

Nomenclature

Règles de base:

- 1) Identifier les substituants et trouver celui ayant priorité # 1= suffixe. (-al, -ol, -oïque...)
- 2) Trouver la plus longue chaîne de carbones contenant votre groupe prioritaire = nom de la molécule. (meth-, eth-, prop-...) Si vous avez une double ou une triple liaison, ne pas oublier leur préfix (-èn-, -yn-).
- 3) Numérotter les carbones de la chaîne afin d'assigner la position la plus petite possible (chiffre le plus petit) à votre substituant #1.
- 4) Assembler le nom de la molécule en nommant les substituants en ordre alphabétique. Le nom complet du substituent est considéré (ex: cyclopropyl va avant isobutyl). Les préfixes di, tri.... ne sont pas considérés dans l'ordre alphabétique.
- 5) Si plusieurs substituants identiques sont présents à différentes positions de la molécule, les numéros de positions seront séparés par une virgule. Les numéros et les noms des substituants sont séparés par des traits d'union.

N'oubliez pas votre configuration! (Z/E, R/S)

Ordre de priorité des principaux substituants en nomenclature (aucun lien avec R,S ou Z,E):

1. Acides carboxyliques (-COOH)
2. Esters (-COOR)
3. Halogénures d'acide (-COX)
4. Amides (-CONR₂)
5. Nitriles (-CN)
6. Aldéhydes (-CHO)
7. Cétones (-CO-)
8. Alcools (-OH)
9. Thiols (-SH)
10. Amines (-NH₂)
11. Éthers (R-O-R)
12. Alcènes (C=C)
13. Alcynes (-C ≡ C-)
14. Halogènes (X)
15. Nitro (-NO₂)
16. Alcanes (C-C)