



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

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

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