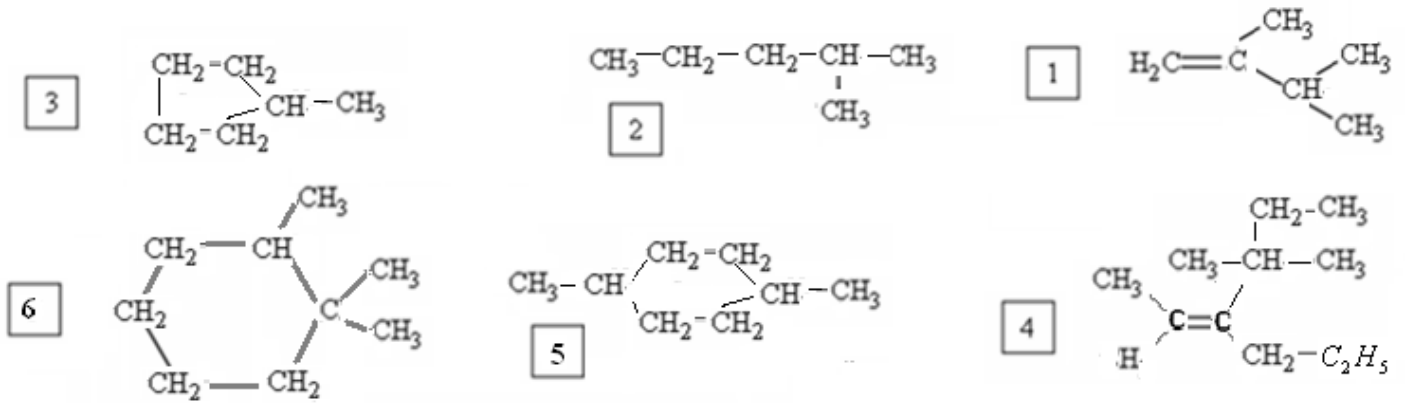


التمرين الأول :

نعتبر المركبات العضوية التالية :



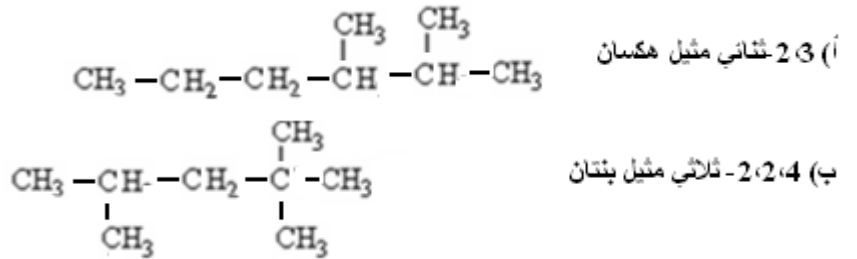
(1) أعط اسم كل من هذه المركبات .

(2) أعط الكتابة الطبولوجية لكل منها.

(2) التمرين الثاني :

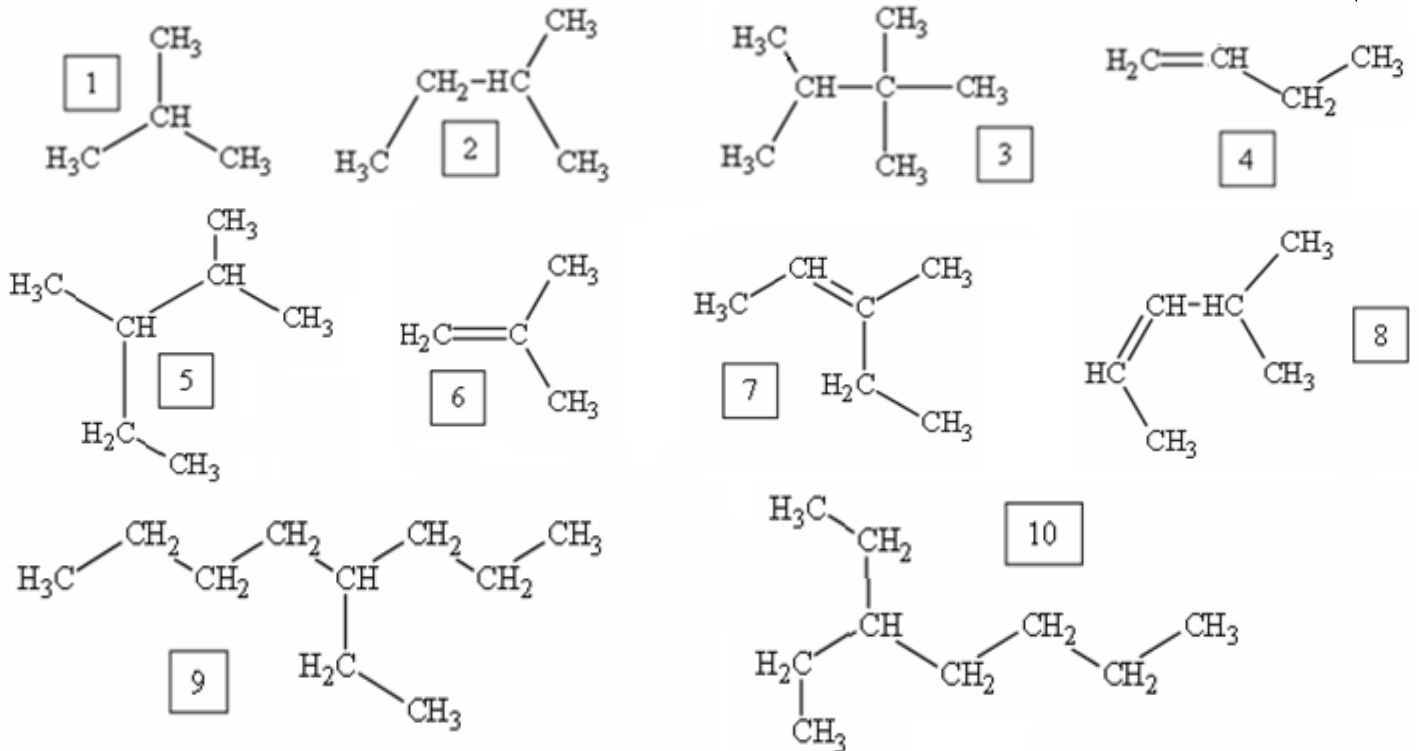
أعط الصيغ النصف منشورة للمركبات الهيدروكربونية التالية :

(أ) 2،3-ثنائي ميثيل هكسان (ب) 4،2،2-ثلاثي ميثيل بنتان (ج) Z-هكس-2-إن (د) 2،3-ثنائي ميثيل بوت-1-إن (هـ) 1-إثيل -ثلاثي ميثيل سيكلو بروبان 2،2،3

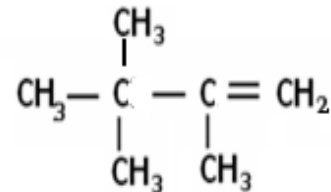
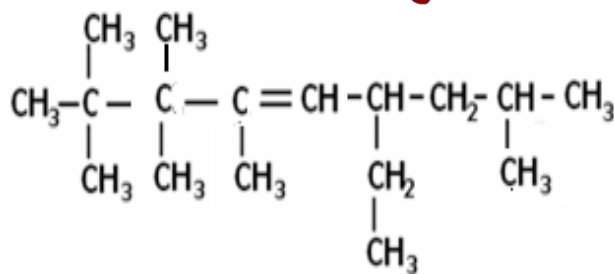


(3) التمرين الثالث:

(1-1) أعط أسماء المركبات العضوية التالية :



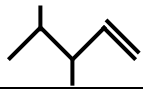
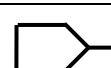
12



11

(4)- التمرين الرابع :

أتمم ملأ الجدول التالي :

الكتابة الطبولوجية	الصيغة نصف المنشورة	اسم المركب الصيغة الإجمالية
		3,2-ثنائي مثيل بوتان
		
	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{CH}_3$	
		(E)-هكس-2-إن
		
		3-إثيل 4,2 - ثنائي مثيل هكسان
	$\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	

(5) التمرين الخامس:

تمثل نسبة كتلة الكربون في ألكان A 83,33% من كتلته .

1- أوجد الصيغة الإجمالية لهذا الألكان .

2- أكتب الصيغ النصف المنشورة لمتماكبات A ثم حدد أسمائها.

نعطي : $M(\text{H}) = 1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$. $M(\text{C}) = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ و

(6) التمرين السادس :

يعطي احتراق 0,1mol من هيدروكربور A صيغته C_xH_y في ثنائي

الأوكسجين 9,6L من ثنائي أوكسيد الكربون و 7,2g من الماء .

1. اكتب معادلة هذا التفاعل .

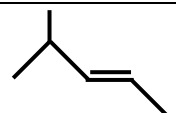
2. أوجد الصيغة الإجمالية لهذا الهيدروكربور .

3. اكتب الصيغ النصف المنشورة لمتماكبات A ثم حدد أسمائها

نعطي الحجم المولي : $V_M = 24 \text{ L} / \text{mol}$

(7) التمرين رقم السابع :

أتمم الجدول التالي :

اسم المركب				
الصيغة نصف المنشورة	CH_3 $(\text{CH}_2)_2 - \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_3$		CH_3 CH_3 $\text{C} = \text{C}$ C_2H_5 H	
الكتابة الطبولوجية				
الصيغة الإجمالية				

(8) التمرين الثامن:

- ألكان A، غير حلقي ، كتلته المولية $M = 72g/mol$.
- (1) أوجد الصيغة الإجمالية لهذا الألكان.
 - (2) أوجد جميع الصغ النصف منشورة الممكنة للألكان A.
 - (3) أعط الكتابة الطبولوجية والإسم لجميع متماكبات الألكان A.
 - (4) أوجد صيغة الألكان A علما أن جزيئته غير متفرعة.
- نعطي : $M(H) = 1g/mol$ ، $M(C) = 12/mol$.

(9) التمرين رقم 9

- (1) أكتب الصيغ النصف منشورة للألكينات التالية :

A	Z-هكس-2-إن
B	-E-4-مثيل بنت-2-إن
C	2 - مثيل بنت-2-إن
D	2,3-ثنائي مثيل بت-إن

- (2) أعط الكتابة الطبولوجية لكل منها.

(10) التمرين العاشر :

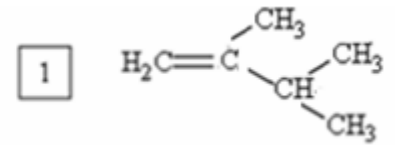
ننجز الاحتراق الكامل لكتلة m من الألكان A فنحصل على كتلة $m_1 = 13,2g$ من ثاني أكسيد الكربون CO_2 وكتلة $m_2 = 6,3g$ من الماء.

- (1) اكتب معادلة الاحتراق الكامل للألكان مكون من n ذرة من الكربون .
- (2) احسب كمية مادة كل من الماء وثنائي أكسيد الكربون المحصل عليهما . واستنتج قيمة n .
- (3) أعط الصيغ النصف منشورة لجميع متماكبات المركب A.
- (4) أعط الكتابة الطبولوجية لكل متماكب.

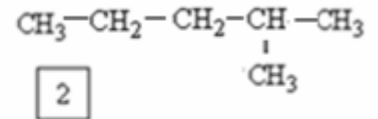
التصحيح

(1) تصحيح التمرين الأول :

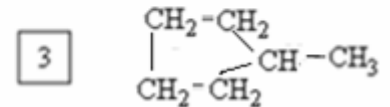
ثنائي مثيل 2،3-بوت 1-إن



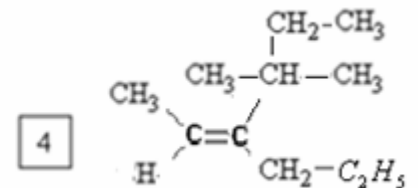
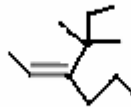
2-مثيل بنتان



مثيل سيكلو بنتان

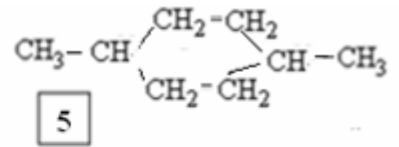
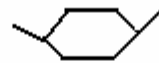


4،4-ثنائي مثيل 3-بروبيل هكس-2-إن

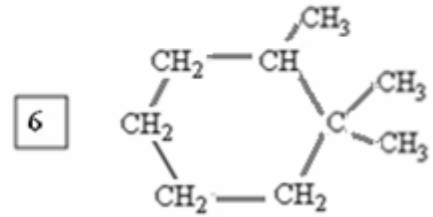
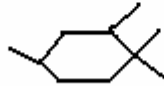


هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

1،4-ثنائي مثيل سيكلو هكسان



1،1،2-ثلاثي مثيل سيكلو هكسان



(2) تصحيح التمرين الثاني :

ج) Z-هكس-2-إن $\begin{array}{c} \text{CH}=\text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	أ) 3،2-ثنائي مثيل هكسان $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$
د) 3،2-ثنائي مثيل بوت-1-إن $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}=\text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	ب) 4،2،2-ثلاثي مثيل بنتان $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
	هـ) 1-إثيل 2،3-ثلاثي مثيل سيكلو بروبان $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} \\ \quad \\ \text{CH} \quad \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$

(3) تصحيح التمرين الثالث :

- 1) 2-مثيل بروبان . (2) 2-مثيل بوتان (3) 3،2،2-ثلاثي مثيل بوتان. (4) البوت-1-إن (5) 1،2-ثنائي مثيل بنتان. (6) 2-مثيل بروب-1-إن (7) 3-مثيل بنت-2-إن (8) 4-مثيل بنت-2-إن (9) 3-إثيل أوكتان (10) 2-إثيل أوكتان (11) 2،3،3-ثلاثي مثيل بوت-1-إن (12) 6-إثيل 2،3،4،8-سداسي مثيل نون-4-إن

(4) تصحيح التمرين الرابع :

الكتابة الطبولوجية	الصيغة نصف المنشورة	اسم المركب الصيغة الإجمالية
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	3،2-ثنائي مثيل بوتان
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	4،3-ثنائي مثيل بنت-1إن
	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{CH}_3$	هكسان
	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$	(E)-هكس-2-إن
	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} - \text{CH}_3$	مثيل سيكلو بنتان
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{C}_2\text{H}_5 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	3-إثيل 4،2-ثنائي مثيل هكسان
	$\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	2-مثيل بروبان

(5) تصحيح التمرين الخامس.

بما أن A كان فإن صيغته الإجمالية : $C_n H_{2n+2}$ ← كتلته المولية : $M = 12n + 2n + 2 = 14n + 2$

. تمثل نسبة كتلة الكربون في ألكان A 83,33% من كتلته . $83,33\% = \frac{m_C}{M} \Rightarrow 0,8333 = \frac{12n}{14n+2}$

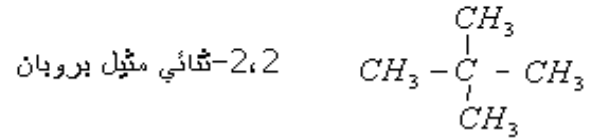
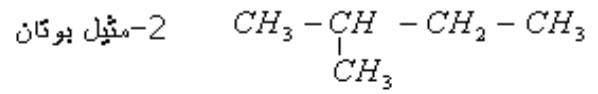
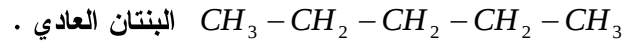
للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

$$0,8333 \times (14n + 2) = 12n \Leftrightarrow (12 - 11,6662)n = 1,666 \Leftrightarrow n = \frac{1,666}{0,3338} \approx 5 \text{ ومنه : } n \text{ لأن } n \text{ عدد صحيح.}$$

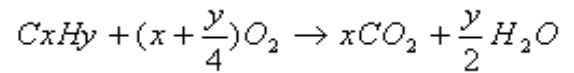
إذن صيغة الألكان A : C_5H_{12} . وهو البنتان

2- البنتان C_5H_{12} له ثلاث متماكبات وهي :



6) تصحيح التمرين السادس :

(1) معادلة التفاعل :



(2) لنرسم جدول تقدم التفاعل :

$$n(CO_2) = \frac{9,6}{24} = 0,4mol$$

لنحدد كمية مادة CO_2 الناتج :

$$n(H_2O) = \frac{m}{M(H_2O)} = \frac{7,2}{18} = 0,4mol$$

وكمية مادة الماء الناتجة :

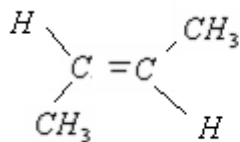
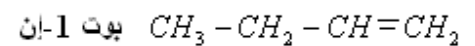
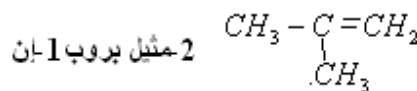
معادلة التفاعل					
$C_xH_y + (x + \frac{y}{4})O_2 \rightarrow xCO_2 + \frac{y}{2}H_2O$				الحالة البدئية	$x = 0$
0,1	بوفرة	0		الحالة النهائية	$x = x_{max}$
0,1-x _{max}	بوفرة	x.x _{max}	$\frac{y}{2}.x_{max}$		

بما أن الأكسجين مستعمل بوفرة فإن A هو المحد $0,1-x_{max} = 0 \Leftrightarrow x_{max} = 0,1mol$

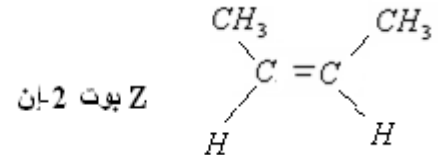
إذن كمية مادة CO_2 الناتج هي : $n(CO_2) = 0,1.x$ ومنه : $x = 4$

وكمية مادة الماء الناتجة : $n(H_2O) = 0,05y$ ومنه : $0,05y = 0,4 \Leftrightarrow y = 8$ وبالتالي صيغة الألكان هي : C_4H_8

(3) C_4H_8 له 4 متماكبات :



E بوت-2-إن



Z بوت-2-إن

7) تصحيح التمرين السابع :

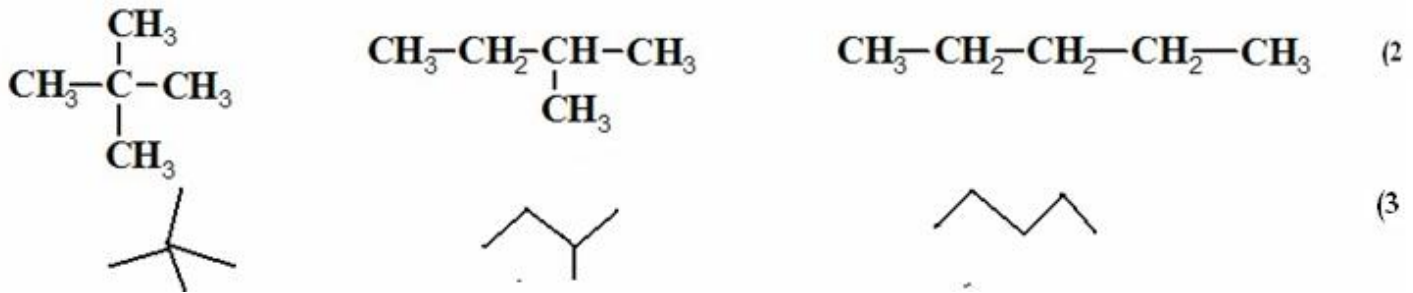
الاسم	2-مethyl بنت-2-إن	4-مethyl بنت-2-إن	3,3-ثنائي إيثيل 2,2-ثنائي ميثيل هكسان	4-إيثيل 2-مethyl هكس-2-إن
الصيغة نصف المنشورة	$CH_3 - \underset{\substack{ \\ CH_3}}{C} = \underset{\substack{ \\ H}}{C} - C_2H_5$	$CH_3 - \underset{\substack{ \\ CH_3}}{CH} - CH = CH - CH_3$	$\underset{\substack{ \\ CH_2}}{CH_3} - C(C_2H_5)_2 - C(CH_3)_3$	$CH_3 - \underset{\substack{ \\ CH_3}}{C} = C - C_2H_5$
الكتابة الطوبولوجية				
الصيغة الاحتمالية	C_6H_{12}	C_6H_{12}	$C_{12}H_{24}$	C_9H_{18}

8) تصحيح التمرين الثامن:

ألكان A، غير حلقي ، كتلته المولية $M = 72g/mol$.

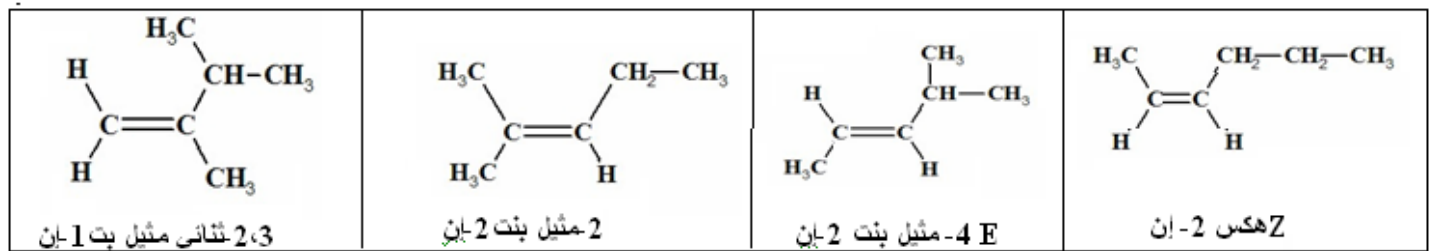
للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma C_nH_{2n+2} (1)

(2) الصغ النصف منشورة الممكنة للأكانA.



(4) الأكانA هو البننان العادي.

(9) التمرين رقم 9
(1) التسمية :

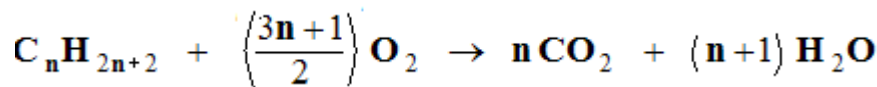


(2) الكتابة الطولوجية :



(10) التمرين رقم 10

(1) معادلة التفاعل :



(2) كمية مادة CO_2 :

$$n(\text{CO}_2) = \frac{m_1}{M(\text{CO}_2)} = \frac{13,2}{(12,0 + 2 \times 16,0)} = 0,30 \text{ mol}$$

كمية مادة H_2O :

$$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m_2}{M(\text{H}_2\text{O})} = \frac{6,3}{(2 \times 1,0 + 16,0)} = 0,35 \text{ mol}$$

جدول تقدم التفاعل:

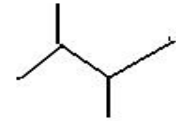
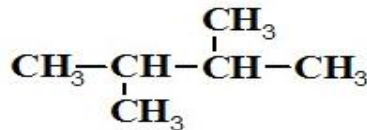
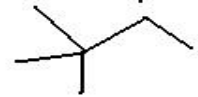
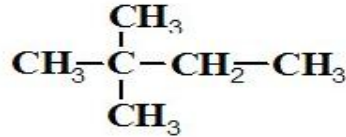
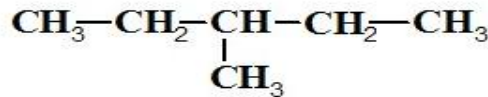
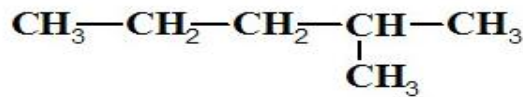
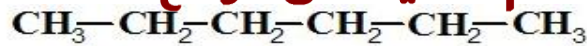
$\text{C}_n\text{H}_{2n+2} + \left(\frac{3n+1}{2}\right) \text{O}_2 \rightarrow n\text{CO}_2 + (n+1)\text{H}_2\text{O}$					
				التقدم	الحالة
n_1	n_2	0	0	0	الحالة البدئية
$n_1 - x$	$n_2 - \left(\frac{3n+1}{2}\right)x$	$n x$	$(n+1)x$	x	حالة التحول

$$x = \frac{0,3}{n} = \frac{0,35}{n+1} \quad \Leftrightarrow \quad (n+1)x = 0,35 \quad \text{و} \quad n.x = 0,3$$

$$n = \frac{0,3}{0,05} = 6 \quad \text{ومنه} \quad 0,3 = 0,05n \quad \Leftrightarrow \quad 0,3 = n(0,35 - 0,3)$$

(3) الصغ و(4) الكتابة الطولوجية :

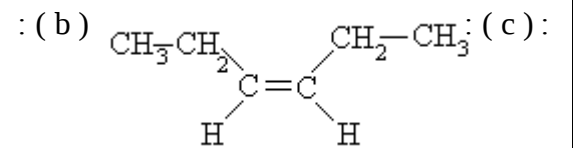
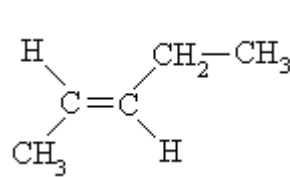
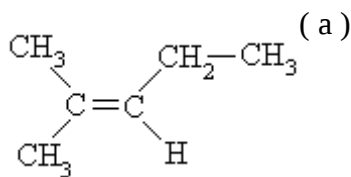
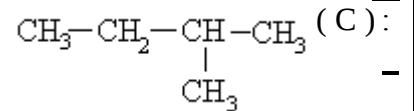
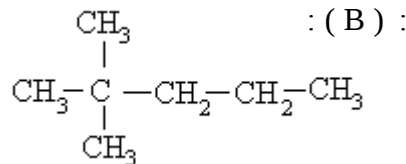
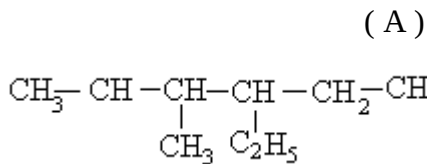
هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma



تمارين اخرى للانجاز :

تمرين 1

1- أعط أسماء المركبات العضوية التالية :



2- أعط الكتابة الطبولوجية للمركبات العضوية أعلاه.

تمرين 2

الكتلة المولية لهيدروكربور صيغته الإجمالية C_nH_{2n} $M(A) = 42\text{g.mol}^{-1}$

1- أوجد صيغته الإجمالية A.

2- اكتب جميع الصيغ النصف منشورة الممكنة لهذا الهيدروكربور ، و أعط أسماءها.

3- ما اسم هذا الهيدروكربور ، إذا علمت أن سلسلته غير متفرعة.

SBIRO Abdelkrim Lycée agricole d'Oulad-Taima région d'Agadir royaume du Maroc

Pour toute observation contactez moi

Sbiabdou@yahoo.fr

لا تنسوننا من صالح دعائكم ونسال الله لكم العون والتوفيق.