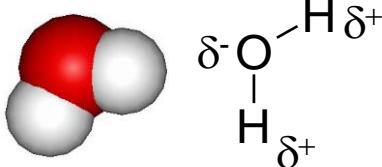
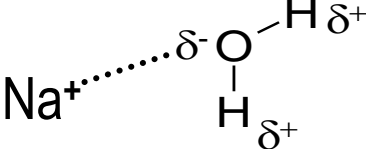
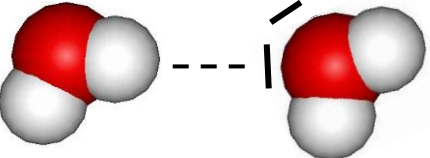
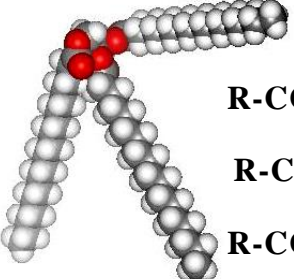


Les interactions électriques moléculaires

	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 style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{R-COOCH}_2 \\ \\ \text{R-COOCH} \\ \\ \text{R-COOCH}_2 \end{array}$ </p> <p style="text-align: center;">(R : chaîne carbonée)</p>	<p>Forces de Van der Waals entre dipôles électriques temporaires Les chaînes carbonées apolaires interagissent entre elles.</p> 