

■ Sommaire ■

Chapitre 1.	Le modèle de l'atome.....	1
Chapitre 2.	La liaison covalente	25
Chapitre 3.	La mole ; bilans molaires.....	43
Chapitre 4.	Les alcanes ; les alcènes.....	75
Chapitre 5.	Concentrations des solutions aqueuses.....	111
Chapitre 6.	La cinétique chimique.....	140
Chapitre 7.	Equilibres chimiques.....	164
Chapitre 8.	Notions de thermochimie.....	185
Chapitre 9.	Précipitation et produit de solubilité.....	213
Chapitre 10.	Définition et mesure du pH	226
Chapitre 11.	Couples acide / base	247
Chapitre 12.	Réactions acido-basiques	279
Chapitre 13.	Oxydoréduction en milieu aqueux : généralités.....	313
Chapitre 14.	Relation de Nernst.....	353
Chapitre 15.	Corrosion électrochimique des métaux	377
Chapitre 16.	D'autres dosages.....	408

■ Sommaire ■

Chapitre 1. Le modèle de l'atome.....	1
Chapitre 2. La liaison covalente	25
Chapitre 3. La mole; bilans molaires.....	43
Chapitre 4. Les alcanes; les alcènes.....	75
Chapitre 5. Concentrations des solutions aqueuses.....	111
Chapitre 6. La cinétique chimique.....	140
Chapitre 7. Équilibres chimiques.....	164
Chapitre 8. Notions de thermochimie.....	185
Chapitre 9. Précipitation et produit de solubilité.....	213
Chapitre 10. Définition et mesure du pH.....	226
Chapitre 11. Couples acide / base.....	247
Chapitre 12. Réactions acido-basiques	279
Chapitre 13. Oxydoréduction en milieu aqueux : généralités.....	313
Chapitre 14. Relation de Nernst.....	353
Chapitre 15. Corrosion électrochimique des métaux.....	377
Chapitre 16. D'autres dosages.....	408