

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



المجال: المادة و تحولاتها

الوحدة 09: مدخال الى الكيمياء العضوية
المجموعات الوظيفية





ج - تسمية المركبات العضوية:

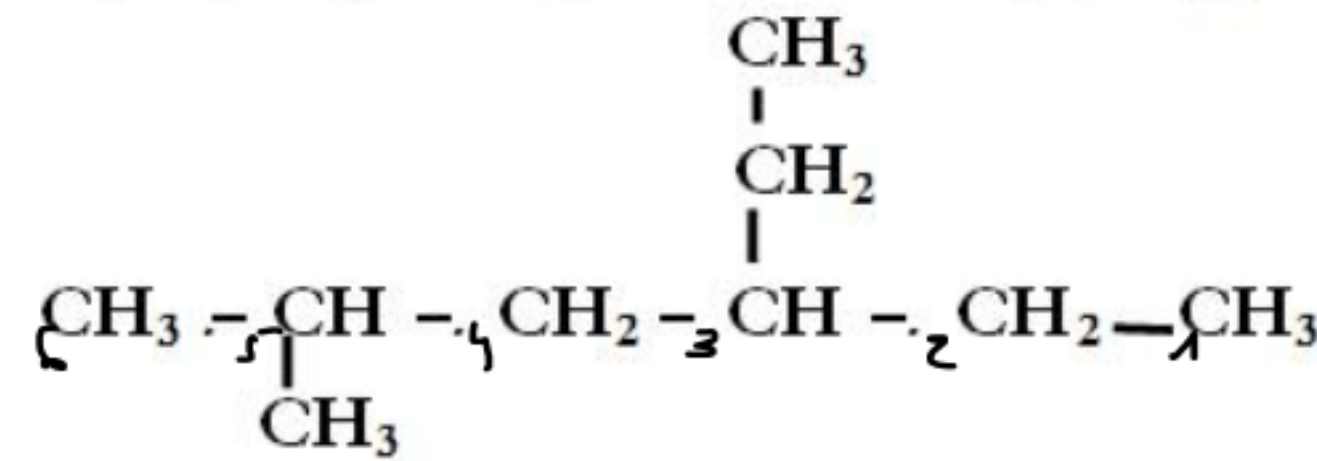
قواعد تسمية الألكانات ذات السلاسل المتفرعة وفق (IUPAC) :

- 1 - أكتب الصيغة المنشورة (المفصلة) أو النصف المفصلة للمركب المعني.
- 2 - أختار السلسلة الرئيسية الأطول (التي تشمل على أكبر عدد من ذرات الكربون)
- 3 - أرقم ذرات كربون السلسلة انطلاقاً من طرفها الأقرب إلى الجذر، حيث يأخذ الكربون المتصل به أصغر رقم ممكن.
- 4 - إذا كانت السلسلة الرئيسية تحتوي على فرع واحد يكتب اسم المركب بالأحرف اللاتينية وتوضع من اليسار إلى اليمين المعلومات التالية

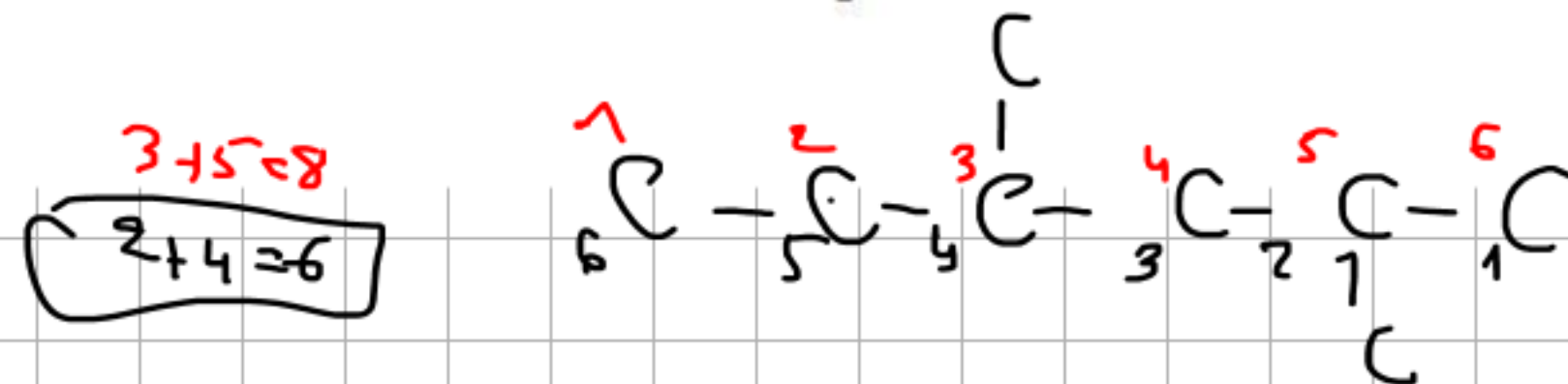
« اسم السلسلة الرئيسية » « اسم الجذر » « - » « رقم الكربون الحامل للجذر » .

ملاحظات:

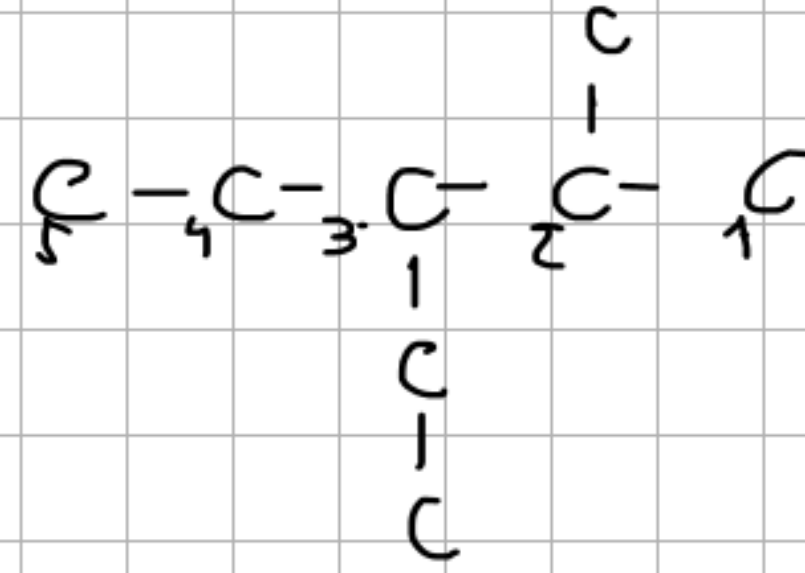
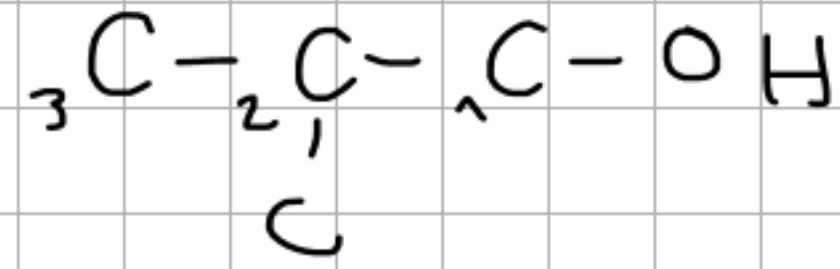
- 1 - في حالة وجود جذرين متماثلين أو أكثر في السلسلة يكتب الاسم بكتابة أرقام هذه الجذور، بينهما فاصلة، ثم اسم الجذر مزود باللاحقة ثنائي أو ثلاثي التي تدل على مرات تكرارها.
- 2 - في حالة وجود جذرين مختلفين أو أكثر في السلسلة، نرقم السلسلة بإعطاء الأولوية للجذر الأطول، و نبدأ بتسميته أول.
- 3 - في حالة وجود وظيفة في السلسلة الرئيسية، تُعطى الأولوية للمجموعة الوظيفية (OH, OOH, N, Cl, =)



مثال:
3- إيبيل 5- ميل سيكان



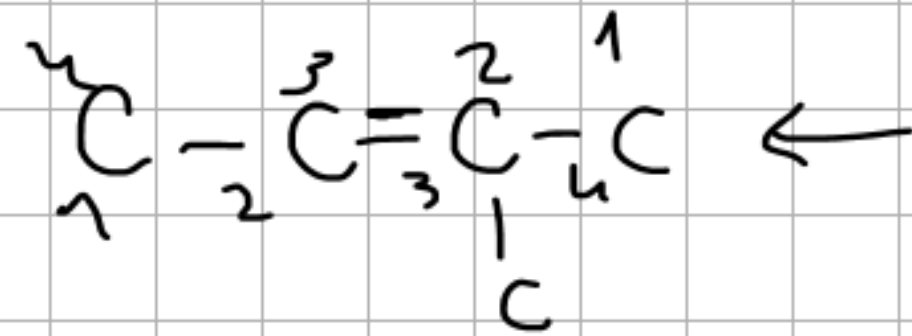
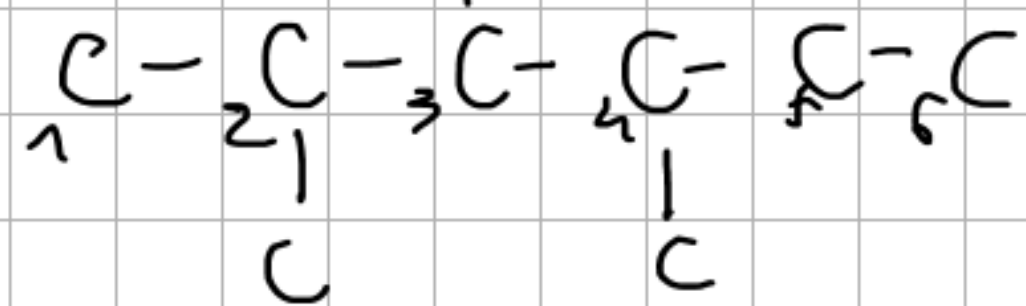
4، 2 - ثنائي ميل سيكان



3 - 1 إيثيل 2 - ميثيل بنتان

أعطى الصيغة المشوّرة للتركيب

2، 3، 4 - ثلاثي ميثيل هيكسان

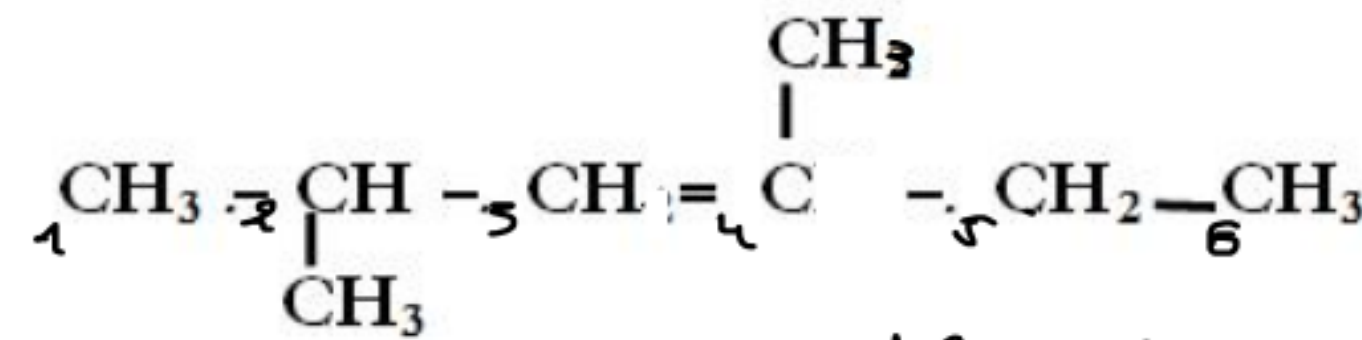
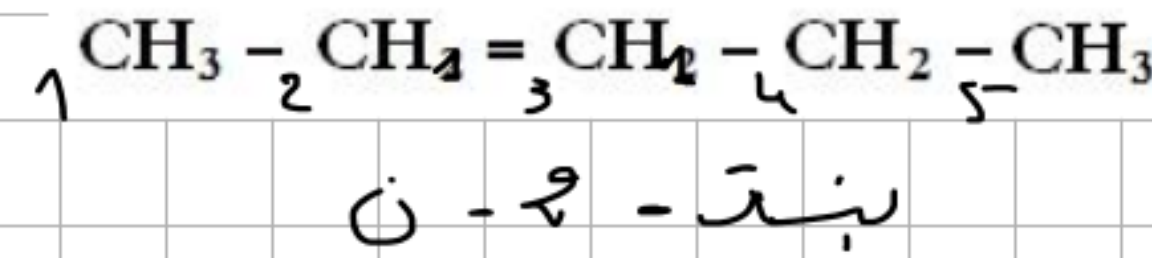
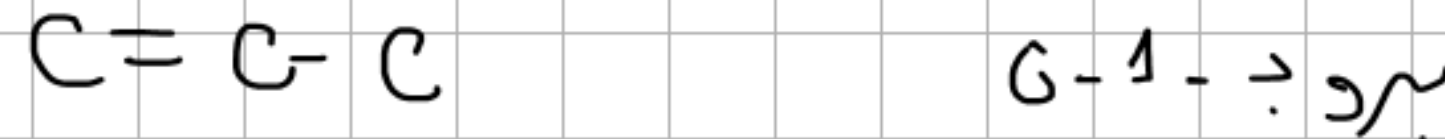




د- الألسانات : Les alcènes

هي فحوم هيدروجينية غير مشبعة ، تحتوي سلاسلها الكربونية على رابطة مزدوجة (ثنائية)
وحيدة بين ذرتي كربون، وهي المجموعة المميزة لهذه العائلة، الصيغة العامة لها من الشكل C_nH_{2n} .
تسميتها: يشتق اسمها من اسم الألكان الموافق و ذلك باستبدال اللاحقة **أن** باللاحقة **ن** فيصبح **الكن**
بعد ترقيم السلسلة من جهة الرابطة المضاعفة نسمي المركب بالتالي:
« اسم السلسلة الرئيسية بالسابقة » « - » « رقم الكربون الحامل للرابطة المزدوجة » « - » « **ن** »

مثل الصيغة النصف المفصلة للمركب **بروبين**



بنيت - 3 - 4 - 5 - 6 - 7 - 8 - 9 - 10 - 11 - 12 - 13 - 14 - 15 - 16 - 17 - 18 - 19 - 20 - 21 - 22 - 23 - 24 - 25 - 26 - 27 - 28 - 29 - 30 - 31 - 32 - 33 - 34 - 35 - 36 - 37 - 38 - 39 - 40 - 41 - 42 - 43 - 44 - 45 - 46 - 47 - 48 - 49 - 50 - 51 - 52 - 53 - 54 - 55 - 56 - 57 - 58 - 59 - 60 - 61 - 62 - 63 - 64 - 65 - 66 - 67 - 68 - 69 - 70 - 71 - 72 - 73 - 74 - 75 - 76 - 77 - 78 - 79 - 80 - 81 - 82 - 83 - 84 - 85 - 86 - 87 - 88 - 89 - 90 - 91 - 92 - 93 - 94 - 95 - 96 - 97 - 98 - 99 - 100



4 - 5 - 6 - 7 - 8 - 9 - 10 - 11 - 12 - 13 - 14 - 15 - 16 - 17 - 18 - 19 - 20 - 21 - 22 - 23 - 24 - 25 - 26 - 27 - 28 - 29 - 30 - 31 - 32 - 33 - 34 - 35 - 36 - 37 - 38 - 39 - 40 - 41 - 42 - 43 - 44 - 45 - 46 - 47 - 48 - 49 - 50 - 51 - 52 - 53 - 54 - 55 - 56 - 57 - 58 - 59 - 60 - 61 - 62 - 63 - 64 - 65 - 66 - 67 - 68 - 69 - 70 - 71 - 72 - 73 - 74 - 75 - 76 - 77 - 78 - 79 - 80 - 81 - 82 - 83 - 84 - 85 - 86 - 87 - 88 - 89 - 90 - 91 - 92 - 93 - 94 - 95 - 96 - 97 - 98 - 99 - 100



هـ - الألسينات : Les alcynes

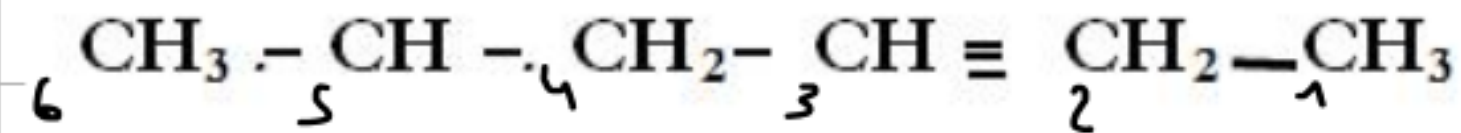
فحوم هيدروجينية غير مشبعة ، تحتوي سلاسلها الكربونية على رابطة ثلاثية ، وحيدة بين ذرتي كربون، وهي المجموعة المميزة لهذه العائلة

الصيغة العامة لها من الشكل C_nH_{2n-2} .

تسميتها: نختار أطول سلسلة كربونية تحتوي على الرابطة الثلاثية، ويكتب اسم المركب باعتماد القواعد السابقة مع استبدال اللاحقة -أن- باللاحقة -ين-.

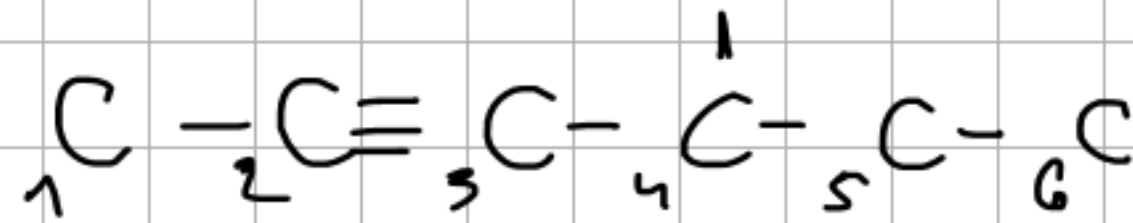
الكان ← الكين

أمثلة :



هيكس-2-ين

مثل الصيغة النصف المفصلة للمركب 4-مثيل هيكس-2-ين



4-مثيل بنت-2-ين



4- المجموعات الوظيفية:

4-1- الكحولات:

الكحول مركب عضوي اكسجيني، الصيغة العامة له على الشكل $C_nH_{2n+1}-OH$ أو $R-OH$ حيث R يرمز للجذر الألكيلي و $-OH$ تسمى مجموعة الهيدروكسيل وهي المميزات للكحولات. **التسمية:** يسمى الكحول باسم الالكان المشتق منه مع إضافة اللاحقة «أول».

الكانول

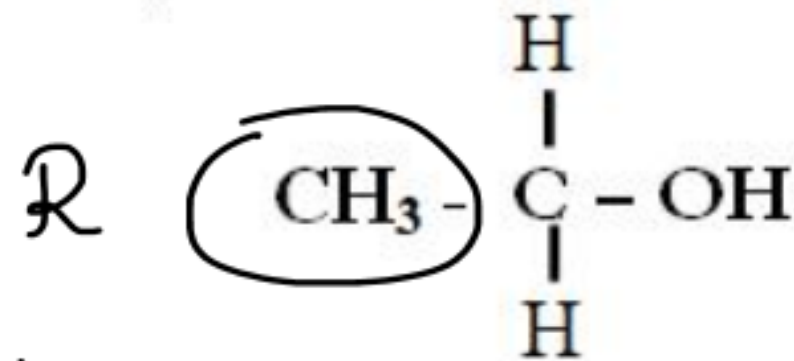
برو بانول
برو بان-1-ول
بوتانول

المجموعة الوظيفية
جذر
 $CH_3-CH_2-CH_2-OH$
الكربون الوظيفي



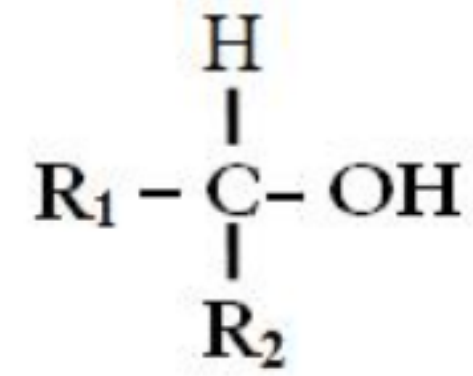
تنقسم الكحولات إلى ثلاثة أصناف :

أ- الكحولات الأولية : وفيها تكون ذرة الكربون الحاملة لـ $-OH$ -مربوطة بجذر ألكيلي واحد $R-C-OH$.

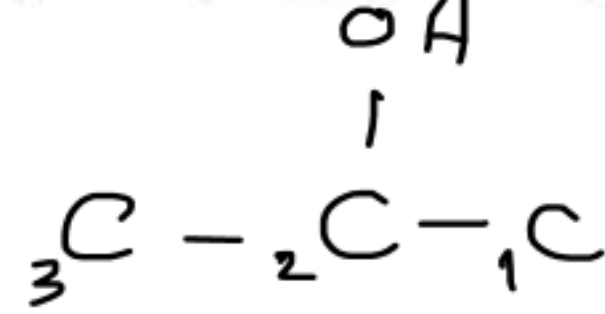
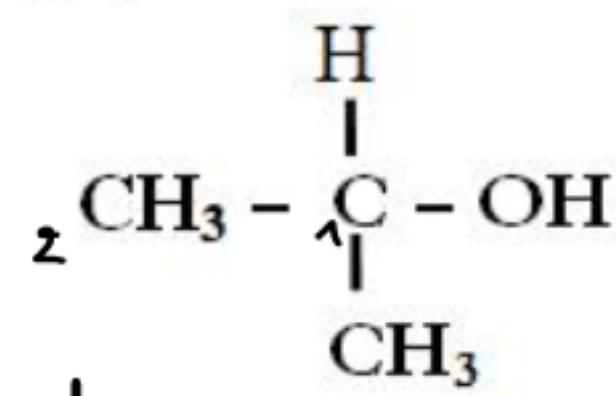


مثال

إيثانول - إيثان-1-ول

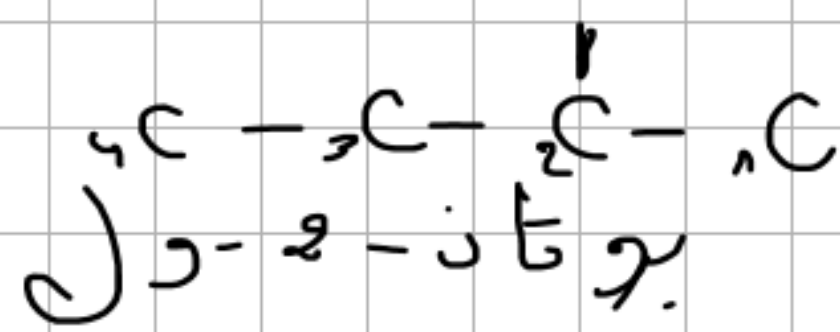


ب - الكحولات الثانوية : وفيها تكون ذرة الكربون الحاملة لـ OH - متصلة بجذرين.

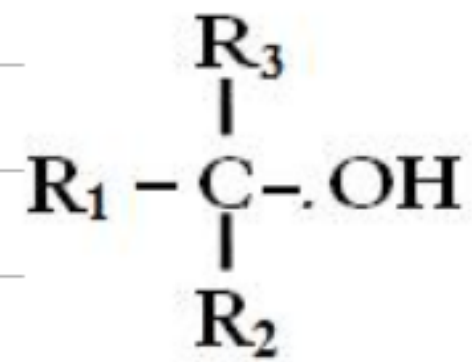


مثال:

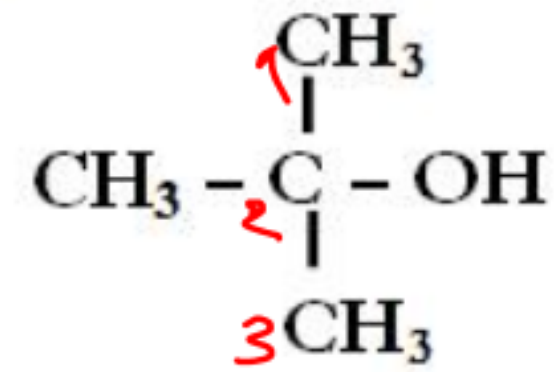
بيروبان-2-ول
1-مethyl إيثان-1-ول



بيروبان-3-ول
3-مethyl بوتان-3-ول

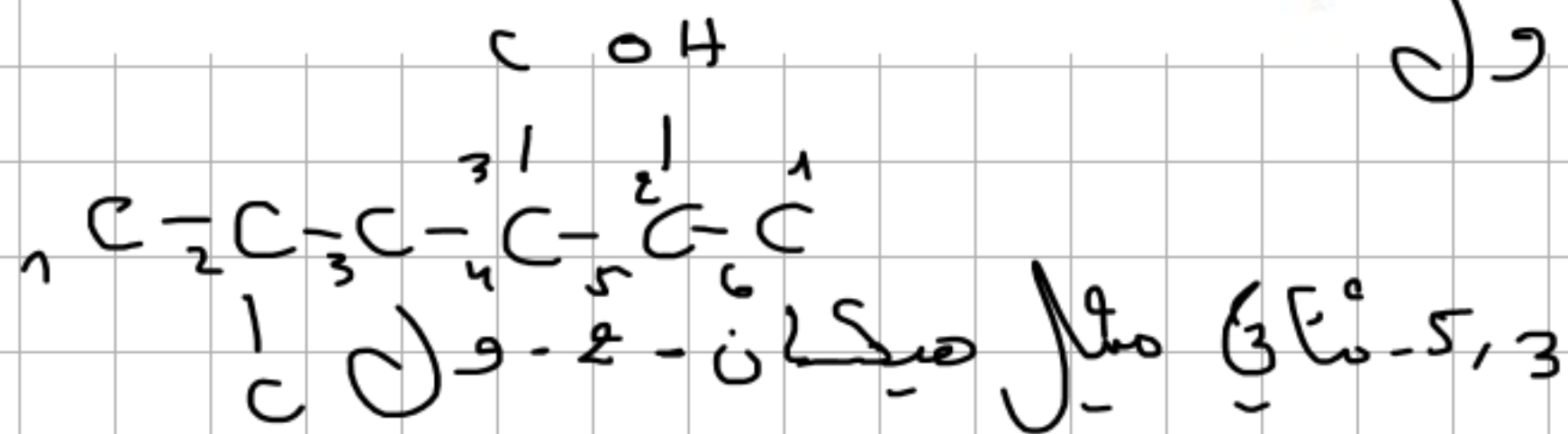


ج - الكحولات الثالثية : وفيها تكون ذرة الكربون الحاملة لـ OH - متصلة بثلاثة جذور ألكيلية .



مثال

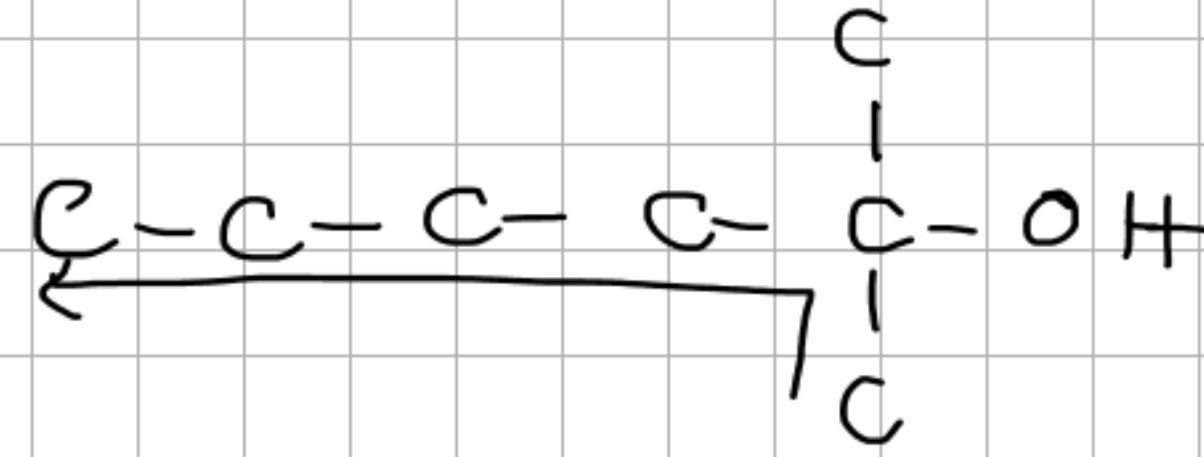
بيروبان-2-ول



3,5-مethyl هيكسان-2-ول



هيكسان - 3 - أول



2 - ميل هيكسان - 2 - أول

1 ، 1 - ميل هيكسان - 1 - أول

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

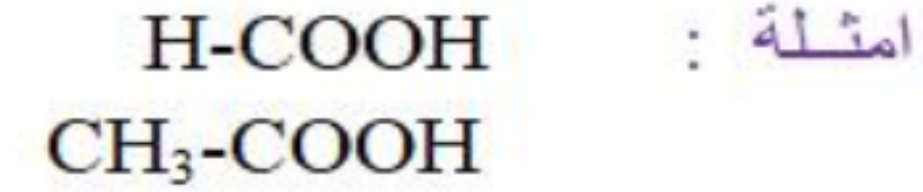
3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



2-4- الأحماض الكربوكسيلية : مركبات عضوية أكسجينية تحتوي سلاسلها على المجموعة الوظيفية الكربوكسيلية وهي المجموعة المميزة لهذه العائلة ،الصيغة العامة لها من الشكل $C_nH_{2n}O_2$ كما يمكن كتابتها على الشكل $R-COOH$ أو

تسميتها : تسمى من اسم الألكان المشتق بإضافة «ويك» مع سبق الاسم بكلمة حمض.



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك

