

## Chromato Phase Supercritique

- \* C'est un methode de separation qui utilise une phase mobile à l'état supercritique. (cf "Diagramme etat CO<sub>2</sub>")
  - Usuellement on utilise le CO<sub>2</sub> :  $T_c = 31^\circ\text{C}$  ;  $P_c = 7,6 \text{ MPa}$ 
    - ↳ Peu toxique, sans odeur, non corrosif  $\Rightarrow$  chimie verte
    - ↳ CO<sub>2</sub> apolaire : on ajoute des modifiant (MeOH, H<sub>2</sub>O)
- \* On utilise des fluides supercritique par leurs proprietes:
  - Viscosite faible : 10 à 20 fois  $\oplus$  faible que liq
  - Coefficient C dans Van Deemter est  $\oplus$  faible  $\Rightarrow$  Debit  $\oplus$  grand
    - ↳ cf "Modele plateaux theorie Q"
    - ↳ cf "HEPT supercritique"
- \* On peut ici aussi utiliser des phases stationnaires chirales
  - ↳ Separation d'énantiomères
  - ↳ Temperature  $\oplus$  faible que CPV  $\Rightarrow$  evite racemisation
  - ↳ Elimination CO<sub>2</sub> facile
- \* Par jouer sur la separation en change P et T
- \* Revues p 168