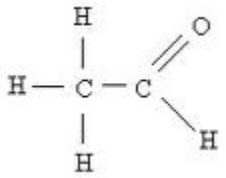
→ ***LA FORMULE BRUTE :***

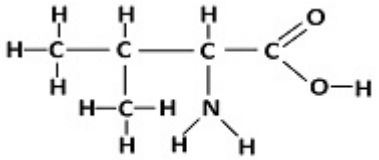
Elle indique la nature des atomes constituants la molécule et leur nombre. Elle ne donne aucune information concernant la disposition des atomes les uns par rapport aux autres, ou les liaisons entre les atomes.

Exemple : $C_6H_{14}O$; CH_4 ; C_3H_7N.

→ ***LA FORMULE DEVELOPPEE :***

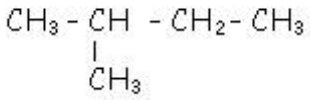
Elle indique toutes les liaisons entre les atomes et leur enchainement.

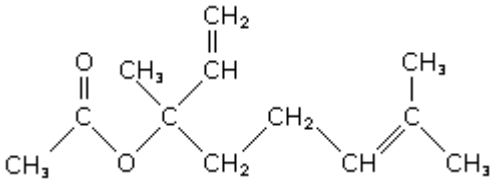


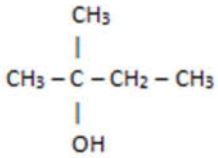


→ ***LA FORMULE SEMI-DEVELOPPEE :***

Elle indique toutes les liaisons entre les atomes sauf celles entre l'hydrogène et l'atome auquel il est lié.

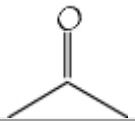






→ ***LA FORMULE TOPOLOGIQUE :***

L'utilisation de l'écriture topologique nécessite le respect des règles suivantes :

- La chaîne carbonée, disposée en zigzag, est représentée par une ligne brisée portant éventuellement des ramifications. Ni les atomes de carbone, ni les atomes d'hydrogène liés aux atomes de carbone ne sont représentés par leurs symboles.
- Un atome de carbone se trouve à chaque extrémité de cette ligne brisée : chaque segment représente donc une liaison C-C.
- Les liaisons doubles sont représentées par deux tirets.
- Les atomes autres que C et H sont figurés par leur symbole, ainsi que les atomes d'hydrogène qu'ils portent, leurs liaisons covalentes avec les atomes de carbones sont symbolisées par des tirets.

Formule semi-développée	Formule topologique
$CH_3 - CH_3$	
$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$	
$CH_3 - CH_2 - CH = CH_2$	
$CH_3 – CH_2 – OH$	
$CH_3 - CO - CH_3$