

Câu hỏi ôn hóa 9 từ 18/3 đến 29/3

Câu 1: oxít nào sau đây là oxít axit

- A. P_2O_5 B. MgO C. CO D. CaO

Câu 2: Công thức hóa học của axit sunfuric là ?

Câu 3: sắt (II) clorua có công thức hóa học là?

Câu 4: Bột canxicacbonat tan trong dung dịch nào dưới đây?

- A. HCl B. $NaOH$ C. KNO_3 D. $NaCl$

Giải thích qua phương trình

Câu 5: Muối nào sau đây không bị nhiệt phân hủy

- A. $CaCO_3$ B. Na_2CO_3 C. $KClO_3$ C. $KHCO_3$

Giải thích qua phương trình

Câu 6: Dung dịch nào sau đây phản ứng với sắt nguyên chất

- A. $Cu(NO_3)_2$ B. H_2SO_4 đặc nguội
C. $MgCl_2$ D. $FeSO_4$

Giải thích qua phương trình

Câu 7: Khí nào có màu vàng lục? Nêu những ứng dụng của khí đó?

Câu 8: Phát biểu nào sau đây là Sai

- A. Kim loại Ag có phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng
B. Kim loại Al không phản ứng với dung dịch $NaCl$
C. Kim loại Na phản ứng mạnh với H_2O
D. Kim loại Cu không tan trong nước ở nhiệt độ thường

Giải thích qua phương trình

Câu 9: Chất nào sau đây tan trong dung dịch HCl

- A. $Mg(OH)_2$ B. $AgCl$ C. $BaSO_4$ D. Cu

Giải thích qua phương trình

Câu 10: Hỗn hợp X gồm O_2 , CO_2 , SO_2 , Cl_2 . Dẫn X từ từ vào dung dịch $Ca(OH)_2$ dư. Chất khí thoát ra khỏi bình là?

Có 1 khí, chọn và giải thích

Câu 11: Chất nào sau đây tác dụng với nước ở điều kiện thường tạo ra dung dịch bazo tương ứng

- A. CO_2 B. CaO C. CuO D. P_2O_5

Chọn và giải thích

Câu 12: Cho 500 ml dung dịch NaOH 1M tác dụng vừa đủ với V ml dung dịch H_2SO_4 2 M , thu được dung dịch chỉ có muối trung hòa . Giá trị của V là?

Câu 13: Trộn 100 gam dung dịch NaOH 10% với 150 gam dung dịch HCl 7,3%, thu được dung dịch X . Trong X có chứa chất tan Y , chất Y làm đổi quỳ tím ẩm . Nồng độ phần trăm Y trong dung dịch X là?

Câu 14: Nêu các chất tham gia để phản ứng tạo dung dịch nước Giaven?

Câu 15: Cặp chất nào sau đây có thể tác dụng được với nhau ?

A. HCl và $KHCO_3$.

B. Na_2CO_3 và KOH

C. K_2CO_3 và NaCl.

D. $CaCO_3$ và $NaHCO_3$

Câu 16: Chất nào được dùng khử chua đất trồng trong nông nghiệp

Câu 17: Nêu cách pha loãng dung dịch axit sunfuric đặc

Câu 18: Chất bột X màu đen , có khả năng hấp thụ các khí độc nên được dùng trong các nhà máy lọc nước, khẩu trang y tế, mặt nạ phòng độc . X là?

Câu 19 : Cho muối X tác dụng với NaOH dư thu được kết tủa trắng, muối X là?

A. $CuSO_4$

B. $FeCl_3$

C. $Al_2(SO_4)_3$

D. $MgSO_4$

Giai thích thông qua phương trình

Câu 20: Hãy kể tên một số axit lưỡng tính mà em biết

Câu 21: Axit nào dùng để khắc chữ , vẽ hoa văn lên trên thủy tinh

Câu 22: Kim loại X tác dụng với khí clo ở nhiệt độ cao thu được muối có công thức XCl_3 . Kim loại X là?

A. Cu

B. Al

C. Ag

D. Na

Câu 23: Kim loại X tác dụng với clo thu được XCl_3 nhưng khi tác dụng với axit HCl thì thu được muối XCl_2 . Kim loại X là ?

Câu 24: Dãy các kim loại nào sau đây được sắp xếp theo chiều tính kim loại tăng dần ?

A. K, Ba, Mg, Fe, Cu. **B.** Fe, Cu, Ba, Mg, K. **C.** Cu, Fe, Mg, Ba, K. **D.** Ba, K, Fe, Cu, Mg.

Câu 25: Cho 60g dd HCl t/d với Na_2CO_3 thu được 3,36 lít khí đktc. Nồng độ % của dd HCl là:

Câu 26: Hòa tan khí clo vào dd NaOH dư thu được những chất nào:

Câu 27: Hãy chỉ ra đâu không phải là ứng dụng của clo:

A. sản xuất PVC

B. sản xuất giaven.

C. sản xuất NaCl, KCl trong công nghiệp.

D. xử lí nước sinh hoạt.