

## Les composés organiques

Lire pg. 244-248

**Tableau 5.7 Comparer les formules des composés organiques et inorganiques**

Organiques (contiennent toujours du carbone)		Inorganiques à base de carbone
$\text{CH}_4$	méthane (un hydrocarbure)	$\text{CaCO}_3$ , $\text{Na}_2\text{CO}_3$ (carbonates)
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	éthanol (un alcool)	$\text{Al}_4\text{C}_3$ , $\text{SiC}$ (carbures)
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	acide benzoïque (un acide organique)	$\text{CO}$ , $\text{CO}_2$ (oxydes)
$\text{K}_2\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}_7$	citrate de potassium (un sel organique)	Inorganiques sans carbone
$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$	caféine (un stimulant)	$\text{FeCl}_2$ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ $\text{PBr}_3$
$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_n\text{CH}_3$	polyéthylène (un plastique), où $n = \text{environ } 5\,000$ , et où $\text{CH}_2$ se répète environ 5 000 fois	

ioniques

**Tableau 5.8 Les cinq premiers hydrocarbures**

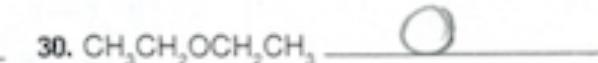
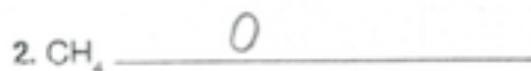
Nom	Formule moléculaire	Formule structurale	Formule structurale abrégée	Modèle plein	Usages courants
méthane	$\text{CH}_4$	<pre>       H               H—C—H               H     </pre>	$\text{CH}_4$		<ul style="list-style-type: none"> <li>Appareils de chauffage au gaz naturel</li> </ul>
éthane	$\text{C}_2\text{H}_6$	<pre>       H   H                   H—C—C—H                   H   H     </pre>	$\text{CH}_3\text{CH}_3$		<ul style="list-style-type: none"> <li>Fabrication de plastiques</li> </ul>
propane	$\text{C}_3\text{H}_8$	<pre>       H   H   H                       H—C—C—C—H                       H   H   H     </pre>	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$		<ul style="list-style-type: none"> <li>Réchauds de camping</li> </ul>
butane	$\text{C}_4\text{H}_{10}$	<pre>       H   H   H   H                           H—C—C—C—C—H                       H   H   H     </pre>	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$		<ul style="list-style-type: none"> <li>Briquets</li> </ul>
pentane	$\text{C}_5\text{H}_{12}$	<pre>       H   H   H   H   H                           H—C—C—C—C—C—H                       H   H   H     </pre>	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$		<ul style="list-style-type: none"> <li>Composant de l'essence</li> </ul>

A faire: en class... pg. 36 et 37 du cahier

Devoirs: pg. 251 #1-11

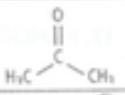
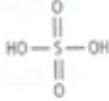
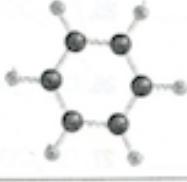
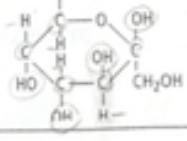
## Reconnaitre les composés organiques et inorganiques

Examine la formule et indique si c'est un composé organique ou inorganique



## Organic compounds versus inorganic compounds

Classify each of the following compounds as organic or inorganic by examining the structural formula, ball-and-stick model, or space-filling model.

	Structural formula, ball-and-stick model, or space-filling model	Type of compound (Organic or Inorganic)
1. $\text{CH}_3\text{CCH}_3\text{O}$ or $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$		org.
2. $\text{C}_4\text{H}_{10}$		org.
3. $\text{SO}_2(\text{OH})_2$		i
4. $\text{C}_2\text{H}_4$		org.
5. $\text{CH}_4\text{O}$		org.
6. $\text{C}_6\text{H}_6$		org.
7. <del><math>\text{DF}_6</math></del> or $\text{SF}_6$		i
8. $\text{C}_5\text{CH}_2\text{OH}(\text{OH})_2\text{H}_2\text{O}$ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$		org.

Pratique: pg. 29-30, 31(#1, 2),