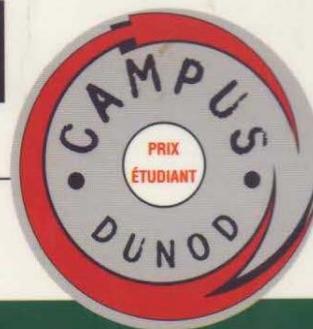


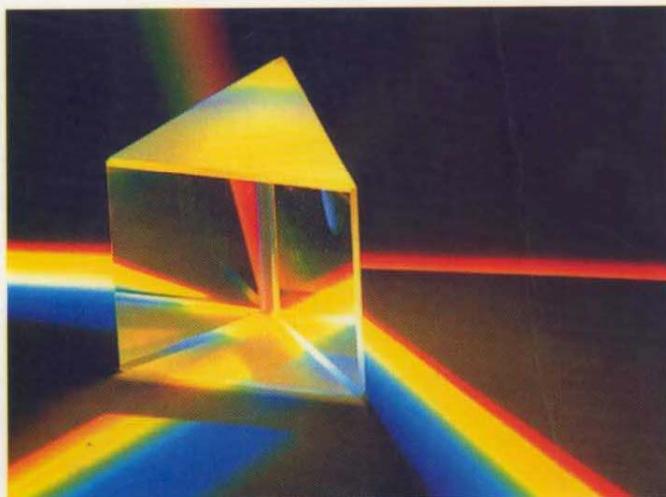
Paul Arnaud



1^{er} CYCLE

Chimie physique

Exercices résolus



DUNOD

TABLE DES MATIÈRES

Introduction

Pourquoi apprendre à résoudre des problèmes ?	V
Comment apprendre à résoudre des problèmes ?	VI
Conseils pour bien utiliser ce livre	VII

Chapitre 0	Bien aborder un problème	XI
Chapitre 1	Connaissances de base	1
Chapitre 2	L'élément - La mole	11
Chapitre 3	Stoechiométrie - Solutions	25
Chapitre 4	Atome (modèle de Bohr) - Classification périodique	45
Chapitre 5	Liaison - Molécule - Structure électronique et géométrique	63
Chapitre 6	Propriétés des gaz	93
Chapitre 7	Liquides - Solides - Solutions - Changements d'état	115
Chapitre 8	Cinétique chimique	139
Chapitre 9	Thermochimie - Premier principe de la thermodynamique	165
Chapitre 10	Entropie - Enthalpie libre - Deuxième principe de la thermodynamique	191
Chapitre 11	Equilibres chimiques	205
Chapitre 12	Acides et bases - Equilibres acidobasiques	231
Chapitre 13	Solubilité - Complexation	257
Chapitre 14	Oxydants et réducteurs - Equilibres d'oxydoréduction	281
Chapitre 15	Chimie nucléaire - Radioactivité	305

Annexes

A	Calculs et chiffres significatifs	317
B	Symboles et abréviations	319
C	Unités et constantes	320
D	Masses volumiques	321
E	Masses atomiques	322
F	Rayons atomiques et ioniques	323
G	Electronégativités	324
H	Pression de vapeur de l'eau	324
I	Données thermodynamiques	325
J	Composition de l'air	327
K	Constantes d'acidité et pK_a	327
L	Produits de solubilité	328
M	Constantes de complexation	328
N	Potentiels standard d'électrode	329
O	Périodes radioactives	330

Index

331

Classification périodique des éléments

p. 2 de couverture