# SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO NINH BÌNH ĐỂ CHÍNH THỨC

# THI THỬ TN THPT QUỐC GIA LẦN 1 NĂM HỌC 2024-2025 Môn: HOÁ HỌC

(Đề thi có 05 trang)

(28 câu hỏi)

**A**. -CH<sub>2</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)-. **B**. -CH<sub>2</sub>-CHC1-.

Thời gian: 50 phút (không tính thời gian phát đề)

Mã đề 011

Phần I: Câu trắc nghiệm n thí sinh chỉ chọn một phương		n. Thí sinh trả lời từ câu	l đến câu 18. Mỗi câu hỏi
Câu 1: Chất giặt rửa tổng họ	p thường có thành phần cl	nính là	
A. muối sodium alkylsu	lfate (R-OSO <sub>3</sub> Na), sodiun	n alkylbenzene sulfonate	$(R-C_6H_4-SO_3Na)$ .
B. glycerol và ethanol.			
C. saponin trong bồ hòn	ı và bồ kết.		
<ul> <li>D. muối sodium hoặc po</li> </ul>	otassium của acid béo (thư	rờng là các gốc acid béo r	10).
Câu 2: Chất nào sau đây thu	ộc loại monosaccharide?		
A. cellulose.	B. saccharose.	C. glucose.	D. tinh bột.
Câu 3: Cho các phát H <sub>2</sub> N-CH(CH <sub>3</sub> )-CO-NH-CH <sub>2</sub> -			c cấu tạo dưới đây:
(a) Peptide T là dipeptide vì	có chứa 2 liên kết peptide.		
(b) Peptide T có phản ứng m	àu biuret.		
(c) Peptide T tác dụng đủ với	dung dịch NaOH theo tỉ l	lệ mol 1 : 3.	
(d) Khi đun nóng peptide T muối khác nhau.	với dung dịch acid hoặc	kiềm dư sẽ xảy ra phản t	ứng thủy phân thu được 3
(đ) T có thể được biểu diễn là	à Gly-Ala-Ala.		
Số phát biểu không đúng về j	peptide T là		
A. 3.	<b>B</b> . 4.	C. 2.	<b>D</b> . 1.
Câu 4: To là những vật liệu quả của cây bông thuộc loại	ı polymer hình sợi dài và	mảnh với độ bền nhất đ	ịnh. Sợi bông được lấy từ
A. to hóa học.	B. to tổng họp.	C. to tự nhiên.	D. tơ bán tổng hợp.
Câu 5: Nhỏ nước bromine và	ào ống nghiệm đựng dung	dịch aniline. Hiện tượng	quan sát được là
A. xuất hiện kết tủa màu	ı vàng.	B. xuất hiện khí không r	màu.
C. xuất hiện kết tủa màu	ı xanh.	D. xuất hiện kết tủa màu	ı trắng.
Câu 6: Carbohydrate nào sa đường và hoa thốt nốt?	u đây có trong hoa quả, r	au, củ, đặc biệt có nhiều	trong thân cây mía, củ cải
A. Cellulose.	B. Saccharose.	C. Glucose.	D. Fructose.
Câu 7: "Khi thay thế một ha (2)thu được amine". Nộ			
A. hydrogen, hydrocarb	on.	B. nitrogen, alkyl.	
C. hydrogen, alkyl.		D. nitrogen, hydrocarbo	n.
Câu 8: Alanine là amino acid	d có công thức phân tử là		
$\mathbf{A}$ . $\mathbf{C}_2\mathbf{H}_5\mathbf{O}_2\mathbf{N}$ .	$\mathbf{B}$ . $\mathbf{C}_2\mathbf{H}_7\mathbf{O}_2\mathbf{N}$ .	$\mathbb{C}$ . $\mathbb{C}_3H_5O_2\mathbb{N}$ .	$\mathbf{D}$ . $\mathbf{C}_3\mathbf{H}_7\mathbf{O}_2\mathbf{N}$ .
Câu 9: PE là loại nhựa phố chai lo, đồ chơi trẻ em PE đ			gói, màng bọc thực phẩm,

C. -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-.

D. -C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>-.

Câu 10: Thực hiện thí nghiệm theo 2	bước sau:		
Bước 1: Cho vào ống nghiệm khoản 2%, lắc đều (có thể khuấy bằng đũa th		h NaOH 30%. Thêm tiếp	vài giọt dung dịch CuSO
Bước 2: Thêm vào ống nghiệm khoản	- 75 (S	h lòng trắng trứng, lắc ho	ặc khuấy đều hỗn hợp.
Phát biểu nào sau đây đúng?		<i>C C C</i>	
A. Sau bước 2 kết tủa tan tạo du	ng dịch màu xanh	L	
B. Sau bước 1 xuất hiện kết tủa :			
C. Thí nghiệm trên dùng để phâi		ới các peptide còn lại.	
D. Thay lòng trắng trứng bằng d			
Câu 11: Nhận xét nào về tính tan và 1			òng trắng trứng là đúng ?
A. Tan được vào nước và không			
B. Tan được vào nước và bị đôn			
C. Không tan được vào nước và	không bị đông tụ	bởi nhiệt.	
<ul> <li>Nhông tan được vào nước và</li> </ul>	bị đông tụ bởi nh	iệt.	
Câu 12: Ở điều kiện thường, glutami	c acid là :		
A. chất rắn, có nhiệt độ nóng cha	iy cao.	B. chất rắn, ít tan trong	nước.
C. chất lỏng, có nhiệt độ nóng cl	nảy thấp.	D. chất lỏng, tan tốt tro	ng nước.
Câu 13: Tên gọi của ester CH3COOC	<sup>1</sup> <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 1à :		
A. methyl acetate. B. ethy	yl formate.	C. methyl formate.	D. ethyl acetate.
Câu 14: Phát biểu nào đúng về các ca	arbohydrate: gluce	ose, fructose, saccharose,	tinh bột, cellulose?
A. Chỉ có tinh bột phản ứng đượ	c với nitric acid k	hi có mặt sulfuric acid đặ	íc.
B. Chỉ có saccharose, tinh bột, c	ellulose bị thủy pl	hân trong môi trường kiể	m.
C. Chỉ có glucose, fructose, saco	harose thể hiện tí	nh chất hóa học của poly	alcohol.
D. Chỉ có glucose thể hiện tính c	hất của nhóm car	bonyl.	
Câu 15: Chất béo là :			
A. triester của glycerol với acid	béo.	B. triester của acid hữu	co và glycerol.
C. ester của acid béo và alcohol		<ul> <li>D. họp chất hữu cơ chức</li> </ul>	
Câu 16: Phát biểu nào sau đây không	đúng về tính chấ	t hóa học của ethylamine	?
<ul> <li>A. Dung dich ethylamine trong i</li> </ul>	ước làm quỳ tím	hóa xanh.	
B. Ethylamine có tính base vì ph			(8)
C. Ethylamine tác dụng với nitro	ous acid ở nhiệt để	ộ thấp (0 - 5°C) thu được	muối diazonium.
<ul> <li>Dung dịch ethylamine tác dụn</li> </ul>	_	그렇지 않는 아이들이 얼마를 하면 하다 하셨다.	
Câu 17: Saccharose có bao nhiều tính với thuốc thử Tollens, tác dụng với r?	_		
A. 3. B. 1.		C. 4.	<b>D</b> . 2.
Câu 18: Nhận xét nào dưới đây khôn	g đúng khi nói về	glucose và fructose ?	
A. Đều xảy ra phản ứng tráng bạ			
B. Đều làm mất màu nước brom	ine.		

C. Đều tạo được kết tùa đỏ gạch Cu<sub>2</sub>O khi tác dụng với Cu(OH)<sub>2</sub>, đun nóng trong môi trường kiềm.

D. Đều tạo được dung dịch màu xanh lam khi tác dụng với Cu(OH)<sub>2</sub> trong môi trường kiềm.
PHẨN II. Câu trắc nghiệm đúng sai. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 4. Trong mỗi ý a, b, c, d ở mỗi

câu, thí sinh chọn đúng hoặc sai

Câu 19: Polymer X có tính dai, bền, mềm mại, óng mượt, ít thấm nước, giặt mau khô. Polymer X dùng để dệt vải may mặc, vải lót săm lốp xe, dệt bít tất, bện làm dây cáp, dây dù, đan lưới, ... Cấu tạo một đoạn mạch polymer X như sau :

$$\begin{bmatrix}
H & H & O \\
N & (CH_2)_6 & N & C & (CH_2)_4 & O \\
\end{bmatrix}_{n}$$

- a) Các loại vài làm từ nylon-6,6 có thể giặt trong nước có độ kiểm cao.
- b) X được điều chế từ hexamethylenediamine và adipic acid bằng phản ứng trùng hợp.
- c) X có tên là tơ nylon-6,6.
- d) Các nhóm amide trong nylon-6,6 có khả năng tạo liên kết hydrogen giữa các chuỗi polymer, giúp tăng cường các tính chất cơ học cho nylon-6,6.

Câu 20: Cho hai chất X và Y có cấu trúc lần lượt như sau :

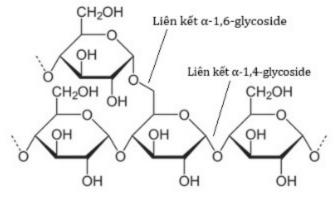
CH <sub>2</sub> -OOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> -OOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> CH <sub>3</sub>
CH-OOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>	CH-OOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>
CH <sub>2</sub> -OOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> -OOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH=CHCH <sub>2</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>

- a) Cả X và Y đều là nguồn cung cấp cho cơ thể acid béo omega-6 có tác dụng giảm huyết áp, giảm chlolesterol trong máu và ngăn chặn sự hình thành các mảng triglyceride bám trên động mạch, giúp giảm nguy cơ gây xơ vữa động mạch.
- b) Số liên kết π trong một phân tử X và Y lần lượt là 4 và 5.
- c) Thực hiện phản ứng hydrogen hóa hai chất X và Y trên thu được cùng một sản phẩm.
- d) X và Y đều là chất béo.

Câu 21: X là một họp chất quan trọng được hình thành trong quá trình quang hợp ở cây xanh. Quá trình quang hợp được chia thành hai pha: pha sáng và pha tối. Trong pha sáng, năng lượng ánh sáng mặt trời được hấp thụ bởi các sắc tố trong lục lạp của cây. Các sắc tố này, chủ yếu là chlorophyll, chuyển đổi năng lượng ánh sáng thành năng lượng hóa học tích lũy trong ATP và NADPH. Trong pha tối, khí CO<sub>2</sub> được hấp thụ và chuyển hóa thành glucose nhờ năng lượng ATP và NADPH ở pha sáng. Sau đó, glucose sẽ được tổng hợp thành amylose và amylopectin. Đây là hai thành phần chính của X.

Một học sinh tiến hành thí nghiệm như sau:

- Bước 1: Dùng băng giấy đen che phủ một phần lá cây ở cả hai mặt, đặt cây vào chỗ tối ít nhất hai ngày.
- Bước 2: Đem chậu cây ra để chỗ có nắng trực tiếp (hoặc để dưới ánh sáng của bóng đèn điện 500 W) từ
   4 8 giờ.
- Bước 3: Sau 4 8 giờ, ngắt chiếc lá thí nghiệm, tháo băng giấy đen, cho lá vào cốc thủy tinh đựng nước cất, sau đó đun lá trong nước sôi khoảng 60 giây.
- Bước 4: Tắt bếp, dùng panh gắp lá và cho vào ống nghiệm có chứa cồn 90° đun cách thủy trong vài phút (hoặc cho đến khi thấy lá mất màu xanh luc).
- Bước 5: Rửa sach lá cây trong cốc nước ấm.
- Bước 6: Bỏ lá cây vào cốc thủy tinh hoặc đĩa petri, nhỏ vào vài giọt dung dịch iodine pha loãng.



Quan sát màu sắc của lá cây thấy phần lá không bị che chuyển màu xanh tím, phần lá bịt băng giấy đen không chuyển màu xanh tím.

a) Hình ảnh bên mô tả cấu tạo đoạn mạch amylose.

- b) X là tinh bột có nhiều trong hat lúa, ngô, khoai tây, chuối xanh.
- c) Dựa vào kết quả thí nghiệm, học sinh đó kết luận chất tạo thành trong quá trình quang hợp của cây xanh có tinh bột.
- d) Học sinh trên đã dùng phản ứng tạo màu giữa tinh bột và iodine để nhận biết tinh bột vì các phân tử amylose ở dạng vòng xoắn, khi tương tác với iodine thì vòng này đã bọc (hay hấp phụ) các phân tử iodine tạo thành hợp chất bọc có màu xanh tím.

Câu 22: Người ta có thể thực hiện tổng hợp chất hữu cơ Y từ chất hữu cơ X và ethyl alcohol theo phương trình hóa học sau:

$$(H_2N)_aR$$
-COOH +  $C_2H_5OH = (H_2N)_aR$ -COOC<sub>2</sub> $H_5 + H_2O$  (khí HCl xúc tác)

Phổ MS của Y xuất hiện peak của ion phân tử M<sup>+</sup> có giá trị m/z bằng 145.

Theo các nghiên cứu khoa học thì X có thể giúp giảm nguy cơ rối loạn tâm thần điều trị chứng chán ăn và tăng cường lưu thông máu lên não. Ngoài ra X cũng được cho là có tác dụng tăng cường chức năng gan, mật, giảm khả năng mất ngủ...

Một người trưởng thành nặng 70kg thực hiện ăn uống khoa học theo khuyến nghị của một chuyên gia dinh dưỡng. Một ngày người đó chỉ sử dụng 50 gam thịt bò, 50 gam thịt ức gà, 50 gam đậu nành, 50 gam cá ngừ, 100 gam sữa chua trắng, 200 gam rau xanh.

Biết rằng, theo chuyên gia dinh dưỡng thì lượng amino acid thiết yếu khuyến nghị hằng ngày cho người trưởng thành được liệt kê trong bảng sau:

Amino acid	mg/l kg trọng lượng cơ thể	mg/70 kg	mg/100 kg	
Histidine	10	700	1000	
Isoleucine	20	1400	2000	
Leucine	39	2730	3900	
Lysine	30	2100	3000	
Methionine + Cysteine	10,5 + 4,5 (tổng cộng 15)	1050	1500	
Phenylalanine + Tyrosine	25 (tổng cộng)	1750	2500	
Threonine	15	1050	1500	
Tryptophan	4	280	400	
Valine	26	1820	2600	

và trung bình hàm lượng chất X có trong thực phẩm mà người trưởng thành trên sử dụng là

Thực phẩm	Hàm lượng X trong 100g thực phẩm
Thịt bò	1,4 gam
Thịt ức gà	1,2 gam
Đậu nành	0,32 gam
Cá ngừ	1,3 gam
Sữa chua trắng	0,47 gam
Rau xanh	0,4 gam

- a) Cả X và Y đều tác dụng được với acid mạnh và base mạnh vì chúng có tính lưỡng tính.
- b) X là hợp chất tạp chức chứa đồng thời nhóm amino và carboxyl.
- c) Người trưởng thành trên sử dụng thực phẩm chưa đủ để cung CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>10</sub>CH<sub>2</sub> cấp lương chất X hàng ngày cho cơ thể.
- d) X là Lysine (một trong những amino acid thiết yếu mà cơ thể không tự tổng hợp được).

PHẨN III. Câu trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn. Thí sinh trả lời từ câu 23 đến câu 28.

Câu 23: Sodium dodecylbenzene sulfonate (SDBS), là một loại chất hoạt động bề mặt đa năng có nhiều ứng dụng trong chất tẩy rửa, sản phẩm làm sạch và nhiều quy trình công nghiệp khác nhau.

(a) SDBS có đầu ưa nước là Na<sup>+</sup>.

- (b) Chất giặt rửa tổng họp được sản xuất từ dầu mỏ qua nhiều giai đoạn.
- (c) SDBS không thể dùng trong nước có hàm lượng Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> cao vì tạo kết tủa với Ca<sup>2+</sup>.
- (d) SDBS có giá thành thấp, không gây ô nhiễm môi trường nên được sử dụng rộng rãi. Số phát biểu đúng là bao nhiêu?

Câu 24: Tơ capron là polymer có tính dai, bền, mềm óng mượt, ít thấm nước, mau khô. Bên cạnh ứng dụng trong ngành may mặc, tơ capron còn được sử dụng làm dây cáp, dù, đan lưới, chế tạo các chi tiết máy. Một quy trình sản xuất tơ capron từ cyclohexanol được thực hiện theo sơ đồ sau:

$$OH = O \\ OH = O \\ O$$

Nếu hiệu suất chuyển hoá từ cyclohexanol đến tơ capron là 82% thì cứ 10 tấn cyclohexanol thu được bao nhiêu tấn tơ capron (kết quả làm tròn đến hàng phần trăm)?

Câu 25: Omega-3 là một loại acid béo mang lại nhiều lợi ích cho sức khỏe con người như thanh lọc máu, ngăn ngừa sự lão hóa ở não bộ, phát triển thị lực. Có ba loại acid béo omega-3 chính là DHA, EPA và ALA. Có thể bổ sung omega-3 cho cơ thể bằng cách sử dụng dầu cá. Một loại dầu cá có hàm lượng 1000mg/viên; mỗi viên chứa 300mg Omega-3 (180 mg EPA, 120mg DHA). EPA có công thức khung phân tử như sau:

1000 lọ dầu cá (loại 60 viên/lọ) chứa bao nhiều kg EPA (kết quả làm tròn đến hàng phần mười)?

Câu 26: Thuỷ phân hoàn toàn 1 mol peptide X mạch hỏ, thu được 3 mol Gly, 1 mol Ala và 1 mol Val. Nếu thủy phân không hoàn toàn X, thu được hỗn hợp sản phẩm trong đó có Ala-Gly, Gly-Ala, Gly-Gly-Val. Số công thức cấu tạo phù hợp với tính chất của X là bao nhiêu?

Câu 27: Nhà máy Rạng Đông là nhà máy sản xuất phích nước hàng đầu của nước ta với nhiều mặt hàng quan trọng. Sản lượng năm 2003 đạt được là 7 triệu ruột phích. Để tráng được số lượng ruột phích như trên với mỗi ruột phích có diện tích bề mặt là 0,35 m², độ dày lớp bạc là 0,1 µm thì năm 2003 nhà máy cần dùng m tấn glucose tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub>. Biết hiệu suất phản ứng tráng bạc là 70% và khối lượng riêng của bạc là 10,49 g/cm³. Giá trị của m bằng bao nhiêu (kết quả làm tròn đến hàng phần trăm)?

Câu 28: Cho các polymer: tinh bột; tơ tắm; polystyrene; tơ nitron; polyethylene; polypropylene; nylon-6,6; tơ visco; cao su buna. Trong số các polymer trên, có bao nhiều polymer được tổng hợp bằng phản ứng trùng hợp?

-----HÉT-----

(Học sinh không được sử dụng tài liệu. Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm)



# ĐÁP ÁN VÀ GIẢI CHI TIẾT

1A	2C	3A	4C	5D	6B	7 <b>A</b>	8D	9C
10C	11B	12A	13D	14C	15A	16C	17 <b>D</b>	18B

	19	20	21	22	23	24	25
(a)	S	S	S	S	1	9,27	10,8
(b)	S	S	Ð	Đ	26	27	28
(c)	Ð	Đ	Đ	S	1	3,06	5
(d)	Ð	Đ	Đ	S			

#### Câu 1:

Chất giặt rửa tổng hợp thường có thành phần chính là muối sodium alkylsulfate (R-OSO<sub>3</sub>Na), sodium alkylbenzene sulfonate (R-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-SO<sub>3</sub>Na).

#### Câu 2:

Glucose (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>) thuộc loại monosaccharide.

Còn lai saccharose là disaccharide, cellulose và tinh bột là polisaccharide.

#### Câu 3:

- (a) Sai, T là tripeptide (tạo bởi 3 gốc α-amino acid và có 2 liên kết peptide).
- (b) Đúng, tripeptide trở lên sẽ có phản ứng màu biuret.
- (c) Đúng:

 $H_2N-CH(CH_3)-CO-NH-CH_2-CO-NH-CH(CH_3)-COOH + 3NaOH \rightarrow 2H_2N-CH(CH_3)-COONa + H_2N-CH_2-COONa + H_2O$ 

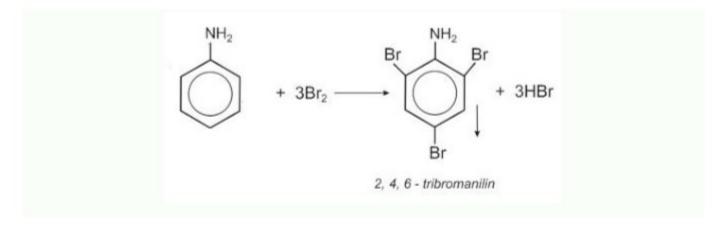
- (d) Sai, thu được 2 muối của Gly và Ala.
- (đ) Sai, T là Ala-Gly-Ala

#### Câu 4:

Sọi bông được lấy từ quả của cây bông thuộc loại tơ tự nhiên.

#### Câu 5:

Nhỏ nước bromine vào ống nghiệm đựng dung dịch aniline thấy xuất hiện kết tủa màu trắng:



#### Câu 6:

Saccharose là carbohydrate có trong hoa quả, rau, củ, đặc biệt có nhiều trong thân cây mía, củ cải đường và hoa thốt nốt.

#### Câu 7:

"Khi thay thế một hay nhiều nguyên tử **hydrogen** trong phân tử ammonia bằng một hay nhiều gốc **hydrocarbon** thu được amine".

#### Câu 8:

Alanine (H<sub>2</sub>N-CH(CH<sub>3</sub>)-COOH) có công thức phân tử là C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>N.

#### Câu 9:

PE là sản phẩm của phản ứng trùng họp CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>, có đơn vị mắt xích là -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-

#### Câu 10:

A. Sai, sau bước 2 kết tủa tan tạo dung dịch màu tím.

B. Sai, sau bước 1 xuất hiện kết tủa màu xanh:

 $CuSO_4 + NaOH \rightarrow Cu(OH)_2 + Na_2SO_4$ 

C. Đúng, dipeptide không có phản ứng màu biuret, tripeptide trở lên có phản ứng màu biuret.

D. Sai, dầu thực vật có thành phần chính là ester nên không có phản ứng màu biuret.

# Câu 11:

Albumin tan được vào nước và bị đông tụ bởi nhiệt.

#### Câu 12:

Ở điều kiện thường, glutamic acid là chất rắn, tan tốt, có nhiệt độ nóng chảy cao (Chọn A)

### Câu 13:

Tên gọi của ester CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> là ethyl acetate.

## Câu 14:

- A. Sai, tất cả carbohydrate trên đều phản ứng được với nitric acid khi có mặt sulfuric acid đặc.
- B. Sai, không có carbohydrate nào bị thủy phân trong môi trường kiềm.
- C. Đúng
- D. Sai, glucose và fructose thể hiện tính chất của nhóm carbonyl.

#### Câu 15:

Chất béo là triester của glycerol với acid béo.

## Câu 16:

- A. Đúng, dung dịch C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub> có tính kiểm nên làm quỳ tím hóa xanh.
- B. Đúng, N trong -NH<sub>2</sub> còn đôi electron tự do chưa tham gia liên kết có thể tạo liên kết cho nhận với H<sup>+</sup> (nhận proton).
- C. Sai, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub> không tạo muối diazonium mà chuyển ngay thành C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH khi tác dụng với nitrous acid.
- D. Đúng:

 $C_2H_5NH_2 + H_2O + FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 + C_2H_5NH_3Cl$ 

#### Câu 17:

Saccharose có 2 tính chất trong số các tính chất trên, gồm: tác dụng với Cu(OH)/OH-, thủy phân khi có xúc tác acid hoặc có mặt của enzyme

# Câu 18:

Nhận xét "Đều làm mất màu nước bromine" không đúng khi nói về glucose và fructose vì chỉ có glucose làm mất màu nước bromine.

#### Câu 19:

- (a) Sai, nhóm amide -CONH⁻ dễ bị thủy phân trong kiểm → Vải làm từ nylon⁻⁵,6 không nên giặt trong nước có đô kiểm cao.
- (b) Sai, X được điều chế từ hexamethylenediamine và adipic acid bằng phản ứng trùng ngưng.
- (c) Đúng
- (d) Đúng, nguyên tử O của nhóm amide này tạo liên kết hydrogen với nguyên tử H của nhóm amide kia.

#### Câu 20:

- (a) Sai, X cung cấp omega-9, Y cung cấp omega-6 và omega-9.
- (b) Sai, số liên kết π trong một phân từ X và Y lần lượt là 4 và 6.
- (c) Đúng, sản phẩm chung là:

CH2-OOC(CH2)16CH3

CH-OOC(CH<sub>2</sub>)<sub>16</sub>CH<sub>3</sub>

CH2-OOC(CH2)14CH3

(d) Đúng

# Câu 21:

- (a) Sai, trong đoạn mạch trên có sự phân nhánh, đây là cấu tạo của amylopectin.
- (b) Đúng
- (c) Đúng, khi nhỏ vài giọt dung dịch iodine pha loãng thì có màu xanh tím xuất hiện chứng tỏ quá trình quang họp của cây xanh có tinh bột. Phản ứng này rất nhạy, xảy ra ngay cả khi tinh bột có ở dạng vết (rất ít).
- (d) Đúng.

### Câu 22:

 $M_V = R + 16a + 73 = 145 \rightarrow R + 16a = 72$ 

Chọn a = 1, R = 56: Y là  $H_2NC_4H_8COOC_2H_5$ 

X là H2NC4H8COOH, một trong các đồng phân của X là Val (CH3)2CH-CH(NH2)-COOH.

- (a) Sai, X và Y đều tác dụng được với acid mạnh và base mạnh nhưng chỉ X lưỡng tính, Y không lưỡng tính (Y còn tính base nhưng không còn tính acid).
- (b) Đúng
- (c) Sai

Dữ liệu từ bảng cho thấy người này cần 1820 mg Val mỗi ngày. Lượng Val từ thực phẩm mà người này ăn:

 $mVal = \frac{1}{2}.1,4 + \frac{1}{2}.1,2 + \frac{1}{2}.0,32 + \frac{1}{2}.1,3 + \frac{1}{2}.0,47 + 2.0,4 = 3,145 \text{ gam} = 3145 \text{ mg} > 1820 \text{ mg nên lượng thực phẩm này quá dư thừa để cung cấp lượng Val cho người này.}$ 

(d) Sai, X là Val, một trong những amino acid thiết yếu mà cơ thể không tự tổng hợp được.

# Câu 23:

- (a) Sai, SDBS có đầu ưa nước là -SO₃Na
- (b) Đúng
- (c) Sai, SDBS có thể dùng trong nước có hàm lượng Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> cao vì không tạo kết tủa với Ca<sup>2+</sup>.
- (d) Sai, SDBS khó phân hủy sinh học, gây ô nhiễm môi trường nên cần hạn chế sử dụng.

# Câu 24:

mCapron = 10.82%.113/100 = 9,27 tấn

## Câu 25:

mEPA = 1000.60.180 = 10800000 mg = 10.8 kg

# Câu 26:

X dạng (Gly)<sub>3</sub>(Ala)(Val)

X → Ala-Gly, Gly-Ala, Gly-Gly-Val nên X có cấu tạo duy nhất: Gly-Ala-Gly-Gly-Val

# Câu 27:

 $0,35 \text{ m}^2 = 3500 \text{ cm}^2; \ 0,1 \text{ } \mu\text{m} = 10^{-5}$   $\text{mAg} = 7.10^6.10,48.3500.10^{-5} = 2567600 \text{ } \text{gam} = 2,5676 \text{ } \text{tấn}$   $\text{mC}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 2,5676.180/(108.2.70\%) = 3,06 \text{ } \text{tấn}$ 

# Câu 28:

Trong số các polymer trên, có 5 polymer được tổng hợp bằng phản ứng trùng hợp, gồm: polystyrene; tơ nitron; polyethylene; polypropylene; cao su buna.