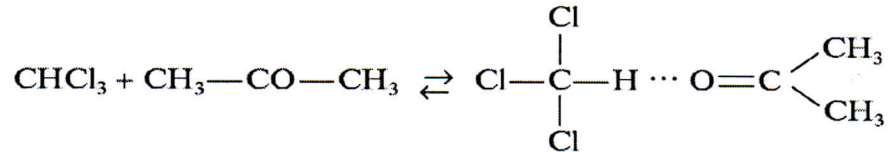
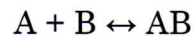


Exemple:

L'exemple le plus souvent cité est celui des mélanges chloroforme, acétone, ces deux réagissant selon la stoechiométrie :

Cas complexe

C'est l'autoassociation mixte dans laquelle toutes les combinaisons physiquement possibles sont à envisager.



Exemple: le mélange Alcool-Amine peut donner les complexes suivants:

Alcool-Alcool

Amine-Amine

Alcool-Amine

3. Description thermodynamique des solutions dont le soluté s'autoassocie et solvant inerte

3-1- Bilan matériel

$$n_A = \sum_i n_{Ai} \quad (1a)$$

$$n_B = n_{B1} \quad (1b)$$

3-2- Relations entre les potentiels chimiques macroscopiques μ_A et μ_B et les potentiels chimiques des complexes

La thermodynamique des solutions s'appuie fortement sur la notion de potentiel chimique. Le potentiel chimique d'une espèce chimique correspond à la variation d'énergie libre d'un système thermodynamique liée à la variation de la quantité (nombre de moles) de cette espèce dans ce système.

$$\mu_i = \left(\frac{\partial G}{\partial n_i} \right)_{P, T, n_{j \neq i}}$$