# Tài Liệu Ôn Thi Group CÂU HỎI VẬN DỤNG

Câu 1:	Chất nào sau đây không phải là polime?							
	A. Chất béo.	B. Xenlulozo.	C. Poli(vinyl clorua).	D. Polibuta-1,3-đien.				
Câu 2:	Polime nào sau đây có thành phần hóa học gồm các nguyên tố C, H và O?							
	A. Poli(vinyl clorua).		B. Poliacrilonitrin.					
	C. Poli(metyl metacry	lat).	D. Polietilen.					
Câu 3:	Loại polime nào sau đ	ây khi đốt cháy hoàn toà	n chỉ thu được CO2 và H2O?					
	A. Tơ tằm.	B. To olon.	<b>C.</b> Nilon-6,6.	<b>D.</b> Polietilen.				
Câu 4:	Tên gọi của polime có công thức $(-CH_2 - CH_2)$ là							
	A. polietilen.		B. poli(metyl metacry	vlat).				
	C. polistiren.		<b>D.</b> poli(vinyl clorua).					
Câu 5:	Polime nào sau đây là	Polime nào sau đây là polime bán tổng hợp?						
	A. To olon.	B. Tơ tầm.	C. To nilon-6.	D. To visco.				
Câu 6:	Polime nào sau đây thuộc loại polime thiên nhiên?							
	A. Chất béo.  B. Xenlulozo.  C. Poli(vi  Polime nào sau đây có thành phần hóa học gồm các nguyê  A. Poli(vinyl clorua).  B. Poliacr  C. Poli(metyl metacrylat).  D. Polieti  Loại polime nào sau đây khi đốt chấy hoàn toàn chỉ thu đu  A. Tơ tằm.  B. Tơ olon.  C. Nilon-  Tên gọi của polime có công thức +(CH₂ - CH₂ +) là  A. polietilen.  B. poli(vi  C. polistiren.  D. poli(vi  Polime nào sau đây là polime bán tổng hợp?  A. Tơ olon.  B. Tơ tằm.  C. Tơ nile  Polime nào sau đây thuộc loại polime thiên nhiên?  A. Polietilen.  B. Tơ olon.  C. Tơ tằm  C. Tơ tằm  Polime nào sau đây thuộc loại polime thiên nhiên  A. thủy tinh hữu cơ.  B. xenlulozo.  C. protein  Polime nào sau đây thuộc loại poliamit?  A. Polibutadien.  B. Polietilen.  C. Nilon-  Polime nào sau đây có cấu trúc mạch phân nhánh?  A. Amilozo.  B. Poli(vinyl clorua).  C. Polieti  Loại polime có chứa nguyên tố halogen là  A. PE.  B. PVC.  C. cao su  11: Polime nào sau đây khi đốt cháy không sinh ra N₂?  A. Tơ axetat.  B. Tơ tằm.  C. Tơ nile  Loại polime cố chứa nguyên tố halogen là  A. PE.  B. PVC.  C. cao su  12: Khi nhựa PVC cháy sinh ra nhiều khí độc, trong đó có khí z  thu được kết tủa trắng. Công thức của khí X là  A. C₂H₄.  B. CO₂.  C. HCl.  13: Công thức phân tử của cao su thiên nhiên là  A. (C₂H₄).  B. (C₄Hგ).  C. (C₄H6)	C. Tơ tầm.	D. To axetat.					
Câu 7:	Polime nào sau đây không phải là polime thiên nhiên							
	A. thủy tinh hữu cơ.	B. xenlulozo.	C. protein.	D. cao su tự nhiên.				
Câu 8:	Polime nào sau đây thuộc loại poliamit?							
	A. Polibutađien.	B. Polietilen.	<b>C.</b> Nilon-6,6.	<b>D.</b> Poli(vinyl clorua).				
Câu 9:	Polime nào sau đây có cấu trúc mạch phân nhánh?							
	A. Amilozo.	<b>B.</b> Poli(vinyl clorua).	C. Polietilen.	D. Amilopectin.				
<b>Câu 10:</b>	Loại polime có chứa nguyên tố halogen là							
	<b>A.</b> PE.	B. PVC.	C. cao su buna.	D. to olon.				
Câu 11:	Polime nào sau đây khi đốt cháy không sinh ra N <sub>2</sub> ?							
	A. To axetat.	B. Tơ tằm.	<b>C.</b> To nilon–6,6.	D. To olon.				
<b>Câu 12:</b>	Khi nhựa PVC cháy sinh ra nhiều khí độc, trong đó có khí X. Biết khí X tác dụng với dung dịch AgNO							
	thu được kết tủa trắng. Công thức của khí X là							
	<b>A.</b> $C_2H_4$ .	<b>B.</b> CO <sub>2</sub> .	C. HCl.	<b>D.</b> CH <sub>4</sub> .				
<b>Câu 13:</b>	Công thức phân tử của cao su thiên nhiên là							
	<b>A.</b> $(C_2H_4)_n$ .	<b>B.</b> $(C_4H_8)_n$ .	$C. (C_4H_6)_n.$	<b>D.</b> $(C_5H_8)_n$ .				
<b>Câu 14:</b>	Polime nào sau đây được dùng để chế tạo vật liệu có tính dẻo?							
	A. Poli(vinyl clorua).		B. Poli(vinyl xianua).					
	C. Poli(hexametylen a	đinamit).	D. Poli(etylen terephtalat).					

Câu 15:	Polime X là chất rắn trong suốt, có khả năng cho ánh sáng truyền qua tốt nên được dùng chế tạo t						
	tinh hữu cơ plexiglas. Tên gọi của X là:						
	<ul><li>A. poliacrilonitrin.</li><li>C. polietilen.</li></ul>		B. poli(metyl metacrylat).				
	_	2	<b>D.</b> poli(vinyl clorua).				
<b>Câu 16:</b>	Nhựa PP (polipropilen) được tổng hợp từ						
	$\mathbf{A}$ . $\mathbf{CH}_2$ = $\mathbf{CH}_2$ .	<b>B.</b> $CH_2=CH-CN$ .	<b>C.</b> CH <sub>3</sub> –CH=CH <sub>2</sub> .	D. C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH và HCHO.			
<b>Câu 17:</b>	Monome được dùng để	điều chế polistiren (PS)	là				
	<b>A.</b> $C_6H_5CH=CH_2$ .	<b>B.</b> CH <sub>2</sub> =CH-CH=CH <sub>2</sub>	. C. $CH_2=CH_2$ .	<b>D.</b> CH <sub>2</sub> =CH-CH <sub>3</sub> .			
<b>Câu 18:</b>	Polime nào sau đây được sử dụng để sản xuất cao su buna?						
	A. poli butadien.	B. poli etilen.	C. poli stiren.	<b>D.</b> poli (stiren-butadien).			
Câu 19:	Cây cao su là loại cây c	eông nghiệp có giá trị k	inh tế cao. Chất lỏng th	u được từ cây cao su giống như			
	nhựa cây (gọi là mủ cao	su) được dùng để sản x	xuất cao su tự nhiên. Pol	lime trong cao su tự nhiên là			
	A. Polistiren.	B. Poliisopren.	C. Polietilen.	D. Poli(butađien).			
<b>Câu 20:</b>	Công ty <b>The Goodyear</b>	· <b>Tire &amp; Rubber</b> là mộ	ot trong những công ty l	ốp xe lớn nhất thế giới khởi lập			
	năm 1898. Năm 1971, lốp Goodyear trở thành bánh xe đầu tiên lăn trên Mặt Trăng. Tên công ty được						
	đặt theo tên của nhà tiên	phong Charles Goodye	ar, người khám phá ra pl	hương pháp kết hợp giữa nguyên			
	tố S (lưu huỳnh) với cao	o su để tạo ra một loại c	cao su có cấu trúc dạng	mạch không gian, làm tăng cao			
	tính bền cơ học, khả năng chịu được sự ma sát, va chạm. Loại cao su này có tên là						
	A. cao su buna-S.	<b>B.</b> cao su buna-N.	C. cao su buna.	D. cao su lưu hóa.			
<b>Câu 21:</b>	Tơ nào sau đây thuộc lo	ại tơ tổng hợp?					
	<b>A.</b> To nilon-6,6.	B. To xenlulozo axeta	t.C. Sợi bông.	<b>D.</b> To visco.			
Câu 22:	Cho dãy gồm các tơ: (1)	to nitron, (2) to capron	, (3) to visco, (4) to nilo	on-6,6. Có bao nhiêu tơ được sản			
	xuất từ xenlulozơ?						
	<b>A.</b> 3.	<b>B.</b> 2.	<b>C.</b> 1.	<b>D.</b> 4.			
Câu 23:	Cho các polime: polietil	en, xenlulozo, protein, t	inh bột, nilon-6, nilon-6	,6, polibutađien. Dãy các polime			
	tổng hợp là						
	A. Polietilen, polibutađi	en, nilon-6, nilon-6,6.	B. Polietilen, xenlulozo, nilon-6, nilon-6,6.				
	C. Polietilen, tinh bột, n	ilon-6, nilon-6,6.	D. Polietilen, nilon-6, nilon-6,6, xenlulozo.				
Câu 24:	Công thức một đoạn mạ	ch của tơ nilon-6 là:		A.			
	<b>A.</b> (-CH <sub>2</sub> -CH=CH-CH <sub>2</sub> )	$0_{\mathrm{n}}$ .	<b>B.</b> (-NH-[CH <sub>2</sub> ] <sub>6</sub> -CO-) <sub>1</sub>	ı.			
	C. (-NH-[CH <sub>2</sub> ] <sub>6</sub> -NH-CO	O-[CH <sub>2</sub> ] <sub>4</sub> -CO-) <sub>n</sub> .	<b>D.</b> (-NH-[CH <sub>2</sub> ] <sub>5</sub> -CO-) <sub>n</sub> .				
Câu 25:	Tơ nilon-6,6 là sản phẩm trùng ngưng của						
	A. ure và fomanđehit.		B. axit ađipic và hexametylenđiamin.				
	C. phenol và fomanđehi	it.	D. etylen glicol và axit terephtalic.				

Câu 26:	Để tạo ra tơ lapsan cần thực hiện phương trình hóa học của phản ứng						
	A. trùng ngưng lysin.						
	B. trùng hợp caprolact	am.					
	C. đồng trùng ngưng g	giữa etylen glicol và axit	terephtalic.				
	D. đồng trùng ngưng g	giữa ure và fomanđehit.					
Câu 27:	Tơ capron được điều c	chế từ monome nào sau c	đây?				
	A. axit metacrylic.	B. caprolactam.	C. phenol.	D. axit caproic.			
Câu 28:	Phát biểu nào sau đây	đúng?					
	A. To nitron thuộc to	tổng hợp.	B. To lapsan thuộc to poliamit.				
	C. To nilon-6,6 thuộc	tơ nhân tạo.	D. To visco thuộc tơ thiên nhiên.				
Câu 29:	axetat); (6) to nilon-6, dung dịch kiềm là:	6. Trong các polime trên	, các polime bị thủy ph	ađien; (4) polisitiren; (5) poli(vinyl nân cả trong dung dịch axit và trong			
	<b>A.</b> (1), (4), (5), (3).	<b>B.</b> (1), (2), (5), (4).	<b>C.</b> (2), (5), (6).	<b>D.</b> (2), (3), (6).			
Câu 30:	Cho các phát biểu sau	:					
	(1) To visco, to axetat	đều thuộc loại tơ tổng h	ıợp.				
	(2) Polietilen và Poli(v	vinyl clorua) là sản phẩn	n của phản ứng trùng l	ıợp.			
	(3) To nilon-6,6 được điều chế từ hexametylenđiamin và axit stearic.						
	(4) Cao su thiên nhiên không tan trong nước cũng như trong xăng, benzen.						
	(5) Tơ nitron (olon) được tổng hợp từ vinyl xianua (acrilonitrin).						
	Số phát biểu đúng là						
	1						

Tự học – TỰ LẬP – Tự do! ---- (Thầy Phạm Thắng | TYHH) ----

TAILE ION

# BÀI TẬP TỰ LUYÊN - HOC SINH CHẮM CHỈ TỰ LÀM!

(Trong quá trình làm, nếu có thắc mắc, em hãy đăng lên group HỞI ĐÁP nhé)

Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là Câu 1:

$$\left( - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \right)_n$$

A. polietilen.

**B.** polistiren.

**C.** poli(metyl metacrylat).

**D.** poli(vinyl clorua).

Câu 2: Tên goi của polime có công thức cho dưới đây là

$$CH - CH_2 n$$

**A.** poli(metyl metacrylat).

**B.** poli(vinyl clorua). **C.** polietilen. **D.** polistiren.

Câu 3: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

$$\begin{array}{c} COOCH_3 \\ \hline \\ CH_2 \hline \\ C \\ \hline \\ CH_3 \end{array}$$

**A.** poli(metyl metacrylat).

**B.** poli(vinyl clorua). **C.** polietilen. **D.** polistiren.

Câu 4: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

$$\begin{array}{c|c} \leftarrow CH_2 - CH - \\ & | \\ & Cl \end{array}$$

**A.** poli(metyl metacrylat).

**B.** poli(vinyl clorua). **C.** polietilen. **D.** polistiren.

Câu 5: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

$$\leftarrow$$
 CH<sub>2</sub>—CH—CH—CH<sub>2</sub>— $\rightarrow$ n

A. cao su buna-S.

**B.** cao su buna.

C. cao su buna-N.

D. cao su isopren.

Câu 6: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

A. to nilon-6.

**B.** to nilon-7.

C. to nilon-6,6.

**D.** to olon.

Câu 7: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

A. to nilon-6.

**B.** to nilon-7.

C. to nilon-6,6.

D. to olon.

Câu 8: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

- A. to nilon-6.
- **B.** to nilon-7.
- C. to nilon-6,6.
- D. to olon.

Câu 9: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

$$\left(\begin{array}{c} CH_2 - CH \\ CN \end{array}\right)_n$$

- A. to nilon-6.
- **B.** to nilon-7.
- C. to nilon-6,6.
- D. to olon.

Câu 10: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

- A. cao su buna.
- **B.** cao su buna-S.
- C. cao su buna-N.
- D. cao su isopren.

Câu 11: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

$$-$$
CH<sub>2</sub>— CH = CH — CH<sub>2</sub>— CH — CH<sub>2</sub>  
 $-$ CN

- A. cao su buna.
- B. cao su buna-S.
- C. cao su buna-N.
- D. cao su isopren.

Câu 12: Tên gọi của polime có công thức cho dưới đây là

$$-CH_2$$
— $CH$ = $CH$ — $CH_2$ — $CH$ — $CH_2$ — $CH$ 

- A. cao su buna.
- **B.** cao su buna-S.
- C. cao su buna-N.
- D. cao su isopren.

Câu 13: Poli(vinyl axetat) được tổng hợp bằng phản ứng trùng hợp chất nào sau đây?

A.  $CH_3COOC(CH_3)=CH_2$ .

**B.** CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>3</sub>.

C. CH<sub>3</sub>COOCH=CH<sub>2</sub>.

D. CH<sub>2</sub>=C(CH<sub>3</sub>)COOCH<sub>3</sub>.

Câu 14: Poli(vinyl clorua) (PVC) được điều chế từ vinyl clorua bằng phản ứng

- A. axit-bazo.
- B. trùng hợp.
- C. trao đổi.
- D. trùng ngưng.

Câu 15: Cao su buna được tạo thành từ buta-1,3-đien bằng phản ứng

- A. trùng hợp.
- B. trùng ngưng.
- C. cộng hợp.
- D. phản ứng thế.

Câu 16: Tơ nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng hợp?

- A. To lapsan.
- B. To nilon-6,6.
- C. To nitron.
- D. To visco.

Câu 17:	Cao su buna-S và cao su buna-N là sản phẩm đồng trùng hợp của buta-1,3-đien lần lượt với hai chất là							
	A. lưu huỳnh và vinyl x	xyanua.	B. lưu huỳnh và vinyl	clorua.				
	C. stiren và amoniac.		D. stiren và acrilonitrin.					
Câu 18:	Tơ nilon-6,6 được điều <b>A.</b> H <sub>2</sub> N[CH <sub>2</sub> ] <sub>5</sub> COOH. <b>B.</b> HOOC[CH <sub>2</sub> ] <sub>4</sub> COOH. <b>C.</b> HOOC[CH <sub>2</sub> ] <sub>4</sub> COOH. <b>D.</b> HOOC[CH <sub>2</sub> ] <sub>2</sub> CH(NI	I và H <sub>2</sub> N[CH <sub>2]6</sub> NH <sub>2</sub> . I và H[CH <sub>2</sub> ] <sub>2</sub> OH.	ng ngưng hỗn hợp					
C2 10-			13					
Cau 19:	Polime được tổng hợp b A. poliacrilonitrin. C. poli(etylen terephtal:		B. poli(vinyl clorua).  D. polietilen.					
<b>Câu 20:</b>	Chất nào sau đây không	g có phản ứng trùng hợp	9?					
	A. Etilen.	B. Isopren.	C. Buta-1,3-dien.	D. Etan.				
Câu 21:	Chất có thể trùng hợp tạ A. CH <sub>3</sub> OH.	ao ra polime là <b>B.</b> CH <sub>3</sub> COOH.	C. HCOOCH <sub>3</sub> .	D. CH <sub>2</sub> =CH-COOH.				
Câu 22:	Chất nào sau đây có ph.  A. Metyl metacrylat.	ån ứng trùng hợp? <b>B.</b> Benzen.	C. Etylen glicol.	D. Axit axetic.				
Câu 22: Câu 23: Câu 24:	Chất nào sau đây có ph	ản ứng trùng ngưng?						
	A. Glyxin.	<b>B.</b> But-1-en.	C. Etyl acrylat.	D. Isopren.				
<b>Câu 24:</b>	Monome không tham g <b>A.</b> etilen.	ia phản ứng trùng hợp la <b>B.</b> acrilonitrin.		D. ε-amino caproic.				
Cân 25:	Chất nào sau đây có phản ứng trùng ngưng?							
Cau 25.	A. ε-aminocaproic.	B. Stiren.	C. Benzen.	D. But-2-en.				
<b>Câu 26:</b>	Teflon là tên của một po A. tơ tổng hợp.	olime được dùng làm <b>B.</b> chất dẻo.	C. cao su tổng hợp.	D. keo dán.				
Cân 27:	Polime nào sau đây không phải là thành phần chính của chất dẻo							
Cau 27.	A. Polietilen.	B. Polistiren.	C. Poli(metyl metacry	lat). <b>D.</b> Poliacrilonitrin.				
<b>Câu 28:</b>	Polime nào sau đây khô  A. Polibutađien.	ông phải là thành phần c <b>B.</b> Polistiren.	hính của chất đẻo  C. Poli(metyl metacry	lat). <b>D.</b> Polietilen.				
<b>Câu 29:</b>	Polime X tạo thành từ sản phẩm của phản ứng đồng trùng hợp stiren và buta-1,3-đien. X là							
	A. polistiren.	<b>B.</b> polibutađien.	C. cao su buna-N.	D. cao su buna-S.				
<b>Câu 30:</b>	Polime nào sau đây đượ							
	A. Polibata-1,3-đien.	B. Polietilen.	C. Polacrilonitrin.	D. Poli(vinyl clorua).				
Câu 31:	Polime nào sau đây có de A. Poli(vinyl clorua).	B. Polistiren.	hiệt?  C. Polibuta-1,3-đien.  D. Poliacrilonitrin.  aiLieuOnThi.Net					

Câu 32: Loại tơ nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng? A. To visco. B. To nitron. C. To nilon–6,6. **D.** To xenlulozo axetat. Câu 33: Cho hợp chất cao phân tử có cấu tạo như sau:  $(-NH - [CH_2]_6 - NH - CO - [CH_2]_4 - CO -)_n$ Hợp chất trên được dùng để sản xuất loại vật liệu polime nào? D. Chất dẻo. **A.** To. B. Keo dán. C. Cao su. Câu 34: Cho dãy gồm các polime sau: (1) poli(hexametylen ađipamit), (2) poliacrilonitrin, (3) poli(etylen terephtalat), poli(metyl metacrylat). Số polime có thành phần hóa học chứa nguyên tố nito là **A.** 1. **B.** 2. **C.** 3. **D.** 4. Câu 35: Cho các polime sau: nhưa PVC; thuỷ tinh hữu cơ; tơ nilon − 6, 6; cao su isopren; tơ lapsan; tơ capron; teflon; tơ visco; poli (vinyl xianua) và tơ enang. Số lượng các polime được điều chế bằng phản ứng trùng hợp monome tương ứng là: **A.** 4. **B.** 6. **C.** 5. **D.** 7. Câu 36: Phát biểu nào sau đây là đúng? A. Polietilen và poli(vinyl clorua) là sản phẩm của phản ứng trùng ngưng. **B.** To visco, to xenlulozo axetat đều thuộc loại to tổng hợp. C. Sơi bông, tơ tằm thuộc loại polime thiên nhiên. **D.** To nilon-6,6 được điều chế từ hexametylenđiamin và axit axetic. Câu 37: Dãy gồm các chất đều có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là: A. stiren; clobenzen; isopren; but-1-en. **B.** 1,1,2,2-tetrafloeten; propilen; stiren; vinyl clorua. C. 1,2-diclopropan; vinylaxetilen; vinylbenzen; toluen. **D.** buta-1,3-đien; cumen; etilen; trans-but-2-en. Câu 38: Các chất đều không bị thuỷ phân trong dung dịch H2SO4 loãng, nóng là A. poli(vinyl axetat); polietilen, cao su buna. **B.** polietilen; cao su buna; polistiren.

C. to capron; nilon-6,6, polietilen.

**D.** nilon-6,6;poli(etylen-terephtalat); polistiren.

Câu 39: Cho các polime: polietilen, poli(vinylclorua), cao su buna, polistiren, amilozo, amilopectin, xenlulozo, nhựa novolac, tơ nilon-6. Số polime có cấu tạo thẳng là?

**A.** 8.

**B.** 6.

**C.** 7.

**D.** 9.

Câu 40: Hợp chất X có công thức  $C_8H_{14}O_4$ . Từ X thực hiện các phản ứng (theo đúng tỉ lệ mol):

(a) 
$$X + 2NaOH \rightarrow X_1 + X_2 + H_2O$$

(b) 
$$X_1 + H_2SO_4 \rightarrow X_3 + Na_2SO_4$$

(c) 
$$nX_3 + nX_4 \rightarrow nilon-6, 6 + 2nH_2O$$

(d) 
$$2X_2 + X_3 \rightarrow X_5 + 2H_2O$$

Phân tử khối của X<sub>5</sub> là

**A.** 202.

**B.** 174.

**C.** 198.

**D.** 216.

## BẢNG ĐÁP ÁN BÀI TẬP TỰ LUYỆN LIVE 33

1.A	2.D	3.A	4.B	5.B	6.C	7.A	8.B	9.D	10.D
11.C	12.B	13.C	14.B	15.A	16.C	17.D	18.B	19.C	20.D
21.D	22.A	23.A	24.D	25.A	26.B	27.D	28.A	29.D	30.C
31.D	32.C	33.A	34.B	35.B	36.C	37.B	38.B	39.A	40.A