

Thời gian làm bài 50 phút, không kể thời gian phát đề

Họ tên học sinh.....

Số báo danh:.....

Mã đề thi 123

Cho nguyên tử khối của các nguyên tố:

$H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Fe = 56; Ca = 40; Cr = 52; Mn = 55; Cu = 64; Zn = 65; Ag = 108; Ba = 137$

Câu 41: Kim loại phản ứng được với nước ở nhiệt độ thường là

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

Câu 42: Thủy phân triolein trong dung dịch NaOH, thu được glixerol và muối X. Công thức của X là

- A. CH_3COONa . B. $C_{17}H_{35}COONa$.
C. $C_{17}H_{33}COONa$. D. $C_{15}H_{31}COONa$.

Câu 43: Chất nào sau đây thuộc loại hidrocarbon thơm

- A. Etan. B. Toluen. C. Propilen. D. Isopren.

Câu 44: Tinh bột, saccarozơ, glucozơ đều là

- A. Cacbohidrat. B. Disaccarit.
C. Monosaccarit. D. Polisaccarit.

Câu 45: Kim loại nào sau đây có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất?

- A. W. B. Al. C. Na. D. Hg.

Câu 46: Cho 8,9 gam hỗn hợp bột Mg và Zn tác dụng với dd H_2SO_4 loãng (dư), sau phản ứng thu được dung dịch chứa m (gam) muối và 0,2 mol khí H_2 (đktc). Giá trị của m là

- A. 16,1. B. 28,1. C. 28,5. D. 20,6.

Câu 47: Chất nào sau đây thuộc loại chất điện li mạnh?

- A. CH_3COOH . B. H_2O . C. NaCl. D. C_2H_5OH .

Câu 48: Đốt cháy hoàn toàn 0,15 mol một amin X no, đơn chức, mạch hở bằng khí oxi vừa đủ thu được 1,2 mol hỗn hợp gồm CO_2 , H_2O và N_2 . Số đồng phân bậc một của X là

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

Câu 49: C_2H_5OH có tên gọi là ?

- A. Etylen glicol. B. Glixerol.
C. Ancol metylic. D. Ancol etylic.

Câu 50: Metyl axetat có công thức là

- A. $HCOOC_2H_5$. B. CH_3COOCH_3 .
C. $CH_3COOCH=CH_2$. D. $C_2H_5COOCH_3$.

Câu 51: Tính chất nào sau đây **không** phải là tính chất vật lí chung của kim loại?

- A. Tính cứng. B. Tính dẫn điện.
C. Có ánh kim. D. Tính dẻo.

Câu 52: Cho 4,78 gam hỗn hợp $CH_3-CH(NH_2)-COOH$ và H_2N-CH_2-COOH phản ứng vừa đủ với dung dịch chứa a mol HCl thu được 6,97 gam muối. Giá trị của a là

- A. 0,6. B. 0,03. C. 0,06. D. 0,12.

Câu 53: Vào mùa đông, nhiều gia đình sử dụng bếp than đặt trong phòng kín để sưởi ấm gây ngộ độc khí, có thể dẫn tới tử vong. Nguyên nhân gây ngộ độc là do khí nào sau đây?

- A. N_2 . B. H_2 . C. O_3 . D. CO.

Câu 54: Số công thức cấu tạo của đipeptit X mạch hở tạo từ 1 gốc Ala và 1 gốc Gly là

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

Câu 55: Cho các chất sau: lysin, amoniac, metylamin, glyxin, axit glutamic. Số chất làm giấy quỳ tím ẩm chuyển sang màu xanh là

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

Câu 56: Chất nào sau đây cho phản ứng tráng bạc?

- A. $HCOOCH_3$. B. CH_3NH_2 .
C. $CH_3COOC_2H_5$. D. CH_3COOH .

Câu 57: Cho dãy các chất: phenyl axetat, metyl axetat, etyl fomat, tripanmitin, vinyl axetat. Số chất trong dãy khi thủy phân trong dung dịch NaOH loãng, đun nóng sinh ra ancol là

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

Câu 58: Cho 8,1 gam Al phản ứng hoàn toàn với khí Cl_2 dư, thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 36,07. B. 26,04. C. 40,05. D. 7,64.

Câu 59: Số nguyên tử cacbon trong phân tử saccarozơ là

- A. 11. B. 12. C. 10. D. 6.

Câu 60: Có các chất sau: (1) tinh bột; (2) xenlulozơ; (3) saccarozơ; (4) fructozơ. Khi thủy phân các chất trên thì những chất chỉ tạo thành glucozơ là:

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

Câu 61: Phân tử polime nào sau đây có chứa nitơ?

- A. Poli(vinyl clorua). B. Polibutađien.
C. Poli(metyl metacrylat). D. Poliacrilonitrin.

Câu 62: Tơ nào dưới đây thuộc loại tơ nhân tạo?

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

Câu 63: Ở nhiệt độ thường, kim loại Fe tác dụng được với dung dịch nào sau đây?

- A. NaCl. B. $Cu(NO_3)_2$. C. NaOH. D. $Mg(NO_3)_2$.

Câu 64: Aminoaxit là hợp chất hữu cơ tạp chức, chứa đồng thời nhóm

- A. $-NH_2$ và $-COOH$. B. $-OH$ và $-NH_2$.
C. $-NH_2$ và $-CHO$. D. $-OH$ và $-COOH$.

Câu 65: Cho các dung dịch sau: lòng trắng trứng, metyl axetat, glixerol, axit axetic, Gly-Ala, hồ tinh bột, saccarozơ. Số chất tác dụng với $Cu(OH)_2$ ở nhiệt độ thường là

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

Câu 66: Hỗn hợp X gồm propin, buta-1,3-đien và một amin no, đơn chức, mạch hở. Đem đốt cháy hoàn toàn 23,1 gam X cần dùng vừa đúng 2,175 mol O_2 nguyên chất thu được hỗn hợp sản phẩm Y gồm CO_2 , H_2O và khí N_2 . Dẫn toàn bộ Y qua bình chứa dung dịch NaOH đặc dư, khí thoát ra đo được 2,24 lít (ở đktc). Công thức của amin là

- A. CH_5N . B. C_2H_7N . C. C_3H_9N . D. $C_4H_{11}N$.

Câu 67: Trong các chất dưới đây, chất nào là đipeptit?

- A. $H_2N-CH_2-CO-NH-CH(CH_3)-COOH$.
B. $H_2N-CH_2-CO-NH-CH(CH_3)-CO-NH-CH_2-COOH$.
C. $H_2N-CH_2-CO-NH-CH_2-CH_2-COOH$.

D. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CO}-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{NH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{COOH}$.

Câu 68: Cho m gam hỗn hợp gồm các triglixerit tác dụng với dung dịch NaOH (vừa đủ), thu được hỗn hợp muối X gồm $\text{C}_{17}\text{H}_x\text{COONa}$, $\text{C}_{17}\text{H}_y\text{COONa}$ và $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COONa}$ (có tỉ lệ mol tương ứng là 3 : 4 : 2). Đốt cháy hoàn toàn X cần vừa đủ 4,47 mol O_2 , thu được Na_2CO_3 , H_2O và 3,07 mol CO_2 . Giá trị của m là

- A. 46,64. B. 52,84. C. 51,92. D. 48,72.

Câu 69: Tiến hành trùng hợp 1 mol etilen ở điều kiện thích hợp, đem sản phẩm sau trùng hợp tác dụng với dung dịch brom dư thì lượng brom phản ứng là 36 gam. Hiệu suất phản ứng trùng hợp và khối lượng polietilen (PE) thu được là :

- A. 70% và 23,8 gam. B. 77,5% và 21,7 gam.
C. 77,5 % và 22,4 gam. D. 85% và 23,8 gam.

Câu 70: Nhận định nào sau đây là đúng?

- A. Phân tử amilozơ có mạch phân nhánh, không duỗi thẳng mà xoắn như lò xo.
B. Anilin là một bazơ nên làm quỳ tím chuyển sang màu xanh.
C. Trong phân tử peptit mạch hở Gly-Ala-Val có 3 nguyên tử oxi.
D. Mỡ lợn hoặc dầu dừa có thể dùng làm nguyên liệu để sản xuất xà phòng.

Câu 71: Thủy phân hoàn toàn m gam hỗn hợp oligopeptit gồm Ala-Val-Ala-Gly-Ala và Val-Gly-Gly thu được x gam Ala; 37,5 gam Gly và 35,1 gam Val. Giá trị của m, x lần lượt là

- A. 99,3 và 30,9. B. 92,1 và 26,7. C. 84,9 và 26,7. D. 90,3 và 30,9.

Câu 72: Poli(metyl metacrylat) và nilon-6 được tạo thành từ các monome tương ứng là

- A. $\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}=\text{CH}_2$ và $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_5-\text{COOH}$.
B. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{COOCH}_3$ và $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_6-\text{COOH}$.
C. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{COOCH}_3$ và $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_5-\text{COOH}$.
D. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOCH}_3$ và $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_6-\text{COOH}$.

Câu 73: Đốt cháy hoàn toàn một lượng hỗn hợp X chứa glucozơ, fructozơ, xenlulozơ và metyl fomat cần dùng vừa đủ 28 lít khí O_2 (đktc) thu được CO_2 và H_2O . Cho toàn bộ sản phẩm cháy qua dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dư thấy có m gam kết tủa xuất hiện. Giá trị của m là

- A. 291,25. B. 310,86. C. 268,82. D. 246,25.

Câu 74: Polisaccarit X là chất rắn dạng sợi, màu trắng, không mùi vị. X có nhiều trong bông nõn, gỗ, đay, gai... Thủy phân X thu được monosaccarit Y. Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Y không tan trong nước.
B. X có cấu trúc mạch phân nhánh.
C. Phân tử khối của X là 162.
D. Y tham gia phản ứng với dung dịch AgNO_3 trong NH_3 tạo ra amoni gluconat.

Câu 75: Đun nóng 14,8 gam hỗn hợp X gồm ($\text{CH}_3\text{COOCH}_3$, HCOOC_2H_5 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$) trong 100,0 ml dung dịch chứa NaOH 1,0M và KOH aM (phản ứng vừa đủ) thì thu được 4,68 gam hỗn hợp hai ancol (tỷ lệ mol 1: 1) và m gam muối. Vậy giá trị m là:

- A. 18,28. B. 16,72. C. 14,96. D. 19,72.

Câu 76: Trong phòng thí nghiệm, etyl axetat được điều chế theo các bước:

Bước 1: Cho 1 ml $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, 1 ml CH_3COOH nguyên chất và 1 giọt H_2SO_4 đặc vào ống nghiệm.

Bước 2: Lắc đều, đồng thời đun cách thủy 5 - 6 phút trong nồi nước nóng 65 – 70°C.

Bước 3: Làm lạnh rồi rót thêm vào ống nghiệm 2 ml dung dịch NaCl bão hòa.

Cho các phát biểu sau, phát biểu đúng là

- A. Sau bước 2, trong ống nghiệm vẫn còn C_2H_5OH và CH_3COOH .
 B. Để hiệu suất phản ứng cao hơn, ta nên dùng dung dịch ancol 10%.
 C. Dung dịch $NaCl$ bão hòa được thêm vào ống nghiệm để phản ứng đạt hiệu suất cao hơn.
 D. Sau bước 3, chất lỏng trong ống nghiệm tạo dung dịch đồng nhất.

Câu 77: Hòa tan hoàn toàn 14,80 gam hỗn hợp A gồm Fe và Cu vào 96,00 gam dung dịch HNO_3 52,5%, sau khi kim loại tan hết thu được dung dịch X. Cho 600ml dung dịch KOH 1M vào dung dịch X thu được kết tủa Y và dung dịch Z. Lọc lấy Y rồi nung trong không khí đến khối lượng không đổi thu được 20,00 gam chất rắn. Cô cạn dung dịch Z được chất rắn T. Nung T đến khối lượng không đổi thu được 49,55 gam chất rắn. Nồng độ phần trăm của muối $Fe(NO_3)_3$ có trong dung dịch X **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 16% B. 12% C. 14% D. 18%

Câu 78: Hỗn hợp X gồm alanin, axit glutamic và hai axit cacboxylic no, đơn chức, mạch hở, kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Cho m gam X tác dụng vừa đủ với 500 ml dung dịch $NaOH$ 1M thu được 42,45 gam hỗn hợp muối. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn m gam X cần dùng 21,00 lít khí oxi. Cho sản phẩm cháy qua dung dịch H_2SO_4 đặc, dư thu được 22,96 lít hỗn hợp khí CO_2 và N_2 (biết các thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn). Thành phần phần trăm theo khối lượng của axit cacboxylic có phân tử khối lớn hơn trong X là

- A. 28,30%. B. 19,08%. C. 23,37%. D. 29,25%.

Câu 79: Hỗn hợp M gồm hai este: X đơn chức và Y hai chức (X, Y chỉ chứa nhóm chức este, mạch hở). Đốt cháy hoàn toàn a gam M trong oxi dư thu được H_2O và 2,5 mol CO_2 . Mặt khác, a gam M tác dụng vừa đủ với dung dịch $NaOH$ thu được 47,2 gam hỗn hợp Z gồm 2 muối và hỗn hợp T gồm 2 ancol (2 ancol đều có khả năng tách nước tạo anken). Đốt cháy hoàn toàn 47,2 gam hỗn hợp Z thu được H_2O ; 37,1 gam Na_2CO_3 và 15,4 gam CO_2 . Khối lượng của Y trong a gam M là

- A. 34,8. B. 22,2. C. 29,2. D. 32,0.

Câu 80: Hỗn hợp T gồm ba este X, Y, Z ($M_X < M_Y < M_Z < 150$) đều có công thức phân tử dạng $C_nH_nO_2$. Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp T cần vừa đủ 53,76 lít oxi (đktc), sau phản ứng thu được nước và 96,8 gam CO_2 . Nếu xà phòng hóa hoàn toàn 19,9 gam hỗn hợp T cần vừa đủ dung dịch có chứa 0,25 mol $NaOH$ thu được phần hữu cơ gồm hai ancol và 24,05 gam hỗn hợp M chứa 3 muối G, U, V ($80 < M_G < M_U < M_V$). Cho các phát biểu sau:

- a) X có khả năng tham gia phản ứng tráng gương;
 b) Y chiếm 27,64% về khối lượng trong E;
 c) G và U là muối của axit cacboxylic no, đơn chức, mạch hở;
 d) Trong M, muối U chiếm khối lượng lớn nhất;
 e) Z có bốn công thức cấu tạo thỏa mãn.

Số phát biểu đúng là

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

----- HẾT -----

ĐÁP ÁN CÁC MÃ ĐỀ MÔN HÓA HỌC 12

Mã đề	Câu	Đ/A	Mã đề	Câu	Đ/A	Mã đề	Câu	Đ/A	Mã đề	Câu	Đ/A
123	41	D	135	41	B	179	41	A	246	41	C
123	42	C	135	42	C	179	42	C	246	42	B
123	43	B	135	43	A	179	43	B	246	43	B
123	44	A	135	44	C	179	44	C	246	44	A
123	45	D	135	45	C	179	45	B	246	45	D
123	46	B	135	46	C	179	46	C	246	46	B
123	47	C	135	47	A	179	47	B	246	47	D
123	48	A	135	48	D	179	48	D	246	48	C
123	49	D	135	49	D	179	49	A	246	49	C
123	50	B	135	50	A	179	50	C	246	50	A
123	51	A	135	51	D	179	51	C	246	51	D
123	52	C	135	52	A	179	52	C	246	52	D
123	53	D	135	53	B	179	53	D	246	53	A
123	54	A	135	54	A	179	54	A	246	54	C
123	55	B	135	55	B	179	55	B	246	55	A
123	56	A	135	56	B	179	56	B	246	56	B
123	57	C	135	57	C	179	57	A	246	57	D
123	58	C	135	58	B	179	58	D	246	58	A
123	59	B	135	59	D	179	59	B	246	59	C
123	60	D	135	60	D	179	60	D	246	60	C
123	61	D	135	61	C	179	61	A	246	61	D
123	62	C	135	62	B	179	62	D	246	62	D
123	63	B	135	63	D	179	63	A	246	63	A
123	64	A	135	64	B	179	64	D	246	64	B
123	65	C	135	65	A	179	65	D	246	65	B
123	66	B	135	66	D	179	66	A	246	66	C
123	67	A	135	67	C	179	67	C	246	67	A
123	68	C	135	68	B	179	68	C	246	68	C
123	69	B	135	69	C	179	69	B	246	69	D
123	70	D	135	70	B	179	70	D	246	70	B
123	71	C	135	71	D	179	71	B	246	71	D
123	72	C	135	72	C	179	72	A	246	72	D
123	73	D	135	73	A	179	73	D	246	73	D
123	74	D	135	74	A	179	74	D	246	74	C
123	75	A	135	75	D	179	75	A	246	75	B
123	76	A	135	76	A	179	76	C	246	76	A
123	77	B	135	77	D	179	77	A	246	77	A
123	78	B	135	78	A	179	78	C	246	78	C
123	79	A	135	79	A	179	79	B	246	79	D
123	80	D	135	80	B	179	80	A	246	80	A

ĐÁP ÁN CÁC MÃ ĐỀ MÔN HÓA HỌC 12

Mã đề	Câu	Đ/A	Mã đề	Câu	Đ/A	Mã đề	Câu	Đ/A	Mã đề	Câu	Đ/A
357	41	D	456	41	D	678	41	D	789	41	C
357	42	C	456	42	B	678	42	C	789	42	B
357	43	A	456	43	C	678	43	B	789	43	A
357	44	C	456	44	B	678	44	B	789	44	A
357	45	B	456	45	D	678	45	D	789	45	D
357	46	D	456	46	C	678	46	D	789	46	D
357	47	A	456	47	C	678	47	D	789	47	C
357	48	C	456	48	B	678	48	D	789	48	C
357	49	A	456	49	D	678	49	A	789	49	B
357	50	B	456	50	C	678	50	C	789	50	B
357	51	C	456	51	A	678	51	A	789	51	B
357	52	D	456	52	A	678	52	C	789	52	C
357	53	C	456	53	D	678	53	A	789	53	C
357	54	A	456	54	C	678	54	C	789	54	B
357	55	B	456	55	A	678	55	C	789	55	A
357	56	A	456	56	D	678	56	B	789	56	A
357	57	B	456	57	D	678	57	B	789	57	C
357	58	D	456	58	C	678	58	B	789	58	C
357	59	B	456	59	A	678	59	A	789	59	A
357	60	D	456	60	A	678	60	C	789	60	D
357	61	B	456	61	B	678	61	B	789	61	A
357	62	D	456	62	B	678	62	A	789	62	D
357	63	C	456	63	A	678	63	A	789	63	D
357	64	D	456	64	B	678	64	A	789	64	B
357	65	A	456	65	A	678	65	D	789	65	D
357	66	C	456	66	C	678	66	D	789	66	D
357	67	D	456	67	B	678	67	A	789	67	C
357	68	D	456	68	D	678	68	D	789	68	D
357	69	A	456	69	A	678	69	C	789	69	A
357	70	B	456	70	A	678	70	C	789	70	A
357	71	C	456	71	A	678	71	A	789	71	B
357	72	A	456	72	C	678	72	A	789	72	A
357	73	C	456	73	D	678	73	A	789	73	C
357	74	B	456	74	C	678	74	B	789	74	C
357	75	D	456	75	D	678	75	C	789	75	A
357	76	A	456	76	C	678	76	B	789	76	A
357	77	D	456	77	D	678	77	A	789	77	D
357	78	A	456	78	A	678	78	A	789	78	C
357	79	D	456	79	B	678	79	C	789	79	B
357	80	B	456	80	A	678	80	D	789	80	C