

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*