

PORTAIL BCPG (BIOLOGIE, CHIMIE, PHYSIQUE, GÉOLOGIE)

## L1 PORTAIL BCPG

### Majeure Biologie

# Chimie des solutions 1

## Présentation

Responsable : Bénédicte Douziech

## Objectifs

Acquérir les connaissances de base sur les réactions simples de type donneur-accepteur de particules en milieux aqueux.

### 6 crédits ECTS

Volume horaire

Travaux Dirigés : 22h

Travaux Pratiques : 12h

Cours Magistral : 21h

## Pré-requis nécessaires

Chimie Générale (L1-S1)

## Compétences visées

Connaître les principales caractéristiques du solvant eau.

Appréhender les réactions de type donneur-accepteur.

Respecter un protocole expérimental. Valider un résultat expérimental avec la précision requise.

## Descriptif

- Aspects fondamentaux d'une réaction chimique

- Equilibres de type donneur-accepteur en milieux homogènes (acide-base, redox)

- Le solvant eau (principales propriétés du solvant eau, rôle de l'eau dans la dissolution des composés ioniques et/ou moléculaires, influence de la concentration des solutés sur les propriétés du solvant)

## Modalités de contrôle des connaissances

### Session 1 ou session unique - Contrôle de connaissances

Nature de l'enseignement	Modalité	Nature	Durée (min.)	Coefficient	Remarques
UE	CC	Travaux Pratiques		25%	
UE	CT	Ecrit - devoir surveillé	120	75%	

### Session 2 : Contrôle de connaissances

Nature de l'enseignement	Modalité	Nature	Durée (min.)	Coefficient	Remarques
UE	CT	Ecrit - devoir surveillé	90		