

Sommaire

Partie 1 — Atomes et structure électronique (fiches 1-25)

- Modèle de Bohr, nombres quantiques, orbitales
- Configurations électroniques, classification périodique

Partie 2 — Liaisons chimiques et géométrie moléculaire (fiches 26-50)

- Liaison covalente (Lewis, VSEPR, hybridation)
- Liaison ionique, métallique, interactions faibles

Partie 3 — États de la matière (fiches 51-70)

- Gaz parfaits et gaz réels
- Cristallographie, solides ioniques et métalliques

Partie 4 — Thermodynamique chimique (fiches 71-100)

- Principes de la thermodynamique
- Enthalpie, entropie, enthalpie libre
- Équilibres chimiques, loi d'action de masse
- Diagrammes de phases

Partie 5 — Cinétique chimique et catalyse (fiches 101-120)

- Lois de vitesse, ordre, constante
- Mécanismes réactionnels, AEQS
- Catalyse

Partie 6 — Solutions aqueuses et équilibres (fiches 121-155)

- Acides et bases (pH, pKa, tampons, titrages)
- Précipitation (produit de solubilité)
- Complexation

Partie 7 — Oxydoréduction et électrochimie (fiches 156-180)

- Nombres d'oxydation, potentiels standards
- Loi de Nernst, piles, électrolyse
- Diagrammes potentiel-pH

Partie 8 — QCM d'auto-évaluation (fiches 181-200)

- **QCM transversaux couvrant l'ensemble du programme**
- **Corrigés détaillés**

Annexes

- **Tables de données (constantes, potentiels)**
- **Index**