الكيمياء العضوية

عائلات كيميائية

مركبات عضوية أوكسجينية
تحتوي على C و H و O

- كحولات
- حمض كربوكسيلي
- ألدهيد
- كيتون
- استر

فحوم هيدروجينية
تحتوي على C و H

- الألكانات
- الجذر الألكيلي R
- الألكينات
- الألسنات
- الألسينات

دروس د.م
منصة التعليم الإلكتروني

CH_3 ميثيل

C_2H_5 إيثيل

C_3H_7 بروبيل

$\equiv$ $\acute{E}$. $\acute{H}$

C_nH_{2n+2}

الألكان صيغته العامة

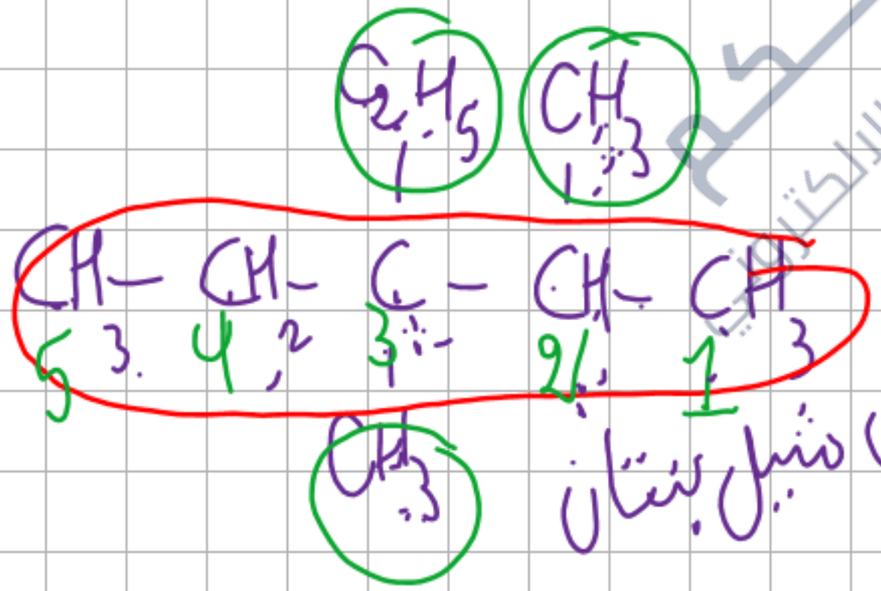
لنشتق إسم الألكان من الجدول بإضافة اللاحقة

الكـــــ آن ← الكان

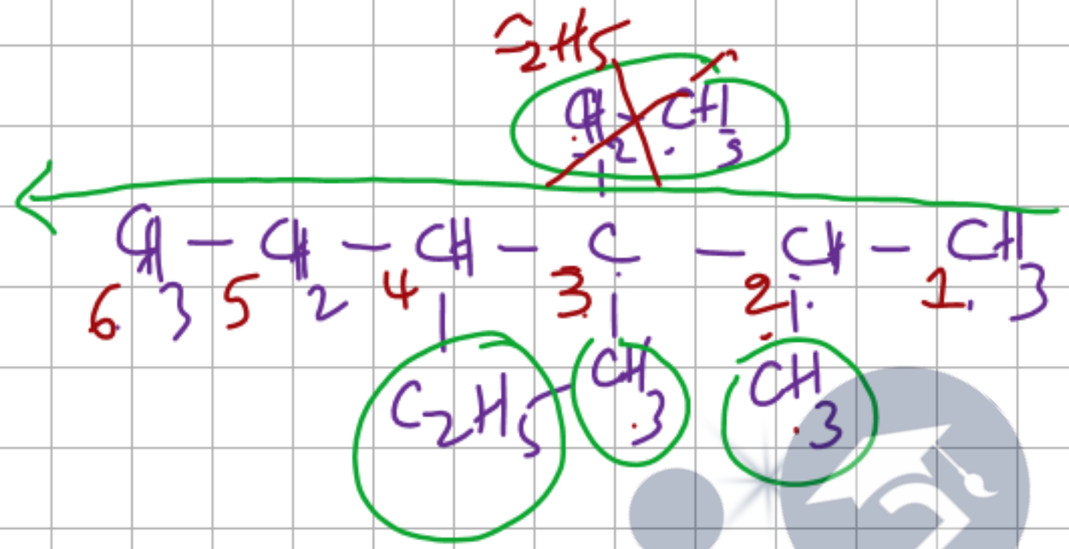
n
ميثـ 1
إيثـ 2
بروبـ 3

CH_4 ميثان

C_3H_8 بروبان



3،3 ثنائي ميثيل (2،3) ثنائي ميثيل بنتان



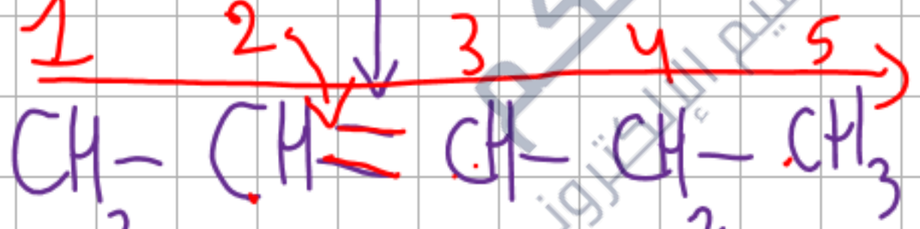
3-اتیل-4-متیل هگسان

عائلة الالسنان: صيغتها العامة C_nH_{2n}

سنشتق اسمها من الجدول بإضافة اللاحقة (إن)

الكـ + إن ← الكـ - إن

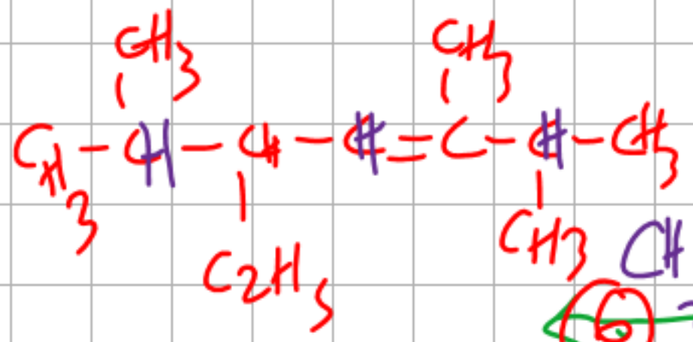
تحتوي على رابطة ثنائية واحدة: رابطة ثنائية

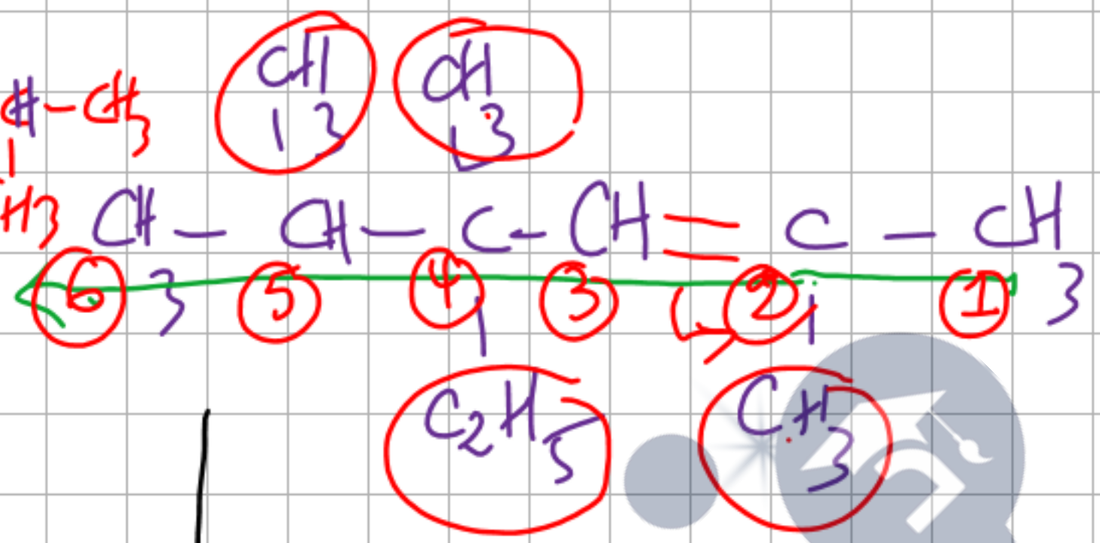


بنت - 2 إن

التسمية: نختار أطول سلسلة كربونية حتما تمر بالكربون المتصل بـ (ت)

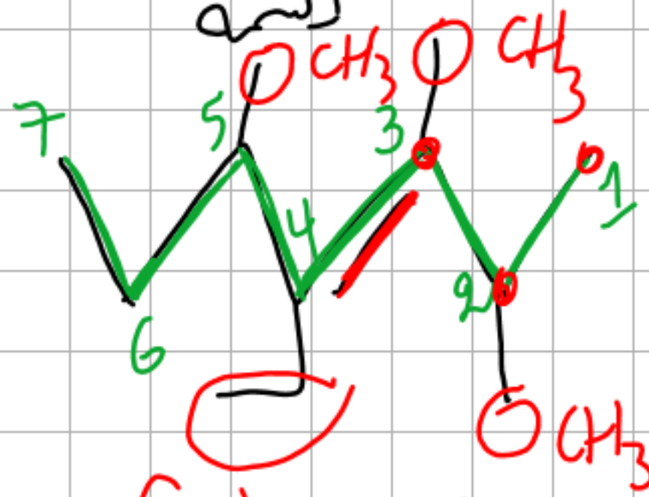
- نبدأ الترقيم من الجهة الأقرب إلى الرابطة الثنائية



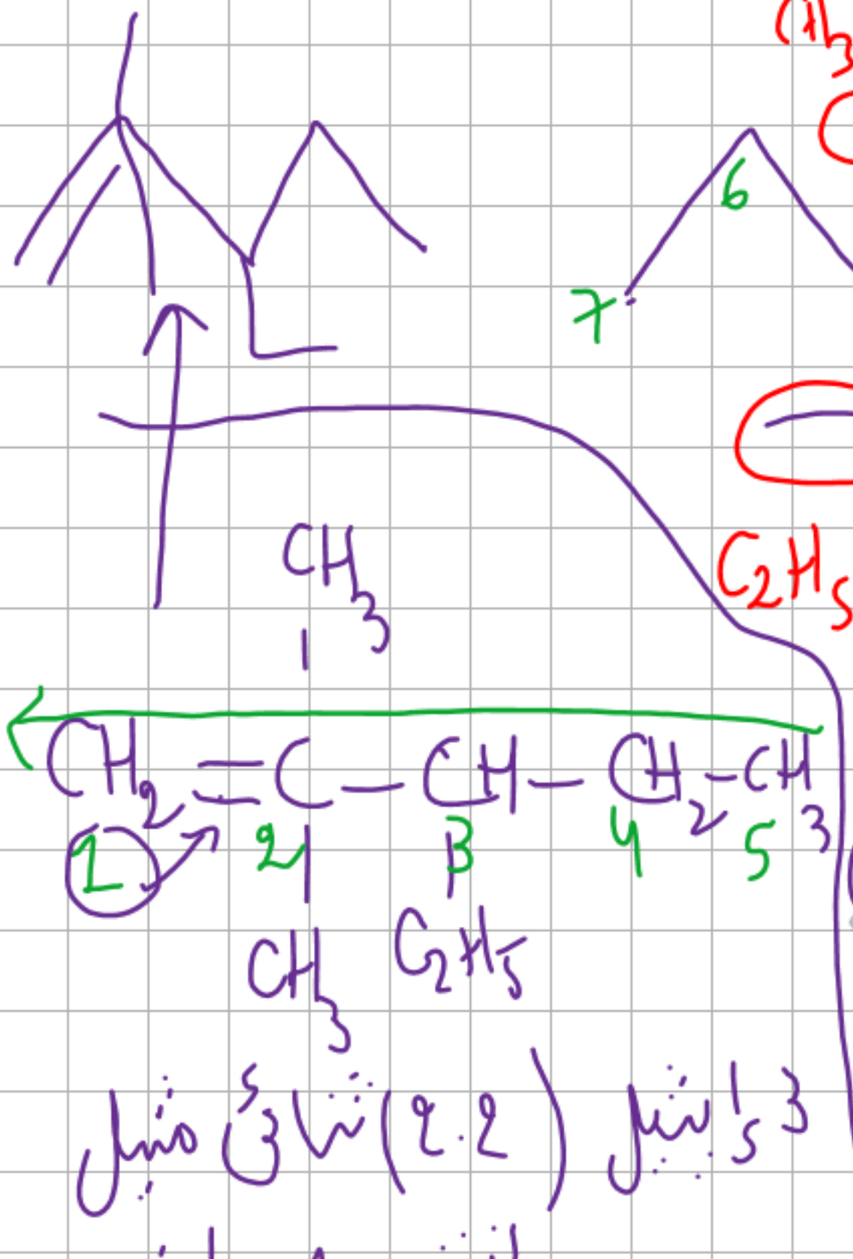


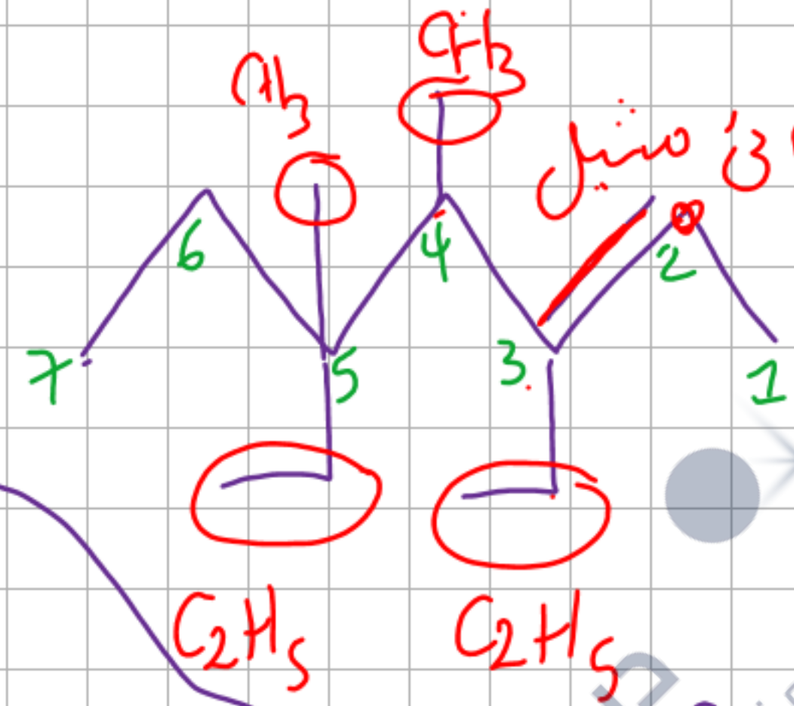
4-ايثيل (2،4،5) ثلاثي ميثيل هكسـ-2-ين

اكتب صيغة نصف بسيطة



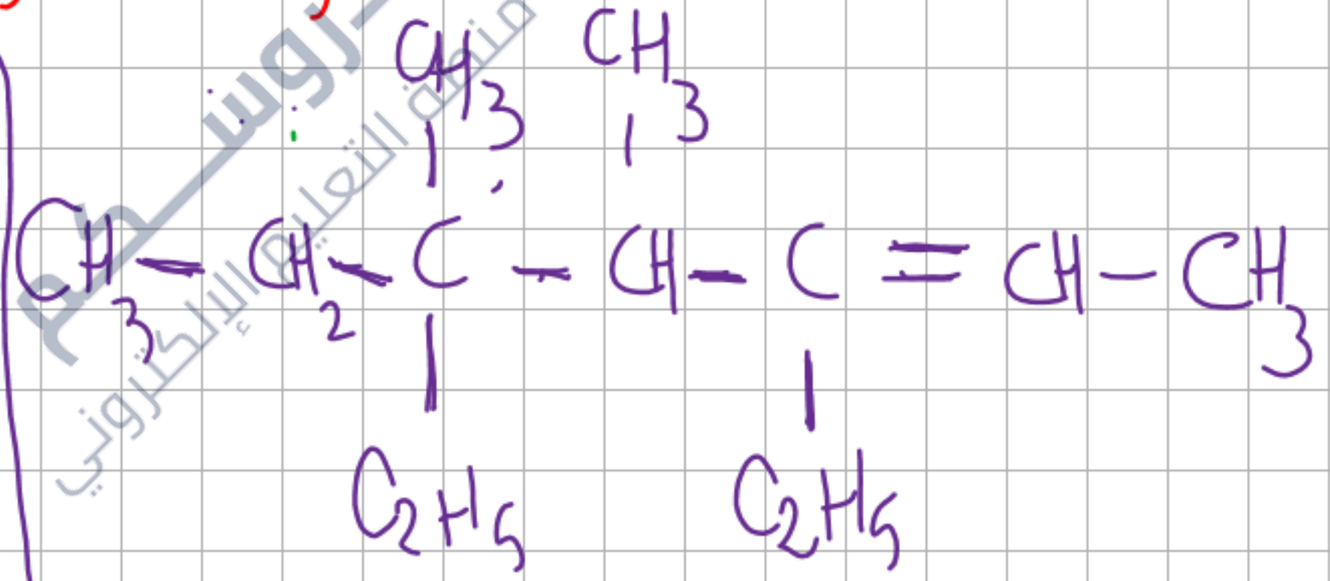
4-ايثيل (3،4،5) ثلاثي ميثيل هبت-3-ين





(5.3) ثنائي إثيل (4.5) ثنائي ميثيل

هبت - 2 إين



(2.2) ثنائي ميثيل

3 إيثيل

أوكس - 1 - لين

الالكينات

صيغته العامه C_nH_{2n-2}

$n \geqslant 2$

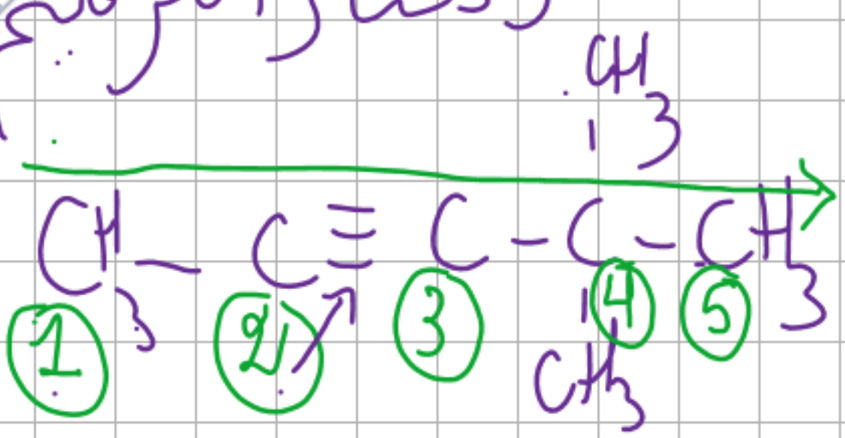
تحتوي على رابطة ثلاثية واحدة $(\equiv)$

تستق اسمه من الكيعل

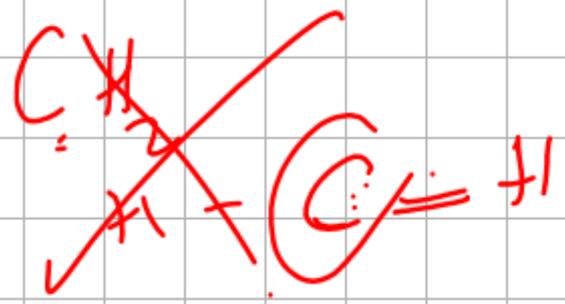
بإضافة اللاحقة ين

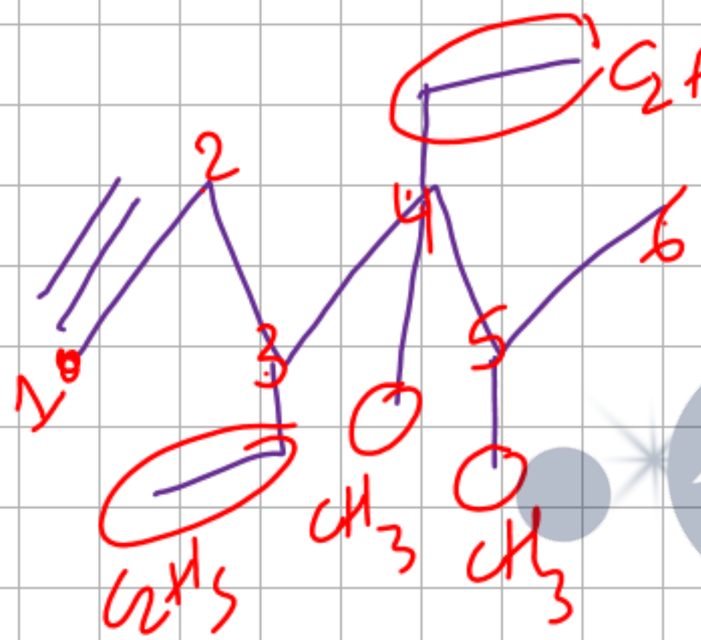
وتختار الترقيم من الجهة الاقرب الى الرابطة $(\equiv)$

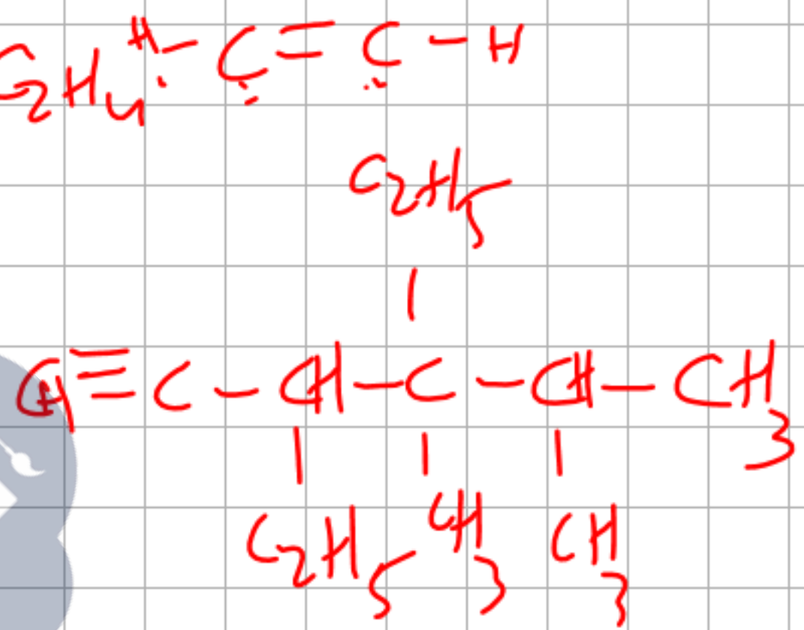
(6,6) ثنائي ميثيل بنت-3-ين



الالسان C_nH_{2n}





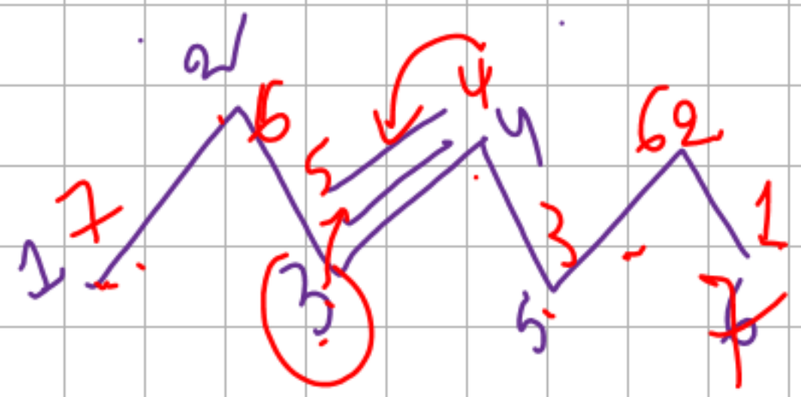


(3 . 4) ثنائي إيثيل (4 . 5) ثنائي ميثيل

هكسين 1 -

هبتين 3 -

هبتين 4 -



المركبات العضوية الاوكسجينية

الكحول: هو مركب عضوي اوكسجيني

صيغته العامة $R-OH$

يشتق اسمه من الالكان + ول

الكان + ول ← الكانول

ميثانول CH_3-OH

C_2H_5OH
ايثانول

C_3H_7OH
بروبانول

أصناف الكحولات

$R-CH_2-OH$

أولي

إذا كان OH مرتبط بـ CH_2 والكحول أولي

$R-\underset{\displaystyle R^{I}}{\underset{|}{CH}}-OH$

ثانوي

إذا كان OH مرتبط بـ CH الكحول ثانوي

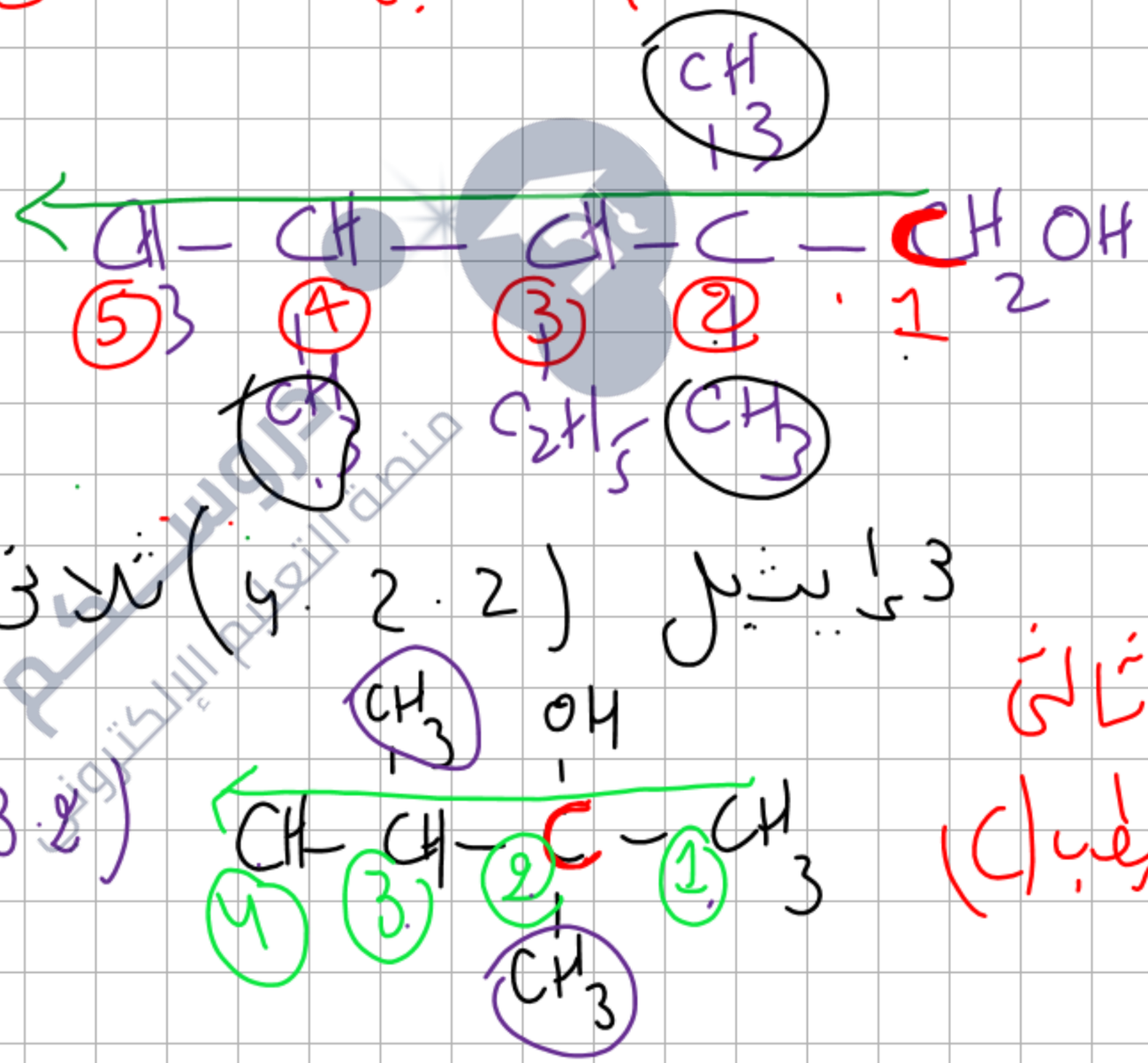
$R-\underset{\displaystyle R^{II}}{\underset{|}{\overset{\displaystyle R^{I}}{\overset{|}{C}}}}-OH$

ثالثي

إذا كان OH مرتبط بـ C فقط ثالثي.

نختار أطول سلسلة كربونية تمر حتما بـ (C) المتصل بـ (OH)

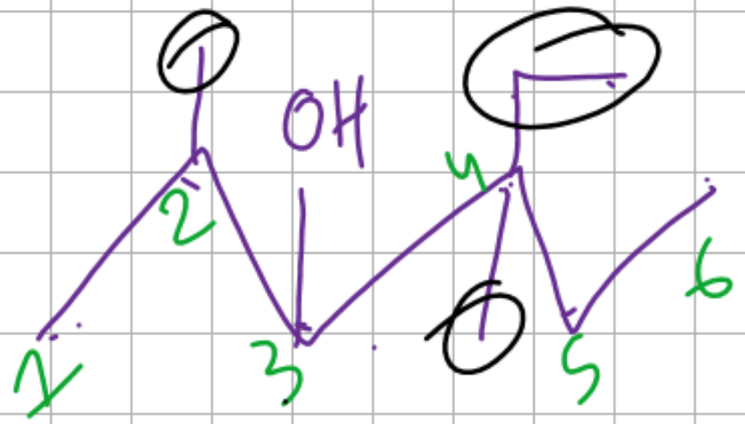
نبدأ الترقيم من الجهة الاقرب الى (OH)



3،3 بنتيل (2،2،4) ثلاثي ميثيل بنتان-1-ول

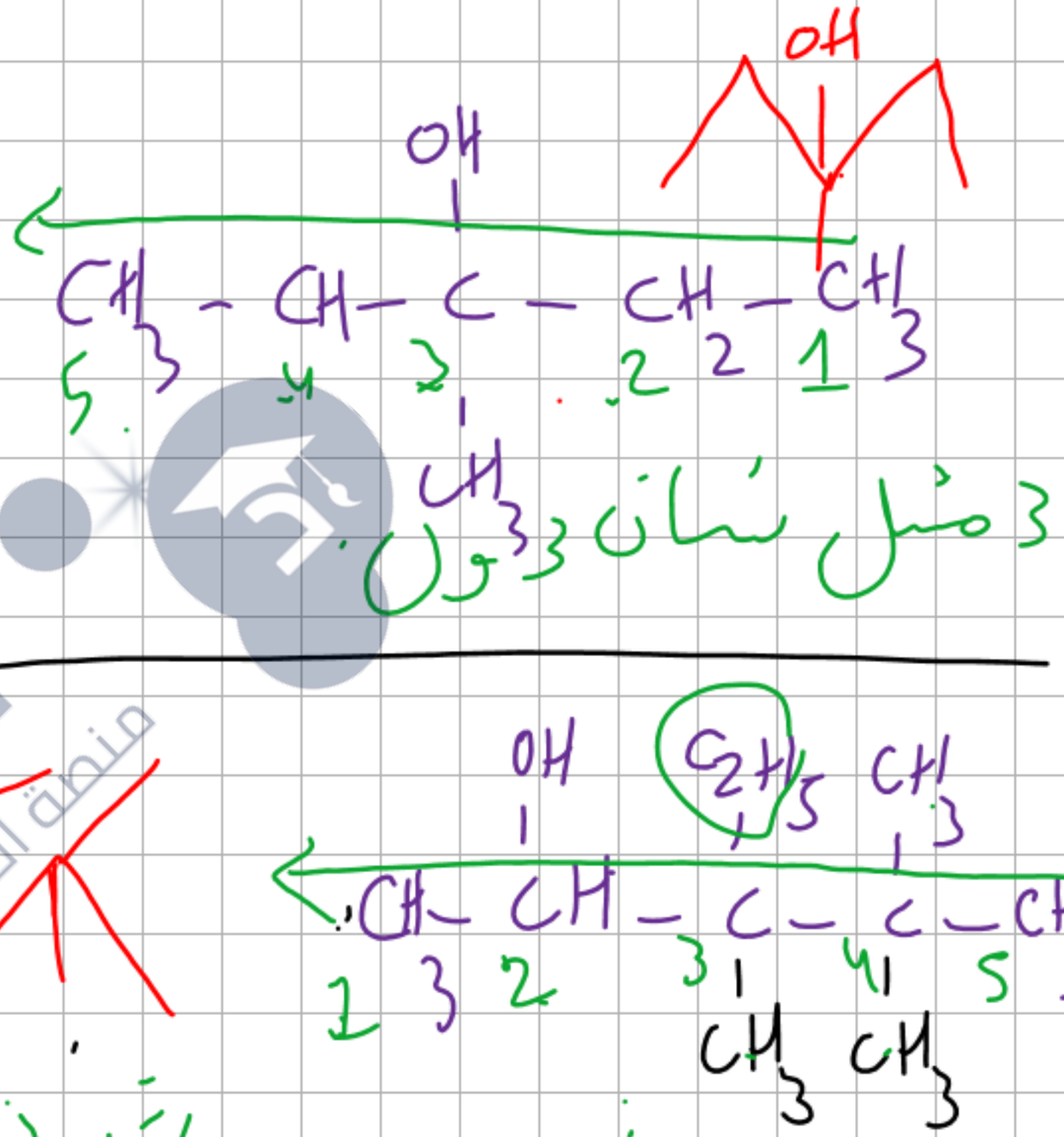
كحول ثالثي (OH مرتبط بـ C)

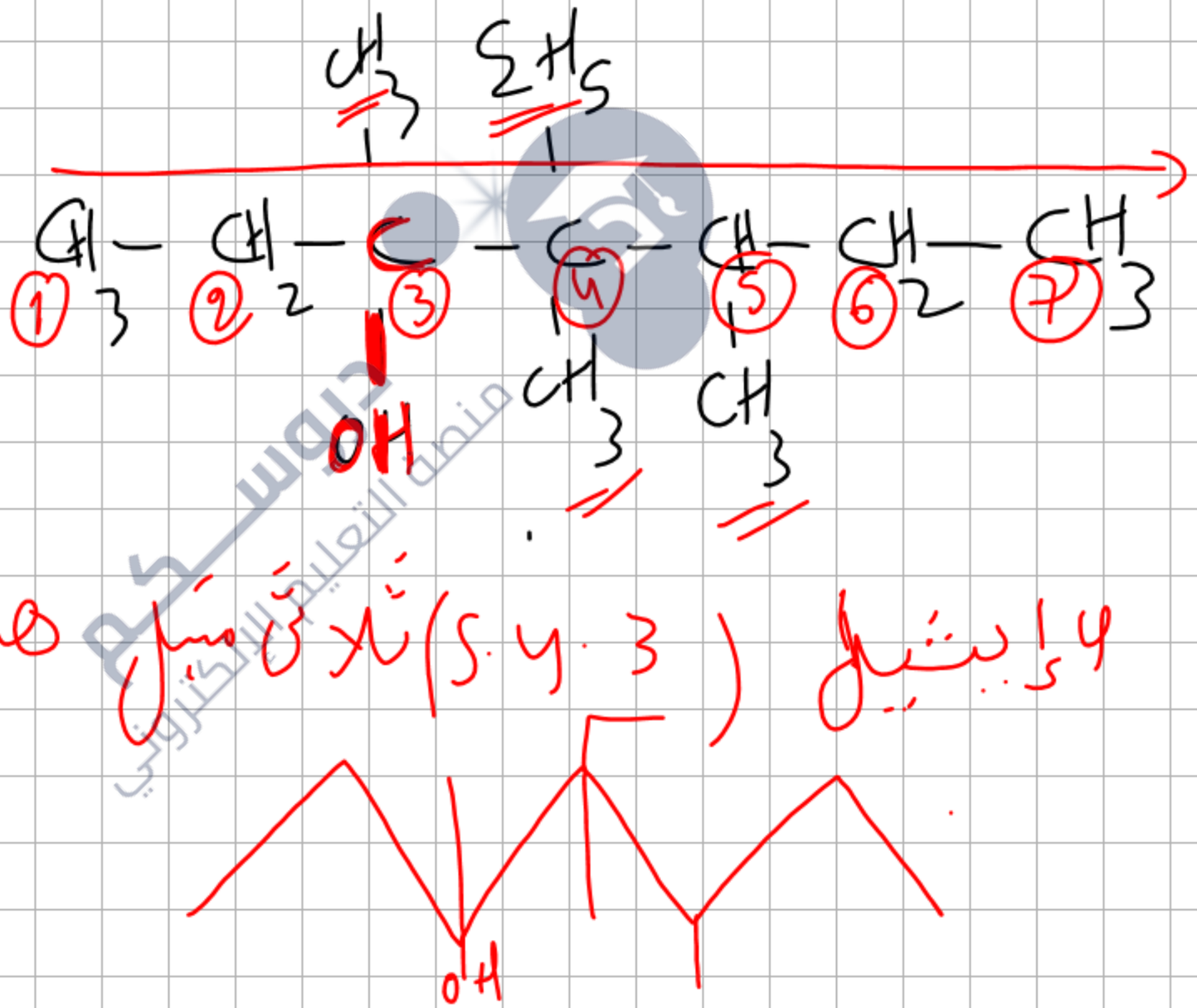
(3 و 3) ثنائي ميثيل بوتان-2-ول



۴-اتیل (۴.۲) ثنائی متیل

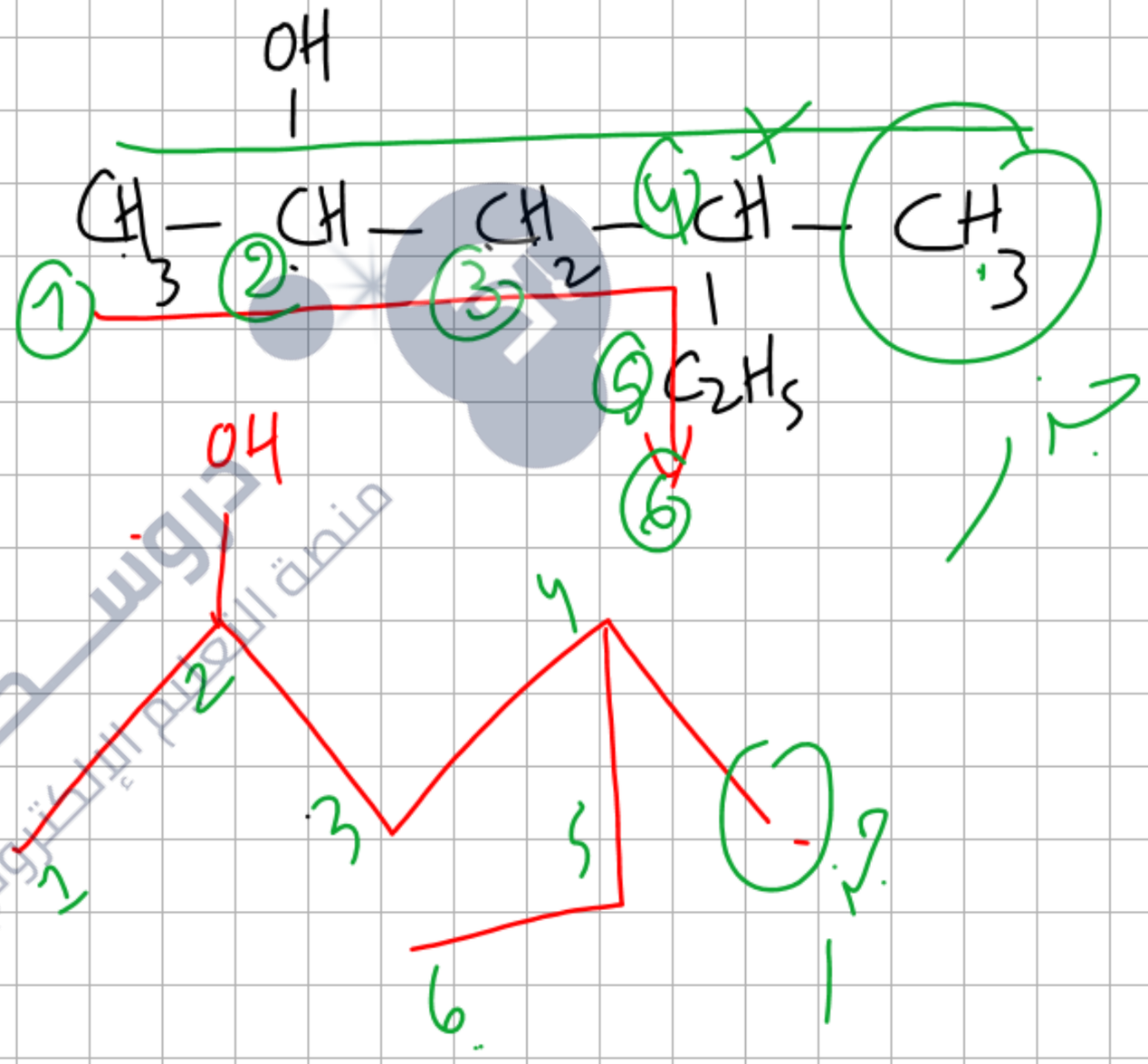
هگسان-3-ول





3-ول-4-إيثيل-5-ثلاثي ميثيل هبتان

4 ميثيل هكسان 2 ول

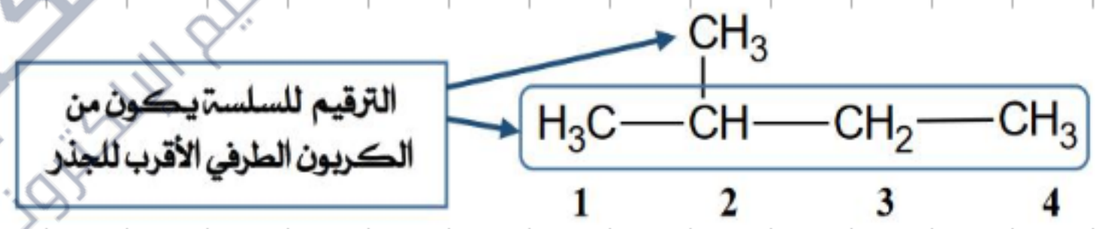


3ـالفحوم الهيدروجينية:

1ـأرقام ذرات الكربون بالأسماء اللاتينية:

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10
ميت	ايت	بروب	بوت	بنت	هكس	هبت	أوكت	نون	ديك

العائلة	الصيغة العامة	مميزاتها	كيفية الترقيم أطول سلسلة كربونية	التسمية
الألكانات	C_nH_{2n+2}	ـمشبعة ـكل الروابط ما بين ذرات الكربون احادية	على حسب الجذر الذي يكون أقرب للكربون الطرفي لأطول سلسلة	تسمية عدد ذرات الكربون و نظيف لها اللاحقة أن (ane)



الألكنات (الألسانات)	C_nH_{2n}	ـ غير مشبعة ـ يوجد رابطة ثنائية ما بين ذرتين كربون	على حسب الرابطة الثنائية الأقرب للكربون الطرفي لأطول سلسلة	تسمية عدد ذرات الكربون و نظيف لها اللاحقة ن(ène)

بونتـ2ـن

الترقيم للسلسلة يكون من الكربون طرفي اقرب للرابطة ثنائية

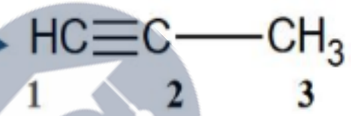
$$\underset{1}{CH_3}-\underset{2}{CH}=\underset{3}{CH}-\underset{4}{CH_2}-\underset{5}{CH_3}$$

منصة دروسكم التعليم الإلكتروني

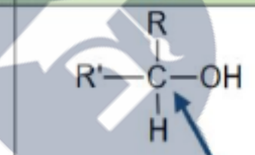
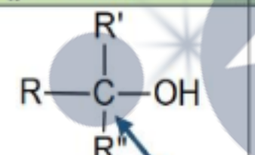
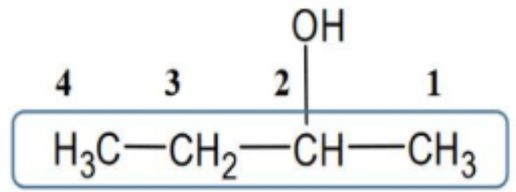
الألكينات (الألسينات)	C_nH_{2n-2}	ـ غير مشبعة ـ يوجد رابطة ثلاثية ما بين ذرتين كربون	على حسب الرابطة الثلاثية الأقرب للكربون الطرفي لأطول سلسلة	تسمية عدد ذرات الكربون و نظيف لها اللاحقة ين(yne)

بروب-1-ين

الترقيم للسلسلة يكون من الكربون طرفي اقرب للرابطة ثلاثية



منصة التعليم الإلكتروني

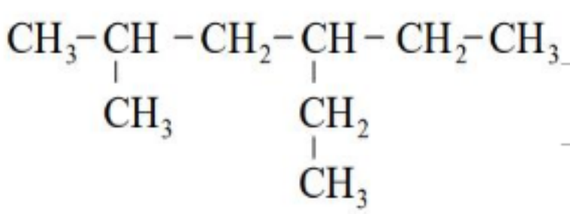
الكحولات	$C_nH_{2n+2}O$	$C_nH_{2n+1}-OH$ $R-OH$	المجموعة $-OH$ الوظيفية الكحولية (وظيفة هيدروكسيلية)	على حسب الكربون الطرفي الأقرب للوظيفة الكحولية	نكتب سابقة "الكان" و نضيف لها اللاحقة "ول" (ol)
أصناف الكحولات	كحول أولي $R-CH_2OH$ ذرة كربون متصلة بالوظيفة مرتبطة مع ذرتي هيدروجين	كحول ثانوي  ذرة كربون متصلة بالوظيفة مرتبطة مع ذرة هيدروجين	كحول ثالثي  ذرة كربون متصلة بالوظيفة ليست مرتبطة مع ذرات هيدروجين	 butan-2-ol بوتان_2_ول	

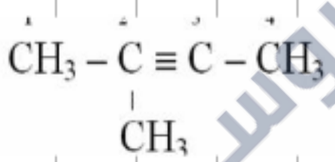
دروس_كم
منصة التعليم الإلكتروني

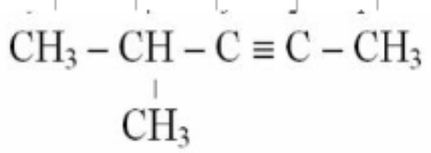
التمرين الثاني:

1- أكتب الصيغ نصف المفصلة للمركبات العضوية ذات الأسماء التالية :

المركب	الإسم	الصيغة نصف المفصلة
(A)	2- ميثيل بوتان-2- ول	
(C)	إيثانول	
(D)	حمض 2- مثيل بروبانويك	
(E)	حمض الإيثانويك	







دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

أكتب الصيغة الجزيئية نصف المفصلة للمركبات العضوية التالية :

▪ بوتان .	▪ 2- ميثل بروبان .
▪ هكس-3- ين .	▪ (4،5) ثنائي ميثيل هكس-2-ان .
▪ بروبان-1-اول .	▪ بروبان-2-اول .
▪ (2 ، 3) ثنائي ميثيل بوتان-2-اول .	▪ بروبانال .
▪ 2- ميثيل بروبانال .	▪ (2 ، 4) ثنائي ميثيل بنتان-3- ون .
▪ حمض البوتانويك .	▪ حمض 2- ميثيل بوتانويك .
▪ بروبانوات إيثيل .	▪ 2-ميثيل بروبانوات بروبيل .
▪ إيثانوات 2- ميثيل بروبيل .	▪ بروبان امين-2

منصة التعليم الإلكتروني

أكتب إسم المركبات العضوية ذات الصيغ الجزيئية نصف المفصلة التالية :

1) $CH_3 - CH_2 - CH_3$

2) $CH_2 = CH_2$

3) $CH \equiv CH$

4) $CH_3 - CH_2 - CH = CH - CH_3$

5) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH_2 - CH_3$

6) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH = CH_2$

7) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH = CH - CH_2 - CH_3$

9) $CH_3 - CH_2 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH_2}} - CH = CH_2$

10) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH_2 - CH_3$

11) CH_3OH

12) $CH_3 - CH_2OH$

13) $CH_3 - CH_2 - CH_2OH$

14) $CH_3 - CHOH - CH_3$

15) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH_2 - CH_2OH$

16) $CH_3 - CH_2 - COH - CH_3$

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

21) $CH_3 - CO - CH_3$

22) $CH_3 - CH(CH_3) - CHO$

23) $CH_3 - CH(CH_3) - CO - CH_3$

24) $H - COOH$

25) $CH_3 - COOH$

26) $CH_3 - CH(CH_3) - COOH$

27) $H - COO - CH_3$

28) $CH_3 - COO - CH_3$

29) $CH_3 - CH(CH_3) - COO - CH_3$

30) $CH_3 - COO - CH_2 - CH_2 - CH_3$ with CH_3 on the second CH_2

31) $CH_3 - CH(CH_3) - COO - CH_2 - CH(CH_3) - CH_3$

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

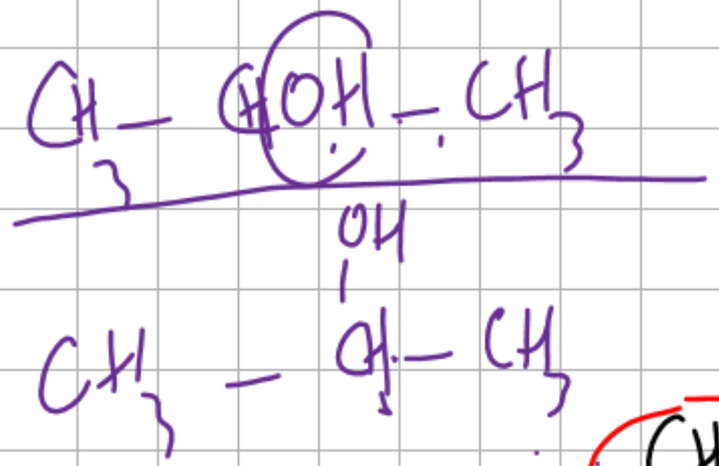
2- أعط الكتابة الطبولوجية للمركبات العضوية التالية :

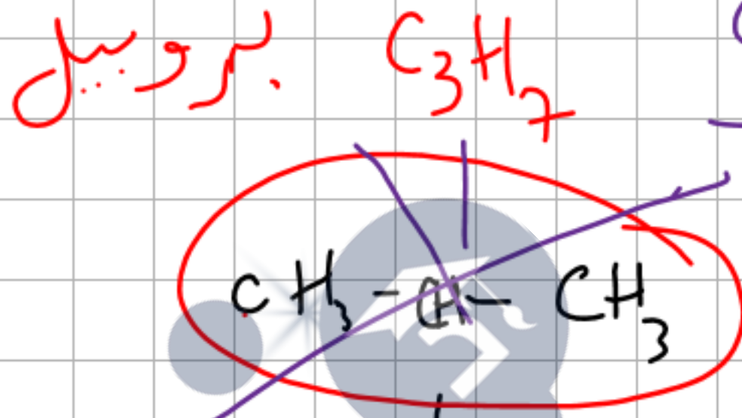
- بروبان .
- 2- ميثل بوتان .
- 4- إيثيل ، (2 ، 3) ثنائي ميثيل هكسان .
- هكسـ-3- ن
- (4،5) ثنائي ميثيل هكسـ-2- ين .

أكتب الصيغة الجزيئية نصف المفصلة للمركبات العضوية التالية :

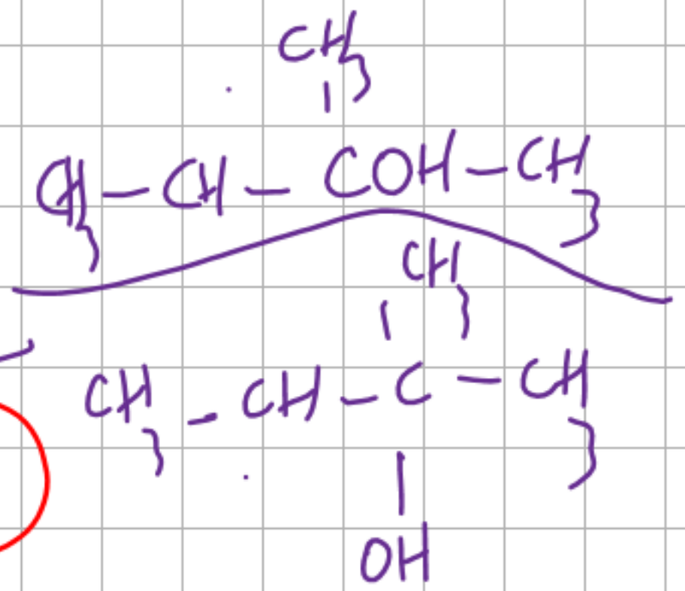
- بوتان .
- 2- ميثل بروبان ..
- هكسـ-3- ين
- (4،5) ثنائي ميثيل هكسـ-2- ن .
- بروبانـ-1- ول .
- بروبانـ-2- ول .
- (2 ، 3) ثنائي ميثيل بوتانـ-2- ول .
- بروبانال .
- 2- ميثيل بروبانال .
- (2 ، 4) ثنائي ميثيل بنتانـ-3- ون .
- حمض البوتانويك .
- حمض 2- ميثيل بوتانويك .
- بروبانوات إيثيل .
- ميثيل بروبانوات بروبيل .
- إيثانوات 2- ميثيل بروبيل .

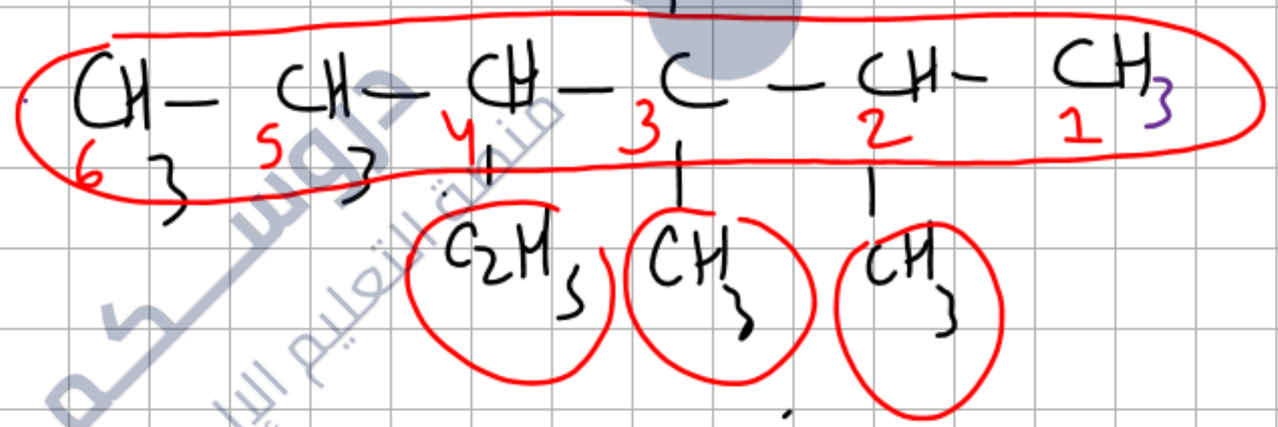
دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني





بروبيل C_3H_7





4 إيثيل (2.3) ثنائي ميثيل 3 بروبيل هكسان