

(Đề thi có 40 câu / 4 trang)

Mã đề:132

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Cr = 52;
Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag = 108; Ba = 137.

Câu 1 (ID 158892): Phản ứng thủy phân este trong môi trường kiềm, đun nóng được gọi là phản ứng ?

A. Xà phòng hóa B. Tráng gương C. Este hóa D. Hidro hóa

Câu 2 (ID 158893): Kim loại điều chế được bằng phương pháp thủy luyện, nhiệt luyện và điện phân :

A. Mg B. Na C. Al D. Cu

Câu 3 (ID 158894): Cho 7,68 gam hỗn hợp Fe_2O_3 và Cu tác dụng với HCl dư, sau phản ứng còn lại 3,2 gam Cu. Khối lượng của Fe_2O_3 ban đầu là:

A. 2,3gam B. 3,2gam C. 4,48gam D. 4,42gam

Câu 4 (ID 158895): Thủy phân este **X** có CTPT $C_4H_6O_2$. Khi **X** tác dụng với dung dịch NaOH thu được hỗn hợp 2 chất hữu cơ **Y** và **Z** trong đó **Z** có tỉ khối hơi so với H_2 là 16. Tên của **X** là:

A. Etyl axetat B. Metyl propionat C. Metyl axetat D. Metyl acrylat

Câu 5 (ID 158896): Khi điện phân NaCl nóng chảy (điện cực trơ), tại catot xảy ra ?

A. sự khử ion Na^+ B. sự khử ion Cl^-
C. sự oxi hóa ion Cl^- D. sự oxi hóa ion Na^+

Câu 6 (ID 158897): Nung nóng một ống sứ chứa 36,1 gam hỗn hợp gồm MgO, CuO, ZnO và Fe_2O_3 rồi dẫn hỗn hợp khí **X** gồm CO và H_2 dư đi qua đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 28,1 gam chất rắn. Tổng thể tích khí **X** (đktc) đã tham gia phản ứng khử là :

A. 5,6lít B. 11,2lít C. 22,4lít D. 8,4lít

Câu 7 (ID 158898): Dãy kim loại nào dưới đây điều chế được bằng cách điện phân nóng chảy muối clorua ?

A. Al, Mg, Fe B. Al, Mg, Na. C. Na, Ba, Mg D. Al, Ba, Na

Câu 8 (ID 158899): Dung dịch chứa chất nào sau đây làm quỳ tím đổi thành màu xanh ?

A. Glutamic B. Anilin C. Glyxin D. Lysin

Câu 9 (ID 158900): Đốt cháy hoàn toàn hợp chất hữu cơ nào sau đây thì thành phần sản phẩm thu được khác với chất còn lại?

A. Protein B. Cao su thiên nhiên C. Chất béo D. Tinh bột

Câu 10 (ID 158901): Tơ được sản xuất từ xenlulozo?

A. Tơ tằm B. tơ capron C. tơ nilon-6,6 D. tơ visco

Câu 11 (ID 158902): Cho các hợp kim sau: Cu-Fe (I); Zn-Fe (II); Fe-C (III); Sn-Fe (IV). Khi tiếp xúc với dung dịch chất điện li thì các hợp kim mà trong đó Fe đều bị ăn mòn trước là:

A. I, III và IV B. II, III và IV C. I, II và IV D. I, II và III

Câu 12 (ID 158903): Cho dãy các chất sau: glucozo, saccarozo, isoamyl axetat, phenylamoni clorua, poli(vinyl axetat), glyxylvalin (Gly-Val), etilenglicol, triolein. Số chất tác dụng với dung dịch NaOH đun nóng là:

A. 5 B. 7 C. 4 D. 6

Câu 13: (ID 158904)

Cho sơ đồ phản ứng sau: $X + NaOH \rightarrow CH_3COONa + \text{chất hữu cơ } Y$;



Số chất **X** thỏa mãn sơ đồ trên là:

A.3

B.4

C.2

D.1

Câu 14 (ID 158905): Chất nào sau đây vừa phản ứng được với NaOH vừa phản ứng được với HCl?

A. C_2H_5OH

B. $C_6H_5NH_2$

C. NH_2-CH_2-COOH

D. CH_3COOH

Câu 15 (ID 158906): Cho từng chất : NH_2-CH_2-COOH ; CH_3COOH ; CH_3COOCH_3 lần lượt tác dụng với dung dịch NaOH (đun nóng) và với dung dịch HCl (đun nóng). Số trường hợp xảy ra phản ứng là:

A.6

B.3

C.5

D.4

Câu 16 (ID 158907): Cho dãy các polime gồm: tơ tằm, tơ capron, nylon – 6,6, tơ nitron, poli(metyl metacrylat), poli(vinyl clorua), cao su buna, tơ axetat, poli(etylen terephthalat). Số polime được tổng hợp từ phản ứng trùng hợp là:

A.6

B.4

C.5

D.7

Câu 17 (ID 158908): Chất X có CTPT $C_2H_7NO_2$ tác dụng với dung dịch HCl và dung dịch NaOH. Chất X thuộc loại hợp chất nào sau đây?

A. Muối amoni hoặc muối của amin với axit cacboxylic.

B. Aminoaxit hoặc muối của amin với axit cacboxylic.

C. Aminoaxit hoặc este của aminoaxit.

D. Este của aminoaxit hoặc muối amoni.

Câu 18 (ID 158909): Metylamin không phản ứng được với dung dịch nào sau đây ?

A. CH_3COOH .

B. $FeCl_3$.

C. HCl.

D. NaOH.

Câu 19 (ID 158910): Tiến hành các thí nghiệm sau:

- **Thí nghiệm 1:** Cho thanh Fe vào dung dịch H_2SO_4 loãng.

- **Thí nghiệm 2:** Nhúng thanh Fe vào dung dịch H_2SO_4 loãng có thêm vài giọt dung dịch $CuSO_4$.

- **Thí nghiệm 3:** Nhúng thanh Cu vào dung dịch $FeCl_3$.

- **Thí nghiệm 4:** Nhúng thanh Fe vào dung dịch $FeCl_3$. Số trường hợp ăn mòn điện hóa là:

A.2.

B.1.

C.4.

D.3.

Câu 20 (ID 158911): Đun sôi hỗn hợp X gồm 12 gam axit axetic và 11,5 gam ancol etylic với xúc tác H_2SO_4 đặc. Kết thúc phản ứng thu được 11,44 gam este. Hiệu suất phản ứng este hóa là:

A.50%.

B.66,67%.

C.65,00%.

D.52,00%.

Câu 21 (ID 158912): Phản ứng tráng bạc được sử dụng trong công nghiệp sản xuất gương, ruột phích. Hóa chất được dùng để thực hiện phản ứng này là:

A. Saccarozơ.

B. Andehit axetic.

C. Glucozơ.

D. Andehit fomic.

Câu 22 (ID 158913): Ngâm thanh Cu (dư) vào dung dịch $AgNO_3$ thu được dung dịch X. Sau đó ngâm thanh Fe (dư) vào dung dịch X thu được dung dịch Y. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Dung dịch Y có chứa chất tan là:

A. $Fe(NO_3)_3$.

B. $Fe(NO_3)_2$.

C. $Fe(NO_3)_2, Cu(NO_3)_2$.

D. $Fe(NO_3)_3, Fe(NO_3)_2$.

Câu 23 (ID 158914): Để khử mùi tanh của cá (gây ra do một số amin) nên rửa cá với ?

A. nước muối.

B. nước.

C. giấm ăn.

D. cồn.

Câu 24 (ID 158915): Dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$ không phản ứng với chất nào sau đây ?

A. NaOH.

B. Ag.

C. $BaCl_2$.

D. Fe.

Câu 25 (ID 158916): Cho 6,675 gam một amino axit X (phân tử có 1 nhóm $-NH_2$ và 1 nhóm $-COOH$) tác dụng vừa hết với dung dịch NaOH thu được 8,633 gam muối. Phân tử khối của X bằng ?

A.117.

B.89.

C.97.

D.75.

Câu 26 (ID 158917): Tính chất nào không phải là tính chất vật lý chung của kim loại ?

A. Tính cứng.

B. Tính dẫn điện.

C. Ánh kim.

D. Tính dẻo.

Câu 27 (ID 158918): Chất nào sau đây thuộc loại disaccarit?

A. Saccarozơ.

B. Glucozơ.

C. Tinh bột.

D. Xenlulozơ.

Câu 28 (ID 158919): Điện phân 10 ml dung dịch $AgNO_3$ 0,4M (điện cực trơ) trong thời gian 10 phút 30

giây với dòng điện có cường độ $I = 2A$, thu được m gam Ag. Giả sử hiệu suất phản ứng điện phân đạt 100%.

Giá trị của m là:

- A. 2,16gam. B. 1,544gam. C. 0,432gam. D. 1,41gam.

Câu 29 (ID 158920): Axit nào sau đây là axit béo?

- A. Axit glutamic. B. Axit stearic. C. Axit axetic. D. Axit adipic.

Câu 30 (ID 158921): Cho luồng khí H_2 dư qua hỗn hợp các oxit CuO, Fe_2O_3 , Al_2O_3 , MgO nung nóng ở nhiệt độ cao. Sau phản ứng, hỗn hợp chất rắn thu được gồm ?

- A. Cu, Fe, Al, Mg. B. Cu, FeO, Al_2O_3 , MgO.
C. Cu, Fe, Al_2O_3 , MgO. D. Cu, Fe, Al, MgO.

Câu 31 (ID 158922): Cho 0,01 mol một este tác dụng vừa đủ với 100ml dung dịch NaOH 0,2M, đun nóng. Sản phẩm tạo thành gồm một ancol và một muối có số mol bằng nhau và bằng số mol este. Mặt khác, xà phòng hóa hoàn toàn 1,29 gam este đó bằng một lượng vừa đủ 60ml dung dịch KOH 0,25M, cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 1,665 gam muối khan. Công thức của este đó là:

- A. $C_2H_4(COO)_2C_4H_8$ B. $C_4H_8(COO)_2C_2H_4$
C. $CH_2(COO)_2C_4H_8$ D. $C_4H_8(COO)C_3H_6$

Câu 32 (ID 158923): Hỗn hợp X chứa chất A ($C_5H_{16}O_3N_2$) và chất B ($C_4H_{12}O_4N_2$) tác dụng với dung dịch NaOH vừa đủ, đun nóng cho đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn rồi cô cạn thu được m gam hỗn hợp Y gồm 2 muối D và E ($M_D < M_E$) và 4,48 lít (đktc) hỗn hợp Z gồm 2 amin no, đơn chức, đồng đẳng kế tiếp có tỉ khối so với H_2 bằng 18,3. Khối lượng của muối E trong hỗn hợp Y là:

- A. 4,24 B. 3,18 C. 5,36 D. 8,04

Câu 33 (ID 158924): Hỗn hợp gồm 1,3 mol Mg và x mol Zn vào dung dịch chứa 2 mol Cu^{2+} và 2 mol

Ag^+ sau phản ứng hoàn toàn, lọc bỏ phần dung dịch thu được chất rắn gồm 2 kim loại. Giá trị của x có thể là:

- A. 1,8 B. 2 C. 2,2 D. 1,5

Câu 34: (ID 158925)

Cho các sơ đồ phản ứng sau:



Biết X, Y, Z, T, G đều có phản ứng với dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 tạo kết tủa và G có 2 nguyên tử carbon trong phân tử. Phần trăm khối lượng của nguyên tố oxi trong phân tử T có giá trị xấp xỉ bằng ?

- A. 37,21%. B. 44,44%. C. 53,33%. D. 43,24%

Câu 35 (ID 158926): Cho các phát biểu sau về cacbohidrat :

- (a) Glucozơ và saccarozơ đều là chất rắn có vị ngọt, dễ tan trong nước.
(b) Tinh bột và xenlulozơ đều là polisaccarit.
(c) Trong dung dịch glucozơ và saccarozơ đều hòa tan $Cu(OH)_2$ tạo phức màu xanh lam.
(d) Khi thủy phân hoàn toàn hỗn hợp gồm tinh bột và saccarozơ trong môi trường axit chỉ thu được một loại monosaccarit duy nhất.
(e) Khi đun nóng glucozơ với dung dịch $AgNO_3/NH_3$ thu được Ag.
(g) Glucozơ và saccarozơ đều tác dụng với H_2 (xúc tác Ni, đun nóng) tạo sorbitol. Số phát biểu đúng là:

- A. 3 B. 4 C. 5 D. 6

Câu 36 (ID 158927): Tiến hành điện phân với điện cực trơ và màng ngăn xốp một dung dịch chứa m gam hỗn hợp $CuSO_4$ và NaCl cho đến khi nước bắt đầu bị điện phân ở cả hai điện cực thì dừng lại. Ở anốt thu được 0,896 lít khí (đktc). Dung dịch sau khi điện phân có thể hòa tan tối đa 3,2 gam CuO. Giá trị của m là:

- A. 11,94 B. 9,60 C. 5,97. D. 6,40

Câu 37 (ID 158928): Hòa tan hoàn toàn 25,3 gam hỗn hợp X gồm Mg, Al và Zn bằng dung dịch HNO_3 .

Truy cập vào: <http://tuyensinh247.com/> để học Toán – Lý – Hóa – Sinh – Văn – Anh – Sử - Địa tốt nhất!

Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch **Y** và 4,48 lít (đkc) khí **Z** (gồm hai hợp chất khí không màu) có khối lượng 7,4 gam. Cô cạn dung dịch **Y** thu được 122,3 gam hỗn hợp muối. Số mol HNO₃ đã tham gia phản ứng **gần nhất** với giá trị nào sau đây ?

A. 1,81 mol B. 1,95 mol C. 1,8 mol. D. 1,91 mol

Câu 38 (ID 158929): Cho 5,2 gam hỗn hợp gồm Al, Mg và Zn tác dụng vừa đủ với dung dịch H₂SO₄ 10% thu được dung dịch **Y** và 3,36 lít khí H₂(đkc). Khối lượng của dung dịch **Y** là:

A. 152 gam B. 146,7 gam C. 175,2 gam. D. 151,9 gam

Câu 39 (ID 158930): Hỗn hợp **M** gồm Lys–Gly–Ala, Lys–Ala–Lys–Lys–Lys–Gly và Ala–Gly trong đó oxi chiếm 21,3018% về khối lượng. Cho 0,16 mol **M** tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl thu được **m** gam muối. Giá trị của **m** là:

A. 86,16 B. 90,48 C. 83,28 D. 93,26

Câu 40 (ID 158931): Hỗn hợp **E** gồm **X**, **Y** và **Z** là 3 peptit đều mạch hở ($M_X > M_Y > M_Z$). Đốt cháy 0,16 mol **X** hoặc **Y** hoặc **Z** đều thu được số mol CO₂ lớn hơn số mol H₂O là 0,16 mol. Nếu đun nóng 69,8 gam hỗn hợp chứa **X**, **Y** và 0,16 mol **Z** với dung dịch NaOH vừa đủ thu được dung dịch chứa 101,04 gam hai muối của alanin và valin. Biết $n_X < n_Y$. Phần trăm khối lượng của **X** trong **E** **gần nhất** với :

A. 12 B. 95 C. 54 D. 10

-----HẾT-----

ĐÁP ÁN

1	A	11	A	21	C	31	B
2	D	12	A	22	B	32	D
3	B	13	B	23	C	33	D
4	D	14	C	24	B	34	B
5	A	15	C	25	D	35	B
6	B	16	C	26	A	36	A
7	C	17	A	27	A	37	D
8	D	18	D	28	C	38	D
9	A	19	B	29	B	39	B
10	D	20	C	30	C	40	A

HƯỚNG DẪN GIẢI CHI TIẾT

Thực hiện: Ban chuyên môn tuyensinh247.com