

Donc:

$$l_A \gamma_A^\infty = \frac{\mu_A^\ominus - \mu_A^\oplus}{RT} \quad (13a)$$

Ainsi:

$$l_A \gamma_A^\infty = \frac{\mu_A^\ominus - \mu_A^\oplus}{RT} \quad (13b)$$

et:

$$l_B \gamma_B^\infty = \frac{\mu_B^\ominus - \mu_B^\oplus}{RT} \quad (13c)$$

Système asymétrique de référence:

Pour le solvant B, on exprime la non-idéalité par rapport à la loi de **RAOULT** comme suit:

$$a_B = X_B \gamma_B$$

et:

$$\lim_{X_B \rightarrow 1} \gamma_B = 1$$

Pour le soluté A, on exprime la non-idéalité par rapport à la loi d'**HENRY** par :

$$a_A = X_A \gamma_A^\infty$$

et:

$$\lim_{X_A \rightarrow 0} \gamma_A^\infty = 1$$

Les constituants A et B ont d'états des références différentes d'où l'appellation de système asymétrique de référence (S.A.R).