

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HÓA HỌC 9 – TUẦN 8

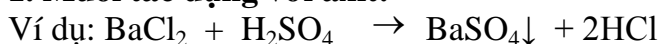
Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.

A. NỘI DUNG GHI BÀI

Tiết 12+13: CHỦ ĐỀ MUỐI

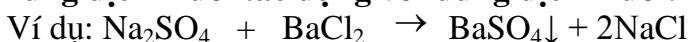
I. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MUỐI: (Tiết 12)

1. Muối tác dụng với axit:



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

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



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

3. Dung dịch muối tác dụng với kim loại:



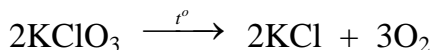
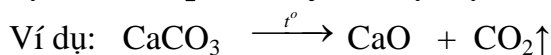
Kết luận: dd Muối + Kim loại → Muối mới + Kim loại mới

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



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

5. Một số muối phân hủy ở nhiệt độ cao



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

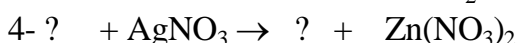
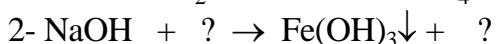
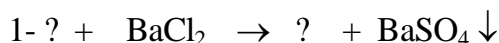
Câu 2 : Cho dung dịch KOH vào ống nghiệm đựng dung dịch FeCl_3 , hiện tượng quan sát được là:

- 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



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