

Solubilité et interactions électriques moléculaires

	molécules	propriétés
Polaire	<p>Exemple : l'eau</p>	<p>Interaction électrique avec les ions et les autres molécules polaires :</p>
Polaire protique		<p>Liaison hydrogène entre un atome d'hydrogène et un atome électronégatif portant un doublet libre (oxygène par exemple). Intensité intermédiaire entre liaison covalente et forces de van der Waals.</p>
Apolaire	<p>Exemple : lipides du type triglycérides</p> <p> $\begin{array}{c} \text{R-COOCH}_2 \\ \\ \text{R-COOCH} \\ \\ \text{R-COOCH}_2 \end{array}$ </p> <p>(R : chaîne carbonée)</p>	<p>Forces de Van der Waals entre dipôles électriques temporaires Les chaînes carbonées apolaires interagissent entre elles.</p>

Liposoluble (ou lipophile) et **hydrophobe** : plutôt soluble dans les lipides (ou plus généralement dans les solvants apolaires présentant des chaînes carbonées). C'est le cas des molécules apolaires (ou peu polaires).

Hydrosoluble (ou hydrophile) et **lipophobe** : plutôt soluble dans l'eau. C'est le cas des ions et des molécules polaires et susceptibles de former des liaisons hydrogène avec l'eau.

Amphiphile : soluble dans l'eau et dans les lipides (possède une partie hydrophile et une partie lipophile)

