

## Obtention d'un énantiomère pur (oral)

### I. Nécessité

2 énantiomères ont propriétés  $X \neq Y$  vis à vis d'un composé chiral

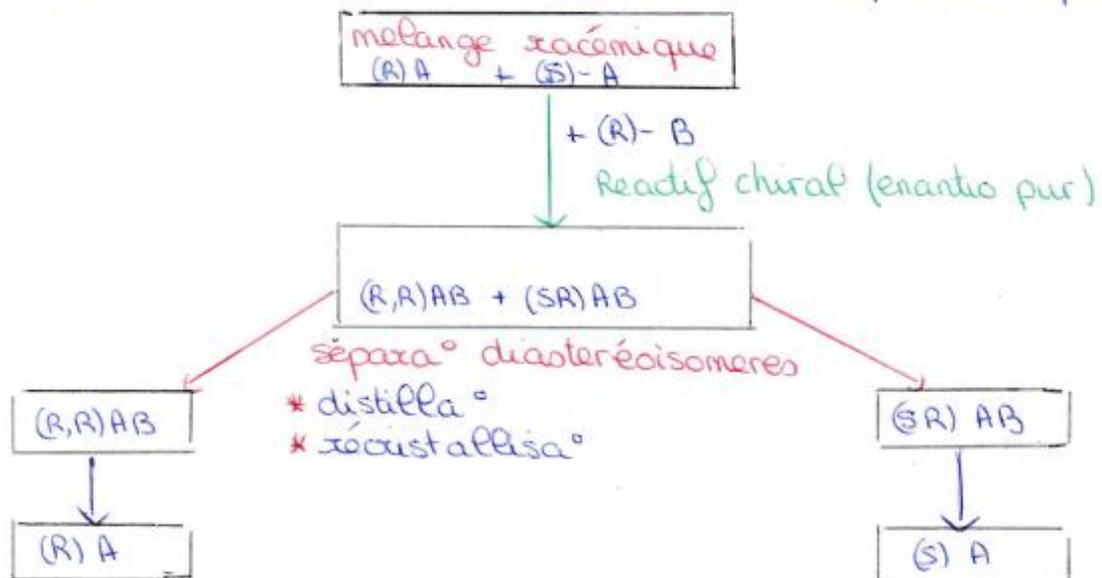
Sépara<sup>o</sup> = effet 2<sup>o</sup> ndaires  
→ effet 2<sup>o</sup> ndaires  
→ effets antagonistes

→ améliorer effica<sup>o</sup>  
limiter pollution

$ee = \frac{A(+)-A(-)}{A(+)+A(-)}$	<u>excès énantiomérique</u> <ul style="list-style-type: none"><li>• ee=0 mélange racémique</li><li>• ee=1 énantiomère pur</li></ul>
------------------------------------	---

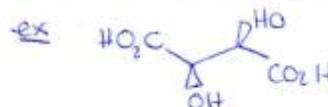
### II. Résolution d'un racémique

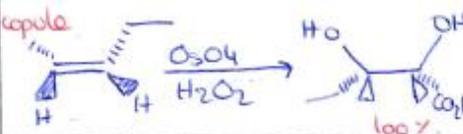
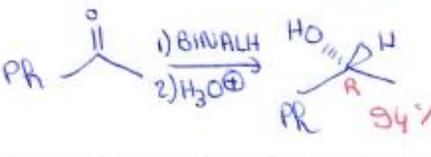
⇒ transformer énantiomère en diastéréoisomères pour les séparer



### III. Synthèse asymétrique

Reservoir chiral = réservoir de molécules naturelles chirales très facilement accessibles



Substrat / Réactif	Mécanisme	Bilan
substrat chiral	An d'un organomagnésien sur cétone chirale	
auxiliaire chiral	dihydroxyla <sup>o</sup> d'une C=C avec copule chirale	
Substrat achiral Réactif chiral	Réduc <sup>o</sup> carbonyle en alcool $\hat{g}$ hydrate chiral	
auxiliaire chiral ⊕ catalyseur	en utilise cplx de Rhodium	