300 BÀI TẬP CACBOHIDRAT ĐÁP ÁN + GIẢI CHI TIẾT



300 CÂU HỎI CACBOHIDRAT

I. LÝ THUYẾT

I. LY IE	IUYEI			
Câu 1:	Trong phân tử cacbohid	rat luôn có		
	A. nhóm chức xeton	B. nhóm chức axit	C. nhóm chức ancol	D. nhóm chức andehit
Câu 2:	Cacbohidrat có công thứ	_		
	\mathbf{A} . $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n}\mathbf{O}_{2}$	B. C_nH_{2n+3}	\mathbf{C} . $\mathbf{C}_{\mathbf{n}}(\mathbf{H}_{2}\mathbf{O})_{\mathbf{m}}$	$\mathbf{D.} (RCOO)_3C_3H_5$
Câu 3:	Chất thuộc loại cacbohic	drat là:		
	A. Glixerol	B. Xenlulozo	C. Protein	D. Poli vinylclorua
Câu 4:	Có mấy loại cacbohiđra			
	A. 1 loại.	B. 2 loại.	C. 3 loại.	D. 4 loại.
Câu 5:	Glucozo không thuộc lo			
		B. cacbohidrat.	C. monosaccarit.	D. disaccarit.
Câu 6:	Hàm lượng glucozo tron			
	A. 0,1%	B. 1%	C. 0,001%	D. 0,01%
Câu 7:	Công thức nào sau đây l			
	A. CH ₂ OH–[CHOH] ₃ –(B. CH ₂ OH–[CHOH] ₂ -	
	C. CH ₂ OH–[CHOH] ₄ –C			Н–СО–СНОН–СНОН.
Câu 8:	Đặc điểm cấu tạo nào sa	iu đây không phải của g		
	A. Có 1 nhóm andehit		B. Có 5 nhóm OH	
	C. Mạch cacbon gồm 60		D. Có 1 nhóm xeton	
Câu 9:	Chất nào sau đây là poli			
	A. Glucozo	B. Fructozo	C. Tinh bột	D. Saccarozo
Câu 10:	Công thức phân tử của g			
	A. $C_{12}H_{22}O_{11}$	\mathbf{B} . $\mathbf{C}_6\mathbf{H}_7\mathbf{N}$	$C. (C_6H_{10}O_5)_n$	\mathbf{D} . $C_6H_{12}O_6$
Câu 11:	Trong các loại hạt và củ	_		
	A. Khoai tây	B. Sắn	C. Ngô	D. Gạo
Câu 12:	Trong dung dịch nước,	-	-	
	A. mạch hở.	B. vòng 4 cạnh.	C. vòng 5 cạnh.	D. vòng 6 cạnh.
Câu 13:	Để chứng minh trong p ứng với	hân tử glucozo có nhón	n andehit người ta cho	dung dịch glucozo phản
	A. AgNO ₃ /NH ₃ , t ^o	B. K	C. andidrit axetic	D. Cu(OH) ₂ /NaOH, t ^o
Câu 14:	Tinh bột có nhiều trong bột là:	các loại ngũ cốc như g	ạo, ngô, khoai, sắn,. Cô	ong thức phân tử của tinh
	A. $C_{12}H_{22}O_{11}$	B. $C_6H_{12}O_6$	$C. (C_6H_{10}O_5)_n$	\mathbf{D} . $\mathrm{CH}_2\mathrm{O}$
Câu 15:	Công thức nào sau đây l	à của xenlulozo?		
	A. $[C_6H_7O_2(OH)_3]_n$	B. $[C_6H_8O_2(OH)_3]_n$	C. $[C_6H_7O_3(OH)_3]_n$	D. $(C_6H_5O_2(OH)_3]_n$
Câu 16:	Tinh bột trong gạo nếp c	chứa khoảng 98% là:		
	A. Amilozo.	B. Amilopectin.	C. Glixerol.	D. Alanin.
Câu 17:	Trong phân tử amilozơ	các mắt xích liên kết vớ	i nhau bằng liên kết nào	?
	A. α-1,4-glicozit.	B. α-1,4-glucozit.	C. β-1,4-glicozit.	D. β-1,4-glucozit.
Câu 18:	Số nhóm hidroxit (-OH)			
	A. 5	B. 6	C. 3	D. 4
Câu 19:	Trong phân tử amilopec kết nào?	tin các mắt xích ở mạch	nhánh và mạch chính li	ên kết với nhau bằng liên



	A. α-1,4-glicozit.	B. α-1,6-glicozit.	C. β-1,4-glicozit.	D. A và B
Câu 20:	Trong phân tử xenluloz	-	. •	nào?
	A. α-1,4-glicozit.	B. α-1,4-glucozit.	_	D. β-1,4-glucozit.
Câu 21:	Khi thủy phân tinh bột t	hu được sản phẩm cuối	cùng là:	
	A. Glucozo	B. Fructozo	C. Saccarozo	D. Ancol etylic
Câu 22:	Ở nhiệt độ thường, nhỏ	vài giọt dung dịch iot v	ào lát cắt của củ khoai	lang thấy xuất hiện màu
	A. đỏ	B. xanh tím	C. nâu đỏ	D. hồng
Câu 23:	Đường saccarozơ (đườn	ng mía) thuộc loại sacca	rit nào?	
	A. Monosaccarit.	B. Disaccarit.	C. Polisaccarit.	D. Oligosaccarit.
Câu 24:	Cacbohidrat não có nhiề	ều trông cây mía và củ c	_	
	A. Saccarozo	B. Fructozo	C. Tinh bột	D. Glucozo
Câu 25:	Chất nào sau đây không	=		
	A. Glucozo	B. Fructozo	C. Tinh bột	D. Saccarozo
Câu 26:	Gluxit (cacbohidrat) chu		•	•
	A. Saccarozo.	B. Tinh bột.	C. Mantozo.	D. Xenlulozo.
Câu 27:	Để phân biệt tinh bột và	•		D 1 1 1 1 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
~.	A. dung dịch iot	B. dung dịch H ₂ SO ₄ , t	t ^o C. Cu(OH) ₂	D. dung dịch NaOH
Câu 28:	Saccarozo chứa hai loại		D 0 1	0. 6
	A. α- glucozơ và gốc β-		B. β- glucozơ và gốc	•
	C. α- fructozo và β- glu		D. α- glucozơ và α- f	ructozo
Câu 29:	Loại thực phẩm không c			D D \ 1/1
C/A 20	A. Đường phèn	B. Mật mía	C. Mật ong	D. Đường kính
Cau 30:	Loại thực phẩm chứa nh		C Môt one	D. Coo
Câu 21.	A. Mía	B. Nho	C. Mật ong	D. Gạo
Câu 31:	Công thức phân tử và có \mathbf{A} . $(C_6H_{12}O_6)_n$, $[C_6H_7O_2]$	=	B. $(C_6H_{10}O_5)_n$, $[C_6H_7]$	$O_2(OH)_2$]
	C. [C ₆ H ₇ O ₂ (OH) ₃] _n ,(C ₆ l		D. $(C_6H_{10}O_5)_n$, $[C_6H_7]$	
Câu 32:	Z là chất rắn, dạng sợi r			
Cau 32.	A. Amilopectin	B. Fructozo	C. Xenlulozo	D. Saccarozo
Câu 33:	Thành phần chính của n			
	A. Saccarozo	B. Glucozo	C. Tinh bột	D. Xenlulozo
Câu 34:	Chất có nhiều trong quả	chuối xanh là:		
	A. Saccarozo	B. Glucozo	C. Fructozo	D. Tinh bột
Câu 35:	Trong phân tử xenluloze	ơ các mắt xích liên kết	với nhau bằng liên kết 1	nào?
	A. α-1,4-glicozit.	B. α-1,4-glucozit.	C. β -1,4-glicozit.	D. β -1,4-glucozit.
Câu 36:	Trong thực tế người ta c	lùng chất nào để tráng g	gương?	
	A. CH_3CHO .	B. HCOOCH ₃ .	C. Glucozo.	D. HCHO.
Câu 37:	Đồng phân của glucozơ			
	A. Saccarozo	B. Tinh bột	C. Xenlulozo	D. Fructozo
Câu 38:	Tơ được sản xuất từ xer			
	A. To tằm	B. To capron	C. To nilon - 6,6	D. To visco
Câu 39:	Hợp chất đường chiếm	•	-	D C
CIA 40	A. Glucozo.	B. Fructozo.	C. Tinh bột.	D. Saccarozo.
Cau 40:	Fructozo la một loại mo	nosaccarit co nhiều troi	ng mạt ong, có vị ngọt s	ắc. CTPT của fructozo là:

	A. $C_2H_4O_2$	B. $C_{12}H_{22}O_{11}$	$C. C_6H_{12}O_6$	\mathbf{D} . $(C_6H_{10}O_5)_n$
Câu 41:	Có thể phân biệt fructoz	o và glucozo bằng		
	A. $Cu(OH)_2/OH^-$, t^o	B. AgNO ₃ /NH ₃	\mathbf{C} . \mathbf{Br}_2	D. Na
Câu 42:	Fructozo không phản ứn	ıg được với		
	A. H ₂ /Ni, nhiệt độ.	B. Cu(OH) ₂ .	C. $[Ag(NH_3)_2]OH$.	D. Dung dịch brom.
Câu 43:	Chất không phản ứng vớ	vi AgNO3 trong dung di	ịch NH3, đun nóng tạo tl	hành Ag là:
	A. CH ₃ COOH	B. Fructozo	C. HCHO	D. Glucozo
Câu 44:	Khi thủy phân saccarozo	y thì thu được		
	A. ancol etylic.	B. glucozo và fructozo	o.C. glucozo.	D. fructozo.
Câu 45:	Sắp xếp các chất sau đây	y theo thứ tự độ ngọt tăi	ng dần: glucozơ, fructoz	zo, saccarozo
	A. Glucozo < saccarozo	< fructozo.	B. Fructozo < glucozo	y < saccarozo.
	C. Glucozo < fructozo <	saccarozo.	D. Saccarozo < fructo	zσ < glucozσ.
Câu 46:	Khi bị ốm mất sức nhiề Chất trong dịch truyền c		được truyền dịch đường	để bổ sung năng lượng.
	A. Glucozo	B. Fructozo	C. Saccarozo	D. Tinh bột
Câu 47:	X là nguyên liệu để sản và chế tạo phim ảnh. Vậ			o thuốc súng không khói
	A. Saccarozo.	B. Xenlulozo.	C. Glucozo.	D. Amilozo.
Câu 48:	Trong máu người có nồ người đó mắc bệnh suy n tiểu đường hay đường h	nhược. Ngược lại nếu lu		X trong máu giảm đi thì ên thì người đó mắc bệnh
	A. Glucozo	B. Xenlulozo	C. Saccarozo	D. Fructozo
Câu 49:	Đường thốt nốt là loại đ làm từ hoa của cây thốt			ăn hoặc nấu ăn, và được
	A. Xenlulozo	B. Saccarozo	C. Glucozo	D. Fructozo
Câu 50:	Khi thủy phân hợp chất hòa axit dư thì thu được			môi trường axit rồi trung
	A. Andehit axetic	B. Glixerol	C. Saccarozo	D. Metyl fomat
Câu 51:	Cacbohidrat X có đặc đi gồm nhiều gốc β - gluco		môi trường axit; thuộc	loại polisaccarit; phân tử
	A. Glucozo	B. Saccarozo	C. Xenlulozo	D. Tinh bột
Câu 52:	2: Cho vào ống nghiệm 2 - 3 giọt dung dịch CuSO ₄ 5% và 1 ml dung dịch NaOH 10%. Lấ gạn bỏ phần dung dịch, giữ lại kết tủa Cu(OH) ₂ . Tiếp tục nhỏ 2 ml dung dịch chất X 1% vì nghiệm, lắc nhẹ, thu được dung dịch màu xanh lam. Chất X không thể là:			g dịch chất X 1% vào ống
	A. Saccarozo.	B. Glucozo.	C. Metanol.	D. Fructozo.
Câu 53:	Dung dịch X thuộc loại dd màu xanh lam, thủy j là:	-		thấy Cu(OH) ₂ tan ra tạo onocacbohidrat. X có thể
	A. Saccarozo	B. Hồ tinh bột	C. Tinh bột	D. Glucozo
Câu 54:	Cacbohidrat X có đặc đị tham gia phản ứng tráng			
	A. Tinh bột	B. Xenlulozo	C. Saccarozo	D. Glucozo
Câu 55:	Đốt cháy hoàn toàn hai gluxit đó là:	gluxit X và Y đều thu	được số mol CO2 nhiề	èu hơn số mol nước. Hai
	A. Tinh bột và saccaroze		B. Xenlulozo và gluco	
	C. Saccarozo và fructozo		D. Tinh bột và glucozo	

Câu 56:	Tinh thể chất rắn X khôn còn gọi là đường nho. Kh là:			eu trong quả nho chín nên n gọi của X và Y lần lượt		
	A. Glucozo và sobitol.		B. Fructozo và sobitol			
	C. Glucozo và fructozo.		D. Saccarozo và gluco	ozo.		
Câu 57:	poliancol (4), thể hiện tír	'ính chất của glucozơ là: kết tinh (1), có vị ngọt (2), ít tan trong nước (3), thể hiện tính chất của oliancol (4), thể hiện tính chất của axit (5), thể hiện tính chất của anđehit (6), thể hiện tính chất ủa ete (7). Những tính chất đúng là:				
	A. (1), (2), (4), (6).	B. (1), (2), (3), (7).	C. (3), (5), (6), (7).	D. (1), (2), (5), (6).		
Câu 58:						
	A. (2), (5), (6)	B. (2), (5).	C. (3), (5).	D. (2), (3), (4), (6).		
Câu 59:	Cho một số tính chất sau dụng với HNO ₃ /H ₂ SO ₄ ; (tính chất của xenlulozo l	(5) có phản ứng tráng b		ong nước Svayde; (4) tác ng axit khi đun nóng. Các		
	A. (1), (3), (5), (6)	B. (1), (3), (4), (6)	C. (1), (2), (4), (5)	D. (2), (3), (4), (5)		
Câu 60:	Thủy phân hoàn toàn tinh bột thu được mononosaccarit X. Hidro hóa X thu được chất hữu cơ Y. Hai chất X, Y lần lượt là:					
	A. Glucozo, sobitol		B. Saccarozo, glucozo			
	C. Glucozo, axit gluconic		D. Fructozo, sobitol			
Câu 61:	Cho sơ đồ chuyển hoá: Glucoz $\sigma \to X \to Y \to 0$		CH₃COOH. Hai chất X,	Y lần lượt là		
	A. CH ₃ CHO và CH ₃ CH ₂ OH.		B. CH ₃ CH ₂ OH và CH ₃ CHO.			
	C. CH ₃ CH(OH)COOH v	à CH₃CHO.	D. CH ₃ CH ₂ OH và CH	$_2$ =CH ₂ .		
Câu 62:	Cho sơ đồ chuyển hoá sau: Tinh bột $\to X \to Y \to Axit$ axetic. X và Y lần lượt là:					
	A. Glucozo, ancol etylic.		B. Saccarozo, glucozo			
	C. Glucozo, etyl axetat.		D. Ancol etylic, andeh	it axetic.		
Câu 63:	Phương trình: $6nCO_2 + 5nH_2O \xrightarrow{as} (C_6H_{10}O_5)_n + 6nO_2$, là phản ứng hoá học chính của					
	quá trình nào sau đây?		D O (1) 1			
	A. Quá trình hô hấp.		B. Quá trình quang hợ	•		
O2	C. Quá trình phân hủy.	Á / 11 A 11 / '	D. Quá trình thủy phâi			
Cau 64:	-		 ← X → Y → Sobitol. Tên gọi X, Y lần lượt là C. Fructozo, etanol. D. Saccarozo, etanol. 			
Câu 65:	Cho dãy chuyển hóa: Xenlulozo \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow Polibutađien. Các chất A, B, C là những chất nào sau đây?					
	A. CH ₃ COOH, C ₂ H ₅ OH,	, СН₃СНО.	B. Glucozo, C ₂ H ₅ OH, but-1,3-đien.			
	C. Glucozo, CH ₃ COOH,	НСООН.	D. CH ₃ CHO, CH ₃ COOH, C ₂ H ₅ OH.			
Câu 66:	Cho sơ đồ chuyển hóa sau: Tinh bột \rightarrow $A_1 \rightarrow A_2 \rightarrow A_3 \rightarrow A_4 \rightarrow CH_3COOC_2H_5$ A_1, A_2, A_3, A_4 có CTCT thu gọn lần lượt là:					
	A. C ₆ H ₁₂ O ₆ , C ₂ H ₅ OH, C ₂	_	B. C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ ,C ₂ H ₅ OH, CH ₃ CHO, CH ₃ COOH			
	C. glicozen, C ₆ H ₁₂ O ₆ , Cl	H ₃ CHO, CH ₃ COOH.	D. C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ , C ₂ H ₅ OH	H, CH ₃ CHO, CH ₃ COOH.		
Câu 67:	Cho dãy chuyển hóa sau:	$: CO_2 \rightarrow X \rightarrow Y \rightarrow Z$	$\xrightarrow{\text{enzim}}$ CH ₃ COOH . X	, Y, Z phù hợp là:		
	A. Tinh bột, fructozo, eta		C. Xenlulozo, glucozo			
	B. Tinh bột, glucozo, eta		D. Tinh bột, glucozo,			
Câu 68:	Cho dãy chuyển hóa sau:					

- (1) $X + H_2O \xrightarrow{xt,t^\circ} Y$
- (2) $Y + Br_2 + H_2O \rightarrow Axit gluconic + HBr$
- (3) $Z + H_2O \xrightarrow{as} X + E$

Các chất X và Y là:

A. Tinh bột và fructozo

B. Tinh bột và glucozo

C. Saccarozo và glucozo

- D. Xenlulozo và glucozo
- $\textbf{C\^{a}u 69:} \quad \text{Cho so \^{d\^{o}} chuy\^{e}n h\'{o}a sau: } C_6H_{12}O_6(glucozo) \rightarrow X \rightarrow Y \rightarrow T \xrightarrow{\ ^{+CH_3COOH} \ } C_6H_{10}O_4$

Nhận định nào về các chất X, Y, T trong sơ đồ trên là đúng?

- A. Nhiệt độ sôi của T nhỏ hơn của X
- C. Chất Y phản ứng được với Na tạo khí H₂
- B. Chất X không tan trong nước
- D. Chất T phản ứng được với Cu(OH)₂ ở điều kiện thường
- Câu 70: Cacbohidrat (gluxit, saccarit) là
 - **A.** hợp chất đa chức, có công thức chung là $C_n(H_2O)_m$.
 - **B.** hợp chất tạp chức, đa số có công thức chung là $C_n(H_2O)_m$.
 - C. hợp chất chứa nhiều nhóm hidroxyl và nhóm cacboxyl.
 - D. hợp chất chỉ có nguồn gốc từ thực vật.
- Câu 71: Khi ăn com, nếu nhai kỹ thì thấy có vị ngọt, là do tinh bột:
 - A. chuyển hóa thành đường mantozo
- C. bị thủy phân tạo thành đường glucozo
- B. chuyển hóa thành đường saccarozo
- D. có vị ngọt
- Câu 72: Dung dịch glucozo và saccarozo đều có tính chất hóa học chung là:
 - **A.** Hòa tan $Cu(OH)_2$ ở điều kiện thường
- C. Tham gia phản ứng thủy phân

B. Phản ứng với nước brom

- D. Có vi ngot, dễ tan trong nước
- Câu 73: Saccarozo không tham gia phản ứng nào sau đây?
 - A. Thủy phân với xúc tác enzim
 - B. Thủy phân nhờ xúc tác axit
 - C. Phản ứng với Cu(OH)₂ tạo dung dịch xanh lam
 - D. Tráng bạc
- Câu 74: Để xác định trong nước tiểu của người bị bệnh tiểu đường có chứa một lượng nhỏ glucozơ, có thể dùng 2 phản ứng hoá học là:
 - A. Phản ứng tráng gương, phản ứng cộng hiđro.
 - B. Phản ứng tráng gương, phản ứng lên men rượu
 - C. Phản ứng tráng gương, phản ứng với Cu(OH)₂.
 - D. Phản ứng tráng gương, phản ứng thuỷ phân.
- Câu 75: Hiện nay do sự cạn kiệt nguồn dầu mỏ, con người bắt đầu chuyển sang sử duy nhiên liệu thay thế là eatnol. Với mục địch này, etanol được sản xuất chủ yếu bằng phương pháp nào dưới đây?
 - A. Hidrat hóa etilen thu được từ quá trình sản xuất dầu mỏ
 - **B.** Hidro hóa (khử) axetandehit với xúc tác Ni
 - C. Thủy phân etyl halogenua trong môi trường kiềm
 - D. Lên men tinh bôt
- Câu 76: Dữ kiện thực nghiệm nào không dùng để chứng minh cấu tạo của glucozo?
 - **A.** Hoà tan Cu(OH)₂ ở nhiệt độ thường tạo dung dịch màu xanh lam.
 - B. Tạo lớp Ag trắng sáng khi phản ứng với dung dịch AgNO₃/NH₃ dư

- C. Tạo este chứa 5 gốc axit trong phân tử.
- D. Lên men thành ancol (rượu) etylic.
- Câu 77: Thí nghiệm nào sau đây chứng tỏ trong phân tử glucozo có nhiều nhóm OH liền kề nhau?
 - A. Thực hiện phản ứng tráng bạc
 - B. Tiến hành phản ứng tạo este của glucozo và anhidrit axetic
 - C. Khử hoàn toàn glucozo thành hexan
 - **D.** Cho glucozo tác dụng với Cu(OH)₂ tạo dung dịch màu xanh lam
- Câu 78: Khi thủy phân đến cùng xenlulozo và tinh bột đều thu được các phân tử glucozo. Thí nghiệm đó chứng tỏ điều gì?
 - A. Xenlulozo và tinh bột đều tham gia phản ứng tráng gương
 - B. Xenlulozo và tinh bột đều là các polime có nhánh
 - C. Xenlulozo và tinh bột đều phản ứng được với Cu(OH)₂
 - D. Xenlulozo và tinh bột đều bao gồm các gốc glucozo liên kết với nhau
- Câu 79: Fructozo không có đặc điểm nào sau đây?
 - A. Có một nhóm CO- (xeton)

- C. Có 5 nhóm -OH
- **B.** Có một nhóm CHO- (andehit)
- D. Mạch C có 6C
- Câu 80: Glucozơ không có được tính chất nào dưới đây?
 - A. Tính chất của nhóm andehit
- B. Tính chất poliol
- C. Tham gia phản ứng thủy phân
- D. Lên men tạo rượu etylic
- Câu 81: Phản ứng nào không thể hiện tính khử của glucozo?
 - A. Phản ứng tráng gương

B. Phản ứng với hidro (Ni, t°)

C. Phản ứng cháy

- D. Phản ứng với dung dịch brom
- Câu 82: Mô tả nào dưới đây không đúng với glucozo?
 - A. Chất rắn, màu trắng, tan trong nước, có vi ngọt.
 - B. Có mặt trong hầu hết các bộ phận của cây và trong quả chín.
 - C. Còn có tên là đường nho.
 - D. Có 0,1% trong máu người.
- Câu 83: Trong các phát biểu sau, phát biểu nào sai?
 - A. Glucozo và frutozo đều có cùng CTPT
 - **B.** Glucozo thuôc monosaccarit
 - C. Bệnh nhân phải tiếp đường (truyền dung dịch vào tĩnh mạch) đó là saccarozo
 - D. Glucozo còn có tên là đường nho
- Câu 84: Trong các khẳng định sau, khẳng định không đúng là:
 - A. Glucozo là chất rắn kết tinh, không màu, tan trong nước
 - B. Glucozo thể hiện tính chất của andehit
 - C. Glucozo thể hiện tính chất của axit và ete
 - **D.** Glucozo thể hiện tính chất của poliancol
- Câu 85: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Glucozo và fructozo là đồng phân cấu tạo của nhau.
 - B. Có thể phân biệt glucozơ và fructozơ bằng phản ứng tráng bạc.
 - C. Trong dung dịch, glucozơ tồn tại ở dạng mạch vòng ưu tiên hơn dạng mạch hở.
 - **D.** Metyl α-glicozit không thể chuyển sang dang mạch hở.
- Câu 86: Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Thủy phân saccarozo thu được 2 monosaccarit khác nhau
- **B.** To visco thuộc loại poliamit
- C. Thủy phân hoàn toàn tinh bột và xenlulozo cùng thu được một monosaccarit
- D. Glucozo và fructozo là đồng phân của nhau
- Câu 87: Úng dụng nào dưới đây không phải là ứng dụng của glucozo?
 - A. Làm thực phẩm dinh dưỡng và thuốc tăng lực
 - B. Tráng gương, tráng phích
 - C. Nguyên liệu sản xuất ancol etylic
 - D. Nguyên liệu sản xuất PVC
- Câu 88: Fructozơ và Glucozơ
 - A. đều tạo được dung dịch màu xanh lam khi tác dụng với Cu(OH)2.
 - B. đều có nhóm –CHO trong phân tử.
 - C. là hai dạng thù hình của cùng một chất.
 - **D.** trong dung dịch, đều tồn tại chủ yếu ở dạng mạch hở.
- Câu 89: Glucozo và fructozo không có đặc điểm
 - A. Đều tạo phức xanh lam với Cu(OH)₂ ở nhiệt độ thường
 - B. Trong dung dịch chúng đều tồn tại ở dạng mạch vòng 6 cạnh
 - C. Đều là hai dạng thù hình của cùng 1 chất
 - D. Phân biệt fructozo và glucozo bằng dung dịch nước brom
- Câu 90: Đặc điểm giống nhau giữa glucozo và saccarozo là:
 - A. Đều tham gia phản ứng tráng gương
 - **B.** Đều hòa tan Cu(OH)₂ ở nhiệt độ thường cho dung dịch màu xanh lam
 - C. Đều có phản ứng thủy phân trong môi trường axit
 - D. Đều được sử dụng trong y học làm " huyết thanh ngọt "
- Câu 91: Trong các tính chất sau, tính chất không phải của saccarozo là:
 - A. Tan trong nước

- C. Chất kết tinh không màu
- B. Tham gia phản ứng tráng gương
- **D.** Phản ứng với Cu(OH)₂
- Câu 92: Phát biểu nào sau đây là đúng?
 - A. Saccarozo làm mất màu nước brom.
 - B. Glucozo bị khử bởi dung dịch AgNO₃ trong NH₃ đun nóng.
 - C. Xenlulozo có cấu trúc mạch phân nhánh.
 - D. Amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.
- Câu 93: Phát biểu nào sau đây là đúng?
 - A. Amilozo có cấu trúc mạch không phân nhánh
 - C. Glucozo bi oxi hóa bới H₂ (Ni, t°)
 - B. Xenlulozo có cấu trúc mạch phân nhánh
 - D. Saccarozo không bị thủy phân
- Câu 94: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Glucozo và fructozo là đồng phân cấu tạo của nhau
 - B. Phân tử xenlulozo được cấu tạo từ các gốc glucozo
 - C. Khi thủy phân hoàn toàn tinh bột thì không thu được fructozo
 - **D.** Có thể phân biệt glucozo và fructozo bằng phản ứng tráng bạc
- Câu 95: Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Xenlulozo là chất rắn không màu, không mùi và không tan trong nước
- B. Saccarozo được dùng để pha chế thuốc
- C. Tinh bột và xenlulozo không là đồng phân của nhau
- D. Để chứng minh glucozo có 5 nhóm -OH, người ta dùng phản ứng với (CH₃CO)₂O
- Câu 96: Phát biểu nào sau đây sai?
 - A. Glucozo và frutozo đều có phản ứng tráng bạc
 - B. Glucozo và frutozo là đồng phân cấu tạo của nhau
 - C. Saccarozo bị thủy phân trong môi trường axit bị đun nóng
 - D. Cho iot vào hồ tinh bột thấy xuất hiện màu tím đặc trưng
- Câu 97: Phát biểu nào sau đây đúng?
 - A. Dung dịch saccarozo phản ứng với Cu(OH)2 tạo dung dịch xanh lam
 - **B.** Xenlulozo bị thủy phân trong dung dịch kiềm đun nóng
 - C. Glucozo bị thủy phân trong môi trường axit
 - D. Tinh bột có phản ứng tráng bạc
- Câu 98: Phát biểu nào sau đây là sai?
 - A. Fructozo có nhiều trong mật ong
 - B. Đường saccarozo còn gọi là đường nho
 - C. Có thể dùng dung dịch AgNO₃/NH₃ để phân biệt saccarozo và glucozo
 - D. Glucozo bị oxi hóa bởi dung dịch brom thu được axit glutamic
- Câu 99: Phát biểu nào sau đây là đúng?
 - A. Xenlulozo có cấu trúc mạch phân nhánh, xoắn vào nhau tạo thành sợi xenlulozo
 - B. Glucozo bị khử bởi dung dịch AgNO₃/NH₃
 - C. Saccarozo làm mất màu nước brom
 - D. Amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh
- Câu 100: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Trong dạ dày của động vật ăn cỏ như trâu, bò, dê,. xenlulozo bị thủy phân thành glucozo nhờ enzim xenlulaza
 - **B.** Trong cơ thể người và đông vật, tinh bột bị thủy phân thành glucozo nhờ các enzim
 - C. Khi đun nóng dung dịch saccarozo có axit vô cơ làm xúc tác, saccarozo bị thủy phân thành glucozo và fructozo
 - **D.** Khi tham gia phản ứng tráng bạc, glucozo thể hiện tính oxi hóa
- Câu 101: Phát biểu nào sau đây là đúng?
 - A. Fructozo có phản ứng tráng bạc, chứng tỏ phân tử fructozo có nhóm chức -CHO
 - **B.** Thủy phân xenluozo thu được glucozo
 - C. Cả xenlulozo và tinh bột đều có phản ứng tráng bac
 - **D.** Thủy phân tinh bột thu được glucozo và fructozo
- Câu 102: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Tinh bột là hỗn hợp gồm amilozo và amilopectin đều tan tốt trong nước nóng
 - B. Fructozo tác dụng với dung dịch AgNO₃/NH₃, đun nóng thu được kết tủa Ag trắng
 - C. Xenlulozo trinitrat được dùng để làm thuốc súng không khói
 - **D.** Dung dịch glucozo hòa tan Cu(OH)₂ tạo dung dịch màu xanh lam
- Câu 103: Phát biểu nào về cacbohidrat là đúng?

- A. Thủy phân hoàn toàn saccarozo trong môi trường axit, các sản phẩm đều làm mất màu nước brom
- B. Trong môi trường axit, fructozo chuyển hóa thành glucozo
- C. Glucozo kém ngọt hơn so với saccarozo
- D. Amilopectin và xenlulozo đều là polime thiên nhiên và có mạch C phân nhánh
- Câu 104: Phát biểu nào sau đây sai?
 - A. Thành phần chính của sợi bông, gỗ, nứa là xenlulozo
 - B. Tinh bột là lương thực của con người
 - C. Xenlulozo và tinh bột có phân tử khối bằng nhau
 - D. Khi cho giấm ăn hoặc chanh vào sữa bò hoặc sữa đậu nành thì có kết tủa xuất hiện
- Câu 105: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Glucozo, saccarozo và mononatri glutamat đều là chất rắn, tan tốt trong nước cho dung dịch có vị ngọt
 - B. Có thể sản xuất đường saccarozo từ cây mía, củ cải đường hoặc hoa thốt nốt
 - C. Tinh bột, xenlulozo và saccarozo đều bị thủy phân trong dung dịch kiềm đun nóng tạo glucozo
 - D. Có thể phân biệt glucozo, fructozo và anilin bằng nước brom
- Câu 106: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Tinh bột có phản ứng thủy phân
 - B. Tinh bột cho phản ứng màu với dung dịch iot
 - C. Tinh bột không cho phản ứng tráng gương
 - D. Tinh bột tan tốt trong nước lạnh
- Câu 107: Phát biểu nào sau đây đúng?
 - A. Saccarozo có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc
 - **B.** Hidro hóa hoàn toàn glucozo bằng hidro (Ni, t°) thu được sobitol
 - C. Thủy phân hoàn toàn xenlulozo trong dung dịch H₂SO₄ đun nóng thu được fructozo
 - **D.** Tinh bột hòa tan tốt trong nước và etanol
- Câu 108: Nhận định nào dưới đây không đúng về glucozo và fructozo?
 - A. Glucozo và fructozo đều tác dụng được với hidro tạo poliancol
 - **B.** Glucozo và fructozo đều tác dụng với Cu(OH)₂ tạo ra dung dịch phức đồng màu xanh lam
 - C. Glucozo có phản ứng tráng bac vì nó có tính chất của nhóm -CHO
 - D. Khác với glucozo, fructozo không có phản ứng tráng bạc vì ở dạng mạch hở nó không có nhóm -CHO
- Câu 109: Điều khẳng định nào sau đây không đúng?
 - A. Amilozo là phân tử tinh bột không phân nhánh
 - B. Amilopectin là phân tử tinh bột có phân nhánh
 - C. Để nhận ra tinh bột người ta dùng dung dịch iot
 - D. Xenlulozo là hợp chất cao phân tử, mạch phân nhánh và do các mắt xích glucozo tạo nên
- Câu 110: Nhận xét nào sau đây đúng?
 - A. Glucozo tác dụng được với dung dịch brom tạo thành muối amoni gluconat
 - **B.** Glucozo có rất nhiều trong mật ong (khoảng 40%)
 - C. Xenlulozo tan được trong dung dịch Cu(OH)₂/NaOH tạo thành dung dịch xanh lam
 - **D.** Đốt cháy saccarozo thu được $n_{CO_2} > n_{H_2O}$
- Câu 111: Phát biểu nào sau đây không đúng?

- A. Tinh bột là polime có cấu trúc dạng mạch phân nhánh và không phân nhánh
- **B.** Tinh bột không tan trong nước lạnh, trong nước nóng từ 65°C trở lên, tinh bột chuyển thành dung dịch keo nhớt
- C. Tinh bột không phản ứng với dung dịch H₂SO₄ loãng, đun nóng
- D. Etanol có thể được sản xuất bằng phương pháp lên men các nông sản chứa nhiều tinh bột
- Câu 112: Phát biểu nào sau đây không đúng?
 - A. Glucozo tác dụng được với nước brom
 - **B.** Khi glucozo tác dụng với CH₃COOH dư sẽ cho este 5 chức
 - C. Glucozo tồn tại ở dạng mạch hở và dạng mạch vòng
 - D. Ở dạng mạch hở, glucozo có 5 nhóm -OH kề nhau
- Câu 113: Điều khẳng định nào sau đây là sai?
 - A. Để nhận biết glucozo và fructozo người ta dùng nước brom
 - B. Glucozo và fructozo đều tác dụng được với dung dịch AgNO₃/NH₃ đun nóng
 - C. Saccarozo chỉ tồn tại dạng mạch vòng
 - **D.** Dùng Cu(OH)₂ có thể nhận biết được glucozo, fructozo và saccarozo
- Câu 114: Phát biểu nào sau đây sai?
 - A. Xenlulozo có phân tử khối rất lớn, gồm nhiều gốc β glucozo liên kết với nhau
 - B. Tinh bột là chất rắn vô định hình, màu trắng, có vị ngọt và dễ tan trong nước lạnh
 - C. Cacbohidrat là hợp chất hữu cơ tạp chức, thường có công thức chung là $C_n(H_2O)_m$
 - D. Tinh bột được tạo thành trong cây xanh nhờ quá trình quang hợp
- Câu 115: Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

Bước 1: Cho vào ống nghiệm 2 – 3 giọt CuSO₄ 5% và 1 ml dung dịch NaOH 10%. Lắc nhẹ, gan bỏ phần dung dịch. Lấy kết tủa cho vào ống nghiệm (1).

Bước 2: Rót 2 ml dung dịch saccarozo 5% vào ống nghiệm (2) và rót tiếp vào đó 0.5 ml dung dịch H_2SO_4 loãng. Đun nóng dung dịch trong 3-5 phút.

Bước 3: Để nguội dung dịch, cho từ từ $NaHCO_3$ tinh thể vào ống nghiệm (2) và khuấy đều bằng đũa thủy tinh cho đến khi ngừng thoát khí CO_2 .

Bước 4: Rót dung dịch trong ống (2) vào ống (1), lắc đều cho đến khi tủa tan hoàn toàn.

Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Có thể dùng dung dịch Ba(OH)₂ loãng thay thế cho tinh thể NaHCO₃.
- **B.** Mục đích chính của việc dùng NaHCO₃ là nhằm loại bỏ H₂SO₄ dư.
- C. Sau bước 4, thu được dung dịch có màu xanh tím.
- **D.** Sau bước 2, dung dịch trong ống nghiệm tách thành hai lớp.
- Câu 116: Tiến hành thí nghiệm phản ứng tráng gương của glucozo theo các bước sau đây:

Bước 1: Rửa sạch ống nghiệm thủy tinh bằng cách cho vào một ít kiềm, đun nóng nhẹ, tráng đều, sau đó đổ đi và tráng lai ống nghiệm bằng nước cất.

Bước 2: Nhỏ vào ống nghiệm trên 1 ml dung dịch AgNO₃ 1%, sau đó thêm từng giọt NH₃, trong ống nghiệm xuất hiện kết tủa nâu xám của bạc hiđroxit, nhỏ tiếp vài giọt dung dịch NH₃ đến khi kết tủa tan hết.

Bước 3: Thêm tiếp 1 ml dung dịch glucozơ 1%, đun nóng nhẹ trên ngọn lửa đèn cồn một thời gian thấy thành ống nghiệm sáng bóng như gương.

Nhận định nào sau đây sai?

- A. Trong phản ứng trên, glucozơ đã bị oxi hóa bởi dung dịch AgNO₃/NH₃.
- **B.** Trong bước 2, khi nhỏ tiếp dung dịch NH_3 vào, kết tủa nâu xám của bạc hidroxit bị hòa tan do tạo thành phức bạc $[Ag(NH_3)_2]^+$.

- C. Trong bước 3, để kết tủa bạc nhanh bám vào thành ống nghiệm ta phải luôn lắc đều hỗn hợp phản ứng.
- **D.** Trong bước 1 có thể dùng NaOH để làm sạch bề mặt ống nghiệm do thủy tinh bị NaOH ăn mòn.

Câu 117: Tiến hành các thí nghiệm với dung dịch X, Y, Z, T thu được kết quả sau ở bảng sau :

Chất	X	Y	Z	Т
Thuốc thử				
Dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ , t ^o	Kết tủa bạc	Không hiện tượng	Kết tủa bạc	Không hiện tượng
Dung dịch nước brom	Mất màu	Không hiện tượng	Mất màu	Không hiện tượng
Cu(OH) ₂	Phức xanh lam	Phức xanh lam	Không hiện tượng	Phức xanh lam

Các chất X, Y, Z, T lần lượt là:

- A. Glixerol, glucozo, etanal, saccarozo
- C. Glucozo, saccarozo, etanal, glixerol
- **B.** Etanal, saccarozo, glucozo, glixerol
- D. Glucozo, etanal, saccarozo, glixerol

Câu 118: Bảng dưới đây ghi lại hiện tượng khi làm thí nghiệm với các chất X, Y, Z, T và Q ở dạng dung dịch:

Chất Thuốc thử	X	Y	Z	Т	Q
Quỳ tím	không đổi	không đổi	không đổi	không đổi	không đổi
	màu	màu	màu	màu	màu
Dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ , đun nhẹ	không có kết tủa	Ag↓	không có kết tủa	không có kết tủa	Ag↓
Cu(OH)2, lắc nhẹ	Cu(OH) ₂	dung dịch	dung dịch	Cu(OH) ₂	Cu(OH) ₂
	không tan	xanh lam	xanh lam	không tan	không tan
Nước brom	kết tủa	không có	không có	không có	không có
	trắng	kết tủa	kết tủa	kết tủa	kết tủa

Các chất X, Y, Z, T và Q lần lượt là:

- A. Glixerol, glucozo, etylen glicol, metanol, axetanđehit.
- **B.** Phenol, glucozo, glixerol, etanol, anđehit fomic.
- C. Anilin, glucozo, glixerol, andehit fomic, metanol.
- **D.** Fructozo, glucozo, axetanđehit, etanol, anđehit fomic

Câu 119: X, Y, Z, T là một trong số các dung dịch sau: glucozo, fructozo, glixerol, phenol. Thực hiện các thí nghiệm tthu được kết quả như sau:

Chất	Y	Z	X	Т
Dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ , đun nhẹ	Xuất hiệu kết tủa bạc trắng		Xuất hiện kết tủa bạc trăng	
Nước Br ₂	Nhạt màu			Xuất hiện kết tủa trắng

	Cac dung dich X, Y, Z,	I lan lượt la:		
	A. Phenol, glucozo, glix	erol, fructozo	C. Fructozo, gluxozo,	phenol, glixerol
	B. Glucozo, fructozo, ph	enol, glixerol	D. Fructozo, glucozo,	glixerol, phenol
Câu 120:	Dãy các dung dịch đều t	ác dụng với Cu(OH)2 lầ	ì:	
	A. Glucozo, glixerol, an	col etylic.	B. Natri axetat, saccard	ozo, mantozo.
	C. Axit axetic, glixerol,	saccarozo.	D. Ancol etylic, saccar	ozo, axit axetic.
Câu 121:	Dãy gồm các chất đều b	i thủy phân trong dung	dịch H ₂ SO ₄ đun nóng là	•
	A. Glucozo, saccarozo v		B. Fructozo, saccarozo	
	C. Glucozo, tinh bột và	xenlulozo	D. Saccarozo, tinh bột	và xenlulozo
Câu 122:	Cho các chất: tinh bột, x là:	kenlulozo, glucozo, fruo	ctozo, saccarozo. Số chá	ất thuộc loại polisaccarit
	A. 4	B. 1	C. 2	D. 3
Câu 123:	Cho các chất sau: H ₂ / Ni là:	, t°; Cu(OH) ₂ /OH ⁻ ; AgN	NO ₃ /NH ₃ ; Na; Br ₂ . Số ch	ất phản ứng với fructozo
	A. 2	B. 3	C. 4	D. 5
Câu 124:	Cho các chất sau: etyl as môi trường axit là:	xetat, glucozo, saccaroz	cơ, tinh bột, fructozơ. Số	chất bị thủy phân trong
	A. 1.	B. 4.	C. 3.	D. 2.
Câu 125:	Cho các chất sau: glu AgNO ₃ /NH ₃ , đun nóng t		hit axetic, axit fomic.	Số chất phản ứng với
	A. 1	B. 2	C. 3	D. 4
C âu 126:	Trong các chất sau: be fructozo, metyl fomat. S A. 7	, ,	9	,
C âu 127:	Cho các dung dịch: gluc ứng được với Cu(OH) ₂ ở			
	A. 2	B. 3	C. 4	D. 5
C âu 128:	Cho các chất: saccarozo, kiện thường là:	glixerol, ancol etylic, e	etyl axetat. Số chất phản	ứng với Cu(OH)2 ở điều
	A. 1	B. 2	C. 3	D. 4
C âu 129:	Cho các nhận định sau (1) Xenlulozo không pha [Cu(NH ₃) ₄](OH) ₂ .		ưng tan được trong dun	g dịch
	(2) Glucozơ được gọi là	· ·	/	
	(3) Dẫn khí H ₂ vào dung			
	(4) Glucozơ được điều c	• • • •		
	(5) Dung dịch saccarozo tỏ phân tử saccarozo khố	ồng có nhóm –CHO.		n bởi nước brom, chứng
	(6) Tinh bột là hỗn hợp c	của 2 polisaccarit là am	ilozo và amilopectin.	
	Các nhận định đúng là:			
	A. (1), (2), (5), (6).	B. (1), (3), (4), (5), (6)	. C. (1), (3), (5), (6).	D. (1), (2), (3), (6).
Câu 130:	Cho 4 chất: glucozo; fru (1) Cả 4 chất đều tan tro		lozo và các nhận định s	au:
	(2) Chỉ có 2 chất thủy ph	nân		
	(3) Cả 4 chất đều phản ứ	rng với Na		
	(3) Ca + chat aca phan a	ing voi ita		

	(4) Trừ xenlulozo, 3 chấ	t còn lại đều có phản ứr	ıg tráng bạc	
	(5) Khi đốt cháy 4 chất c	đều thu được số mol O_2	bằng số mol nước	
	Nhận định sai là:			
	A. (1); (2); (3); (4)	B. (2); (3); (4); (5)	C. (1); (3); (4); (5)	D. (2); (3); (4); (5)
Câu 131:	Cho các phát biểu sau:			
	(1) Fructozo và glucozo	đều có khả năng tham g	gia phản ứng tráng bạc	
	(2) Saccarozo và tinh bộ			àm xúc tác
	(3) Tinh bột được tạo th		_	
	(4) Xenlulozo và saccaro			
	Phát biểu đúng là:			
	A. (2) và (4)	B . (1) và (3)	C. (3) và (4)	D. (1) và (2)
ີ່ ລິນ 1 32 ∙	Cho các phát biểu sau:	21 (1) (4 (3)	(3) (u (1)	21 (1) (4 (2)
odu 132.	(1) Amilopectin có cấu t	rúc mach phân nhánh		
	(2) Thủy phân saccarozo	-	thu được 2 phân tử glục	070
	(3) Fructozo phản ứng đ		= =	
	Số phát biểu đúng là:	age vor dung dien rigiv	O3/11113 do pilan ta cita	a mioni CIIO
	A. 0	B. 1	C. 2	D. 3
ີຄນ 133∙	Cho các tính chất sau:	D. 1	C. 2	D. 3
oau 133.	(1) Là chất rắn, kết tinh,	không màu		
	(2) Tan tốt trong nước v	_	rot	
	(3) Phản ứng với Cu(OH			
	(4) Tồn tại ở dạng mạch		do thuong	
	(5) Có phản ứng tráng g	•		
		•	waaza và fruotaza	
	(6)Thủy phân trong môiSố nhận định đúng là:	truong axit thu duọc gi	ucozo va muciozo	
		D 4	C 5	D (
72 124	A. 3	B. 4	C. 5	D. 6
Cau 134:	Cho các phát biểu sau: (1) Glucozo được gọi là	đường nhọ đọ có nhiều	trong quá trình nho chí	'n
		•	uong qua umm mio cm	11
	(2) Chất béo là đieste củ	=	1 / 1	
	(3) Phân tử amilopectin	· .	nnann	
	(4) Ở nhiệt độ thường, tr	<u>-</u>		
	(5) Trong mật ong chứa			
	(6) Tinh bột là một trong	g những lương thực cơ b	oản của con người	
	Số phát biểu đúng là:			
	A. 3	B. 5	C. 4	D. 6
C âu 135:	Cho các phát biểu sau vớ		.~	
	(1) Glucozo và saccaroz		igọt, dê tan trong nước	
	(2) Tinh bột và xenluloz	=		~
	(3) Trong dung dịch glu		=	
	(4) Khi thủy phân hoàn t	; -	oột và saccarozo trong r	nôi trường axit chỉ thu
	được một loại monosacc	-		
	(5) Khi đun nóng glucoz	zo với dung dịch AgNO	3/NH3 thu được Ag	

(6) Glucozo và saccarozo đều tác dụng với H_2 (xúc tác Ni, đun nóng) tạo sobitol

		· ·	êm tỉ lệ cao hơn amilope	ectin		
	Số phát biểu đúng		Q 5	D 2		
GA 126	A. 4	B. 6	C. 5	D. 3		
Cau 136:	Cho các nhận định			0.10/		
		=	ig máu người là khoảng			
	=	=	ructozo bằng phản ứng		٠,	
	- -			o cùng một loại monosacc		
	người ốm			ực cho người già, trẻ em v		
	_	· · ·	=	o, chế tạo thuốc súng khô	ng khói	
			I ₂ cho màu xanh tím			
	gương, tráng ruột p	bhích	hân thành glucozo và fr	uctozo dùng trong kỹ thuậ	t tráng	
	Số nhận xét đúng l	à:				
	A. 4	B. 7	C. 5	D. 6		
Câu 137:	Cho các phát biểu s			,		
	(1) Các loại đường fructozơ	g sau đây được sắp	o xếp theo chiều độ ng	ọt tăng dần: glucozơ, sac	carozo,	
	(2) Chất béo là đies	ste của etilen glycol	với axit béo.			
	(3) Phân tử amilop	ectin có cấu trúc mạ	ich phân nhánh.			
	(4) Ở nhiệt độ thườ	ong, triolein ở trạng	thái rắn.			
	(5) Có thể phân biệ	et glucozo và fructo	zơ bằng dung dịch AgNo	O_3/NH_3 .		
	b mol NaOH. Nếu			ùng gốc axit, khác gốc and 2 muối và 2a – b (mol) mợ		
	no đơn chức.	13				
	Số phát biểu đúng		Q 4	D		
CA 100	A. 3.	B. 5.	C. 4.	D. 6		
Câu 138:	Cho các phát biểu s		4:	una almanena		
	• •	_	tinh bột đều chỉ thuy đu	oc giucozo		
		enlulozo đều thuộc		-4		
		-	phân biệt glucozo và fru	Ctozo		
		dro thu được axit gl				
		at là thuốc súng khô	-			
			ozo có ba nhóm -OH			
	Số phát biểu sai là:					
	A. 1	B. 2	C. 3	D. 4		
Câu 139:	Cho các phát biểu		NICHO (OH) I			
	· · · •	học của xenlulozo l		1 12 12 14		
	glicozit	_		nhau bằng liên kết α - 1,4	4 -	
	(3) Phân tử saccard	ozo được cấu tạo bở	i hai gốc glucozo			
	(4) Tinh bột và xen	ılulozo là hai đồng p	ohân của nhau			
	Số phát biểu đúng là:					

	A. 3	B. 2	C. 1	D. 4		
Câu 140:	Cho các phát biểu sau:					
	(1) Hidro hóa hoàn toàn	glucozo tạo ra axut gluc	conic			
	(2) Phản ứng thủy phân x	xenlulozo xảy ra được t	rong dạ dày của động v	ật ăn cỏ		
	(3) Xenlulozo trinitrat là	nguyên liệu để sản xuấ	t tơ nhân tạo			
	(4) Xenlulozo bị hóa đen	trong H ₂ SO ₄ đặc				
	(5) Trong công nghiệp d	ược phẩm, saccarozo đư	rợc dùng để pha chế thư	ıốc		
	Trong các phát biểu sau,	số phát biểu đúng là:				
	A. 3	B. 2	C. 4	D. 5		
Câu 141:	141: Cho các nhận định sau:					
	(1) Glucozo và fructozo là đồng phân của nhau					
	(2) Glucozo bị khử bởi d	lung dịch AgNO ₃ /NH ₃				
	(3) Fructozo cũng như glucozo đều làm mất màu dung dịch brom ở điều kiện thường					
	(4) Saccarozo thủy phân	trong môi trường axit c	cho sản phẩm là hai phâ	n tử glucozo		
	Số nhận định không chính xác là:					
	A. 1	B. 2	C. 3	D. 4		
Câu 142:	Cho các phát biểu sau đâ	ìy:				
	(1) Amilopectin có cấu t	rúc dạng mạch không p	hân nhánh			
	(2) Xenlulozo có cấu trúc	c dạng mạch phân nhán	h			
	(3) Saccarozo bị khử bởi	dung dịch AgNO ₃ /NH	3			
	(4) Xenlulozo có công th	nức là $[C_6H_7O_2(OH)_3]_n$				
	(5) Saccarozo là một disc	dsaccarit được cấu tạo t	ừ một gốc glucozo và n	nột gốc fructozo liên kết		
	với nhau qua nguyên tử c					
	(6) Tinh bột là chất rắn ở	y dạng vô định hình, mà	u trắng và không tan tro	ong nước lạnh		
	Số phát biểu đúng là:					
	A. 4	B. 3	C. 5	D. 6		
Câu 143:	Trong các phát biểu sau:					
	(1) Saccarozo tham gia p					
	(2) Hidro hóa hoàn toàn		= -			
	(3) Glucozo và saccarozo	=	=			
	(4) Tinh bột và xenlulozo	~ -		· .		
	(5) Thủy phân hoàn toàn	tinh bột thu được dung	dịch chứa một dạng vò	ng duy nhất là α-		
	glucozo					
	Số phát biểu không đúng					
	A. 3	B. 2	C. 4	D. 1		
Câu 144:	Cho phát biểu sau:	., .,				
	(1) Giấy viết, vải sợi bôn	•				
	(2) Glucozo là chất rắn, 1			4		
	(3) Trong máu người có	• •	•	1%		
	(4) Thực tế glucozo tồn t		n vòng			
	(5) Sobitol là một hợp ch	•				
	(6) Glucozo là chất dinh	-	m thuốc tăng lực			
	Tổng số phát biểu đúng là:					

Câu 145:	Cho các phát biểu sau:					
	(1) Đường fructozo có	vị ngọt hơn đường mía				
	(2) Xenlulozo được tạo	bởi các gốc β - glucozo	o liên kết với nhau bằng	liên kết β - 1,6 - glicozit		
	(3) Chất béo lỏng chứa	nhiều axit béo không no	o như oleic, linoleic			
	(4) Glucozo bị oxi hóa	bởi nước brom tạo ra ax	tit gluconic			
	Số nhận định đúng là:					
	A. 1	B. 3	C. 2	D. 4		
Câu 146:	Cho các phát biểu sau:					
	(1) Phân tử saccarozo d	o 2 gốc α - glucozo và	β - fructozo liên kết với	nhau qua nguyên tử O,		
	gốc α - glucozo ở C_1 , g	ốc β - fructozo ở C_4 (C	1 - O - C ₄)			
		-	rozo đều là chất rắn kết thành dung dịch màu xa	_		
	(3) Xenlulozo là hợp ch glucozo tạo nên	ất cao phân tử thiên nhi	iên, mạch không phân n	hánh do các mắt xích α-		
	(4) Tinh bột được tạo thành trong cây xanh nhờ quá trình quang hợp					
	(5) Trong môi trường axit, glucozo và fructozo có thể chuyển hóa lẫn nhau					
	(6) Glucozo làm mất màu dung dịch thuốc tím trông môi trường axit đun nóng					
	(7) Amilozo có cấu trúc	mạch phân nhánh				
	(8) Glucozo và fructozo	o đều bị khử hóa bởi dur	ng dịch AgNO ₃ /NH ₃			
	(9) Chất béo rắn và chấ	t béo lỏng có cùng thàn	h phần nguyên tố			
	Số phát biểu không đún	g là:				
	A. 4	B. 5	C. 6	D. 7		
Câu 147:	Cho các phát biểu sau:	, ,	,			
	(1) Các hợp chất hữu cơ	-	• •			
	(2) Trong tự nhiên, các					
			kiềm là phản ứng 1 chiều	1		
	(4) Lên men glucozo th					
			nhất thiết phải chứa ngư	•		
		làm chất đẻo đều được	tổng hợp từ phản ứng tr	rung ngưng		
	Số phát biểu đúng là:					
~.	A. 6	B. 5	C. 4	D. 3		
Câu 148:	Tiến hành thí nghiệm c					
	Bước 1: Cho vào ống n					
	Bước 2: Nhỏ vài giọt do		ing dicn.			
	Bước 3: Đun nóng dung Bước 4: Để nguội.	g aich một tat.				
		í nahiàm trân.				
	Cho các phát biểu về th (1) Sau bước 2 dung dị		ím			
	(2) Sau bước 3 dung dịc		1111.			
	` ,	· ·				
	(3) Sau bước 4 dung dịc	nı iği co illan xallıl tilli.				

C. 3

D. 4

A. 5

B. 6

(4) Có thể thay dung dịch I_2 loãng bằng dung dịch NaI.

theo các bước sau: Bước 1: Trộn đều kho vào ống nghiệm khô (Nhồi một nhúm bông ống dẫn khí. Bước 2: Lắp ống số 1	ảng 0,2 gam sac ống số 1) rồi th có rắc bột CuSC	carozơ với 1 đến 2 gam êm tiếp khoảng 1 gam ơ 04 khan vào phần trên ối	đồng (II) oxit để phủ kín hỗn l	hợp hợp.				
vào ống nghiệm khô (Nhồi một nhúm bông ống dẫn khí. Bước 2: Lắp ống số 1	ống số 1) rồi the có rắc bột CuSC	êm tiếp khoảng 1 gam c O4 khan vào phần trên ối	đồng (II) oxit để phủ kín hỗn l	hợp.				
	lên giá thí nghi		Bước 1: Trộn đều khoảng 0,2 gam saccarozo với 1 đến 2 gam đồng (II) oxit, sau đó cho hỗn hợp vào ống nghiệm khô (ống số 1) rồi thêm tiếp khoảng 1 gam đồng (II) oxit để phủ kín hỗn hợp. Nhồi một nhúm bông có rắc bột CuSO ₄ khan vào phần trên ống số 1, rồi nút bằng nút cao su cố ống dẫn khí.					
Bước 2: Lắp ống số 1 lên giá thí nghiệm, rồi nhúng ống dẫn khí vào dung dịch Ca(OH) ₂ đựng trong ống nghiệm (ống số 2) Bước 3: Dùng đèn cồn đun nóng ống số 1 (lúc đầu đun nhẹ, sau đó đun tập trung vào phần có								
Bước 3: Dùng đèn cổ hỗn hợp phản ứng)	n đun nóng ống	số 1 (lúc đầu đun nhẹ,	sau đó đun tập trung vào phầ	n có				
Cho các phát biểu sau	:							
(1) Sau bước 3, màu trắng của CuSO ₄ khan chuyển thành màu xanh CuSO ₄ .5H ₂ O.								
(2) Thí nghiệm trên cờ	on được dùng để	xác định định tính nguy	rên tố oxi trong phân tử saccar	ozo.				
(3) Dung dịch Ca(OH) ₂ được dùng để nhận biết CO ₂ sinh ra trong thí nghiệm trên.								
(4) Ở bước 2, lắp ống số 1 sau cho miệng ống hướng lên.								
(5) Kết thúc thí nghiệm: tắt đèn cồn, để ống số 1 nguội hẳn rồi mới đưa ống dẫn khí ra khỏi dung								
dịch trong ống số 2.								
Số phát biểu không đứ	ıng là :							
A. 2	B. 4	C. 3	D. 1					
Tiến hành thí nghiệm phản ứng của hồ tinh bột với iot theo các bước sau đây: Bước 1: Cho vài giọt dung dịch iot vào ống nghiệm đựng sẵn 2 ml dung dịch hồ tinh bột. Bước 2: Đun nóng dung dịch một lát, sau đó để nguội. Cho các phát biểu sau:								
(1) Sau bước 1, dung dịch thu được chưa có sự chuyển màu.								
(2) Ở bước 2, khi đun nóng lúc đầu dung dịch xuất hiện màu xanh tím sau đó bị mất màu.								
(3) Tinh bột có phản ứng màu với iot vì phân tử tinh bột có cấu tạo mạch hở ở dạng xoắn có lỗ rỗng, tinh bột hấp phụ iot cho màu xanh tím.								
(4) Ở bước 2, khi đun nóng dung dịch, các phân tử iot được giải phóng khỏi các lỗ rỗng trong phân tử tinh bột nên dung dịch bị mất màu. Để nguội, màu xanh tím lại xuất hiện.								
(5) Có thể dùng dung c Số phát biểu đúng là:	dịch iot để phân	biệt hai dung dịch riêng	biệt gồm hồ tinh bột và saccar	ozơ.				
A. 5.	B. 2.	C. 3.	D. 4.					
	Cho các phát biểu sau (1) Sau bước 3, màu tr (2) Thí nghiệm trên cờ (3) Dung dịch Ca(OH) (4) Ở bước 2, lắp ống (5) Kết thúc thí nghiện dịch trong ống số 2. Số phát biểu không đứ A. 2 Tiến hành thí nghiệm Bước 1: Cho vài giọt ở Bước 2: Đun nóng dư Cho các phát biểu sau (1) Sau bước 1, dung ở (2) Ở bước 2, khi đun (3) Tinh bột có phản ở rỗng, tinh bột hấp phụ (4) Ở bước 2, khi đun phân tử tinh bột nên d (5) Có thể dùng dung ở	Cho các phát biểu sau: (1) Sau bước 3, màu trắng của CuSO ₄ (2) Thí nghiệm trên còn được dùng để (3) Dung dịch Ca(OH) ₂ được dùng để (4) Ở bước 2, lắp ống số 1 sau cho miết (5) Kết thúc thí nghiệm: tắt đèn cồn, để dịch trong ống số 2. Số phát biểu không đúng là: A. 2 B. 4 Tiến hành thí nghiệm phản ứng của hồ Bước 1: Cho vài giọt dung dịch iot vàc Bước 2: Đun nóng dung dịch một lát, số Cho các phát biểu sau: (1) Sau bước 1, dung dịch thu được ch (2) Ở bước 2, khi đun nóng lúc đầu du (3) Tinh bột có phản ứng màu với iot rỗng, tinh bột hấp phụ iot cho màu xar (4) Ở bước 2, khi đun nóng dung dịch phân tử tinh bột nên dung dịch bị mất (5) Có thể dùng dung dịch iot để phân th	Cho các phát biểu sau: (1) Sau bước 3, màu trắng của CuSO ₄ khan chuyển thành màu (2) Thí nghiệm trên còn được dùng để xác định định tính nguy (3) Dung dịch Ca(OH) ₂ được dùng để nhận biết CO ₂ sinh ra tr (4) Ở bước 2, lắp ống số 1 sau cho miệng ống hướng lên. (5) Kết thúc thí nghiệm: tắt đèn cồn, để ống số 1 nguội hẳn rồi dịch trong ống số 2. Số phát biểu không đúng là: A. 2 B. 4 C. 3 Tiến hành thí nghiệm phản ứng của hồ tinh bột với iot theo cá Bước 1: Cho vài giọt dung dịch iot vào ống nghiệm đựng sẵn Bước 2: Đun nóng dung dịch một lát, sau đó để nguội. Cho các phát biểu sau: (1) Sau bước 1, dung dịch thu được chưa có sự chuyển màu. (2) Ở bước 2, khi đun nóng lúc đầu dung dịch xuất hiện màu x (3) Tinh bột có phản ứng màu với iot vì phân tử tinh bột có c rỗng, tinh bột hấp phụ iot cho màu xanh tím. (4) Ở bước 2, khi đun nóng dung dịch, các phân tử iot được phân tử tinh bột nên dung dịch bị mất màu. Để nguội, màu xan tí từ tinh bột nên dung dịch iot để phân biệt hai dung dịch riêng	Cho các phát biểu sau: (1) Sau bước 3, màu trắng của CuSO ₄ khan chuyển thành màu xanh CuSO ₄ .5H ₂ O. (2) Thí nghiệm trên còn được dùng để xác định định tính nguyên tố oxi trong phân tử saccard (3) Dung dịch Ca(OH) ₂ được dùng để nhận biết CO ₂ sinh ra trong thí nghiệm trên. (4) Ở bước 2, lắp ống số 1 sau cho miệng ống hướng lên. (5) Kết thúc thí nghiệm: tắt đèn cồn, để ống số 1 nguội hẳn rồi mới đưa ống dẫn khí ra khỏi đưịch trong ống số 2. Số phát biểu không đúng là: A. 2 B. 4 C. 3 D. 1 Tiến hành thí nghiệm phản ứng của hồ tinh bột với iot theo các bước sau đây: Bước 1: Cho vài giọt dung dịch iot vào ống nghiệm đựng sẵn 2 ml dung dịch hồ tinh bột. Bước 2: Đun nóng dung dịch một lát, sau đó để nguội. Cho các phát biểu sau: (1) Sau bước 1, dung dịch thu được chưa có sự chuyển màu. (2) Ở bước 2, khi đun nóng lúc đầu dung dịch xuất hiện màu xanh tím sau đó bị mất màu. (3) Tinh bột có phản ứng màu với iot vì phân tử tinh bột có cấu tạo mạch hở ở dạng xoắn c rỗng, tinh bột hấp phụ iot cho màu xanh tím. (4) Ở bước 2, khi đun nóng dung dịch, các phân tử iot được giải phóng khỏi các lỗ rỗng tr phân tử tinh bột nên dung dịch bị mất màu. Để nguội, màu xanh tím lại xuất hiện. (5) Có thể dùng dung dịch iot để phân biệt hai dung dịch riêng biệt gồm hồ tinh bột và saccard				

(5) Có thể thay dung dịch hồ tinh bột bằng mặt cắt củ khoai lang.

Số phát biểu đúng là:

B. BÀI T	ÂΡ			
DANG 1	: ĐỐT CHÁY CACBOH	IIDRAT		
Câu 151:	Đốt cháy một lượng glux	tit X cần 12,32 lít O ₂ (đ	tktc) thu được 9,9 gam r	nước. Vậy X là:
	A. Monosaccarit.	B. Disaccarit	C. Polisaccarit.	D. Trisaccarit.
Câu 152:	Đốt cháy một lượng glux	ait X cần 26,881 khí oxi	thu được 19,8g nước. V	/ậy X là:
	A. Monosaccarit	B. Disaccarit	C. Polisaccarit	D. Trisaccarit
Câu 153:	Đốt cháy hoàn toàn một	cacbohiđrat X thu được	c 52,8 gam CO ₂ và 19,8	gam H ₂ O. Vậy X là:
	A. Glucozo	B. Fructozo	C. Saccarozo	D. Tinh bột
Câu 154:	Khi đốt cháy một loại gli thức phân tử của gluxit la			O ₂ theo tỉ lệ 33: 88. Công
	A. $C_6H_{12}O_6$	\mathbf{B} . $C_n(H_2O)_m$	$C. (C_6H_{19}O_6)_n$	$D. C_{12}H_{22}O_{11}$
Câu 155:	Khi đốt cháy một loại gl thức phân tử của gluxit la			0 ₂ theo tỉ lệ 18: 44. Công
	A. $C_6H_{12}O_6$	\mathbf{B} . $C_n(H_2O)_m$	$C. (C_6H_{20}O_6)_n$	D. $C_{12}H_{22}O_{11}$
Câu 156:	Đốt cháy hoàn toàn m ga thu được 3,96g nước. Gi		ot, glucozo và saccarozo	cần 5,3761 khí O ₂ (đktc)
	A. 4,68	B. 6,84	C. 8,64	D. 6,48
Câu 157:	Đốt cháy hoàn toàn cach toàn sản phẩm cháy bằng			
	A. 19,7	B. 39,4	C. 59,1	D. 78,8
Câu 158:	Đốt cháy hoàn toàn cach phẩm cháy bằng 300ml c	lung dịch Ba(OH) ₂ 1M		
	, 0		C. 39,4 gam	D. 59,1 gam
Câu 159:	Đốt cháy hoàn toàn cacho cháy bằng 300ml dung d			ớc. Hấp thụ hết sản phẩm
	A. 1,97	B. 2,955	C. 3,94	D. 5,91
Câu 160:	Đốt cháy hoàn toàn a gar vôi trong nồng độ 0,39M	•	-	
	A. 21,0 gam	B. 22,5 gam	C. 15,0 gam	D. 18,0 gam
Câu 161:	Đốt cháy hoàn toàn a ga dung dịch Ca(OH) ₂ 0,13			hấp thụ hết trong 100ml
	A. 1,2	B. 1,5	C. 0,6	D. 0,8
Câu 162:	Đốt cháy hoàn toàn a gar sản phẩm cháy bằng dung gam. X thuộc loại			
	A. polisaccarit.	B. monosaccarit.	C. trisaccarit.	D. dissaccarit.
Câu 163:	Đốt cháy hoàn toàn a gai	n cacbohidrat X cần 13	3,441 oxi thu được CO ₂	và nước. Hấp thụ hết sản

Câu 163: Đốt cháy hoàn toàn a gam cacbohidrat X cần 13,44l oxi thu được CO₂ và nước. Hấp thụ hết sản phẩm cháy bằng dung dịch nước vôi trong dư thấy khối lượng dung dịch nước vôi trong giảm 23,7g. X thuộc loại

A. polisaccarit B. monosaccarit C. trisaccarit D. disaccarit

Câu 164: Đốt cháy hoàn toàn 9,0 gam cacbohidrat X cần 6,72 lít O₂ (đktc) thu được CO₂ và H₂O. Hấp thụ hết sản phẩm cháy bằng 500 ml dung dịch Ba(OH)₂ thấy khối lượng dung dịch giảm 1,1 gam. Vậy nồng độ của dung dịch Ba(OH)₂ là:

A. 0,2M **B.** 0,3M **C.** 0,8M **D.** 0,4M

Câu 165: Đốt cháy hoàn toàn 8,1g cacbohidrat X cần 6,721 khí oxi thu được CO₂ và nước. Hấp thụ hết sản phẩm cháy bằng 100ml dung dịch Ca(OH)₂ thấy khối lượng dung dịch giảm 2,3g. Vậy nồng độ dd Ca(OH)₂ là:

Câu 167:		vào dung dịch chứa 0,2		d gồm CO ₂ và nước. Hỗn 31,52g kết tủa, đồng thời
	A. Glucoo	B. Xenlulozo	C. Saccarozo	D. Tinh bột
Câu 168:		bình đựng dung dịch C		oic cần 3,36 lít O ₂ (đktc). ng hoàn toàn thu được m
	A. 10,0	B. 12,0	C. 15,0	D. 20,5
Câu 169:		bình đựng dung dịch C		cần 22,41 khí oxi (đktc). ứng xảy ra hoàn toàn thì
	A. 100	B. 120	C. 150	D. 205
Câu 170:				axit lactic, metyl fomiat gam kết tủa.Giá trị của m
	A. 19,2	B. 20,0	C. 24,0	D. 12,0
Câu 171:				, axit lactic, metyl fomat r thì thu được 29,55g kết
	A. 8,4	B. 4,5	C. 7,2	D. 5,6
Câu 172:	Đốt cháy hoàn toàn m g axit lactic thu được 3,36			c, axit axetic, glucozo và len glicol trong X là:
	A. 14,56%	B. 15,67%	C. 8,56%	D. 13,72%
Câu 173:	Đốt cháy hoàn toàn m g (đktc) thu được 2,52g nư		nh bột, xenlulozo, và gl	ucozo cần 3,5281 khí oxi
	A. 7,35	B. 8,68	C. 4,41	D. 5,04
Câu 174:		đồng thời khối lượng đ	lung dịch tăng 0,0815 g	ôi trong thu được 0,1 gam am. Đun nóng dung dịch
	A. $C_{12}H_{22}O_{11}$.	B. $C_6H_{12}O_{6.}$	$C. (C_6H_{10}O_5)_n.$	$\mathbf{D.} \ \mathbf{C}_{18}\mathbf{H}_{36}\mathbf{O}_{18}$
Câu 175		ịch A, khối lượng dung		ng nước vôi trong dư thu ống dung dịch A lại được
	A. $C_{12}H_{22}O_{11}$	B. $C_6H_{12}O_6$	$C. (C_6H_{10}O_5)_n$	\mathbf{D} . $C_{18}H_{36}O_{18}$
Câu 176:		u được CO ₂ và nước. Cl	ho toàn bộ sản phẩm chá	carozo cần dùng vừa đủ y qua dung dịch Ba(OH) ₂
	A. 260,04	B. 287,62	C. 330,96	D. 220,64
Câu 177:		21,281 khí CO ₂ (đktc)		it fomic và etylen glicol. hần phần trăm theo khối
	A. 63,67%	B. 42,91%	C. 41,61%	D. 47,75%
Câu 178:	dụng với Na dư thu đu	rọc 5,61 khí $H_2(\bar{d}ktc)$.	Nếu đốt cháy m gam X	ol. Khi cho m gam X tác K cần vừa đủ 25,761 khí
	TÀI LIỆ	U VIP 2K5 - THẨY P	HẠM THẮNG TÔI \ tps://www.facebook.co	YÊU HÓA HỌC m/hoctothoahoc

C. 2,5

C. Mantozo.

Y được hấp thụ hết vào dung dịch chứa 0,4 mol Ca(OH)2 thu được 20 gam kết tủa, đồng thời

Câu 166: Cho một cacbohiđrat X cháy hoàn toàn trong oxi tạo hỗn hợp sản phẩm Y chỉ gồm CO₂ và H₂O.

D. 4

D. Saccarozo.

B. 3

B. Xenlulozo.

khối lượng bình tăng 35,4 gam. X là:

A. 2

A. Glucozo.

	O ₂ (đktc), sau phản ứng t hợp X là:	hu được 21,6g nước. Ph	ần trăm khối lượng của	ancol propylic trong hỗn	
	A. 70%	B. 45%	C. 67,5%	D. 30%	
Câu 179:	Et Hỗn hợp X gồm axit oxalic, axit adipic, glucozo, saccarozo trong đó số mol axit adipic bằng 3 lần số mol axit oxalic. Đốt m gam hỗn hợp X thu được hỗn hợp Y gồm khí và hơi trong đó có 16,56g nước. Hấp thụ hỗn hợp Y vào dung dịch Ba(OH) ₂ dư thu được (m + 168,44) gam kết tủa. Giá trị của m là:				
	A. 29,68	B. 30,16	C. 28,56	D. 31,2	
Câu 180:	Đốt cháy hoàn toàn 0,0855g một cacbohidrat X. Sản phẩm được dẫn vào nước vôi trong thu được 0,1g kết tủa và dung dịch A, đồng thời khối lượng dung dịch tăng 0,0815g. Đun nóng dung dịch A lại được 0,1g kết tủa nữa. Biết khi làm bay hơi 0,4104g X thu được thể tích khí đúng bằng thế tích của 0,0552g hỗn hợp hơi ancol etylic và axit fomic trong cùng điều kiện. Công thức phân tử của X là:				
	A. C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	B. $C_6H_{12}O_6$	$C. (C_6H_{10}O_5)_n$	D. $C_{18}H_{36}O_{18}$	
•	: THỦY PHÂN VÀ LÊN				
Câu 181:	Để thu được 450 g gluco		rozơ cần đem thủy phâi	n hoàn toàn là:	
	A. 450g	B. 900g	C. 855g	D. 585g	
Câu 182:	Để thu được 27g glucoze				
	A. 45,6	B. 90	C. 51,3	D. 45	
Câu 183:	Thủy phân hoàn toàn 34 A. 180g	2 gam saccarozo thu ba B. 360g	o nhiêu gam glucozo? C. 171g	D. 216g	
Câu 184:	Thủy phân hoàn toàn 85 A. 45	,5g saccarozo thu được B. 36	bao nhiêu gam glucozo C. 42,75	? D. 21,6	
Câu 185:	Thủy phân 202,5g tinh b	ột với hiệu suất phản ứi	ng là 75% thì khối lượn	g glucozo thu được là:	
	A. 225	B. 300	C. 168,75	D. 480	
Câu 186:	Thuỷ phân saccarozơ, t saccarozơ đã thuỷ phân		hợp X gồm glucozơ v	và fructozơ. Khối lượng	
	A. 513 gam.	B. 288 gam.	C. 256,5 gam.	D. 270 gam.	
Câu 187:	Thủy phân saccarozo thư đã thủy phân là:			o. Khối lượng saccarozo	
	A. 34,2	B. 17,1	C. 28,8	D. 13,46	
Câu 188:	Khi thủy phân hoàn toà glucozo và fructozo. Giá	i trị của a là:			
	A. 81	B. 79,65	C. 80	D. 76,95	
Câu 189:	Thủy phân 324g tinh bột	= =			
	A. 360g	B. 480g	C. 270g	D. 300g	
Câu 190:	Thủy phân 24,3g tinh bộ	=		lucozo thu được là:	
	A. 27	B. 16,2	C. 10,8	D. 30	
Câu 191:	Cho 32,4 gam xenlulozo của phản ứng thủy phân		ôi trường axit thu được	28,8g glucozo. Hiệu suất	
	A. 50%	B. 75%	C. 80%	D. 40%	
Câu 192:	Nếu dùng 1 tấn khoai ch ứng là 75%.	ứa 25% tinh bột thì thu	được bao nhiêu kg gluc	ozơ? Biết hiệu suất phản	
	A. 1111,11kg	B. 208,33kg	C. 833,33kg	D. 277,78kg	
Câu 193:	Nếu dùng 1 tấn khoai ch phản ứng là 60%?	nứa 50% tinh bột thì thư	ı được bao nhiêu kg glư	ıcozo. Biết hiệu suất của	

	A. 333,33kg	B. 666,67kg	C. 300kg	D. 1111,11kg
Câu 194:	Tính khối lượng glucozơ suất phản ứng là 80%?	tạo thành khi thủy phân	n 1kg mùn cưa có 50% x	xenlulozo. Giả thiết hiệu
	A. 0,555kg.	B. 0,444kg.	C. 0,335kg.	D. 0,445kg
Câu 195:	Tính khối lượng glucozo suất của phản ứng là 70%		ân 400kg mùn cưa có 6	0% xenlulozo, biết hiệu
	A. 186,67kg	B. 444,44kg	C. 266,67kg	D. 311,108kg
Câu 196:	Lên men 1 tấn tinh bột ở trình lên men là 85%. Kh		•	CO ₂ , hiệu suất mỗi quá
	A. 458,6 kg.	B. 398,8 kg.	C. 389,8 kg.	D. 390 kg.
Câu 197:	Lên men một tấn khoai c xuất là 85%. Khối lượng	ancol thu được là:		-
	,	·	C. 0,483 tấn.	,
Câu 198:	Lên men 81kg khoai chú thu được là:	ra 60% tinh bột để sản x	tuất ancol etylic với H =	90%. Khối lượng ancol
	, 0	B. 41,4		D. 27,6
Câu 199:	Cho m gam tinh bột lên được hấp thụ hoàn toàn v là:	_		, -
	A. 150g.	B. 121,5g.	C. 243g.	D. 300g.
Câu 200:	Cho m gam tinh bột lên nhấp thụ hoàn toàn vào dư	~		
	A. 150	B. 120	C. 48,6	D. 300
Câu 201:	Cho một lượng tinh bột l Ca(OH) ₂ dư, thu được 75 tinh bột phải dùng là:			
	A. 759,4 gam.	B. 949,2 gam.	C. 607,5 gam.	D. 1000 gam.
	Cho một lượng tinh bột l Ca(OH) ₂ dư thu được 800 dùng là:			
	A. 648	B. 810	C. 1012,5	D. 2025
Câu 203:	Thủy phân hoàn toàn m \wp với H = 50% thu được V kết tủa. Giá trị của m là:			
	A. 64,8	B. 32,4	C. 72	D. 36
Câu 204:	Cho m gam tinh bột lên vào dung dịch Ca(OH) ₂ gam kết tủa nữa. Giá trị t	được 55 gam kết tủa và	dung dịch X. Đun nón	
	A. 75 gam.	B. 65 gam.	C. 60,75 gam.	D. 225 gam
Câu 205:	Cho m gam tinh bột lên t dung dịch Ca(OH) ₂ được trị của m là:	_		
	A. 7,2	B. 9	C. 8,1	D. 12
Câu 206:	Lên men m gam tinh bột ra hấp thụ hoàn toàn vào 1M vào X, thu được kết trị của m là:	dung dich Ca(OH)2 th	nu đc 50g kết tủa và dui	ng dịch X. Thêm NaOH
	A. 90	B. 75,6	C. 72	D. 64,8

Câu 207:	Lên men hoàn toàn a ga dung dịch nước vôi trong			thụ hết CO ₂ sinh ra vào
	A. 54	B. 30,6	C. 61,2	D. 27
Câu 208:	Lên men m gam glucozo vào dung dịch Ca(OH) ₂			toàn bộ khí CO2 sinh ra
	A. 27	B. 54	C. 13,5	D. 24,3
Câu 209:	Lên men 60g glucozo, lư kết tủa và khối lượng dư phản ứng lên men là:			
	A. 75%	B. 60%	C. 67,5%	D. 54
Câu 210:	Tính khối lượng C ₂ H ₅ OH là 60%?	I điều chế được từ 64,8	g xenlulozo biết hiệu su	ất chung của cả quá trình
	A. 22,08g	B. 30,67g	C. 12,04g	D. 18,4g
Câu 211:	Tính khối lượng ancol et	ylic được điều chế từ 8	1g xenlulozo với hiệu s	uất cả quá trình là 80%?
	A. 18,4	B. 36,8	C. 46	D. 23
Câu 212:	Để sản xuất ancol etylic xenlulozo. Nếu muốn điể liệu cần dùng là:			vỏ bào từ gỗ chứa 50% 9% thì khối lượng nguyên
	A. 10062 kg.	B. 5000 kg.	C. 5100 kg.	D. 6200 kg.
Câu 213:	Để sản xuất ancol etylic điều chế 23kg ancol etyli là:			
	A. 240,5	B. 126,5625	C. 50,625	D. 101,25
Câu 214:	Từ 10 tấn khoai chứa 20 khối lượng riêng là 0,8g/			rượu etylic tinh khiết có
	A. 60%	B. 70%	C. 80%	D. 90%
Câu 215:	Từ 16,2 tấn khoai chứa 8 = 0,8g/ml. Hiệu suất của	quá trình điều chế là:		
Cân 216.	A. 60% Khối lượng của tinh bột	B. 70%		D. 90%
Cau 210:				rợu etylic nguyên chất là
	A. 5,4 kg.	B. 5,0 kg.	C. 6,0 kg.	D. 9 kg.
Câu 217:	Khối lượng của tinh bột cả quá trình là 92%, d =		h lên men để tạo thành	31 rượu 60° với hiệu suất
	A. 5,4	B. 2,51	C. 2,76	D. 5,52
Câu 218:	Từ 1 kg gạo nếp (có 80% nếp) có nồng độ 45°. Biế etylic là 0,8 g/ml. Giá trị	ết hiệu suất của quá trìn	h lên men là 80% và kh	
	A. 1,0.	B. 2,4.	C. 4,6.	D. 2,0.
Câu 219:	Lên men 90g glucozo tha A. 15,68	ành ancol etylic với H = B. 7,84	= 70% thu được V lít CC C. 22,4	D ₂ . Giá trị của V là: D. 11,2
Câu 220:	Lên men m gam glucozo bình đựng nước vôi tron dịch X đến khi lượng kết A. 45	g thấy có 40g kết tủa v	rà dd X. Thêm từ từ du	ng dịch NaOH vào dung
Câu 221:	Lên men hoàn toàn m g	,	<i>,</i>	
-	dung dịch nước vôi trong			· · · · · · · · · · · · · · · · · ·



	A. 30,6	B. 27	C. 13,5	D. 15,3
Câu 222:	Lên men hoàn toàn m g lượng khí vào dung dịch ứng giảm 3,4g so với lượ A. 13,5	nước vôi trong thu đư	ợc 10g kết tủa. Khối lư	ợng dung dịch sau phản
Câu 223:	Lên men m gam glucozo A. 18	thành ancol etylic với B. 16,2	H = 50% thu đc 4,481 kl C. 32,4	ní CO ₂ . Giá trị của m là: D. 36
Câu 224:	Cho 360g glucozo lên m trong dư thu được m gan A. 320			
Câu 225:	Khi lên men m kg ngô c rượu etylic 20° và V m³ 0,8g/ml. Giá trị của V và A. 2,8 và 0,39	khí CO ₂ (đktc). Biết k		yu etylic nguyên chất là
Câu 226:	Cho sơ đồ điều chế ancol Lên men 3,24kg tinh bột ancol etylic 20° thu được	với hiệu suất các giai đ c là:	toạn lần lượt là 75% và 8	80%. Thể tích dung dịch
Câu 227:	A. 3,451 Lên men m gam glucozo NaOH 0,5M (d = 1,05g/ trị của m là:	ml) thì thu được dung d	ịch chứa 2 muối có tổng	
Câu 228:	A. 270 Hỗn hợp X gồm glucozo Phần 1: Cho phản ứng vo			D. 384,7 g.
	Phần 2: Đem thủy phân l dịch NaOH, sau đó cho t Ag. Khối lượng tinh bột	coàn bộ sản phẩm tác dụ		
	A. 7,29.	B. 14,58.	C. 9,72.	D. 4,86.
	Hỗn hợp X gồm glucozo Phần 1: Cho phản ứng vớ	•	1 0	
	Phần 2: Đem thủy phân l dịch NaOH, sau đó cho t Khối lượng tinh bột tron	oàn bộ sản phẩm tác dụ		
	A. 8,1	B. 16,2	C. 9,72	D. 4,86
Câu 230:	Ancol etylic được điều c là 90%. Hấp thụ toàn bộ được 330g kết tủa và dur Giá trị của m là:	lượng CO ₂ sinh ra khi l	lên men m gam tinh bột ng X giảm đi so với khố	vào nước vôi trương thu
	A. 324	B. 405	C. 364,5	D. 328,1
Câu 231:	Lên men 162g bột nếp c etylic thu được đem pha l chất là 0,8g/ml. Giá trị c	loãng thành V lít rượu e ủa V là:		
	A. 220	B. 275	C. 0,22	D. 0,275
Câu 232:	Một loại mùn cưa có ch nhiều lít cồn 70°, biết hi chất là 0,8g/ml?			

D. 0,198

C. 0,198

B. 0,543

A. 0,426

Câu 233 :	Thêm dung dịch NaOH	àn toàn vào dung dịch	Ca(OH) ₂ thu được 50g	kết tủa và dung dịch X.
	tot titlen 100ttit antil aic	h NaOH. Giá trị của m		ı được là lớn nhất thì cân
	A. 72	B. 64,8	C. 75,6	D. 90
Câu 234	Thực hiện phản ứng lên Cho toàn bộ lượng CO ₂ nóng dung dịch lại thu đ A. 85,5%	hấp thụ hoàn toàn vào	dung dịch Ca(OH)2 thu	dược 450g kết tủa, đun
Câu 235 :	Thủy phân hoàn toàn 51 dung dịch X phản ứng h Giá trị của m là:	, -	_	ung dịch X. Cho toàn bộ ống thu được m gam Ag.
	A. 21,6	B. 43,2	C. 21,6	D. 64,8
DANG 3	: TRÁNG GƯƠNG			
Câu 236	Đun nóng dung dịch chư được tối đa là:	ứa 27 gam glucozơ với	dung dịch AgNO ₃ /NH	3 thì khối lượng bạc thu
	A. 21,6 gam.	B. 10,8 gam.	C. 32,4 gam.	D. 16,2 gam.
Câu 237	Đun nóng dung dịch chứ tối đa là:	a 9g glucozo với dung o	dịch AgNO ₃ /NH ₃ dư thì	khối lượng bạc thu được
	A. 2,16	B. 10,8	C. 5,4	D. 16,2
Câu 238	Cho thực hiện phản ứng được 0,0918 gam Ag. No A. 7,65%			
Câu 239 :	Cho 200g dung dịch glu tủa. Nồng độ %C của glu			oniac thu được 8,64g kết
	A. 1,8%	B. 2,4%	C. 3,6%	D. 7,2%
Câu 240 :	Đun nóng m gam glucoz suất phản ứng đạt 75%.		lịch AgNO ₃ /NH ₃ dư thu	được 54g Ag. Biết hiệu
	A. 45	B. 33,75	C. 67,5	D. 60
Câu 241:	Đun nóng dung dịch chủ xảy ra hoàn toàn thu đượ	rc m gam Ag. Giá trị củ	ıa m là;	
	A. 10,8	B. 21,6	C. 32,4	D. 16,2
Câu 242:	trong dung dịch glu trong dung dịch NH ₃ th dùng là:			
	A. 0,3M.	B. 0,4M.	C. 0,2M.	D. 0,1M.
Câu 243:	Cho 50ml dung dịch gluo thu được 2,16g Ag. Nồn			ar dung dịch AgNO ₃ /NH ₃
	A. 0,2M	B. 0,01M	C. 0,1M	D. 0,02M
Câu 244	Cho 50 ml dung dịch glư trong dung dịch NH ₃ thư glucozơ đã dùng là			dư AgNO ₃ (hoặc Ag ₂ O) oặc mol/l) của dung dịch
	A. 0,30M.	B. 0,10M.	C. 0,01M.	D. 0,03M.
Câu 245:	Cho 100ml dung dịch glu Ag. Nồng độ của dung d			NO ₃ /NH ₃ thu được 10,8g
	A. 0,3	B. 0,4	C. 0,2	D. 0,5

Câu 246:	6: Cho 500ml dung dịch glucozo phản ứng hoàn toàn với lượng dư dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ thu được 21,6g Ag. Nồng độ dung dịch glucozo đã dùng là:				
	A. 0,2	B. 0,1	C. 0,02	D. 0,01	
Câu 247:	Cho 250ml dung dịch glu	ıcozo phản ứng hoàn toà	àn với lượng dư dung dịc	ch AgNO ₃ /NH ₃ thu được	
	5,4g Ag. Nồng độ mol c	ủa dung dịch glucozo là	. :		
	A. 0,1	B. 0,2	C. 0,5	D. 0,25	
Câu 248:	Tính lượng kết tủa bạc th biết hiệu suất của toàn b			g dịch chứa 18g glucozơ	
	A. 21,6g	B. 10,8	C. 18,36	D. 2,16	
Câu 249:	Tính khối lượng bạc khi suất của toàn bộ quá trìn		oàn toàn dung dịch chứa	a 2,16g glucozo biết hiệu	
	A. 2,592	B. 1,296	C. 1,836	D. 1,5552	
Câu 250:	Đun nóng dung dịch chứ trị m là (biết H= 75%):	a m gam glucozo với du	ing dịch AgNO ₃ /NH ₃ th	ì thu được 16,2g Ag. Giá	
	A. 21,6g	B. 18 g	C. 10,125g	D. 13,5g	
Câu 251:	Đun nóng dung dịch ch 3,24g Ag. Hiệu suất của			gNO ₃ /NH ₃ thì thu được	
	A. 6	B. 18	C. 5,4	D. 13,5	
Câu 252:	Người ta thường dùng gl ruột phích, biết hiệu suất				
	A. 0,864g	B. 0,6912	C. 1,08	D. 0,9	
	Cho hỗn hợp X gồm 27 AgNO ₃ /dung dịch NH ₃ c	lư, thu được m gam Ag.	. Giá trị của m là:		
	A. 21,6 g	B. 43,2g	. 0	D. 32,4 g	
Câu 254:	Cho 21,6g glucozo và 36 được m gam kết tủa. Giá	trị của m là:	_	-	
	,	, ´	C. 56,16	D. 25,92	
Câu 255:	Hòa tan 6,12g hỗn hợp X Y tác dụng với lượng dư có trong hỗn hợp X là:		`	- ,	
	A. 44,1%	B. 55,9%	C. 70,6%	D. 35,3%	
	Chia m gam hỗn hợp gồi Phần 1: Cho tác dụng vớ Phần 2: Làm mất màu vì	i lượng dư dung dịch A ra hết dung dịch chứa 3	gNO ₃ /NH ₃ thu được 86 5,2g Br ₂		
	Thành phần phần trăm k		-		
	A. 32,4%	B. 55%	C. 16,2%	D. 45%	
Câu 257:	Dung dịch chứa 3 gam AgNO ₃ /NH ₃ sẽ được bao	nhiêu gam bạc?	_		
	A. 2,16g	B. 5,76g	C. 4,32g	D. 3,6g	
Câu 258:	Dung dịch chứa 21,6g AgNO ₃ /NH ₃ sẽ thu được	bao nhiêu gam kết tủa	?		
	A. 21,6	B. 25,92	C. 12,96	D. 47,52	
Câu 259:	Cho 0,9g glucozo tác dụn của m là:		-		
	A. 2,16	B. 1,62	C. 0,54	D. 1,08	

	0: Hỗn hợp X gồm saccarozo và glucozo có cùng số mol được đun nóng với lượng dư dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ thu được m gam Ag. Nếu thủy phân hoàn toàn hỗn hợp rồi mới cho sản phẩm thực hiện tráng bạc thì lượng Ag tối đa có thể thu được là:					
	A. 9m	B. 6m	C. 4,5m	D. 3m		
	kết tủa thu được là:		-	g hoàn toàn. Khối lượng		
	A. 21,6	B. 10,8	C. 16,2	D. 32,4		
	Cho m gam hỗn hợp gồn nóng đến khi phản ứng x	=	= =	ng dịch AgNO ₃ /NH ₃ đun của m là:		
	A. 8,1	B. 16,2	C. 4,5	D. 4,05		
Câu 263:	Cho m gam hỗn hợp X g	gồm glucozơ và fructoz	ơ tác dụng với lượng du	r dung dịch AgNO ₃ /NH ₃		
	tạo ra 43,2 gam Ag. Cũn	g m gam hỗn hợp X tác	dụng vừa hết với 8 gam	Br ₂ trong dung dịch. Số		
	mol glucozo và fructozo A. 0,05 mol và 0,15 mol					
	C. 0,2 mol và 0,2 mol.	D. 0,05 mol và 0,35 m	ol.			
Câu 264:	E Cho m gam glucozo và fructozo tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO ₃ /NH ₃ tạo 10,8g Ag. Cũng với m gam hỗn hợp trên tác dụng vừa hết với 3,2g Brom trong dung dịch. Số mol glucozo và fructozo trong hỗn hợp lần lượt là:					
	A. 0,05mol và 0,05mol					
Câu 265:	· -	g hết với lượng dư dung	_	ce dung dịch X. Cho toàn (3, đun nóng, thu được m		
	A. 2,16	B. 4,32	C. 21,60	D. 43,20		
Câu 266:		ohản ứng thu được 83,6	, .	n hỗn hợp X cần vừa đủ gam X nói trên tráng bạc		
	A. 75,6g.	B. 54g.	C. 43,2g.	D. 27g.		
	_	ác dụng với lượng dư dư	ung dịch AgNO3 trong N	rào nước, thu được dung NH ₃ , đun nóng, thu được		
	A. 10,44.	B. 15,66.	C. 5,22.	D. 20,88.		
Câu 268:	lượng vừa đủ dung dịch gương và khối lượng Ag	AgNO ₃ trong amoniac. NO ₃ cần dùng lần lượt	Khối lượng bạc đã sinh là (biết các phản ứng xả	hứa 36 gam glucozo với ra bám vào mặt kính của y ra hoàn toàn) D. 68,0 gam; 43,2 gam.		
Câu 269:	Thủy phân hoàn toàn 34	1,2g saccarozo trong móg dịch AgNO ₃ /NH ₃ đun	oi trường axit thu được nóng thu được a gam	dung dịch X. Cho X tác Ag. Nếu cho X tác dụng		
Câu 270:		g gương thì thu được 5,		dung dịch thu được đem ết rằng hiệu suất của quá		
	A. 8,1 gam	B. 10,125 gam	C. 5,0625 gam	D. 4,05 gam		
Câu 271:	• • • •	g gương thì thu được 21	• ,	dung dịch thu được đem iệu suất của toàn bộ quá		
	A. 38,57	B. 23,14	C. 30,15	D. 16,2		

Câu 272:	Thủy phân hoàn toàn 7,0 được dung dịch Y. Trung với lượng dư dung dịch lượng của saccarozo tron	g hòa hết lượng axit tro: AgNO ₃ trong NH ₃ thì	ng dung dịch Y rồi cho	phản ứng ứng hoàn toàn
	A. 97,14%.	B. 24,35%.	C. 5,41%.	D. 48,72%.
Câu 273:	Thủy phân hoàn toàn 35, thu được dung dịch Y. Tr dư dung dịch AgNO ₃ /NH là:	rung hòa hết lượng axit o	dư trong Y rồi cho phản	ứng hoàn toàn với lượng
	A. 35,67%	B. 24,35%	C. 64,33%	D. 48,72%
Câu 274:	Chia m gam glucozơ thà: Phần 1: Đem thực hiện p	•	tược 27 gam Ag	
	Phần 2: Cho lên men thu	được V ml rượu (d rượ	vu = 0.8 g/ml	
	Giả sử phản ứng xảy ra h	noàn toàn thì V có giá tr	rị là:	
	A. 28,75	B. 7,1875	C. 14,357	D. 14,375
Câu 275:	Đốt cháy hoàn toàn 0,15. CO ₂ và nước có tổng khố đun nóng thu đc m gam A	i lượng là 61,98g. Nếu c Ag. Giá trị của m là:	cho 0,15mol X trên vào l	ượng dư dd AgNO ₃ /NH ₃
	,	B. 17,28	C. 21,6	D. 36,72
Câu 276:	Thực hiện 2 thí nghiệm s Thí nghiệm 1 : Cho m ₁ g đun nóng thu được a gan Thí nghiệm 2 : Thủy phâ 75% một thời gian thì thư được dung dịch Y. Cho t Sau phản ứng thu được a	gam fructozo phản ứng l n kết tủa Ag in m ₂ gam saccarozo tro u được dung dịch X. Tr roàn bộ Y tác dụng với l	ong dung dịch H ₂ SO ₄ lo ung hòa X bằng dung d lượng dư dung dịch Agl	ãng, đun nóng với H= ịch NaOH vừa đủ thu
		B. $19m_1 = 15m_2$	•	D. $19m_1 = 20m_2$
Câu 277:	Thủy phân hoàn toàn 34 dụng với lượng dư AgN dụng với nước brom dư t	,2g saccarozo thu được O ₃ /NH ₃ thu được a gar	dung dịch X. Lấy toàn n kết tủa. Còn nếu cho	bộ sản phẩm X cho tác toàn bộ sản phẩm X tác
Câu 278:	Thủy phân hoàn toàn 7,0 được dung dịch Y. Trung thu được 8,64g Ag. Thàn A. 24,35%	g hòa axit trong dung di	ch Y sau đó cho thêm A	gNO ₃ /NH ₃ dư, đun nóng
Cân 270.	Thủy phân hoàn toàn 8,5			
Cau 279.	Phần một: Cho tác dụng Phần 2: Cho tác dụng vớ	với lượng dư dung dịch	n AgNO3/NH3 thì thu đu	rợc x gam kết tủa
	Giá trị của x, y lần lượt l	à:		
	A. 5,4 và 2	B. 2,16 và 3,2	C. 2,16 và 3,2	D. 4,32 và 3,2
Câu 280:	Cho m gam hỗn hợp X nóng thu được 21,6g Ag. dịch Y. Dung dịch Y làm A. 33,3	Mặt khác, thủy phân ho	oàn toàn X trong môi trư	ròng axit, thu được dung
	110 00,0	₽• 3 ¬ ,∠	∵. 50,⊤	~ • 11,1

Câu 281: Đun nóng dung dịch chứa 18g glucozo và fructozo với lượng vừa đủ dung dịch AgNO₃/NH₃.

Khối lượng Ag sinh ra là:

	A. 10,8	B. 43,2	C. 21,6	D. 32,4
Câu 282:		_	_	được 86,4g Ag. Nếu lên ớc vôi trong dư thì lượng
	A. 20	B. 60	C. 40	D. 80
Câu 283:	hiện phản ứng tráng bạc	dung dịch Y. Trung họ bằng AgNO ₃ /NH ₃ thu đ	òa dung dịch Y bằng d tược tối đa m gam kim l	ung dịch NaOH rồi thực oại Ag. Giá trị của m là :
	A. 34,56	B. 86,4	C. 121,5	D. 69,12
Câu 284:	Cho 28,8g hôn hợp X AgNO ₃ /NH ₃ thì thu đượ			ới lượng dư dung dịch opinal trong X là :
	A. 42,5%	B. 85,6%	C. 37,5%	D. 40%
Câu 285:				oàn toàn. Cho dung dịch ứng thu được 10,8g Ag.
	A. Glucozo	B. Fructozo	C. Xenlulozo	D. Saccarozo
DANG 4	WENT III OZO DILÂN	ÝNG VỚI ĐƯNG ĐƯ		NÁNG
•	XENLULOZO PHÂN Xenlulozo trinitrat được	•	•	
Cau 200:	ứng là 60%. Nếu dùng 2 A. 2,97 tấn			
Câu 287:	Thể tích dung dịch HNO	,	•	,
O uu 2070	xenlulozo tạo thành 178, A. 98 lít			
Câu 288:	xenlulozo tạo thành 44,5	55 kg xenlulozo trinitrat	là (biết lượng HNO ₃ bị	
CIA 200	A. 55 lít.	B. 81 lít.	C. 49 lít.	D. 35 lít.
Cau 289:	tạo thành 103,95kg xenl A. 73,5			tể tác dụng với xenlulozo à 40%) D. 95
Câu 290:	Để điều chế 26,73kg xe	nlulozo trinitrat với hiệ	tu suất 60% cần dùng ít	nhất V lít HNO ₃ 65% (nhất với giá trị nào sau
	A. 20	B. 30	C. 18	D. 29
Câu 291:	Đem thực hiện phản ứn HNO ₃ đặc, dư (xúc tác H trinitrat. Vậy hiệu suất p	H_2SO_4 đặc) thì cứ 162 g		itrat bằng phản ứng với rọc 237,6 gam xenlulozo
	A. 70%.	B. 75%.	C. 56%.	D. 80%.
Câu 292:	Đem thực hiện phản ứn HNO ₃ đặc, dư (xúc tác Vậy hiệu suất phản ứng	H ₂ SO ₄ đặc) thì cứ 24,3		trate bằng phản ứng với 29,7g xenlulozo trinitrat.
	A. 64,87%	B. 35,13%	C. 76,454%	D. 23,55%
Câu 293:		lozơ trinitrat, cần dùng c		c tác là axit sunfuric đặc, xit nitric (hiệu suất phản
	A. 30	B. 21	C. 42	D. 10

	Xenlulozo trinitrat được Để có 594g xenlulozo tri m là:								
	A. 63	B. 630	C. 378	D. 120					
	Xenlulozo trinitrat được c Để có 59,4kg xenlulozo t m là:								
	A. 42	B. 30	C. 14	D. 37,8					
Câu 296:	6: Từ 16,20 tấn xenlulozơ người ta sản xuất được m tấn xenlulozơ trinitrat (biết hiệu suất phản ứn tính theo xenlulozơ là 90%). Giá trị của m là:								
	A. 26,73.	B. 33,00.	C. 25,46.	D. 29,70.					
Câu 297:	Từ 72,9 tấn xenlulozo ng m là:	gười ta sản xuất được m	tấn xenlulozo trinnitrat	(H = 60%). Giá trị của					
	A. 80,19	B. 133,65	C. 254,6	D. 126,55					
Câu 298:	Dùng 340,1 kg xenlulozo trinitrat, biết sự hao hụt t			bao nhiêu tấn xenlulozơ					
	A. 0,75 tấn	B. 0,6 tấn	C. 0,5 tấn	D. 0, 85 tấn					
Câu 299:	: Dùng 81kg xenlulozo và 126kg HNO ₃ nguyên chất có thể thu được bao nhiều tấn xenlulo trinitrat, biết hao hụt trong quá trình sản xuất là 40%?								
	A. 118,8	B. 148,5	C. 53,4	D. 89,1					
	0: Chia một lượng xenlulozo thành 2 phần bằng nhau. Cho phần 1 tác dụng với một lượng dư dun dịch hỗn hợp HNO ₃ /H ₂ SO ₄ đặc đun nóng thu được 35,64kg xenlulozo trinitrat với hiệu suất phả ứng là 75%. Thủy phân phần 2 với hiệu suất 80%, trung hòa dung dịch sau thủy phân rồi ch toàn bộ lượng sản phẩm sinh ra tác dụng với một lượng H ₂ dư (Ni, t°) đến khi phản ứng xảy r hoàn toàn thu được m kg sobitol. Giá trị của m là:								
	A. 29,12	B. 17,472	C. 23,296	D. 21,840					
HÉT									

BẢNG ĐÁP ÁN

1.C 2.C 3.B 4.C 5.D 6.A 7.C 8.D 9.C 10.D 11.D 12.D 13.A 14.C 15.A 16.B 17.B 18.A 19.D 20.C 21.A 22.B 23.B 24.A 25.C 26.A 27.A 28.A 29.C 30.A 31.B 32.C 33.D 34.D 35.C 36.C 37.D 38.D 39.B 40.C 41.C 42.D 43.A 44.B 45.A 46.A 47.B 48.A 49.B 50.C 51.C 52.C 53.A 54.B 55.A 56.A 57.A 58.B 59.B 60.A 61.B 62.A 63.B 64.A 65.B 66.A 67.D 68.B 69.D 70.B 71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B												
21.A 22.B 23.B 24.A 25.C 26.A 27.A 28.A 29.C 30.A 31.B 32.C 33.D 34.D 35.C 36.C 37.D 38.D 39.B 40.C 41.C 42.D 43.A 44.B 45.A 46.A 47.B 48.A 49.B 50.C 51.C 52.C 53.A 54.B 55.A 56.A 57.A 58.B 59.B 60.A 61.B 62.A 63.B 64.A 65.B 66.A 67.D 68.B 69.D 70.B 71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C	1.C	2.C	3.B	4.C	5.D	6.A	7.C	8.D	9.C	10.D		
31.B 32.C 33.D 34.D 35.C 36.C 37.D 38.D 39.B 40.C 41.C 42.D 43.A 44.B 45.A 46.A 47.B 48.A 49.B 50.C 51.C 52.C 53.A 54.B 55.A 56.A 57.A 58.B 59.B 60.A 61.B 62.A 63.B 64.A 65.B 66.A 67.D 68.B 69.D 70.B 71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B <td>11.D</td> <td>12.D</td> <td>13.A</td> <td>14.C</td> <td>15.A</td> <td>16.B</td> <td>17.B</td> <td>18.A</td> <td>19.D</td> <td>20.C</td>	11.D	12.D	13.A	14.C	15.A	16.B	17.B	18.A	19.D	20.C		
41.C 42.D 43.A 44.B 45.A 46.A 47.B 48.A 49.B 50.C 51.C 52.C 53.A 54.B 55.A 56.A 57.A 58.B 59.B 60.A 61.B 62.A 63.B 64.A 65.B 66.A 67.D 68.B 69.D 70.B 71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C <t< td=""><td>21.A</td><td>22.B</td><td>23.B</td><td>24.A</td><td>25.C</td><td>26.A</td><td>27.A</td><td>28.A</td><td>29.C</td><td>30.A</td></t<>	21.A	22.B	23.B	24.A	25.C	26.A	27.A	28.A	29.C	30.A		
51.C 52.C 53.A 54.B 55.A 56.A 57.A 58.B 59.B 60.A 61.B 62.A 63.B 64.A 65.B 66.A 67.D 68.B 69.D 70.B 71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 144.D 145.C	31.B	32.C	33.D	34.D	35.C	36.C	37.D	38.D	39.B	40.C		
61.B 62.A 63.B 64.A 65.B 66.A 67.D 68.B 69.D 70.B 71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 1	41.C	42.D	43.A	44.B	45.A	46.A	47.B	48.A	49.B	50.C		
71.C 72.A 73.D 74.C 75.D 76.D 77.D 78.D 79.B 80.C 81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 163.D	51.C	52.C	53.A	54.B	55.A	56.A	57.A	58.B	59.B	60.A		
81.A 82.A 83.C 84.C 85.B 86.B 87.D 88.A 89.C 90.B 91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.	61.B	62.A	63.B	64.A	65.B	66.A	67.D	68.B	69.D	70.B		
91.B 92.D 93.A 94.D 95.A 96.D 97.A 98.D 99.D 100.D 101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D	71.C	72.A	73.D	74.C	75.D	76.D	77.D	78.D	79.B	80.C		
101.B 102.A 103.C 104.C 105.C 106.D 107.B 108.D 109.D 110.D 111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C <td>81.A</td> <td>82.A</td> <td>83.C</td> <td>84.C</td> <td>85.B</td> <td>86.B</td> <td>87.D</td> <td>88.A</td> <td>89.C</td> <td>90.B</td>	81.A	82.A	83.C	84.C	85.B	86.B	87.D	88.A	89.C	90.B		
111.C 112.B 113.D 114.B 115.B 116.C 117.C 118.B 119.D 120.C 121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B <td>91.B</td> <td>92.D</td> <td>93.A</td> <td>94.D</td> <td>95.A</td> <td>96.D</td> <td>97.A</td> <td>98.D</td> <td>99.D</td> <td>100.D</td>	91.B	92.D	93.A	94.D	95.A	96.D	97.A	98.D	99.D	100.D		
121.D 122.C 123.C 124.C 125.C 126.C 127.C 128.B 129.B 130.C 131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C <td>101.B</td> <td>102.A</td> <td>103.C</td> <td>104.C</td> <td>105.C</td> <td>106.D</td> <td>107.B</td> <td>108.D</td> <td>109.D</td> <td>110.D</td>	101.B	102.A	103.C	104.C	105.C	106.D	107.B	108.D	109.D	110.D		
131.B 132.B 133.B 134.C 135.A 136.C 137.A 138.D 139.B 140.A 141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 21.B 212.A <td>111.C</td> <td>112.B</td> <td>113.D</td> <td>114.B</td> <td>115.B</td> <td>116.C</td> <td>117.C</td> <td>118.B</td> <td>119.D</td> <td>120.C</td>	111.C	112.B	113.D	114.B	115.B	116.C	117.C	118.B	119.D	120.C		
141.C 142.B 143.B 144.D 145.C 146.B 147.D 148.A 149.C 150.C 151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C	121.D	122.C	123.C	124.C	125.C	126.C	127.C	128.B	129.B	130.C		
151.A 152.B 153.C 154.D 155.A 156.B 157.D 158.C 159.C 160.D 161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A <td>131.B</td> <td>132.B</td> <td>133.B</td> <td>134.C</td> <td>135.A</td> <td>136.C</td> <td>137.A</td> <td>138.D</td> <td>139.B</td> <td>140.A</td>	131.B	132.B	133.B	134.C	135.A	136.C	137.A	138.D	139.B	140.A		
161.C 162.B 163.D 164.D 165.C 166.B 167.C 168.C 169.A 170.D 171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B <td>141.C</td> <td>142.B</td> <td>143.B</td> <td>144.D</td> <td>145.C</td> <td>146.B</td> <td>147.D</td> <td>148.A</td> <td>149.C</td> <td>150.C</td>	141.C	142.B	143.B	144.D	145.C	146.B	147.D	148.A	149.C	150.C		
171.B 172.D 173.C 174.A 175.C 176.C 177.B 178.B 179.C 180.A 181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D	151.A	152.B	153.C	154.D	155.A	156.B	157.D	158.C	159.C	160.D		
181.C 182.C 183.A 184.A 185.C 186.C 187.B 188.D 189.C 190.B 191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D	161.C	162.B	163.D	164.D	165.C	166.B	167.C	168.C	169.A	170.D		
191.C 192.B 193.A 194.B 195.A 196.A 197.A 198.C 199.A 200.B 201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A	171.B	172.D	173.C	174.A	175.C	176.C	177.B	178.B	179.C	180.A		
201.B 202.C 203.A 204.A 205.C 206.D 207.D 208.A 209.A 210.A 211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D <td>181.C</td> <td>182.C</td> <td>183.A</td> <td>184.A</td> <td>185.C</td> <td>186.C</td> <td>187.B</td> <td>188.D</td> <td>189.C</td> <td>190.B</td>	181.C	182.C	183.A	184.A	185.C	186.C	187.B	188.D	189.C	190.B		
211.B 212.A 213.B 214.C 215.B 216.D 217.C 218.A 219.A 220.B 221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	191.C	192.B	193.A	194.B	195.A	196.A	197.A	198.C	199.A	200.B		
221.C 222.D 223.D 224.A 225.D 226.C 227.B 228.C 229.A 230.B 231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	201.B	202.C	203.A	204.A	205.C	206.D	207.D	208.A	209.A	210.A		
231.C 232.A 233.C 234.B 235.D 236.C 237.B 238.B 239.C 240.D 241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	211.B	212.A	213.B	214.C	215.B	216.D	217.C	218.A	219.A	220.B		
241.B 242.B 243.A 244.A 245.D 246.A 247.A 248.C 249.D 250.B 251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	221.C	222.D	223.D	224.A	225.D	226.C	227.B	228.C	229.A	230.B		
251.A 252.B 253.B 254.A 255.B 256.D 257.D 258.C 259.D 260.B 261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	231.C	232.A	233.C	234.B	235.D	236.C	237.B	238.B	239.C	240.D		
261.D 262.D 263.A 264.C 265.B 266.B 267.B 268.C 269.D 270.B 271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	241.B	242.B	243.A	244.A	245.D	246.A	247.A	248.C	249.D	250.B		
271.A 272.D 273.D 274.C 275.B 276.B 277.C 278.B 279.A 280.B 281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	251.A	252.B	253.B	254.A	255.B	256.D	257.D	258.C	259.D	260.B		
281.C 282.D 283.D 284.C 285.D 286.D 287.B 288.D 289.C 290.D	261.D	262.D	263.A	264.C	265.B	266.B	267.B	268.C	269.D	270.B		
	271.A	272.D	273.D	274.C	275.B	276.B	277.C	278.B	279.A	280.B		
291.D 292.A 293.B 294.B 295.A 296.A 297.A 298.C 299.D 300.C	281.C	282.D	283.D	284.C	285.D	286.D	287.B	288.D	289.C	290.D		
	291.D	292.A	293.B	294.B	295.A	296.A	297.A	298.C	299.D	300.C		