

المركبات العضوية : هي كل المركبات التي مصدرها كائن حي بالإضافة إلى بعض المركبات التي تصنع في المختبر ولها نفس ميزات المركبات ذات مصدر كائن حي

يتم الكشف عن الكربون عن طريق التسخين ، ظهور الكربون بعد تسخين مركب عضوي دليل على أنه يحتوي على الكربون

أنواع المركبات العضوية :

- ١- الهيدروكربونية : تحتوي على C و H صيغتها الجزيئية العامة C_xH_y
- ٢- المركبات العضوية الأكسجينية : تحتوي على C, H, O صيغتها الجزيئية العامة $C_xH_yO_z$
- ٣- المركبات العضوية النيتروجينية : تحتوي على C, H, N صيغتها الجزيئية العامة $C_xH_yN_z$

تتميز المركبات العضوية بـ
 * كل المركبات العضوية هي مركبات جزيئية
 * كل المركبات العضوية قابلة للاحتراق بالهواء والأكسجين فتعطي H_2O , CO_2 وأحياناً Cl_2 و N_2 ...
 * كل المركبات العضوية تحتوي على الكربون ويدخل في تركيبها عناصر أخرى مثل : H, O, N ...

١- الهيدروكربونية : الألكانات : تكون مشبعة (جميع الروابط بسيطة) ذات سلاسل كربونية مفتوحة غير حلقاتية صيغتها : C_nH_{2n+2}

نضيف اللاحقة "ان" إلى السلسلة الهيدروكربونية أمّا الجذر في جميع الحالات نضيف اللاحقة "يل"

٢- الألكانات : تكون غير مشبعة تحتوي على رابطة ثنائية صيغتها : C_nH_{2n} نضيف اللاحقة "ن" إلى السلسلة الأطول مع رقم الذرة الحاملة للرابطة الثنائية

٣- الألكينات : تكون غير مشبعة تحتوي على رابطة ثلاثية صيغتها : C_nH_{2n-2} نضيف اللاحقة "ين" إلى السلسلة الأطول مع رقم الذرة الحاملة للرابطة الثلاثية

قاعدة التسمية :
 ١- نختار أطول سلسلة : السلسلة الرئيسية إذا كان المركب يحتوي على رابطة ثنائية أو ثلاثية يجب على السلسلة الأطول أن تكون تحتوي على هذه الرابطة المضاعفة

٢- نرقم من الكربون الأقرب إلى الجذر إذا كان المركب يحتوي على رابطة مضاعفة نبدأ الترقيم من الكربون الأقرب للرابطة المضاعفة أي الأولوية للرابطة ثم الجذر

٣- في حالة وجود جذرين يتجان في نفس رقم ذرة الكربون عند الترقيم من الجهتين فإن الأولوية للجهة المليئة بالجذور

٤- تسمى الجذر مسبقاً برقم الذرة الموجود فيها إضافة اللاحقة "يل" ثم تسمية السلسلة الأطول

٥- في حالة وجود عدة جذور فالأولوية

في التسمية إلى ترتيب الحروف الأبجدية اللاتينية

٦- في حالة وجود جذور متشابهة نستعمل كلمة ثنائي ، ثلاثي ، رباعي ... مسبقاً بعوض موجود فيه رقم ذرات الكربون المرتبطة بهذه الجذور

- تسمية الكربونات
١. ميث ، ٢. إيث ، ٣. بروب ، ٤. بوت
 ٥. بنت ، ٦. هكس ، ٧. هبت ، ٨. أوكت
 ٩. نون ، ١٠. ديك

الكتابة البولونية
 هي عبارة عن خط مستقيم عند إنكساره يمثل ذرة كربون مثال برويان 

الصيغة البنائية
 منزعج بين : الصيغة المفصلة والمجسدة

الصيغة المفصلة : يجب إظهار جميع الروابط الصيغة المجسدة : تظهر عدد ونوع الذرات بدون روابط