

Notions et contenus	Capacités exigibles	Détail
<p>Réactions de dissolution ou de précipitation constante de l'équation de dissolution, produit de solubilité K_s solubilité et condition de précipitation</p>		<p>Soit un solide ionique M_mL_n constitué des ions M^{n+} et L^{m-}, écrire la réaction de dissolution et exprimer le produit de solubilité.</p> <p>Définir la solubilité d'un solide.</p> <p>On considère l'hydroxyde d'aluminium $Al(OH)_3(s)$ de produit de solubilité $K_s = 10^{-33,5}$. Écrire la réaction de dissolution et calculer la solubilité dans de l'eau pure.</p>

Notions et contenus	Capacités exigibles	Détail
domaine d'existence	Prévoir l'état de saturation ou de non saturation d'une solution.	Tracer le diagramme d'existence du fluorure de baryum BaF_2 ($K_s = 10^{-4,62}$) en fonction de $\text{pF} = -\log([\text{F}^-])$. On considèrera une solution initiale à $c_0 = 1 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ en ion baryum.
Facteurs influençant la solubilité	Exploiter des courbes d'évolution de la solubilité en fonction d'une variable.	Lister les facteurs influençant la solubilité en précisant si cela augmente ou diminue la solubilité.