

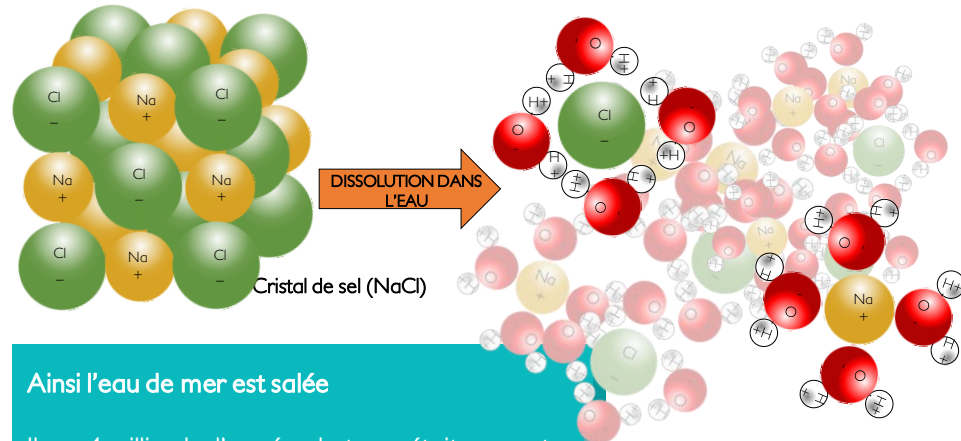
Dissolution dans l'eau

Mots associés : changement d'état – molécule d'eau – cycle de l'eau - aquifère

La dissolution est une réaction physico-chimique qui permet d'obtenir un mélange homogène entre un liquide et un solide (ou gaz). Le solide dissout est réduit en fines particules invisibles dans l'eau.

La polarisation de la molécule (l'atome d'oxygène porte une charge négative et les atomes d'hydrogène une charge positive) explique en partie son statut d'excellent solvant.

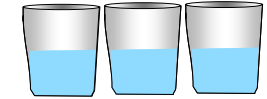
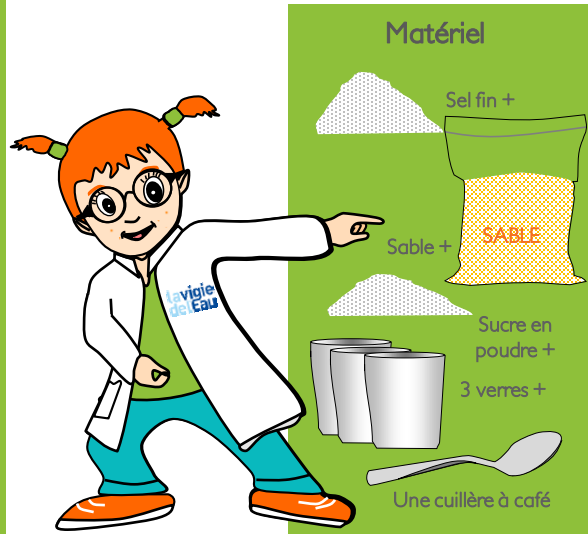
Dans la nature, l'eau dissout de nombreux solides et gaz, pendant son parcours (cycle de l'eau). Elle se charge en minéraux de différentes natures notamment lors de son passage dans les couches de roches souterraines (aquifères).



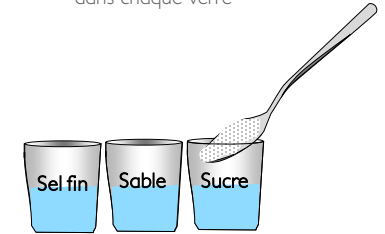
Ainsi l'eau de mer est salée

Il y a 4 milliards d'années, la terre était couverte de volcans qui libéraient, entre autres, du chlore et du soufre. Lors de la formation des océans, l'eau va dissoudre ces gaz. Le sodium, présent dans les roches terrestres, a été apporté, au fil du temps, par l'érosion, sous l'action des pluies et des eaux de ruissellement. Le chlorure et le sodium se sont assemblés pour donner le sel. Les cours d'eau apportent continuellement ces minéraux dans les mers et océans.

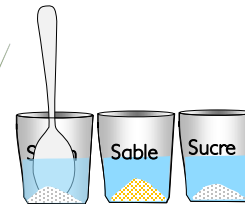
Teste la dissolution de 3 solides dans l'eau



- 1 Mets la même quantité d'eau dans chaque verre

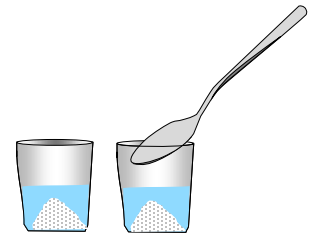


- 2 Ajoute une petite cuillère à café de chaque solide comme sur le dessin



- 3 Mélange avec la cuillère pendant 3 minutes ce que contient chaque verre

- 4 Que vois-tu ? Parmi ces 3 solides, 2 se sont dissous, on dit qu'ils sont solubles. Le troisième est insoluble.



- 5 Ajoute encore deux cuillères à café de chaque solide solubles et remue

Que peux tu déduire de cette expérience ?

Lud'eau