

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HÓA HỌC 9 – TUẦN 9

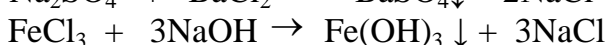
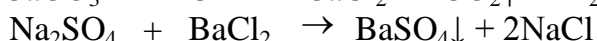
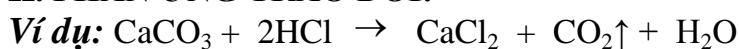
Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.

A. NỘI DUNG GHI BÀI

Tiết 12+13: CHỦ ĐỀ MUỐI

(Tiết 13)

II. PHẢN ỨNG TRAO ĐỔI:



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

Phản ứng giữa axit và bazơ cũng thuộc loại phản ứng trao đổi và luôn luôn xảy ra.

Chú ý: nếu sản phẩm là H_2CO_3 thì viết thành $\text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

H_2SO_3 thì viết thành $\text{SO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

III. MỘT SỐ MUỐI QUAN TRỌNG:

Natri clorua

a. Trạng thái tự nhiên:

- Trong nước biển (dạng hòa tan)
- Trong lòng đất (muối mỏ)

b. Cách khai thác:

- Cho nước biển bay hơi \rightarrow muối kết tinh.
- Đào hầm (giếng sâu) \rightarrow muối.

c. Ứng dụng: (sgk/tr 34)

B/ LUYỆN TẬP VỀ MUỐI (tiết 13)

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

Câu 1: Các cặp chất cùng tồn tại trong 1 dung dịch (không phản ứng với nhau):

1. CuSO_4 và HCl 2. H_2SO_4 và Na_2SO_3 3. KOH và NaCl 4. MgSO_4 và BaCl_2

A. (1; 2)

B. (3; 4)

C. (2; 4)

D. (1; 3)

Câu 2: Có thể dùng dung dịch HCl để nhận biết các dung dịch không màu sau đây:

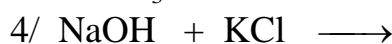
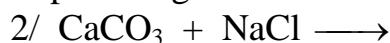
A. NaOH , Na_2CO_3 , AgNO_3

B. Na_2CO_3 , Na_2SO_4 , KNO_3

C. KOH , AgNO_3 , NaCl

D. NaOH , Na_2CO_3 , NaCl

Câu 3: Các Cặp chất nào sau đây **không** xảy ra phản ứng?



A. 1 và 2

B. 2 và 3

C. 3 và 4

D. 2 và 4

Câu 4: Cho 50 gam CaCO_3 vào dung dịch HCl dư thể tích CO_2 thu được ở đktc là:

A. 11,2 lít

B. 1,12 lít

C. 2,24 lít

D. 22,4 lít

Câu 5: Dung dịch tác dụng được với các dung dịch: $\text{Fe(NO}_3)_2$, CuCl_2 là:

A. Dung dịch NaOH

B. Dung dịch HCl

C. Dung dịch AgNO₃

D. Dung dịch BaCl₂

Câu 6: Cho các chất CaCO₃, HCl, NaOH, BaCl₂, CuSO₄, có bao nhiêu cặp chất có thể phản ứng với nhau?

A. 2

B. 4

C. 3

D. 5

Bài 2: Khi phân hủy bằng nhiệt 14,2 gam CaCO₃ và MgCO₃ ta thu được 3,36 lít CO₂ ở đktc. Tính thành phần phần trăm về khối lượng các chất trong hỗn hợp ban đầu.

Bài 3: Cho 500 ml dd NaCl 2M tác dụng với 600 ml dd AgNO₃ 2M. Thu được dd A và chất rắn B.

a) Tính khối lượng chất rắn B thu được.

b) Tính nồng độ mol chất trong dd A.

Bài 4: Để thu được 1 tấn muối ăn, người ta phải lấy bao nhiêu lít nước biển cho bay hơi. Nếu biết 1m³ nước biển chứa 30kg NaCl (Coi D = 1g/cm³)

Bài 2, 3 sgk/ trang 33