Nếu lấy cùng số mol hai kim loại nhôm và kẽm, lần lượt cho tác dụng với dung dịch axit HCl dư thì thể tích H2 (đktc) thu được từ kim loại nào lớn hơn?

A. Al

B. Zn

C. Đều bằng nhau

D. Không xác định được

[<br>]

Bạn A đã làm lẫn các bột kim loại Ag, Cu, Fe vào nhau. Em hãy giúp bạn A chọn dung dịch thích hợp sau đây để thu được Ag tinh khiết?

A. Dung dịch AgNO3 dư

B. Dung dịch H2SO4 loãng dư

C. Dung dịch Fe(NO3)2 dư

D. Dung dịch NaOH dư

[<br>]

Dãy các kim loại nào sau đây được sắp xếp đúng theo chiều hoạt động hoá học tăng dần?

A. K, Mg, Cu, Al, Zn \

B. Cu, K, Mg, Al, Zn

C. Cu, Zn, Al, Mg, K

D. Mg, Cu, K, Al, Zn

[<br>]

Cho đinh sắt sạch vào ống nghiệm chứa dung dịch CuSO4. Hiện tượng quan sát được là:

A. Có khí bay lên, tạo kết của đỏ gạch

B. Đinh sắt tan dần, màu xanh lam nhạt dần ,có chất rắn màu đỏ gạch bám trên đinh sắt.

C. Đinh sắt tan dần, màu xanh lam đậm dần ,có chất rắn màu đỏ gạch bám trên đinh sắt.

D. Không có hiện tượng gì.

[<br>]

Nhà máy sản xuất thép miền Nam đã sử dụng quặng hematit chứa 60% Fe2O3 để sản xuất 1 tấn gang chứa 95% Fe. Hiệu suất của quá trình là 80%. Khối lượng quặng hematit nhà máy cần dùng là:

A. 2000 kg

B. 2827,38 kg

C. 2800 kg

D. 2900 kg

[<br>]

Con dao làm bằng thép không bị gỉ nếu:

A. Sau khi dùng, rửa sạch,lau khô.

B. Cắt chanh rồi không rửa

C. Ngâm trong nước tự nhiên hoặc nước máy lâu ngày.

D. Ngâm trong nước muối một thời gian [<br>]

[<br>]

Kim loại nào sau đây không tác dụng được với oxi?

A. Al ; Cu

B. Zn ; Fe

C. Au ; Ag

D. Mg ; Pb

[<br>]

Dung dịch ZnSO4 có lẫn CuSO4 .Dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch ZnSO4?

A. Zn

B. Fe

C. Mg

D. Cu

[<br>]

Dụng cụ bằng vật liệu nào sau đây không nên dùng để đựng nước vôi?

A. Cu

B. Al

C. Pb

D. Fe

[<br>]

Nhôm hoạt động hơn sắt, đồng nhưng các đồ vật bằng nhôm lại rất bền, khó hư hỏng hơn những đồ vật bằng sắt, đồng. Đó là vì:

A. Nhôm ở bề mặt tác dụng với oxi tạo lớp oxit nhôm rất bền.

B. Nhôm bền trong không khí hơn sắt và đồng.

C. Nhôm tác dụng với các chất khí trong không khí tạo các muối nhôm rất bền.

D. Do nhôm có màu trắng và nhẹ.

[<br>]

Ngâm một lá kẽm trong 20 gam dung dịch muối CuSO4 10% cho đến khi kẽm không tan được nữa thì dừng phản ứng. Khối lượng đồng tạo thành và nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

A. 2 gam và 10,06%

B. 0,8 gam và 10,06%

C. 10,68 gam và 9,8%

D. Kết quả khác

[<br>]

Hòa tan lượng dư bột nhôm vào 180 ml dung dịch HCl 1M đến khi phản ứng kết thúc, thu được 1,512 lít hiđro (đktc). Hiệu suất phản ứng là:

A. 70%

B. 75%

C. 80%

D. 85%

[<br>]

Ngâm một lá đồng trong 10 ml dung dịch AgNO3 cho đến khi đồng không tan thêm nữa thì dừng. Lấy lá đồng ra rửa nhẹ, sấy khô và cân thì khối lượng lá đồng tăng 1,52 gam. Nồng độ mol của dung dịch AgNO3 là:

A. 2M

B. 2,5M

C. 1.5M

D. 1M

[<br>]

Nhúng một lá sắt có khối lượng 50 gam vào dung dịch CuSO4. Sau một thời gian phản ứng, lấy lá sắt ra rửa nhẹ, sấy khô và cân thì có khối lượng 51 gam. Khối lượng muối sắt tạo thành là:

A. 17 gam

B. 19 gam

C. 15 gam

D. 20 gam

[<br>]

Cho 100ml dd Na2SO4 2M tác dụng với 200ml dd BaCl2 2M. Khối lượng kết tủa thu được là

A. 9,32g

B. 46,6g

C. 466g

D. 932g

[<br>]

Một vật thể bằng sắt để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi thế nào so với khối lượng của vật trước khi gỉ?

A. Tăng

B. Giảm

C. Không thay đổi

D. Không thể biết

[<br>]

Hòa tan hoàn toàn a gam Fe2O3 vào 150 ml dung dịch HCl 1M. Giá trị của a là:

A. 2 gam

B. 3 gam

C. 4 gam

D. 6,5 gam

[<br>]

Ở điều kiện thường có duy nhất một kim loại ở trạng thái lỏng là:

A. Hg

B. Mn

C. Sn

D. Be.

[<br>]

Cho sơ đồ phản ứng. Hỏi A có thể là chất nào sau đây? A+HCl⟶MgCl2+… A là:

A. Mg

B. MgO

C. MgCO3

D. Cả A, B, C đều đúng

[<br>]

Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:

A. CO2

B. Na2O.

C. SO2,

D. P2O5