



## Nomenclature des molécules simples

Avant d'utiliser ce tableau, il faut identifier la chaîne principale : chaîne d'atomes de carbone successifs la plus longue contenant les groupements

<b>pré-préfixe</b> <i>ramifications et groupements annexes</i>	<b>préfixe</b> <i>longueur de la chaîne principale</i>	<b>racine</b> <i>nature des liaisons C-C</i>	<b>suffixe</b> <i>groupement prioritaire</i>
alkyles (ramifications) <b>préfixe+yl</b>	1C <b>meth</b>		hydrocarbures <b>e</b>
halogènes <b>halogéno</b>	2C <b>eth</b>	que des liaisons simples <b>an</b>	amines <b>amine</b>
<i>chlore chloro</i>	3C <b>prop</b>	au moins une liaison double <b>èn</b>	alcools <b>ol</b>
<i>fluor fluoro</i>	4C <b>but</b>		cétones <b>one</b>
<i>brome bromo</i>	5C <b>pent</b>		aldéhydes <b>al</b>
<i>iode iodo</i>	6C <b>hex</b>		acides carboxyliques <b>acide... oïque</b>
amino <b>amino</b>	7C <b>hept</b>		
hydroxyle <b>hydroxy</b>	8C <b>oct</b>		
carbonyle <b>oxo</b>	9C <b>non</b>		
	10C <b>dec</b>		

*par ordre de priorité croissante de haut en bas*

**Il est nécessaire de préciser le nombre et la position des liaisons multiples et des groupements.**  
**Le sens de numérotation est imposé par le groupement prioritaire**  
**Dans le cas des aldéhydes et des acides carboxyliques, le groupement est nécessairement porté par l'atome de carbone n°1**  
**Les lettres sont attachées, les lettres et les nombres sont séparés par des tirets, les nombres sont séparés par des virgules**