

FICHE DE COURS 11

---

# ÉQUILIBRES DE DISSOLUTION ET DE PRÉCIPITATION

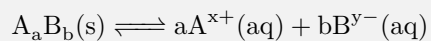
---

**Ce que je dois être capable de faire après avoir appris mon cours**

- ☐ Donner la définition d'un sel soluble et d'un sel peu soluble.
- ☐ Définir la notion de solution saturée.
- ☐ Exprimer le produit de solubilité associé à une réaction de dissolution.
- ☐ Énoncer le critère d'équilibre de précipitation.
- ☐ Tracer un diagramme d'existence en fonction des conditions expérimentales fournies.
- ☐ Définir la solubilité d'un solide.
- ☐ Discuter le rôle de la température et l'effet d'ion commun.
- ☐ Décrire le principe de la précipitation sélective à l'aide d'une échelle de  $pK_s$ .
- ☐ Discuter l'influence du pH sur une dissolution ou une précipitation.
- ☐ Établir les asymptotes d'une courbe  $\log s = f(\text{pH})$  et les tracer en utilisant la conservation d'un élément.

## Les relations sur lesquelles je m'appuie pour développer mes calculs

- ☐ Produit de solubilité :



et

$$K_s = \frac{[A^{x+}]_{\text{éq}}^a [B^{y-}]_{\text{éq}}^b}{(C^\circ)^{a+b}}$$

- ☐ Condition pour qu'il y ait équilibre de précipitation/dissolution à l'état final :

$$Q_{\text{dissolution}, \text{initial}} \geq K_s$$

- ☐ Solubilité dans l'eau pure :

$$K_s = a^a b^b \frac{s^{a+b}}{(C^\circ)^{a+b}}$$