

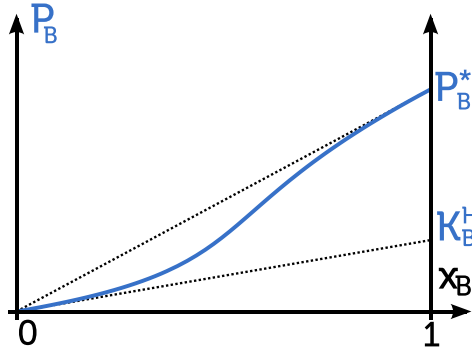
Mélange liquide réel

C3 – Thermochimie – Chapitre 2

I. Définition

- **Mélange liquide réel** : phase homogène contenant deux corps purs sans réaction.

II. Déviation du diagramme isotherme



Loi de Henry :

$$x_B \rightarrow 0$$

$$P_B = K_B^H x_B$$

$$\gamma_B = \frac{P_B}{K_B^H x_B}$$

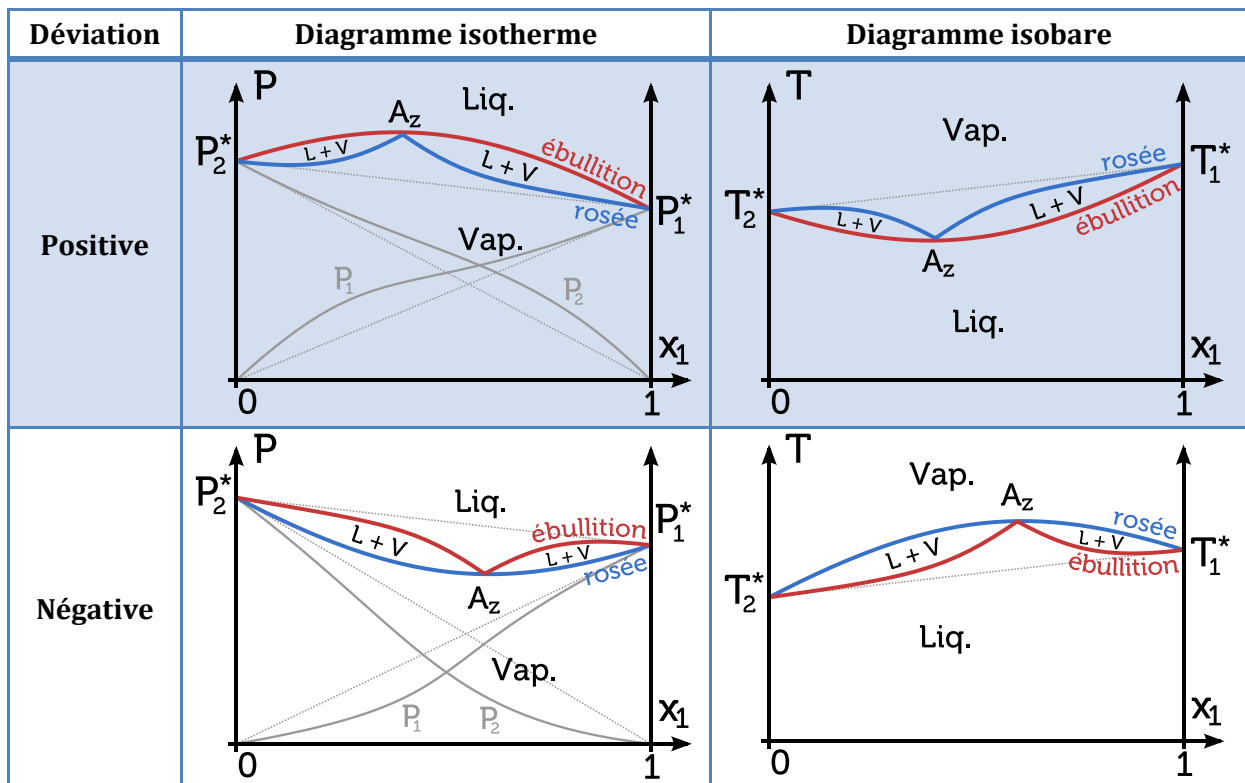
Loi de Raoult :

$$x_B \rightarrow 1$$

$$P_B = P_B^* x_B$$

$$\gamma_B = \frac{P_B x_B}{P_B^* x_B}$$

III. Diagrammes isothermes et isobares



IV. Azéotrope et mélange azéotropique

- **Azéotrope (A_z)** : extremum des courbes de rosée et d'ébullition
- **Mélange azéotropique** : Mélange qui a la composition de l'azéotrope $\forall T, P$
- **Théorème de Gibbs Kononov** :

A l'azéotrope, on a $x_A = y_A$ et $x_B = y_B$