

LUYỆN ĐỀ 2020 – HOÁ HỌC – Thầy LÊ PHẠM THÀNH – ĐỀ ĐẶC BIỆT 11
(Nhóm dành riêng cho 2K2: <https://www.facebook.com/groups/DucMinhOff2K2>)

Cho biết nguyên tử khối (theo đvC) của các nguyên tố:

$H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;$
 $Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Ni = 59; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108; Cs = 133; Ba = 137.$

Câu 41. Chất nào sau đây **không** có tính lưỡng tính?

- A. Anilin. B. Lysin. C. Axit glutamic. D. Alanin.

Câu 42. Thạch cao sống có công thức hóa học là

- A. $CaCO_3$. B. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$. C. $CaSO_4 \cdot H_2O$. D. $CaSO_4$.

Câu 43. Cho NaOH vào dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$ thu được kết tủa là

- A. $Fe(OH)_3$. B. $Fe(OH)_2$. C. Fe_2O_3 . D. Na_2SO_4 .

Câu 44. Kim loại nào sau đây **không** tác dụng với dung dịch HCl?

- A. Mg. B. Fe. C. Al. D. Ag.

Câu 45. Trong thành phần của nước cứng tạm thời luôn chứa anion nào sau đây?

- A. SO_4^{2-} . B. CO_3^{2-} . C. Cl^- . D. HCO_3^- .

Câu 46. Kim loại nào sau đây chỉ điều chế được bằng phương pháp điện phân?

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

Câu 47. Kim loại nào sau đây **không phải** là kim loại kiềm?

- A. Mg. B. Na. C. Li. D. K.

Câu 48. Thủy phân chất nào sau đây thu được fructozơ?

- A. Tristearin. B. Tinh bột. C. Xenlulozơ. D. Saccarozơ.

Câu 49. Cây xanh được coi là “lá phổi của trái đất” vì trong quá trình quang hợp của cây xanh làm giảm nồng độ CO_2 và tạo ra khí nào sau đây?

- A. CO. B. O_2 . C. Cl_2 . D. N_2 .

Câu 50. Chất nào sau đây được dùng làm thuốc chữa dạ dày do thừa axit?

- A. Na_2SO_4 . B. $NaHCO_3$. C. NaOH. D. NaCl.

Câu 51. Ở điều kiện thường, nhôm **không** phản ứng với dung dịch nào sau đây?

- A. H_2SO_4 đặc. B. HCl đặc. C. $FeCl_2$. D. NaOH.

Câu 52. Số nguyên tử C trong phân tử lysin là

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

Câu 53. Cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử kim loại kiềm thổ có dạng

- A. $ns^1 (n \geq 2)$. B. $ns^2 (n \geq 1)$. C. $ns^2 (n \geq 2)$. D. $ns^1 (n \geq 1)$.

Câu 54. Kim loại nào sau đây **không** phản ứng với dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$?

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

Câu 55. Công thức cấu tạo thu gọn của tripanmitin là

- A. $(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5$. B. $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$. C. $(C_{17}H_{33}COO)_3C_3H_5$. D. $(C_{15}H_{33}COO)_3C_3H_5$.

Câu 56. Polime nào sau đây có cấu tạo mạch nhánh?

- A. Poli(metyl metacrylat). B. Amilopectin. C. Xenlulozơ. D. Amilozơ.

Câu 57. Chất nào sau đây là chất điện li yếu?

- A. HBr. B. HCl. C. HF. D. HI.

Câu 58. Hợp chất nào sau đây **không** phản ứng với dung dịch HCl?

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

Câu 59. Chất nào sau đây **không** làm mất màu dung dịch brom?

- A. Benzen. B. Etilen. C. Axetilen. D. Stiren.

Câu 60. Công thức phân tử của vinyl axetat là

- A. $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$. B. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ C. $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$. D. $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$.

Câu 61. Cho 5,60 gam Fe tác dụng hết với khí Cl_2 (dư, t°) thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 12,70. B. 16,25. C. 9,15. D. 19,05.

Câu 62. Dẫn V lít hỗn hợp H_2 và CO (đktc) qua ống sứ đựng 40,0 gam hỗn hợp CuO và Fe_2O_3 nung nóng đến phản ứng hoàn toàn được 36,8 gam hỗn hợp chất rắn X. Giá trị của V là

- A. 6,72. B. 4,48. C. 8,96. D. 2,24.

Câu 63. Đun dung dịch saccarozơ với dung dịch axit vô cơ một thời gian thu được dung dịch E chứa ba saccarit X, Y, Z. Phát biểu nào sau đây là **sai**?

- A. Trong E có 2 chất là đồng phân của nhau.
B. Trong E có 2 chất tham gia phản ứng tráng bạc.
C. Trong E chỉ có 1 chất làm mất màu nước brom.
D. Trong E chỉ có 2 chất có khả năng hòa tan $\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong dung dịch.

Câu 64. Cho các chất: Fe, FeO, Fe_3O_4 , Fe_2O_3 lần lượt vào dung dịch HNO_3 đặc ở nhiệt độ thường. Số chất phản ứng tạo ra chất khí là

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

Câu 65. Hỗn hợp E gồm hai este mạch hở có cùng công thức phân tử là $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$. Đun 14,6 gam E với một lượng vừa đủ dung dịch KOH thu được hỗn hợp M gồm hai muối X và Y ($M_X < M_Y$) và 7,1 gam hai ancol Z và T. Biết X, Y, Z và T có cùng số nguyên tử C trong phân tử. Thành phần % theo khối lượng của X trong M có giá trị **gần nhất** với

- A. 30. B. 74. C. 73. D. 60.

Câu 66. Phát biểu nào sau đây **không** chính xác?

- A. Để anilin lâu trong không khí, anilin bị oxi hóa chuyển thành hợp chất có màu đen.
B. Axit glutamic có tính lưỡng tính.
C. Dung dịch Gly-Ala-Val có phản ứng màu biure.
D. Tên thay thế của alanin là axit α -aminopropanoic.

Câu 67. Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Trong phản ứng điện phân ở catot luôn xảy ra quá trình khử.
B. Tôn lợp nhà bị xây sát đến lớp sắt bên trong bị ăn mòn điện hóa trong không khí ẩm.
C. Có thể dùng nước vôi (vừa đủ) để làm mềm nước cứng vĩnh cửu.
D. Bột nhôm phản ứng với bột iot chỉ cần nước làm chất xúc tác.

Câu 68. Cho các polime sau: amilopectin, poli(vinyl clorua), xenlulozơ axetat, polietilen. Số polime hóa học là

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

Câu 69. Thủy phân m gam saccarozơ với hiệu suất 75%, thu được dung dịch X. Cho dung dịch X vào lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 đến phản ứng hoàn toàn thu được 64,8 gam Ag. Giá trị của m là

- A. 68,4. B. 38,5. C. 34,2. D. 51,3.

Câu 70. 100ml dung dịch NaOH 2M hòa tan tối đa m gam Al_2O_3 . Giá trị của m là

- A. 10,2. B. 5,1. C. 15,3. D. 40,8.

Câu 71. Cho m gam Gly-Glu tác dụng hết với dung dịch NaOH dư, đun nóng. Số mol NaOH đã phản ứng là 0,3 mol. Giá trị của m là

- A. 22,2. B. 33,3. C. 30,6. D. 20,4.

Câu 72. Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

- A. Hidrocacbon không no không có phản ứng thế.
B. Phản ứng giữa etilen và dung dịch Br_2 là phản ứng oxi hóa khử.
C. Benzen không làm mất màu dung dịch Br_2 ở nhiệt độ thường.
D. Có thể điều chế metan từ CH_3COONa bằng một phản ứng.

Câu 73. Cho 1,568 lít CO_2 phản ứng vừa đủ với V lít dung dịch X chứa $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,03M và NaOH 0,03M thu được kết tủa và dung dịch Y chứa 5,11 gam chất tan. Giá trị của V là

- A. 1,0. B. 0,6. C. 0,8. D. 1,2.

Câu 74. Cho các phát biểu sau:

- (a) Trong dầu thực vật thường chứa các chất béo không no.
(b) Để chứng minh phân tử glucozơ có 5 nhóm OH người ta cho dung dịch glucozơ phản ứng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
(c) Tơ nitron được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng.
(d) Cao su thiên nhiên là sản phẩm của phản ứng trùng hợp isopren.
(e) Trong phân tử Gly – Glu – Ala có 6 nguyên tử oxi.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 75. Thủy phân hoàn toàn a gam triglixerit X trong dung dịch NaOH, thu được glixerol và dung dịch chứa m gam hỗn hợp muối (gồm natri stearat, natri panmitat và $\text{C}_{17}\text{H}_y\text{COONa}$). Đốt cháy hoàn toàn a gam X cần vừa đủ 1,24 mol O_2 , thu được H_2O và 0,88 mol CO_2 . Giá trị **gần nhất** của m là

- A. 14,24. B. 14,18. C. 13,12. D. 14,14.

Câu 76. Cho các phát biểu sau:

- (a) Hỗn hợp Ba và Al_2O_3 (tỉ lệ khối lượng tương ứng 1: 1) tan hết trong nước dư.
(b) Cho dung dịch NaHCO_3 vào dung dịch BaCl_2 đun nóng thu được kết tủa.
(c) Cho hỗn hợp FeCl_3 và Cu tỉ lệ mol 3:1 vào H_2O thu được dung dịch chứa 2 muối
(d) Kim loại Ba đẩy được Cu ra khỏi dung dịch muối.
(e) Trong ăn mòn điện hóa, quá trình oxi hóa kim loại xảy ra ở cực âm.
(g) Nối sợi dây Al và Cu để trong không khí ẩm thì Al bị ăn mòn trước.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 77. Este X có công thức phân tử là $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_2$ tác dụng với một lượng tối đa dung dịch NaOH đun nóng thu được dung dịch Y chỉ chứa hai muối. Thêm Br_2 dư vào dung dịch Y (sau khi đã được axit hoá bằng HCl loãng dư) thu được 43,8 gam kết tủa chứa 4 nguyên tử brom trong phân tử.

- (a) Có 2 CTCT của X thỏa mãn bài toán.
(b) Dung dịch Y chứa 21,0 gam muối.
(c) 1 mol X phản ứng với tối đa 4 mol H_2 (Ni, t°).
(d) Số mol NaOH đã dùng là 0,2.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 78. Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (1) Cho 2 ml benzen vào ống nghiệm chứa 2 ml nước cất, sau đó lắc đều.
- (2) Cho 1 ml C_2H_5OH , 1 ml CH_3COOH và vài giọt dung dịch H_2SO_4 đặc vào ống nghiệm, lắc đều. Đun cách thủy 6 phút, làm lạnh và thêm vào 2 ml dung dịch $NaCl$ bão hòa.
- (3) Cho vào ống nghiệm 1 ml metyl axetat, sau đó thêm vào 4 ml dung dịch $NaOH$ (dư), đun nóng.
- (4) Cho 2 ml $NaOH$ vào ống nghiệm chứa 1 ml dung dịch phenylamoni clorua, đun nóng.
- (5) Cho 1ml anilin vào ống nghiệm chứa 4 ml nước cất.
- (6) Nhỏ 1 ml C_2H_5OH vào ống nghiệm chứa 4 ml nước cất.

Sau khi hoàn thành, để yên các ống nghiệm có bao nhiêu thí nghiệm có hiện tượng chất lỏng phân lớp?

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

Câu 79. Hỗn hợp E gồm 3 este X, Y, Z mạch hở phân tử chỉ chứa một loại nhóm chức ($M_X < M_Y < M_Z < 190$) trong đó số X và Y có số mol bằng nhau. Đun m gam hỗn hợp E với dung dịch $NaOH$ (dư 20% so với lượng cần phản ứng) thu được dung dịch F. Cô cạn dung dịch F thu được chất rắn khan T (chứa 2 chất) và phần hơi chứa 32,85 gam hỗn hợp 2 ancol đồng đẳng kế tiếp. Đốt cháy hoàn toàn T thu được khí CO_2 ; 38,16 gam Na_2CO_3 và 1,08 gam H_2O . Thành phần % theo khối lượng của X trong E có giá trị **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 35,3%. B. 33,3%. C. 25,3%. D. 22,3%.

Câu 80. Hỗn hợp M chứa các chất hữu cơ X, Y, Z no mạch hở có công thức phân tử lần lượt là $C_4H_{12}N_2O_4$; $C_3H_8N_2O$ và $C_5H_{12}N_2O_3$. Cho 7,72 gam hỗn hợp M phản ứng vừa đủ với 100ml dung dịch $NaOH$ 1M thu được m gam hỗn hợp E gồm 3 muối có cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử và 0,07 mol một amin đơn chức. Phần trăm của muối có phân tử khối nhỏ nhất trong E **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 40,4%. B. 15,4%. C. 30,4%. D. 28,4%.

Thầy LÊ PHẠM THÀNH (0976.053.496)



KHAI GIẢNG

LỚP HÓA 12 OFF (2K3)

Chọn 1/2 lớp (tương đương)

12H5: 18h30 - 21h15 (Thứ 5)
12H8: 18h30 - 21h15 (Chủ nhật)

Tại P.206 - B3 - ĐHY Hà Nội - Đăng ký học: **0976.053.496**

