

Câu 12. Phát biểu nào sau đây **đúng**?

- A. Độ cứng của kim loại Al cao hơn kim loại Cr.
- B. Kim loại Ag khử được dung dịch FeCl_3 .
- C. Kim loại Cu tan được trong dung dịch FeCl_2 .
- D. Kim loại Fe khử được dung dịch FeCl_3 .

Câu 13. Kim loại nào sau đây phản ứng với nước ở điều kiện thường?

- A. Fe.
- B. Cu.
- C. Na.
- D. Ag.

Câu 14. Alanin có công thức là

- A. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$
- B. $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
- C. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$
- D. $\text{C}_6\text{H}_5-\text{NH}_2$

Câu 15. Cho 2,52 gam kim loại M tác dụng hết với dung dịch H_2SO_4 loãng, thu được 6,84 gam muối sunfat trung hòa. Kim loại M là

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

Câu 16. Chất nào sau đây có phản ứng trùng hợp tạo polime?

- A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.
- B. CH_3Cl .
- C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$.
- D. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$.

Câu 17. Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển thành màu xanh?

- A. CH_3OH .
- B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.
- C. CH_3NH_2 .
- D.

CH_3COOH .

Câu 18. Bột Ag có lẫn tạp chất là bột Cu, dùng hoá chất nào sau đây có thể loại bỏ được tạp chất:

- A. Dung dịch AgNO_3 .
- B. Dung dịch AlCl_3 .
- C. Dung dịch FeCl_2 .
- D. Dung dịch CuCl_2 .

Câu 19. Kim loại nào sau đây có thể khử Fe ra khỏi dd $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$?

- A. Ni
- B. Sn
- C. Cu
- D. Zn

Câu 20. Hòa tan hoàn toàn m gam Mg bằng dung dịch HCl dư, thu được 2,24 lít H_2 (đktc) Giá trị của m là

- A. 1,2.
- B. 3,6.
- C. 2,4.
- D. 4,8.

Câu 21. Chất nào sau đây là chất béo?

- A. Etyl fomat.
- B. Etyl axetat.
- C. Tripanmitin.
- D. Etyl acrylat.

Câu 22. Hợp chất nào sau đây thuộc loại dipeptit ?

- A. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$.
- B. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CONHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$.
- C. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$.
- D. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$.

Câu 23. Kim loại Fe **không** phản ứng được với dung dịch nào sau đây?

- A. HCl.
- B. MgCl_2 .
- C. H_2SO_4 loãng.
- D. AgNO_3 .

Câu 24. Chất nào sau đây thuộc loại disaccarit?

- A. Xenlulozơ.
- B. Glucozơ.
- C. Sobitol.
- D. Saccarozơ.

Câu 25. Cho 40 gam hỗn hợp vàng, bạc, đồng, sắt, kẽm tác dụng với O_2 dư nung nóng thu được 46,4 gam hỗn hợp chất rắn X. Cho hỗn hợp X này tác dụng vừa đủ dung dịch HCl cần V lít dung dịch HCl 2M. Giá trị của V là:

- A. 500 ml.
- B. 800 ml
- C. 200ml
- D. 400 ml

Câu 26. Cho dãy các chất: (1) phenyl axetat, (2) tripanmitin, (3) Benzyl fomat, (4) axit glutamic, (5) Ala-Gly, (6) Glu-Val. Số chất tác dụng với NaOH dư trong dung dịch theo tỉ lệ mol tương ứng 1 : 2 là

A. 5.

B. 4.

C. 3.

D. 2.

Câu 27. Hòa tan 3,28 gam hỗn hợp muối $MgCl_2$ và $Cu(NO_3)_2$ vào nước được dung dịch A. Nhúng vào dung dịch A một thanh sắt. Sau một khoảng thời gian lấy thanh sắt ra cân lại thấy tăng thêm 0,8 gam. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được m gam muối khan. Giá trị m là:

A. 1,49 gam.

B. 4,24 gam

C. 2,48 gam.

D. 4,13 gam.

Câu 28. Đun nóng m gam hỗn hợp gồm a mol tetrapeptit mạch hở X và 2a mol tripeptit mạch hở Y với 600 ml dung dịch NaOH 1M (vừa đủ). Sau khi các phản ứng kết thúc, cô cạn dung dịch thu được 72,48 gam muối khan của các amino axit đều có một nhóm $-COOH$ và một nhóm $-NH_2$ trong phân tử. Giá trị của m là:

A. 54,30.

B. 51,72.

C. 66,00.

D. 44,48.

Câu 29. Cho m gam bột Mg và 0,27 gam bột Al vào 200 ml dung dịch hỗn hợp $Fe_2(SO_4)_3$ 0,1M và $Cu(NO_3)_2$ 0,2M đến phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch X và chất rắn Y. Cho Y vào dung dịch HCl không thấy khí thoát ra. Giá trị lớn nhất có thể của m là

A. 1,44 gam.

B. 0,96 gam.

C. 1,08 gam.

D. 1,20 gam.

Câu 30. Cho các phát biểu sau:

(a) Để khử mùi tanh của cá người ta có thể dùng nước vôi trong.

(b) Lực bazơ của các amin luôn lớn hơn amoniac.

(c) Lys làm quỳ tím chuyển sang màu đỏ.

(d) Phân tử Gly-Ala-Val có 6 nguyên tử oxi.

(e) Poli(vinyl clorua) được dùng làm vật liệu dẫn điện, ống dẫn nước...

(f) Cao su buna-S thuộc loại cao su thiên nhiên.

Số phát biểu sai là

A. 4.

B. 5.

C. 6.

D. 3.

----HẾT---