

FICHE RÉCAPITULATIVE : LES DIFFÉRENTS TYPES D'ISOMÉRIE

Fiche réalisée par Lucas Pagès (ATP)
 Conformément au cours du Pr Bonnet
 Validée par Yen Vo Hoang

Isomérisation
 Même formule brute
 → *Isomères*

Isomérisation plane (= planaire)

Formules semi-développées *différentes*
 Pas besoin de se placer dans l'espace
 Utilisation de formules
 → *Isomères plans*

Isomérisation de constitution

Mêmes formules brutes
 Formules semi-développées différentes
 → *Isomères de constitution*

de squelette

Squelette
 carboné différent

de fonction

Fonction différente

Tautomérisation

(Ex : céto-énolique)
 → *Tautomères*

de position

Position de la
 fonction différente

Isomérisation spatiale

Formules semi-développées *identiques*
 Nécessité de se placer dans l'espace
 Utilisation de représentations spatiales
 → *Isomères spatiaux = Stéréoisomères*

Isomérisation spatiale de conformation

Composés identiques
 → *Rotamères, Conformères*

Isomérisation spatiale de configuration

Composés différents

Énantiomérisation

= Isomérisation Optique
 Molécule chirale et son
 image dans un miroir
 (Ex : RR / SS)
 → *Énantiomères ou
 Isomères optiques*

Diastéréoisomérisation

= Isomérisation Géométrique
 Stéréoisomères non-
 énantiomères
 (Ex : RR / RS – RR/SR)
 → *Diastéréoisomères ou
 Isomères géométriques*
 Concerne également les
double-liaisons (Z/E)