

## **CHƯƠNG TRÌNH LIVE LỚP 11**

Thứ 5, ngày 2 – 2 – 2023

## BÀI TẬP RÈN LUYÊN

C. 2-metyl-butađien-1,3.

		•	•				
LÝ 7	THUYẾT ANKAĐ	DIEN					
NAP	1: Ankađien là:						
	A. hiđrocacbon có 2	2 liên kết đôi C=C tro	ng phân tử.				
	B. hiđrocacbon mạch hở có 2 liên kết đôi C=C trong phân tử.						
	C. hiđrocacbon có công thức là C <sub>n</sub> H <sub>2n-2</sub> .						
		ạch hở có công thức l	à CnH2n-2.				
NAP	2: Ankađien liên hợp	o là :					
	<b>A.</b> ankađien có 2 lié	ền kết đôi C=C liền n	hau.				
	B. ankađien có 2 liên kết đôi C=C cách nhau 2 nối đơn.						
	C. ankađien có 2 liê	n kết đôi C=C cách r	hau 1 liên kết đơn.				
	<b>D.</b> ankađien có 2 lié	ên kết đôi C=C cách >	ka nhau.				
NAP	3: Số đồng phân thu	ộc loại ankađien ứng	với công thức phân	tử C₅H₃ là :			
	<b>A.</b> 4.	<b>B.</b> 5.	C. 6.	<b>D.</b> 7.			
NAP	<b>4:</b> C₅H <sub>8</sub> có bao nhiêu	đồng phân ankađier	n liên hợp ?				
	<b>A.</b> 2.	<b>B.</b> 3.	C. 4.	<b>D.</b> 5.			
NAP	5: Trong các hiđroca	acbon sau: propen, l	out-1-en, but-2-en, p	enta-1,4-đien, penta-1,3-đien.			
Nhữ	ng hiđrocacbon nào c	ó đồng phân cis - tra	ns?				
	A. propen, but-1-en.		B. penta-1,4-đien, but-1-en.				
	C. propen, but-2-en.		D. but-2-en, penta-1,3- đien.				
NAP	6: Công thức phân tử	r của buta-1,3-đien (d	đivinyl) và isopren (2	2-metylbuta-1,3-đien) lần lượt			
là:							
	<b>A.</b> C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> và C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> .		<b>B.</b> C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> và C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> .				
	C. C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> và C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> .		<b>D.</b> C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> và C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> .				
NAP	7: Hợp chất nào tron	g số các chất sau có s	9 liên kết xích ma (σ)	và 2 liên kết pi $(\pi)$ ?			
	<b>A.</b> Buta-1,3-đien.	<b>B.</b> Penta-1,3- đien.	C. Stiren.	<b>D.</b> Vinyl axetilen.			
NAP	8: Hợp chất nào tron	g số các chất sau có 7	7 liên kết xích ma (σ)	và 3 liên kết pi $(\pi)$ ?			
	<b>A.</b> Buta-1,3-đien.	B. Toluen.	C. Stiren.	<b>D.</b> Vinyl axetilen.			
NAP	9: Ankađien CH2=CH	H–CH=CH2 có tên gọ	i quốc tế là :				
	A. đivinyl.	<b>B.</b> 1,3-butađien.	C. butađien-1,3.	D. buta-1,3-đien.			
NAP	<b>10:</b> Ankađien CH <sub>2</sub> =C	CH-CH=CH2 có tên g	ọi thông thường là :				
	A. đivinyl.		<b>B.</b> 1,3-butađien.				
	C. butađien-1,3.		<b>D.</b> buta-1,3-đien.				
NAP	<b>11:</b> CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )–CH	=CH2 có tên gọi thay	thế là :				
	A. isopren.		B. 2-metyl-1,3-buta	đien.			

D. 2-metylbuta-1,3-đien.

<b>NAP 12:</b> CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub>	)–CH=CH2 có tên thư	ờng gọi là :			
A. isopren.			B. 2-metyl-1,3-butađien.		
C. 2-metyl-bu	tađien-1,3.	D. 2-metylbu	D. 2-metylbuta-1,3-đien.		
NAP 13: A (Ankađie	n liên hợp) + $H_2 - \frac{Ni, t}{2}$	。 → isopentan. Vậy	A là:		
A. 3-metyl-bu	ta-1,2-đien.	<b>B.</b> 2-metyl-1,3	3-butađien.		
C. 2-metyl-bu	ta-1,3-đien.	D. 2-metylper	D. 2-metylpenta-1,3-đien.		
<b>NAP 14:</b> 1 mol buta-	1,3-đien có thể phản ứ	rng tối đa với bao r	ıhiêu mol brom ?		
<b>A.</b> 1 mol.	<b>B.</b> 1,5 mol.	<b>C.</b> 2 mol.	<b>D.</b> 0,5 mol.		
<b>NAP 15:</b> Cho 1 mol d	tivinyl tác dụng với 2	mol brom. Sau phå	ản thu được :		
<b>A.</b> 1 dẫn xuất	brom.	<b>B.</b> 2 dẫn xuất	brom.		
<b>C.</b> 3 dẫn xuất l	brom.	<b>D.</b> 4 dẫn xuất	D. 4 dẫn xuất brom.		
<b>NAP 16:</b> Cho 1 mol is	sopren tác dụng với 2	mol brom. Sau pha	ản thu được :		
<b>A.</b> 1 dẫn xuất	brom.	<b>B.</b> 2 dẫn xuất	brom.		
<b>C.</b> 3 dẫn xuất	brom.	<b>D.</b> 4dẫn xuất	D. 4dẫn xuất brom.		
<b>NAP 17:</b> Đivinyl tác	dụng với brom theo ti	ỉ lệ mol 1:1 tạo ra sa	ản phẩm :		
<b>A.</b> cộng 1,2 và	cộng 1,3.	<b>B.</b> cộng 1,2 và	a cộng 2,3.		
<b>C.</b> cộng 1,2 và	cộng 3,4.	<b>D.</b> cộng 1,2 và	à cộng 1,4.		
NAP 18: Isopren tác	dụng cộng brom theo	tỉ lệ mol 1:1 tạo ra	sản phẩm :		
<b>A.</b> cộng 1,2; cộ	ộng 3,4 và cộng 1,4.	<b>B.</b> cộng 1,2 ; c	ộng 2,3 và cộng 14.		
<b>C.</b> cộng 1,2 ; c	ộng 3,4 và cộng 2,3.	<b>D.</b> cộng 1,2 và	à cộng 1,4.		
NAP 19: Divinyl that	m gia phản ứng với đ	lung dịch Br2 theo	tỉ lệ mol 1:1 tạo ra tối đa bao nhiêu		
sản phẩm ?					
<b>A.</b> 4.	<b>B.</b> 1.	<b>C.</b> 3.	<b>D.</b> 2.		
NAP 20: Isopren that	m gia phản ứng với c	lung dịch Br <sub>2</sub> theo	tỉ lệ mol 1:1 tạo ra tối đa bao nhiêu		
sản phẩm ?					
<b>A.</b> 4.	<b>B.</b> 1.	<b>C.</b> 3.	D. 2.		
NAP 21: Đivinyl tác	dụng cộng Br2 theo tỉ	lệ mol 1:1, ở -80°C	tạo ra sản phẩm chính là :		
<b>A.</b> 1,4-đibrom	-but-2-en.	<b>B.</b> 3,4-đibrom	B. 3,4-đibrom-but-2-en.		
<b>C.</b> 3,4-đibrom	-but-1-en.	<b>D.</b> 1,4-đibrom	n-but-1-en.		
NAP 22: Đivinyl tác	dụng cộng Br2 theo tỉ	lệ mol 1:1, ở 40°C t	ạo ra sản phẩm chính là :		
<b>A.</b> 1,4-đibrom	-but-2-en.	<b>B.</b> 3,4-đibrom	B. 3,4-đibrom-but-2-en.		
<b>C.</b> 3,4-đibrom	-but-1-en.	<b>D.</b> 1,2-đibrom	D. 1,2-đibrom-but-3-en.		
NAP 23: Đivinyl tác	dụng cộng HBr theo t	rỉ lệ mol 1:1, ở -80 ℃	C tạo ra sản phẩm chính là :		
A. 3-brom-but	:-1-en.	<b>B.</b> 3-brom-bu	B. 3-brom-but-2-en.		
C. 1-brom-but	:-2-en	D. 2-brom-bu	t-3-en.		
NAP 24: Đivinyl tác	dụng cộng HBr theo t	rỉ lệ mol 1:1, ở 40 °C	tạo ra sản phẩm chính là :		
A. 3-brom-but	:-1-en.	B. 3-brom-but-2-en.			
C. 1-brom-but	:-2-en.	D. 2-brom-bu	D. 2-brom-but-3-en.		

Chương trình LIVE – L	Ó'P TINH HOA - 2K6		Hệ thống: nap.edu.vn		
NAP 25: Cho phản	ứng giữa buta-1,3-đie	en và HBr ở -80°C	C (tỉ lệ mol 1:1), sản phẩm chính của		
phản ứng là :					
A. CH <sub>3</sub> -CHB	r-CH=CH <sub>2</sub> .	<b>B.</b> CH <sub>3</sub> –CH <sup>2</sup>	<b>B.</b> CH <sub>3</sub> -CH=CH-CH <sub>2</sub> Br.		
C. CH <sub>2</sub> Br–CH	C. CH <sub>2</sub> Br-CH <sub>2</sub> -CH=CH <sub>2</sub> .		D. CH <sub>3</sub> -CH=CBr-CH <sub>3</sub> .		
NAP 26: Cho phản t	źng giữa buta-1,3-đien	ı và HBr ở 40°C (tỉ	lệ mol 1:1), sản phẩm chính của phản		
ứng là :					
<b>A.</b> CH <sub>3</sub> –CHB	r-CH=CH <sub>2</sub> .	<b>B.</b> CH <sub>3</sub> –CH <sup>3</sup>	=CH–CH <sub>2</sub> Br.		
C. CH <sub>2</sub> Br–CH <sub>2</sub> –CH=CH <sub>2</sub> .		<b>D.</b> CH₃–CH	D. CH <sub>3</sub> -CH=CBr-CH <sub>3</sub> .		
NAP 27: Isopren tha	am gia phản ứng với đ	dung dịch HBr the	eo tỉ lệ mol 1:1 tạo ra tối đa bao nhiêu		
sản phẩm cộng ?					
<b>A.</b> 8.	<b>B.</b> 5.	<b>C.</b> 7.	<b>D.</b> 6.		
NAP 28: Chất nào s	au đây không phải là	sản phẩm cộng g	iữa dung dịch brom và isopren (thec		
tỉ lệ mol 1:1) ?					
A. CH <sub>2</sub> Br–C(	CH3)Br–CH=CH2.	<b>B.</b> CH <sub>2</sub> Br–C	$C(CH_3)=CH-CH_2Br.$		
C. CH <sub>2</sub> Br–CH	H=CH-CH2-CH2Br.	<b>D.</b> CH <sub>2</sub> =C(C	CH3)–CHBr–CH2Br.		
NAP 29: Ankađien	A + brom (dd) $\rightarrow$ CF	H <sub>3</sub> -C(CH <sub>3</sub> )Br-CH=	-CH–CH2Br. Vậy A là :		
A. 2-metylpe	nta-1,3-đien.	<b>B.</b> 2-metylp	enta-2,4-đien.		
C. 4-metylpe	nta-1,3-đien.	D. 2-metylb	outa-1,3-đien.		
NAP 30: Ankađien	$B + Cl2 \rightarrow CH2Cl-C(O$	CH3)=CH-CHCl-(	CH₃. Vậy A là :		
A. 2-metylpe	nta-1,3-đien.	<b>B.</b> 4-metylp	enta-2,4-đien.		
C. 2-metylpe	nta-1,4-đien.	D. 4-metylp	enta-2,3-đien.		
NAP 31: Cho Anka	đien A + brom (dd) –	→ 1,4-đibrom-2-m	etylbut-2-en. Vậy A là :		
A. 2-metylbu	ta-1,3-đien.	C. 3-metylb	uta-1,3-đien.		
<b>B.</b> 2-metylper	nta-1,3-đien.	D. 3-metylp	enta-1,3-đien.		
NAP 32: Trùng hợp	đivinyl tạo ra cao su l	Buna có cấu tạo là	:		
<b>A.</b> (–C <sub>2</sub> H–CH	I–CH–CH2–)n.	<b>B.</b> (–CH <sub>2</sub> –C	H=CH-CH2-)n.		
<b>C.</b> (–CH <sub>2</sub> –CH	I–CH=CH2–)n.	<b>D.</b> (–CH <sub>2</sub> –C	H2–CH2–CH2–)n.		
NAP 33: Đồng trùng	g hợp đivinyl và stirer	n thu được cao su	buna-S có công thức cấu tạo là :		
<b>A.</b> (–CH <sub>2</sub> –CH <sub>2</sub>	$H=CH-CH_2-CH(C_6H_5)-$	-CH2-)n.			
<b>B.</b> (–CH <sub>2</sub> –CH	I–CH–CH2–CH(C6H5)–	-CH <sub>2</sub> ) <sub>n</sub> .			
<b>C.</b> (–CH <sub>2</sub> –CH	I-CH=CH2-CH(C6H5)-	-CH <sub>2</sub> ) <sub>n</sub> .			
<b>D.</b> (–CH <sub>2</sub> –CH	H2-CH2-CH2-CH(C6H5	5)–CH2–)n .			
NAP 34: Đồng trùng	g hợp đivinyl và acryl	onitrin (vinyl xiar	nua) thu được cao su buna-N có công		
thức cấu tạo là :					
<b>A.</b> (–C <sub>2</sub> H–CH	H-CH-CH2-CH(CN)-C	CH2 <b>—)</b> n.			
<b>B.</b> (–CH <sub>2</sub> –CH	I2-CH2-CH2-CH(CN)-	-CH2-)n.			

 $\begin{array}{l} \textbf{C.} \; (-CH_2-CH-CH=CH_2-CH(CN)-CH_2-)_n. \\ \\ \textbf{D.} \; (-CH_2-CH=CH-CH_2-CH(CN)-CH_2-)_n. \end{array}$ 

NAP 35: Trùng hợp isopren tạo ra cao su isopren có cấu tạo là:

- **A.**  $(-C_2H-C(CH_3)-CH-CH_2-)_n$ .
- C. (-CH<sub>2</sub>-C(CH<sub>3</sub>)-CH=CH<sub>2</sub>-)<sub>n</sub>.
- **B.**  $(-CH_2-C(CH_3)=CH-CH_2-)_n$ .
- $D. (-CH_2-CH(CH_3)-CH_2-CH_2-)_n.$

## LÝ THUYẾT ANKIN

NAP 1: Ankin là hiđrocacbon:

- A. có dang C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>, mach hở.
- B. có dạng C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>, mạch hở.

C. A và C đều đúng.

D. mạch hở, có 1 liên kết ba trong phân tử.

NAP 2: Dãy đồng đẳng của axetilen có công thức chung là:

- **A.**  $C_nH_{2n+2}$   $(n \ge 2)$ .
- **B.**  $C_nH_{2n-2}$   $(n \ge 1)$ .
- C.  $C_nH_{2n-2}$   $(n \ge 3)$ .
- **D.**  $C_nH_{2n-2}$   $(n \ge 2)$ .

NAP 3: Câu nào sau đây sai?

- A. Ankin có số đồng phân ít hơn anken tương ứng.
- B. Ankin tương tự anken đều có đồng phân hình học.
- C. Hai ankin đầu dãy không có đồng phân.
- D. Butin có 2 đồng phân vị trí nhóm chức.

NAP 4: Trong phân tử axetilen liên kết ba giữa 2 cacbon gồm :

- **A.** 3 liên kết xích ma ( $\sigma$ ).
- **B.** 2 liên kết pi  $(\pi)$  và 1 liên kết xích ma  $(\sigma)$ .

**C.** 3 liên kết pi  $(\pi)$ .

**D.** 1 liên kết pi  $(\pi)$  và 2 liên kết xích ma  $(\sigma)$ .

NAP 5: C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> có bao nhiêu đồng phân mạch hở?

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

NAP 6: Có bao nhiều ankin ứng với công thức phân tử C₅H8?

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

**NAP 7:** Cho hợp chất sau :  $CH_3 - C - C \equiv CH$   $CH_3$ 

Tên gọi của hợp chất theo danh pháp IUPAC là:

A. 2,2-đimetylbut-1-in.

B. 2,2-đimetylbut-3-in.

C. 3,3-đimetylbut-1-in.

**D.** 3,3-đimetylbut-2-in.

NAP 8: Một chất có công thức cấu tạo : CH3-CH2-C≡C-CH(CH3)-CH3

Tên gọi của hợp chất theo danh pháp IUPAC là:

A. 5-metylhex-3-in.

- **B.** 2-metylhex-3-in.
- C. Etylisopropylaxetilen.
- **D.** Cả A, B và C.

**NAP 9:** Chất có công thức cấu tạo :  $CH_3-C(CH_3)=CH-C\equiv CH$  có tên gọi là :

- A. 2-metylhex-4-in-2-en.
- B. 2-metylhex-2-en-4-in.
- C. 4-metylhex-3-en-1-in.
- D. 4-metylhex-1-in-3-en.

**NAP 10:** Để chuyển hoá ankin thành anken ta thực hiện phản ứng cộng  $H_2$  trong điều kiện có xúc tác :

- **A.** Ni, t<sup>0</sup>.
- **B.** Mn, t<sup>0</sup>.
- **C.** Pd/ PbCO<sub>3</sub>, t<sup>0</sup>.
- **D.** Fe, t<sup>0</sup>.

phản ứng cộng brom, phản ứng cộng hiđro (xúc tác Ni, t°), phản ứng thế với dung dịch AgNO3
$/NH_3$ ?
A. etan. B. etilen. C. axetilen. D. xiclopropan.
${\bf NAP~12:}$ Ankin $C_4H_6$ có bao nhiều đồng phân cho phản ứng thế kim loại (phản ứng với dung dịch
chứa AgNO <sub>3</sub> /NH <sub>3</sub> ) ?
<b>A.</b> 4. <b>B.</b> 2. <b>C.</b> 1. <b>D.</b> 3.
NAP 13: Ankin C6H10 có bao nhiêu đồng phân phản ứng với dung dịch AgNO3/NH3?
<b>A.</b> 3. <b>B.</b> 4. <b>C.</b> 5. <b>D.</b> 6.
NAP 14: Để làm sạch etilen có lẫn axetilen ta cho hỗn hợp đi qua dung dịch nào sau đây ?
A. Dung dịch brom dư. B. Dung dịch KMnO <sub>4</sub> dư.
C. Dung dịch AgNO <sub>3</sub> /NH <sub>3</sub> dư. D. các cách trên đều đúng.
${\bf NAP~15:}$ Hỗn hợp X gồm 3 khí $C_2H_4$ , $C_2H_6$ , $C_2H_2$ Để thu được $C_2H_6$ , người ta cho X lần lượt lội
chậm qua:
A. dung dịch KMnO <sub>4</sub> . B. dung dịch AgNO <sub>3</sub> /NH <sub>3</sub> ; dung dịch Br <sub>2</sub> .
C. dung dịch Br <sub>2</sub> . D. Cả A, B, C.
NAP 16: Chất nào sau đây không điều chế trực tiếp được axetilen?
<b>A.</b> Ag <sub>2</sub> C <sub>2</sub> . <b>B.</b> CH <sub>4</sub> . <b>C.</b> Al <sub>4</sub> C <sub>3</sub> . <b>D.</b> CaC <sub>2</sub> .
BÀI TẬP TÍNH TOÁN
NAP 1: Đốt cháy hoàn toàn 2 hiđrocacbon mạch hở liên tiếp trong dãy đồng đẳng thu được 44
gam CO2 và 12,6 gam H2O. Hai hiđrocacbon đó là :
<b>A.</b> C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> , C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> . <b>B.</b> C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> , C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> . <b>C.</b> C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> , C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> . <b>D.</b> C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> , C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> .
${\bf NAP}$ 2: Đốt cháy hoàn toàn $V$ lít (đ $k$ tc) một ankin thu được 7,2 gam $H_2O$ . Nếu cho tất cả sản phẩm
cháy hấp thụ hết vào bình đựng nước vôi trong dư thì khối lượng bình tăng 33,6 gam. Ankin đó
là:
<b>A.</b> C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> . <b>B.</b> C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> . <b>C.</b> C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> . <b>D.</b> C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> .
${\bf NAP}$ 3: Hỗn hợp X gồm propin và một ankin A có tỉ lệ mol 1:1. Lấy 0,3 mol X tác dụng với dung
dịch AgNO3/NH3 dư thu được 46,2 gam kết tủa. A là :
A. But-1-in. B. But-2-in. C. Axetilen. D. Pent-1-in.
${f NAP}$ 4: Hỗn hợp X gồm $C_2H_2$ và $H_2$ lấy cùng số mol. Lấy một lượng hỗn hợp X cho đi qua chất
xúc tác thích hợp, đun nóng được hỗn hợp Y gồm 4 chất. Dẫn Y qua bình đựng nước brom thấy
khối lượng bình tăng 10,8 gam và thoát ra 4,48 lít khí Z (đ ktc) có tỉ khối so với $\rm H_2$ là 8. Thể tích $\rm O_2$
(đktc) cần để đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp Y là :
<b>A.</b> 33,6 lít. <b>B.</b> 22,4 lít. <b>C.</b> 16,8 lít. <b>D.</b> 44,8 lít.
NAP 5: Đốt cháy 2 gam hiđrocacbon A (khí trong điều kiện thường) được CO2 và 2 gam H2O.
Mặt khác 2,7 gam A tác dụng với dung dịch AgNO3/NH3 dư được m gam kết tủa. Giá trị m là :
<b>A.</b> 8,05 gam. <b>B.</b> 7,35 gam. <b>C.</b> 16,1 gam. <b>D.</b> 24 gam.