Licence Chimie
Thermochimie 2

Responsable	Descriptions	Informations
Fabien GIRARD fabien.girard@univ-amu.fr	Code : S03CH3M5 Nature : Domaines : Sciences et Technologies	Composante : Faculté des Sciences Nombre de crédits :

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

CONTENU

Cet enseignement traitera, en particulier, des équilibres chimiques et de la détermination du sens d'évolution d'une réaction chimique. La prédiction du déplacement d'un équilibre chimique soumis à différentes variations sera une partie importante de l'enseignement. Enfin, l'application des équilibres chimiques se fera sur des exemples concrets comme la métallurgie.

Plan du cours

- Rappel des notions nécessaires en thermochimie (4 h)
- Les équilibres chimiques (5 h)
- Application à la métallurgie (3h)
- Application aux équilibres de phase d'un corps pur (2h)

PRÉ-REQUIS OBLIGATOIRES

- Atome et liaison chimique (Marie Curie)
- Mathématiques 1 (Marie Curie)
- Mathématiques 2 (Marie Curie)
- Découverte 2 : Thermodynamique (Marie Curie)
- Thermochimie 1 (Marie Curie)
- De l'atome vers la molécule (Louis Pasteur)
- Outils mathématiques (Louis Pasteur)
- Thermochimie et chimie des solutions (Louis Pasteur)
- Outils mathématiques pour la chimie (Louis Pasteur)

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 40 heures
- Cours magistraux: 14 heures
- Travaux dirigés: 18 heures
- Travaux pratiques: 8 heures

CODES APOGÉE

- SCH3U05A [ELP]
- SCH3U05J [ELP]
- SCH3U05L [ELP]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS

Aller sur le site de l'offre de formation...

Dernière modification le 29/06/2023