

▪ Cohésion des solides

La cohésion des solides s'explique à l'aide de \_\_\_\_\_

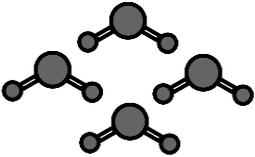
Solides ioniques



Interaction entre \_\_\_\_\_

Ex. : \_\_\_\_\_

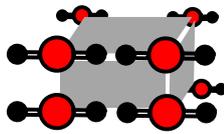
Solide d'espèce polaire



Interaction entre \_\_\_\_\_

Ex. : \_\_\_\_\_

Solide d'espèce apolaire



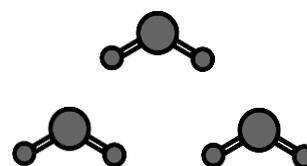
Interaction entre \_\_\_\_\_

Ex. : \_\_\_\_\_

Pont hydrogène : \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

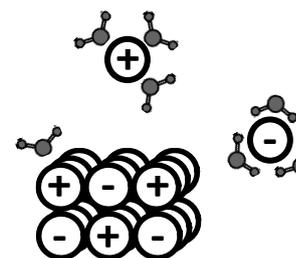
\_\_\_\_\_



▪ Dissolution des solides dans un solvant (cas de l'eau)

À l'échelle microscopique, la dissolution d'un solide dans l'eau s'interprète en trois étapes :

- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_



▪ Dissolution d'un composé ionique et concentrations en ions

La concentration en ions dissous en solution s'écrit à l'aide de crochets. Ex. : [Na<sup>+</sup>], [F<sup>-</sup>], [Mg<sup>2+</sup>], etc.

Une équation de dissolution s'écrit à l'aide :

- de la formule du solide écrite à gauche ;
- d'une flèche, éventuellement surmontée de la mention *eau* ;
- des formules des ions écrites à droite ;
- des bons nombres stœchiométriques pour garantir la conservation de la matière et de la charge ;
- des états physiques (s) pour le solide et (aq) pour les produits.

Ex. de l'équation de dissolution du chlorure de fer III dans l'eau :

La concentration du soluté FeCl<sub>3</sub> en solution est notée C. Alors :

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_