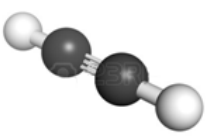
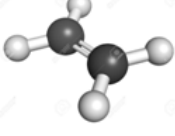
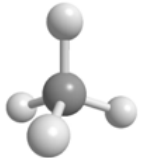


روابط ذرة الكربون

لذرة الكربون 4 إلكترونات في الطبقة الإلكترونية الخارجية،
و بالتالي ذرة الكربون رباعية التكافؤ: أي تقيم أربع روابط.

رابطة ثلاثية و رابطة بسيطة	رابطة ثنائية و رابطتان بسيطتان	أربع روابط بسيطة
$-C \equiv$	$>C =$	$\begin{array}{c} \\ -C- \\ \end{array}$
مثال: الأستيلين (الإيثين)	مثال: الإيثيلين (الإيثين)	مثال: الميثان
$H-C \equiv C-H$	$\begin{array}{c} H & & H \\ & \backslash & / \\ & C = C \\ & / & \backslash \\ H & & H \end{array}$	$\begin{array}{c} H \\ \\ H-C-H \\ \\ H \end{array}$
		

أهمية الكيمياء العضوية

3

للكيمياء العضوية أهمية كبيرة في الصناعات الحديثة فهي
كيمياء الأدوية و الدهانات والورق و الحبر و البلاستيك و
المحروقات و المطاط والأغذية والألبسة...

أيضا للكيمياء العضوية أهميتها بالنسبة إلى العلوم الحيوية
والطبية فالمتعضيات الحية تتكون رئيسياً من مركبات
عضوية.



تعريف الكيمياء العضوية

1

- الكيمياء العضوية هي كيمياء مركبات الكربون.
 - مصدر الكربون هو ثنائي أكسيد الكربون CO_2 الذي يوجد في الجو.
 - في النباتات و بفضل التحليل الضوئي يتحول ثنائي أكسيد الكربون إلى مركب عضوي هو الغليكوز:
- $$6 CO_2 (g) + 6 H_2 O (l) \rightarrow C_6H_{12}O_6 (aq) + 2 O_2 (g)$$
- في خلايا الكائنات الحية و بفضل التحليل البيوكيميائي تتحول مواد عضوية بسيطة إلى مركبات عضوية أكثر تركيباً.
 - الفحم و النفط و الغاز الطبيعي هي مواد أولية لصناعة المركبات العضوية.

ذرة الكربون

2

بنية ذرة الكربون

