

# Chimie des solutions

---

# ECTS  
crédits

# Volume horaire  
34.0

## En bref

# **Forme d'enseignement** : Travaux dirigés &  
Travaux pratiques

## Présentation

### DESCRIPTION

---

1. Propriétés des solutions diluées: Activités des ions en solution, Théorie de Debye-Huckel.
2. Équilibre chimique en solution: Effet de la température et de la pression; Solubilité des Gaz et température et pression; Solubilité des minéraux et température; Solubilité et pH
3. Complexation en solution et Processus de sorption sur les surfaces: Constante de stabilité et complexation; Stabilité des Complexes; Polycomplexe et relation de Scatchard; Chimisorption et isothermes d'adsorption
4. Oxydo-réduction: Potentiel redox et graphe concentration/potentiel, Potentiel/pH; Stabilité des espèces intermédiaires digramme de Frost et d'Ellingham; Limitation par le solvant, électrolyse de l'eau.

Compétences visées : Équilibre, complexation, oxydi-réduction, solubilité, solutions diluées.

### HEURES D'ENSEIGNEMENT

---

Chimie des solutions	Travaux Dirigés	18h
Chimie des solutions	Travaux Pratiques	16h

**Pour en savoir plus, rendez-vous sur > [u-paris.fr/choisir-sa-formation](https://u-paris.fr/choisir-sa-formation)**