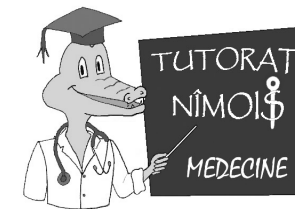


TUTORAT CHIMIE

Année 2008/2009

Fiche n°1

Fiche préparée par Kévin BOULLEROT



Isomérisation : composés différents (non superposables) ayant même formule brute.

Isomérisation plane : les deux isomères ont des formules semi-développées différentes.

Isomérisation de constitution

Tautomérisation

Ex : équilibre céto-énolique

Isomérisation de fonction

Isomérisation de position

Ex : éthanol et diméthyl-éther

Ex : propan-1-ol et propan-2-ol



Association du Tutorat Médecine de Montpellier

Stéréoisomérisation : les deux isomères ont des formules semi-développées identiques mais des formules développées différentes.

Isomérisation conformationnelle

Isomérisation configurationnelle

Deux conformères **ne sont pas dédoublables**
Ex : forme éclipsée et forme décalée

Deux configurations **sont dédoublables**

Diastéréoisomère

Enantiomère

Isomérisation optique spécifique des molécules chirales

Isomérisation géométrique Z/E

Isomérisation géométrique cis/trans

Stéréoisomérisation érythro/thréo

Spécifique des dérivés éthyléniques, imines...

Spécifique des cyclohexanes substitués (et décalines)

S'applique aux molécules à 2 C* adjacents