SỞ GD & ĐT **TỈNH QUẢNG NINH** THPT CHUYÊN HẠ LONG

ĐỀ THI THỬ THPT QUỐC GIA LẦN 1 NĂM 2017 Môn: KHOA HOC TỬ NHIÊN – HÓA HOC

Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề

(Đề thi có 40 câu / 4 trang)

Mã đề: 101

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag = 108; Ba=137.

Câu 1: Hòa tan hoàn toàn 12 gam hỗn hợp Fe, Cu (tỉ lê mol 1 : 1) bằng HNO₃, thu được V lít X gồm NO, NO₂ (đo ở đktc) và dung dịch **Y** (chỉ chứa hai muối và axit dư). Tỉ khối của **X** so với H₂ bằng 19. Giá trị của V là:

- **A.** 2.24 lít
- **B.** 3.36 lít
- **C.** 4.48 lít
- **D.** 5.6 lít

Câu 2: Thủy phân hoàn toàn 1 mol pentapeptit X, thu được 2 mol glyxin (Gly), 1 mol alanin (Ala), 1 mol valin (Val) và 1 mol phenylalanin (Phe). Thủy phân không hoàn toàn X thu được địpeptit Val-Phe và tripeptit Gly-Ala-Val. Peptit x có thể là:

A. Gly-Phe-Gly-Ala-Val

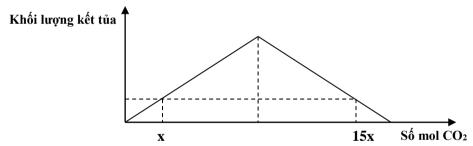
B. Gly-Ala-Val-Val-Phe

C. Gly-Ala-Val-Phe-Gly

D. Val-Phe-Gly-Ala-Gly

Câu 3: Nhân xét nào sau đây không đúng?

- A. Chất béo nhe hơn nước và không tan trong nước.
- **B.** Chất béo là este của glixerol và các axit béo.
- C. Hidro hoa hoàn toàn triolein hoặc trilinolein đều thu được tristearin.
- **D.** Dầu mỡ đông thực vật bi ôi thiu do nối đôi C=C ở gốc axit không no của chất béo bi oxi hóa chậm bởi oxi không khí tạo thành peoxit chất này bị thủy phân thành các sản phẩm có mùi khó chịu.
- Câu 4: Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam CaO và H₂O dư thu được dung dịch X. Sục từ từ khí CO₂ vào dung dịch X, qua quá trình khảo sát người ta lập được đồ thi như sau:



Giá trị của X là:

- **A.** 0,050
- **B.** 0,040
- **C.** 0,025
- **D.** 0.020

Câu 5: Cho m gam tinh bột lên men thành ancol etylic với hiệu suất 81%. Toàn bộ lượng CO2 sinh ra thu được hấp thụ hoàn toàn vào dung dịch $Ca(OH)_2$, thu được 550 gam kết tủa và dung dịch **X**. Đun kỹ dung dịch X thu thêm được 100 gam kết tủa. Giá trị của m là:

- **A.** 650 gam
- **B.** 810 gam
- **C.** 550 gam
- **D.** 750 gam

Câu 6: Tổng hợp 120 kg polimetylmetacrylat từ axit và ancol thích hợp, hiệu suất của phản ứng este hóa là 30% và phản ứng trùng hợp là 80%. Khối lượng của axit cần dùng là:

- **A.** 103,2 kg
- **B.** 430 kg
- **C.** 113,52 kg
- **D.** 160kg

Câu 7: Sắt tây là sắt tráng thiết. nếu lớp thiếc bị xước sâu tới lớp sắt thì kim loại bị ăn mòn trước là:

- A. Cả hai đều bi ăn mòn như nhau
- B. Không kim loại nào bi ăn mòn

C. Thiếc

D. Sắt

Câu 8: Cho 0,02 mol amino axit X tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch HCl 0,1M thu được 3,67 gam muối khan. Mặt khác 0,02 mol X tác dung vừa đủ với 40 gam dung dịch NaOH 4%. Công thức của X có thể là:

- **A.** $(H_2N)_2C_3H_5COOH$ **B.** $H_2NC_3H_5(COOH)_2$
- C. H₂NC₃H₆COOH
- **D.** $H_2NC_2H_3(COOH)_2$

	phân tử $C_3H_9O_2N$. Cho 18,2 gam X tác dụng vừa đủ với deh thu được 16,4 gam muối khan. Tên gọi của X là :	ung
A. Amoni propionat	B. Alanin	
C. Metylamoni propionat	D. Metylamoni axetat	
, I I	•	Trac
	H) ₂ (axit glutamic) vào 175 ml dung dịch HCl 2M, thu đ	
	ch X . Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số mol NaOH	1 da
phản ứng là :		
A. 0,70 mol B. 0,55 mol	C. 0,65 mol D. 0,50 mol	
,	các dung dịch axit sau: HCl; HNO3 loãng; H2SO4 đặc, nó	óng;
HNO ₃ đặc, nguội; H ₂ SO ₄ loãng. Số dung c	dịch có thể hòa tan được Al là:	
A. 3 B. 2	C. 5 D. 4	
Câu 12: Cho Mg đến dư vào dung dịch ch	hứa đồng thời Cu^{2+} , Fe^{3+} và Ag^+ . Số phản ứng xảy ra là:	
A. 4 B. 3	C. 2 D. 5	
Câu 13: Dung dịch FeSO ₄ bị lẫn CuSO ₄ . I A. Cho một lá nhôm vào dung dịch	Phương pháp đơn giản để loại tạp chất là:	
B. Cho lá sắt vào dung dịch		
C. Cho lá đồng vào dung dịch	1 1:1 1 16 16(4° E (OID) 2:1 14 1 1	1. 1
_	dung dịch, lọc lấy kết tủa Fe(OH) ₂ rồi hoà tan vào dung đ	aich
H ₂ SO ₄ loãng.		
	H ₃ NH ₂ , NaOH, C ₂ H ₅ OH và H ₂ NCH ₂ COOH. Trong các d	ung
dịch trên, số dung dịch có thể làm đối màu	u phenolphtalein là:	
A. 4 B. 3	C. 5 D. 2	
Câu 15: Nước có chứa các ion : Ca ²⁺ , Mg	g ²⁺ , HCO ₃ -, SO ₄ ²⁻ và Cl ⁻ gọi là :	
A. Nước có tính cứng vĩnh cữu	B. Nước có tính cứng toàn phần	
C. Nước mềm	D. Nước có tính cứng tạm thời	
Câu 16: Cho các chất CH ₃ COOH (1), HC	COO-CH ₂ CH ₃ (2), CH ₃ CH ₂ COOH (3), CH ₃ COO-CH ₂ CH ₃	(4),
CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH (5). Dãy các chất sắp xếp	•	` //
$\mathbf{A} \cdot (3) > (1) > (4) > (5) > (2)$	B. $(3) > (5) > (1) > (4) > (2)$	
C. $(1) > (3) > (4) > (5) > (2)$	$\mathbf{D.} (3) > (1) > (5) > (4) > (2)$	
	theo phương pháp nhiệt luyện, có thể dùng chất nào sau đâ	3x 2
	$\mathbf{C. S}$ $\mathbf{D. H}_2$	1 y .
	,	J: _1.
	u, Fe, Au. Số kim loại trong dãy phản ứng được với dung đ	nicu
H ₂ SO ₄ đặc, nóng là		
A. 3 B. 4	C. 2 D. 1	
Câu 19: Cấu hình electron của nguyên tử	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
A. $1s^22s^22p^63s^23p^63d^{10}4s^1$	B. $1s^22s^22p^63s^23p^63d^94s^2$	
C. $1s^22s^22p^63s^23p^64s^13d^{10}$	D. $1s^22s^22p^63s^23p^64s^23d^9$	
Câu 20: Để xác định glucozơ trong nước	tiểu của người bị bệnh đái tháo đường người ta dùng:	
A. natri hidroxit B. đồng (II) hi	idroxit C. Axit axetic D. đồng (II) oxit	
Câu 21: Chia m gam Al thành 2 phần bằng		
- Phần 1: Cho tác dụng với 1 ượng dư dung	~	
,	O_3 loãng, sinh ra y mol khí N_2O (sản phẩm khử duy nhất). Q)ນan
hệ giữa x và y là:	, soung, shin ra y mor kin 11,20 (san phan kha day mac). Q	· uuii
$\mathbf{A. } \mathbf{x} = 2\mathbf{y} \qquad \qquad \mathbf{B. } \mathbf{y} = 2\mathbf{x}$	C. $x = 4y$ D. $x = y$	
		Iroo
	hợp X gồm Al, Fe vào dung dịch H ₂ SO ₄ loãng, dư thu d	uọc
10,08 lít khí (đkc). Biết Fe chiếm 60,87%	_	
A. 13,8 gam B. 9,6 gam	C. 6,9 gam D. 18,3 gam	
Câu 23: Trong các kim loại sau: Liti, Nati		
A. Liti B. Natri	C. Kali D. Rubidi.	
Câu 24: Nhóm chức nào sau đây có chất b	béo ?	
A. axit B. ancol	C. este D. andehit	

nhản ứng với k mắt vích t	u được một polime chứa 6 rong mạch PVC. Giá trị cả	_	, trung bình 1 phân tử clo
A. 4	B. 6	C. 3	D. 5
	thức phân tử C4H9O2N. Bi		D. 3
_	_		
$X + NaOH \longrightarrow Y +$	0 3	$\mathbf{Y} + \mathrm{HCl}_{\mathrm{dur}} \longrightarrow \mathbf{Z} + \mathrm{H}$	₂ O
_	ı gọn của ${f X}$ và ${f Z}$ có thể lầ ${f Z}$		
	2H3 và CH3CH(NH2)COO.		
	CH3 và CH3CH(NH2)COO CH3 và CH3CH(NH3Cl)C		
, , ,	C ₂ H ₅ và CH ₃ CH(NH ₃ Cl)C(
	nh bột trong cơ thể được b		
	$\sigma \rightarrow \text{dextrin} \rightarrow \text{mantozo}$	_	
_	$1 \rightarrow \text{mantoz} \sigma \rightarrow \text{glucoz} \sigma$		
	$1 \rightarrow \text{glucoz} \sigma \rightarrow \text{mantoz} \sigma$ $1 \rightarrow \text{glucoz} \sigma \rightarrow \text{mantoz} \sigma$		
	$z\sigma \rightarrow dextrin \rightarrow mantozo$		
			t nhãn chứa các dung dịch
H ₂ SO ₄ , BaCl ₂ , Na ₂ SO ₄ ?	,		
A. Quỳ tím	C. Bột đồng	B. Dung dịch AgNO ₃	D. Dung dịch $Ba(NO_3)_2$
~ •	ây là sản phẩm của phản ứ		¿ . (=/-
A. Cao su isopren			D. Cao su Buna
Câu 30: Cho m gam hỗn	hợp Na, Ba vào nước th	u được dung dịch A và 6	,72 lít khí (đkc). Thể tích
dung dịch hỗn hợp H ₂ SO ₄	ı 0,5M và HCl 1M cần dùn	ng để trung hòa dung dịch	A là:
A. 0,3 lít	B. 0,2 lít	C. 0,4 lít	D. 0,5 lít
			xetat, metylamin, glyxin,
	tác dụng được với NaOH		
A. 4	B. 3	C. 5	D. 6
Câu 32: Cho các thí nghi	âma gazz		
9		1 NIII 1	
(a) Cho dung dịch Al(N	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị	ch NH ₃ dư	
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl	NO ₃₎₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃		
(a) Cho dung dịch Al(N(b) Cho dung dịch KOI(c) Cho dung dịch HCI	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂		
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO₂ dư vào 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ o dung dịch KAlO ₂	2	
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO₂ dư vào Số thí nghiệm thu được kể 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ o dung dịch KAlO ₂ ết tủa khi phản ứng kết thú	ıc là :	D 4
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO₂ dư và Số thí nghiệm thu được kế A. 1 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ o dung dịch KAlO ₂ ết tủa khi phản ứng kết thú B. 2	c là : C. 3	D. 4 oàn trong dụng dịch chứa
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO₂ dư và Số thí nghiệm thu được kớ A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ o dung dịch KAlO ₂ ết tủa khi phản ứng kết thú B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO	2 nc là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn t	oàn trong dung dịch chứa
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO₂ dư và Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H₂SO₄ loãng. S 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ o dung dịch KAlO ₂ ết tủa khi phản ứng kết thú B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy n	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn t ra hoàn toàn, thu được dur	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kế A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H₂SO₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy na và 3,920 lít khí Z (đktc)	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dur gồm hai khí N ₂ và H ₂ . B	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂
 (a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kế A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H₂SO₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò 	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ o dung dịch KAlO ₂ ết tủa khi phản ứng kết thú B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy n	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dur gồm hai khí N ₂ và H ₂ . B	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kết A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15%	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy na và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0%	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dur) gồm hai khí N ₂ và H ₂ . B p X gần với giá trị nào sa C. 13,4%	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ nu đây ?
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kớ A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy noa và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptir	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Ba p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây ? D. 14,1%
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong 2	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ốt tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy no na và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptir 2 loại phân tử là 5) với tỉ 1 5,625 gam glyxin và 10,86	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Br p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạo ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Ko gam tyrosin. Gía trị của n	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy r oa và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptir 2 loại phân tử là 5) với tỉ 1 5,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dưa gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Bap X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạo ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Kổ gam tyrosin. Gía trị của na C. 14,665 gam	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m là: D. 14,885 gam
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kớ A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hờ là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong 2 gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy r và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptir 2 loại phân tử là 5) với tỉ 1 5,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . B p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. K ố gam tyrosin. Gía trị của n C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mạ	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh).
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOl (c) Cho dung dịch HCl (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cầ	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy r ya và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptir 2 loại phân tử là 5) với tỉ 1 5,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và ần dùng 200 ml dung dịch	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Ba p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạo ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Kố gam tyrosin. Gía trị của trung cuản trọi của trung cuản trụ của trụ của trung cuản trung cuản trụ của trung cuản trụ của trung cuản trung cuản trung cuản trụ của trung cuản trụ của trung cuản trụ của trụ của trụ của trung cuản trụ của trụ c	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cầ ancol. Đun nóng toàn bộ	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ết tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy nha và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptit 2 loại phân tử là 5) với tỉ l 5,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và lần dùng 200 ml dung dịch 2 ancol này với H ₂ SO ₄ đặc	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Bi p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Ki gam tyrosin. Gía trị của n C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mạ NaOH 2M thu được hỗn c ở 140°C thu được 7,5 ga	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2 m hỗn hợp 3 ete. Lấy hỗn
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hỏ là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong á gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cả ancol. Đun nóng toàn bộ á hợp 2 muối trên nung với	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ ô dung dịch KAlO ₂ ốt tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnO Sau khi các phản ứng xảy r ya và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptir 2 loại phân tử là 5) với tỉ 1 5,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và ần dùng 200 ml dung dịch 2 ancol này với H ₂ SO ₄ đặc vôi tôi xút chỉ thu được n	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Ba p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Ka gam tyrosin. Gía trị của na C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mạc NaOH 2M thu được hỗn c ở 140°C thu được 7,5 ga nột khí duy nhất, khí này là	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2 m hỗn hợp 3 ete. Lấy hỗn làm mất màu vừa đủ dung
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cả ancol. Đun nóng toàn bộ hợp 2 muối trên nung với dịch 44 gam Br ₂ thu được	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch NaAlO ₂ dư vào dung dịch NaAlO ₂ th tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnG cau khi các phản ứng xảy roa và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptit 2 loại phân tử là 5) với tỉ 15,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và lần dùng 200 ml dung dịch 2 ancol này với H ₂ SO ₄ đặc vôi tôi xút chỉ thu được n sản phẩm chứa 85,106% l	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Bi p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Ki gam tyrosin. Gía trị của n C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mạc NaOH 2M thu được hỗn c ở 140°C thu được 7,5 ga nột khí duy nhất, khí này l brom về khối lượng. Khối	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2 m hỗn hợp 3 ete. Lấy hỗn làm mất màu vừa đủ dung lượng của Z trong X là:
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hỏ là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cả ancol. Đun nóng toàn bộ hợp 2 muối trên nung với dịch 44 gam Br ₂ thu được A. 18,96 gam	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ th tửa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnG Sau khi các phản ứng xảy roa và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptit 2 loại phân tử là 5) với tỉ l 5,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và lần dùng 200 ml dung dịch 2 ancol này với H ₂ SO ₄ đặc vôi tôi xút chỉ thu được n sản phẩm chứa 85,106% l B. 19,75 gam	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . B p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. K 6 gam tyrosin. Gía trị của n C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mạ NaOH 2M thu được hỗn c ở 140°C thu được 7,5 ga nột khí duy nhất, khí này l brom về khối lượng. Khối C. 23,70 gam	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2 m hỗn hợp 3 ete. Lấy hỗn làm mất màu vừa đủ dung lượng của Z trong X là: D. 10,80 gam
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hò là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong a gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cả ancol. Đun nóng toàn bộ hợp 2 muối trên nung với dịch 44 gam Br ₂ thu được A. 18,96 gam Câu 36: X, Y, Z là 3 este	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ tốt tủa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnG gau khi các phản ứng xảy roa và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptit 2 loại phân tử là 5) với tỉ 15,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và lần dùng 200 ml dung dịch 2 ancol này với H ₂ SO ₄ đặc vôi tôi xút chỉ thu được n sản phẩm chứa 85,106% l B. 19,75 gam	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Bụ X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Kố gam tyrosin. Gía trị của na C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mạn NaOH 2M thu được hỗn c ở 140°C thu được 7,5 ga nột khí duy nhất, khí này là brom về khối lượng. Khối C. 23,70 gam (trong đó Y và Z không na học đó Y và Z không na choản cho choản choả	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng chi thủy phân hoàn toàn m m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2 m hỗn hợp 3 ete. Lấy hỗn làm mất màu vừa đủ dung lượng của Z trong X là: D. 10,80 gam to có một liên kết C=C và
(a) Cho dung dịch Al(N (b) Cho dung dịch KOI (c) Cho dung dịch HCI (d) Dẫn khí CO ₂ dư vàc Số thí nghiệm thu được kể A. 1 Câu 33: Cho 30 gam hỗn 0,725 mol H ₂ SO ₄ loãng. S gam muối sunfat trung hỏ là 33. Phần trăm khối lượn A. 14,15% Câu 34: Hỗn hợp A gồm số nhóm -CO-NH- trong gam hỗn hợp A thu được A. 14,865 gam Câu 35: Hỗn hợp X gồm Đun nóng 0,275 mol X cả ancol. Đun nóng toàn bộ hợp 2 muối trên nung với dịch 44 gam Br ₂ thu được A. 18,96 gam Câu 36: X, Y, Z là 3 este có tồn tại đồng phân hình	NO ₃) ₃ tác dụng với dung dị H dư vào dung dịch AlCl ₃ dư vào dung dịch NaAlO ₂ tốt tủa khi phản ứng kết thứ B. 2 n hợp X gồm Mg, Al, ZnG gau khi các phản ứng xảy roa và 3,920 lít khí Z (đktc) ng của nhôm trong hỗn hợp B. 13,0% một peptit X và một peptit 2 loại phân tử là 5) với tỉ 15,625 gam glyxin và 10,86 B. 14,775 gam một axit cacboxylic Y và lần dùng 200 ml dung dịch 2 ancol này với H ₂ SO ₄ đặc vôi tôi xút chỉ thu được n sản phẩm chứa 85,106% l B. 19,75 gam	c là : C. 3 O và Fe(NO ₃) ₂ tan hoàn tra hoàn toàn, thu được dư gồm hai khí N ₂ và H ₂ . Bị p X gần với giá trị nào sa C. 13,4% t Y (mỗi chất được cấu tạc ệ số mol n _X : n _Y = 2 : 1. Kố gam tyrosin. Gía trị của n C. 14,665 gam một este Z (Y , Z đều mại NaOH 2M thu được hỗn c ở 140°C thu được 7,5 ga nột khí duy nhất, khí này là brom về khối lượng. Khối C. 23,70 gam (trong đó Y và Z không mọn hỗn hợp E chứa X , Y , Z	oàn trong dung dịch chứa ng dịch Y chỉ chứa 90,400 iết tỉ khối của Z so với H ₂ tu đây? D. 14,1% từ 1 loại aminoaxit, tổng thi thủy phân hoàn toàn m là: D. 14,885 gam ch hở không phân nhánh). hợp 2 muối và hỗn hợp 2 m hỗn hợp 3 ete. Lấy hỗn làm mất màu vừa đủ dung lượng của Z trong X là: D. 10,80 gam to có một liên kết C=C và với oxi vừa đủ, sản phẩm

•) _ 0) -	.0	J	·			
chứa 2 muối và hỗn hợp gồm 2 ancol kế tiếp thuộc cùng dãy đồng đẳng. Khối lượng của muối có khối						
lượng phân tử lớn hơn tro	ong hỗn hợp F là:					
A. 4,68 gam	B. 8,10 gam	C. 9,72 gam	D. 8,64 gam			
Câu 37: Thủy phân m ga	ım hỗn hợp ${f X}$ gồm một số	este đơn chức, mạch hở b	oằng dung dịch NaOH vừa			
đủ thu được a gam hỗn hợp muối và b gam hỗn hợp ancol. Đốt cháy hoàn toàn a gam hỗn hợp muối						
trong O ₂ vừa đủ thu được hỗn hợp khí Y và 11,13 gam Na ₂ CO ₃ . Dẫn toàn bộ Y qua ình đựng dung dịch						
Ca(OH) ₂ dư, thu được 34,5 gam kết tủa, đồng thời thấy khối lượng bình tăng 19,77 gam so với ban đầu.						
Đun b gam hỗn hợp ancol với H ₂ SO ₄ đặc ở 140°C thu được 6,51 gam hỗn hợp các ete. Các phản ứng						
xảy ra hoàn toàn. Gía trị 1	m là:					
A. 19,35 gam	B. 11,64 gam	C. 17,46 gam	D. 25,86 gam			
Câu 38: Đốt cháy hoàn toàn một este no 2 chức mạch hở X. Sục toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch						
Ca(OH)2 dư, sau phản ứng thu được 5,0 gam kết tủa và khối lượng dung dịch giảm 2,08 gam. Biết khi						
xà phòng hóa X chỉ thu đ	ược muối của axit cacboxy	ylic và ancol. Số đồng phâ	n của X là:			
A. 3	B. 4	C. 6	D. 5			
Câu 39: Đốt cháy hoàn toàn 10,58 gam hỗn hợp X chứa ba este đều đơn chức, mạch hở bằng lượng oxi						
vừa đủ, thu được 8,96 lít khí CO ₂ (đktc). Mặt khác, hidro hóa hoàn toàn 10,58 gam X cần dùng 0,07						
mol H ₂ (xúc tác, t°) thu được hỗn hợp Y. Đun nóng toàn bộ Y với 250 ml dung dịch NaOH 1M, cô cạn						
dung dịch sau phản ứng, thu được một ancol Z duy nhất và m gam rắn khan. Gía trị của m là :						
A. 15,45 gam	B. 15,60 gam	C. 15,46 gam	D. 13,36 gam			
Câu 40: Hòa tan hết m gam kim loại M cần dùng 136 gam dung dịch HNO ₃ 31,5%. Sau khi kết thúc						
phản ứng thu được dung dịch \mathbf{X} và $0,12$ mol khí NO duy nhất. Cô cạn dung dịch \mathbf{X} thu được						
(2,5m + 8,49) gam muối khan. Kim loại M là:						
A. Mg	B. Cu	C. Ca	D. Zn			
HÉT						

Mặt khác, đun nóng 21,62 gam E với 300 ml dung dịch NaOH 1M (vừa đủ), thu được hỗn hợp F chỉ