



Thermodynamique des équilibres



ECTS
crédits



Composante
Faculté des
Sciences



Volume horaire
51.0



Période de
l'année
Automne

En bref

> **Langue(s) d'enseignement:** Français

et composition sur un équilibre chimique et pouvoir les utiliser pour déplacer cet équilibre dans un sens donné.

Calculer le pH de solutions acides ou basiques et de mélanges. Interpréter et/ou calculer l'évolution du pH d'une solution au cours d'un titrage.

Présentation

Description

Utilisation des principes de base en thermodynamique des équilibres pour être capable de prévoir si une réaction est possible, dans quel sens elle est

spontanée et déterminer à partir de la constante d'équilibre les proportions des réactants à l'équilibre. Application aux équilibres homogènes, hétérogènes

et aux cas particuliers des réactions de précipitation, acido-basiques et d'oxydo-réduction.

Objectifs

Utilisation des données thermodynamique (enthalpie, entropie, capacité calorifique, etc.) pour déterminer, dans les cas d'équilibres homogène et hétérogène, le sens d'évolution spontanée d'une réaction chimique, pour calculer la constante d'équilibre de cette réaction chimique et prévoir les quantités ou proportions des différents réactants. Connaître l'influence des paramètres température, pression