

Interaction hydrophobe

* Des molécules sont dites hydrophobes lorsqu'elles n'interagissent pas avec l'eau. Geschel p 250

↳ molécules neutres, non polaires (alcane)

* Les molécules d'eau peuvent s'arranger autour des molécules pour former une sorte de cage, maximisant le nombre de liaisons H au sein de l'eau

↳ cf "clathrate"

* Les grosses molécules vont pouvoir se regrouper géométriquement pour diminuer les surfaces de contact des parties hydrophobes avec l'eau

* Elles sont à l'origine d'une grande énergie qui pousse les molécules à se regrouper par diminution de la surface de contact

↳ Micelles

↳ Structure protéine etc.