

Tuần 7 – HÓA HỌC 9

NỘI DUNG BÀI HỌC

CHỦ ĐỀ MUỐI

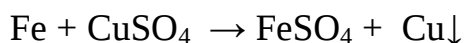
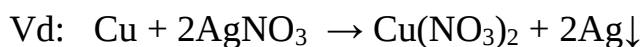
Bài 9 TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI

I. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI

1/ Tác dụng với kim loại



ĐK : (tan) (mạnh hơn KL trong muối,
không áp dụng K, Na, Li, Ca, Ba)



2/ Tác dụng với acid



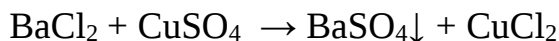
ĐK : (↓) (yếu, bay hơi)



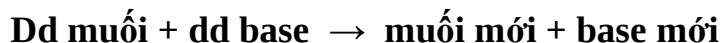
3/ Tác dụng với dung dịch muối



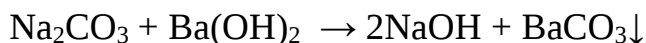
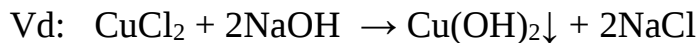
ĐK : (tan) (tan) (có 1↓)



4/ Tác dụng với dung dịch base

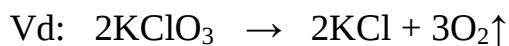


ĐK : (tan) (kiềm) (có 1↓)



5/ Phản ứng phân hủy muối

Nhiều muối bị phân hủy ở nhiệt độ cao, tạo ra sản phẩm đa dạng



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 các hợp chất mới.

2/ Điều kiện

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.

Lưu ý: Sản phẩm không tan trong nước (chất kết tủa) ký hiệu $\downarrow$ (dựa vào bảng tính tan). Dãy hoạt động hóa học của kim loại:

K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Ni, Sn, Pb, H , Cu, Hg, Ag, Pt, Au

CHỦ ĐỀ MUỐI

Bài 10 MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG

I. MUỐI SODIUM CHLORIDE (NATRI CLORUA) NaCl

NaCl có nhiều trong tự nhiên, dưới dạng hòa tan trong nước biển và kết tinh trong mỏ muối. NaCl có vai trò quan trọng trong đời sống và là nguyên liệu cơ bản của nhiều ngành công nghiệp hóa chất.

II. MUỐI POTASSIUM NITRATE (KALI NITRAT) KNO_3

Xem SGK

NỘI DUNG BÀI TẬP

Bài 1: Có những dd muối sau : $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, CuCl_2 . Hãy cho biết muối nào có thể tác dụng với :

a/ dd NaOH b/ dd HCl c/ dd AgNO_3 .

Nếu có phản ứng, hãy viết các PTHH (BT 3 trang 33 SGK)

Bài 2: Cho những dd muối sau đây phản ứng với nhau từng đôi một, hãy ghi dấu (X) nếu có phản ứng, dấu (O) nếu không . Viết PTHH ở ô có dấu (X).

	Na_2CO_3	KCl	Na_2SO_4	NaNO_3
$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$				
BaCl_2				

(BT 4 trang 33 SGK)

Bài 3: Hòa tan hết 50 gam Calcium carbonate CaCO_3 bằng dd Hydrochloric acid HCl 7,3% thì thu được V lit khí ở đkc (25°C , 1 bar).

a/ Viết PTHH xảy ra.

b/ Xác định giá trị của V và tính khối lượng muối tạo thành.

c/ Tính khối lượng dd Hydrochloric acid HCl 7,3% đã tham gia phản ứng.

Ca = 40; C = 12; Cl = 35,5; O = 16; H = 1