

**CHIMIE GÉNÉRALE****Acides et bases**

1. Théories de l'acidité (Bronsted, Lewis) et définition du pH dans un solvant quelconque
2. Force des acides et des bases
  - Définition de la constante d'acidité  $pK_a$  et de la constante de basicité  $pK_b$
  - Comparaison de la force des acides et des bases
  - Domaine de pH accessible dans un solvant et Effet nivelant du solvant
  - Comparaison des échelles d'acidité dans différents solvants : eau, acide acétique

**Calculs de pH** : par n'importe quelle méthode (méthode présentée en cours : RP)

**Dosages acido-basiques**

Dosage d'un acide faible par une base forte

Dosage d'un polyacide faible par une base forte

Calcul du pouvoir tampon

**Précipités et complexes**

1. Précipités
  - notion de solubilité
  - effet d'ion commun et effet du pH
2. Complexes
  - propriétés générales des complexes (définitions, nomenclature, géométrie)
  - isoméries de constitution, isométrie géométrique et stéréoisométrie
  - constante de formation et de dissociation (diagramme de prédominance)

**Oxydo-réduction**

Notions vues en Sup

La suite de l'oxydo-réduction sera au programme de la quinzaine suivante