

KIM LOẠI

Câu 1. Trong các kim loại sau đây, kim loại dẫn điện tốt nhất là:

- A. Nhôm (Al) B. Bạc(Ag) C. Đồng (C u) D. Sắt (Fe)

Câu 2. Trong các kim loại sau đây, kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là

- A. Vonfam(W) B. Đồng (Cu) C. Sắt (Fe) D. Kẽm (Zn)

Câu 3. Kim loại được dùng làm vật liệu chế tạo vỏ máy bay do có tính bền và nhẹ, đó là

- A. Na B. Zn C. Al D. K

Câu 4. Đơn chất tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng giải phóng khí hiđrô là:

- A. Đồng B. Bạc C. Kẽm D. Thủy ngân

Câu 5. Các kim loại tác dụng được với dung dịch $Cu(NO_3)_2$ tạo thành kim loại đồng:

- A. Al, Zn, Fe B. Mg, Fe, Ag C. Zn, Pb, Au D. Na, Mg, Al

Câu 6. Các kim loại tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường tạo thành dung dịch kiềm và giải phóng khí hiđrô:

- A. K, Ca B. Zn, Ag C. Mg, Ag D. Cu, Ba

Câu 7. Dãy kim loại được sắp xếp theo chiều hoạt động hóa học tăng dần:

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

Câu 8. Kim loại nào dưới đây tan được trong dung dịch kiềm ?

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

Câu 9. Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác trong đó hàm lượng cacbon chiếm:

- A. Trên 2% B. Dưới 2% C. Từ 2% đến 5% D. Trên 5%

Câu 10. Gang là hợp kim của sắt với cacbon và một lượng nhỏ các nguyên tố khác như: Si, Mn, S,... trong đó hàm lượng cacbon chiếm:

- A. Từ 2% đến 6% B. Dưới 2% C. Từ 2% đến 5% D. Trên 6%

Câu 11. Cho 1 lá nhôm vào dung dịch NaOH. Hiện tượng quan sát được là:

- A. Lá nhôm tan dần, có kết tủa trắng
B. Không có hiện tượng
C. Lá nhôm tan dần, có khí không màu thoát ra
D. Lá nhôm tan dần, dung dịch chuyển thành màu xanh lam

Câu 12. Không được dùng chậu nhôm để chứa nước vôi trong , vì

- A. nhôm tác dụng được với dung dịch axit.
B. nhôm tác dụng được với dung dịch bazơ.
C. nhôm đẩy được kim loại yếu hơn nó ra khỏi dung dịch muối.
D. nhôm là kim loại hoạt động hóa học mạnh

Câu 13. Dụng cụ làm bằng gang dùng chứa hoá chất nào sau đây ?

- A. Dung dịch H_2SO_4 loãng
B. Dung dịch $CuSO_4$
C. Dung dịch $MgSO_4$
D. Dung dịch H_2SO_4 đặc, nguội.

Câu 14. Kim loại được dùng để làm sạch $FeSO_4$ có lẫn tạp chất là $CuSO_4$ là:

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

Câu 15. Các chất tác dụng được với dung dịch NaOH :

- A. Al, MgO
B. CO_2 , Al
C. SO_2 , Fe_2O_3
D. Fe, SO_2 .

Câu 16. Cho vào dung dịch HCl một cây đinh sắt , sau một thời gian thu được 11,2 lít khí hiđrô (đktc) . Khối lượng sắt đã phản ứng là :

- A. 28 gam
B. 12,5 gam
C. 8 gam
D. 36 gam

Câu 17. Hoà tan 16,8g kim loại hoá trị II vào dung dịch HCl dư, sau phản ứng thu được 6,72 lít khí H_2 (đktc). Kim loại đem hoà tan là:

- A. Mg
B. Zn
C. Pb
D. Fe

Câu 18. Cho hỗn hợp A gồm bột các kim loại đồng và nhôm vào cốc chứa một lượng dư dung dịch HCl, phản ứng xong thu được 13,44 lít khí H_2 (đktc) còn 6,4g chất rắn không tan. Vậy khối lượng của hỗn hợp là:

- A. 17,2g
B. 19,2g
C. 8,6g
D. 12,7g

Câu 19 Hoà tan một lượng sắt vào 400ml dung dịch HCl vừa đủ. Sau phản ứng thu được 3,36 lít khí hiđrô (đktc). Nồng độ M của dung dịch HCl là:

- A. 0,25M
B. 0,5M
C. 0,75M
D. 1M

Câu 20. Hoà tan 25,8g hỗn hợp gồm bột Al và Al_2O_3 trong dung dịch HCl dư. Sau phản ứng người ta thu được 0,6g khí H_2 . Khối lượng muối $AlCl_3$ thu được là :

- A. 53,4g
B. 79,6g
C. 80,1g
D. 25,8g