



DISSOLUTION DES COMPOSES MOLECULAIRES

Solubilité des espèces chimiques polaires et apolaires

Une espèce chimique composée de **molécules polaires** est très soluble dans un **solvant polaire** car les interactions entre les différentes espèces (interactions de Keesom) sont de même ordre de grandeur. Elles sont donc très peu solubles dans un solvant apolaire (interactions de London, beaucoup moins intenses).

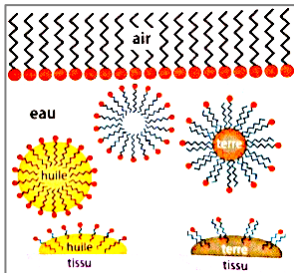
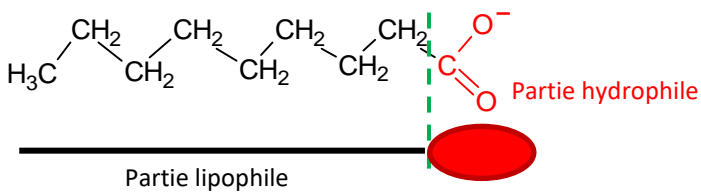
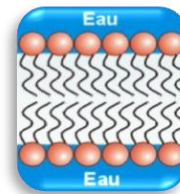
Pour les mêmes raisons, une espèce chimique composée de **molécules apolaires** est très soluble dans un **solvant apolaire** et très peu soluble dans un solvant polaire.

Molécules amphiphiles

Certaines molécules sont constituées de deux parties qui ont des propriétés distinctes :

- L'une est **polaire** et donc **hydrophile** (soluble dans l'eau) ;
- L'autre est **apolaire** et donc **lipophile** (soluble dans les graisses).

Ces espèces ont ce que l'on appelle un « **caractère amphiphile** ».



Rq : C'est ce caractère amphiphile qui explique les propriétés moussantes et lavantes des savons.