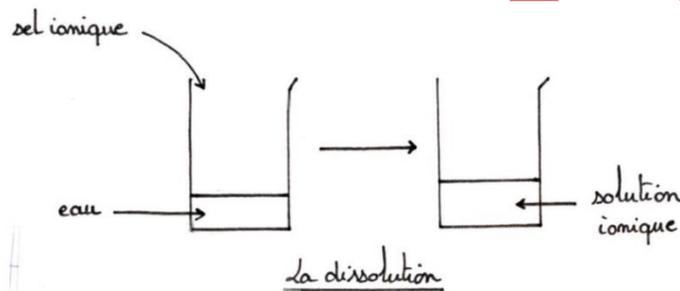


06

Les solutions ioniques

Les sels contiennent des ions, on parle de **sels ioniques**.

Quand on dissout un sel dans l'eau, les ions sont libérés. On obtient une solution ionique.



Dans un laboratoire, le sel de cuisine s'appelle « chlorure de sodium ». La dissolution du chlorure de sodium s'écrit :



Une solution ionique est électriquement neutre, elle possède autant de charges positives que de charges négatives.

Bilan électrique pour la solution de chlorure de sodium : $(+1) + (-1) = 0$

Le même raisonnement s'applique à toutes les solutions ioniques :

- Solution de sulfate de cuivre (II) : $\text{CuSO}_4 \rightarrow (\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-})$
 $(+2) + (-2) = 0$
- Solution de chlorure de fer (III) : $\text{FeCl}_3 \rightarrow (\text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-)$
 $(+3) + 3 \times (-1) = 0$
- Solution de sulfate d'aluminium : $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow (2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-})$
 $2 \times (+3) + 3 \times (-2) = 0$