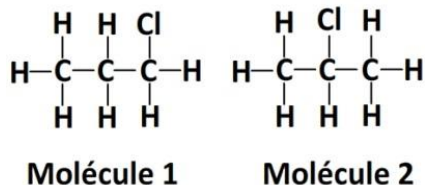


# Les isomères

Deux espèces chimiques sont dites isomères si leurs molécules ont la même composition (les mêmes éléments chimiques en même nombre) mais que leurs atomes sont liés de manières différentes.

Par conséquent : deux espèces chimiques sont isomères si elles ont la même formule brute mais que leur formule développée (ou semi-développée) sont différentes.

Exemple :



Dans la molécule 1 l'atome de chlore est lié à un carbone en bout de chaîne tandis que dans la molécule 2 il est lié au carbone central.

Différences et points communs entre isomères

Des isomères correspondent à des espèces chimiques différentes, leurs seuls points communs sont :

- leur composition atomique
- leur formule brute
- leur masse

Toutes leurs autres propriétés physiques et chimiques sont différentes.

Exemples d'isomères

Isomères ayant pour formule  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$



Isomères ayant pour formule  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$



Isomères ayant pour formule  $\text{C}_6\text{H}_{14}$

