

**FORMULE BRUTE**

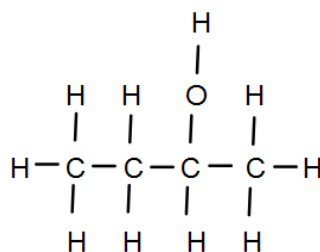
La molécule peut être représentée simplement par sa formule brute. Les symboles des éléments présents dans la molécule sont écrits côte à côte avec, en indice, en bas à droite, le nombre d'atomes de chaque élément. L'indice 1 n'est jamais noté.

Exemple: le butan-2-ol a pour formule brute  $C_4H_{10}O$ . La molécule de butan-2-ol contient 4 atomes de carbone, 10 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène.

**FORMULE DEVELOPPEE**

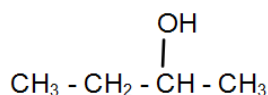
Une **formule développée** représente tous les atomes composant la molécule avec toutes les liaisons covalentes entre les atomes.

Exemple : le butan-2-ol a pour formule développée :

**FORMULE SEMI-DEVELOPPEE**

Lorsque les molécules deviennent trop imposantes, ou que l'on veuille simplifier l'écriture de la formule développée, on a recours à la formule semi-développée qui ne montre pas les liaisons hydrogène -H.

Exemple: le butan-2-ol a pour formule semi-développée :

**FORMULE TOPOLOGIQUE**

Les liaisons C-C, C=C sont représentées par des traits ou doubles traits. Les lettres C et H des liaisons C-H ou C=H ne sont pas représentées. Les autres atomes et leurs liaisons sont notés.

Exemple : le butan-2-ol a pour formule topologique :

