

مدخل إلى كيمياء الكربون

• تعريف المركبات العضوية:

• أصناف المركبات العضوية:

• الصيغة الجزيئية نصف المفصلة :

1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



• تعريف المركبات العضوية:

- المركبات العضوية هي كل المركبات التي مصدرها كائن حي بالإضافة إلى بعض المركبات التي تصنع في المخابر ولها نفس ميزات المركبات ذات المصدر كان حي.
- تتميز المركبات العضوية بعدة مميزات أهمها:
 - كل المركبات العضوية هي مركبات جزيئية.
 - كل المركبات العضوية تحتوي على عنصر الكربون، كما يدخل في تركيبها أيضا بعض العناصر الأخرى مثل: الهيدروجين H ، الأوكسجين O ، الآزوت N

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك

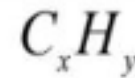


• أصناف المركبات العضوية:

نظرا لكثرة عدد المركبات العضوية، والذي يتزايد يوما بعد يوم، فقد قسمت لتسهيل دراستها، إلى فئات رئيسية حسب تركيبها العنصري وأهم هذه الفئات نذكر:

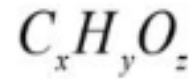
▪ الفحوم الهيدروجينية:

هي المركبات العضوية التي تحتوي فقط على عنصري الكربون والهيدروجين، صيغتها الجزيئية العامة من الشكل:



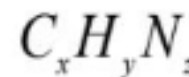
▪ المركبات العضوية الأكسجينية:

هي المركبات التي تحتوي على عناصر الكربون والهيدروجين والأكسجين، صيغتها الجزيئية العامة من الشكل:



▪ المركبات العضوية الآزوتية:

هي المركبات العضوية التي تحتوي على عناصر الكربون والهيدروجين والآزوت، صيغتها الجزيئية العامة من الشكل:



1 حصص مباشرة

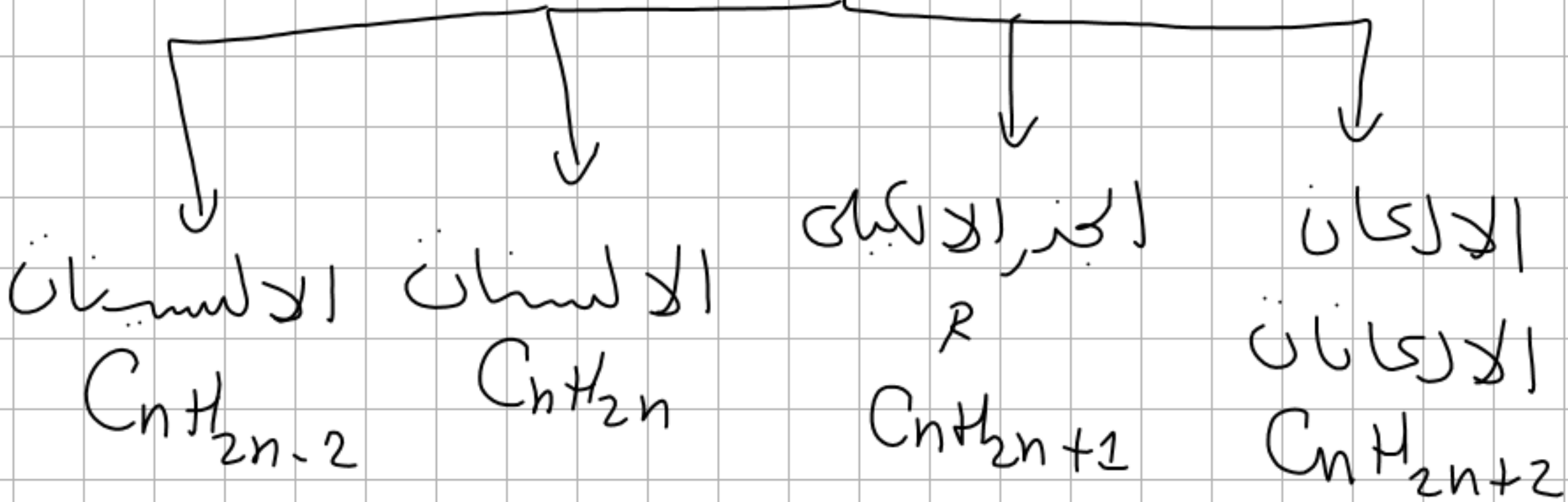
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

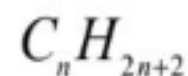


سلسلة هيدروكربونية
 $C_n H$



● الألكانات:

- الألكانات (جمع ألكان) هي فحوم هيدروجينية مشبعة (لا تحتوي على روابط مضاعفة)، ذات سلسلة كربونية مفتوحة (غير حلقية)، صيغتها الجزيئية العامة من الشكل:



- يشتق اسم الألكان ذو السلسلة الكربونية الخطية (غير المتفرعة) بإضافة الحرفين " ان " إلى الاسم الموافق لعدد ذرات الكربون الذي يحتوي عليها الجزيء باللغة اليونانية، كما مبين في الجدول التالي:

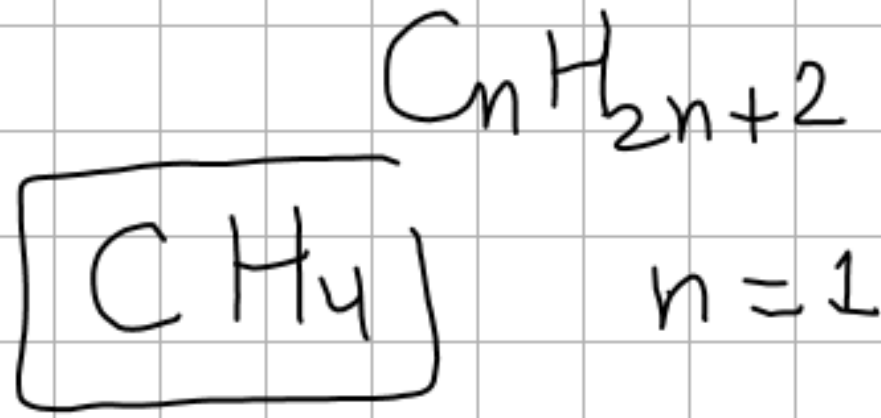
1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





الإسم	الصيغة الجزيئية	ما يوافق (n) باليونانية	n
الميثان	CH_4	ميث + أن	1
الإيثان	C_2H_6	إيث	2
البروبان	C_3H_8	بر	3
البوتان	C_4H_{10}	بوت	4
البنتان	C_5H_{12}	بنت	5
الهكسان	C_6H_{14}	هكس	6
الهبتان	C_7H_{16}	هبت	7
الأوكتان	C_8H_{18}	أوكت	8
النونان	C_9H_{20}	نوند	9
الديكان	$C_{10}H_{22}$	ديك	10

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصة مباشرة

1

حصة مسجلة

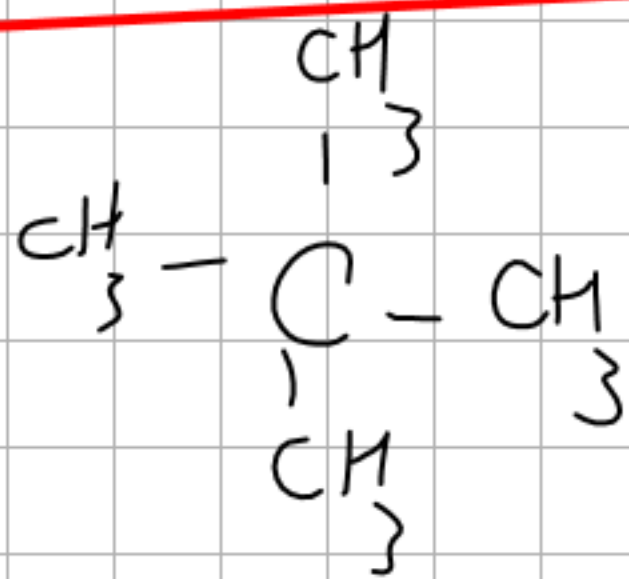
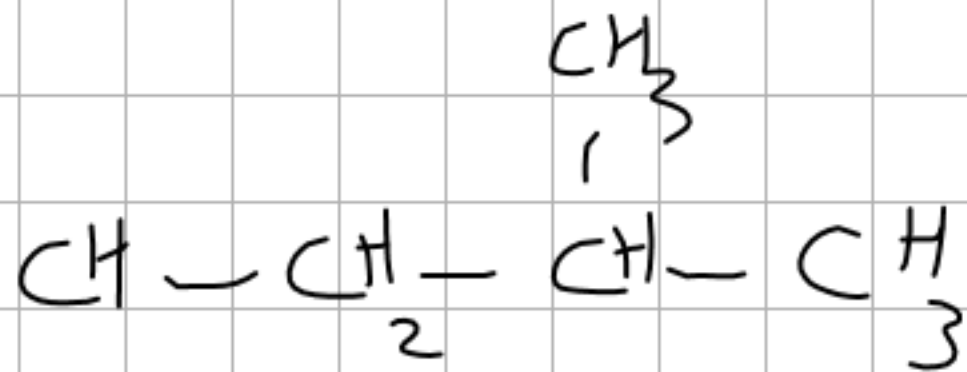
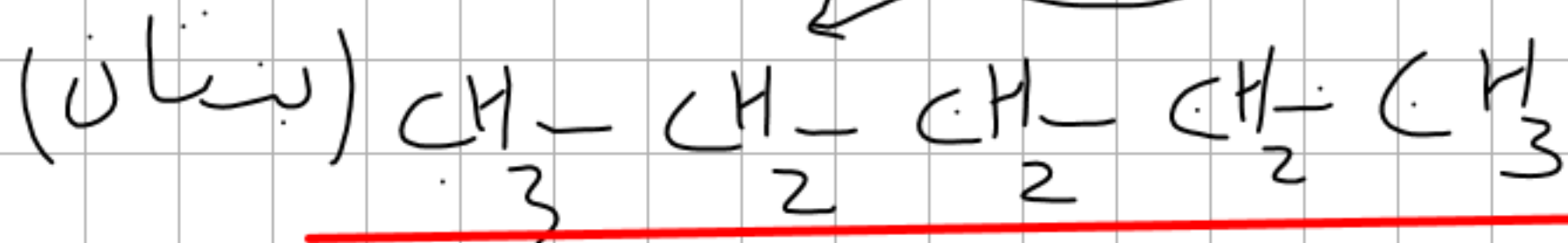
2

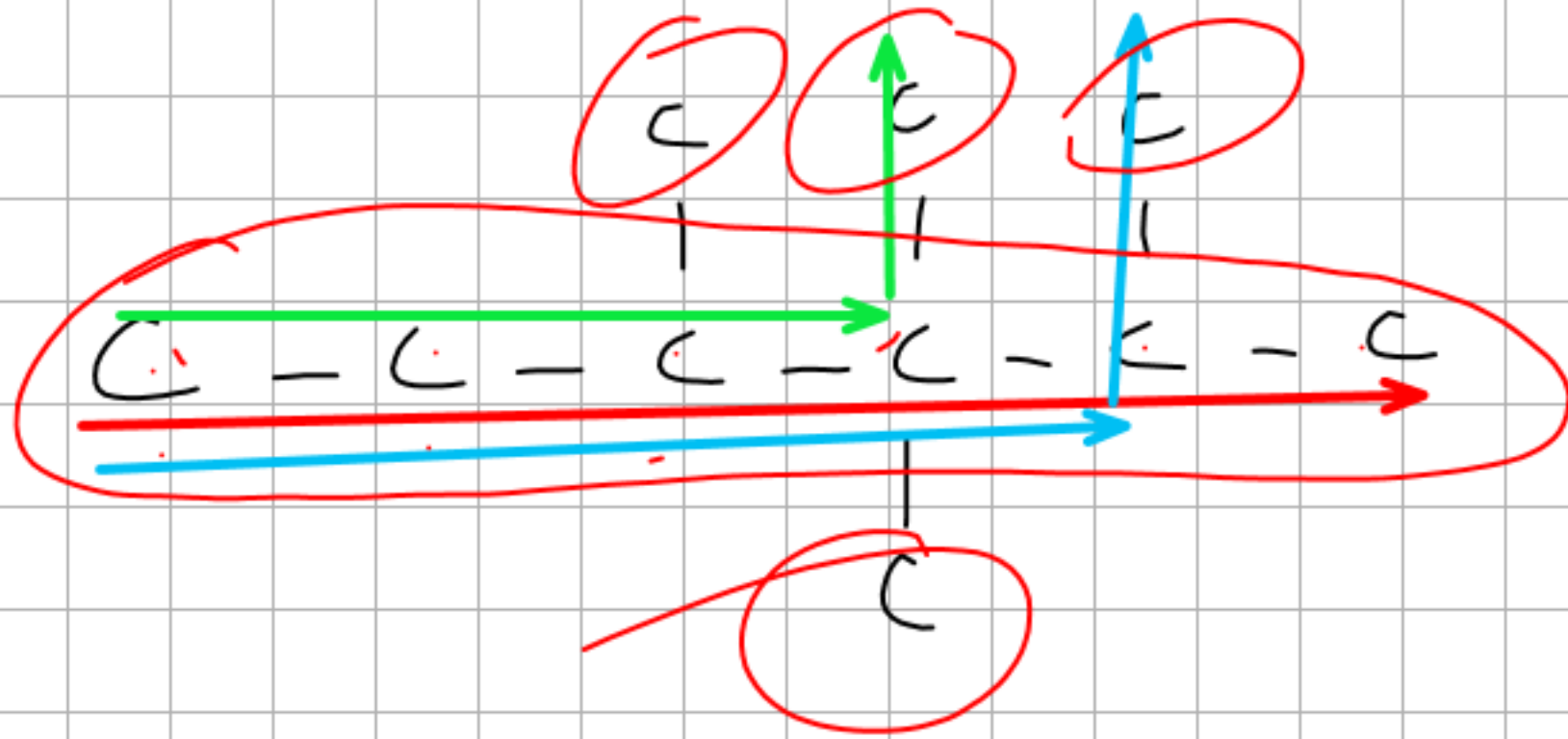
دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك







CH_3 ميثيل
 C_2H_5 ايثيل
 C_3H_7 بروبيل

الجذر الألكيل R C_nH_{2n+1}

سقف اسم من الكربون لاطاعة (ل)

مذرين (ثنائي)

3 جذور ثلاثي

4 جذور رباعي

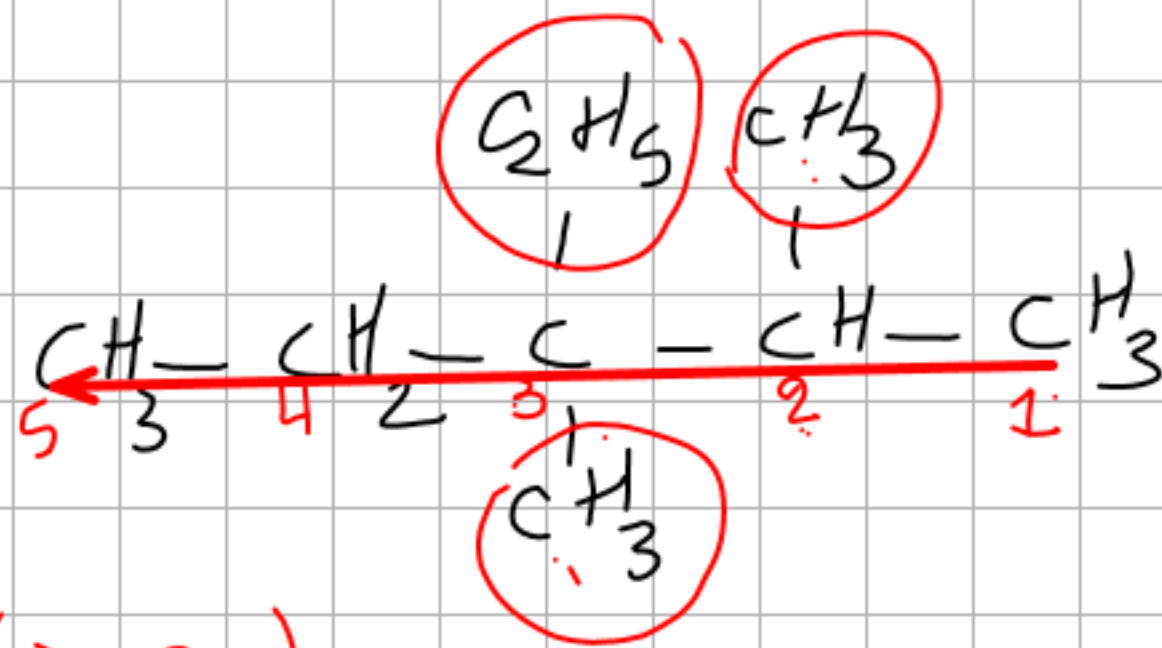
5 جذور خماسي

الـ الكيل

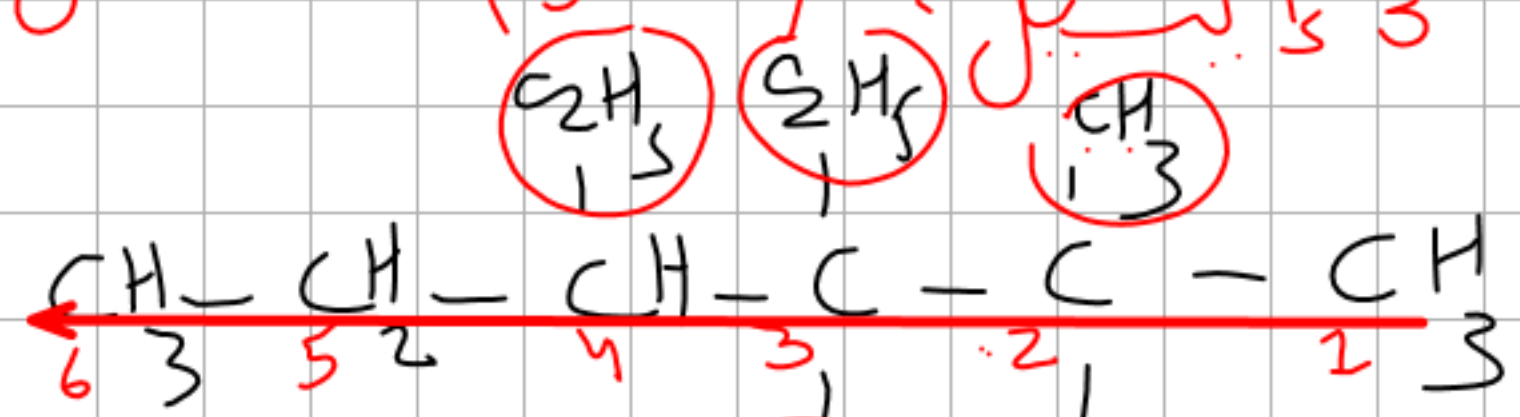
ميثيل	CH_3	$n=1$
كايثيل	C_2H_5	$n=2$
بروبيل	C_3H_7	$n=3$

Ethyle

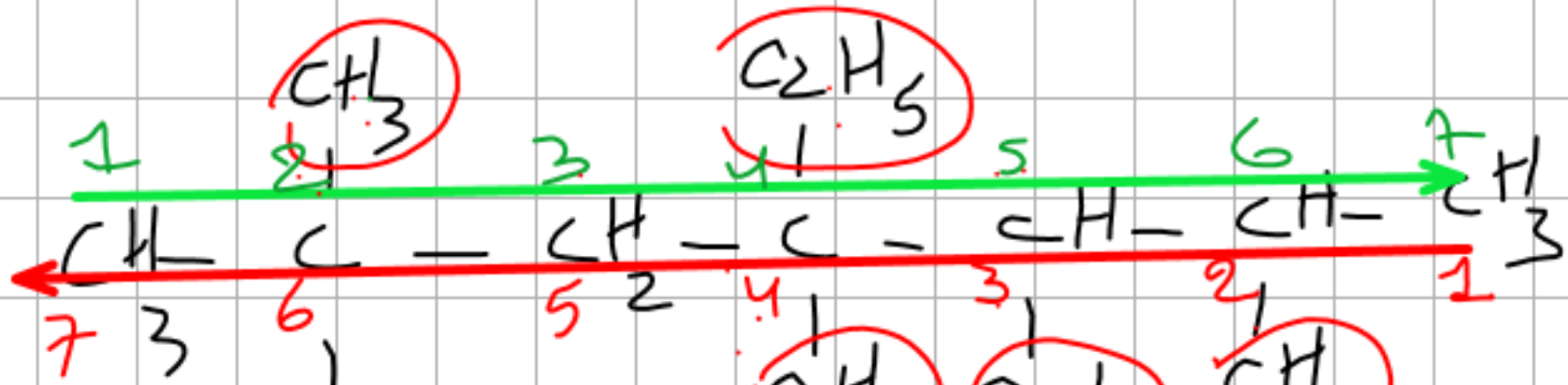
MeThyle propyle



بنیان (3, 2) ثانی میں



بنیان (3, 2, 2) ثانی میں
 (4, 3) ثانی میں



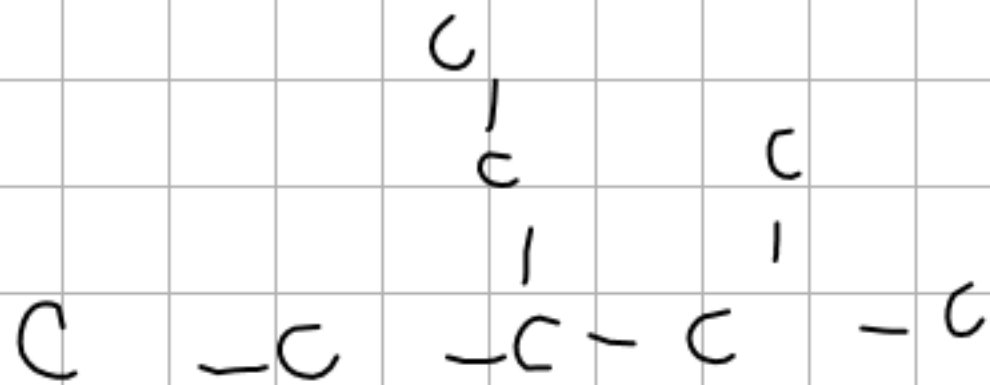
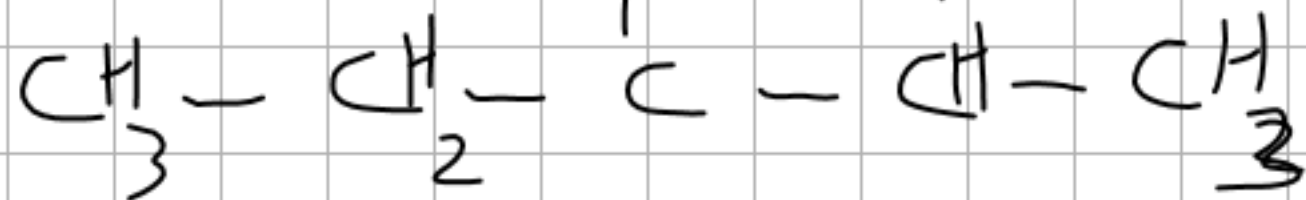
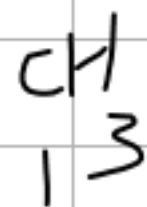
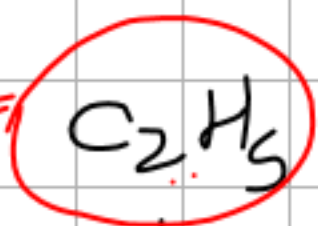
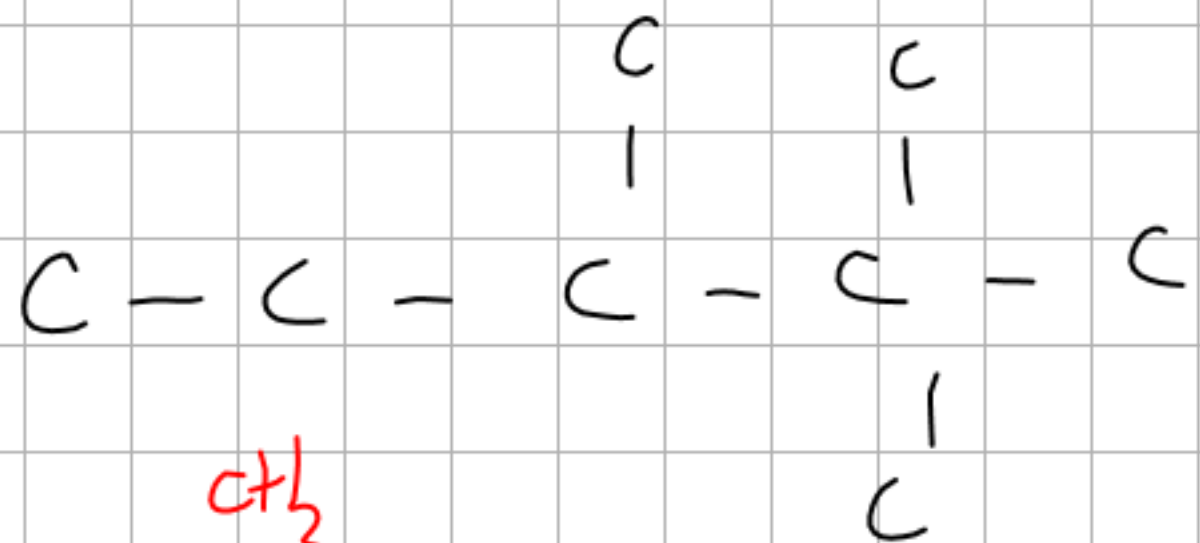
$$2 + 2 + 4 + 4 + 5 + 6 = 23$$

~~$$6 + 6 + 4 + 4 + 3 + 2 = 25$$~~

(5, 4) ثانى ائيل
 (2, 2, 4, 6) باقى
 مئىل مئىنان

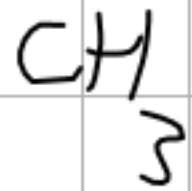
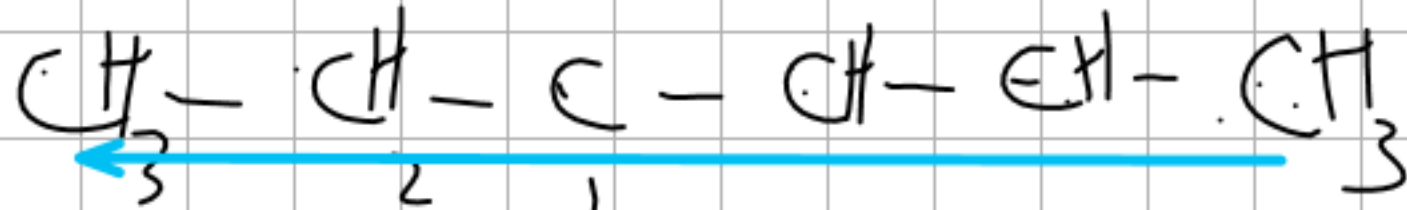
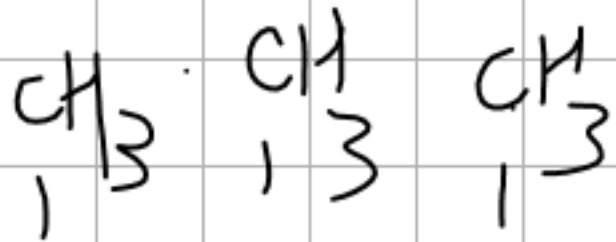
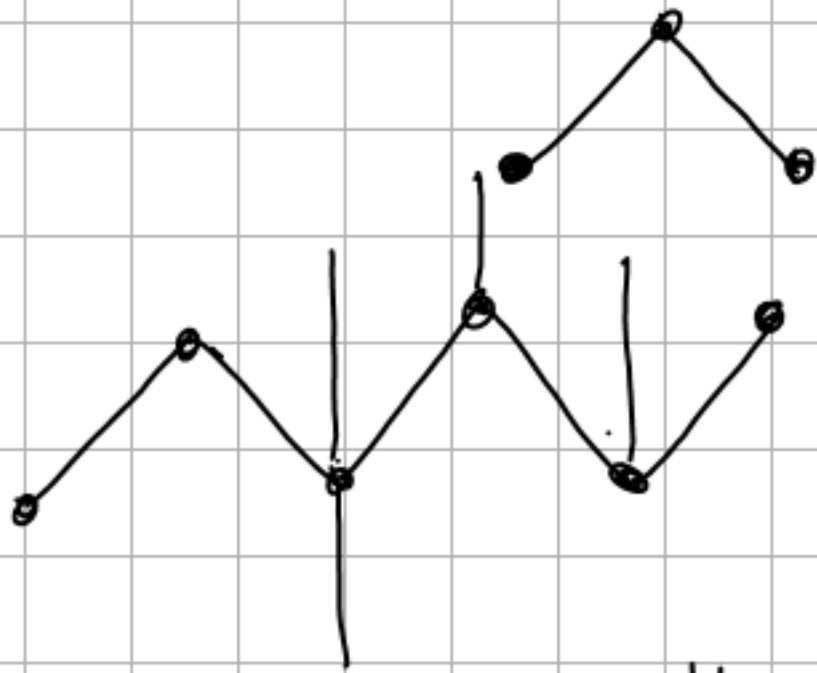
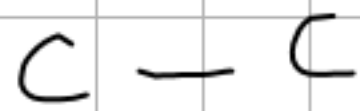
الهيكال الكريونى

كتاب السع الحقة كذى
 مرفا درىة H



الكتابة البوليوية

قطعة مستقيمة





• الألكانات (أو الأسانات) :

- الألكانات (جمع ألكن أو أسان) هي فحوم هيدروجينية ذات سلاسل كربونية مفتوحة (غير مغلقة)، كما أنها غير مشبعة، حيث تحتوي كل جزيئاتها على رابطة ثنائية بين ذرتي كربون في السلسلة الكربونية، صيغتها الجزيئية العامة من الشكل:



حيث: $n \geq 2$ ، مثل: C_2H_4 ، C_3H_6 ، C_4H_8 ،

- تخضع تسمية الألكانات إلى نفس القاعدة السابقة المتبعة في تسمية الألكانات، إلا أنه في تسمية الألكانات (الأسانات) يكون:

• اختيار السلسلة الأطول والحاوية على الرابطة الثنائية (السلسلة الكربون الرئيسية)، يعني إذا كانت هناك سلسلة أطول لا تحتوي على رابطة ثنائية وسلسلة أقل منها طولاً تحتوي على الرابطة الثنائية فلا بد من اختيار السلسلة الأقل طولاً والحاوية على الرابطة الثنائية.

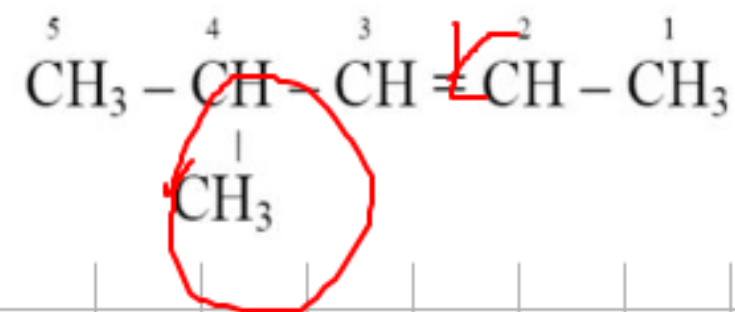
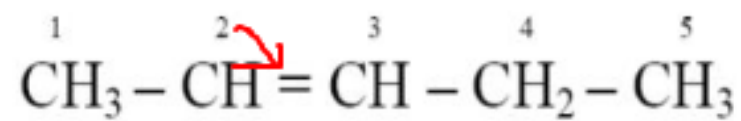
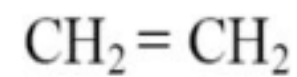
• ترقيم السلسلة الكربونية يكون من ذرة الكربون الأقرب إلى الرابطة الثنائية، وإذا كانت الرابطة الثنائية تقع في منتصف السلسلة الكربونية الرئيسية وهذه الأخيرة (السلسلة الكربونية الرئيسية) تحتوي على تفرع أو أكثر يكون الترقيم في هذه الحالة من ذرة الكربون الأقرب إلى أول تفرع.

• استبدال اللاحقة "ان" في الألكان باللاحقة "ن".

• في حالة وجود عدة مأكبات يضاف في نهاية إسم الألكن (قبل النهاية "ن") الرقم الأصغر من بين رقمي ذرتي الكربون التي تكون بينهما الرابطة الثنائية.



أمثلة :



- إيثن أو إيثيلين

بوت-1-ن

بنت-2-ن

4-ميثيل بنت-2-ن



• الألكينات (الألسينات):

- الألكينات (جمع ألكين أو ألسين) هي فحوم هيدروجينية غير مشبعة ذات سلاسل كربونية مفتوحة (غير مغلقة)، تحتوي جزيئاتها على رابطة ثلاثية بين ذرتي كربون في السلسلة الكربونية، صيغتها الجزيئية العامة من الشكل:



حيث: $n \geq 2$ مثل: C_4H_6, C_3H_4, C_2H_2

- تخضع تسمية الألكينات إلى نفس القاعدة السابقة المتبعة في تسمية الألكانات، إلا أنه في تسمية الألكينات (الألسينات) يكون:

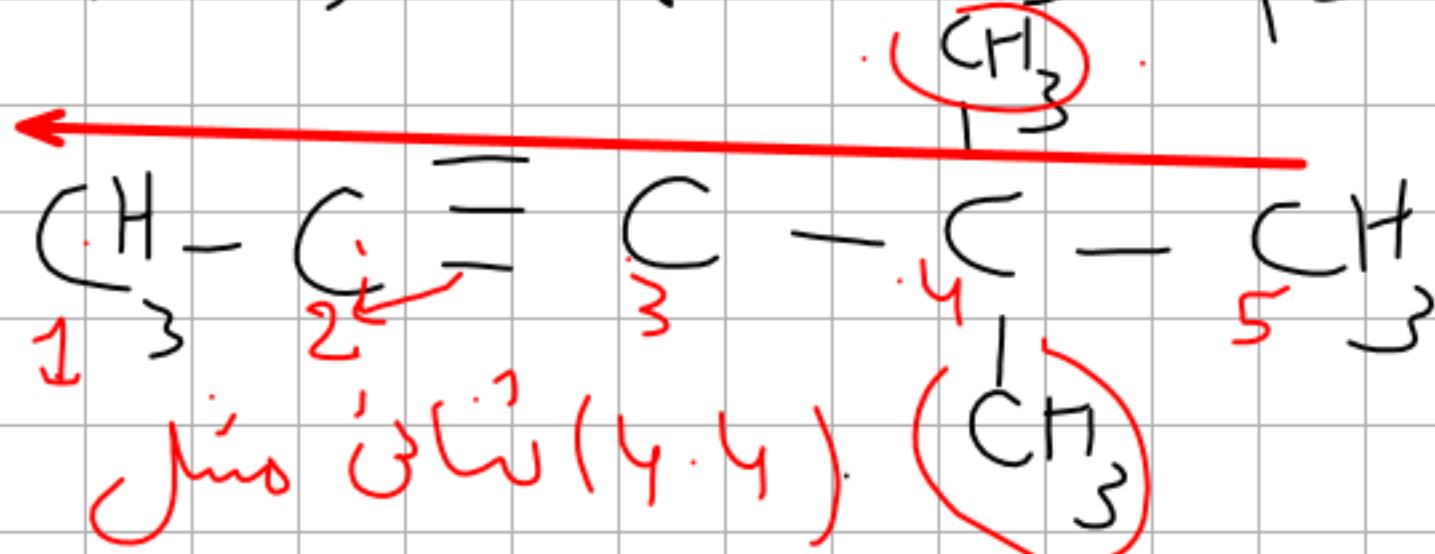
- اختيار السلسلة الأطول والحاوية على الرابطة الثلاثية (السلسلة الكربون الرئيسية).
- ترقيم السلسلة الكربونية يكون من ذرة الكربون الأقرب إلى الرابطة الثلاثية، وإذا كانت الرابطة الثلاثية تقع في منتصف السلسلة الكربونية الرئيسية وهذه الأخيرة (السلسلة الكربونية الرئيسية) تحتوي على تفرع أو أكثر يكون الترقيم في هذه الحالة من ذرة الكربون الأقرب إلى أول تفرع.

الإلسبانات $C_n H_{2n}$

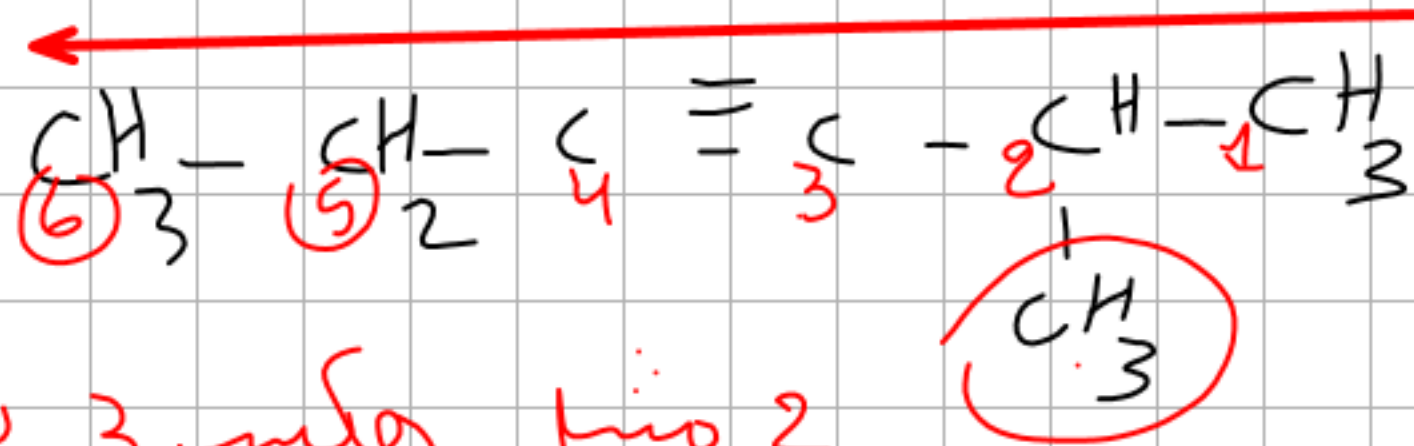
النوعى كى الرابطة (≡)

سبى الإلسبانات با طارة اللافة "بين"

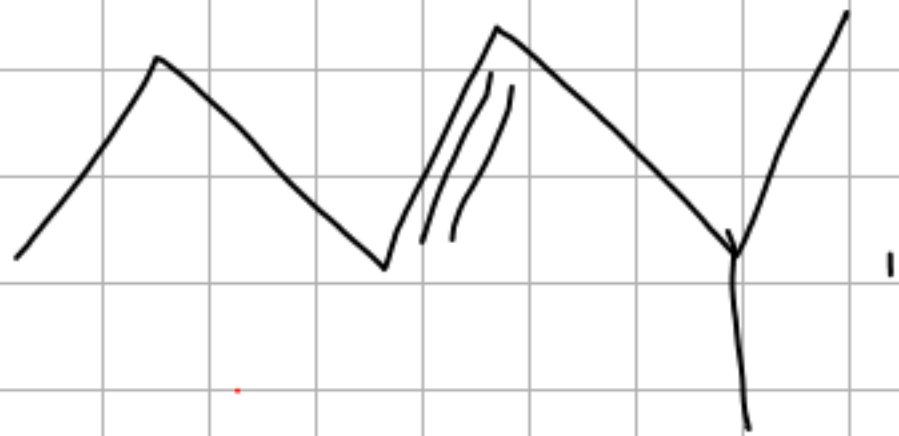
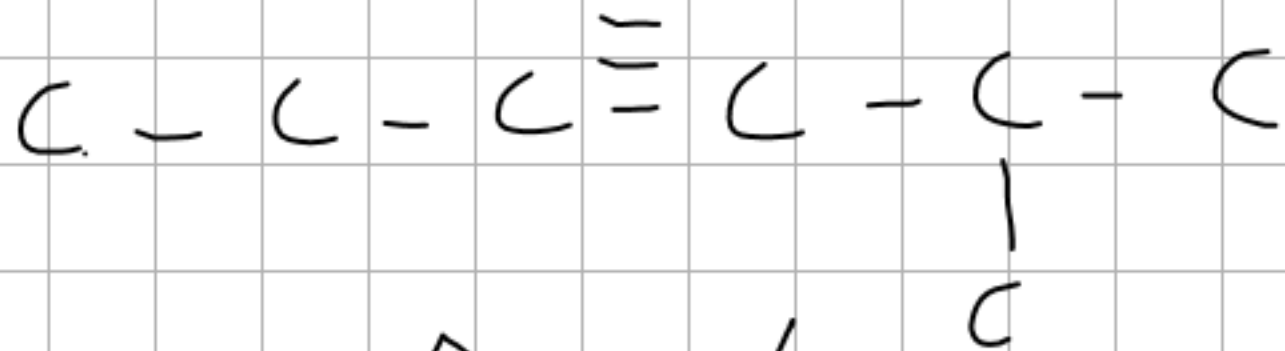
بدا الترقيم دعامة الكمة الاقرب ال (≡) yne



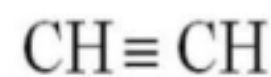
(4.4) ثانى مثل بنت و بين



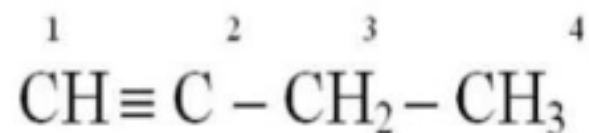
2 ميثيل هكس 3 ين



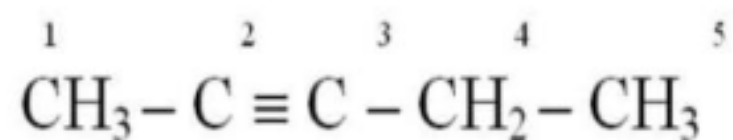
أمثلة :



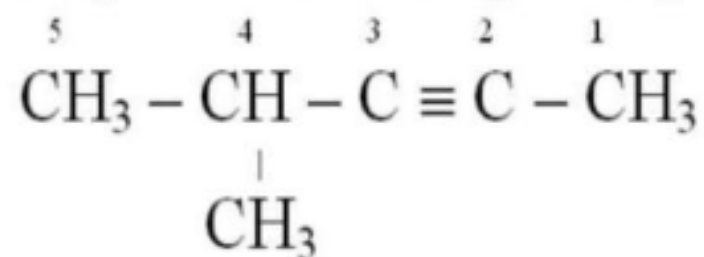
إيثين (إيثيلين)



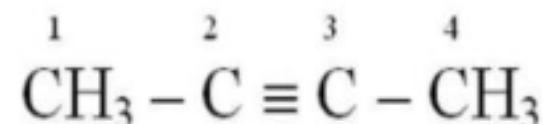
بوت-1-ين



بنت-2-ين



4-ميثيل بنت-2-ين



2-ميثيل بوت-2-ين

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



● مفهوم المجموعة المميزة:

تتميز المركبات العضوية بتنوعها الكبيرة لذلك صنفها الكيميائيون إلى عائلات، بعض العائلات تتميز عن العائلات الأخرى بمجموعة تسمى المجموعة الوظيفية، هذه الأخيرة (أي المجموعة الوظيفية) تعطي للعائلة خواص كيميائية و فيزيائية تميزها عن العائلات الأخرى.

● الكحولات:

- الكحولات هي مركبات عضوية أكسجينية مشبعة تتميز بوجود مجموعة هيدروكسيل ($-OH$) (أو أكثر).
- في برنامجنا تقتصر دراستنا إلا على الكحولات التي تحتوي على مجموعة هيدروكسيل ($-OH$) واحدة و التي تكون صيغتها العامة من الشكل:



حيث: ($R-$) هو جذر ألكيلي صيغته العامة: ($-C_nH_{2n+1}$).

- إن مجموعة الهيدروكسيل ($-OH$) هي المجموعة المميزة للكحولات، تسمى بـ المجموعة الوظيفية الكحولية ، وذرة الكربون الحاملة لهذه المجموعة تسمى: الكربون الوظيفي.
- تخضع تسمية الكحولات أحادية الوظيفة (تحتوي على مجموعة هيدروكسيل $-OH$ واحدة) إلى نفس القاعدة المتبعة في تسمية الألكانات، إلا أنه في تسمية الكحولات أحادية الوظيفة يكون:

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



- اختيار السلسلة الأطول (السلسلة الكربونية الرئيسية) والحاوية على المجموعة الوظيفية، يعني إذا كانت هناك سلسلة أطول لا تحتوي على المجموعة الوظيفية وسلسلة أقل منها طولاً تحتوي على المجموعة الوظيفية فلا بد من اختيار السلسلة الأقل طولاً والحاوية على المجموعة الوظيفية.
- ترقيم السلسلة الكربونية يكون من الطرف الذي يأخذ فيه الكربون الوظيفي أصغر رقم، يعني الترقيم يكون من ذرة الكربون الأقرب إلى الكربون الوظيفي أو من الكربون الوظيفي في حالة وجود الكربون الوظيفي في طرف السلسلة.
- إذا كان الكربون الوظيفي يقع في منتصف السلسلة الكربونية الرئيسية والسلسلة الكربونية الرئيسية تحتوي على تفرع على الأقل يكون الترقيم في هذه الحالة من ذرة الكربون الأقرب إلى أول تفرع.
- استبدال اللاحقة "ان" في الألكان باللاحقة "انول".
- في حالة وجود عدة مماكبات يضاف في نهاية إسم الكحول (قبل النهاية "ول") رقم ذرة الكربون الوظيفي.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

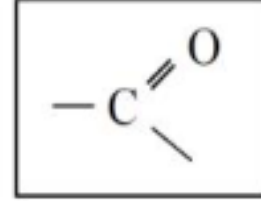
أحصل على بطاقة الإشتراك





● الألديدات والكيبتونات:

- هي مركبات عضوية لها نفس المجموعة الوظيفية التالية والتي تسمى المجموعة الوظيفية الكربونيلية.

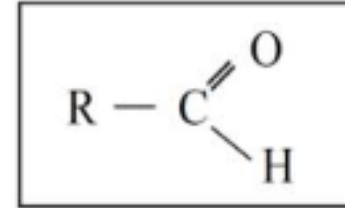


- يسمى الكربون الحاوي على المجموعة الوظيفية الكربونيلية بـ الكربون الوظيفي.

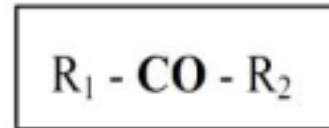
- إذا ارتبط الكربون الوظيفي بذرة هيدروجين وبذرة كربون يقال عن المركب الكربونيلي أنه ألدريد (الوظيفة ألديدية)، وبالتالي تكون الصيغة العامة للألديدات كما يلي:



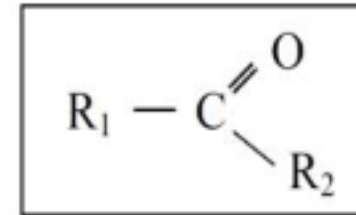
أو



- إذا ارتبط الكربون الوظيفي بذرتي كربون يقال عن المركب الكربونيلي أنه كيتون (الوظيفة كيتونية)، وبالتالي تكون الصيغة العامة للكيبتونات كما يلي:

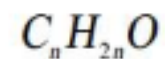


أو



ملاحظة:

الألديدات والكيبتونات لهما نفس الصيغة الجزيئية المجملة والتي تكون من الشكل:



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

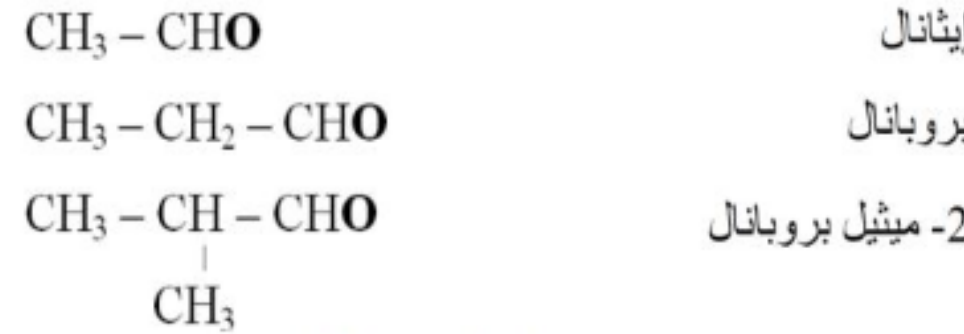
3

أحصل على بطاقة الإشتراك



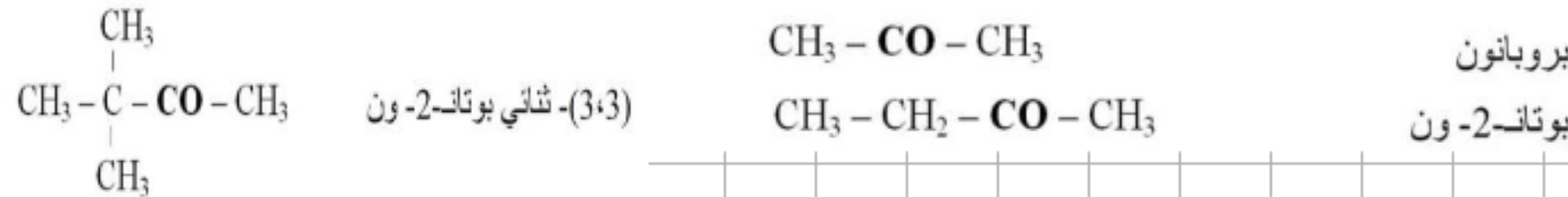
- تخضع تسمية الألدهيدات إلى نفس القاعدة المتبعة في تسمية الألكانات، إلا أنه في تسمية الألدهيدات يكون:
- اختيار السلسلة الأطول و المحاولة على لمجموعة الوظيفية (السلسلة الكربونية الرئيسية).
- ترقيم السلسلة الكربونية يكون من ذرة الكربون الوظيفي (يكون دوما في طرف السلسلة في الألدهيدات).
- نستبدل اللاحقة "ان" في الألكان باللاحقة "انال".

أمثلة:



- تخضع تسمية الكيتونات إلى نفس القاعدة المتبعة في تسمية الألكانات، إلا أنه في تسمية الكيتونات يكون:
- اختيار السلسلة الأطول والمحاولة على المجموعة الوظيفية (السلسلة الكربونية الرئيسية).
- ترقيم السلسلة الكربونية يكون من ذرة الكربون الأقرب إلى الكربون الوظيفي.
- إذا كان الكربون الوظيفي يقع في منتصف السلسلة الكربونية الرئيسية والسلسلة الكربونية الرئيسية تحتوي على تفرع على الأقل يكون الترقيم في هذه الحالة من ذرة الكربون الأقرب إلى أول تفرع.
- استبدال اللاحقة "ان" في الألكان باللاحقة "انون".
- في حالة وجود عدة مماكبات يضاف في نهاية اسم الكيتون (قبل النهاية "ون") رقم ذرة الكربون الوظيفي.

أمثلة:

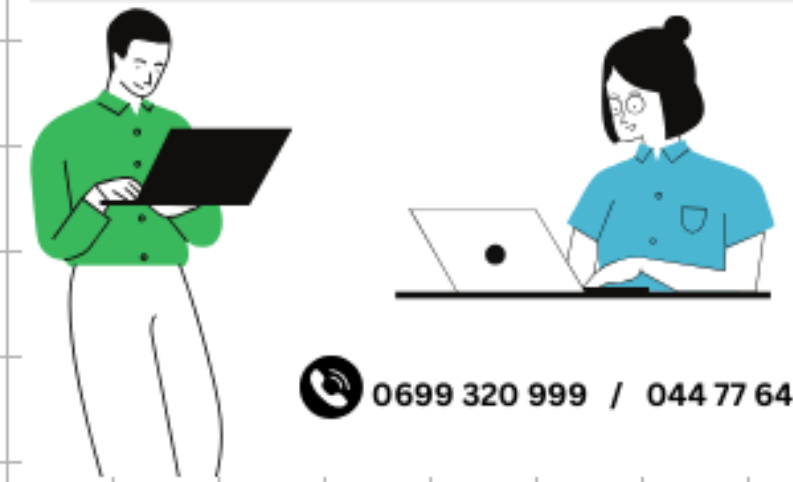


1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



أكتب اسم المركبات العضوية ذات الصيغ الجزيئية نصف المفصلة التالية :

- 1) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
- 2) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- 3) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$
- 4) $\text{CH} \equiv \text{CH}$
- 5) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$
- 6) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
- 7) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
- 8) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصة مباشرة

1

حصة مسجلة

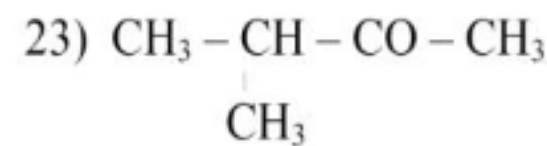
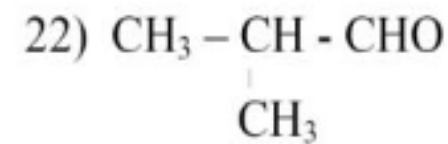
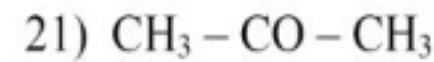
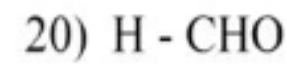
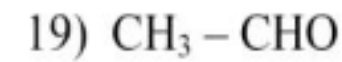
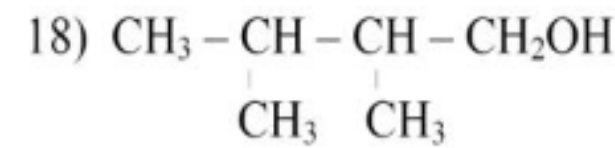
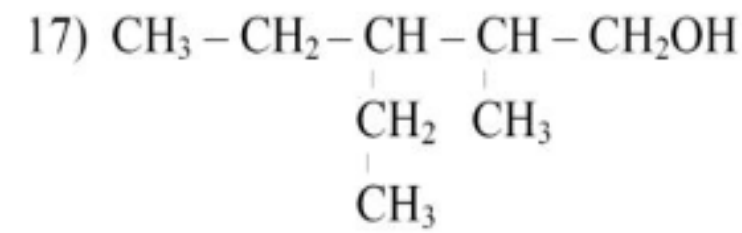
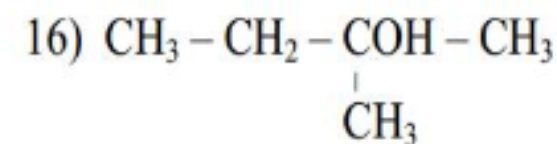
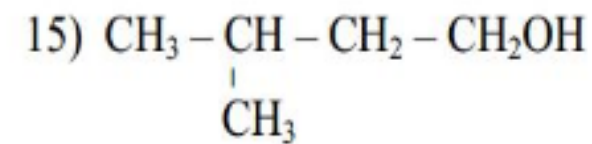
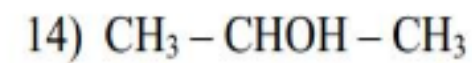
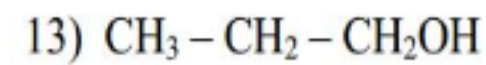
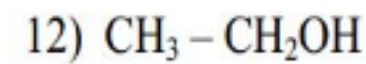
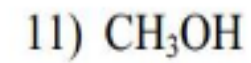
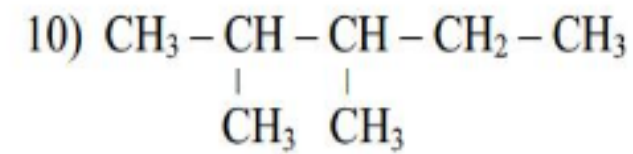
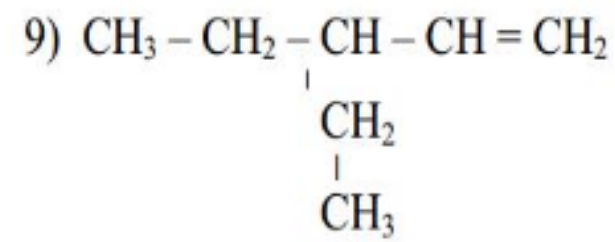
2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

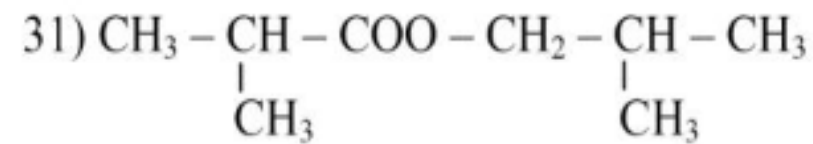
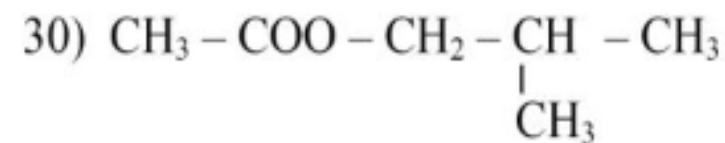
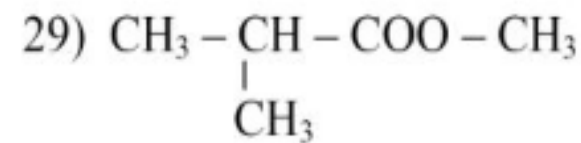
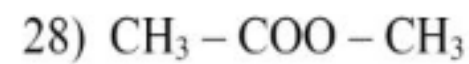
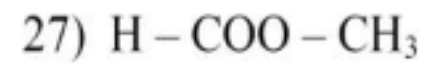
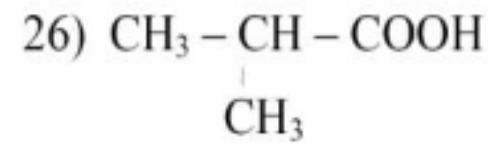
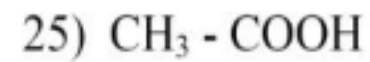
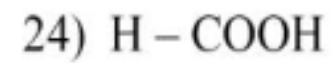
2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





دروسكم

منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

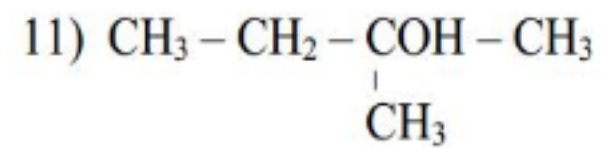
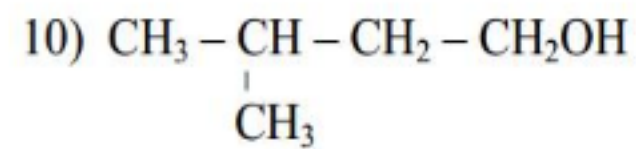
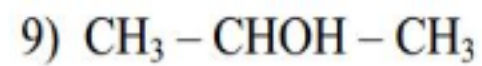
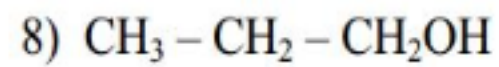
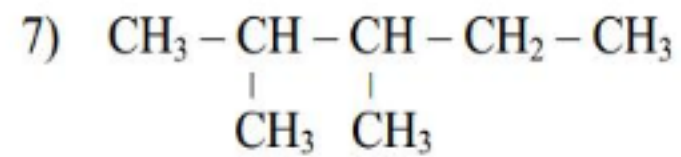
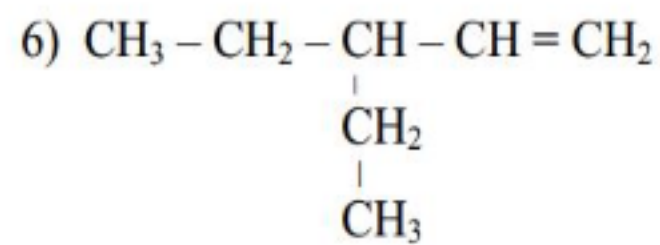
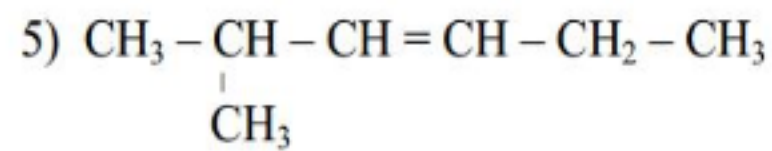
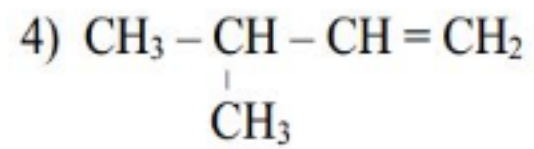
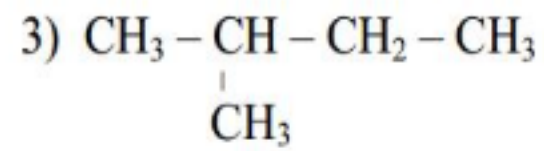
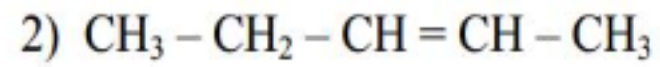
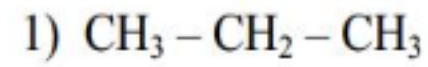
دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك

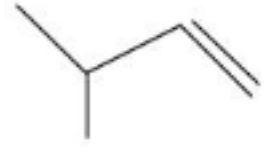


أعط الكتابة الطبولوجية الموافقة للصيغ الجزيئية نصف المفصلة للمركبات العضوية التالية:

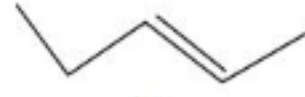


Activator V

1- أكتب اسم المركبات العضوية ذات الكتابة الطبولوجية التالية:



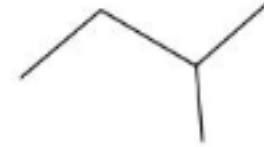
(3)



(2)



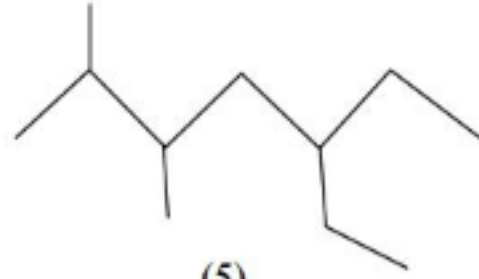
(1)



(4)

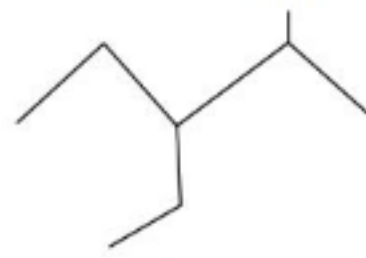


(6)



(5)

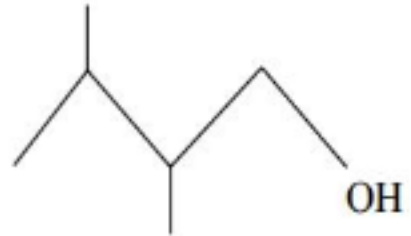
OH



(8)



(7)



(9)

2- أعط الكتابة الطبولوجية للمركبات العضوية التالية:

▪ بروبان.

▪ 2- ميثل بوتان.

▪ 4- إيثيل ، (2 ، 3) ثنائي ميثل هكسان.

▪ هكس-3-ن.

▪ (4,5) ثنائي ميثل هكس-2-ين.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



