

Dedoublement de racémique

Collet p 126

* Il est nécessaire de séparer des énantiomères car dans le corps les récepteurs sont chiraux et réagissent différemment avec les énantiomères

↳ Eutomère: énantiomère actif

↳ Distomère: - - " non actif (effet secondaire)

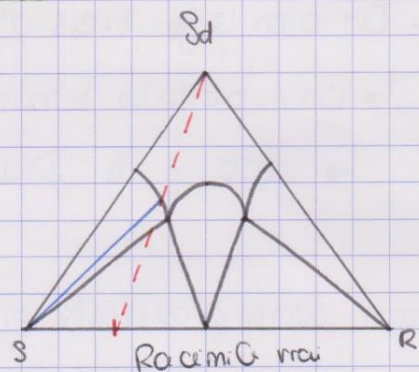
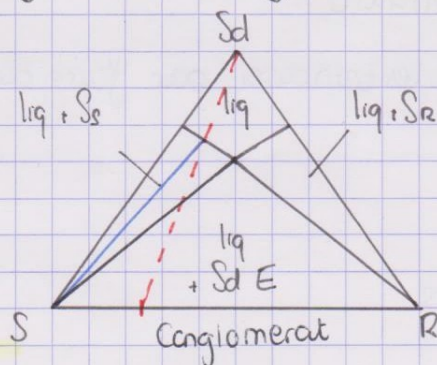
* Pour séparer 2 énantiomères il y a plusieurs méthodes

• Colonne chirale (Simulated Moving Bed)

• Par cristallisation

↳ il faut regarder des diagrammes ternaires

Collet p 185



① Ajout de solvant

② Cristallisation: on obtient un composé énantiopur

⚠ Ne fonctionne pas si on a un mélange racémique

↳ il faut briser la symétrie du système

• Passage par des diastéréoisomères

↳ cf Girard p 118

- en faisant réagir les énantiomères avec un énantiopur, on obtient deux diastéréoisomères avec des prop. diff.

Agent de dédoublement



⚠ Il faut pouvoir obtenir de nouveau l'énantiomère à partir du diastéréoisomère

- cf Dravin p 105 (Temp)
- On peut avoir des dédoublements spontanés (conglomérat : 10%)
 - Historique : Pasteur en 1848
 - il faut avoir des cristaux différents par R et S
 - On peut ajouter un germe de R ou S de taille diff
 - ↳ obtention cristaux taille diff $\Rightarrow$ tamis.
- Cristallisation préférentielle
 - On a un léger excès d'un énantiomère,
 - ↳ On exploite les binaires à les ternaires par force de la cristallisation
 - ↳ ICO p 88 Dravin

Cf leçon année précédente + cours