



## Thực hành : Tính chất hoá học của bazơ và muối

Rèn luyện các kĩ năng thao tác thí nghiệm, quan sát hiện tượng, giải thích và rút ra kết luận về tính chất hoá học của bazơ và muối.

### I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

#### 1. Tính chất hoá học của bazơ

*Thí nghiệm 1 : Natri hidroxit tác dụng với muối*

Nhỏ vài giọt dung dịch NaOH vào ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch  $\text{FeCl}_3$ .  
Lắc nhẹ ống nghiệm. Quan sát hiện tượng và giải thích.

Kết luận về tính chất hoá học của bazơ. Viết phương trình hoá học.

*Thí nghiệm 2 : Đồng(II) hidroxit tác dụng với axit*

Cho một ít  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  vào đáy ống nghiệm, nhỏ vài giọt dung dịch HCl. Lắc nhẹ ống nghiệm. Quan sát hiện tượng và giải thích.

Kết luận về tính chất hoá học của bazơ. Viết phương trình hoá học.

#### 2. Tính chất hoá học của muối

*Thí nghiệm 3 : Đồng(II) sunfat tác dụng với kim loại*

Ngâm một đinh sắt nhỏ, sạch trong ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch  $\text{CuSO}_4$ .  
Hiện tượng quan sát được sau 4 – 5 phút là gì ?

Giải thích hiện tượng. Kết luận về tính chất hoá học của muối. Viết phương trình hoá học.

*Thí nghiệm 4 : Bari clorua tác dụng với muối*

Nhỏ vài giọt dung dịch  $\text{BaCl}_2$  vào ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ .  
Quan sát hiện tượng và giải thích.

Kết luận về tính chất hoá học của muối. Viết phương trình hoá học.

*Thí nghiệm 5 : Bari clorua tác dụng với axit*

Nhỏ vài giọt dung dịch  $\text{BaCl}_2$  vào ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng. Quan sát hiện tượng và giải thích

Kết luận về tính chất hoá học của muối. Viết phương trình hoá học.

### II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH