

III. Utilisation du fond chirale en stratégie de synthèse.

(1) (2) (3)

(1) Sur produits naturels chiraux énantio-purs (Thalidomide, LSD)
Le métracim / parfümorie
relance racémique = difficile à séparer + 1/2 réactif non désiré
Nature est énantio-pure ou se sépare fréquemment (At. C, O, N)
Fond chiral = ens. nat. naturelles chiraux, pas marché + énantio-pure
Voir # type nat. du fond chiral + utilisation.

(2) A partir d'un précurseur énantio-pur (24) **Reben, p 324**
Oxydation du (-)-menthol en (-)-menthone. → Voir MC23.

Extraction liq-liq, N_2O , CCM, IR, Tpus, polarométrie
 dosage OD_{20} .

(3) Voir MC23
Noté d'intérêt rassemblé au réactif de départ. analyse

IC = Dans certaines synthèses 3 plusieurs sites réactifs ⇒
le cas de sécheresse

II. Rx énantio-sélective / produit chiral. (24) **JD 16 p 418**
Synthèse du R(+)-phényléthanol

Extraction, lavage, pouvoir rotatoire, IR.

(1) Eq° de Rx, E°, IR, polarimétrie (pre).
Énantio-sélective
3 autres onde de chiraux (enzymes).

IC = On peut aussi utiliser l'ee pr séparer 2 énantio-meres
formés de seli diastéréoisomères aux prop. ≠ (solubilité, ...)

III. Séparation d'un mélange racémique. (14) **JD 14 p 21-23**

Changement au reflux + filtrate + ajout HCl + 5 des gènes
distillation d'un mélange racémique.

PR rotatoire, filtrate au fait + lavage, acide, IR

(1) Revi - Mesure polarimétrique (étalonage) or calcul de conc.

A utile. Calcul concentration → m/V, α
On se 1. mlt peut donner 1 centre stéréogène or on
sépare 2 diast. -
IR = corps noir q l'on chauffe et qui évol selon loi de We

(2) Historie = Rouleau = séparato acide tartarique = énantio.
(ms d'usage de T°C + gros phénol).
Importance de contrôle de T et notamment d'usage = prop.
#. Pr énantio vie ≠ purifié or α .