



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. **II.2**
- Connaître les facteurs influençant la solubilité. **II.2**
- Savoir **établir** et **exploiter** une courbe d'évolution de la solubilité en fonction d'une variable. **II.2.d** et **III**