

ĐĂNG KÍ KHÓA LIVE CTG ĐỂ THI 9+ HÓA

THI THỬ GIỮA HK1

ESTE - CACBOHIDRAT - AMINO AXIT



C âu 1: Vinyl axetat có công thức cấu tạo là:		
A. HCOOCH= CH_2	B. CH ₂ =CHCOOCH ₃	
CCCH ₃ COOCH=CH ₂	D. CH ₃ COOCH ₃	
Câu 2: Este có mùi thơm của hoa hồng là	1	
A. geranyl axetat. B. etyl butirat.	C. isoamyl axetat. D. benzyl axetat.	
Câu 3: Đun nóng este CH ₂ =CHCOOCH ₃ với	dung dịch KOH thì thu được	
A)CH ₂ =CHCOOK và CH ₃ OH.	B. CH ₃ COOK và CH ₂ =CHOH	
C. CH ₃ COOK và CH ₃ CHO.	D. C ₂ H ₅ COOK và CH ₃ OH	
C âu 4: Đốt cháy hoàn toàn este nào sau đây t	hu được số mol CO_2 lớn hơn số mol H_2O ?	
A. CH ₃ COOCH ₂ CH ₃ .	B. HCOOCH ₃ .	
C. CH ₃ COOCH ₃ .	(I) CH ₂ =CHCOOCH ₃ .	
C âu 5: Benzyl axetat là một este có trong mù	i thơm của hoa nhài. Công thức của benzyl axetat là	
A. C_6H_5 - CH_2 - COO - CH_3 .	BCH ₃ -COO-CH ₂ -C ₆ H ₅	
\mathbf{C} . \mathbf{CH}_3 - \mathbf{COO} - $\mathbf{C}_6\mathbf{H}_5$.	D. C_6H_5 -COO-CH ₃ .	
Câu 6: Đun nóng tripanmitin trong dung dịch	NaOH vừa đủ thu được sản phẩm gồm $C_3H_5(OH)_3$ và	
A. $C_{17}H_{33}COONa$. $\bigcirc C_{15}H_{31}COONa$. С. С ₁₅ H ₃₁ СООН. D. С ₁₇ H ₃₅ СООН.	
C âu 7: Số đồng phân đơn chức, mạch hở ứng là	với công thức phân tử C ₄ H ₈ O ₂ có phản ứng tráng bạc (4) 60 C-C-C (4) 60 C-C (4) 60 C-C D. 3. (245 600 CH ₃)	
A. 1.	D. 3. (245 COO CH3	

Câu 8: Phản ứng điều chế etyl axetat từ ancol etylic và axit axetic được gọi là phản ứng					
(A) este hóa. B. xà phòng hóa. C. thủy phân. D. trùng ngưng.					
Câu 9: Etyl axetat là tên gọi của chất nào sau đây					
A. CH ₃ COOC ₂ H ₅ B. HCOOCH ₃ C. C ₂ H ₅ COOCH ₃ D. CH ₃ COOH					
Câu 10: Số trieste khi thủy phân đều thu được sản phẩm gồm glixerol, axit CH ₃ COOH và s C ₂ H ₅ COOH là (2) H ₅ (3) BB (2) H ₅ (4) T ₆ H ₅ (5) (3) BB (4) C.66 T ₆ H ₈ O ₃ D ₇ C ₆ H ₅ CH ₂ -OH	axit				
A. 9 B. 4 $C.6_{0.00} > C.18_{0.0}$ $D.2_{0.00} = C.18_{0.0}$					
Câu 11: Cho các este: metyl axetat (1), vinyl axetat (2), tristearin (3), benzyl axetat (4), etyl acrylat (5), iso-amyl axetat (6). Số chất phản ứng với dung dịch NaOH đun nóng thu được ancol là:					
A. 3 B. 4 C 5 D. 6					
Câu 12: Cho $0,15$ mol tristearin ($(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$) tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH dư, đun nóng, thu được m gam glixerol. Giá trị của m là					
A. 13,8. B. 6,90. C. 41,40. D. 21,60.					
Câu 13: Thủy phân hoàn toàn m gam triglixerit X trong dung dịch NaOH dư, thu được 4,6 gam glixerol và hỗn hợp hai muối gồm natri stearat và natri panmitat có tỉ lệ mol tương ứng là 1: 2. Giá trị của m là					
A. 44,3. B. 45,7. C. 41,7. D. 43,1.					
Câu 14: Tiến hành các thí nghiệm theo các bước sau:					
Bước 1: Cho vào hai ống nghiệm mỗi ống 2ml etyl axetat.					
Bước 2: Thêm 2ml dung dịch H ₂ SO ₄ 20% vào ống thứ nhất; 4ml dung dịch NaOH 30% vào ống thứ hoị.	g				
thứ hai. —) Chư, ở pước Bước 3: lắc đều cả hai ống nghiệm, lắp ống sinh hàn, đun sôi nhẹ trong khoảng 5 phút, để nguộ	i.				
Cho các phát biểu sau:					
(a) Sau bước 2, chất lỏng trong cả hai ống nghiệm đều phân thành hai lớp.					
(b) Sau bước 2, chất lỏng trong cả hai ống nghiệm đều đồng nhất.					
(v) Sau bước 3, ở hai ống nghiệm đều thu được sản phẩm giống nhau.					
(d) Ở bước 3, có thể thay việc đun sôi nhẹ bằng đun cách thủy (ngâm trong nước nóng).					
(e) Ông sinh hàn có tác dụng hạn chế sự thất thoát của các chất lỏng trong ống nghiệm. Số phát biểu đúng là:					
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·					
A. 2. B. 4. C. 5. D. 3. Câu 15: Este nào sau đây làm mất màu dung dịch nước brom					
A. CH ₃ CH ₂ COOCH ₃ B. CH ₂ =CHCOOCH ₃					
C. CH ₃ COOH D. CH ₃ COOCH ₃					

A. 2,9

Thầy Giáo: Phạm Văn Thuận

D. 1,64

Sống là để dạy hết mình

3

Câu 17: Đốt cháy hoàn to khí CO ₂ (đktc). Khối lượ	•	p gồm etyl axetat và	etyl propionat, thu được 15,68 lít			
A. 30,8 gam.	B. 50,4 gam.	C. 12,6 gam	D. 100,8 gam.			
Câu 18: Số hợp chất là đồng phân cấu tạo, có cùng công thức C ₄ H ₈ O ₂ , tác dụng với dung dịch NaOH nhưng không tác dụng với Na là						
A. 6.	B. 3.	C. 5.	D. 4.			
Câu 19: Hợp chất thơm X thuộc loại este có công thức phân tử C ₈ H ₈ O ₂ . X không thể điều chế được từ phản ứng của axit và ancol tương ứng, đồng thời X có khả năng tham gia phản ứng tráng gương. Công thức của X là						
A. $CH_3COOC_6H_5$.	B. HCOOC ₆ H ₄ CH ₃	C. $HCOOCH_2C_6H_5$	$\mathbf{D.}$ $\mathbf{C_6H_5COOCH_3.}$			
Câu 20: Chất X đơn chức khi cháy chỉ tạo CO ₂ và H ₂ O có số mol bằng nhau, biết X không tác dụng với NaOH ở điều kiện thường nhưng tác dụng được với NaOH khi đun nóng. X có thể tham gia phản ứng nào sau đây?						
A. Dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ , đun nóng. B. Dung dịch NaCl.						
C. Dung dịch HBr.		D. H ₂ (xúc tác Ni, t°).				
Câu 21: Xà phòng hóa hoàn toàn 22,2 gam hỗn hợp gồm 2 este HCOOC ₂ H ₅ và CH ₃ COOCH ₃ bằng dung dịch NaOH 1M đun nóng. Thể tịch dung dịch NaOH tối thiểu cần dùng là						
A. 150 ml	B. 400 ml	C. 300 ml	D. 200 ml			
Câu 22: Cho este no, đa chức, mạch hở X (có công thức phân tử CxHyOz với x≤5) tác dụng với dung dịch NaOH thu được sản phẩm chỉ gồm một muối của axit cacboxylic và một ancol. Biết X có tham gia phản ứng tráng bạc. Số công thức cấu tạo phù hợp với X là						
A. 3.	B. 4.	C. 1.	D. 2.			

Câu 16: Thủy phân 4,4 gam etyl axetat bằng 100 ml dung dịch NaOH 0,2M. Sau khi phản ưng xảy

C. 4,10

ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

B. 4,28

Câu 23: Hai este X, Y là dẫn xuất của benzen có công thức phân tử là C₉H₈O₂; X và Y đều cộng hợp với brom theo tỉ lệ 1: 1. X tác dụng với xút cho một muối và một anđehit. Y tác dụng với xút dư cho hai muối và nước. Công thức cấu tạo của X và Y là

- A. HCOOC₆H₄CH=CH₂ và HCOOCH=CH-C₆H₅.
- **B.** C₆H₅COOCH=CH₂ và CH₂=CH-COOC₆H₅.
- C. HCOOC₆H₄CH=CH₂ và CH₂=CH-COOC₆H₅.
- **D.** C₆H₅COOCH=CH₂ và C₆H₅CH=CH-COOH.

Câu 24: Trieste X được tạo thành từ glixerol và các axit cacboxylic đơn chức. Trong phân tử X, số nguyên tử cacbon nhiều hơn số nguyên tử oxi là 1. Cho m gam X tác dụng hết với lượng dư dung dịch NaOH thì có 12 gam NaOH phản ứng. Đốt cháy hoàn toàn m gam X, cần thể tích O₂ (đktc) tối thiểu là

- **A.** 17,92 lít.
- **B.** 8,96 lít.
- C. 14,56 lít.
- **D.** 13,44 lít.

Câu 25: Cho m gam chất hữu cơ đơn chức X tác dụng vừa đủ với 25 gam dung dịch KOH 11,2%, sau khi phản ứng hoàn toàn thu được 5,6 gam muối của một axit hữu cơ và 1,6 gam một ancol. Công thức của X là

A. CH₃COOCH=CH₂.

B. C₂H₅COOCH₃.

C. CH₃COOC₂H₅.

D. CH₂=CHCOOCH₃.

Câu 26: Hợp chất X mạch hở có công thức phân tử là C₄H₉NO₂. Cho 15,45 gam X phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH sinh ra một chất khí Y và dung dịch Z. Khí Y nặng hơn không khí, làm giấy quỳ ẩm chuyển màu xanh. Dung dịch Z có khả năng làm mất màu nước brom. Cô cạn dung dịch Z thu được m gam muối khan. Giá trị của m là

- **A.** 16,2.
- **B.** 12,3.
- **C.** 14,1.
- **D.** 14,4.

Câu 27: Hỗn hợp X chứa hai chất béo được tạo bởi từ axit stearic và axit oleic. Xà phòng hóa hoàn toàn m gam X, thu được 13,8 gam glixerol. Nếu đốt cháy hoàn toàn m gam X cần dùng 12,105 mol O₂, thu được CO₂ và H₂O. Giá trị **gần nhất** của m là

- **A.** 133.
- **B.** 130.
- **C.** 140.
- **D.** 145.

Câu 28: Đốt cháy hoàn toàn x mol este E chỉ chứa chức este cần dùng 3,5x mol O_2 , thu được a mol O_2 và b mol O_2 và

A. 3

B. 4

C. 1

D. 2

được sản phẩm gồm	` •	eboxylic Y và một anco	dụng với dung dịch NaOH, thu ol Z. Biết X không có phản ứng		
A. 4.	B. 3.	C. 5.	D. 2.		
Câu 30: Hỗn hợp Z gồm hai este X và Y tạo bởi cùng một ancol và hai axit cacboxylic kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng ($M_X < M_Y$). Đốt cháy hoàn toàn m gam Z cần dùng 6,16 lít khí O_2 (đktc), thu được 5,6 lít khí O_2 (đktc) và 4,5 gam H_2O . Công thức este Y và giá trị của m tương ứng là					
A. HCOOCH ₃ và 6,7.		B. CH ₃ COOCH ₃	B. CH ₃ COOCH ₃ và 6,7.		
C. HCOOCH	₂ CH ₃ và 9,5.	D. $(HCOO)_2C_2H$	4 và 6,6.		
Câu 31: Cho các phá	nt biểu sau:				
a. Nổng độ Glucozơ trong máu người là 1%.					
b. Ở điều kiện thườ	ng, anilin là chất rắn.				
c. Tinh bột thuộc lo	pai polisaccarit.				
d. Thủy phân hoàn	toàn anbumin của lòng	g trắng trứng, thu được	α–amino axit.		
e. Ở điều kiện thích	n hợp, triolein tham gia	\mathfrak{p} phản ứng cộng H_2			
Số phát biểu	đúng là				
A. 3.	B. 5.	C. 4.	D. 2.		
Câu 32: Cho các phát biểu sau					
a. Tất cả các peptit	đều có phản ứng màu	biure.			
b. Muối phenylamo	oni clorua không tan tro	ong nước.			
c. Ở điều kiện thườ	ng, metylamin và đim	etylamin là những chất	khí.		
d. Trong phân tử pe	eptit mạch hở Gly-Ala-	-Gly có 4 nguyên tử ox	i.		
e. Ở điều kiện thườ	rng, amino axit là nhữn	ng chất lỏng. Số phát bi	ểu đúng là		
A. 2.	B. 4.	C. 5.	D. 3.		
<i>Câu 33:</i> Lấy 0,3 mol hỗn hợp X gồm H ₂ NC ₃ H ₅ (COOH) ₂ và H ₂ NCH ₂ COOH cho vào 400ml dung dịch HCl 1M thì thu được dung dịch Y . Y tác dụng vừa đủ với 800ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch Z . Làm bay hơi Z thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là					
A. 55,2 gam.	B. 69,1 gam.	C. 28,8 gam.	D. 61,9 gam.		

Câu 34: Đun nóng 9,3 gam chất X có công thức phân tử C₃H₁₂N₂O₃ với 2 lít dung dịch KOH 0,1M. Sau khi phản ứng hoàn toàn, thu được một chất khí làm quỳ tím ẩm chuyển màu xanh và dung dịch Y chỉ chứa chất vô cơ. Cô cạn dung dịch Y, thu được chất rắn khan có khối lượng là

A. 10,35 gam.

B. 9,95 gam.

C. 13,15 gam.

D. 10,375 gam.

Câu 35: Hỗn hợp hai chất X ($C_5H_{16}O_3N_2$) và Y ($C_4H_{12}O_4N_2$) tác dụng với dung dịch NaOH vừa đủ, đun nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch thu được m gam hỗn hợp E gồm hai muối Z và T ($M_Z < M_T$) và 4,48 lít (đktc) hỗn hợp M gồm hai amin đồng đẳng kế tiếp có tỉ khối hơi so với H_2 bằng 18,3. Khối lượng của muối Z trong E là

A. 4,24 gam.

B. 3,18gam.

C. 5,36 gam.

D. 8,04 gam.

Câu 36: Hợp chất X có công thức phân tử C₅H₈O₄. Thủy phân hoàn toàn X trong dung dịch NaOH, thu được một muối của axit cacboxylic Y và ancol Z. Biết dung dịch của ancol Z hòa tan được Cu(OH)₂ tạo thành dung dịch màu xanh lam. Công thức cấu tạo của X là

A. HCOOCH₂CH₂OOCCH₃.

B. HCOOCH₂CH₂CH₂OOCH.

C. CH₃COOCH₂CH₂OOCCH₃.

D. HCOOCH₂CH(CH₃)OOCH

Câu 37. Hỗn hợp X chứa hai amin kế tiếp thuộc dãy đồng đẳng của metylamin. Hỗn hợp Y chứa glyxin và lysin. Đốt cháy hoàn toàn 0,2 mol hỗn hợp Z (gồm X và Y) cần vừa đủ 1,035 mol O2, thu được 16,38 gam H2O; 18,144 lít (đktc) hỗn hợp CO2 và N2. Phần trăm khối lượng của amin có khối lượng phân tử nhỏ hơn trong Z là

A. 21,05%.

B. 16,05%.

C. 13,04%.

D. 10,70

Câu 38. Chất X (C₁₀H₁₆O₄) có mạch cacbon không phân nhánh. Cho a mol X phản ứng hết với dung dịch NaOH thu được chất Y và 2a mol chất Z. Đun Z với dung dịch H₂SO₄ đặc thu được chất T có tỉ khối hơi so với Z là 0,7. Nhận định nào sau đây là **sai**?

A. Chất X có tồn tại đồng phân hình học

B. Chất T làm mất màu nước brom

C. Đốt cháy 1 mol Y thu được 4 mol CO₂

D. Chất X phản ứng với H₂ (Ni, t°) theo tỉ lệ 1: 1

Câu 39. Đốt cháy hoàn toàn 0,36 mol hỗn hợp X gồm 3 este đều mạch hở với lượng oxi vừa đủ, thu được 2,79 mol CO₂ và 1,845 mol H₂O. Mặt khác, hidro hóa hoàn toàn 0,36 mol X cần dùng a mol H₂ (xúc tác Ni, t°) thu được hỗn hợp Y gồm hai este. Đun nóng toàn bộ Y với 900 ml dung dịch NaOH 1M (vừa đủ) thu được hỗn hợp Y gồm hai ancol và hỗn hợp Z gồm các muối của các axit cacboxylic. Giá trị của a **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

A. 0,48

B.0,32

C.0,36

D. 0,40

Câu 40. Hỗn hợp E gồm este X, Y, Z đều đơn chức, mạch hở là đồng phân cấu tạo của nhau (trong đó X có số mol nhỏ nhất). Cho 5,16 gam E tác dụng với dung dịch NaOH vừa đủ. Sau phản ứng hoàn toàn, thu được 4,36 gam hỗn hợp F gồm hai muối của hai axit cacboxylic kế tiếp nhau trong cùng một dãy đồng đẳng và hỗn hợp hơi M gồm các chất hữu cơ no, đơn chức. Cho F phản ứng với lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, thu được 8,64 gam Ag. Cho hỗn hợp M phản ứng với lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, thu được 6,48 gam Ag. Thành phần phần trăm về khối lượng của X trong E là

A.16,67%

B.20,00%

C. 13,33%

D.25,00%