

## CHƯƠNG TRÌNH XPS 2023

 $Th \acute{u} 4$ ,  $ng \grave{a} y 11 - 5 - 2022$ 

Thiết kế chương trình: Thầy Nguyễn Anh Phong

	BÀI TẬP CAC	CBOHIDRAT –	PHẦN 1		
NAP 1: Đốt cháy ho	àn toàn m gam hỗn l	nợp X chứa glucozơ,	fructozo, saccarozo cần dùng vừa		
đủ 67,2 lít khí O2 (đk	tc) thu được 51,48 ga	m H2O. Giá trị của m	ı là:		
<b>A.</b> 68,34.	<b>B.</b> 78,24.	<b>C.</b> 89,18.	<b>D</b> 87,48.		
NAP 2: Đốt cháy hoàn toàn một lượng hỗn hợp X chứa glucozo, fructozo, saccarozo cần dùng					
vừa đủ 37,632 lít kh	í O2 (đktc) thu được	CO <sub>2</sub> và H <sub>2</sub> O. Cho	toàn bộ sản phẩm cháy qua dung		
dịch Ba(OH)2 dư thấ	y có m gam kết tủa x	uất hiện. Giá trị của 1	m là:		
<b>A.</b> 330,96.	<b>B.</b> 287,62.	C. 220,64.	الماري <b>D.</b> 260,04. đehit fomic, axit axetic cần 2,24 lít		
NAP 3: Đốt cháy ho	àn toàn một hỗn hợp	X gồm glucozo, an	đehit fomic, axit axetic cần 2,24 lít		
O <sub>2</sub> (đktc). Dẫn sản p	phẩm cháy qua bình	đựng dung dịch Ca	a(OH)2 du, thấy khối lượng bình		
tăng m gam. Giá trị c	của m là				
<b>A.</b> 6,2.	<b>B.</b> 4,4.	C. 3,1. mbinh ga	D. 12,4.		
NAP 4: Đốt cháy hoàn toàn 26,1 gam hỗn hợp glucozo, fructozo và saccarozo cần vừa đủ 0,9					
mol O2, thu được CO2 và m gam H2O. Giá trị của m là:					
<b>A</b> . 7,2.	<b>B</b> . 15,3.	<b>C</b> . 13,5.	<b>D</b> . 16,2.		
NAP 5: Đốt cháy hơ	oàn toàn 94,68 gam l	nỗn hợp X chứa glu	cozo, fructozo, saccarozo, anđehit		
fomic cần dùng vừa	đủ V lít khí O2 (đktc)	thu được 55,8 gam I	H2O. Giá trị của V là:		
<b>A.</b> 71,232.	<b>B.</b> 8,064.	<b>C.</b> 72,576.	<b>D.</b> 6,272.		
NAP 6: Đốt cháy hơ	oàn toàn một lượng	hỗn hợp X chứa gl	ucozo, fructozo và saccarozo cần		
dùng vừa đủ 37,632	lít khí O2 (đktc) thư	ı được CO2 và H2O.	Cho toàn bộ sản phẩm cháy qua		
dung dịch Ba(OH)2 c	lư thấy có m gam kết	tủa xuất hiện. Giá tr	i của m là		
<b>A.</b> 330,96.	<b>B.</b> 220,64.	<b>C.</b> 260,04.	<b>D.</b> 287,62.		
NAP 7: Đốt cháy hoà	an toàn hỗn hợp chứa	a axit axetic, vinyl for	mat, glucozơ và saccarozơ cần vừa		
đủ 4,48 lít khí O <sub>2</sub> (đk	tc). Hấp thụ toàn bộ	sản phẩm cháy bằng	g dung dịch Ca(OH)2 dư, thu được		
m gam kết tủa. Giá t	rị của m là				
<b>A.</b> 50	<b>B.</b> 30.	<b>C.</b> 40	<b>D.</b> 20		
			tinh bột, glucozơ và saccarozơ cần		
V lít O <sub>2</sub> , sản phẩm th	iu được dẫn qua bình	n H2SO4 đặc thấy bìnl	h tăng mi gam. Biết rằng (m – mi = 1400 -) m= mH20+mC  -> m= m/1 m C -> m (= m-m/ = 3,6  D. 4,48> n(= -> V=		
3,6 gam ). Giá trị của	V là	m caceon hiomore = mca m	-> m= mH28+mC -> m= mH+ m C -> mC= m+ m, = 3,6		
<b>A.</b> 3,36	<b>B</b> . 6,72	<b>C.</b> 5,60	D. $4,48$ . $\Rightarrow n(z \Rightarrow Vz$		
NAP 9. Đốt cháy hoà	àn toàn m gam hỗn h	ιợp X gồm glucozơ, a	axit axetic, anđehit fomic và etylen		

glicol. Sau phản ứng thu được 21,28 lít khí CO2 (đktc) và 20,7 gam H2O. Thành phần phần trăm

**C.** 41,61%.

theo khối lượng của etylen glicol trong hỗn hợp X là

**B**. 42,91%.

**A.** 63,67%.

**D.** 47,75%.

**NAP 10:** Đốt cháy hoàn toàn 23,1 gam hỗn hợp gồm glucozo, sacarozo và xenlulozo cần vừa đủ 17,92 lít O<sub>2</sub>. Hấp thụ hoàn toàn sản phẩm cháy vào dung dịch Ca(OH)<sub>2</sub>, thu được dung dịch X có khối lượng giảm 1,3 gam so với dung dịch Ca(OH)<sub>2</sub> ban đầu. Để làm kết tủa hết ion Ca<sup>2+</sup> trong X cần dùng tối thiểu V ml dung dịch KOH 0,5M. Giá trị của V là

**A.** 300.

**B.** 600.

**C.** 400.

**D.** 800.

## BÀI TẬP CACBOHIDRAT – PHẦN 2

NAP 1: Đun nóng dung dịch chứa 18,0 gam glucozơ với lượng dư dung dịch  $AgNO_3$  trong  $NH_3$ , đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam Ag. Giá trị của m là

**A.** 10,8.

**B.** 21,6.

C. 32,4.

D. 16,2.

NAP 2: Thực hiện phản ứng tráng gương 36 gam dung dịch fructozo 10% với lượng dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub>, nếu hiệu suất phản ứng 40% thì khối lượng bạc kim loại thu được là

**A.** 2,16 gam.

**B.** 2,592 gam.

C. 1,728 gam.

D. 4,32gam.

NAP 3: Đun nóng dung dịch chứa 18 gam hỗn hợp glucozơ và fuctozo với lượng dư dung dịch AgNO<sub>3</sub>/ NH<sub>3</sub> đến phản ứng hoàn toàn thu được m gam Ag. Giá trị của m là.

**A.** 5,4g.

**B.** 21,6 g.

C. 10,8 g.

**D.** 43,2 g.

NAP 4: Cho 18 gam glucozo tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub>, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch chứa m gam muối hữu co. Giá trị của m là

**A.**21,3.

**B.** 19,6.

C. 21,4.

**D.** 34,2.

**NAP 5:** Thủy phân 200 gam dung dịch saccarozo 6,84%, thu được dung dịch X. Trung hòa X thu được dung dịch Y. Cho Y tác dụng hoàn toàn với lượng dư dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub>, thu được 12,96 gam Ag. Hiệu suất của phản ứng thủy phân saccarozo là

**A.** 90,0%.

**B.** 80,0%.

**C.** 37,5%.

**D.** 75,0%.

**NAP 6:** Thủy phân hoàn toàn 62,5 gam dung dịch saccarozo 17,1% trong môi trường axit (vừa đủ) ta thu được dung dịch M. Cho dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub> vào dung dịch M và đun nhẹ, khối lượng Ag thu được là

**A.** 6,25 gam

**B.** 13,5 gam

**C.** 6,75 gam

**D.** 8 gam

**NAP 7:** Thủy phân hoàn toàn 34,2 gam saccarozơ trong 200 ml dung dịch HCl 0,1M thu được dung dịch X. Trung hòa dung dịch X (bằng NaOH), thu được dung dịch Y, sau đó cho toàn bộ Y tác dụng với lượng vừa đủ dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub>, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

**A.** 43,20.

**B.** 46,07.

**C.** 21,60.

D. 24.47.

NAP 8: Cho m gam saccarozơ vào dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc, nóng, dư. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 30,24 lít (ở đktc) hỗn hợp khí X gồm CO<sub>2</sub> và SO<sub>2</sub>. Mặt khác, thủy phân hoàn toàn lượng saccarozơ trên rồi lấy sản phẩm cho tác dụng với lượng dư AgNO<sub>3</sub> trong dung dịch NH<sub>3</sub> thì thu được a gam kết tủa. Giá trị của a là

**A.** 6,75.

**B.** 8,1.

**C.** 16,2.

**D.** 12,15.

trị của V là

## BÀI TẬP CACBOHIDRAT – PHẦN 3

NAP 1: Cho 90 gam glucozơ lên men rượu với hiệu suất 80%, thu được V lít (đktc) khí CO2. Giá

<b>A.</b> 17,92.	<b>B.</b> 11,20.	<b>C.</b> 8,96.	<b>D.</b> 22,40.
<b>NAP 2:</b> Cho 45 gam g	glucozơ lên men	rượu với hiệu suất 1	100% thu được bao nhiêu gam
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH?			
<b>A.</b> 18,4.	<b>B.</b> 36,8.	<b>C.</b> 23,0.	<b>D.</b> 46,0.
NAP 3: Thực hiện phản	n ứng lên men rư	ợu với 10 gam glucozo	o (hiệu suất phản ứng đạt 90%),
thu được m gam ancol e	etylic. Giá trị của 1	n là	
<b>A</b> . 9,20.	<b>B</b> . 2,30.	<b>C</b> . 4,60.	<b>D</b> . 3,45.
<b>NAP 4:</b> Cho 360 gam g	lucozơ lên men th	nành ancol etylic, toàn	bộ khí CO2 sinh ra hấp thụ vào
dung dịch Ca(OH)2 dư,	thu được 300 gan	n kết tủa. Hiệu suất ph	ản ứng lên men là
<b>A.</b> 75,00%.	<b>B.</b> 80,00%.	<b>C.</b> 50,00%.	<b>D.</b> 62,50%.
NAP 5: Cho m gam glu	cozơ lên men thà	nh ancol etylic. Khí sii	nh ra cho vào nuớc vôi trong dư
thu được 120 gam kết tử	ủa, biết hiệu suất d	quá trình lên men đạt 6	60%. Giá trị m là
<b>A.</b> 129,6 gam.	<b>B.</b> 225 gam.	<b>C.</b> 108 gam.	<b>D.</b> 180 gam.
NAP 6: Lên men 27 kg	glucozơ (hiệu suấ	t phản ứng đạt 80%), t	hu được V lít cồn etylic 46°. Biết
khối lượng riêng của eta	anol nguyên chất	là 0,8 g/ml. Giá trị của	V là
<b>A</b> . 37,5.	<b>B</b> . 24,0.	<b>C</b> . 30,0.	<b>D</b> . 13,8.
NAP 7. Lên men m gam	n tinh bột thành a	ncol etylic với hiệu suấ	ất 81%. Hấp thụ toàn bộ khí CO2
sinh ra vào dung dịch	Ba(OH)2 thu đượ	c 29,55 gam kết tủa, l	ọc tách kết tủa, đun nóng phần
dung dịch cho tới khi p	hản ứng xảy ra h	oàn toàn thu được 19,7	7 gam kết tủa nữa. Giá trị của m
là			
<b>A.</b> 55.	<b>B.</b> 25.	<b>C.</b> 70.	<b>D.</b> 35.
NAP 8: Lên men m gar	n glucozo thành a	ancol etylic với hiệu sĩ	uất của quá trình là 70%. Lượng
CO2 sinh ra được hấp tl	hụ hoàn toàn vào	dung dịch Ca(OH)2 th	nu được 50 gam kết tủa và dung
dịch X. Thêm dung dịch	n NaOH 1M và X,	thu được m gam kết t	ủa, để lượng kết tủa thu được là
lớn nhất thì cần tối thiểu	u 100 ml dung dịc	h NaOH 1M. giá trị củ	a m là:
<b>A.</b> 80,0.	<b>B.</b> 75,6.	<b>C.</b> 84.	<b>D.</b> 90.
<b>NAP 9:</b> Người ta sản x	uất rượu vang tù	nho với hiệu suất 95	%. Biết trong loại nho này chứa
60% glucozo (còn lại là	các chất không bị	lên men thành ancol e	tylic), khối lượng tiêng của ancol
etylic là 0,8 g/ml. Để sản	n xuất 100 lít rượu	vang 10º cần khối lượ	ng nho là
<b>A.</b> 26,09 kg	<b>B</b> . 27,46 kg	<b>C.</b> 20,59 kg	<b>D.</b> 10,29 kg.
NAP 10: Một loại sắn ch	nứa 60% tinh bột d	dùng để lên men sản x	uất ancol etylic phục vụ cho pha
chế xăng sinh học $E_5$ (l	oại xăng chứa 5%	% thể tích C₂H₅OH, cò	n lại là xăng RON 95 hay xăng
Mogas 95). Hỏi 10 tấn s	ắn trên sản xuất đ	tược bao nhiêu lít xăng	g sinh học E₅? Biết hiệu suất toàn
bộ quá trình lên men và	pha chế là 85%; k	khối lượng riêng của C	2H5OH là 0,8g/ml.
<b>A</b> . 3810,9 lít.	<b>B</b> 72407,4 lít.	C. 36203,7 lít.	D. 57925,9 lít.

NAP 11: Cho sơ đồ điều chế ancol etylic từ tinh bột: Tinh bột→ Glucozơ → Ancol etylic. Lên men 6,48 kg tinh bột với hiệu suất các giai đoạn lần lượt là 70% và 80%. Thể tích dung dịch ancol etylic 40∘ thu được là (Biết khối lượng riêng của ancol etylic nguyên chất là 0,8 gam/ml).

**A.** 6,44 lít.

**B.** 7,32 lít.

**C.** 8,05 lít.

**D.** 11,5 lít.

**NAP 12:** Xenlulozo trinitrat được điều chế từ xenlulozo và axit nitric đặc (xúc tác  $H_2SO_4$  đặc, đun nóng). Khối lượng dung dịch  $HNO_3$  65% tối thiểu cần dùng để điều chế được 742,5 kg xenlulozo trinitrat (biết hiệu suất phản ứng đạt 95%) là

**A.** 656,7 kg

**B.** 765,2 kg

**C.** 497,4 kg

D. 726,9 kg

**NAP 13:** Lên men m gam tinh bột thành ancol etylic với hiệu suất 75%, hấp thụ toàn bộ khí CO<sub>2</sub> sinh ra vào dung dịch chứa 0,03 mol Ba(OH)<sub>2</sub>, thu được kết tủa và dung dịch X. Cho từ từ dung dịch NaOH vào X, đến khi kết tủa lớn nhất thì cần ít nhất 6 ml dung dịch NaOH 1M. Giá trị của m là

**A.** 4,536.

**B.** 4,212.

**C.** 3,888.

**D.** 3,564.

NAP 14: Hiện nay, công nghệ sản xuất giấm bằng phương pháp lên men từ các loại tinh bột đang được sử dụng rộng rãi theo sơ đồ sản xuất như sau: Tinh bột → glucozơ → rượu etylic → axit axetic (thành phần chính của giấm). Từ 16,875 tấn bột sắn chứa 90% tinh bột sản xuất được 200 tấn dung dịch axit axetic có nồng độ a%. Biết hiệu suất chung của cả quá trình sản xuất là 80%. Giá trị của a là

**A.** 5,0

**B.** 4,5

**C.** 2,25.

**D.** 5,6