

**A.** Axit axetic.

## KHÓA HỌC LIVESTREAM – LỚP 12

## KIỂM TRA ĐỊNH KÌ: LẦN 14

	(Thời gian	làm bài: 50 phút, không kể t	thời gian phát đề)		
NAP 41: Chất X có công t	hức cấu tạo CH2=CH	I – COOCH₃. Tên gọi c	ủa X là		
<b>A.</b> metyl acrylat.		C. propyl fomat.			
NAP 42: Số mol H2 tối đa	tác dụng với 1 mol t	riolein là	•		
<b>A.</b> 1.	<b>B.</b> 6.	<b>C.</b> 3.	D. 2.		
NAP 43: Chất nào sau đâ	y thủy phân trong d	ung dịch NaOH loãng,	đun nóng sinh ra ancol?		
A. Phenyl axetat.	<b>B.</b> Tripanmitin.	C. Vinyl axetat.	<b>D.</b> Gly-Ala		
NAP 44: Thủy phân m g	gam saccarozơ trong	môi trường axit với h	uiệu suất 90%, thu được sản phẩm		
chứa 10,8 gam hỗn hợp g	lucozơ và fructozơ. (	Giá trị của m là			
<b>A.</b> 9,25.	<b>B.</b> 11,4.	<b>C.</b> 8,55.	<b>D.</b> 10,25.		
NAP 45: Số nguyên tử hi	đro có trong phân tử	metyl axetat là			
<b>A.</b> 4.	<b>B.</b> 10.	<b>C.</b> 6.	<b>D.</b> 8.		
NAP 46: Thủy phân hoài	n toàn cacbohiđrat A	thu được hai monosa	accarit X và Y. Hiđro hóa X hoặc Y		
đều thu được chất hữu cơ	z Z. Hai chất A và Z	lần lượt là			
A. Saccarozo và so	bitol.	B. Saccarozo và ax	it gluconic.		
C. Tinh bột và glucozo.		<b>D.</b> Tinh bột và sob	D. Tinh bột và sobitol.		
NAP 47: Cho các chất: H	COO-CH3, CH3-COC	OH, CH3-COOCH=CH2	, CH₃-CH₂-CHO. Số chất trong dãy		
thuộc loại este là					
<b>A.</b> 4	<b>B.</b> 3.	C. 2.	<b>D.</b> 1.		
NAP 48: Đốt cháy hoàn t	toàn một este thu đư	rọc số mol CO2 bằng s	iố mol H2O. Este đó thuộc loại nào		
sau đây?					
A. Este thom, đơn chức, mạch hỏ.		<b>B.</b> Este no, đơn chư	B. Este no, đơn chức mạch hở.		
C. Este đơn chức.		D. Este no, 2 chức	D. Este no, 2 chức mạch hở		
<b>NAP 49:</b> Este nào sau đây	có mùi chuối chín?				
<b>A.</b> Etyl fomat	<b>B.</b> Benzyl axetat	C. Isoamyl axetat	<b>D.</b> Etyl butirat		
NAP 50: Thủy phân chất	hữu cơ X trong môi	trường axit vô cơ thu	được hai chất hữu cơ, hai chất này		
đều có khả năng tham gia	a phản ứng tráng gư	ơng. Công thức của cất	ı tạo của X là		
A. HCOOC6H5 (Pl	nenyl fomat).	<b>B.</b> HCOOCH=CH <sub>2</sub>			
C. HCOOC2H5.		D. CH <sub>2</sub> =CH-COOF	H		
<b>NAP 51:</b> Đốt cháy 6 gam	este X thu được 4,48	3 lít CO2 (đktc) và 3,6 g	gam H2O. Biết X có phản ứng tráng		
gương với dung dịch Agl	NO3/NH3. Công thức	c cấu tạo của X là			
A. HCOOCH <sub>3</sub> .		B. HCOOCH2CH2C	CH₃.		
C. HCOOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .		D. CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>			
<b>NAP 52:</b> Đun nóng 7,2 g	gam CH₃COOH với	6,9 gam C2H5OH (xúc	tác $H_2SO_4$ ) thì thu được 7,04 gam		
este. Hiệu suất của phản	ứng este hoá là				
<b>A.</b> 66,67%.	<b>B.</b> 50,0%.	<b>C.</b> 53,33%.	<b>D.</b> 60,0%.		
NAP 53: Chất béo là tries	te của axit béo với ch	nất nào sau đây?			
A. Etylen glicol.	<b>B.</b> Etanol.	C. Glixerol.	<b>D.</b> Metanol.		
<b>NAP 54:</b> Axit nào sau đây	y là axit béo?				

**C.** Axit stearic.

**D.** Axit ađipic.

**B.** Axit glutamic.

NAP 55: Khi làm bay hoi 8,14 gam một este đơ	n chức X thu được m	nột thể tích đúng bằng thể tích của			
$3{,}52~gam~O_2$ đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp	suất. Công thức phâ	n tử của X là			
<b>A.</b> C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub> . <b>B.</b> C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub> .	$C. C_4H_6O_2.$	<b>D.</b> C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> .			
NAP 56: Bệnh nhân phải tiếp đường (tiêm hoặ	ác truyền dung dịch	đường vào tĩnh mạch), dung dịch			
đường đó là					
A. glucozo. B. tinh bột.	C. saccarozo. D. fr	ructozơ.			
NAP 57: Fructozo không tác dụng với chất hoặc	c dung dịch nào sau đ	∄ây?			
<b>A.</b> H <sub>2</sub> (xúc tác Ni, t°).	<b>B.</b> Cu(OH) <sub>2</sub> .				
C. dung dịch AgNO3/NH3, t°.	D. dung dịch Br <sub>2</sub> .				
<b>NAP 58:</b> Cặp chất nào sau đây <b>không</b> phải là đờ	ông phân của nhau?				
A. Tinh bột và xenlulozo	B. Fructozo và glucozo				
C. Metyl fomat và axit axetic	D. Mantozo và saccarozo				
NAP 59: Cho chất X có công thức phân tử C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> 0	O2 tác dụng với dung	; dịch NaOH sinh ra chất Y có công			
thức phân tử C2H3O2Na. Công thức của X là					
<b>A.</b> HCOOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> . <b>B.</b> CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .	$C. C_2H_5COOCH_3.$	D. HCOOC <sub>3</sub> H <sub>5</sub> .			
NAP 60: Este nào sau đây khi thủy phân tạo ra sản phẩm đều tham gia phản ứng tráng gương là					
<b>A.</b> HCOOCH₃.	B. CH <sub>2</sub> =CHCOOCH <sub>3</sub> .				
C. HCOOCH=CH <sub>2</sub> .	D. CH <sub>3</sub> COOCH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub> .				
NAP 61: Phát biểu nào sau đây sai?					
A. Thủy phân vinyl axetat thu được and	ehit axetic.				
B. Etyl fomat có phản ứng tráng bạc.					
C. Triolein phản ứng được với nước bro	m.				
D. Ở điều kiện thường, tristearin là chất	lỏng.				
NAP 62: Tính chất nào sau đây không phải của	triolein?				
A. Là chất lỏng ở điều kiện thường.					
B. Tác dụng với Cu(OH)2 ở điều kiện thu	ròng, tạo ra dung dịc	h xanh lam.			
C. Thủy phân hoàn toàn trong dung dịch	n NaOH, thu được xà	phòng.			
<b>D.</b> Tác dụng với $H_2$ dư (xúc tác Ni, đun 1	nóng) tạo ra tristearin	n.			
NAP 63: Chất X có công thức C8H8O2 có chứa vòng benzen, X phản ứng được với dung dịch NaOH					
đun nóng theo tỷ lệ số mol $1:2$ , $X$ không than	m gia phản ứng trán	g gương. Số công thức của X thỏa			
mãn điều kiện của X là					
<b>A.</b> 1 <b>B.</b> 9	<b>C.</b> 7	<b>D.</b> 8			
NAP 64: Khi xà phòng hóa tripanmitin ta thu được sản phẩm là					
A. C17H35COOH và glixerol.  B. C17H35COONa và glixerol.					
C. C15H31COONa và glixerol.	D. C15H31COONa v	D. C15H31COONa và etanol.			
<b>NAP 65:</b> Thủy phân hoàn toàn triglixerit X tron	g dung dịch NaOH c	dư, thu được 4,6 gam glixerol và m			
gam hỗn hợp hai muối natri stearat và natri ole	at có tỉ lệ mol tương t	ứng là 1 : 2. Giá trị của m là			
<b>A.</b> 45,6 gam. <b>B.</b> 45,8 gam.	<b>C.</b> 45,7 gam.	<b>D.</b> 45,9 gam.			
NAP 66: Thủy phân hoàn toàn chất béo X trun	g tính trong môi trư	ờng axit, thu được glixerol và hỗn			
họp hai axit béo. Nếu đốt cháy hoàn toàn a mọ	ol X thì thu được 12,3	32 lít CO2 (đktc) và 8,82 gam H2O.			
Mặt khác, a mol X tác dụng tối đa với 40 ml dung dịch Br2 1M. Hai axit béo là					
<b>A.</b> axit stearic và axit oleic.	B. axit panmitic và axit oleic.				
	<b>B.</b> axit panmitic và	axit oleic.			

NAP 67: Hợp chất hữu cơ	X có công thức phân	tử C8H8O2, X chứa n	nhân thơm, khi cho 0,1 mol X tác			
dụng vừa đủ với dung dịch	n chứa 0,2 mol NaOH.	. Số đồng phân cấu tạ	o của X thỏa mãn là:			
<b>A.</b> 10.	<b>B.</b> 6.	C. 4.	<b>D.</b> 12.			
NAP 68: Cho các phương trình phản ứng sau, theo đúng tỉ lệ mol (X, Y, Z, T là kí hiệu của các chất):						
$X + NaOH \longrightarrow Y + Z$						
$\mathbf{Y}_{(R)} + 2\text{NaOH}_{(R)} \xrightarrow{\text{CaO, t}^0} \mathbf{T} + 2\text{Na}_2\text{CO}_3$						
	$C_2H_4 + T \stackrel{Ni, t^0}{}$	$\rightarrow C_2H_6$				
Chất <b>X</b> có thể là						
	<b>B.</b> (COOH) <sub>2</sub> .		D. HOOC-COONa.			
7 -			Chất X có trong máu người với			
nồng độ khoảng 0,1%. Phát	•	<b>ông</b> đúng?				
<b>A.</b> X có phản ứng tr	•					
	g kiềm Y chuyển hóa t					
-	ới H2 cho cùng một sản	n phẩm là sobitol.				
<b>D.</b> Y làm mất màu n						
NAP 70: Cho quá trình chu	-					
Khí	$CO_2 \xrightarrow{(1)} tinh bột -$	$\xrightarrow{(2)}$ glucozo $\xrightarrow{(3)}$	→ C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH			
Tên gọi của các phản ứng (	1), (2), (3) lần lượt là					
<b>A.</b> lên men, thủy ph	ân, quang hợp	<b>B.</b> trùng hợp, quang	hợp, lên men			
	phân, lên men					
			nhỏ từ từ từng giọt NH3 5% vào			
		•	ất X vào, rồi ngâm phần chứa hóa			
	<b>Q</b> .	g 50-60°C) trong vài p	phút, trên thành ống nghiệm xuất			
hiện lớp bạc trắng sáng. Ch	· ·					
<b>A.</b> fructozo.	<b>B.</b> saccarozo.	C. glucozo.	D fomanđehit.			
NAP 72: Cacbohidrat X có	đặc điểm:					
- Bị thủy phân trong môi tr	ường axit	- Thuộc loại polisacc	arit			
- Phân tử gồm nhiều gốc β-	·glucozo					
Cacbohidrat X là						
A. tinh bột.	<b>B.</b> xenlulozo.	C. glucozo.	D. saccarozo.			
NAP 73: Đun nóng dung d	lịch chứa 27,0 gam glı	ıcozo với lượng dư d	ung dịch AgNO3 trong NH3, đến			
khi phản ứng xảy ra hoàn t	oàn thu được m gam	Ag. Giá trị của m là				
<b>A.</b> 16,2.	<b>B.</b> 10,8.	<b>C.</b> 21,6.	<b>D.</b> 32,4.			
NAP 74: Xenlulozo trinitra	at được điều chế từ :	xenlulozơ và axit nit	ric đặc (xúc tác $H_2SO_4$ đặc, đun			
nóng). Khối lượng dung c	dịch HNO₃ 65% tối t	hiểu cần dùng để đi	êu chế được 742,5 kg xenlulozo			
trinitrat (biết hiệu suất phả	n ứng đạt 95%) là					
<b>A.</b> 656,7 kg	<b>B.</b> 765,2 kg	<b>C.</b> 497,4 kg	<b>D.</b> 726,9 kg			
NAP 75: Đốt cháy hoàn toà	àn a mol hỗn hợp X (ş	gồm metyl axetat, ety	l acrylat, metyl metacrylat và ba			
hiđrocacbon mạch hở) cần vừa đủ 2,71 mol $O_2$ , tạo ra $CO_2$ và 28,44 gam $H_2O$ . Mặt khác, a mol $X$ vào						
dung dịch Br2 dư thì số mo	l Br2 phản ứng tối đa l	là 0,94 mol. Giá trị của	a a là			
<b>A.</b> 0,4 mol.	<b>B.</b> 0,6 mol.	<b>C.</b> 0,3 mol.	<b>D.</b> 0,25 mol.			

