

**Bài 1. Chọn đáp án đúng nhất (3,0 điểm):****Câu 1:** Thành phần chính của muối ăn là

- A. KNO_3 . B. NaCl . C. CaCO_3 . D. Na_2CO_3 .

Câu 2: Phản ứng giữa dung dịch HCl và dung dịch NaOH là phản ứng

- A. hóa hợp. B. phân hủy. C. thế. D. trung hòa.

Câu 3: Để làm sạch dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ có lẫn tạp chất AgNO_3 người ta dùng lượng dư kim loại

- A. Mg . B. Cu . C. Fe . D. Au .

Câu 4: Quặng boxit là nguyên liệu để sản xuất kim loại nào sau đây?

- A. Al . B. Fe . C. Ag . D. Zn .

Câu 5: Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác, trong đó hàm lượng cacbon chiếm

- A. từ 2% - 5%. B. trên 5%. C. trên 2%. D. dưới 2%.

Câu 6: Dãy kim loại nào sau đây đều phản ứng với nước ở điều kiện thường?

- A. Fe , Al , K . B. Na , K , Mg . C. K , Na , Ba . D. Ca , Cu , Ba .

Câu 7: Chất nào là oxit:

- A. CaCO_3 . B. NaOH . C. Fe_2O_3 D. HNO_3

Câu 8: Phản ứng giữa axit và bazơ là phản ứng:

- A. hóa hợp. B. phân hủy. C. thế. D. trung hòa.

Câu 9: Để làm sạch dung dịch MgSO_4 có lẫn tạp chất FeSO_4 người ta dùng lượng dư kim loại:

- A. Mg . B. Cu . C. Fe . D. Au .

Câu 10: Thành phần chính của quặng boxit là:

- A. SiO_2 B. Al_2O_3 C. CaCO_3 D. Fe_2O_3

Câu 11: Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác, trong đó hàm lượng cacbon chiếm:

- A. từ 2% - 5%. B. trên 5%. C. trên 2%. D. dưới 2%.

Câu 12: Dãy kim loại nào sau đây được sắp xếp theo mức độ hoạt động hóa học giảm dần:

- A. Na , Fe , Mg . B. Fe , Mg , Na . C. Na , Mg , Fe . D. Fe , Na , Mg .

Bài 2: Có bốn lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch không màu sau: NaCl , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaOH , HCl . Hãy nhận biết dung dịch trong mỗi lọ bằng phương pháp hóa học. Hãy kéo và xếp các ý vào từng bước làm cho đúng?

$\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaOH}$

- Bước 1:

Lấy mẫu thử, đánh STT

Cho dung dịch Na_2SO_4 vào nhóm 2: xuất hiện kết tủa trắng là $\text{Ba}(\text{OH})_2$; không hiện tượng là NaOH .

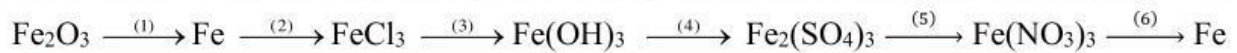
- Bước 2:

Cho quỳ tím vào từng mẫu thử: quỳ tím không chuyển màu là NaCl ; quỳ tím chuyển xanh là NaOH và $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (nhóm 1); quỳ tím chuyển đỏ là HCl

- Bước 3:

- Bước 4:

Bài 3: Viết các phương trình hóa học thực hiện những chuyển đổi hóa học sau (ghi điều kiện nếu có):



(1).....

(2).....

(3).....

(4).....

(5).....

(6).....



Bài 4: Cho m gam hỗn hợp gồm (Mg và MgO) tác dụng vừa đủ với 400 ml dung dịch HCl 2M, sau phản ứng thu được dung dịch A và 2,24 lít khí ở điều kiện tiêu chuẩn. Hãy cho biết:

- Giá trị của m là:.....
- C_M của dung dịch A là:.....
- Thêm 100 gam dung dịch NaOH 20% vào dung dịch A. Khối lượng kết tủa thu được khi phản ứng kết thúc là:.....

HÃY "CLICK" VÀO LINK ĐỂ CỐ GẮNG HỌC TẬP NHÉ! CHÚC CÁC BẠN THÀNH CÔNG!

