Chimie | Chapitre 6 | Plan de cours

C6 · Réactions de dissolution et de précipitation

I - Précipité

I.1 - Réaction de dissolution
I.2 - Réaction de précipitation
I.3 - Domaine d'existence d'un précipité

II - Solubilité

II.1 - Définition
II.2 - Facteurs influençant la solubilité
a) Solvant
b) Température
c) pH
d) Effet d'ions commun

III - Application

III.1 - Position du problème
III.2 - Réactions chimiques
III.3 - Diagramme d'existence / de prédominance
III.4 - Étude de la solubilité

Capacités exigibles du chapitre

- ☐ **Définir** un précipité. **I.1**
- ☐ **Définir** le produit de solubilité d'un solide. **I.1**
- ☐ **Tracer** un diagramme d'existence d'un précipité. **I.3**
- ☐ Savoir que si un solide n'existe pas en solution, la loi d'action de masse de s'applique pas. **I.3**
- ☐ **Définir** la solubilité d'un solide. **II.1**
- ☐ **Vocabulaire** : solution saturée ou non-saturée.
- ☐ Connaître les facteurs influençant la solubilité. **II.2**
- ☐ Savoir **établir** et **exploiter** une bourbe d'évolution de la solubilité en fonction d'une variable. **II.2.d** et **III**