

TABLE DES MATIÈRES

Avant-propos *xv*

Préface à l'édition américaine *xix*

Préface à la 3^e édition française *xxi*

I. Chimie et méthode scientifique 1

- 1-1 L'étude de la chimie 1
- 1-2 La méthode scientifique 3
- 1-3 Mesures quantitatives 5
- 1-4 Le système métrique 7
- 1-5 Unités d'énergie 13
- 1-6 Exactitude et pourcentage d'erreur 17
- 1-7 Précision et chiffres significatifs 20
- 1-8 Nombre de chiffres significatifs dans les calculs 22
- 1-9 Analyse dimensionnelle 25
- 1-10 Notation de Guggenheim 30

2. Atomes et molécules 41

- 2-1 Éléments et symboles chimiques 41
- 2-2 Les états de la matière 44
- 2-3 Séparation des constituants des mélanges 45
- 2-4 Loi des proportions définies 49
- 2-5 Théorie atomique de Dalton 51
- 2-6 Molécules 54
- 2-7 Nomenclature chimique 55
- 2-8 Masses atomiques et masses moléculaires 58
- 2-9 Le noyau 59
- 2-10 Protons, neutrons et électrons 62
- 2-11 Isotopes 63
- 2-12 Ions 68

3. Tableau périodique et périodicité chimique 79

- 3-1 Réactions chimiques 79
- 3-2 Équations chimiques 81
- 3-3 Regroupement des éléments d'après leurs propriétés 85
- 3-4 Périodicité 88
- 3-5 Groupes d'éléments 90
- 3-6 Classification des éléments 94
- 3-7 Tendances périodiques 97

4. Les prémices de la mécanique quantique 105

- 4-1 Énergies de première ionisation 105
- 4-2 Énergies d'ionisation et périodicité 107
- 4-3 Le spectre électromagnétique 111
- 4-4 Spectre de raies des atomes 114
- 4-5 Photons 116
- 4-6 Longueur d'onde de De Broglie 120
- 4-7 Dualité onde-particule 121
- 4-8 Quantification de l'énergie 122
- 4-9 Transitions électroniques 124

5. Mécanique quantique et structure atomique 137

- 5-1 L'équation de Schrödinger 137
- 5-2 Nombre quantique azimutal 141
- 5-3 Nombre quantique magnétique 144
- 5-4 Spin électronique 145
- 5-5 Niveaux d'énergie des atomes 150
- 5-6 Principe d'exclusion de Pauli 151
- 5-7 Configurations électroniques 153
- 5-8 Règle de Hund 154
- 5-9 États excités 156
- 5-10 Configuration électronique et périodicité 157
- 5-11 Métaux de transition, lanthanides et actinides 160
- 5-12 Rayons atomiques, énergies d'ionisation et périodicité 162

6. Composés et liaisons ioniques 171

- 6-1 Liaisons ioniques 171
- 6-2 Charges ioniques et formules chimiques 176
- 6-3 Ions des métaux de transition 177
- 6-4 Nomenclature électronique des ions de métaux de transition 179
- 6-5 Configuration électrique des ions de métaux de transition 181
- 6-6 Taille des ions 183
- 6-7 Énergie des liaisons ioniques 185

7. Formules de Lewis 197

- 7-1 Liaisons covalentes 197
- 7-2 Règle de l'octet et formules de Lewis 199
- 7-3 Atomes d'hydrogène, atomes terminaux des formules de Lewis 202
- 7-4 Charges formelles 205
- 7-5 Liaisons multiples 209
- 7-6 Hybrides de résonance 212
- 7-7 Radicaux libres 216
- 7-8 Extensions de la règle de l'octet 218
- 7-9 Électronégativité 222
- 7-10 Liaisons polaires 224
- 7-11 Moments dipolaires 226

8. Prévion de la géométrie moléculaire 235

- 8-1 Géométrie moléculaire 235
- 8-2 Le tétraèdre régulier 236
- 8-3 La théorie RPECV/VSEPR 237
- 8-4 Géométrie et nombre de paires d'électrons 239
- 8-5 Géométrie et doublets libres 242
- 8-6 Géométrie et liaisons multiples 244
- 8-7 Composés bipyramidaux trigonaux 249
- 8-8 Composés octaédriques 251
- 8-9 Structure et moments dipolaires 253
- 8-10 Isomères optiques 255

9. Liaison covalente 267

- 9-1 Orbitales moléculaires 267
- 9-2 Orbitales moléculaires de H_2^+ 268
- 9-3 Ordre de liaison 274
- 9-4 Configuration électronique des molécules diatomiques 275
- 9-5 Orbitales hybrides sp 279
- 9-6 Orbitales hybrides sp^2 282
- 9-7 Orbitales hybrides sp^3 283
- 9-8 Orbitales non liantes 286
- 9-9 Hybridation des orbitales d 289
- 9-10 Doubles liaisons 291
- 9-11 Isométrie *cis-trans* 293
- 9-12 Triples liaisons 295
- 9-13 Électrons π délocalisés du benzène 296

10. Réactivité chimique 307

- 10-1 Réactions de combinaison 308
- 10-2 Nomenclature des ions polyatomiques 309

- 10-3 Acides et bases 314
- 10-4 Réactions de décomposition 320
- 10-5 Hydrates 322
- 10-6 Réactions de simple déplacement 323
- 10-7 Réactivité relative des métaux 324
- 10-8 Réactivité relative des halogènes 327
- 10-9 Réactions de double déplacement 328
- 10-10 Réactions acide-base 332
- 10-11 Réactions d'oxydoréduction 335

11. Aspects quantitatifs de la chimie 349

- 11-1 Le concept de la mole 349
- 11-2 Nombre d'Avogadro 353
- 11-3 Formules brutes 356
- 11-4 Détermination des masses atomiques 360
- 11-5 Formules moléculaires 361
- 11-6 Analyses par combustion 363
- 11-7 Coefficients dans les équations chimiques 366
- 11-8 Stœchiométrie 372
- 11-9 Stœchiométrie sans disposer des équations chimiques 375
- 11-10 Réactifs limitants 377
- 11-11 Pourcentages de rendement 380

12. Aspects quantitatifs de la chimie en solution 393

- 12-1 Solutions 393
- 12-2 Molarité 395
- 12-3 Électrolytes 399
- 12-4 Réactions en solution 404
- 12-5 Réactions de précipitation 405
- 12-6 Titrages acide-base 408
- 12-7 Masse formulaire déterminée par titrage 410

13. Propriétés des gaz 421

- 13-1 État gazeux 421
- 13-2 Mesure de la pression d'un gaz 422
- 13-3 Unités de pression 424
- 13-4 Loi de Boyle-Mariotte et loi de Charles 426
- 13-5 Loi d'Avogadro 431
- 13-6 Équation des gaz parfaits 432
- 13-7 Détermination de masses molaires 439
- 13-8 Pressions partielles 443
- 13-9 Distribution de Maxwell-Boltzmann 448
- 13-10 Théorie cinétique des gaz et vitesse quadratique moyenne 450

- 13-11 Loi d'effusion de Graham 453
- 13-12 Libre parcours moyen 455
- 13-13 Équation de van der Waals 457

14. Thermochimie 469

- 14-1 Énergie, travail et chaleur 470
- 14-2 Enthalpie 473
- 14-3 Enthalpie et énergie de réaction 477
- 14-4 Loi de Hess 479
- 14-5 Enthalpies molaires de formation 484
- 14-6 Enthalpies molaires de liaison 492
- 14-7 Capacités calorifiques 496
- 14-8 Calorimétrie 501
- 14-9 Bombes calorimétriques 503
- 14-10 Interprétation à l'échelle moléculaire des capacités calorifiques 505

15. Liquides et solides 519

- 15-1 Molécules dans les solides et les liquides 519
- 15-2 Courbes de chauffage 521
- 15-3 Fusion et vaporisation 522
- 15-4 Forces intermoléculaires 527
- 15-5 Propriétés des liquides 533
- 15-6 Pression de vapeur 536
- 15-7 Humidité relative 540
- 15-8 Diagrammes de phases 541
- 15-9 Structure cristalline 545
- 15-10 Forces dans les cristaux 551
- 15-11 Électrons dans les métaux 554
- 15-12 Cristaux liquides 555
- 15-13 Colloïdes 557

16. Propriétés colligatives des solutions 569

- 16-1 Molalité et fraction molaire 569
- 16-2 Loi de Raoult 573
- 16-3 Élévation du point d'ébullition 576
- 16-4 Abaissement du point de congélation du solvant 579
- 16-5 Pression osmotique 583
- 16-6 Solutions idéales 587
- 16-7 Loi de Henry 590

17. Cinétique chimique : lois de vitesse 601

- 17-1 Vitesses de réaction 601
- 17-2 Variations de la vitesse avec le temps 607

- 17-3 Vitesses initiales 610
- 17-4 Réactions d'ordre 1 617
- 17-5 Demi-vies pour les réactions d'ordre 1 620
- 17-6 Désintégration d'un isotope radioactif 623
- 17-7 Datation au carbone-14 628
- 17-8 Réactions d'ordre 2 630
- 17-9 Demi-vies pour les réactions d'ordre 2 635

18. Cinétique chimique : mécanismes 649

- 18-1 Mécanismes réactionnels 649
- 18-2 Énergie d'activation 652
- 18-3 Équation d'Arrhenius 657
- 18-4 Étape déterminante 659
- 18-5 Réactions réversibles 660
- 18-6 Catalyse 663
- 18-7 Cinétique enzymatique 668

19. Équilibre chimique 685

- 19-1 Équilibre dynamique 686
- 19-2 Évolution d'un système vers l'état d'équilibre 687
- 19-3 Loi de Guldberg et Waage 689
- 19-4 Constantes d'équilibre exprimées en pressions partielles 695
- 19-5 Calculs fondés sur les constantes d'équilibre 697
- 19-6 Combinaison de constantes d'équilibre 703
- 19-7 Principe de Le Chatelier 705
- 19-8 Principe de Le Chatelier et ses applications quantitatives 712
- 19-9 Direction de spontanéité d'une réaction 715

20. Propriétés des acides et des bases 729

- 20-1 Acides et bases 729
- 20-2 Constante de produit ionique de l'eau 731
- 20-3 Acides forts et bases fortes 732
- 20-4 Acides carboxyliques 735
- 20-5 pH et acidité 738
- 20-6 Acides faibles et bases faibles 742
- 20-7 K_a et force de l'acide 743
- 20-8 Approximations successives 748
- 20-9 K_b et force de la base 751
- 20-10 Couples acide-base 754
- 20-11 Solutions de sels 758
- 20-12 Acides polyprotoniques 764

21. Tampons et titrage des acides et des bases 777

- 21-1 Équation de Henderson-Hasselbalch 777
- 21-2 Solutions tampons 781
- 21-3 Indicateurs 786
- 21-4 Titration d'un acide fort par une base forte 791
- 21-5 Titration d'un acide faible par une base forte 794
- 21-6 $\text{pH} = \text{p}K_a$ à la demi-équivalence 796
- 21-7 Titration d'une base faible par un acide fort 802

22. Solubilité et réactions de précipitation 815

- 22-1 Constantes de produit de solubilité 815
- 22-2 Effet d'ion commun 821
- 22-3 Formation de complexes 823
- 22-4 Acidité et solubilité des sels 828
- 22-5 Quotient de précipitation 830
- 22-6 Précipitation sélective 833
- 22-7 Hydroxydes métalliques amphotères 835
- 22-8 Analyse qualitative 838

23. Thermodynamique chimique 853

- 23-1 Réactions spontanées 853
- 23-2 Deuxième principe de la thermodynamique 856
- 23-3 Entropie et désordre 860
- 23-4 Entropie et structure moléculaire 865
- 23-5 Entropie de réaction 868
- 23-6 $\Delta_r G^\circ$ et spontanéité de la réaction 869
- 23-7 $\Delta_r G^\circ$ et quotient de réaction 873
- 23-8 Relation entre $\Delta_r G$ et $\Delta_r G^\circ$ 875
- 23-9 Énergies de Gibbs de formation 880
- 23-10 Équation de van't Hoff 883

24. Réactions d'oxydoréduction 899

- 24-1 Nombres d'oxydation 899
- 24-2 Réactions d'oxydoréduction 906
- 24-3 Demi-réactions 908
- 24-4 Équations chimiques des réactions redox en solution acide 909
- 24-5 Équations chimiques des réactions d'oxydoréduction en solution basique 914
- 24-6 Réactions d'oxydoréduction et chimie analytique 917
- 24-7 Corrosion 920

25. Électrochimie 931

- 25-1 Réactions chimiques et courant électrique 931
- 25-2 Cellules galvaniques 934
- 25-3 Chaîne électrochimique 938
- 25-4 Équation de Nernst 941
- 25-5 Valeurs E° des demi-réactions 946
- 25-6 Mesure de la concentration des ions 952
- 25-7 $\Delta_r G$ et travail 957
- 25-8 Lois de Faraday de l'électrolyse 960
- 25-9 Électrolyse industrielle 964

26. Chimie des métaux de transition 979

- 26-1 Nombre d'oxydation 980
- 26-2 Chrome et manganèse 984
- 26-3 Production du fer dans les hauts fourneaux 986
- 26-4 Cobalt, nickel, cuivre et zinc 989
- 26-5 Or, argent et mercure 992
- 26-6 Séries de métaux de transition du bloc *d* 995
- 26-7 Complexes de métaux de transition 997
- 26-8 Nomenclature des complexes de métaux de transition 1000
- 26-9 Ligands polydentés 1003
- 26-10 Isomères 1005
- 26-11 Éclatement des orbitales *d* 1008
- 26-12 Configurations électroniques 1013
- 26-13 Série spectrochimique 1015

Annexes

- Annexe A : Rappels de mathématiques A-1
- Annexe B : Unités SI et facteurs de conversion des unités A-15
- Annexe C : Résumé des règles de nomenclature de l'Union internationale de chimie pure et appliquée A-19
- Annexe D : Données thermodynamiques A-23
- Annexe E : Données pour une sélection d'acides et de bases A-29
- Annexe F : Solubilité de composés ioniques A-32
- Annexe G : Potentiels standards de réduction pour des solutions aqueuses à 25,0 °C A-34
- Annexe H : Production mondiale de produits chimiques A-38
- Annexe I : Réponses à une sélection de problèmes de numéro pair A-40

Crédits photographiques C-1

Index I-1

Interchapitres sur <http://superieur.deboeck.com>

- Interchapitre A : Elemental Etymology
- Interchapitre B : A Brief History of the Periodic Table
- Interchapitre C : Hydrogen and Oxygen
- Interchapitre D : The Alkali Metals
- Interchapitre E : Nitrogen
- Interchapitre F : Saturated Hydrocarbons
- Interchapitre G : Unsaturated Hydrocarbons
- Interchapitre H : Aromatic Hydrocarbons
- Interchapitre I : The Main-Group Metals
- Interchapitre J : Sulfur
- Interchapitre K : The Noble Gases
- Interchapitre L : The World Supply of Energy
- Interchapitre M : Carbon and Silicon
- Interchapitre N : Phosphorus
- Interchapitre O : Radiochemistry
- Interchapitre P : Alcohols, Aldehydes, and Ketones
- Interchapitre Q : The Halogens
- Interchapitre R : Carboxylic Acids
- Interchapitre S : Synthetic Polymers
- Interchapitre T : Biological Polymers
- Interchapitre U : Batteries