

# Les isoméries

## Isométrie de constitution

Mêmes formules brutes, formules semi-développées différentes

Isométrie de chaîne si le squelette carboné change ( $C_4H_{10}$  butane ou méthylpropane).

Isométrie de position si la fonction change de position dans la molécule ( $C_3H_9N$  propan-1-amine ou propan-2-amine).

Isométrie de fonction si la fonction change ( $C_2H_6O$  éthanol ou méthoxyméthane).

## Stéréoisomérisation

Mêmes formules brutes, mêmes formules semi-développées, mais arrangements dans l'espace différents

## Isométrie de conformation

On passe d'un conformère à un autre par des libres rotations autour de liaisons covalentes simples.

Les conformères sont la même molécule.

Éthane : décalée ou éclipsée.

## Isométrie de configuration

On passe d'une configuration à une autre en rompant puis en reformant des liaisons.

Les molécules sont différentes.

## Énantiomérie, chiralité

Des énantiomères sont des molécules images l'une de l'autre dans un miroir et non-superposables - ne possédant aucune symétrie interne. Une molécule est chirale si elle possède un énantiomère.

Présence d'un  $C^*$  par ex.

## Diastéréoisomérisation

Molécules non images l'une de l'autre dans un miroir et non-superposables.

Z/E par exemple.