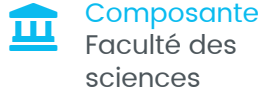


# Transformation de la matière



## En bref

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

## Présentation

### Description

# Transformation de la matière : description et évolution d'un système vers un état final dans le cas d'une réaction totale, uniquement, (la notion d'équilibre sera vue en période P3) à l'aide des grandeurs de composition (concentration, fraction molaire, pression partielle, avancement) y compris dans le cas de mélanges de solutions. Composition d'un système physico-chimique.

# Prévention des risques au laboratoire de chimie. Mesures et incertitudes appliquées en chimie

### Objectifs

# Décrire qualitativement et quantitativement un système chimique dans l'état initial ou dans un état d'avancement quelconque.

# Réaliser les calculs et mettre en œuvre une démarche expérimentale pour préparer une solution de concentration quelconque à partir de plusieurs solutions en réalisant des mélanges.

# Adopter une attitude responsable et autonome, adaptée au travail en laboratoire de chimie.

# Continuer à pratiquer une démarche expérimentale autonome et raisonnée : appliquer ses connaissances et ses savoir-faire dans le domaine des mesures et incertitudes ; prendre en compte la variabilité des résultats lors d'un processus de mesure, en connaître les origines et comprendre et s'approprier les objectifs visés par l'estimation des incertitudes de mesures.

# Mettre en œuvre une démarche expérimentale pour préparer une solution de concentration donnée à partir d'un solide (pur ou pas), d'un liquide, d'une solution de concentration molaire ou massique connue ou d'une solution de titre massique et de densité connus.

### Pré-requis obligatoires

Notions et contenus

Cours de chimie de la période P1 : introduction à la chimie 1.

Compétences

- Maîtriser l'utilisation des grandeurs molaires pour décrire les transformations physico-chimiques en solution, en phase liquide, en phase solide ou gazeuse.
- Décrire qualitativement et quantitativement un système chimique dans l'état initial ou dans un état d'avancement quelconque.

## Infos pratiques

---

Lieu(x)

> Angers