiện tượng:

Dung dịch thu được làm quỳ tím hóa.....

- PTHH:

* Kết luận : **Basic oxide + nước $\rightarrow$ dd base**

b)Thí nghiệm 2: Phản ứng của diphosphorus pentoxide với nước:

- Tiến hành: Đốt một ít phosphorus đỏ(bằng hạt đậu xanh) trong bình thủy tinh miệng rộng. Sau khi P cháy hết, cho 2-3 ml nước vào bình, đậy nút, lắc nhẹ.

Thử dung dịch trong bình bằng quỳ tím.

- Hiện tượng:

Dung dịch thu được làm quỳ tím hoá

PTHH:

.....

* Kết luận: **Acidic oxide+ nước $\rightarrow$ dd acid**

2. Nhận biết các dung dịch:

Thí nghiệm 3:

Có 3 lọ mất nhãn đựng 3 dung dịch H₂SO₄ loãng, HCl, Na₂SO₄ (đánh số 1,2,3)

- Dùng giấy quỳ tím

+ Nếu quỳ tím không đổi màu là lọ chứa

+ Nếu quỳ tím đổi sang màu đỏ là lọ chứa

- Dùng dung dịch BaCl₂ để phân biệt 2 lọ

+ Xuất hiện kết tủa trắng là ống nghiệm chứa

PTHH:

+ Không có hiện tượng gì là ống nghiệm chứa

Bài 7 : TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE

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

- Base tan được trong nước tạo thành dung dịch base (gọi là kiềm):

NaOH, KOH, Ba(OH)₂, Ca(OH)₂, LiOH,

- Những base không tan trong nước:

Cu(OH)₂, Mg(OH)₂, Fe(OH)₃, Al(OH)₃...

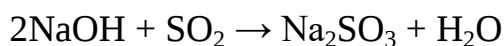
I. Tính chất hóa học của base

1) Tác dụng với chất chỉ thị màu.

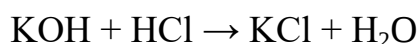
- Dung dịch base làm quỳ tím đổi thành màu xanh.

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

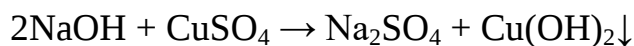
2) Dung dịch base tác dụng với acidic oxide tạo thành muối và nước.



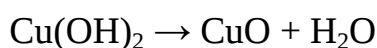
3) Base(tan và không tan) tác dụng với acid tạo thành muối và nước.



4) Dung dịch base tác dụng với nhiều dung dịch muối tạo thành muối mới và base mới.



5) Base không tan bị nhiệt phân hủy thành oxide và nước.



II. Bài tập

1: Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?

A. HCl

B. MgCl₂

C. Ca(OH)₂

D. H₂SO₄

2: Nhiệt phân Fe(OH)₃ thu được sản phẩm là:

A. Fe₂O₃

B. FeO và H₂O

C. Fe₂O₃ và H₂O

D. Fe và H₂O

3: Có 4 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch không màu sau: NaCl , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaOH , Na_2SO_4 . Chỉ cần dùng thêm 1 hóa chất nào sau đây để nhận biết các dung dịch trên?

- A. quỳ tím
- B. dung dịch HCl
- C. dung dịch BaCl_2
- D. dung dịch KOH