

NỘI DUNG GHI BÀI

Chủ đề 4: MUỐI

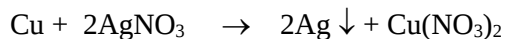
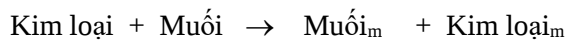
TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI

I. Tính tan:

- Muối -nitrate ($-\text{NO}_3$): tan hết
- Muối -chloride ($-\text{Cl}$): tan, trừ AgCl , PbCl_2
- Muối -sulfate ($=\text{SO}_4$): tan, trừ BaSO_4 , PbSO_4
- Muối -carbonate ($=\text{CO}_3$): không tan, trừ muối của kim loại hóa trị I
- Muối -phosphate ($\equiv\text{PO}_4$): không tan, trừ muối của kim loại hóa trị I

II. Tính chất hóa học của muối:

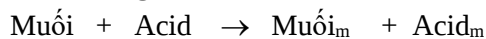
1. Tác dụng với kim loại:



Cu đẩy Ag ra khỏi dung dịch AgNO_3

KL: Vậy dd muối có thể tác dụng với kim loại tạo thành muối mới và kim loại mới

2. Tác dụng với acid:

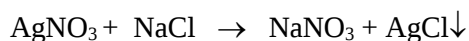
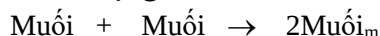


KL: Vậy muối có thể tác dụng với acid tạo thành muối mới và acid mới

Điều kiện:

- Muối sinh ra phải không tan trong acid mới.
- Hoặc acid sinh ra phải yếu hơn hoặc dễ bay hơi hơn acid đem phản ứng

3. Tác dụng với muối:

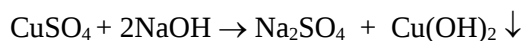
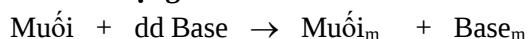


KL: Vậy dd muối có thể tác dụng với dd muối tạo thành 2 muối mới.

Điều kiện:

- Các muối tham gia phản ứng phải tan.
- Sản phẩm phải có kết tủa

4. Tác dụng với dd base:

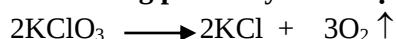


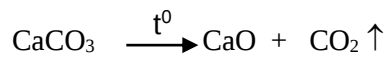
KL: Vậy dd muối tác dụng với dd base tạo thành muối mới và base mới

Điều kiện:

- Các chất tham gia phản ứng phải tan.
- Sản phẩm phải có kết tủa

5. Phản ứng phân hủy bởi nhiệt





III .Phản ứng trao đổi trong dung dịch

1. Nhận xét: SGK /32

2. Phản ứng trao đổi :

Phản ứng trao đổi là phản ứng hoá học, trong đó hai hợp chất tham gia phản ứng trao đổi với nhau những thành phần cấu tạo của chúng để tạo ra những hợp chất mới.

3. Điều kiện để phản ứng trao đổi xảy ra

- Phản ứng trao đổi chỉ xảy ra khi sản phẩm có 1 trong các chất ở trạng thái sau: chất không tan, chất khí, ...
- Phản ứng trung hòa thuộc phản ứng trao đổi và luôn xảy ra.