



CHUONG 4



POLIME









CÔ THÂN THỊ LIÊN







CHUYÊN ĐỀ 4: POLIME



A- MỘT SỐ VẤN ĐỀ LÍ THUYẾT CẦN NẮM VỮNG

1. Khái niệm về polime

Polime là các hợp chất có phân tử khối rất lớn do nhiều đơn vị nhỏ gọi là mắt xích liên kết với nhau tạo nên.

- Số mắt xích (n) trong phân tử polime được gọi là hệ số polime hoá hay độ polime hoá.
- Theo nguồn gốc, ta phân biệt polime thiên nhiên, polime tổng hợp, polime nhân tạo (bán tổng hợp).
 - Theo phản ứng polime hoá, ta phân biệt polime trùng hợp và polime trùng ngưng.

Phản ứng			
	Trùng hợp	Trùng ngưng	
Mục so sánh			
	Là quá trình kết hợp nhiều phân	Là quá trình kết hợp nhiều	
	tử nhỏ giống nhau hoặc tương	phân tử nhỏ thành phân tử lớn	
Định nghĩa	tự nhau (monome) thành phân	(polime), đồng thời giải	
	tử lớn (polime)	phóng những phân tử nhỏ	
		(như H ₂ O,)	
Quá trình	n Monome → Polime	n Monome \rightarrow Polime+ nH ₂ O	
Sản phẩm	Polime trùng hợp	Polime trùng ngưng	
Khối lượng	n.M = M.n	n.M = M'.n + n.18	
Điều kiện của monome	Có liên kết đôi hoặc vòng không	Có hai nhóm chức có khả năng	
Dieu kiện của monome	bền	phản ứng trở lên	





2. Tính chất

a) Tính chất vật lí

Hầu hết polime là chất rắn, không bay hơi, không có nhiệt nóng chảy xác định, một số tan trong các dung môi hữu cơ. Đa số polime có tính đẻo; một số polime có tính đàn hồi, một số có tính đai, bền, có thể kéo thành sơi.

b) Tính chất hoá học: có 3 loại phản ứng

- Phản ứng cắt mạch polime: Polime bị giải trùng ở nhiệt độ thích hợp. Polime có nhóm chức trong mạch như -CO-NH, -COOCH₂- dễ bị thuỷ phân khi có mặt axit hay bazơ.
- Phản ứng giữ nguyên mạch polime: Phản ứng cộng vào liên kết đôi hoặc thay thế các nhóm chức ngoại mạch.

Thí dụ:

- Phản ứng khâu mạch polime: Phản ứng tạo cầu nối giữa các mạch (cầu -S-S- hay -CH₂-) thành polime mạng không gian hoặc phản ứng kéo dài thêm mạch polime.

3. Khái niệm về các vật liệu polime

- Chất dẻo: vật liệu polime có tính dẻo.
- Tơ: vật liệu polime hình sơi, dài và mảnh.
- Cao su: vât liêu có tính đàn hồi.
- Keo dán hữu cơ: vật liệu polime có khả năng kết nối chắc chắn hai mảnh vật liệu khác.
- Vật liệu compozit: vật liệu tổ hợp gồm polime làm nhựa nền và các vật liệu vô cơ, hữu cơ khác.

B - MỘT SỐ PHẢN ỨNG HOÁ HỌC THƯỜNG GẶP

1. Nhựa

a) Nhựa PE

nCH₂= CH₂
$$\xrightarrow{\text{xt, t}^0, p}$$
 $(CH_2 - CH_2)_n$ polietilen(PE)

b) Nhựa PVC

$$nCH_2 = CH \xrightarrow{xt, t^0, p} \left(CH_2 - CH \right) n$$

vinyl clorua

poli(vinyl clorua) (PVC)

c) Nhựa PS

$$\begin{array}{ccc}
nCH = CH_2 & \xrightarrow{xt, t^0, p} & \left\{ \begin{array}{c} CH - CH_2 \\ C_6H_5 \end{array} \right\}_{n}$$





d) Nhựa PVA

$$nCH_2 = CH - OCOCH_3$$
 $\xrightarrow{xt, t^0, p}$ $CH - CH_2$ n

Thuỷ phân PVA trong môi trường kiểm thu được poli vinyl ancol.

e) Nhựa PMM (thuỷ tinh hữu cơ - plexiglas)

f) Nhựa PPF

Poli(phenol - fomanđehit) (PPF) có 3 dạng: nhựa novolac, nhựa rezol, nhựa rezit.

- Nhựa novolac: Nếu dư phenol và xúc tác axit.

$$n \mapsto nHCHO$$
 $\xrightarrow{H^+, t^0} CH_2 \xrightarrow{n} n + nH_2O$

- Nhưa rezol: Nếu dư fomanđehit và xúc tác bazo.

$$\cdots \longrightarrow \mathsf{CH_2} \longrightarrow$$

- Nhựa rezit (nhựa bakelít): Nhựa rezol nóng chảy (150°C) và để nguội thu được nhựa có cấu trúc mạng

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} OH CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 \xrightarrow{CH_2} CH_2 - \cdots$$

$$\cdots H_2C \xrightarrow{OH} CH_2 - \cdots$$





2. Cao su

a) Cao su buna

$$nCH_2=CH-CH=CH_2 \xrightarrow{Na,t^0} \underbrace{-CH_2-CH=CH-CH_2}_n$$

buta-1,3-đien (butađien)

polibutađien (cao su buna)

b) Cao su isopren

$$nCH_2 = C - CH = CH_2 \xrightarrow{\text{xt, t}^0, p} \left\{ \begin{array}{c} CH_2 - C = CH - CH_2 \\ CH_3 \end{array} \right\}_n$$
2-metylbuta-1,3-dien (isopren) poliisopren (cao su isopren)

c) Cao su buna - S

$$nCH_2 = CH - CH = CH_2 + nCH = CH_2 \xrightarrow{t^0, p, xt} \left(CH_2 - CH = CH - CH_2 - CH - CH_2 - CH - CH_2 \right) n$$

d) Cao su buna – N

3. TO

a) To capron (nilon – 6)

$$nH_2N[CH_2]_5COOH \xrightarrow{xt, t^0, p}$$
 $\uparrow NH[CH_2]_5CO \xrightarrow{}_n + nH_2O$

$$\begin{array}{c|c}
CH_2-CH_2-CH_2\\
n\mid & C=O \\
CH_2-CH_2-NH
\end{array}$$
\(\text{NH[CH}_2]_5CO\right)_n

b) To enang (nilon -7)

$$nH_2N[CH_2]_6COOH \xrightarrow{xt, t^o, p} + nH_2O$$





c) To nilon – 6,6)

$$nNH_2[CH_2]_6NH_2 + nHOOC[CH_2]_4COOH \xrightarrow{xt,\,t^0,\,p} \left(NH[CH_2]_6NHCO[CH_2]_4CO \right)_n + 2nH_2O$$

d) To dacron (lapsan)

$$\begin{array}{c} \text{nHOOC-C}_6\text{H}_4\text{--COOH} + \text{nHO-CH}_2\text{--CH}_2\text{--OH} & \xrightarrow{xt,\,t^0,\,p} \\ \text{axit terephtalic} & \text{etylen glicol} \\ & & \left(\text{CO-C}_6\text{H}_4\text{--CO-O-CH}_2\text{--CH}_2\text{--O}\right)_n + 2\text{nH}_2\text{O} \\ & & \text{poli(etylen terephtalat) (lapsan)} \end{array}$$

e). To nitron

C. Phân loại polime:

1. Theo nguồn gốc:

Có 2 loại:

- Polime thiên nhiên: là polime có sẵn trong thiên nhên: len, tơ tằm, sợi bông, sợi đay, xenlulozo, tinh bôt...
- Polime hóa học: gồm 2 loại:
- + Tơ bán tổng hợp (còn gọi là tơ nhân tạo): được chế biến từ polime thiên nhiên bằng phương háp hóa học: chỉ gồm tơ axetat và tơ visco (có nguồn gốc từ xenlulozo)
- + Tơ tổng hợp: tơ được con người tổng hợp nên: các polime còn lại trừ 2 loại trên.

2. Theo đặc điểm cấu trúc:

- Có cấu trúc mạng lưới không gian: cao su lưu hóa, nhựa bakelit.
- Có cấu trúc mạch phân nhánh: amilopectin.
- Có cấu trúc mạch không phân nhánh : các polime còn lại.





3. Theo phương pháp điều chế.

- Polime trùng ngưng: các tơ nilon (nilon-6; nilon-7; nilon-6,6; tơ lapsan, nhựa phenol fomanđehit)
- Polime trùng hợp: còn lại.

4. Theo đặc điểm cấu tạo (nhóm chức):

- Poli este: các polime có nhóm chức este -COO trong phân tử: PVA, PMM, to lapsan...
- Poli amit: các polime có liên kết peptit CO-NH- trong phân tử: nilon -6; nilon -7; nilon-6,6.





TRẮC NGHIỆM LÝ THUYẾT

Câu 1: Quá trình nhiều phân tử nhỏ (monome) kết hợp với nhau thành phân tử lớn (polime) đồng thời giải phóng những phân tử nước gọi là phản ứng

- A. nhiệt phân.
- **B**. trao đổi.
- C. trùng hợp.
- **D**. trùng ngưng.

Câu 2: Cao su buna - S được điều chế bằng:

- A. Phản ứng trùng hợp.
- **B**. Phản ứng đồng trùng hợp.
- C. Phản ứng trùng ngưng.
- **D**. Phản ứng đồng trùng ngưng.

Câu 3: Phản ứng nào sau đây tạo ra sản phẩm là cao su buna – S?

$$\begin{array}{lll} A.nCH_2 = CH - CH = CH_2 & \xrightarrow{t^o, \, p, \, xt} & & \left\langle CH_2 - CH = CH - CH_2 \right\rangle_n \\ B.nCH_2 = CH - C = CH_2 & \xrightarrow{t^o, \, p, \, xt} & \left\langle CH_2 - CH = C - CH_2 \right\rangle_n \\ C.nCH_2 = CH - C = CH_2 & \xrightarrow{t^o, \, p, \, xt} & \left\langle CH_2 - CH = C - CH_2 \right\rangle_n \\ CH_3 & & CH_2 - CH = CH_2 \right\rangle_n \\ D.nCH_2 = CH - CH = CH_2 & + mCH = CH_2 \xrightarrow{t^o, \, p, \, xt} & \left\langle CH_2 - CH = CH - CH_2 \right\rangle_n & \left\langle CH - CH_2 \right\rangle_m \\ C_6H_5 & & \left\langle CH_2 - CH = CH - CH_2 \right\rangle_n & \left\langle CH - CH_2 \right\rangle_m \end{array}$$

Câu 4: Phản ứng nào sau đây tạo ra sản phẩm là cao su isopren?

$$A.nCH_{2}=CH-CH=CH_{2} \xrightarrow{t^{0}, p, xt} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=CH-CH_{2}\right)_{n}.$$

$$B.nCH_{2}=CH-C=CH_{2} \xrightarrow{t^{0}, p, xt} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=C-CH_{2}\right)_{n}.$$

$$C.nCH_{2}=CH-C=CH_{2} \xrightarrow{t^{0}, p, xt} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=C-CH_{2}\right)_{n}.$$

$$CH_{3} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=C-CH_{2}\right)_{n}.$$

$$CH_{3} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=C-CH_{2}\right)_{n} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=CH-CH_{2}\right)_{n} \leftarrow \left(CH-CH_{2}\right)_{m}.$$

$$CH_{2}=CH-CH=CH_{2} \leftarrow \left(CH_{2}-CH=CH-CH_{2}\right)_{n} \leftarrow \left(CH-CH_{2}\right)_{m}.$$

Câu 5: Thuỷ tinh plexiglas là polime nào sau đây?

- A. Polimetyl metacrylat (PMM).
- **B.** Polivinyl axetat (PVA).
- C. Polimetyl acrylat (PMA).
- D. Tất cả đều sai.

Câu 6 : Hiđro hoá hợp chất hữu cơ X được isopentan. X tham gia phản ứng trùng hợp được một loại cao su. Công thức cấu tạo thu gọn của X là

$$A.CH_3 - CH_2 - C \equiv CH \qquad . \qquad B.CH_3 - C = C = CH_2 \qquad . \\ C.CH_2 = C - CH = CH_2 \qquad . \qquad CH_3 = CH - CH = CH_2 \qquad . \\ CH_3 \qquad . \qquad . \qquad .$$





Câu 7: Để điều chế nilon - 6,6 người ta dùng axit nào để trùng ngưng với hexametylen điamin?

A. axit axetic.

B. axit oxalic.

C. axit stearic.

D. axit adipic.

Câu 8: Phản ứng nào sau đây tạo ra sản phẩm là cao su buna – N?

Câu 9: Tên của monome tạo ra polime có công thức

$$\begin{pmatrix} CH_3 \\ C-CH_2 \\ I \end{pmatrix} n$$
COOH

A. axit acrylic.

B. metyl acrylat.

C. axit metacrylic.

D. metyl metacrylat.

Câu 10 : Sản phẩm của phản ứng trùng hợp metyl metacrylat được gọi là

A. nhưa bakelít.

B. nhưa PVC.

C. chất đẻo.

D. thuỷ tinh hữu cơ.

Câu 11: Tơ capron được điều chế từ monome nào sau đây?

A. axit metacrylic.

B. caprolactam.

C. phenol.

D. axit caproic.

Câu 12: Tơ enang được điều chế bằng cách

A. trùng hợp axit acrylic.

B. trùng ngưng alanin.

C. trùng ngưng H₂N-(CH₂)₆-COOH.

D. trùng ngưng HOOC-(CH₂)₄-COOH.

Câu 13: Nhựa PS được điều chế từ monome nào sau đây?

A. axit metacrylic.

B. caprolactam.

C. phenol.

D. stiren.

Câu 14: Chất có khả năng trùng hợp thành cao su là

$$A.CH2 = C - CH = CH2.$$

$$CH3$$

$$D.CH_2 = CH - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

Câu 15: Từ monome nào sau đây có thể điều chế được poli(vinyl ancol)?







 $A.CH_2 = CH - COOCH_3$ $B.CH_2 = CH - OCOCH_3$ $D.CH_2 = CH - CH_2 - OH.$ $C.CH_2 = CH - COOC_2H_5$ Câu 16: Polivinyl clorua có công thức là **A**. (-CH₂-CHCl-)₂. **B**. $(-CH_2-CH_2-)_n$. **C**. (-CH₂-CHBr-)_n. **D**. (-CH₂-CHF-)_n. Câu 17: Chất không có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là A. stiren. **B**. isopren. C. propen. **D**. toluen. Câu 18: Chất có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là A. propan. B. propen. **D**. toluen. Câu 19. Chất nào dưới đây không tham gia phản ứng trùng hợp? A. axetilen. **B**. isopren. C. stiren. **D**. xilen. Câu 20. Hợp chất nào không thể trùng hợp thành polime. **B**. Axit acrylic C. Axit picric. **D**. Vinylclorua Câu 21. Dãy gồm các chất đều có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là: A. 1,1,2,2-tetrafloeten; propilen; stiren; vinyl clorua. **B**. buta-1,3-đien; cumen; etilen; *trans*-but-2-en. C. stiren; clobenzen; isopren; but-1-en. **D**. 1,2-điclopropan; vinylaxetilen; vinylbenzen; toluen Câu 22. Chất không có khả năng tham gia phản ứng trùng ngưng là: **B**. axit terephtalic. A. glyxin. C. axit axetic. **D**. etylen glycol. Câu 23: Poli (etylen terephtalat) được điều chế bằng phản ứng đồng trùng ngưng axit terephtaic với chất nào sau đây? A. Etilen **B**. Etylen glicol C. Glixerol **D**. ancol etylic Câu 24: Tên gọi của polime có công thức (-CH₂-CH₂-)n là **A**. polivinyl clorua. **B**. polietilen. C. polimetyl metacrylat. **D**. polistiren. Câu 25: Chất tham gia phản ứng trùng hợp tạo ra polime là A. CH₃-CH₂-Cl. **B**. CH₃-CH₃. \mathbf{C} . \mathbf{CH}_2 = \mathbf{CH} - \mathbf{CH}_3 . **D**. CH₃-CH₂-CH₃. Câu 26: Monome được dùng để điều chế polietilen là A. CH₂=CH-CH₃.**B**. $CH_2=CH_2$. C. CH≡CH. **D**. $CH_2=CH-CH=CH_2$. Câu 27. Poli (vinyl axetat) là polime được điều chế bằng phản ứng trùng hợp: **B**. $CH_2 = CH - COO - C_2H_5$. A. $C_2H_5COO - CH = CH_2$. \mathbf{C} . $\mathbf{CH_3COO} - \mathbf{CH} = \mathbf{CH_2}$. **D**. $CH_2 = CH - COO - CH_3$. **Câu 28:** Cho các polime sau: (-CH₂ - CH₂-)_n; (- CH₂- CH=CH- CH₂-)_n; (- NH-CH₂-CO-)_n Công thức của các monome để khi trùng hợp hoặc trùng ngưng tạo ra các polime trên lần lượt là A. CH₂=CHCl, CH₃-CH=CH-CH₃, CH₃- CH(NH₂)- COOH. **B**. CH₂=CH₂, CH₂=CH-CH= CH₂, NH₂- CH₂- COOH. C. $CH_2=CH_2$, $CH_3-CH=C=CH_2$, NH_2-CH_2-COOH . **D**. CH₂=CH₂, CH₃- CH=CH-CH₃, NH₂- CH₂- CH₂- COOH. Câu 29: Cho dãy các chất: CH₂=CHCl, CH₂=CH₂, CH₂=CH-CH=CH₂, H₂NCH₂COOH. Số chất trong dãy có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là **C**. 3 **A**. 1. **B**. 4 **D**. 2





Câu 30: Polime được đi	lêu chê băng phản ứng tr	rùng ngưng là	
A . nilon-6,6.		B . poli(metyl metacr	ylat).
C . poli(vinyl clorua).	,	D . polietilen.	
Câu 31 : Tơ poliamit là	những polime tổng hợp	có chứa nhiều nhóm	
A. –CO–NH– trong p	ohân tử.	B . –CO– trong	g phân tử.
C. –NH– trong phân t	ıử.	D . –CH(CN)–	trong phân tử.
Câu 32. Polime nào sau	đây được điều chế bằng	g phản ứng trùng hợp?	
A. Poli vinyl clorua.	B . Poli saccarit.	C. Protein.	D . Nilon – 6;6.
Câu 33. Poli (metyl me	tacrylat) và nilon – 6 đu	rợc tạo thành từ các mono	me tương ứng là:
\mathbf{A} . $\mathbf{CH}_3 - \mathbf{COO} - \mathbf{CH} = \mathbf{A}$	$= CH_2 \text{ và } H_2N - (CH_2)_5$	– COOH.	
	$OOCH_3$ và $H_2N - (CH_2)$		
	$OOCH_3$ và $H_2N - (CH_2)$		
	$CH_3 \text{ và } H_2N - (CH_2)_6 - CH_3$	_	
-		p bằng phương pháp đun	• •
A. CH ₃ COOH trong n	•	B . HCHO trong môi	· ·
C. HCOOH trong môi	C	D . CH ₃ CHO trong m	ôi trường axit.
Câu 35. Polime có cấu t		= '	D DE
A. Nhựa baketit.	B . amilopectin.	C. PVC.	D . PE.
Câu 36: To nilon – 6,6	-		
A. $\frac{1}{2}$ NH[CH ₂] ₅ 0	\mathcal{D}_n .	B. \uparrow NH[CH ₂] ₆ CO \uparrow _n .	
C.– $(NH[CH_2]_6N$	NHCO[CH ₂] ₄ CO $\frac{1}{n}$.	D. $+$ NHCH(CH ₃)CO $+$	 n
Câu 37. Một loại polime	e có cấu tạo không phân	nhánh như sau	
-	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -C		
Công thức một mắt xích	của polime này là		
A CH ₂ -	B CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	C CH ₂ -CH ₂ -	D CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -
Câu 38: Hai chất nào du	ới đây tham gia phản ứng	g trùng ngưng với nhau tạc	to nilon- 6,6
A. Axit ađipic và etyle	en glicol		
B . Axit picric và hexa	metylenđiamin		
C. Axit ađipic và hexa	•		
D . Axit glutamic và he	exaetylenđiamin		
Câu 39: Polime nào sau	đây có tên gọi "tơ nilo	n" hay "olon" được dùng	dệt may quần áo ấm?
A. Poli(metylmetacryl	at)	B. Poliacrilonitrin	
C. Nilon – 6		D . Poli stiren	
Câu 40: Sản phẩm trùng	g hợp của buta-1,3-đien	với CH ₂ =CH-CN có tên g	gọi thông thường:
A. Cao su	B . Cao su buna	C. Cao su buna –N	D . Cao su buna –S
Câu 41. To nilon thuộc	loại:		
${f A}$. tơ nhân tạo.	B . to thiên nhiên.	C. to polieste.	D . to poliamit.
Câu 42: Tơ nào dưới đâ	ly thuộc loại tơ nhân tạo	?	



TRƯỜNG HUẤN LUYỆN ĐỖ ĐẠI HỌC

A. To capron	B. To nilon-6,6	C. Tơ tằm	D. To axetat
Câu 43: Tơ nào sau đây	thuộc loại tơ bán tổng	hợp (tơ nhân tạo)?	
A. Bông.	B . To visco.	C . To nilon-6,6.	D . Tơ tằm.
Câu 44:Tơ không thuộc	loại tơ poliamit là tơ		
A . nilon-6,6.	B . tằm.	C. nilon-7.	D . nitron.
Câu 47: Tơ lapsan thuộc	loại tơ:		
A. poliamit.	B . polieste.	C. poliete.	D . vinylic.
Câu 48. Cho các tơ sau:	to xenlulozo axetat, to	capron, to nitron, to visco,	tơ nilon-6,6, tơ enang. Có bao
nhiều tơ thuộc loại tơ pol	iamit?		
A. 2	B . 1	C. 4	D . 3
Câu 49. Sản phẩm hữu	cơ của phản ứng nào s	au đây <i>không</i> dùng để chế t	tạo tơ tổng hợp?
A. Trùng hợp vinyl xi	anua.	B . Trùng ngưng axit ε-am	inocaproic.
C. Trùng hợp metyl m	ıetacrylat	D . Trùng ngưng hexamety	lenđiamin với axit ađipic.
Câu 50. Trong các polim	e có cùng số mắt xích	sau đây, polime nào có khố	i lượng phân tử lớn nhất?
A. Poli (vinyl axetat)	B. To capron	C. Thuỷ tinh hữu cơ	D . Polistiren
Câu 51. Phát biểu nào sa	u đây là đúng?		
A. Tơ visco là tơ tổng l	ıợp.		
B . Trùng ngưng buta –	1,3 – đien với acriloni	trin có xúc tác Na được cao	su buna – N.
C. Trùng hợp stiren thu	ı được poli(phenol – fo	omanđehit).	
D . Poli(etylen terephtal	at) được điều chế bằng	g phản ứng trùng ngưng các	monome tương ứng.
Câu 52. Nhận định nào s	au đây không đúng?		
A. Tơ tằm, bông, cao si	u, tinh bột là polime th	iên nhiên.	
B . To capron, to enang	, tơ clorin và nilon -6,6	là tơ tổng hợp.	
C. To capron, to enang	, to clorin và nilon -6,6	b bị phân hủy trong cả môi t	rường axit và bazơ.
D . Chất dẻo là vật liệu	bị biến dạng dưới tác c	lụng của nhiệt độ, áp suất v	à giữ nguyên sự biến dạng ấy
khi thôi tác dụng.			
Câu 53: Cho biến hóa sau	: Xenluloz $\sigma \to A \to B$	\rightarrow C \rightarrow Caosubuna. A, B, C	là những chất nào ?
A. CH_3COOH , C_2H_5OH ,	CH₃CHO.		
B. $C_6H_{12}O_6(glucozo)$, C_2	2H ₅ OH, CH ₂ =CH-CH=	-CH ₂	
C. $C_6H_{12}O_6(glucozo)$, C.	H₃COOH, HCOOH		
D . CH ₃ CHO, CH ₃ COOF			
Câu 54: Polime nào sau	đây là nguyên liệu để s	sản xuất tơ visco?	
A. xenlulozo		B . caprolactam.	
C. axit terephtalic và et	· .	D . vinyl axetat	_
_	lime:tơ tằm, sợi bông, l	en, to enang, to visco, nilon-	-6,6, tơ axetat, loại tơ có nguồn
gốc xenlulozơ là			
A. Tơ tằm, sợi bông,nil	on-6,6	B . Sợi bông, len, nilon	1-6,6
C. To visco, nilon-6,6,		D . Sợi bông, tơ axetat,	
		co, to nilon -6,6, to axetat, t	o capron, to enang; những
loại tơ thuộc loại tơ nhân	tạo là:		





A. tơ tằm và tơ enang.

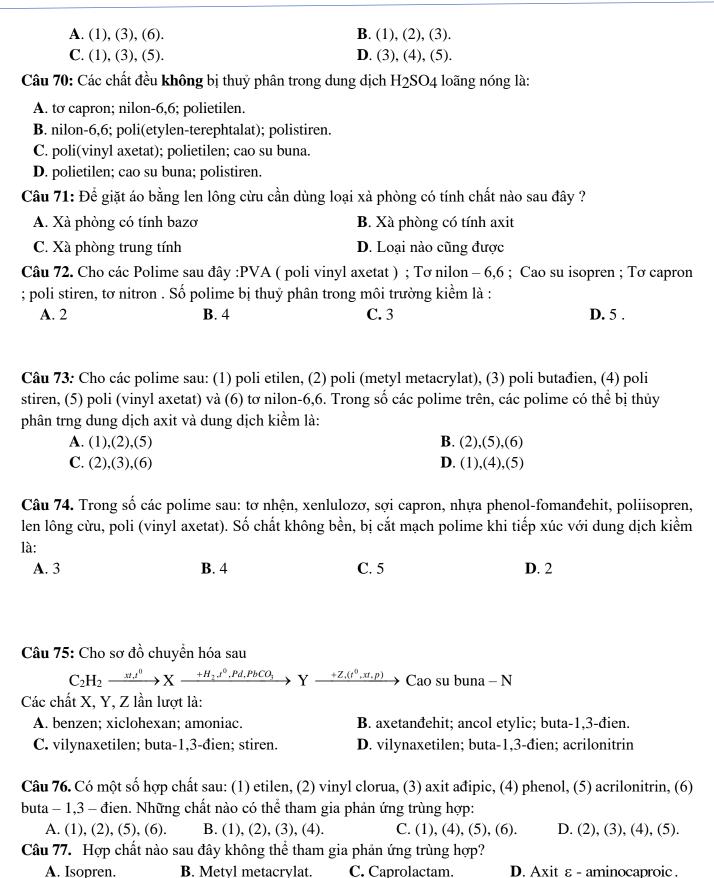
TÀI LIỆU LIVE LỚP VÍP HÓA 12 – ÔN THI ĐẠI HỌC – CÔ THÂN THỊ LIÊN

B. to visco và to nilon -6,6.

C. to mion -0,0 va to	capron.	D . to visco va t	o axetat.
Câu 57: Dùng poli(vir	nylaxetat) có thể làm được	vật liệu nào sau đâ	y?
A. Chất dẻo	B . Polime	C. To	D . Cao su
Câu 58: Phát biểu nào	sau đây đúng?		
A. To visco, to xenlu	ılozo axetat đều thược tơ t	ổng hợp.	
B. To nilon-6,6 được	c điều chế từ hexametylend	điamin và axit axeti	ic.
C. Polietilen và poli	vinylclorua là sản phẩm củ	ủa phản ứng trùng 1	ngưng.
D. Sợi bông, tơ tằm	thuộc tơ thiên nhiên.		
Câu 59: Cho các loại t	o: bông, tơ capron, tơ xen!	lulozơ axetat, tơ tằi	n, tơ nitron, nilon-6,6. Số tơ tổng hợp
là			
A . 5.	B . 2.	C . 3.	D . 4.
Câu 60. Trong các Pol	lime sau: tơ tằm, sợi bông,	sợi đay, len, tơ ena	ang, to visco, to nilon $6 - 6$, to axetat.
Loại tơ có nguồn gốc x	cenlulozo là:		
A. sợi bông, sợi đay	y, to axetat, to visco	B. tơ tằm,	sợi bông, nilon 6-6
C. sợi bông, len, ni	lon 6-6	D . to visd	o, nilon 6-6, to axetat
Câu 61. Trong số các 1	polime sau: (1) to tam, (2) s	sợi bông, (3) len, (4) to enang, (5) to visco, (6) nilon -6.6 ,
(7) to axetat. Loại to có	nguồn gốc xenlulozơ là		
A . (1), (2), (6).	B . (2), (3), (7).	C . (2), (3	D . (2), (5), (7).
Câu 62. Trong số các	loại tơ sau: tơ tằm, tơ vis	co, to nilon -6.6 ,	to axetat, to capron, to enang, những
loại tơ nào thuộc loại t	ơ nhân tạo?		
A. To visco và to ax	etat.	B . To nilon – 6,0	5 và tơ capron.
C. Tơ tằm và tơ enar	ıg.	D . To visco và	to nilon – 6,6
Câu 63. Cho các poli	me: cao su buna, amilopeo	ctin, xenlulozo, cao	o su clopren, to nilon, teflon. Có bao
nhiêu polime thiên nhi	ên?		
A . 1	B . 2	C . 3	D .4
-	lime: PVC, PE, amilopect	tin trong tinh bột, c	cao su lưu hoá. Số polime có cấu trúc
mạng không gian là:			
A . 1	B . 2	C . 3	D . 4
	sau đây không phải là pol	- , -	
A. Teflon	B . to capron	C. tơ tắm	D . to nilon
	ne: poli(vinylclorua), xenlu	ılozo, amilozo, ami	ilopectin. Có bao nhiêu polime có cấu
trúc mạch thẳng:			
A . 1	B . 2	C . 3	D .4
	ố cấu trúc dạng phân nhánh		
A. xenlulozo	B . amilopectin	C. Cao su luu l	
	nông tan trong mọi dung m		
A. PVC	B . Cao su lưu hóa	C. Teflon	D . To nilon
		•	olistiren; (3) nilon-7; (4) poli(etylen-
terephtalat); (5) nilon-	6,6; (6) poli(vinyl axetat),	các polime là sản p	shẩm của phản ứng trùng ngưng là:













Câu 78. Cặp chất nào	sau đây không thể th	iam gia phản ứng trùng ng	gung'?
A. Phenol và foma	ınđehit.	B. Buta $-1,3-\text{dis}$	en và stiren.
C. Axit ađipic và l	nexametylen điamin.	D . Axit terephtalio	c và etylen glicol
Câu 79. Polime [-HN	-(CH ₂) ₅ − CO-] _n được	điều chế nhờ loại phản ứng	g nào sau đây ?
A. Trùng hợp.	B. Trùng ngưng.	C. Cộng hợp.	D. Trùng họp hoặc trùng ngưng.
Câu 80. Trong các pol	ime sau: xenlulozo, n	hựa phenol fomanđehit, x	enlulozo nitrat, cao su. Polime tổng
hợp là			
A. Xenlulozo.	B. Cao su.	C. Xenlulozo nitra	t. D . Nhựa phenol fomanđehit.
Câu 81. Chọn câu sai	i trong những mệnh đ	ề sau:	
A. Cao su isopren	có thành phần giống c	cao su thiên nhiên.	
B. Nhựa phenolfor	nandehit được điều cl	hế bằng cách đun nóng ph	enol với fomandehit lấy dư, xúc
tác bằng axit			
C. Phản ứng trùng	ngưng khác với phản	ưng trùng hợp.	
D . Trùng hợp 2-m	etylbuta-1,3-dien đượ	c cao su buna	
Câu 82. Phát biểu nào	sau đây đúng :		
A. Tinh bột là polime	e mạch không phân nh	nánh.	
C. Aminoaxit là hợ			
	i quá trình có giải phó	ong những pt nhỏ.	
D . Tất cả đều sai.			
Câu 83. Trong số các	loai to sau: (1) [-NH	I-(CH ₂) ₆ -NH-CO-(CH ₂) ₄ -	$CO-]_n$; (2)[-NH-(CH ₂) ₅ -CO-] _n ;
(3) $[C_6H_7O_2(OCO-CH_1)]$			1 / / [(2/6 1 /
A .2,3	B .1,3	=	.1,2,3
ŕ		,	
			netyl metacrylat), policaproamit,
= =	- ·	lime trên thực tế được sử	=
A. 6.	B. 3.	C. 5.	D. 4.
	• , ,		roamit; (3)Poli(metyl metacrylat);
(4)Poli(etylen-terepha	talat); (5)Poli (hexam	etylen ađipamit); (6)To ta	âm; (7)Tơ axetat . Số polime có thể
dùng làm tơ hóa học là	à		
A. 5	B. 4	C. 6	D. 7
Câu 86. Câu nào sau o			•
A .Tinh bột và xenlı	ılozơ đều là polisacca	$\operatorname{crit} \left(C_6 H_{10} O_5 \right)_n \operatorname{nhưng} \operatorname{xen}$	lulozo có thể kéo sợi,tinh bột thì
không.			
B . Len, to tằm, to n	ilon kém bền với nhiệ	et, nhưng không bị thuỷ pl	nân bởi môi trường axit hoặc kiềm.
C. Phân biệt tơ nhâi	n tạo và tơ tự nhiên bằ	ẳng cách đốt, tơ tự nhiên c	cho mùi khét
D . Đa số các polime	e đều không bay hơi d	lo khối lượng phân tử lớn	và lực liên kết phân tử lớn.
Câu 87. Phát bi	ểu nào sau đây đúng?		
_	bền trong môi trường		
-	och trong môi trường lộc loại tơ bán tổng họ		
	u polime có tính đàn l	*.	
C. Cao su la vai liç	a pointie co min dan i		





D. Polietilen được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng etilen.

Câu 88. Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Sau khi lưu hóa, tính đàn hồi của cao su giảm đi.
- B. To nilon-6,6 thuộc loại tơ thiên nhiên.
- C. To nitron được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng.
- **D.** Polietilen là polime được dùng làm chất dẻo.

Câu 89. Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Amilozo có cấu trúc mạch phân nhánh.
- **B.** Poliacrilonitrin được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng.
- C. Polibutadien được dùng để sản xuất cao su buna.
- **D.** Poli(vinyl clorua) được điều chế bằng phản ứng cộng HCl vào etilen.

Câu 90. Cho các phát biểu sau:

- (a) Nước quả chanh khử được mùi tanh của cá.
- (b) Fructozo là monosaccarit duy nhất có trong mật ong.
- (c) Một số este hòa tan tốt nhiều chất hữu cơ nên được dùng làm dung môi.
- (e) Vải làm từ tơ nilon-6,6 bền trong môi trường bazơ hoặc môi trường axit.
- (d) Sản phẩm của phản ứng thủy phân saccarozơ được dùng trong kĩ thuật tráng gương Số phát biểu đúng là

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

Câu 91: Cho các phát biểu sau:

- (a) Mỡ lợn hoặc dầu dừa có thể dùng làm nguyên liệu để sản xuất xà phòng.
 - (b) Nước ép của quả nho chín có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.
 - (c) Trong tơ tằm có các gốc α-amino axit.
 - (d) Cao su lưu hóa có tính đàn hồi, lâu mòn và khó tan hơn cao su thường.
 - (e) Môt số este có mùi thơm được dùng làm chất tạo hương cho thực phẩm và mỹ phẩm.

Số phát biểu đúng là?

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

Câu 92: Cho các nhân xét sau:

- (1). PE, PS, PVC, PMM là các polime tổng hợp.
- (2). Amilozo, amilopectin là các polime có cấu trúc mạch phân nhánh.
- (3). Tơ capron được điều chế bằng 2 phương trùng hợp và trùng ngưng.
- (4). Etilen, propilen, buta-1,3-đien, vinyl clorua, vinyl axetat, axit axetic, axit ađipic đều tham gia được phản ứng trùng hợp.
- (5). To visco, to axetat là to nhân tạo.
- (6). Nhựa bakelit và cao su lưu hóa có cấu trúc mạng lưới không gian.
- (7). Monome dùng để điều chế thủy tinh hữu cơ là vinyl axetat.
- (8). Tơ capron, tơ enang, tơ lapsan, nilon-6,6 đều không bền trong môi trường axit và kiềm. Số nhận xét đúng là:

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





Câu 93. Poli(etylen terephtalat) (viết tắt là PET) là một polime được điều chế từ axit terephtalic và etylen glicol. PET được sử dụng để sản xuất tơ, chai đựng nước uống, hộp đựng thực phẩm. Để thuận lợi cho việc nhận biết, sử dụng và tái chế thì các đồ nhựa làm từ vật liệu chứa PET thường được in kí hiệu như hình bên.

Cho các phát biểu sau:

- (a) PET thuộc loại polieste.
- (b) Tơ được chế tạo từ PET thuộc loại tơ tổng hợp.
- (c) Trong một mắt xích PET, phần trăm khối lượng cacbon là 62,5%.
- (d) Phản ứng tổng hợp PET từ axit terephtalic và etylen glicol thuộc loại phản ứng trùng hợp.
- (đ) Trong dung dịch, etylen glicol phản ứng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tạo dung dịch màu xanh lam. Số phát biểu đúng là

A. 2.

B. 3.

C. 5.

D. 4.

Trích đề thi THPT QG 2023 - BGD

Câu 94. Poli(etylen terephtalat) (viết tắt là PET) là một polime được điều chế từ axit terephtalic và etylen glicol. PET được sử dụng để sản xuất tơ, chai đựng nước uống, hộp đựng thực phẩm. Để thuận lợi cho việc nhận biết, sử dụng và tái chế thì các đồ nhựa làm từ vật liệu chứa PET thường được in kí hiệu như hình bên. Cho các phát biểu sau:



- (a) PET thuôc loai poliamit.
- (b) Tơ được chế tạo từ PET thuộc loại tơ nhân tạo.
- (c) Trong một mắt xích PET, phần trăm khối lương cacbon là 57,14%.
- (d) Phản ứng tổng hợp PET từ axit terephtalic và etylen glicol thuộc loại phản ứng trùng ngưng.
- (đ) Từ etilen điều chế trực tiếp được etylen glicol.

Số phát biểu đúng là

A. 2

B. 4

C. 5

D. 5.

Trích đề thi THPT QG 2023 – BGD

Câu 95. Poli(etylen terephtalat) (viết tắt là PET) là một polime được điều chế từ axit terephtalic và etylen glicol. PET được sử dụng để sản xuất tơ, chai đựng nước uống, hộp đựng thực phẩm. Để thuận lợi cho việc nhận biết, sử dụng và tái chế thì các đồ nhựa làm từ vật liệu chứa PET thường được in kí hiệu như hình bên.

Cho các phát biểu sau:

- (a) PET thuộc loại polieste.
- (b) To được chế tạo từ PET thuộc loại tơ tổng hợp.
- (c) Trong một mắt xích PET, phần trăm khối lượng cacbon là 62,5%.
- (d) Phản ứng tổng hợp PET từ axit terephtalic và etylen glicol thuộc loại phản ứng trùng hợp.
- (đ) 1 mol axit terephtalic phản ứng với dung dịch NaHCO₃ dư sinh ra tối đa 1 mol CO₂. Số phát biểu đúng là

A. 4

B. 5

C. 2

D. 3.

Câu 96. Cho các sơ đồ phản ứng sau (theo đúng tỉ lệ mol):

$$C_7H_{18}O_2N_2(X) + NaOH \longrightarrow X_1 + X_2 + H_2O$$

$$X_1 + 2HCl \longrightarrow X_3 + NaCl$$

$$X_4 + HC1 \longrightarrow X_3$$



 $X_4 \longrightarrow to nilon-6 + H_2O$

Phát biểu nào sau đây đúng

- A. X2 làm quỳ tím hóa hồng.
- B. Các chất X,X4 đều có tính lưỡng tính.
- C. Phân tử khối của X lớn hơn so với X3.
- D. Nhiệt độ nóng chảy của X₁ nhỏ hơn X₄.

Câu 97. Thực hiện sơ đồ phản ứng (đúng với tỉ lệ mol các chất)sau:

$$(1)X + NaOH \xrightarrow{t^0} X_1 + X_2 + 2H_2O$$

$$(2) X_1 + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + X_3$$

$$(3) nX_2 + nX_4 \xrightarrow{t^0} Nilon - 6, 6 + 2nH_2O$$

$$(4) nX_3 + nX_5 \xrightarrow{t^0} \rightarrow$$

 $To lapsan + 2nH_2O$

Nhận định nào sau đây là sai?

- ${\bf A.~X}$ có công thức phân tử là $C_{14}H_{22}O_4N_2$.
- **B.** X₂ có tên thay thế là hexan-1,6-điamin
- C. X₃ và X₄ có cùng số nguyên tử cacbon.
- $D. X_2, X_4$ và X_5 có mạch cacbon không phân nhánh.

Câu 98: Cho các sơ đồ phản ứng theo đúng tỉ lệ mol:

(a)
$$X + 2NaOH \xrightarrow{t^o} X_1 + 2X_2$$
;

(b)
$$X_1 + H_2SO_4 \longrightarrow X_3 + Na_2SO_4$$
;

(c)
$$nX_3 + nX_4 \xrightarrow{t^0, xt}$$
 poli(etylenterephtalat) + $2nH_2O$;

(d)
$$X_2 + O_2 \xrightarrow{t^o, xt} X_5 + 2H_2O;$$

(e)
$$X_4 + 2X_5 \stackrel{\text{H}_2SO_{4d}, t^0}{\longleftrightarrow} X_6 + 2H_2O$$
.

Cho biết: X là este có công thức phân tử C₁₂H₁₄O₄; X₁, X₂, X₃, X₄, X₅, X₆ là các hợp chất hữu cơ khác nhau. Phân tử khối của X₆ là





BÀI TẬP

A . 12.000	B. 13.000	C . 15.000	D . 17.000
			nệ số trùng hợp để tạo polime này
A. PVC			D. Teflon
Câu 3 : Khối lượng phâ		bằng 16950 đvC, của t	ơ enang bằng 21590 đvC. Số mắ
Câu 4. Khối lượng củ		n-6,6 là 27346 đvC và	của một đoạn mạch tơ capron là u trên lần lượt là
	ıng bình của PVC là 7500		của PVC là
			D. 25.000
			ủa loại polietylen đó xấp xỉ D. 1786
Câu 7: Polime X có ph	ân tử khối là 336000 và h	nệ số trùng hợp là 12000	O. Vậy X là
A. PE.	B. PP.	C. PVC	D. Teflon.







A . 3	B . 6	C . 4	D. 5	
	C thu được một polime c trong mạch PVC. Giá trị	hứa 66,77% clo về khối lư của k là :	ợng, trung bình 1 phân tủ	r clo phảr
A. 2.	B. 1.	C. 3.		
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •				
			······································	
âu 10. Một loại ca u nối đisunfua –S	ao su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b lỳnh đã thay thế H ở nhóm	ao nhiêu mắt xích isopre metylen trong mạch cao	n có một
ìu 10. Một loại ca u nối đisunfua –S A . 54	no su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B . 46	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b	ao nhiêu mắt xích isopre metylen trong mạch cao D . 63	n có một su.
a u 10. Một loại ca 1 nối đisunfua –S A . 54	ao su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B . 46	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b rỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24	ao nhiêu mắt xích isopre metylen trong mạch cao D . 63	n có một su.
âu 10. Một loại ca u nối đisunfua –S A . 54	ao su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B . 46	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b lỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24	ao nhiêu mắt xích isopre metylen trong mạch cao D . 63	n có một su.
âu 10. Một loại ca u nối đisunfua –S A . 54	no su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B . 46	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b rỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24 ạo thành khi cho cao su th	ao nhiêu mắt xích isopre metylen trong mạch cao D . 63	n có một su.
âu 10. Một loại ca tu nối đisunfua –S A. 54 âu 11: Cao su lưư o khoảng 2,0% lưư	ao su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B . 46 I hóa (loại cao su được t I huỳnh về khối lượng. C	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b rỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24	ao nhiêu mắt xích isopre metylen trong mạch cao D . 63 iên nhiên tác dụng với lư cho H ở cầu metylen tro	n có một su.
âu 10. Một loại ca au nối đisunfua –S A. 54 âu 11: Cao su lưư b khoảng 2,0% lưư o su. Vậy khoảng A. 50.	no su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B. 46 I hóa (loại cao su được t I huỳnh về khối lượng. (bao nhiêu mắt xích isop	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b rỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24 ạo thành khi cho cao su th Giả thiết rằng S đã thay thế ren có một cầu đisunfua — C. 48.	ao nhiêu mắt xích isopremetylen trong mạch cao D . 63 iên nhiên tác dụng với lư cho H ở cầu metylen tro S–S–? D. 44.	n có một su. ru huỳnh ong mạch
âu 10. Một loại ca tu nối đisunfua –S A. 54 âu 11: Cao su lưư o khoảng 2,0% lưư to su. Vậy khoảng A. 50.	no su lưu hóa chứa 2% lư -S-, giả thiết rằng lưu hư B. 46 t hóa (loại cao su được ta huỳnh về khối lượng. Co bao nhiêu mắt xích isop B. 46.	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b rỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24 ạo thành khi cho cao su th Giả thiết rằng S đã thay thế ren có một cầu đisunfua —	ao nhiêu mắt xích isopremetylen trong mạch cao D . 63 iên nhiên tác dụng với lư cho H ở cầu metylen tro S–S–? D. 44.	n có một su. ru huỳnh ong mạch
âu 10. Một loại ca tu nối đisunfua –S A. 54 âu 11: Cao su lưư o khoảng 2,0% lưư to su. Vậy khoảng A. 50.	no su lưu hóa chứa 2% lư-S-, giả thiết rằng lưu hư B. 46 hóa (loại cao su được ta huỳnh về khối lượng. Cao nhiều mắt xích isop	ru huỳnh. Hỏi cứ khoảng b rỳnh đã thay thế H ở nhóm C. 24 ạo thành khi cho cao su th Giả thiết rằng S đã thay thế ren có một cầu đisunfua – C. 48.	ao nhiêu mắt xích isopremetylen trong mạch cao D . 63 iên nhiên tác dụng với lư cho H ở cầu metylen tro S-S- ? D. 44.	n có một su. ru huỳnh ong mạch





stiren trong loại polim A. 1 : 2	B . 2 : 1	,	D . 1,5 : 1
Câu 13: Phản ứng đồ	ng trùng hợp giữa stire	en và butadien – 1,3 thu đu	ợc một polime A. Cứ 3,275 g
=	m brom. Tính tỉ lệ số n B . 4/5	nắt xích butadien và stiren to C.1/2	rong polime trên D . 3/7
A . 2/3			
			D . 3/1
C âu 14. Lấy lượng an niệu suất este hóa là 50	ncol và axit để sản xuất 0%. Khối lượng ancol	t 1 tấn thủy tinh hữu cơ. Bi và axit lần lượt là:	ết hiệu suất trùng hợp là 80%
C âu 14. Lấy lượng an	ncol và axit để sản xuất 0%. Khối lượng ancol ,5 tấn	t 1 tấn thủy tinh hữu cơ. Bi	ết hiệu suất trùng hợp là 80%



		exiglas thì khối lượng a trình trùng ngưng là 80	_	ứng là (biết rằng
A . 14,33 kg và C . 1433 kg và	1 53,3kg	B . 143,3kg và 5 D . 14,33kg và 5	3,3kg	
		D . 14,33kg vu 3		
	(PVC) được điều chế từ 1 tấn PVC phải cần m	\hat{x} khí thiên nhiên (CH ₄). ột thể tích metan là:	Nếu hiệu suất của	toàn bộ quá trình
A . 3500m ³	B. 3560m ³	C. 3584m ³		
Câu 17: Da nhân tạo c $CH_4 \longrightarrow C_2H_2$ Nếu hiệu suất của toài	(PVC) được điều chế từ $\longrightarrow C_2H_3Cl \longrightarrow PVC$	là 20%, muốn điều chế	r đồ:	
		C. 4480 m ³ .		
hóa và h	iệu suất c ilen − H=96% + v inyl clor	n (CH4 chiếm 95% thể tí của mỗi gi rua — H=90% PVC . Muc	ai đoạn	như sau:
A . 5589.	B . 5883	3. C.	2941.	D . 5880.





			`	,					•		
Câu 19 :	Tir	alucoza	điển	chê	can	211 R11	na theo	sa đ	ີ່ ເລາເ	đây	
Cau I).	1 u	grucozo	uicu	CHC	cao i	ou Du.	на шсо	so a) sau	uay	•

 $Glucoz\hat{o} \longrightarrow Ancol\ etylic \longrightarrow Buta-1,3-dien \longrightarrow Cao\ su\ Buna$

Hiệu suất của quá trình điều chế là 75%, muốn thu được 32,4 kg cao su thì khối lượng glucozơ cần dùng là :

- **A.** 81 kg. **B.** 108 kg. **C.** 144 kg. **D.** 96 kg.
- Câu 20: Người ta có thể điều chế cao su Buna từ gỗ theo sơ đồ sau :

 $Xeluloz\hat{o} \xrightarrow{35\%} Glucoz\hat{o} \xrightarrow{80\%} Ancol\ etylic \xrightarrow{60\%} Buta-1,3-dien \xrightarrow{60\%} Cao\ su\ Buna$

Khối lượng xenlulozo cần để sản xuất 1 tấn cao su Buna là :

- **A.** 5,806 tấn.
- **B.** 25,625 tấn.
- **C.** 37,875 tấn.
- **D.** 29,762 tấn.