

Cho nguyên tử khối:

C = 12; O = 16; S = 32; Cl = 35,5; Na = 23; Al = 27; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Ag = 108.

Câu 1: Khử hoàn toàn a gam đồng (II) oxit bằng H_2 dư thu được 19,2 gam đồng kim loại. Giá trị a là

- A. 9,6. B. 24,0. C. 12,0. D. 19,2.

Câu 2: Trong quá trình điện phân nóng chảy NaCl để điều chế kim loại natri, ở catot xảy ra quá trình

- A. khử ion natri. B. oxi hóa ion natri. C. khử ion clorua. D. oxi hóa ion clorua.

Câu 3: Cho m gam Al tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH dư thu được 20,16 lít H_2 (đktc). Giá trị của m là

- A. 10,8. B. 13,5. C. 24,3. D. 16,2.

Câu 4: Chất nào sau đây là tác nhân chính gây ra hiện tượng mưa axit?

- A. CFC. B. CH_4 . C. CO_2 . D. SO_2 .

Câu 5: Để phân biệt CO_2 và SO_2 có thể dùng thuốc thử là

- A. nước brom. B. CaO. C. dung dịch NaOH. D. dung dịch $Ba(OH)_2$.

Câu 6: Cho các phát biểu sau:

- (a) Nước cứng là nước có chứa nhiều ion Ca^{2+} , Mg^{2+} .
(b) Để làm mất tính cứng vĩnh cửu của nước có thể dùng dung dịch Na_2CO_3 .
(c) Có thể dùng dung dịch $Ca(OH)_2$ (vừa đủ) để làm mềm nước có tính cứng tạm thời.
(d) Bột nhôm được trộn với bột sắt oxit (gọi là hỗn hợp tecmit) dùng để hàn đường ray.

Số phát biểu đúng là

- A. 1. B. 2. C. 4. D. 3.

Câu 7: Chất nào dưới đây có màu đỏ thẫm?

- A. $Cr(OH)_3$. B. CrO_3 . C. Cr_2O_3 . D. $K_2Cr_2O_7$.

Câu 8: Cho các dung dịch riêng biệt: $MgCl_2$, KNO_3 , $ZnCl_2$. Chỉ với một lượt thử, có thể phân biệt các dung dịch trên bằng

- A. dung dịch NaOH. B. dung dịch $AgNO_3$. C. dung dịch $BaCl_2$. D. quỳ tím.

Câu 9: Phản ứng nào sau đây sai?

- A. $NaHCO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow NaOH + CaCO_3 + H_2O$.
B. $MgCl_2 + ZnSO_4 \rightarrow ZnCl_2 + MgSO_4$.
C. $2H_2O + CO_2 + NaAlO_2 \rightarrow NaHCO_3 + Al(OH)_3$.
D. $NaOH + Al(OH)_3 \rightarrow NaAlO_2 + 2H_2O$.

Câu 10: Hòa tan hết m gam Fe cần vừa đủ 0,09 mol H_2SO_4 trong dung dịch loãng. Giá trị của m là

- A. 5,04. B. 3,36. C. 6,72. D. 10,08.

Câu 11: Chất nào sau đây khi dùng với lượng nhỏ cũng có khả năng làm liệt dây thần kinh cảm giác, gây ức chế thần kinh trung ương?

- A. Cocain. B. Cafein. C. Ancol etylic. D. Nicotin.

Câu 12: Trong những chất sau, chất nào có tính lưỡng tính?

- A. $NaHCO_3$. B. $Al_2(SO_4)_3$. C. $AlCl_3$. D. $ZnSO_4$.

Câu 13: Thể tích (lít) khí O_2 (ở đktc) cần dùng để oxi hóa hoàn toàn 0,16 mol Crom là

- A. 5,376. B. 7,168. C. 3,584. D. 2,688.

Câu 14: Cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử kim loại kiềm là

- A. ns^2np^1 . B. ns^1 . C. ns^2 . D. $(n-1)d^xns^y$.

Câu 15: Dung dịch $Ca(OH)_2$ được gọi là

- A. vôi sống. B. đá vôi C. nước vôi trong. D. vôi sữa.

Câu 16: Ion Fe^{2+} ($Z_{Fe} = 26$) có cấu hình electron là

- A. $[Ar]3d^3$. B. $[Ar]3d^6$. C. $[Ar]3d^5$. D. $[Ar]3d^4$.

Câu 17: Công thức của muối sắt (III) sunfat là

- A. $Fe(NO_3)_3$. B. $Fe_2(SO_4)_3$. C. $FeSO_4$. D. $Fe_3(SO_4)_2$.

Câu 18: Trong phản ứng với chất nào dưới đây, Fe bị oxi hóa đến số oxi hóa +3?

- A. dung dịch HCl. B. dung dịch CuSO_4 . C. S (lưu huỳnh). D. khí Cl_2 .

Câu 19: Hấp thụ hết 6,72 lít CO_2 (đktc) vào dung dịch Ca(OH)_2 dư, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 25. B. 30. C. 15. D. 20.

Câu 20: Nhôm **không** tan được trong dung dịch nào sau đây?

- A. NH_3 . B. NaHSO_4 . C. H_2SO_4 . D. HCl

Câu 21: Cho các chất sau: Cu, Al, Ag, Ba, Cl_2 . Số chất phản ứng được với dung dịch FeCl_2 là

- A. 5. B. 4. C. 3. D. 2.

Câu 22: Cần V ml dung dịch HCl 0,1M để trung hòa vừa hết 200ml dung dịch Ba(OH)_2 0,05M. Giá trị của V là

- A. 100. B. 400. C. 200. D. 50.

Câu 23: Dung dịch loãng của chất nào sau đây hòa tan được Cu?

- A. $\text{Fe(NO}_3)_3$. B. KOH. C. MgCl_2 . D. H_2SO_4 .

Câu 24: Thành phần hóa học chính của đá vôi là

- A. CaSO_4 . B. CaO. C. Ca(OH)_2 . D. CaCO_3 .

Câu 25: Trong công nghiệp, kim loại Mg được điều chế bằng phương pháp

- A. điện phân dung dịch MgCl_2 . B. khử MgO bằng H_2 ở nhiệt độ cao.
C. điện phân MgCl_2 nóng chảy. D. dùng CO khử MgO (đun nóng).

Câu 26: Cho hỗn hợp gồm Na và Al có tỉ lệ mol tương ứng là 1:2 vào nước (dư). Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 4,48 lít khí H_2 (đktc) và m gam chất rắn không tan. Giá trị của m là

- A. 10,8. B. 5,4. C. 7,8. D. 2,7.

Câu 27: Hỗn hợp X gồm Fe_3O_4 và Cu có số mol bằng nhau. Cho X vào dung dịch H_2SO_4 loãng, dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Y. Dung dịch Y **không** tác dụng với

- A. dung dịch NaNO_3 . B. dung dịch KMnO_4 . C. Ag. D. dung dịch $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

Câu 28: Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam Fe và 2,7 gam Al trong dung dịch HNO_3 loãng, dư, thu được tối đa V lít khí NO (đktc, sản phẩm khử duy nhất). Giá trị của V là

- A. 8,96. B. 6,72. C. 5,23. D. 4,48.

Câu 29: Nung 10,4 gam bột kim loại crom trong bình đựng khí oxi thu được 13,28 gam hỗn hợp hai chất rắn. Cho toàn bộ chất rắn này tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl loãng, dư, đun nóng, thu được V lít khí (đktc). Giả sử trong trường hợp này không có phản ứng từ Cr^{3+} về Cr^{2+} . Giá trị của V là

- A. 0,672. B. 2,688. C. 1,792. D. 0,448.

Câu 30: Cho 7,84 gam Fe vào 0,34 mol H_2SO_4 đậm đặc, đun nóng, chỉ tạo thành sản phẩm khử duy nhất là SO_2 . Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 28,00. B. 40,48. C. 24,16. D. 21,28.

Câu 31: Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp gồm 1,344 gam Fe và 1,728 gam FeO bằng 200 ml dung dịch HCl 0,7 M, thu được dung dịch X. Cho dung dịch AgNO_3 dư vào X, thu được khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5}) và m gam kết tủa. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 21,96. B. 25,274. C. 20,090. D. 21,710.

Câu 32: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Cho từ từ đến dư dung dịch NH_3 vào dung dịch hỗn hợp AlCl_3 , ZnSO_4 .
(b) Sục từ từ đến dư khí H_2S vào dung dịch hỗn hợp CuCl_2 và FeCl_2 .
(c) Cho từ từ đến dư dung dịch H_3PO_4 vào dung dịch hỗn hợp AgNO_3 và HNO_3 .
(d) Sục CO_2 từ từ đến dư vào dung dịch hỗn hợp NaAlO_2 và Na_2SO_4 .
(e) Cho từ từ đến dư SO_3 vào dung dịch hỗn hợp MgCl_2 và BaCl_2 .

Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số thí nghiệm thu được kết tủa là

- A. 1. B. 3. C. 2. D. 4.

----- HẾT -----

Học sinh không được sử dụng bảng Hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học

Họ, tên học sinh:..... Lớp: