

Sommaire

PARTIE I — DESCRIPTION MACROSCOPIQUE DE LA MATIÈRE

1. **Transformations chimiques** — Équations-bilan, avancement
2. **États de la matière** — Gaz parfaits, gaz réels, liquides, solides
3. **Changements d'état** — Diagrammes de phases, pression de vapeur
4. **Solutions** — Concentrations, dilution, propriétés colligatives
5. **Thermodynamique chimique** — Premier principe, enthalpie, loi de Hess
6. **Second principe** — Entropie, enthalpie libre
7. **Équilibres chimiques** — Constante d'équilibre, loi d'action de masse
8. **Équilibres d'oxydoréduction** — Piles, potentiels d'électrode

PARTIE II — DESCRIPTION MICROSCOPIQUE DE LA MATIÈRE

9. **Atome et élément** — Noyau, isotopes
10. **Structure électronique** — Orbitale atomique, classification périodique
11. **Liaison chimique** — Lewis, VSEPR, hybridation
12. **États condensés** — Forces intermoléculaires, cristaux

PARTIE III — SPECTROSCOPIE, CINÉTIQUE

13. **Spectroscopie** — Spectres atomiques et moléculaires
14. **Cinétique chimique** — Vitesse, ordres, catalyse