

## Fiche Chapitre 11

- cohésion dans un solide ionique : forces électrostatiques (attraction plus forte que répulsion)
- cohésion dans solide moléculaire : interactions de Van der Waals, possibilité de liaisons hydrogène.
- solubilité : masse maximale qui peut se dissoudre par litre de solvant. Noté  $s$ , unité  $\text{g.L}^{-1}$ . Dépend de  $T$
- solides ioniques et moléculaires polaires  $\Rightarrow$  solubles dans solvant polaire
- solides moléculaires apolaires  $\Rightarrow$  solubles dans solvant apolaire.
- dissolution d'un solide ionique : en 3 étapes (dissociation, solvatation, dispersion)
- **savoir écrire l'équation de dissolution d'un solide ionique dans l'eau.**
- savoir exprimer et calculer la concentration en quantité de matière d'un ion en solution ( $[X]$ )
- **savoir déterminer la concentration d'un ion connaissant la quantité de matière de soluté dissout et inversement. (TRES IMPORTANT : ex 11, 13, 26 et 23)**
- extraction par solvant : le solvant extracteur ne doit pas être miscible avec le solvant de départ et l'espèce à extraire doit y être plus soluble. Se fait dans une ampoule à décanter (ex 19)
- savoir repérer la position de 2 liquides non miscibles connaissant leur densité (le moins dense surnage)
- savons : mélange d'ions carboxylates  $\text{R-CO}_2^-$ . Une tête hydrophile et lipophile et un corps lipophile et hydrophobe. Ces ions carboxylates forment des **micelles** autour des taches.