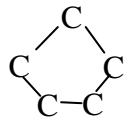




<b>Ouverte</b>	<b>cyclique</b>
C-C-C-C-C	
<b>Linéaire</b>	<b>Ramifiée</b>
CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
<b>Saturée</b>	<b>Insaturée</b>
CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> -CH=CH-CH <sub>3</sub>

**Doc n°1 : Les différents types de chaînes carbonée**

<b>Formule brute</b>	<b>Formule développée plane</b>
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> pour le glucose	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$
<b>Formule semi-développée</b>	<b>Représentation topologique</b>
Pour la formule brute C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O : CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -OH	$\begin{array}{cc} \text{C}_2\text{H}_6\text{O} : & \text{CH}_3\text{-CH=O} : \\ \text{---} \text{OH} & \text{---} \text{=O} \end{array}$

**Doc n°2 : Les différentes écritures d'une formule**

Particularités de la chaîne	Nom de la famille
Chaîne ouverte saturée	Alcane
Chaîne cyclique saturée	Cyclane
Chaîne comportant une double liaison	Alcène
Chaîne comportant une triple liaison	Alcyne

**Doc n°3 : Les différentes familles d'hydrocarbure**

**Doc n°4 :**  
**Les alcanes**

Nom	Méthane	Ethane	Propane	Butane	Pentane	Hexane
<b>Formule brute</b>	CH <sub>4</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>

**Doc n°5 :**  
**Les groupes alkyles**

Nom du groupe	Méthyle	Ethyle	Propyle
<b>Formule brute</b>	CH <sub>3</sub> -	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -