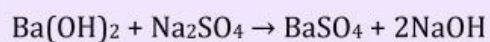


**Bài 1. Chọn đáp án đúng nhất (3,0 điểm):**

- 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 KOH 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 muối:
A. CaCO_3 . B. NaOH . C. Fe_2O_3 . D. HNO_3 .
- Câu 8:** Phản ứng giữa Fe và CuSO_4 là phản ứng:
A. hóa hợp. B. phân hủy. C. thế. D. trung hòa.
- Câu 9:** Để loại bỏ CO_2 có lẫn trong hỗn hợp với O_2 ta dùng dung dịch:
A. NaCl B. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ C. CuSO_4 D. HCl
- 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:** Gang 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 .
- Câu 13:** Cho 11,2 gam Fe vào 200ml dung dịch HCl vừa đủ. Sau phản ứng thu được khí A và dung dịch B. Thể tích khí A (đktc) và nồng độ mol của dung dịch B lần lượt là:
A. 4,48 lít và 2M B. 2,24 lít và 2M C. 4,48 lít và 1M D. 2,24 lít và 1M
- Câu 14:** Thành phần chính của quặng hematit:
A. Fe_3O_4 B. FeS_2 C. FeO D. Fe_2O_3
- Câu 15:** Sục 2,24 lít CO_2 (đktc) vào 250ml dung dịch NaOH 1M. Dung dịch sau phản ứng có chứa:
A. Na_2CO_3 B. NaHCO_3 C. NaHCO_3 và NaOH D. Na_2CO_3 và NaOH
- Câu 16:** Công thức hóa học của supephotphat kép:
A. CaHPO_4 B. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ C. NH_4NO_3 D. CaSO_4
- Câu 17:** Nung 4,8 gam Mg trong không khí thì thu được 6 gam MgO . Hiệu suất của phản ứng là:
A. 75% B. 70% C. 66,67% D. 50%
- Câu 18:** Để nhận biết các dung dịch KCl , K_2CO_3 và K_2SO_4 . Ta dùng các thuốc thử là:
A. HCl và AgNO_3 B. BaCl_2 và AgNO_3 C. NaOH và HCl D. HCl và BaCl_2
- Câu 19:** Chất khí gây ra hiện tượng mưa acid:
A. CO_2 B. H_2 C. SO_2 D. CH_4
- Câu 20:** Cho 2,7 gam Al vào 150 gam dung dịch CuSO_4 19,2%. Sau khi phản ứng kết thúc thu được bao nhiêu gam kim loại đồng:
A. 6,4 B. 9,6 C. 12,8 D. 11,52
- Câu 21:** Muốn điều chế $\text{Fe}(\text{OH})_3$ từ FeCl_3 , ta cho FeCl_3 tác dụng với:
A. H_2O B. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ C. CuO D. NaOH
- Câu 22:** Cho các chất sau: NaOH , H_2O , K_2CO_3 , CO_2 , CuO , HCl , MgCl_2 . Có mấy cặp chất tác dụng được với nhau:
A. 4 B. 7 C. 6 D. 8
- Câu 23:** Thành phần của nước Javel:
A. NaCl và NaClO B. KCl và KClO C. Cl_2 và NaOH D. NaCl và HCl
- Câu 24:** Khối lượng N có trong 800 gam NH_4NO_3 :
A. 140 gam B. 28 gam C. 280 gam D. 1,4 kg
- Câu 25:** Tên IUPAC của CaO là:
A. Calcium oxide B. Canxi oxit C. Calcium hydroxide D. Calcium chloride

Bài 2: Có bốn lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch không màu sau: NaCl, Ba(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?



- Bước 1:

Lấy mẫu thử, đánh STT

Cho dung dịch Na₂SO₄ vào nhóm 2: xuất hiện kết tủa trắng là Ba(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 Ba(OH)₂ (nhóm 1); quỳ tím chuyển đỏ là HCl

- Bước 3:

- Bước 4:



Bài 3: 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:
- Phần trăm khối lượng Mg trong hỗn hợp 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:
- Nung toàn bộ khối lượng kết tủa thu được ở câu d) thì thu được bao nhiêu gam MgO:



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

