

Chimie générale 2

ECTS
crédits

Volume horaire
60.0

En bref

Forme d'enseignement : Travaux dirigés

Compétences visées : Enthalpie standard, équilibres chimiques, solubilité, acide-base, oxydoréduction, complexation

HEURES D'ENSEIGNEMENT

Chimie générale 2	Travaux Pratiques	60h
-------------------	-------------------	-----

Présentation

DESCRIPTION

La première chapitre porte sur les définitions des notions de bases de la thermodynamique, l'énoncé du premier principe et les échanges de chaleur avec et sans changement d'état. La notion d'état standard, de grandeurs standards comme l'enthalpie standard de réaction sont abordées. La loi de Hess est définie et mise en application sur des cycles thermodynamiques mettant en relation l'enthalpie standard de réaction et les enthalpies de formation de composés ou de dissociation de liaison.

La deuxième partie porte sur l'étude des équilibres chimiques en solution aqueuse. Après avoir défini les notions d'équilibre, d'avancement et d'activité de constituant d'un mélange, les expressions du produit des activités instantanées \prod_{inst} et la constante d'équilibre K seront établies. L'étude de système hors équilibre et les facteurs influençant le déplacement de l'équilibre, sont largement abordés.

Ces notions de bases sont ensuite appliquées en détail sur les équilibres de solubilité, les équilibres acido-basiques, les équilibres d'oxydoréduction et les équilibres de complexation.

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