

Table des matières

Première partie

Les notions fondamentales

1. Les atomes dans la classification périodique des éléments	9
2. La mole. La loi d'Avogadro-Ampère	11
3. Liaisons de covalence. Molécules	15
4. Les solutions ioniques. Caractérisations des ions	19
5. Calorimétrie	23

Deuxième partie

Le cours de première et de terminale

6. Les couples oxydant réducteur	29
7. Les piles. Potentiel redox	35
8. Les piles. Problèmes quantitatifs	39
9. Électrolyse	43
10. Dosage redox	47
11. Chaleur de réaction	51
12. Mise en solution des composés ioniques	55
13. Composés organiques	59
14. Oxydation des alcools	67
15. Cinétique chimique	71
16. Les facteurs cinétiques	77
17. Action d'un catalyseur	83
18. Acides et bases. Le pH	89
19. Les couples acide-base	95
20. Réactions acido-basiques. Dosages	101
21. Solutions tampon	113
22. Isoméries	117
23. Les esters. Réactions d'estérification	121
24. Saponification	127
25. L'aspirine	131
26. Synthèse d'un médicament	135
27. Formulation de l'aspirine	139

Énoncés des annales **213**

École d'Assas 2000	2 exercices	215
I.F.M.K. de Berck sur mer 2000	2 ex	216
CHU de Poitiers 2000	CM CS	218
E.F.O.M. 2000	3 ex	225
I.F.M.K. de Limoges 2000	2 ex	227
I.F.M.K. de Nantes 2000	2 ex	228
I.F.M.K. de Strasbourg 2000	Q.C.M.	229
I.F.M.K. - A.D.E.R.F. 1999	Q.C.M.	234
E.N.K.R. Saint-Maurice 1999	2 ex	239
I.F.M.K. Marseille 1999	Q.C.M.	241
C.E.E.R.R.F. 1999	2 ex	246
I.F.M.K. Strasbourg 1999	Q.C.M.	248
I.F.M.K. Limoges 1999	2 ex	253
A.P. Hôpitaux de Paris 1999	3 ex	255
I.F.M.K. Haute Normandie 1999	2 ex	257
I.F.M.K. Nantes 1999	2 ex	258
I.F.M.K. Orléans 1999	2 ex	260
I.F.M.K. Poitiers 1999	CM CS	261

Corrigés des annales **269**

Documents annexes **231**

Mise en solution des cristaux	332
Classement quantitatif de quelques couples redox	333
Énergies de liaisons. Grandeurs calorimétriques	334
Constantes d'acidité. Indicateurs colorés	335
Classification périodique des éléments	336