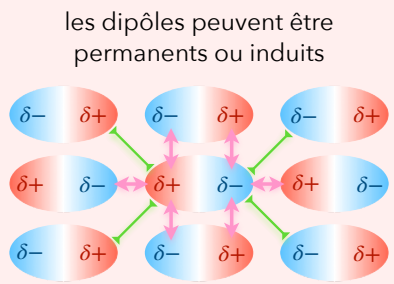
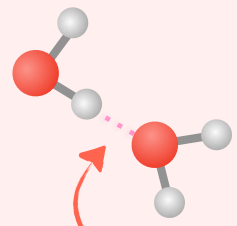
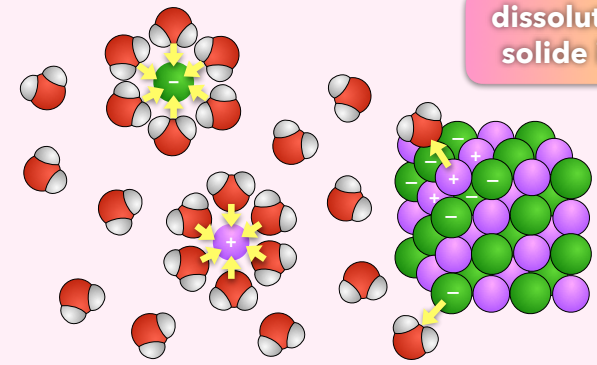


forces entre entités



les dipôles peuvent être permanents ou induits

ionique	pont hydrogène	Van der Waals
≈ 1000 kJ/mol	20 à 40 kJ/mol	1 à 10 kJ/mol



dissolution d'un solide ionique

Avancement (en mol)	$\text{Na}_2\text{SO}_4(s) \rightarrow 2\text{Na}^+(aq) + \text{SO}_4^{2-}(aq)$		
État initial	x = 0	n_0	0
État final	x = x_{max}	0	$2 n_0$

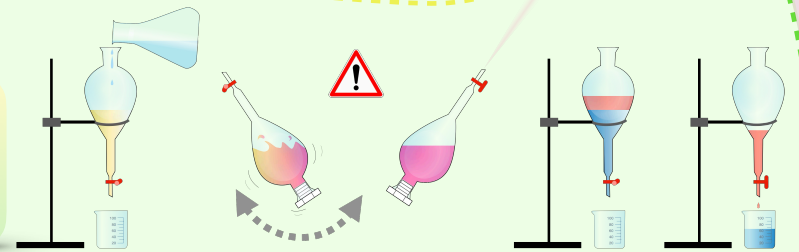
Like dissolves like

	solvant polaire	solvant apolaire
solubilité d'une entité ionique	+	-
solubilité d'une entité polaire	+	-
solubilité d'une entité apolaire	-	+

COHÉSION DES SOLIDES ET LIQUIDES

Extraction par solvant

- le solvant d'extraction ne doit **pas** être **miscible** avec le solvant d'origine
- le soluté à extraire doit être **davantage soluble** dans le solvant d'extraction



molécule de savon

