

# Chapitre C3 - Transformations chimiques

## Précipitation et dissolution

DÉROULEMENT DU CHAPITRE \_\_\_\_\_

### ❖ Prologue

*Comment expliquer le comportement des solides ioniques en solution aqueuse ?*

### ❖ Cheminement

1. Comment former un précipité ?
2. Comment prévoir la saturation d'une solution ?
3. Quels sont les facteurs influençant la solubilité ?

L'ESSENTIEL DU CHAPITRE \_\_\_\_\_

### ❖ Points clés

Précipité et équilibre hétérogène, réaction de dissolution, produit de solubilité, réaction de précipitation, solubilité, condition de précipitation, diagramme d'existence, facteurs influençant la solubilité.

### ❖ Illustrations

Savoir si un précipité se forme, calculs de solubilité, effet d'ions communs.

SAVOIR-FAIRE \_\_\_\_\_

### ❖ Cahier d'Entraînement - Fiche n°22

— Dissolution

### ❖ Capacité expérimentale

— Mettre en œuvre une réaction de précipitation pour réaliser une analyse quantitative en solution aqueuse.

↔ *TP de chimie n°4 : Eau minérale et méthode de Mohr*