

ĐỀ CHÍNH THỨC

(Đề có 2 trang)

MÃ ĐỀ: 405

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: Chất nào dưới đây có màu đỏ thẫm?

- A. $\text{Cr}(\text{OH})_3$. B. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$. C. CrO_3 . D. Cr_2O_3 .

Câu 2: Nhôm **không** tan được trong dung dịch nào sau đây?

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

Câu 3: Thành phần hóa học chính của đá vôi là

- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$. B. CaCO_3 . C. CaSO_4 . D. CaO .

Câu 4: Trong công nghiệp, kim loại Mg được điều chế bằng phương pháp

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

Câu 5: Công thức của muối sắt (III) sunfat là

- A. $\text{Fe}_3(\text{SO}_4)_2$. B. FeSO_4 . C. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.

Câu 6: 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. 10,08. B. 6,72. C. 5,04. D. 3,36.

Câu 7: Để phân biệt CO_2 và SO_2 có thể dùng thuốc thử là

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

Câu 8: Dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ được gọi là

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

Câu 9: Trong phản ứng với chất nào dưới đây, Fe bị oxi hóa đến số oxi hóa +3?

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

Câu 10: Khử hoàn toàn a gam bột 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 11: Cho các chất sau: Cu, Al, Ag, Ba, Cl_2 . Số chất phản ứng được với dung dịch FeCl_2 là

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

Câu 12: Hấp thụ hết 6,72 lít CO_2 (đktc) vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

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

Câu 13: Trong quá trình điện phân nóng chảy NaCl để điều chế kim loại natri, ở catot xảy ra quá trình

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

Câu 14: Chất nào sau đây là tác nhân chính gây ra hiện tượng mưa axit?

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

Câu 15: Trong những chất sau, chất nào có tính lưỡng tính?

- A. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$. B. NaHCO_3 . C. ZnSO_4 . D. AlCl_3 .

Câu 16: Cần V ml dung dịch HCl 0,1M để trung hòa vừa hết 200ml dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,05M. Giá trị của V là

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

Câu 17: Phản ứng nào sau đây **sai**?

- A. $\text{MgCl}_2 + \text{ZnSO}_4 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{MgSO}_4$.
B. $\text{NaOH} + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{NaAlO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.
C. $\text{NaHCO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{NaOH} + \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.
D. $2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{NaAlO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3$.

Câu 18: 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. Cafein. B. Nicotin. C. Ancol etylic. D. Cocain.

- Câu 19:** Cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử kim loại kiềm là
 A. ns^2np^1 . B. ns^2 . C. $(n-1)d^xns^y$. D. ns^1 .
- Câu 20:** Ion Fe^{2+} ($Z_{Fe} = 26$) có cấu hình electron là
 A. $[Ar]3d^5$. B. $[Ar]3d^3$. C. $[Ar]3d^4$. D. $[Ar]3d^6$.
- Câu 21:** Dung dịch loãng của chất nào sau đây hòa tan được Cu?
 A. $Fe(NO_3)_3$. B. KOH. C. $MgCl_2$. D. H_2SO_4 .
- Câu 22:** Thể tích (lít) khí O_2 (ở đktc) cần dùng để oxi hóa hoàn toàn 0,16 mol Crom là
 A. 2,688. B. 3,584. C. 5,376. D. 7,168.
- Câu 23:** 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 $AgNO_3$. B. dung dịch $BaCl_2$. C. dung dịch NaOH. D. quỳ tím.
- Câu 24:** 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. 16,2. C. 13,5. D. 24,3.
- Câu 25:** 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. 2. B. 4. C. 1. D. 3.
- 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. 2,7. B. 7,8. C. 5,4. D. 10,8.
- 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 $KMnO_4$. B. dung dịch $K_2Cr_2O_7$. C. dung dịch $NaNO_3$. D. Ag.
- 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. 4,48. B. 5,23. C. 6,72. D. 8,96.
- 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. 1,792. C. 0,448. D. 2,688.
- 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. 24,16. B. 21,28. C. 28,00. D. 40,48.
- 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. 21,710. B. 20,090. C. 21,96. D. 25,274.
- 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. 3. B. 4. C. 2. D. 1.

----- HẾT -----

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

Họ, tên học sinh:..... Lớp: