

*Giải Hóa học 9 Bài 14 SBT: Thực hành Tính chất hóa học của bazơ và muối***A. Nội dung thí nghiệm****1. Tính chất hóa học của bazơ.****Thí nghiệm 1:** Natri hiđroxit tác dụng với muối.

Hiện tượng: Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ.

Giải thích: NaOH tác dụng với dung dịch FeCl₃ tạo ra kết tủa Fe(OH)₃ nâu đỏ.Phương trình: $3\text{NaOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe(OH)}_3 + \text{NaCl}$.**Kết luận:** Bazơ kiềm tác dụng với muối tạo thành bazơ mới và muối mới.**Thí nghiệm 2:** Đồng (II) hiđroxit tác dụng với axit.

Hiện tượng: Kết tủa tan.

Giải thích: Kết tủa tan là do HCl tác dụng với Cu(OH)₂ tạo dd trong suốt màu xanh lam.Phương trình: $\text{Cu(OH)}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Kết luận: Bazơ tác dụng với dung dịch axit tạo muối và nước.

2. Tính chất hóa học của muối.**Thí nghiệm 3:** Đồng (II) sunfat tác dụng với kim loại.

Hiện tượng: Trên đinh sắt xuất hiện lớp chất rắn màu đỏ.

Giải thích: Fe đẩy Cu ra khỏi dung dịch muối CuSO₄. Cu bám vào trên bề mặt đinh sắt.Phương trình: $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$.

Kết luận: Kim loại tác dụng với muối tạo muối mới và giải phóng kim loại.

Thí nghiệm 4: Bari clorua tác dụng với muối

Hiện tượng: Xuất hiện kết tủa trắng không tan.

Giải thích: BaCl₂ tác dụng với Na₂SO₄ tạo ra BaSO₄ màu trắng không tan.Phương trình: $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$.

Kết luận: Muối tác dụng với muối tạo thành hai muối mới.

Thí nghiệm 5: Bari clorua tác dụng với axit.

Hiện tượng: Xuất hiện kết tủa trắng.

Giải thích: BaCl_2 tác dụng với H_2SO_4 tạo ra kết tủa trắng BaSO_4 .

Phương trình: $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$.

Kết luận: Muối tác dụng với axit tạo muối mới và axit mới.

B. Bản tường trình bài thực hành hóa 9 bài 14

Họ và tên: Lớp

Bài thực hành 1 tính chất nóng chảy của chất và tách chất từ hỗn hợp

Phần I. Phần đánh giá

Điểm				
Nhận xét	Thao tác TN	Kết quả TN	Nội dung tường trình (3đ)	Chuẩn bị dụng cụ, vệ sinh Tổng số
	(3đ)	(2đ)		(2đ) (10 đ)

Phần II. Phần thực hành

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

Tiến hành thí nghiệm:

.....
.....

Hiện tượng, giải thích:

.....
.....

Phương trình hóa học:

.....

.....

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

Tiến hành thí nghiệm:

.....
.....

Hiện tượng, giải thích:

.....
.....

Phương trình hóa học:

.....
.....

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

Tiến hành thí nghiệm:

.....
.....

Hiện tượng, giải thích:

.....
.....

Phương trình hóa học:

.....
.....

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

Tiến hành thí nghiệm:

.....

.....
Hiện tượng, giải thích:

.....
.....
Phương trình hóa học:

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

Tiến hành thí nghiệm:

.....
.....
Hiện tượng, giải thích:

.....
.....
Phương trình hóa học: