

D'autre part, on définit un nouvel état de référence est appelé dilution infinie et suit la loi de Henry. On parle alors **d'idéalité au sens de Henry**. L'idéalité au sens de Henry est défini par :

$$\begin{cases} y_1 \rightarrow 1 \text{ lorsque } x_1 \rightarrow 1 \text{ (solvant)} \\ y_2 \rightarrow 1 \text{ lorsque } x_2 \rightarrow 0 \text{ (soluté)} \end{cases}$$

De manière générale la référence choisie est le composé pur, ce n'est pas toujours le cas. Prendre comme référence la forme pure implique à la fois que cette forme pure existe, mais aussi de connaître un certain nombre d'informations sur ses propriétés thermodynamiques (enthalpie, entropie...).

Enfin, la **figure** illustre bien les deux approches, ainsi que la notion de convention symétrique/asymétrique pour les couples soluté/solvant.

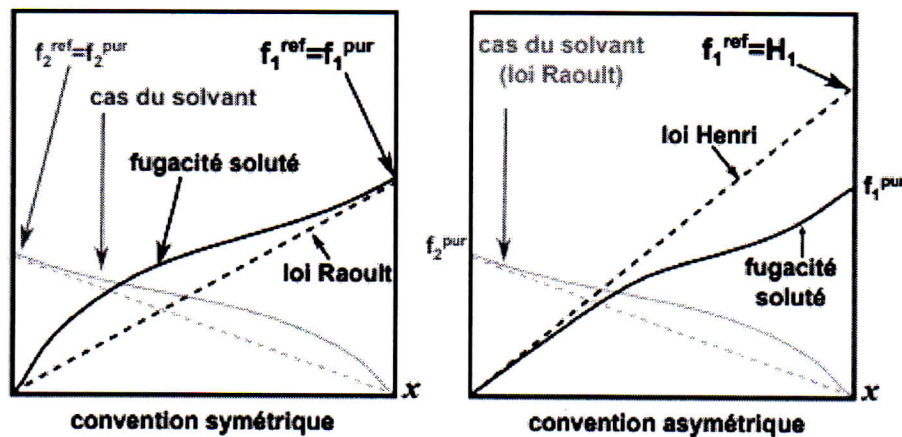


FIGURE: Présentation des conventions symétrique et asymétrique (soluté/solvant).

Dans le système symétrique de référence on a :

$$X_A \rightarrow 1 \rightarrow \begin{cases} \gamma_A \rightarrow 1 \\ X_{A_1} \rightarrow X_{A_1}^\oplus \end{cases}$$

Où:

$X_{A_1}^\oplus$: fraction molaire des molécules monomères A_1 dans une phase liquide A pure.

de la même manière: