

Thermochimie et équilibres en solution



En bref

- > **Langue(s) d'enseignement:** Français
- > **Méthode d'enseignement:** En présence
- > **Ouvert aux étudiants en échange:** Non
- > **Effectif:** 48

Présentation

DESCRIPTION

Thermochimie : Principe de conservation et principe d'évolution, thermicité d'une réaction, équilibre chimique.

Application à l'étude de différents équilibres en solution : Eau solvant et solution aqueuses, Équilibres de solubilité, Équilibres acido-basiques, Équilibres d'oxydoréduction

OBJECTIFS

Comprendre les fondements thermodynamiques d'une réaction chimique.

HEURES D'ENSEIGNEMENT

| | | |
|--|-------------------|-----|
| Thermochimie et équilibres en solution | Cours Magistral | 18h |
| Thermochimie et équilibres en solution | Travaux Dirigés | 24h |
| Thermochimie et équilibres en solution | Travaux Pratiques | 8h |

CONTRÔLE DES CONNAISSANCES

* **Session 1:**

CCI dont 4 interrogations écrites (IEs) (20% chacune) et 2 notes de TP (10% chacun)

* **Session 2:**

ET: 80% + TP: notes

Pour en savoir plus, rendez-vous sur > u-paris.fr/choisir-sa-formation