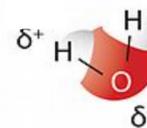


Chapitre 5. Solutions aqueuses

Document de cours

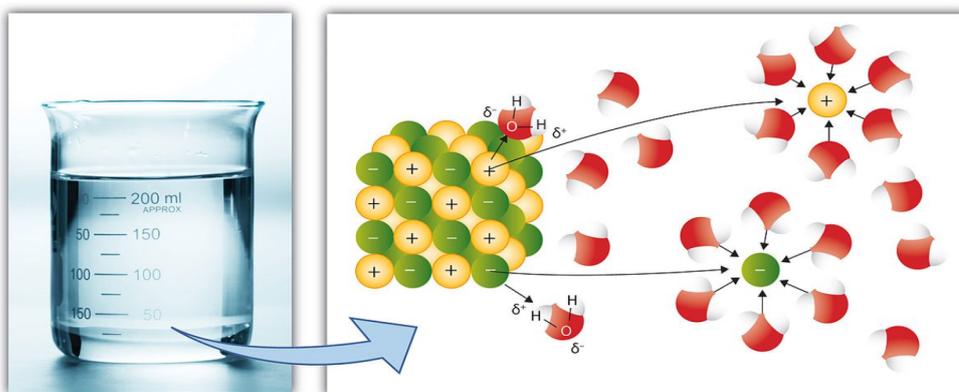
Document 1 : Dissolution d'un composé ionique

La molécule d'eau H_2O est polaire : la liaison $H-O$ est polarisée, c'est-à-dire que les charges des atomes H et O sont réparties différemment, un peu plus positives vers H et un peu plus négatives vers O .



Lorsqu'un composé ionique (soluté) est introduit dans l'eau (solvant), une solution est obtenue par dissolution, en 3 étapes :

- **dissociation** du composé ionique sous l'interaction ions - molécule d'eau
- **solvatation** des ions (entourés de molécules d'eau)
- **dispersion** des ions dans la solution.

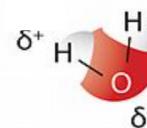


Chapitre 5. Solutions aqueuses

Document de cours

Document 1 : Dissolution d'un composé ionique

La molécule d'eau H_2O est polaire : la liaison $H-O$ est polarisée, c'est-à-dire que les charges des atomes H et O sont réparties différemment, un peu plus positives vers H et un peu plus négatives vers O .



Lorsqu'un composé ionique (soluté) est introduit dans l'eau (solvant), une solution est obtenue par dissolution, en 3 étapes :

- **dissociation** du composé ionique sous l'interaction ions - molécule d'eau
- **solvatation** des ions (entourés de molécules d'eau)
- **dispersion** des ions dans la solution.

