



Présentation

Code interne : JPB2-THCHI

Description

Système chimique
Premier principe
équilibre chimique

Heures d'enseignement

CM	Cours Magistraux	4h
TD	Travaux Dirigés	6,67h
TDM	Travaux Dirigés sur Machine	1,33h
TP	Travaux Pratiques	3h

Syllabus

Système chimique
Variables d'états, notion de phase, avancement d'une réaction chimique
Grandeurs molaires et grandeurs molaires partielles
Grandeurs de réaction, opérateur de Lewis, état standard de référence.
Premier principe
Premier principe appliqué à la thermodynamique chimique processus naturels et réversibles Energie interne et enthalpie chaleur de réaction isobare cas des GP et de fluides réels
Loi de Hess - loi de Kirchhoff : cycle de Born-Haber, énergie réticulaire, énergie de liaison
équilibre chimique
Condition d'équilibre, d'évolution spontanée d'une réaction
Constante d'équilibre

LA PREPA DES INP

Modalités de contrôle des connaissances

Évaluation initiale / Session principale

Type d'évaluation	Nature de l'évaluation	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'évaluation	Note éliminatoire de l'évaluation	Remarques
Contrôle Continu Intégral	Devoir surveillé			1		

Infos pratiques

Contacts

Mélanie Majimel

✉ Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr