TRƯỜNG THCS NGUYỄN ĐÌNH CHIỂU
TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN – CÔNG NGHỆ

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HÓA HỌC 9 – TUẦN 8

Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.

A. NỘI DUNG GHI BÀI

Tiết 12+13: CHỦ ĐỀ MUỐI

I. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI: (Tiết 12)

1. Muối tác dụng với axit:

Ví dụ: $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4\downarrow + 2HCl$

$CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2\uparrow + H_2O$

Kết luận: Muối + Axit → Muối mới + axit mới

2. Dung dịch muối tác dụng với dung dịch muối:

Ví dụ: $Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4\downarrow + 2NaCl$

Kết luận: dd Muối + dd Muối → 2 Muối mới

3. Dung dịch muối tác dụng với kim loại:

Ví dụ: $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$

Kết luận: dd Muối + Kim loại → Muối mới + Kim loại mới

4. Dung dịch muối tác dụng với dung dịch kiềm tạo ra muối mới và bazơ mới

Ví dụ: $FeCl_3 + 3NaOH \rightarrow Fe(OH)_3\downarrow + 3NaCl$

Kết luận: dd Muối + dd bazơ → Muối mới + bazơ mới

5. Một số muối phân hủy ở nhiệt độ cao

Ví dụ: $CaCO_3 \xrightarrow{t^o} CaO + CO_2\uparrow$

$2KClO_3 \xrightarrow{t^o} 2KCl + 3O_2$

B/ LUYỆN TẬP VỀ MUỐI (tiết 12)

Bài 1: Chọn đáp án đúng cho các câu sau:

Câu 1: Cho dung dịch axit sunfuric loãng tác dụng với muối natrisunfit (Na_2SO_3). Chất khí nào sinh ra?

A. Khí hiđro B. Khí oxi C. Khí lưu huỳnh đioxit D.Khí hiđro sunfua

Câu 2 : Cho dung dịch KOH vào ống nghiệm đựng dung dịch $FeCl_3$, hiện tượng quan sát được là:

A. Có kết tủa trắng xanh B. Có khí thoát ra

C. Có kết tủa đỏ nâu D. Có kết tủa màu trắng

Câu 3: Nhỏ từ từ dung dịch NaOH vào dung dịch $CuCl_2$ đến khi kết tủa không tạo thêm nữa thì dừng lại. Lọc kết tủa rồi đem nung đến khối lượng không đổi. Thu được chất rắn nào sau đây:

A. Cu B. CuO C. Cu_2O D. $Cu(OH)_2$

Bài 2: Hoàn thành các PTHH sau

1- ? + $BaCl_2 \rightarrow$? + $BaSO_4\downarrow$

2- NaOH + ? → $Fe(OH)_3\downarrow$ + ?

3- ? + 2HCl → 2NaCl + CO_2 + H_2O

4- ? + $AgNO_3 \rightarrow$? + $Zn(NO_3)_2$

Bài 3: Cho a gam Na_2CO_3 vào 200 ml dung dịch HCl, sau phản ứng thu được 3,36 lít khí ở đktc.

a) Viết PTHH và tính a.

b) Tính nồng độ mol của dd HCl đã dùng và nồng độ mol của chất trong dd sau phản ứng.

Bài 1, 5, 6 sgk/ trang 33