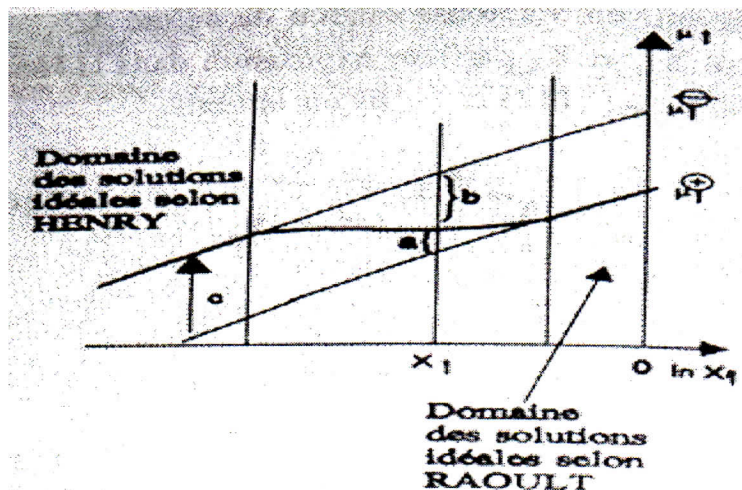


Remarque:

Les caractéristiques de l'autoassociation du soluté qui sont X_{A1}^+ , β_A , X_A ne peuvent être déterminées vu qu'on dispose de deux équations (12a) et (12b) pour trois inconnues. La levée d'une telle difficulté nous amène à considérer le système asymétrique de référence (S.A.R) dans lequel solvant et soluté ont des états de référence différents.

Avant d'aborder le système asymétrique de référence, établissons les expressions des coefficients d'activité à dilution infinie. Pour cela on fait appel à la représentation graphique du potentiel chimique en fonction de la composition.



Pour X_i on a:

$$a = \mu_i - \mu_{i, \text{Raoult}}^{\text{id}} = RT \ln \gamma_i$$

$$c = \lim_{X_i \rightarrow 0} a = \lim_{X_i \rightarrow 0} RT \ln \gamma_i = RT \lim_{X_i \rightarrow 0} \ln \gamma_i$$

Ce qui donne:

$$c = RT \ln \gamma_i^{\infty} = \mu_i^{\ominus} - \mu_i^{\oplus}$$