

Cohésion, dissolution et extraction

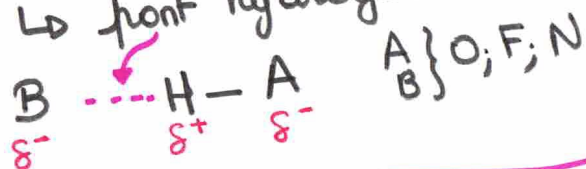
Cohésion

• solides ioniques

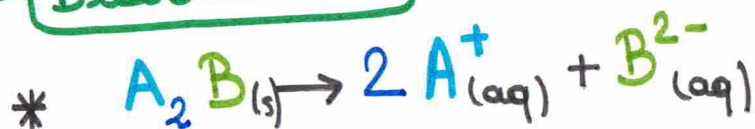
- ↳ Cation / Anion
- ↳ Interactions électrostatiques

• solides moléculaires

- ↳ Van der Waals
- ↳ pont hydrogène



Dissolution



⚠ équilibre { des charges (2+; 2-)
 { des éléments (2A; 1B)

* $[A^+] = \frac{n(A^+)}{V_{\text{solution}}} \quad c(A_2B) = \frac{n(A_2B)}{V_{\text{solution}}}$

↑
lien avec les
coefficients stoechiométriques
 $[A^+] = 2c(A_2B)$

* Étapes

- ① Dissociation
- ② Solvatation
- ③ Dispersion

Extraction par solvant

- * solvant polaire → soluté polaire
- * solvant apolaire → soluté apolaire

* Choix du solvant : soluté à extraire de Solvant¹ (S₁)

- ① soluté + soluble dans S₂ que dans S₁
- ② S₁ et S₂ non miscibles
- ③ S₂ le - toxique possible

* (TP) Ampoule à décanter



* Savons
amphiphiles

