

Nomenclature chimique : groupes fonctionnels

| Type de composé | Structure du groupe caractéristique | Formule et Nom générique | Exemple |
|--------------------|-------------------------------------|---|--|
| Alcane | | C_nH_{2n+2} alcane | $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$ 2-méthylbutane |
| Alcène | | $\begin{matrix} R & & R' \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ H & & H \end{matrix}$ Z Alc-x-ène $\begin{matrix} R & & H \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ H & & R' \end{matrix}$ E | $\begin{matrix} CH_3 & & C_2H_5 \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ H & & H \end{matrix}$ Z-pent-2-ène |
| Alcool | | $C_nH_{2n+1}OH$ Alcan-x-ol RCH_2-OH primaire $RCHR'-OH$ secondaire $RCR'R''-OH$ tertiaire | $\begin{matrix} CH_3 \\ \\ C_2H_5-CH-CH_2OH \end{matrix}$ 2-méthylbutan-1-ol |
| Aldéhyde | | $C_nH_{2n}OH$ Alcanal $R-CHO$ | $\begin{matrix} CH_3 \\ \\ C_2H_5-CH-CH_2-C(=O)H \end{matrix}$ 3-méthylpentanal |
| Cétone | | $C_nH_{2n}O$ Alcan-x-one $R-CO-R'$ | $CH_3-C(=O)-CH_2-CH_2-CH_3$ pentan-2-one |
| Acide carboxylique | | $C_nH_{2n+1}COOH$ Acide alcanoïque $R-COOH$ | $CH_3-CH_2-CH_2-C(=O)OH$ acide butanoïque |
| Ester | | $R-COOR'$ Alcanoate d'alcanoyle | $CH_3-CH_2-CH(CH_3)-C(=O)O-CH(CH_3)-CH_3$ 2-méthylbutanoate de 1-méthyléthyle |
| Chlorure d'acyle | | $RCOCl$ Chlorure d'alcanoyle | $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-C(=O)Cl$ Chlorure de 3-méthylbutanoyle |
| Anhydride d'acide | | $(RCO)_2O$ Anhydride alcanoyle | $\begin{matrix} O & O \\ & \\ C_2H_5-C & -O- & C-C_2H_5 \end{matrix}$ Anhydride propanoïque |
| Amide | | $R-C(=O)NH_2$ alcanamide $R-C(=O)NHR'$ N-alkyl-alcanamide $R-C(=O)NR'R''$ N-alkyl N-alkyl-alcanamide | $CH_3-(CH_2)_3-C(=O)NH_2$ pentanamide $CH_3-CH_2-C(=O)NHC_2H_5$ N-éthyl-propanamide $CH_3-(CH_2)-C(=O)N(CH_3)C_2H_5$ N-éthyl N-méthyl-butanamide |

Le nombre d'atomes de carbone d'une chaîne carbonée est indiqué par les préfixes **meth-** (1), **éth-** (2), **prop-** (3), **but-** (4), **pent-** (5), **hex-** (6), **hept-** (7), **oct-** (8), **non-** (9), **déc-** (10), ...