NAP 1: Số nguyên tử cacbon trong phân tử alanin là



## **CHƯƠNG TRÌNH XPS 2023**

Thứ 7, ngày 17 – 9 – 2022

Thiết kế chương trình: Thầy Nguyễn Anh Phong

## BÀI TẬP RÈN LUYỆN AMINOAXIT – 1

A. 2.	<b>D.</b> 0.	<b>C.</b> 7.	D. 3.		
NAP 2: Dung dịch làm	quỳ tím chuyển sai	ng màu xanh là			
A. H2NCH2COC	OH. <b>B.</b> C2H5OH.	C. CH₃COOH.	COOH. <b>D.</b> CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> .		
<b>NAP 3:</b> Nhúng giấy qu	ıỳ tím vào dung dịc	h etylamin, màu quỳ tíi	n chuyển thành		
<b>A.</b> đỏ.	<b>B.</b> nâu đỏ.	C. xanh.	D. vàng.		
NAP 4: Dung dịch nào	sau đây làm cho q	լuỳ tím chuyển sang m	àu hồng?		
<b>A.</b> Axit glutami	ic. <b>B.</b> Glysin.	C. Lysin.	D. Đimetylamin		
NAP 5: Ở điều kiện th	ường chất nào sau đ	tây tồn tại trạng thái rắi	1?		
<b>A.</b> Trimetylamii	n. <b>B.</b> Triolein.	C. Anilin.	D. Alanin.		
<b>NAP 6:</b> Phân tử khối c	ủa valin là				
<b>A.</b> 89.	<b>B.</b> 117.	<b>C.</b> 146.	<b>D.</b> 147.		
NAP 7: Dung dịch nào	sau đây <b>không</b> làm	n đổi màu quỳ tím?			
A. HCl.	<b>B.</b> NaOH.	C. CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> .	D. NH2CH2COOH.		
NAP 8: Số nguyên tử l	niđro trong phân tử	alanin là			
<b>A.</b> 5.	<b>B.</b> 7.	<b>C.</b> 9.	<b>D.</b> 3.		
<b>NAP 9:</b> Tên gọi của H2	N[CH2]4CH(NH2)C	OOH là			
A. Lysin.	<b>B.</b> Valin.	<b>C.</b> Axit glutamic.	<b>D.</b> Alanin.		
NAP 10: Amino axit na	ào sau đây có 5 nguy	yên tử cacbon?			
<b>A.</b> Glyxin.	<b>B.</b> Alanin.	C. Valin.	<b>D.</b> Lysin.		
NAP 11: Số nguyên tử	oxi trong phân tử a	xit glutamic là			
<b>A.</b> 1.	<b>B.</b> 2.	<b>C.</b> 3.	<b>D.</b> 4.		
<b>NAP 12:</b> Phát biểu nào	sau đây là <i>đúng</i> ?				
${f A}$ . Ở nhiệt độ th	nường, các amino ax	it đều là những chất lỏ	ng.		
<b>B</b> . Các amino ax	cit thiên nhiên hầu h	et là các β–amino axit.			
C. Axit glutami	c là thành phần chín	ıh của bột ngọt.			
<b>D</b> . Amino axit t	huộc loại hợp chất l	nữu cơ tạp chức.			
NAP 13: Dung dịch ch	ất nào sau đây làm d	quỳ tím chuyển màu xa	nh?		
<b>A.</b> Anilin.	<b>B.</b> Glyxin.	C. Valin.	<b>D.</b> Metylamin.		
NAP 14: Aminoaxit X	trong phân tử có ha	i nhóm cacboxyl và mộ	t nhóm amino. Vậy X là		
<b>A.</b> glyxin	<b>B.</b> Lysin	<b>C.</b> axit glutamic	<b>D.</b> alanin		
<b>NAP 15:</b> Dung dịch nà	o sau đây làm quỳ t	ím chuyển màu xanh?			
A. Etylamin.	<b>B.</b> Anilin.	C. Glyxin.	D. Phenylamoni clorua.		
<b>NAP 16:</b> Phân tử amin	o axit nào sau đây c	ó hai nhóm amino?			
A. Lysin.	<b>B.</b> Valin.	<b>C.</b> Axit glutamic.	<b>D.</b> Alanin.		
			Thay đổi tư duy – Bứt phá thành công		

A T A T	4 F D1 / 1 '	· ^? \	4^	<b>^</b>	•	. 1 1	1 ^	1/ )
NAP	<b>17:</b> Phát bi	ieu nao	sau dav	ve	amino	axit ki	าดทฐ	dung!
			,					

- **A.** Amino axit là những hợp chất hữu cơ tạp chức, phân tử chứa đồng thời nhóm amino và nhóm cacboxyl.
  - B. Thông thường dạng ion lưỡng cực là dạng tồn tại chính của amino axit.
  - C. Amino axit ngoài dạng  $H_2N$ -R-COOH còn có dạng ion lưỡng cực  $H_3N^+$  R  $COO^-$ .
  - D. Họp chất H2N-COOH là amino axit đơn giản nhất.
- **NAP 18:** Công thức phân tử tổng quát của các amino axit no, mạch hở, phân tử chứa một nhóm chức amino và hai nhóm chức cacboxyl là:
  - **A.**  $C_{n+1}H_{2n+3}O_4N$ .
- **B.** C<sub>n</sub>H<sub>2n+3</sub>O<sub>4</sub>N.
- C. C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> -1O<sub>4</sub>N.
- **D.**  $C_nH_{2n+1}O_4N$ .
- NAP 19: Số đồng phân amino axit có công thức phân tử C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>N là:
  - **A.** 2.
- **B.** 3.
- **C.** 4.
- D 5

**NAP 20:** Úng với công thức phân tử  $C_5H_{11}O_2N$  có bao nhiều đồng phân  $\alpha$  - amino axit?

- **A.** 2.
- **B.** 3.
- **C.** 4.
- **D.** 5.

NAP 21: Có bao nhiều amino axit có công thức phân tử là C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>O<sub>2</sub>N?

- **A.** 2.
- **B.** 5.
- **C.** 3.
- D. 4.

NAP 22: Cho các chất sau: H<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>COOH (X), CH<sub>3</sub>COOH<sub>3</sub>NCH<sub>3</sub> (Y), C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub> (Z), H<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> (T). Dãy gồm các chất đều tác dụng được với dung dịch NaOH và dung dịch HCl là:

- **A.** X, Y, Z, T.
- **B.** X, Y, T.
- C. X, Y, Z.
- **D.** Y, Z, T.

NAP 23: Cho các chất: anilin, saccarozo, glyxin, axit glutamic. Số chất tác dụng được với NaOH trong dung dịch là

- **A.** 3.
- **B.** 2.
- **C**. 1.
- **D.** 4.

**NAP 24:** Hợp chất hữu cơ X (C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>O<sub>2</sub>N) tác dụng với dung dịch NaOH dư, đun nóng thu được muối natri của  $\alpha$ -amino axit và ancol. Số công thức cấu tạo của X là

- **A**. 6
- **B.** 2.
- C.5
- **D.** 3.

**NAP 25:** Hợp chất hữu cơ X ( $C_8H_{15}O_4N$ ) tác dụng với dung dịch NaOH dư, đun nóng, thu được sản phẩm hữu cơ gồm muối đinatri glutamat và ancol. Số công thức cấu tạo của X là

- **A.** 3.
- **B.** 6.
- C. 4. ------ HÉT -----
- **D.** 5.

## BÀI TẬP RÈN LUYỆN AMINOAXIT – 2

NAP I: Cho 7,3 gam	iysin va 15 gam giyx	in vao dung dien en	ưa 0,3 môi KOH, thủ được dung dịch				
Y. Cho Y tác dụng ho	oàn toàn với HCl dư,	thu được m gam mư	ıối. Giá trị của m là				
<b>A.</b> 33,250	<b>B.</b> 53,775	<b>C.</b> 55,600	<b>C.</b> 55,600 <b>D.</b> 61,000				
<b>NAP 2:</b> Cho 0,1 mol	axit glutamic vào 200	ml dung dịch HCl	1M thu được dung dịch X. Dung dịch				
X phản ứng vừa đủ v	với dung dịch chứa a	mol KOH. Giá trị củ	ıa a là				
<b>A.</b> 0,4.	<b>B.</b> 0,5.	<b>C.</b> 0,6.	<b>C.</b> 0,6. <b>D.</b> 0,3.				
NAP 3: Cho 0,2 mol	axit aminoaxetic tác	dụng với 300 ml du	ung dịch KOH 1M, sau phản ứng thu				
được dung dịch X, có	ò cạn X thu được chất	: rắn chứa m gam m	uối khan. Giá trị m là				
<b>A.</b> 19,4	<b>B.</b> 22,6	C. 28,2	C. 28,2 D. 31,8				
<b>NAP 4:</b> Cho 18,19 ga	ım hỗn hợp gồm HC	OOCH3 và H2NCH2	COOCH₃ tác dụng vừa đủ với 125 m				
dung dịch NaOH 2M	I, thu được dung dịch	n chứa m gam muối.	Giá trị của m là				
<b>A.</b> 16,69.	<b>B.</b> 22,15.	<b>C.</b> 20,19.	<b>D.</b> 21,95.				
<b>NAP 5:</b> Cho 0,45 mc	ol H2NC3H5(COOH)2	(axit glutamic) vào	275 ml dung dịch HCl 2M thu được				
dung dịch X. Cho N	IaOH dư vào dung	dịch X. Sau khi các	phản ứng xảy ra hoàn toàn, số mo				
NaOH đã phản ứng							
•	<b>B.</b> 1,00.	,	•				
			ông độ mol/l. Cho $V_1$ ml dung dịch $X$				
<u> </u>	· ·		c 400 ml dung dịch Y. Cô cạn Y thư				
được 34,56 gam muố	i khan. Nồng độ mol	/l của axit glutamic t	trong V1 ml dung dịch X là:				
<b>A.</b> 0,75.	<b>B.</b> 0,6.	<b>C.</b> 0,8.	<b>D.</b> 0,5.				
		O	nl dung dịch HCl 0,1M thu được 3,67				
gam muổi khan. Mặt của X là	khác 0,02 mol X tác	dụng vừa đú với 40	gam dung dịch NaOH 4%. Công thức				
<b>A.</b> (H <sub>2</sub> N) <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> COOH.		<b>B.</b> H <sub>2</sub> NC <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>3</sub>	<b>B.</b> H <sub>2</sub> NC <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> (COOH) <sub>2</sub> .				
C. H <sub>2</sub> NC <sub>3</sub> H <sub>6</sub> COOH.		<b>D.</b> H2NC3H5(C	<b>D.</b> H <sub>2</sub> NC <sub>3</sub> H <sub>5</sub> (COOH) <sub>2</sub> .				
O		0 1	nân tử C3H7O2N phản ứng với 100 m				
<u> </u>		~ .	cô cạn dung dịch thu được 11,7 gam				
chất rắn. Công thức c	•						
A. HCOOH3NCH=CH2.			B. H2NCH2COOH				
C. CH <sub>2</sub> =CHCO	~	D. H2NCH2CC					
<u> </u>			tác dụng với dung dịch HCl dư, thư				
			ng với dung dịch NaOH dư thu được vi của ra 15				
(m + 7,7) gam muối.	1 0 2						
<b>A.</b> 26,40.	<b>B.</b> 39,60.	C. 32,25.	D. 33,75.				
		0	I 1M và KOH 1M thu được dung dịch				
_	· ·	· ·	đủ với dung dịch chứa H2SO4 0,25M				
_	n ưng noan toàn thu	aược dung dịch có c	chứa 33,85 gam hỗn hợp muối. Giá trị				
của m là	<b>5</b> 45 55	0.44=0	- 44 - 4				
<b>A.</b> 16,17	<b>B.</b> 13,23	<b>C.</b> 14,70	<b>D.</b> 11,76				

**NAP 11:** Hỗn hợp X gồm amino axit Y (mạch hở, phân tử chứa 1 nhóm -NH<sub>2</sub> và một nhóm -COOH) và 0,03 mol axit glutamic. Cho X tác dụng với 40 ml dung dịch HCl 1M, thu được dung dịch Z. Cho Z tác dụng vừa đủ với dung dịch gồm 0,05 mol NaOH và 0,07 mol KOH, thu được dung dịch chứa 11,69 gam chất tan đều là muối. Phân tử khối của Y bằng

**A.** 75

**B.** 117

C. 89

**D.** 103

**NAP 12:** Hỗn hợp X gồm glyxin, valin, lysin và axit glutamic; trong đó tỉ lệ khối lượng của nito và oxi là 7: 15. Cho 29,68 gam X tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl, thu được dung dịch Y. Dung dịch Y tác dụng vừa đủ dung dịch chứa 0,32 mol NaOH và 0,3 mol KOH, cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được m gam muối khan. Giá trị m là

**A.** 59,07.

**B.** 60,04.

**C.** 59,80.

D. 61,12.

**NAP 13:** Cho m gam axit glutamic vào dung dịch chứa NaOH 0,5M và KOH 0,8M, thu được dung dịch X chứa 14,43 gam chất tan. Cho dung dịch X phản ứng vừa đủ với dung dịch Y chứa H<sub>2</sub>SO4 0,6M và HCl 0,8M, thu được dung dịch Z chứa 23,23 gam muối. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Tính giá trị của m

**A.** 7,35

**B.** 8,82

**C.** 10,29

**D.** 11,76

**NAP 14:** Hỗn hợp X chứa butan, đietylamin, etyl propionat và Val. Đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol X cần dùng 0,665 mol O<sub>2</sub>, sản phẩm cháy thu được gồm CO<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> và H<sub>2</sub>O (trong đó tổng khối lượng của N<sub>2</sub> và CO<sub>2</sub> là 21,52 gam). Khối lượng X ứng với 0,1 mol là?

**A.** 7,24.

**B.** 8.22.

C. 8,93.

**D.** 9,78.

**NAP 15:** Hỗn hợp X chứa butan, đietylamin, etyl propionat và Val. Đốt cháy hoàn toàn 0,25 mol X cần dùng  $1,655 \text{ mol } O_2$ , thu được  $CO_2$ ,  $N_2$  và x gam  $H_2O$ . Giá trị của x là?

**A.** 23,58.

**B.** 23,40.

**C.** 22,50.

D. 23,94

**NAP 16:** Hỗn hợp X chứa metylamin, axit axetic và Gly. Đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol X cần dùng 0,215 mol O<sub>2</sub>, thu được CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O và x mol N<sub>2</sub>. Giá trị của x là.

**A.** 0,035.

**B.** 0,025.

**C.** 0,030.

**D.** 0,040.

**NAP 17:** Hỗn hợp X gồm hai amin no đơn chức mạch hở đồng đẳng kế tiếp, một amino axit có công thức dạng C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>O<sub>2</sub>N và axit glutamic. Đốt cháy m gam hỗn hợp X cần vừa đủ 2,625 mol khí oxi sản phẩm thu được hơi nước, khí N<sub>2</sub> và 1,90 mol CO<sub>2</sub>. Cho m gam hỗn hợp X tác dụng hoàn toàn với dung dịch KOH dư, dung dịch sau phản ứng có chứa (m + 19) gam các chất hữu cơ. Mặt khác, cho m gam hỗn hợp X tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl dư thu được a gam muối. Giá trị a là

**A.** 79,05.

**B.** 78.35.

C. 77.65.

**D.** 71,75.

**NAP 18:** Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm 3 amino axit no, mạch hở đều chưa 1 nhóm – NH<sub>2</sub> bằng lượng O<sub>2</sub> vừa đủ, dẫn toàn bộ sản phẩm cháy vào bình đựng dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc, dư thì khối lượng bình tăng 1,26 gam và có 2,24 lít hỗn hợp khí Y thoát ra. Biết độ tan của N<sub>2</sub> trong nước không đáng kể, m gam X có thể phản ứng với tối đa 0,05 mol NaOH. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đ}y

**A.** 3,0

**B.** 3,5

C.4,0

**D.** 4,5

**NAP 19:** Hỗn hợp X gồm 2 amino axit (chỉ có nhóm chức -COOH và -NH $_2$  trong phân tử), trong đó tỉ lệ mO : mN = 64 : 35. Để tác dụng vừa đủ với 4,39 gam hỗn hợp X cần 40 ml dung dịch NaOH

1M. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 4,39 gam hỗn hợp X cần dùng 4,984 lít O<sub>2</sub> (đktc). Dẫn toàn bộ sản phẩm cháy (CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O và N<sub>2</sub>) vào nước vôi trong dư thì khối lượng kết tủa thu được:

**A.** 17 gam

**B.** 20 gam

**C.** 13 gam

**D.** 15 gam

NAP 20: Hỗn hợp X gồm glyxin, alanin và axit glutamic. Hỗn hợp Y gồm tristearin và tripanmitin. Đốt cháy hoàn toàn 0,2 mol hỗn hợp Z gồm m gam X và m gam Y cần dùng 2,59 mol O<sub>2</sub>, sản phẩm cháy gồm N<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub> và 34,2 gam H<sub>2</sub>O. Nếu đun nóng m gam Y với dung dịch NaOH dư thì khối lượng glixerol thu được là?

**A.** 9,2

**B.** 12,88

**C.** 11,04

**D.** 7,36

----- HÉT -----