

Họ và tên thí sinh:

Mã đề 024

Số báo danh:.....

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;

Ca = 40; Fe = 56; Cu = 64; Ag = 108; Ba = 137.

Câu 41: Khử m gam hỗn hợp X gồm các oxit CuO, FeO, Fe₃O₄, và Fe₂O₃ bằng khí CO ở nhiệt độ cao, người ta thu được 40 gam hỗn hợp chất rắn Y và 13,2 gam khí CO₂. Giá trị của m là

A. 53,2 B. 35,2. C. 49,6. D. 44,8.

Câu 42: Công thức nào sau đây là công thức của chất béo?

A. (C₁₇H₃₅COO)₃C₃H₅ B. (C₁₇H₃₃COO)₂C₂H₄.
C. C₁₅H₃₁COOCH₃. D. CH₃COOCH₂C₆H₅.

Câu 43: Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

A. Al. B. MgCl₂ C. NaHCO₃. D. Al(NO₃)₃.

Câu 44: Tiến hành thí nghiệm với các dung dịch X, Y, Z, T. Kết quả được ghi ở bảng sau:

Chất/ Thuốc thử	Y	Z	X	T
Dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ , đun nhẹ	Xuất hiện kết tủa bạc trắng		Xuất hiện kết tủa bạc trắng	
Nước Br ₂	Nhạt màu			Xuất hiện kết tủa trắng

Các dung dịch X, Y, Z, T lần lượt là.

A. fructozơ, glucozơ, glixerol, phenol B. fructozơ, glucozơ, phenol, glixerol
C. phenol, glucozơ, glixerol, fructozơ D. glucozơ, fructozơ, phenol, glixerol

Câu 45: Khi ủ than tổ ong có một khí rất độc, không màu, không mùi được tạo ra, đó là khí?

A. H₂ B. SO₂. C. CO₂. D. CO.

Câu 46: Cho dung dịch Fe(NO₃)₂ lần lượt tác dụng với các dung dịch: Na₂S, H₂SO₄ loãng, NaNO₃, NH₃, AgNO₃, Br₂, HCl. Số trường hợp xảy ra phản ứng là

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

Câu 47: Cho các este: etyl fomat (1), vinyl axetat (2), triolein (3), metyl acrylat (4), phenyl axetat (5), benzyl axetat (6). Số chất phản ứng được với dung dịch NaOH (đun nóng) sinh ra ancol là

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

Câu 48: Công thức của Crom (III) hidroxit là

A. CrO₃. B. Cr₂O₃. C. Cr(OH)₃ D. CrO.

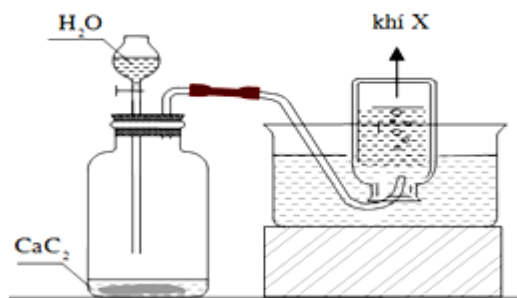
Câu 49: Khi đốt cháy hoàn toàn 1 amin no, đơn chức X, người ta thu được 12,6 gam H₂O, 8,96 lít khí CO₂ và 2,24 lít N₂ (các thể tích khí đo được ở đktc). X có công thức phân tử là

A. C₄H₁₁N. B. C₅H₁₃N. C. C₃H₉N. D. C₂H₇N

Câu 50: Cho 28,4 gam P₂O₅ vào 300 ml dung dịch KOH 1,5M, thu được dung dịch X. Cô cạn dung dịch X, thu được hỗn hợp gồm các chất là

A. KH₂PO₄ và H₃PO₄ B. K₃PO₄ và KOH.
C. K₂HPO₄ và K₃PO₄. D. KH₂PO₄ và K₂HPO₄.

Câu 51: Đây là thí nghiệm điều chế và thu khí gì?



- A. H_2 . B. C_3H_8 . C. CH_4 D. C_2H_2 .

Câu 52: Phương pháp thích hợp điều chế kim loại Mg từ $MgCl_2$ là

- A. điện phân dung dịch $MgCl_2$. B. nhiệt phân $MgCl_2$.
C. dùng Na khử Mg^{2+} trong dung dịch $MgCl_2$ D. điện phân $MgCl_2$ nóng chảy.

Câu 53: Hỗn hợp E gồm chất X($C_2H_7O_3N$) và chất Y($C_5H_{14}O_4N_2$); trong đó X là muối của axit vô cơ và Y là muối của axit cacboxylic hai chức. Cho 34,2 gam X tác dụng với 500 ml dung dịch NaOH 1M (phản ứng vừa đủ), thu được khí Z duy nhất (Z chứa C, H, N và làm quỳ tím ẩm) và dung dịch sau phản ứng chứa m gam hỗn hợp hai muối. Giá trị của m là

- A. 34,2. B. 36,7. C. 32,8 D. 35,1.

Câu 54: Phenol lỏng **không** có khả năng phản ứng với

- A. dung dịch NaOH. B. nước brom. C. dung dịch NaCl D. kim loại Na.

Câu 55: : Cho 250ml dung dịch NaOH 2M tác dụng với 150 ml dung dịch $AlCl_3$ 1M sau phản ứng thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 19,5 B. 15,6. C. 7,8. D. 11,7.

Câu 56: Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho dung dịch chứa 4a mol HCl vào dung dịch chứa a mol $NaAlO_2$.
(b) Cho Al_2O_3 vào lượng dư dung dịch NaOH.
(c) Sục khí CO_2 đến dư vào dung dịch $Ba(OH)_2$.
(d) Cho Fe vào dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$ dư.
(e) Cho dung dịch chứa a mol $KHSO_4$ vào dung dịch chứa a mol $NaHCO_3$.
(g) Cho Mg dư vào dung dịch HNO_3 (phản ứng không thu được chất khí).
Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số thí nghiệm thu được dung dịch chứa hai muối là

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

Câu 57: Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh

- A. HNO_3 . B. $NaNO_3$. C. HCl. D. NaOH

Câu 58: Cho các phản ứng sau:



Có bao nhiêu phản ứng **không** tạo khí N_2

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

Câu 59: Chọn câu trả lời đúng: Trong phản ứng hoá học, cacbon

- A. chỉ thể hiện tính oxi hoá.
B. không thể hiện tính khử và tính oxi hoá
C. chỉ thể hiện tính khử.
D. vừa thể hiện tính khử vừa thể hiện tính oxi hoá.

Câu 60: Lên men m gam tinh bột thành ancol etylic với hiệu suất 81% hấp thụ toàn bộ khí CO_2 sinh ra vào dung dịch $Ba(OH)_2$ thu được 49,25 gam kết tủa và dung dịch X. Đun kỹ dung dịch X thu thêm được 29,55 gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 55. B. 40. C. 25. D. 30

Câu 61: Cho butan qua xúc tác (ở nhiệt độ cao) thu được hỗn hợp X gồm C_4H_{10} , C_4H_8 , C_4H_6 và H_2 . Tỉ khối của X so với butan là 0,4. Nếu cho 0,6 mol X vào dung dịch brom (dư) thì số mol brom tối đa phản ứng là

- A. 0,48 mol. B. 0,36 mol. C. 0,24 mol. D. 0,60 mol.

Câu 62: Thủy phân hoàn toàn m gam chất béo trong dung dịch NaOH dư thu được 9,12 gam muối và 0,92 gam glixerol. Giá trị của m là

- A. 8,84. B. 10,04. C. 10,44. D. 9,64.

Câu 63: Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Thủy phân etyl axetat thu được ancol metylic.
B. Tristearin không phản ứng được với nước brom.
C. Etyl fomat có phản ứng tráng bạc.
D. Ở điều kiện thường, triolein là chất lỏng

Câu 64: Chất nào sau đây **không phải** là chất hữu cơ

- A. $C_6H_{12}O_6$. B. CH_4 . C. CH_3COONa . D. Na_2CO_3

Câu 65: Cho các phát biểu sau:

- (a) Điện phân dung dịch NaCl (điện cực trơ), ở catot xảy ra quá trình khử ion Na^+ .
(b) Cho CO dư qua hỗn hợp Al_2O_3 và CuO đun nóng, thu được Al và Cu.
(c) Nhúng thanh Zn vào dung dịch chứa $CuSO_4$ và H_2SO_4 , có xuất hiện ăn mòn điện hóa.
(d) Kim loại có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất là Hg, kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là W.
(e) Cho dung dịch $AgNO_3$ dư vào dung dịch $FeCl_2$, thu được chất rắn gồm Ag và AgCl.

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 66: Dung dịch nào sau đây tác dụng được với kim loại Cu?

- A. HCl. B. NaOH. C. $Fe(NO_3)_3$. D. H_2SO_4 loãng.

Câu 67: Tơ nào sau đây thuộc loại tơ bán tổng hợp?

- A. Tơ nylon-6,6 B. Tơ lapsan. C. Tơ tằm. D. Tơ visco.

Câu 68: Crom có số oxi hóa +2 trong hợp chất nào sau đây?

- A. $CrSO_4$. B. Cr_2O_3 . C. $NaCrO_2$. D. $K_2Cr_2O_7$.

Câu 69: Cho este đa chức X (có công thức phân tử $C_6H_{10}O_4$ tác dụng với dung dịch NaOH, thu được sản phẩm gồm một muối của axit cacboxylic Y và một ancol Z. Biết X không có phản ứng tráng bạc. Số công thức cấu tạo phù hợp của X là

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

Câu 70: Phát biểu nào sau đây là **sai**?

- A. Trong môi trường kiềm, anion CrO_2^- bị oxi hóa bởi Cl_2 thành anion CrO_4^{2-} .
B. Cr_2O_3 và $Cr(OH)_3$ đều là chất có tính lưỡng tính.
C. Khi phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng, nóng thì kim loại Cr bị khử thành cation Cr^{2+}
D. CrO_3 tác dụng với dung dịch KOH tạo ra muối K_2CrO_4 .

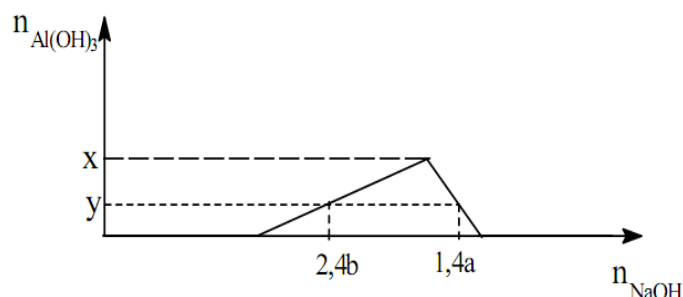
Câu 71: Hỗn hợp X gồm Al, Mg, FeO, Fe_3O_4 trong đó oxi chiếm 20,22% khối lượng hỗn hợp. Cho 25,32 gam hỗn hợp X tác dụng với dung dịch HNO_3 dư thu được 3,584 lít hỗn hợp khí NO và N_2O (đktc) có tỉ khối so với hiđro là 15,875 và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam muối khan. Nung muối khan này trong không khí đến khối lượng không đổi 30,92 gam chất rắn khan. Giá trị **gần nhất** của m là

- A. 105. B. 107 C. 106. D. 103.

Câu 72: Đun nóng m gam hỗn hợp X gồm hai este đơn chức với lượng dư dung dịch KOH thì có tối đa 11,2 gam KOH phản ứng, thu được ancol Y và dung dịch chứa 24,1 gam muối. Đốt cháy hoàn toàn Y thu được 8,96 lít CO_2 (đktc) và 9 gam H_2O . Giá trị của m là

- A. 12,9. B. 20,3. C. 22,1. D. 21,2.

Câu 73: Cho từ từ đến dư dung dịch NaOH 0,1M vào 300 ml dung dịch hỗn hợp gồm H_2SO_4 a mol/lít và $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ b mol/lít. Đồ thị dưới đây mô tả sự phụ thuộc của số mol kết tủa $\text{Al}(\text{OH})_3$ vào số mol NaOH đã dùng.



Tỉ số a/b gần với giá trị nào sau đây

A. 2,3.

B. 1,7.

C. 2,7.

D. 3,3.

Câu 74: Tiến hành điện phân dung dịch chứa x mol $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ và y mol NaCl bằng điện cực trơ, với cường độ dòng điện không đổi $I = 5\text{A}$ trong thời gian 2895 giây thì dừng điện phân, thu được dung dịch X. Cho 0,125 mol bột Fe vào dung dịch X, kết thúc phản ứng, thấy thoát ra 0,504 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất ở đktc); đồng thời còn lại 5,43 gam rắn không tan. Tỉ lệ x : y gần nhất là

A. 1,90.

B. 1,80.

C. 1,95.

D. 1,75.

Câu 75: Hỗn hợp X gồm etylamin và dimetylamin. Đốt cháy hoàn toàn m gam X bằng O_2 , thu được V lít N_2 (đktc). Cho m gam X phản ứng vừa đủ với dung dịch HCl, sau phản ứng thu được 16,3 gam muối. Giá trị của V là

A. 2,24.

B. 1,12.

C. 4,48.

D. 3,36.

Câu 76: Hỗn hợp X gồm các peptit mạch hở, đều được tạo thành từ các amino axit có dạng $\text{H}_2\text{NC}_m\text{H}_n\text{COOH}$. Đun nóng 4,63 gam X với dung dịch KOH dư, thu được dung dịch chứa 8,19 gam muối. Nếu đốt cháy hoàn toàn 4,63 gam X cần 4,2 lít O_2 (đktc). Dẫn toàn bộ sản phẩm cháy (CO_2 , H_2O , N_2) vào dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dư, sau phản ứng thu được m gam kết tủa và khối lượng dung dịch giảm 21,87 gam. Giá trị của m gần giá trị nào nhất sau đây?

A. 28

B. 30,0.

C. 32.

D. 35,0.

Câu 77: Cho các chất sau: metan, etilen, buta-1,3-đien, benzen, toluen, stiren, phenol, metyl acrylat. Số chất tác dụng được với nước brom ở điều kiện thường là

A. 7.

B. 6.

C. 4.

D. 5.

Câu 78: Este X hai chức, mạch hở có công thức phân tử $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$ không có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc, được tạo ra từ ancol Y và axit cacboxylic Z. Đun Y với H_2SO_4 đặc ở 170°C không tạo ra được anken; Y không phản ứng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ở điều kiện thường. Nhận xét nào sau đây **đúng**?

A. Chất Y là ancol etylic.

B. Trong X có ba nhóm $-\text{CH}_3$.

C. Chất Z không làm mất màu dung dịch brom.

D. Trong phân tử chất Z có số nguyên tử cacbon bằng số nguyên tử oxi

Câu 79: Hỗn hợp X gồm Na, Ba, Na_2O , BaO. Hòa tan hoàn toàn 21,9 gam X vào nước, thu được 1,12 lít khí H_2 và dung dịch Y, trong đó có 5,6 gam NaOH. Cho toàn bộ Y tác dụng với 100 ml dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,5M thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là.

A. 29,52.

B. 1,56

C. 36,51.

D. 27,96.

Câu 80: Hòa tan hết hỗn hợp kim loại (Mg, Al, Zn) trong dung dịch HNO_3 loãng vừa đủ thu được dung dịch X và không có khí thoát ra. Cô cạn cẩn thận dung dịch X thu được m gam muối khan (trong đó oxi chiếm 61,364% về khối lượng). Nung m gam muối khan nói trên tới khối lượng không đổi thu được 19,2 gam chất rắn. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 70.

B. 80.

C. 65.

D. 75.

----- HẾT -----