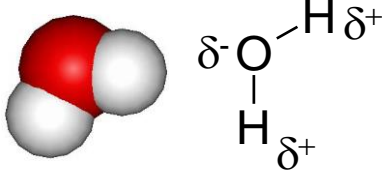
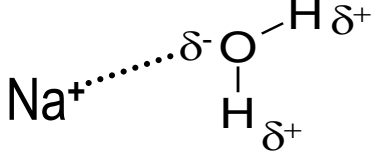
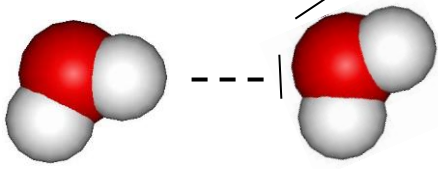
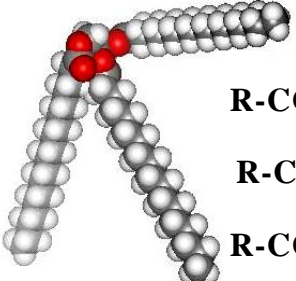
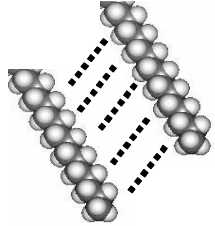


# Les interactions électriques moléculaires

	molécules	propriétés
<b>polaire</b>	<p>Eau H<sub>2</sub>O</p> 	<p>Interaction électrique avec les ions et les autres molécules polaires :</p> 
<b>liaison hydrogène</b>		<p>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>
<b>apolaire</b>	<p>Huile : lipides du type triglycérides</p>  <p> <math display="block">\begin{array}{c} \text{R-COOCH}_2 \\   \\ \text{R-COOCH} \\   \\ \text{R-COOCH}_2 \end{array}</math> </p> <p>R : chaîne carbonée</p>	<p>Chaînes carbonées apolaires : elles interagissent avec d'autres chaînes carbonées par des <b>forces de Van der Waals</b> (entre dipôles électriques temporaires)</p>  <p><b>Lipophile et hydrophobe</b></p>
<b>amphiphile</b>	<p><b>Lécithine : phospholipides</b></p> <p>Les phospholipides sont un type de lipides ioniques composé d'un glycérol lié à deux acides gras (1,2 diacylglycérol) et un groupe phosphate; Le groupe phosphate est lié par une liaison phosphodiester à un autre groupe d'atomes, contenant le plus souvent de l'azote, comme les groupes choline, sérine ou éthanolamine, et possède une charge électrique.</p> <p>Les phospholipides sont présents dans la lécithine à raison de 50% environ.</p> <p>La lécithine est contenue dans le jaune d'oeuf. Ci-dessous l'un des phospholipides de la lécithine :</p>	<p><b>hydrophile et lipophile</b></p> 