

# Thermochimie



Composante  
LA PREPA DES  
INP

## Présentation

**Code interne :** JP2THCHI

### Description

Système chimique  
Premier principe  
équilibre chimique

### 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

### 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 Continu Intégral	Devoir surveillé			1		

## Infos pratiques

### Contacts

Melanie Majimel

✉ [Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr](mailto:Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr)