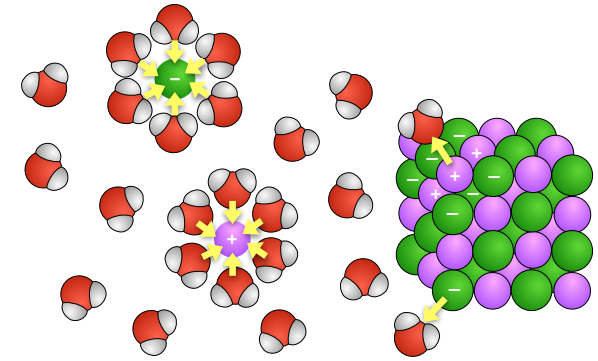


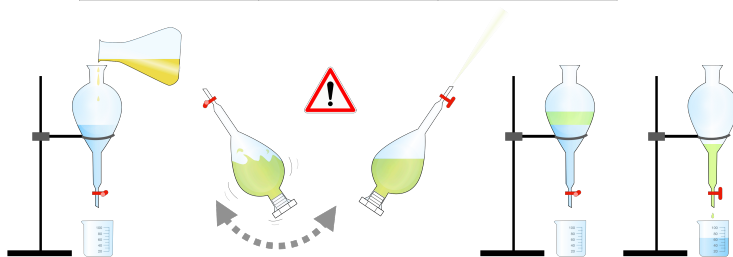
dissolution d'un solide ionique



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

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

Extraction par un solvant
(les deux solvants ne sont pas miscibles)



molécule de savon

