

# Équilibres acido-basique et redox

# Niveau d'étude #  
Bac +2

# Composante  
Sciences  
Fondamentales  
et Appliquées

## Présentation

---

### Description

- Équilibre acido-basique : définition du pH ; couple acide-base ; définition de la constante d'acidité ( $K_a$ ) ; domaines de prédominance des espèces en fonction du pH ; calcul du pH de solutions aqueuses ; titrages acido-basiques suivis par potentiométrie, conductimétrie, colorimétrie.

- Équilibre d'oxydoréduction : couple oxydant-réducteur ; définition du potentiels standard ( $E^\circ$ ) ; domaines de prédominance des espèces en fonction du potentiel ; réactions d'oxydo-réduction ; piles électrochimiques (Formule de Nernst, nature des électrodes, force électromotrice) ; titrages suivis par potentiométrie.

---

### Heures d'enseignement

Équilibres acido-basique et redox - TP	TP	5h
Équilibres acido-basique et redox - CM	CM	10h
Équilibres acido-basique et redox - TD	TD	10h