

# Alcènes et alcynes

[https://fr.wikipedia.org/wiki/Nomenclature\\_des\\_compos%C3%A9s\\_organiques#Hydrocarbures\\_insatur%C3%A9s](https://fr.wikipedia.org/wiki/Nomenclature_des_compos%C3%A9s_organiques#Hydrocarbures_insatur%C3%A9s)

## (Extraits)

### Alcènes

Formule brute de la forme  $C_nH_{2n}$  pour les chaînes portant une seule double liaison (pour plusieurs doubles liaisons cette formule n'est pas utilisable).

Les alcènes contiennent au moins une liaison C-C double. Le nom d'un alcène est calqué sur celui des alcanes : le suffixe -ane est remplacé par le suffixe -ène et la position de la double liaison doit être précédée d'un indice de position le plus bas pour le premier carbone de la liaison. Les hydrocarbures portant deux doubles liaisons sont appelés « alcadiènes ».

### Exemples

$CH_3-CH_2CH=CH_2$  but-1-ène

$CH_3CH=CHCH_2CH=CHCH_3$  hepta-2,5-diène

[...]

### Alcynes

Les alcynes contiennent au moins une liaison C-C triple. Le nom d'un alcyne est obtenu à partir du nom de l'alcane en remplaçant le suffixe -ane par le suffixe -yne. La numérotation des carbones s'effectue de la même façon que pour les alcènes.