

L'eau dissout les solides ioniques en dispersant les ions grâce à sa polarité. Les cations attirent la partie négative des molécules d'eau, tandis que les anions attirent la partie positive, formant ainsi une couche d'hydratation autour de chaque ion. Ce phénomène, appelé solvatation (ou hydratation si le solvant est l'eau), est représenté par le symbole (aq) (ex:  $\text{Na}^+(\text{aq})$ ).