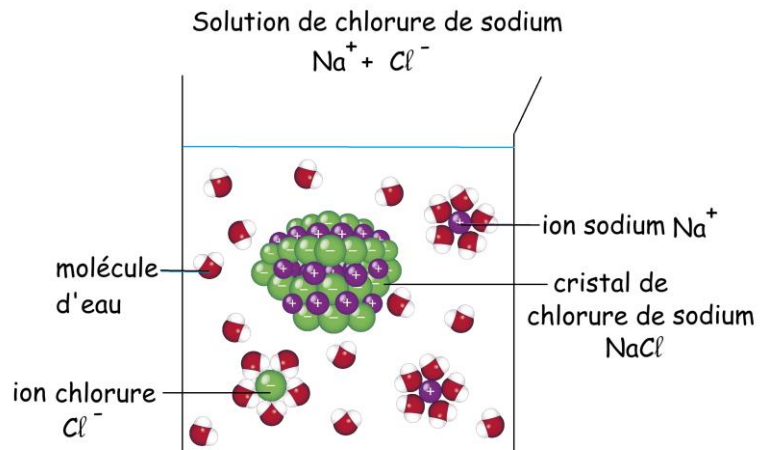
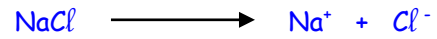


1. Les dissolutions (transformation physique)

Beaucoup de solides pouvant se dissoudre dans l'eau sont ioniques. Lorsque les ions sont à l'état solide, ils sont liés entre eux grâce à leurs charges + et - qui s'attirent.

En contact avec l'eau, cette liaison se casse et les ions se dispersent dans l'eau.

Exemple : Equation de dissolution du chlorure de sodium solide (sel de table) pour donner une solution d'eau salée (solution de chlorure de sodium) :



2. Les précipitations (transformation chimique)

Les tests d'identification de présence d'ions en solution s'effectuent en produisant un précipité, c'est-à-dire un solide issu de la liaison entre deux ions (lien entre une charge + et une charge -)

Exemple : Equation de précipitation en mélangeant des ions plomb Pb^{2+} avec des ions iodure I^- , on obtient un précipité jaune d'iodure de plomb :

