#### LA PREPA DES INP

## **Thermochimie**



### Présentation

Code interne: JP2THCHI

#### 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 - Épreuves

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

# Infos pratiques

#### Contacts

Melanie Majimel

■ Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr

