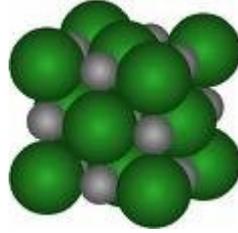


b. Solides ioniques :

Un solide ionique, comme son nom l'indique est un solide qui contient des ions. Le meilleur exemple de solide ionique est le sel. Voici comment se représente un cristal de sel :

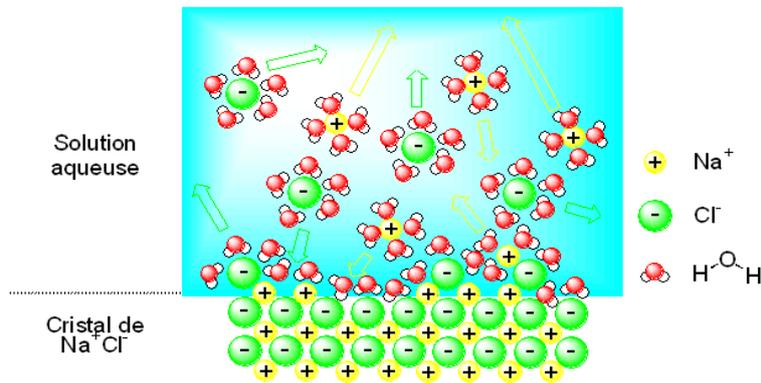


Dans cette représentation, les petites sphères sont des ions sodium Na^+ , les grandes sphères sont des ions chlorure Cl^- .

Dans ce cristal, il y a autant d'ions sodium que d'ion chlorure, la formule du sel solide est donc NaCl que l'on appelle chlorure de sodium.

c. Solutions ioniques :

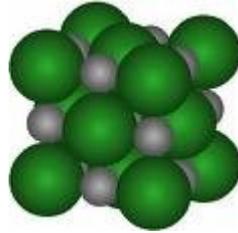
Si on place des cristaux de sel solide dans l'eau, les molécules d'eau du solvant viennent disperser les différents ions qui se retrouvent « libres » en solution.



Une solution ionique est une solution qui contient des ions (attention ce n'est pas le cas de l'eau sucrée par exemple, elle contient de l'eau et des molécules de sucre : ce n'est pas une solution ionique).

b. Solides ioniques :

Un solide ionique, comme son nom l'indique est un solide qui contient des ions. Le meilleur exemple de solide ionique est le sel. Voici comment se représente un cristal de sel :

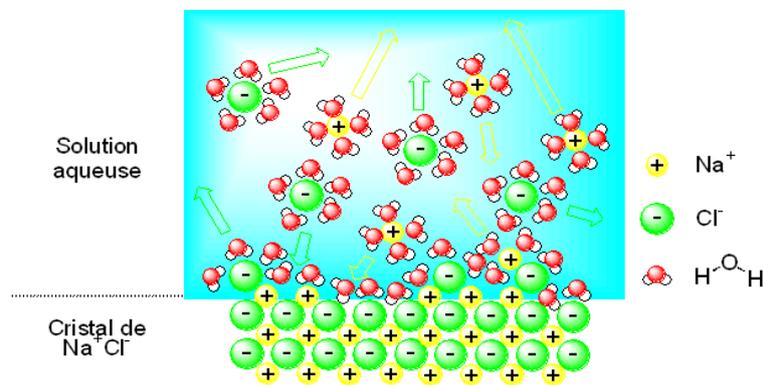


Dans cette représentation, les petites sphères sont des ions sodium Na^+ , les grandes sphères sont des ions chlorure Cl^- .

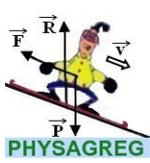
Dans ce cristal, il y a autant d'ions sodium que d'ion chlorure, la formule du sel solide est donc NaCl que l'on appelle chlorure de sodium.

c. Solutions ioniques :

Si on place des cristaux de sel solide dans l'eau, les molécules d'eau du solvant viennent disperser les différents ions qui se retrouvent « libres » en solution.



Une solution ionique est une solution qui contient des ions (attention ce n'est pas le cas de l'eau sucrée par exemple, elle contient de l'eau et des molécules de sucre : ce n'est pas une solution ionique).



Adresse images :

http://culturesciences.chimie.ens.fr/Equilibre_Chimique_Jullien_Dissolution.png

http://web.inc.bme.hu/csonka/csg/oktat/francia/inorg/nacl_comapct.jpg