

les composés organiques

PowerPoint 5.3

La chimie organique

La chimie organiques est l'étude des composés à base de **carbone**.

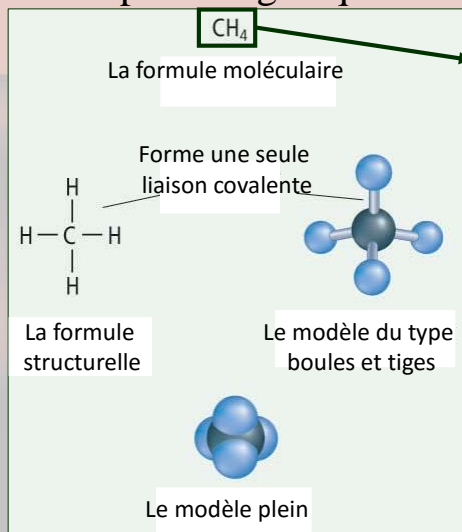
La majorité des composés organiques contiennent aussi de l'hydrogène.

Généralement, **pas tous** les composés qui contiennent du carbone sont classifiés comme composés organiques.

Des composés organiques		Des composés inorganiques qui contiennent du carbone	
CH_4	Méthane	CaCO_3	Des carbonates
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	Éthanol	Na_2CO_3	
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	Acide benzoïque (un acide organique)	Al_4C_3	Des carbides
$\text{K}_2\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}_7$	Citrate de potassium (un sel organique)	SiC	
$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$	Caféine	CO CO_2	Des petits oxydes
$\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}$	Méthamphétamine		
$\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}\cdot\text{HCl}$	Crystal meth		
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_n\text{CH}_3$	Polyéthylène	<u>Des composés inorganiques sans carbone</u>	
$(\text{CH}_2\text{CHCl})_n$	Polychlorure de vinyl		
$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	Glucose	Various nutrients	$\text{FeCl}_3, (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4, \text{HCl}, \text{NaCl}, \text{H}_2\text{S}$

Les composés organiques

Des représentations des composés organiques



D'habitude, C est écrit en premier dans les formules des composés organiques.

➤ Writing H first would imply that they are acids

Quelques types de composés organiques

Des hydrocarbures contiennent seulement C et H

CH₄ méthane

CH₃CH₃ éthane

CH₃CH₂CH₃ propane

CH₃CH₂CH₂CH₃ butane

Des alcools contiennent seulement C, H, et O.

CH₃OH méthanol

CH₃CH₂OH éthanol

CH₃CH₂CH₂OH propanol ou isopropanol

Récapitulons!

Les composés organiques contiennent du carbone

➤ Par contre, les carbures, les carbonates, et les oxydes ne sont généralement pas classifiés comme des composés organiques.

Il y a plusieurs façons de représenter les composés organiques.

