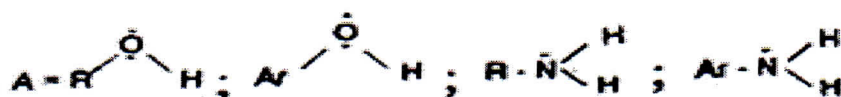


2. Autoassociation aux solutions associées:

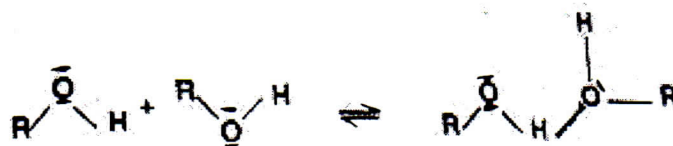
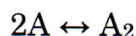
2-1- définition d'autoassociation

Une solution formée à partir de n_B moles de constituant "B" inerte désigné par solvant et n_A moles de constituant "A" susceptible de s'autoassocier désigné par soluté, est une solution contenant n_B moles de solvant et $\sum n_i$ espèces formées de molécules de soluté (n_1 monomère, n_2 dimères...)

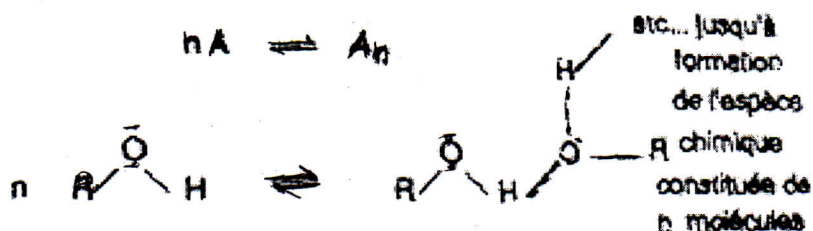
Exemples de molécules de soluté pouvant s'autoassocier



Dimérisation (deux molécules "A" s'autoassocient)



Multimérisation (plusieurs molécules "A" s'autoassocient)



2-2- association

Cas simple

A côté de ces << auto-associations >> on comprend que puissent se former des complexes par << trans-association >>, entre deux alcools différents par exemple, et elles conduisent alors à un mélange de << copolymères >>, ou encore entre deux composés qui chacun de son côté, ne subit pas auto-association, l'un se comporte comme << donneur de liaison hydrogène, l'autre comme accepteur.

