

Sommaire :

- **Types de réactions chimiques et stœchiométrie en solution:**

Ce chapitre traite des réactions qui se produisent en solution, ainsi que des méthodes pour calculer les quantités de substances impliquées dans ces réactions.

- **Propriétés des solutions:**

Il explore les caractéristiques des solutions, telles que la concentration, la solubilité, et les propriétés colligatives.

- **Cinétique chimique:**

Ce chapitre se penche sur la vitesse des réactions chimiques en solution, les facteurs qui l'influencent, et les mécanismes réactionnels.

- **Équilibre chimique:**

Il explique le concept d'équilibre chimique, où les réactions directes et inverses se produisent à la même vitesse, et les facteurs qui affectent cet équilibre.

- **Acides et bases:**

Ce chapitre traite des définitions et des propriétés des acides et des bases, ainsi que de leur comportement en solution.

- **Applications de l'équilibre en milieu aqueux:**

Il explore les applications pratiques des équilibres chimiques, notamment dans le contexte des réactions acido-basiques, de la précipitation, et d'autres réactions en solution.

- **Thermodynamique chimique:**

Ce chapitre examine les aspects énergétiques des réactions chimiques en solution, tels que l'enthalpie, l'entropie, et l'énergie libre.

- **Électrochimie:**

Il traite des réactions chimiques qui impliquent le transfert d'électrons, comme les réactions d'oxydoréduction, et les piles et électrolyse