



Définitions tirées du cours isomérisation et stéréoisomérisation

Cette fiche est complémentaire aux fiches de cours. Toutes les définitions sont déjà présentes dans ma fiche. C'est vraiment juste pour vous aider, soit pour suivre le cours, soit pour relire juste ça de temps en temps. Dans tous les cas, ne vous prenez pas la tête avec cette fiche.





Carbone asymétrique: carbone lié par ses 4 liaisons simples à 4 groupements différents.

Stéréoisomères : Deux stéréoisomères sont deux molécules se différenciant seulement en 3D. Deux stéréoisomères ont : la même formule brute; la même formule développée; la même nomenclature et les mêmes propriétés chimiques (réactivité).
Propriétés physiques différentes/ disposition atomiques différentes dans l'espace



Isomères : Deux espèces sont isomères lorsqu'elles ont la même formule brute et diffèrent par :

- l'ordre ou la nature des liaisons (isomérisie de constitution ou isomérisie plane)
- la disposition des atomes dans l'espace (stéréoisomérisie).



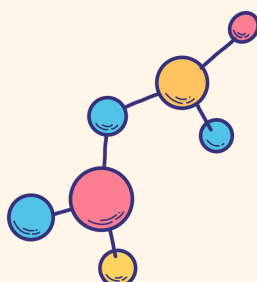
Diastéréo-isomères : terme **générisie** qui définit **deux isomères de stéréochimie**.
Son **image dans le miroir ne peut pas être identique**.

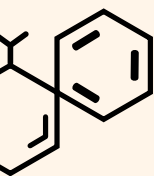


Épimères : deux molécules dont la configuration d'**un seul carbone asymétrique diffère** (s'emploie dans le cas où les molécules présentent plus de 2 carbones asymétriques).



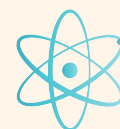
Isomères de constitution ou plane : molécules avec la même formule brute mais des formules développées différentes. Il y a 3 types d'isomérisie de constitution : de fonction, de position et de chaîne.





Enantiomères: deux molécules **images l'une de l'autre** dans un miroir mais **non superposables**.

Mélange racémique : mélange composé à **part égales (50-50) des deux énantiomères d'une substance chirale** (=molécule non superposable à son reflet dans un miroir).



Chiralité : on dit qu'une molécule est chirale lorsque son image dans le miroir n'est pas superposable.