

Diagrammes Binaires liq-gaz - Miscibilité nulle.

* Deux phases liquides non miscibles

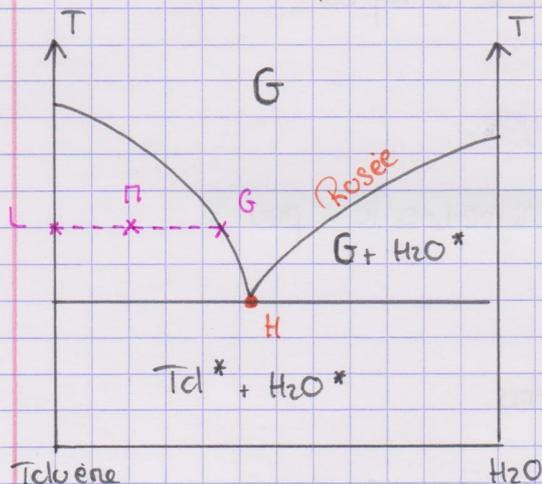
↳ Les phases gazs sont toujours homogènes

↳ Cela vient du fait que l'interaction entre A et B est moins favorable que les interactions AA et BB

↳ cf fiches "mélanges"

* On peut utiliser les mêmes théorèmes (cf "Diagrammes binaires")

↳ ⚠ Il faut prendre les bords du diagramme



Théorème des moments

$$n_G \cdot \Gamma_G = n_L \cdot \Gamma_L$$

Point H: Hétéroazeotrope

* Pour tracer les diagrammes on trace des courbes de refroidissement[†]

↳ cf image "Courbe refroidissement H₂O - Toluène"

↳ zone G: $v = 2$

↳ zone autres: $v = 1$

↳ ser horizontale: $v = 0 \Rightarrow$ palier T

⚠ Ils ne prennent pas p = cste ser figure

* A l'hétéroazeotrope on a la même courbe que corps pur

↳ ⚠ Pas en corps pur, mais en mélange à la composition de H

* Point Heteroazeotrope

• Equation Schröder Van Laar: HPrepa PCPC* Derupthy p 187

↳ cf fiche = "Diagrammes binaires"

• Methode triangles Tamman: Girard p 329

↳ cf fiche = "Diagrammes binaires solide-liq miscible nulle"

* Applications: diminution point ébullition

↳ cf fiche = "ebulliométrie"

* Hydrodistillation / entraînement à la vapeur:

↳ montage Dean-Stark

↳ HPrepa PCPC* Derupthy p 226

↳ cf = "Dean-Stark" et = "Entraînement à la vapeur"

⇒ Récupération composé organique

⇒ Élimination de H_2O dans le milieu