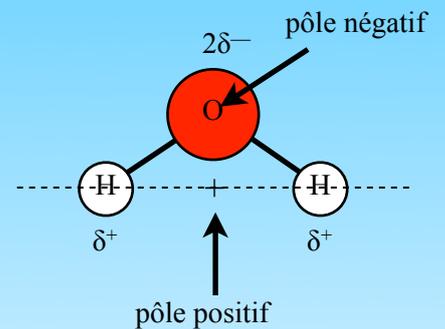


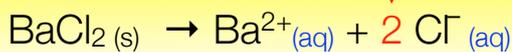
### 1. La dissolution d'un solide ionique

- Pour qu'une molécule soit **polaire**, il faut qu'elle possède au moins une liaison polarisée et que la position moyenne des charges négative ne coïncide pas avec la position moyenne des charges positives.
- Les interactions entre les molécules de soluté et celles de solvant peuvent permettre la dissolution : la *dispersion* (arrachement au solide) puis la *solvation* (entourage). La nature des interactions peut être variée.
- Les solvants polaires dissolvent très facilement les solides ioniques.



### 2. Equation de dissolution

- Exemple :



chaque molécule de BaCl<sub>2</sub> libère 2 ions Cl<sup>-</sup>.

l'indice (aq) indique que l'ion est solvato (entouré de molécules d'eau).

- La solution obtenue est électriquement neutre.

### 3. La concentration effective

Il faut distinguer :

- la concentration en soluté apporté :  $C = \frac{n(\text{BaCl}_2)}{V}$  qui indique la concentration en soluté sans tenir compte de la dissolution.
- la concentration effective en ions :  $[\text{Cl}^{-}] = \frac{n(\text{Cl}^{-})}{V}$  (= 2.C ici) qui indique la concentration réelle en ions.