Câu 1: Công thức của bọt ngọt là:		
	S. HOOC-CH(NH ₂)-CH ₂ -COOH	
	C. CH ₃ COONa	
Câu 1: Amino axit là hợp chất hữu cơ trong phân tử		
•	chỉ chứa nhóm amino.	
•	chỉ chứa nito hoặc cacbon.	
Câu 2: Số đồng phân amino axit có CTPT C ₃ H ₇ O ₂ N là :		
Câu 3: Úng với CTPT C ₄ H ₉ NO ₂ có bao nhiều amino ax		
A. 3. B. 4.	C. 5. D. 6.	
Câu 4: Trong các tên gọi dưới đây, tên nào không phù l		
A. Axit 2-aminopropanoic. B. Axit α -a	aminopropionic. C. Anilin. D. Alanin.	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ilu, Lys, Val và Phe. Bao chất có số nhóm amino bằng số nhóm cacboxyl? D. 7.	
Câu 6:Số phát biểu không đúng là :		
(1). Trong dung dịch, H ₂ N-CH ₂ -COOH còn tồ	ồn tại ở dạng ion lưỡng cực H ₃ N ⁺ -CH ₂ -COO ⁻ .	
(2). Aminoaxit là hợp chất hữu cơ tạp chức, pha	nân tử chứa đồng thời nhóm amino và nhóm cacboxyl.	
(3). Aminoaxit là những chất rắn, kết tinh, tan t	tốt trong nước và có vị ngọt.	
(4). Hợp chất H ₂ N–CH ₂ –COOH ₃ N–CH ₃ là este		
(5). Lysin có công thức phân tử là: $C_6H_{13}O_2N_2$		
(6). Đốt cháy các aminoaxit ta thu được sản phá(7). Phản ứng este hóa của aminoaxit là 1 pư th		
	ung làm mì chính hay bột ngọt trong chế biến thực phẩm.	
A. 4 B. 5	C. 6 D. 7	
Câu 7: Cho các chất sau đây: Al ₂ O ₃ , Al(OH) ₃ , (NH ₄) ₂ CO		
H ₂ N-(CH ₂) ₄ -CH(NH ₂)-COOH, HOOC- CH ₂ -CH ₂ -CH(N A. 4 B. 6	NH ₂)-COOH, HCI, NH ₃ . so chat lifting tinn: C. 7 D. 9	
	etat ; alanin ; phenol, glyxin ; lysin. Số chất có khả năng làm xanh giấy quì t	tím
là: A. 5. B. 2.	C. 4. D. 3.	
Câu 9: Có các dung dịch sau : Phenylamoniclorua, ar alanin, axit glutamic, natri phenolat, lysin. Số chất có kh	nncol benzylic, metyl axetat, anilin, glyxin, etylamin, natri axetat, metylam hả năng làm đổi màu quì tím là : A. 4 . B. 5 . C. 6 . D. 7.	iin,
Câu 9.1: Phát biểu không đúng là ?		
A. Axit axetic phản ứng với dung dịch NaOH, lấy dung	g dịch muối vừa tạo ra cho tác dụng với khí CO ₂ lại thu được axit axetic.	
B. Phenol phản ứng với dung dịch NaOH, lấy muối vừa	a tạo ra cho tác dụng với dung dịch HCl lại thu được phenol.	
C. Anilin phản ứng với dung dịch HCl, lấy muối vừa tạc	o ra cho tác dụng với dung dịch NaOH lại thu được anilin.	
D. Dung dịch natri phenolat phản ứng với khí CO ₂ , l phenolat.	lấy kết tủa vừa tạo ra cho tác dụng với dung dịch NaOH lại thu được na	atri
Câu 10: Lấy 0,3 mol hỗn hợp X gồm H ₂ NC ₃ H ₅ (COOF	0 H) ₂ và H ₂ NCH ₂ COOH cho vào 400 ml dung dịch HCl 1M thì thu được du H 1M thu được dung dịch Z. Làm bay hơi Z thu được m gam chất rắn khan, 1	
trị của m là : A. 61,9 . B. 28,8 C. 31,8 D.	0. 55,2	-
<i>Câu 10.1:</i> X là một α- aminoaxit no chỉ chứa 1 nhóm – được 25,1 gam muối. Tên gọi của X là :	–NH ₂ và 1 nhóm –COOH. Cho 17,8 gam X tác dụng với dung dịch HCl dư t	thu
A. axit aminoaxetic. B. axit α -aminoprop	pionic. C. axit α -aminobutiric. D. axit α -aminoglutaric.	
	0H) ₂ (axit glutamic) và 0,1 mol H ₂ N(CH ₂) ₄ CH(NH ₂)COOH (lysin) vào 250 l dư vào dung dịch Y. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số mol HCl C. 0,90. D. 0,85.	
	m gam X tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH (dư), thu được dung dịch X tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl, thu được dung dịch Z chứa (m + 36 B. 165,6. C. 123,8. D. 171,0.	
Câu 13: Cho 0,02 mol amino axit X tác dụng vừa đủ v mol X tác dụng vừa đủ với 40 gam dung dịch NaOH 4%	với 200 ml dung dịch HCl 0,1M thu được 3,67 gam muối khan. Mặt khác 0, %. Công thức của X là :	,02
	C. $H_2NC_3H_6COOH$. D. $H_2NC_3H_5(COOH)_2$.	
Câu 14: Tỉ lệ thể tích CO ₂ : H ₂ O (hơi) khi đốt cháy hoàn	ân toàn đồng đẳng X của axit aminoaxetic là 6 : 7. Trong phản ứng cháy sinh •• CH ₃ –CH(NH ₂)–COOH.	ra
B. CH ₃ –CH ₂ –CH(NH ₂)–COOH. C. CH ₃ –CH(NH ₂)–CH ₂		

 $\emph{Câu 14.1:}$ Chất hữu cơ A chứa 7,86% H ; 15,73% N về khối lượng. Đốt cháy hoàn toàn 2,225 gam A thu được CO_2 , hơi nước và khí nitơ, trong đó thể tích khí CO_2 là 1,68 lít (đktc). CTPT của A là (biết $M_A < 100$) :

A. $C_6H_{14}O_2N$.	B. $C_3H_7O_2N$.	\mathbf{C} . $\mathbf{C}_3\mathbf{H}_7\mathbf{ON}$.	D. $C_3H_7ON_2$.	
Câu 15: Peptit có CTC				
H ₂ N-CH-C	CO-NH-CH ₂ -CO-N	H-CH-COOH		
CH ₃		CH(CH ₃) ₂		
Tên gọi đúng của pepti	it trên là : A. Ala-Ala-	Val. B. Ala-Gly-Val.	C. Gly-Ala-Gly. D. Gl	y-Val-Ala.
Câu 16: Trong họp chấ	ất sau đây có mấy liên kế	t peptit ? A. 1.	B. 2. C. 3.	D. 4.
	H(CH ₃)–CO–NH–CH ₂ –C		-CO-HN-CH ₂ -COOH	
Câu 17: Khi tiến hành		ồm glyxin và alanin, thu		nột đoạn mạch có 3 mắt xích thì số
Câu 18: Nếu thuỷ phâr	n không hoàn toàn pentar	peptit Gly-Ala-Gly-Ala-G	Gly thì thu được tối đa bao	nhiêu đipeptit khác nhau ?
A. 1.	B. 2.	C. 3.	D. 4.	
Câu 19: Có bao nhiêt phenylalanin ? A. 6.	u tripeptit (mạch hở) kh B.			oc 3 aminoaxit : glyxin, alanin và D. 3.
	ủy phân không hoàn toài			(Ala), 1 mol valin (Val) và 1 mol -Val nhưng không thu được đipeptit
A. Gly-Phe-G	ly-Ala-Val. B. Gly- <i>A</i>	Ala-Val-Val-Phe. C. G	ly-Ala-Val-Phe-Gly.	D. Val-Phe-Gly-Ala-Gly.
Câu 21: Số Phát biểu đ	túng ?			
	những polipeptit cao phá nền tảng về cấu trúc và c	•	i chục ngàn đến vài chục tr ng.	iệu đvC).
(3). Protein đơ	on giản là những protein (được tạo thành từ các gố	c α và β—amino axit.	
	à hợp chất có chưa liên k		•	
, ,	-		ng kiềm ta luôn thu được 2	mal H-O
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	òa tan được Cu(OH) ₂ tạc		ig kiem ta mon mu duọc 2	1101 1120
	it gồm các peptit có từ 2	•	•	
	• • •	•		
	• • •	đến 50 gốc α-amino axit		D 7
A. 4	В.	5	c. 6	D. 7
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể	B. Èu cua nổi lên khi nấu ca	5 nh cua là do:	C. 6	D. 7
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riế A. sự đông tụ.	B. ều cua nổi lên khi nấu ca B. sự đông s	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc.	C. 6 D. sự đông kết.	
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cư	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông to Y, Z vào 3 ống nghiệt (OH) ₂ tan và có màu xan	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan I) ₂ tan và có màu xanh thẫr	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột	B. cù cua nổi lên khi nấu can B. sự đông s , Y, Z vào 3 ống nghiện (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ.	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. n chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan I) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ.	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin,	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông s B. sự đông s , Y, Z vào 3 ống nghiện (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C ₂ H ₅ COOH, glyxin.	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứ	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan I) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH ₃ COOH, glucozơ.	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin,	B. cù cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự động sự tộng sự tộng nghiện (OH) ₂ tan và có màu xan tr, HCOOH, mantozơ. C ₂ H ₅ COOH, glyxin. Cyc dùng để phân biệt Gly	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứ	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan I) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH ₃ COOH, glucozơ.	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, 0 Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl.	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự động sự động nghiệt (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C ₂ H ₅ COOH, glyxin. cyc dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH) ₂	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan H) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH ₃ COOH, glucozơ.	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện n. X, Y, Z lần lượt là :
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, 0 Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl.	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự động sự động nghiệt (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C ₂ H ₅ COOH, glyxin. cyc dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH) ₂	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứn r-Ala-Gly và Gly-Ala là s /OH ⁻ . C. dd NaCl. ột peptit X thu được 66,7	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan H) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH ₃ COOH, glucozơ. D. dd NaOH.	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện n. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X?
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, 0 Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch 1	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông s A. Y, Z vào 3 ống nghiện (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C ₂ H ₅ COOH, glyxin. ch dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH) ₂ t hoàn toàn 55,95 gam mantopan ban tetrapept it Ala-Gly-Val-Ala, Y là NaOH 1M (vừa đủ), sau	5 nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH)2 tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là s /OH C. dd NaCl. ột peptit X thu được 66,7 it. C. pentap tripeptit Val-Gly-Val. E	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan H) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH ₃ COOH, glucozơ. D. dd NaOH. To gam alanin (amino axit copeptit. D. đipepto thu được dung dịch Z. Cô	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện $n. X, Y, Z$ lần lượt là :
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, c Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch t muối. m có giá trị là :	B. cu cua nổi lên khi nấu cai B. sự đông s Y, Z vào 3 ống nghiện (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C ₂ H ₅ COOH, glyxin. cực dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH) ₂ thoàn toàn 55,95 gam manton B. tetrapept it Ala-Gly-Val-Ala, Y là NaOH 1M (vừa đủ), sau A. 68,1 gam.	nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OF B. Protein, CH ₃ CF D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là : /OH C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentap tripeptit Val-Gly-Val. E	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan l) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH ₃ COOH, glucozơ. D. dd NaOH. 5 gam alanin (amino axit copetit. D. đipept Dun nóng m gam hỗn hợp X thu được dung dịch Z. Cô C. 77,04 gam.	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện n. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. K và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1:3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam.
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, C Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch muối. m có giá trị là : Câu 27: Thủy phân hế 27,72 gam Ala-Ala-Ala	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông s A. Y, Z vào 3 ống nghiệt (OH) ₂ tan và có màu xan t, HCOOH, mantozo. C ₂ H ₅ COOH, glyxin. ch dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH) ₂ thoàn toàn 55,95 gam manton B. tetrapept it Ala-Gly-Val-Ala, Y là NaOH 1M (vừa đủ), sau A. 68,1 gam. Ét m gam tetrapeptit Ala a. Giá trị của m là: A. 9	nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH)2 tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là s /OH ⁻ . C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentar tripeptit Val-Gly-Val. E khi phản ứng kết thúc B. 64,86 gam. a-Ala-Ala-Ala (mạch hở 0,6. B. 111,74	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan H)2 tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH3COOH, glucozơ. D. dd NaOH. To gam alanin (amino axit co peptit. D. địpept Dun nóng m gam hỗn hợp X thu được dung dịch Z. Cô C. 77,04 gam. thu được hỗn hợp gồm 2	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện m. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. X và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1 : 3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam. 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và D. 66,44.
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch muối. m có giá trị là : Câu 27: Thủy phân hế 27,72 gam Ala-Ala-Ala-Câu 28: Địpeptit mạch NH ₂ và một nhóm —Côu	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự, Y, Z vào 3 ống nghiện (OH)2 tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C2H5COOH, glyxin. cơ dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH)2 thoàn toàn 55,95 gam manda than toàn 55,95 gam manda hai than than toàn 54,95 gam. Ét m gam tetrapeptit Ala ta. Giá trị của m là: A. 9 thở X và tripeptit mạch là OOH). Đốt cháy hoàn to	nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH)2 tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH3CH D. Lòng trắng trứn r-Ala-Gly và Gly-Ala là s r/OH C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentap tripeptit Val-Gly-Val. E khi phản ứng kết thúc B. 64,86 gam. n-Ala-Ala-Ala (mạch hở 10,6. B. 111,74 chở Y đều được tạo nên tr càn 0,1 mol Y, thu được	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan H)2 tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. ng, CH3COOH, glucozơ. D. dd NaOH. To gam alanin (amino axit co peptit. D. đipept Thu được dung dịch Z. Cô C. 77,04 gam. Thu được hỗn hợp gồm 2 L. C. 81,54. Tr một aminoaxit (no, mạch	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện n. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. X và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1 : 3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam. 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và D. 66,44. hỏ, trong phân tử chứa một nhóm – H ₂ O bằng 54,9 gam. Đốt cháy hoàn
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch muối. m có giá trị là : Câu 27: Thủy phân hế 27,72 gam Ala-Ala-Ala-Câu 28: Địpeptit mạch NH ₂ và một nhóm -Cơ toàn 0,2 mol X, sản phất A. 120.	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự đông sự động sự động sự động nghiện (OH)2 tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C2H5COOH, glyxin. cơ dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH)2 thoàn toàn 55,95 gam manton bàn toàn 55,95 gam manton bàn siệt Ala-Gly-Val-Ala, Y làn NaOH 1M (vừa đủ), sau A. 68,1 gam. Ét m gam tetrapeptit Ala a. Giá trị của m là: A. 9 thở X và tripeptit mạch làn OOH). Đốt cháy hoàn toàn thu được cho lội từ từan B. 60.	nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH) ₂ tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH ₃ CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là s /OH · C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentar tripeptit Val-Gly-Val. E khi phản ứng kết thúc B. 64,86 gam. a-Ala-Ala-Ala (mạch hở 10,6. B. 111,74 nở Y đều được tạo nên tư nàn 0,1 mol Y, thu được r qua nước vôi trong dư, C. 30.	C. 6 D. sự đông kết. Ing NaOH lắc đều và quan H) ₂ tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. Ing, CH ₃ COOH, glucozơ. D. dd NaOH. S gam alanin (amino axit con the septit. D. địpept Dun nóng m gam hỗn hợp thu được dung dịch Z. Côn C. 77,04 gam. I) thu được hỗn hợp gồm 2 L. C. 81,54. Từ một aminoaxit (no, mạch tổng khối lượng CO ₂ và Học tạo ra m gam kết tủa. Giá the sum	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện m. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. X và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1 : 3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam. 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và D. 66,44. hở, trong phân tử chứa một nhóm – H ₂ O bằng 54,9 gam. Đốt cháy hoàn rị của m là :
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riể A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cu A. Hồ tinh bột C. Anbumin, C Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch muối. m có giá trị là: Câu 27: Thủy phân hớ 27,72 gam Ala-Ala-Ala Câu 28: Địpeptit mạch NH2 và một nhóm —Cơ toàn 0,2 mol X, sản phá A. 120. Bài 29: Thủy phân hoà một nhóm amino và mớ	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự đông sự động sự động nghiệt (OH)2 tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C2H5COOH, glyxin. cơ dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH)2 hoàn toàn 55,95 gam ma B. tetrapept sự Ala-Gly-Val-Ala, Y là NaOH 1M (vừa đủ), sau A. 68,1 gam. Ét m gam tetrapeptit Ala a. Giá trị của m là: A. 9 h hở X và tripeptit mạch là DOH). Đốt cháy hoàn to địm thu được cho lội từ từ B. 60. n toàn 60 gam hỗn hợp hột nhóm cacboxyl trong p	nh cua là do: rán. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH)2 tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH3CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là s /OH . C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentar tripeptit Val-Gly-Val. E khi phản ứng kết thúc B. 64,86 gam. I-Ala-Ala-Ala (mạch hở 10,6. B. 111,74 nở Y đều được tạo nên tư àn 0,1 mol Y, thu được r qua nước vôi trong dư, c. 30. lai đipetit thu được 63,6 ohân tử). Nếu cho hỗn	C. 6 D. sự đông kết. ng NaOH lắc đều và quan I)2 tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozo. ng, CH ₃ COOH, glucozo. D. dd NaOH. To gam alanin (amino axit co peptit. D. đipept Dun nóng m gam hỗn hợp X thu được dung dịch Z. Cô C. 77,04 gam. I) thu được hỗn hợp gồm 2 L. C. 81,54. Từ một aminoaxit (no, mạch tổng khối lượng CO ₂ và H tạo ra m gam kết tủa. Giá t D. 45. gam hỗn hợp X gồm các ar hợp X tác dụng với dung dị	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện n. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. X và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1 : 3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam. 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và D. 66,44. hỏ, trong phân tử chứa một nhóm – H ₂ O bằng 54,9 gam. Đốt cháy hoàn
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riểa A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cư A. Hồ tinh bột C. Anbumin, c Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch muối. m có giá trị là: Câu 27: Thủy phân hó 27,72 gam Ala-Ala-Ala Câu 28: Địpeptit mạch NH2 và một nhóm —Cơ toàn 0,2 mol X, sản phá A. 120. Bài 29: Thủy phân hoà một nhóm amino và mớ dịch, thì lượng muối kh Câu 30: X và Y lần lư một nhóm —NH2. Đốt co	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự đông sự động sự động sự động nghiện (OH)2 tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C2H5COOH, glyxin. ợc dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH)2 hoàn toàn 55,95 gam m B. tetrapept sử Ala-Gly-Val-Ala, Y là NaOH 1M (vừa đủ), sau A. 68,1 gam. ết m gam tetrapeptit Ala a. Giá trị của m là: A. 9 hỏ X và tripeptit mạch là DOH). Đốt cháy hoàn to đột nhóm cacboxyl trong phan thu được là: A. 7, cợt là các tripeptit và tetre cháy hoàn toàn 0,1 mol Y	nh cua là do: rắn. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH)2 tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH3CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là s /OH C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentap tripeptit Val-Gly-Val. E khi phản ứng kết thúc B. 64,86 gam. n-Ala-Ala-Ala (mạch hở 10,6. B. 111,74 nở Y đều được tạo nên tư làn 0,1 mol Y, thu được r qua nước vôi trong dư, C. 30. nai địpetit thu được 63,6 ohân tử). Nếu cho hỗn 09 gam. B. 16,30 ga rapeptit được tạo thành t / thu được sản phẩm gồt	C. 6 D. sự đông kết. Ing NaOH lắc đều và quan I)2 tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. Ing, CH ₃ COOH, glucozơ. Ing, CH ₃ COOH, glucozơ. D. dd NaOH. Is gam alanin (amino axit con peptit. D. địpepti. D. địpepti. D. địpepti. D. địpepti. C. 77,04 gam. I) thu được dung dịch Z. Côn C. 77,04 gam. I) thu được hỗn hợp gồm 2 I. C. 81,54. Ir một aminoaxit (no, mạch tổng khối lượng CO ₂ và Hoạn ra m gam kết tủa. Giá to p. 45. Ingam hỗn hợp X gồm các ar hợp X tác dụng với dung diam C. 8,15 gam Ir cùng một amino axit no	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện m. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. X và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1 : 3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam. 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và D. 66,44. hở, trong phân tử chứa một nhóm — H ₂ O bằng 54,9 gam. Đốt cháy hoàn rị của m là : mino axit (các amino axit chỉ có ịch HCl (dư), cô cạn cẩn thận dung
A. 4 Câu 22: Hiện tượng riểa A. sự đông tụ. Câu 23: Cho 3 chất X màu tím, chất Y thì Cư A. Hồ tinh bột C. Anbumin, c Câu 24: Thuốc thử đượ A. dd HCl. Câu 25: Khi thủy phân A. tripeptit. Câu 26: X là tetrapepti với 780 ml dung dịch muối. m có giá trị là: Câu 27: Thủy phân hó 27,72 gam Ala-Ala-Ala Câu 28: Địpeptit mạch NH2 và một nhóm —Cơ toàn 0,2 mol X, sản phá A. 120. Bài 29: Thủy phân hoà một nhóm amino và mớ dịch, thì lượng muối kh Câu 30: X và Y lần lư một nhóm —NH2. Đốt co	B. cu cua nổi lên khi nấu can B. sự đông sự, Y, Z vào 3 ống nghiện (OH)2 tan và có màu xan t, HCOOH, mantozơ. C2H5COOH, glyxin. ợc dùng để phân biệt Gly B. Cu(OH)2 thoàn toàn 55,95 gam man B. tetrapept it Ala-Gly-Val-Ala, Y là NaOH 1M (vừa đủ), sau A. 68,1 gam. Ét m gam tetrapeptit Ala a. Giá trị của m là: A. 9 thở X và tripeptit mạch l OOH). Đốt cháy hoàn to ẩm thu được cho lội từ từ B. 60. n toàn 60 gam hỗn hợp h cột nhóm cacboxyl trong p nan thu được là: A. 7, cợt là các tripeptit và tetr	nh cua là do: rán. C. sự đông đặc. m chứa sẵn Cu(OH)2 tro h nhạt, chất Z thì Cu(OH B. Protein, CH3CH D. Lòng trắng trứn -Ala-Gly và Gly-Ala là : /OH . C. dd NaCl. ôt peptit X thu được 66,7 it. C. pentar tripeptit Val-Gly-Val. E khi phản ứng kết thúc B. 64,86 gam. I-Ala-Ala-Ala (mạch hở 10,6. B. 111,74 nở Y đều được tạo nên tư ràn 0,1 mol Y, thu được r qua nước vôi trong dư, C. 30. Iai địpetit thu được 63,6 ohân tử). Nếu cho hỗn 09 gam. B. 16,30 ga rapeptit được tạo thành t y thu được sản phẩm gồ in bao nhiêu mol O2	C. 6 D. sự đông kết. Ing NaOH lắc đều và quan I)2 tan và có màu xanh thẫr HO, saccarozơ. Ing, CH ₃ COOH, glucozơ. Ing, CH ₃ COOH, glucozơ. D. dd NaOH. Is gam alanin (amino axit con peptit. D. địpepti. D. địpepti. D. địpepti. D. địpepti. C. 77,04 gam. I) thu được dung dịch Z. Côn C. 77,04 gam. I) thu được hỗn hợp gồm 2 I. C. 81,54. Ir một aminoaxit (no, mạch tổng khối lượng CO ₂ và Hoạn ra m gam kết tủa. Giá to p. 45. Ingam hỗn hợp X gồm các ar hợp X tác dụng với dung diam C. 8,15 gam Ir cùng một amino axit no	sát thì thấy: Chất X thấy xuất hiện m. X, Y, Z lần lượt là : duy nhất). X? tit. X và Y có tỉ lệ số mol n _X : n _Y = 1 : 3 cạn dung dịch thu được 94,98 gam D. 65,13 gam. 28,48 gam Ala, 32 gam Ala-Ala và D. 66,44. hở, trong phân tử chứa một nhóm – H ₂ O bằng 54,9 gam. Đốt cháy hoàn rị của m là : mino axit (các amino axit chỉ có ich HCl (dư), cô cạn cần thận dung D. 7,82 gam. mạch hở, có một nhóm –COOH và