

Équilibres



Niveau
d'étude
BAC +1



ECTS
1 crédits



Composante
Faculté des
sciences

En bref

- › Langue(s) d'enseignement: Français
- › Ouvert aux étudiants en échange: Oui

Présentation

Description

L'UE se compose d'une matière enseignée sur 1 période : Équilibres P2 (CM/TD)

Objectifs

L'objectif est de dresser un bilan de matière en solution.

Notions traitées :

- Quantification de la matière par l'utilisation de grandeurs molaires à l'état solide, à l'état liquide et à l'état gazeux.
- Mise en solution de composés ioniques et moléculaires.
- Préparation de solutions.
- Mélange de solutions : effet de la dilution.
- Évolution spontanée d'un système chimique
- Composition d'un système chimique à l'état final d'une réaction quantitative et à l'état d'équilibre d'une transformation partielle.

Pré-requis obligatoires

Notions et contenus

Différentes notions vues au lycée : réaction chimique, équation de la réaction : réactif limitant, stœchiométrie, notion d'avancement.

Compétences

Identifier le réactif limitant, décrire quantitativement l'état final d'un système chimique.

Compétences visées

- Maîtriser l'utilisation des grandeurs molaires pour décrire les transformations physico-chimiques en solution, en phase liquide, en phase solide ou gazeuse.
- Modéliser une transformation chimique quantitative ou limitée
- Prévoir l'évolution spontanée d'un système chimique.
- Calculer une constante d'équilibre.
- Décrire qualitativement et quantitativement un système chimique dans l'état initial ou dans un état d'avancement quelconque.

Liste des enseignements

	Nature	CM	TD	TP	Crédits
B3-UE2 : Équilibres	UE				

Infos pratiques

Lieu(x)

➤ Angers

Campus

➤ Campus Belle-beille