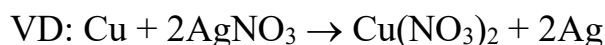


## BÀI 9: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI

### I/ Tính chất hóa học của muối

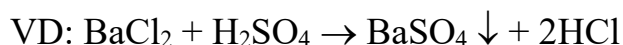
#### 1/ Tác dụng với kim loại

muối + kim loại  $\rightarrow$  muối mới + kim loại mới



#### 2/ Tác dụng với acid

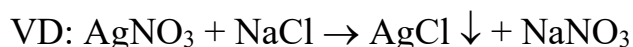
muối + acid  $\rightarrow$  muối mới + acid mới



- Điều kiện xảy ra phản ứng: Muối tạo thành không tan hoặc acid sinh ra là chất dễ bay hơi

#### 3/ Tác dụng với muối

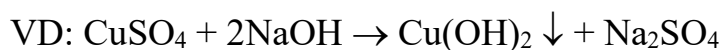
dd muối + dd muối  $\rightarrow$  muối mới + muối mới



- Điều kiện xảy ra phản ứng: sản phẩm tạo thành có chất không tan

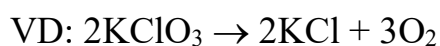
#### 4/ Tác dụng với base

dd muối + dd base  $\rightarrow$  muối mới + base mới



- Điều kiện xảy ra phản ứng: sản phẩm tạo thành có chất không tan

#### 5/ Phản ứng phân hủy muối



### II/ Phản ứng trao đổi trong dung dịch

#### 1/ Định nghĩa

Phản ứng trao đổi là phản ứng hóa 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.

#### 2/ Điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi:

Phản ứng trao đổi trong dung dịch của các chất chỉ xảy ra nếu sản phẩm tạo thành có chất không tan hoặc chất khí

## BÀI TẬP: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI

**Bài 1.** Chỉ dùng thuốc thử nào sau đây để phân biệt 2 dung dịch  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ :

- A. dd  $\text{BaCl}_2$                       B. dd  $\text{HCl}$                       C. dd  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$                       D. dd  $\text{NaOH}$

**Bài 2.** Nếu chỉ dùng dung dịch  $\text{NaOH}$  thì có thể phân biệt được hai muối trong mỗi cặp chất sau được không? Giải thích và viết phương trình:

a/ dung dịch  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và dung dịch  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

b/ dung dịch  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và dung dịch  $\text{CuSO}_4$

a/ dung dịch  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và dung dịch  $\text{BaCl}_2$

**Bài 3:** Có những chất sau:  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ . Chất nào tác dụng được với:

a/  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

b/  $\text{NaOH}$

c/  $\text{HCl}$

**Bài 4:** Chọn chất thích hợp điền vào chỗ trống trong các sơ đồ phản ứng sau và hoàn thành phương trình phản ứng:

a/  $\text{Na}_2\text{S} + ? \rightarrow \text{H}_2\text{S} + ?$

b/  $\text{CaCO}_3 + ? \rightarrow \text{CaSO}_4 + ? + ?$

c/  $\text{NaOH} + ? \rightarrow \text{NaHSO}_3$

d/  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow ? + \text{CO}_2 + ?$

f/  $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + ? + ?$

g/  $\text{CO}_2 + ? \rightarrow \text{CaCO}_3 + ?$

h/  $\text{NaOH} + ? \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

i/  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow ? + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

j/  $\text{Na}_2\text{SO}_3 + ? \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + ? + \text{H}_2\text{O}$

