

Organische Chemie

K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore

Übersetzung herausgegeben von Holger Butenschön

*Übersetzt von Barbara Elvers, Sylvia Feil, Arne Lüchow,
Andrea Kohlmann, Robert Pfeifer und Kathrin-M. Roy*

Vierte Auflage



**WILEY-
VCH**

WILEY-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA

| Inhaltsverzeichnis

Leitfaden für den Benutzer XV

Aus den Vorworten des Übersetzungs-Herausgebers
zu vorangegangenen Auflagen XXIV

Vorwort des Übersetzungs-Herausgebers
zur vierten deutschen Auflage XXVI

Danksagung der Autoren XXVII

- 1 Struktur und Bindung organischer Moleküle 1**
- 1.1 Das Gebiet der organischen Chemie: Ein Überblick 1
 - 1.2 Coulomb-Kräfte: Eine vereinfachte Betrachtung der Bindung 5
 - 1.3 Ionische und kovalente Bindung: Die Oktettregel 7
 - 1.4 Elektronen-Punkt-Darstellung von Bindungen: Lewis-Formeln 9
 - 1.5 Resonanzformeln 16
 - 1.6 Das quantenmechanische Atommodell: Atomorbitale 20
 - 1.7 Kovalente Bindung durch Überlappung von Atomorbitalen:
Molekülorbitale 26
 - 1.8 Bindungen in komplizierten Molekülen: Hybridorbitale 29
 - 1.9 Zusammensetzung, Struktur und Formeln organischer Moleküle 34
 - Verständnisübungen 39
 - Wichtige Konzepte 43
 - Aufgaben 44
 - Gruppenübung 49
- 2 Struktur und Reaktivität: Säuren und Basen, polare und unpolare Moleküle 51**
- 2.1 Kinetik und Thermodynamik einfacher Reaktionen 51
 - 2.2 Säuren und Basen; Elektrophile und Nucleophile 58
 - 2.3 Funktionelle Gruppen: Zentren der Reaktivität 66
 - 2.4 Unverzweigte und verzweigte Alkane 70
 - 2.5 Die systematische Nomenklatur der Alkane 72
 - 2.6 Struktur und physikalische Eigenschaften der Alkane 78
 - 2.7 Rotation um Einfachbindungen: Konformationen 82
 - 2.8 Rotation in substituierten Ethanen 85
 - Verständnisübungen 90
 - Wichtige Konzepte 94
 - Aufgaben 95
 - Gruppenübung 101
- 3 Die Reaktionen der Alkane 103**
- Bindungsdissoziationsenergien, radikalische Halogenierung
und relative Reaktivität
 - 3.1 Die Stärke der Bindungen in Alkanen: Radikale 103
 - 3.2 Struktur von Alkylradikalen: Hyperkonjugation 206
 - 3.3 Erdöl und das Cracken von Kohlenwasserstoffen: Pyrolyse 108
 - 3.4 Die Chlorierung von Methan: Der Radikalkettenmechanismus 111

3.5	Andere radikalische Halogenierungen von Methan	117
3.6	Die Chlorierung höherer Alkane: Relative Reaktivität und Selektivität	119
3.7	Die Selektivität der Halogenierung von Alkanen mit Fluor und Brom	124
3.8	Synthetische Bedeutung der radikalischen Halogenierung	126
3.9	Synthetische Chlorverbindungen und die stratosphärische Ozonschicht	128
3.10	Verbrennung und die relativen Stabilitäten der Alkane	131
	Verständnisübungen	137
	Wichtige Konzepte	139
	Aufgaben	140
	Gruppenübung	144
4	Cyclische Alkane	145
4.1	Namen und physikalische Eigenschaften der Cycloalkane	145
4.2	Ringspannung und die Struktur der Cycloalkane	148
4.3	Cyclohexan, ein spannungsfreies Cycloalkan	253
4.4	Substituierte Cyclohexane	158
4.5	Höhere Cycloalkane	163
4.6	Polycyclische Alkane	264
4.7	Carbocyclische Naturstoffe	267
	Verständnisübungen	273
	Wichtige Konzepte	277
	Aufgaben	278
	Gruppenübung	286
5	Stereoisomerie	187
5.1	Chirale Moleküle	289
5.2	Optische Aktivität	293
5.3	Absolute Konfiguration: Die <i>R-S</i> -Sequenzregeln	297
5.4	Fischer-Projektionen	202
5.5	Moleküle mit mehreren Chiralitätszentren: Diastereomere	206
5.6	meso-Verbindungen	220
5.7	Stereochemie bei chemischen Reaktionen	213
5.8	Trennung von Enantiomeren	220
	Verständnisübungen	225
	Wichtige Konzepte	227
	Aufgaben	228
	Gruppenübung	238
6	Eigenschaften und Reaktionen der Halogenalkane	239
	Bimolekulare nucleophile Substitution	
6.1	Physikalische Eigenschaften der Halogenalkane	239
6.2	Nucleophile Substitution	241
6.3	Reaktionsmechanismen mit polaren Gruppen: Verschieben von Elektronenpaaren	245
6.4	Ein erster Blick auf den Mechanismus der nucleophilen Substitution: Die Kinetik	247
6.5	Vorderseiten- oder Rückseitenangriff? Die Stereochemie der S_N2 -Reaktion	250
6.6	Die Folgen der Inversion bei S_N2 -Reaktionen	253
6.7	Struktur und S_N2 -Reaktivität: Die Abgangsgruppe	255
6.8	Struktur und S_N2 -Reaktivität: Die Nucleophilie	259
6.9	Struktur und S_N2 -Reaktivität: Das Substrat	267
	Verständnisübungen	273
	Wichtige Konzepte	274
	Aufgaben	275
	Gruppenübung	282

- 7 Weitere Reaktionen der Halogenalkane 283**
 - Unimolekulare Substitution und Eliminierungen
 - 7.1 Solvolyse tertiärer und sekundärer Halogenalkane 283
 - 7.2 Unimolekulare nucleophile Substitution 284
 - 7.3 Stereochemische Konsequenzen der S_N1-Reaktion 288
 - 7.4 Einflüsse des Lösungsmittels, der Abgangsgruppe und des Nucleophils auf die unimolekulare Substitution 290
 - 7.5 Der Einfluß der Substratstruktur auf die Geschwindigkeit der S_N1-Reaktion: Die Stabilität von Carbenium-Ionen 293
 - 7.6 Unimolekulare Eliminierung: E1 296
 - 7.7 Bimolekulare Eliminierung: E2 299
 - 7.8 Konkurrenz zwischen Substitution und Eliminierung 304
 - 7.9 Zusammenfassung der Reaktivität von Halogenalkanen 308
 - Verständnisübungen 320
 - Neue Reaktionen 323
 - Wichtige Konzepte 324
 - Aufgaben 324
 - Gruppenübung 324

- 8 Die Hydroxygruppe: Alkohole 325**
 - Eigenschaften, Darstellung und Synthesestrategie
 - 8.1 Nomenklatur der Alkohole 326
 - 8.2 Struktur und physikalische Eigenschaften der Alkohole 328
 - 8.3 Alkohole als Säuren und Basen 332
 - 8.4 Technische Alkoholsynthesen mit Kohlenmonoxid und Ethen 334
 - 8.5 Alkoholsynthese durch nucleophile Substitution 336
 - 8.6 Synthese von Alkoholen: Die Redox-Beziehung zwischen Alkoholen und Carbonylverbindungen 338
 - 8.7 Metallorganische Verbindungen: Reagenzien mit nucleophilen Kohlenstoffatomen in der Synthese von Alkoholen 346
 - 8.8 Metallorganische Reagenzien in der Alkoholsynthese 352
 - 8.9 Komplizierte Alkohole: Eine Einführung in die Synthesestrategie 354
 - Verständnisübungen 363
 - Neue Reaktionen 367
 - Wichtige Konzepte 372
 - Aufgaben 372
 - Gruppenübung 380

- 9 Weitere Reaktionen der Alkohole und die Chemie der Ether 382**
 - 9.1 Reaktionen von Alkoholen mit Basen: Die Darstellung von Alkoxiden 382
 - 9.2 Reaktionen von Alkoholen mit starken Säuren: Alkyloxonium-Ionen in Substitutions- und Eliminierungsreaktionen von Alkoholen 384
 - 9.3 Umlagerungen von Carbenium-Ionen 386
 - 9.4 Organische und anorganische Ester aus Alkoholen 392
 - 9.5 Nomenklatur und physikalische Eigenschaften von Ethern 397
 - 9.6 Die Williamson-Ethersynthese 402
 - 9.7 Ether aus Alkoholen und Mineralsäuren 406
 - 9.8 Reaktionen der Ether 407
 - 9.9 Reaktionen von Oxacyclopropanen 420
 - 9.10 Schwefelanaloga der Alkohole und Ether 425
 - 9.11 Physiologische Eigenschaften und Verwendungszwecke einiger Alkohole und Ether 419
 - Verständnisübungen 424
 - Neue Reaktionen 427
 - Wichtige Konzepte 432
 - Aufgaben 432
 - Gruppenübung 442

- 10 NMR-Spektroskopie zur Strukturaufklärung 443
 - 10.1 Physikalische Meßmethoden und chemische Nachweise 444
 - 10.2 Was ist Spektroskopie? 444
 - 10.3 Protonen-Kernresonanz (¹H-NMR) 447
 - 10.4 Anwendung der NMR-Spektren zur Analyse der Konstitution von Molekülen: Die chemische Verschiebung von Protonen 453
 - 10.5 Chemisch äquivalente Wasserstoffatome haben dieselbe chemische Verschiebung 458
 - 10.6 Integration 464
 - 10.7 Spin-Spin-Kopplung:
Die gegenseitige Beeinflussung nichtäquivalenter Wasserstoffatome 466
 - 10.8 Kompliziertere Spin-Spin-Kopplungen 475
 - 10.9 ¹³C-NMR-Spektroskopie 48J
 - Verständnisübungen 492
 - Wichtige Konzepte 496
 - Aufgaben 498

- 11 Alkene und Infrarot-Spektroskopie 509
 - 11.1 Die Nomenklatur der Alkene 509
 - 11.2 Struktur und Bindung in Ethen: Die π -Bindung 523
 - 11.3 Physikalische Eigenschaften der Alkene 527
 - 11.4 NMR-Spektroskopie von Alkenen 528
 - 11.5 Infrarot-Spektroskopie: Eine Methode zur Identifizierung funktioneller Gruppen 524
 - 11.6 Der Grad der Ungesättigkeit:
Eine weitere Hilfe zur Identifizierung von Verbindungen 529
 - 11.7 Katalytische Hydrierung von Alkenen:
Die relative Stabilität von Doppelbindungen 532
 - 11.8 Darstellung von Alkenen aus Halogenalkanen und Alkylsulfonaten:
Anwendung bimolekularer Eliminierungen 535
 - 11.9 Darstellung von Alkenen durch Dehydratisierung von Alkoholen 540
 - Verständnisübungen 543
 - Neue Reaktionen 546
 - Wichtige Konzepte 548
 - Aufgaben 549
 - Gruppenübung 560

- 12 Die Reaktionen der Alkene 562
 - 12.1 Warum Additionsreaktionen stattfinden können:
Thermodynamische Aspekte 562
 - 12.2 Die katalytische Hydrierung von Alkenen 563
 - 12.3 Der nucleophile Charakter der π -Bindung:
Elektrophile Addition von Halogenwasserstoffen 566
 - 12.4 Alkoholsynthese durch elektrophile Hydratisierung:
Thermodynamische Reaktionskontrolle 572
 - 12.5 Elektrophile Addition von Halogenen an Alkene 573
 - 12.6 Die Verallgemeinerung der elektrophilen Addition 576
 - 12.7 Oxymercurierung-Demercurierung:
Eine spezielle elektrophile Addition 580
 - 12.8 Regioselektive und stereospezifische Funktionalisierung von Alkenen durch Hydroborierung 583
 - 12.9 Diazomethan, Carbene und Cyclopropan-Synthesen 586
 - 12.10 Oxacyclopropan-Synthese: Die Epoxidation mit Peroxycarbonsäuren 589
 - 12.11 Synthese vicinaler syn-Diole durch Oxidation mit Osmiumtetroxid 592
 - 12.12 Oxidative Spaltung: Ozonolyse 594

- 12.13 Addition von Radikalen an Alkene:
Bildung von anti-Markovnikov-Produkten 596
- 12.14 Dimerisierung, Oligomerisierung und Polymerisation von Alkenen 599
- 12.15 Synthese von Polymeren 600
- 12.16 Ethen: Ein wichtiger industrieller Rohstoff 605
- 12.17 Alkene in der Natur: Insekten-Pheromone 608
Verständnisübungen 609
Neue Reaktionen 623
Wichtige Konzepte 627
Aufgaben 620
Gruppenübung 630

- 13 Alkine 632**
Die Kohlenstoff-Kohlenstoff-Dreifachbindung
- 13.1 Die Nomenklatur der Alkine 632
- 13.2 Eigenschaften und Bindung der Alkine 633
- 13.3 Spektroskopie der Alkine 639
- 13.4 Darstellung von Alkinen durch doppelte Eliminierung 643
- 13.5 Darstellung der Alkine durch Alkylierung von Alkynyl-Anionen 645
- 13.6 Reduktion der Alkine: Die relative Reaktivität der beiden $\text{C}\equiv\text{C}$ -Bindungen 647
- 13.7 Elektrophile Additionsreaktionen der Alkine 652
- 13.8 Anti-Markovnikov-Additionen an Dreifachbindungen 655
- 13.9 Die Chemie der Alkenylhalogenide 657
- 13.10 Ethin als industrielles Ausgangsmaterial 658
- 13.11 Natürlich vorkommende und physiologisch aktive Alkine 662
Verständnisübungen 663
Neue Reaktionen 666
Wichtige Konzepte 669
Aufgaben 672
Gruppenübung 678

- 14 Delokalisierte π -Systeme und ihre Untersuchung durch UV-VIS-Spektroskopie 681**
- 14.1 Überlappung von drei benachbarten p-Orbitalen:
Elektronendelokalisation im AUylsystem (2-Propenyl-System) 682
- 14.2 Radikalische Halogenierung in Allylstellung 686
- 14.3 Nucleophile Substitution an Allylhalogeniden: $\text{S}_{\text{N}}1$ und $\text{S}_{\text{N}}2$ 688
- 14.4 Allylmetall-Reagenzien: Wertvolle C_3 -Nucleophile 690
- 14.5 Zwei benachbarte Doppelbindungen: Konjugierte Diene 692
- 14.6 Elektrophiler Angriff auf konjugierte Diene:
Kinetische und thermodynamische Reaktionskontrolle 696
- 14.7 Delokalisation über mehr als zwei $\text{C}=\text{C}$ -Bindungen:
Ausgedehnte Konjugation und Benzol 700
- 14.8 Eine besondere Reaktion konjugierter Diene:
Die Diels-Alder-Cycloaddition 703
- 14.9 Elektrocyclische Reaktionen 722
- 14.10 Polymerisation konjugierter Diene: Kautschuk 720
- 14.11 Elektronenspektren:
Spektroskopie im ultravioletten und im sichtbaren Bereich 725

Inhaltsverzeichnis

	Verständnisübungen	730
	Neue Reaktionen	734
	Wichtige Konzepte	736
	Aufgaben	737
	Gruppenübung	743
	Zwischenspiel	744
	Zusammenfassung Organischer Reaktionsmechanismen	
15	Benzol und Aromatizität	749
	Elektrophile aromatische Substitution	
15.1	Die systematische Benennung von Benzolderivaten	752
15.2	Struktur und Resonanzenergie von Benzol: Ein erster Blick auf die Aromatizität	753
15.3	It-Molekülorbitale des Benzols	756
15.4	Die spektroskopischen Eigenschaften von Benzol	759
15.5	Polycyclische aromatische Kohlenwasserstoffe	764
15.6	Andere cyclische Polyene: Die Hückel-Regel	772
15.7	Die Hückel-Regel und geladene Moleküle	776
15.8	Synthese von Benzolderivaten: Elektrophile aromatische Substitution	779
15.9	Die Halogenierung von Benzol erfordert einen Katalysator	782
15.10	Nitrierung und Sulfonierung von Benzol	783
15.11	Die Friedel-Crafts-Alkylierung	787
15.12	Grenzen der Friedel-Crafts-Alkylierung	789
15.13	Friedel-Crafts-Alkanoylierungen(-Acylierungen)	792
	Verständnisübungen	796
	Neue Reaktionen	800
	Wichtige Konzepte	802
	Aufgaben	803
	Gruppenübung	820
16	Elektrophiler Angriff auf Benzolderivate	811
	Substituenten kontrollieren die Regioselektivität	
16.1	Aktivierung und Desaktivierung des Benzolrings	822
16.2	Dirigierender induktiver Effekt von Alkylgruppen	814
16.3	Dirigierende Wirkung von Substituenten, die in Resonanz zum Benzolring treten	828
16.4	Elektrophiler Angriff auf disubstituierte Benzole	826
16.5	Synthesestrategien für substituierte Benzole	830
16.6	Reaktivität mehrkerniger benzoider Kohlenwasserstoffe	835
16.7	Mehrkernige aromatische Kohlenwasserstoffe und Krebs	839
	Verständnisübungen	842
	Neue Reaktionen	846
	Wichtige Konzepte	848
	Aufgaben	848
	Gruppenübung	856
17	Aldehyde und Ketone: Die Carbonylgruppe	857
17.1	Nomenklatur der Aldehyde und Ketone	857
17.2	Die Struktur der Carbonylgruppe	860
17.3	Spektroskopische Eigenschaften von Aldehyden und Ketonen	862
17.4	Die Darstellung von Aldehyden und Ketonen	865
17.5	Die Reaktivität der Carbonylgruppe: Additionsmechanismen	868
17.6	Die Addition von Wasser zu Hydraten	871
17.7	Die Addition von Alkoholen zu Halbacetalen und Acetalen	873
17.8	Acetale als Schutzgruppen	875

- 17.9 Nucleophile Addition von Ammoniak und seinen Derivaten 878
 - 17.10 Desoxygenierung der Carbonylgruppe 883
 - 17.11 Die Addition von Cyanwasserstoff zu Cyanhydrinen 887
 - 17.12 Die Addition von Phosphor-Yliden: Die Wittig-Reaktion 888
 - 17.13 Die Oxidation mit Peroxycarbonsäuren: Die Baeyer-Villiger-Oxidation 893
 - 17.14 Oxidative chemische Nachweise für Aldehyde 894
 - Verständnisübungen 895
 - Neue Reaktionen 898
 - Wichtige Konzepte 906
 - Aufgaben 906
 - Gruppenübung 924

 - 18 Enole und Enone 925**
 - a,β-ungesättigte Alkohole, Aldehyde und Ketone
 - 18.1 Die Acidität von Aldehyden und Ketonen: Enolat-Ionen 926
 - 18.2 Keto-Enol-Gleichgewichte 928
 - 18.3 Halogenierung von Aldehyden und Ketonen 922
 - 18.4 Die Alkylierung von Aldehyden und Ketonen 924
 - 18.5 Angriff von Enolaten auf Carbonylgruppen:
Aldoladdition und Aldolkondensation 927
 - 18.6 Die gekreuzte Aldolkondensation 932
 - 18.7 Die intramolekulare Aldolkondensation 934
 - 18.8 Eigenschaften α,β-ungesättigter Aldehyde und Ketone 937
 - 18.9 Konjugierte Additionen an α,β-ungesättigte Aldehyde und Ketone 939
 - 18.10 1,2- und 1,4-Additionen metallorganischer Reagenzien 942
 - 18.11 Konjugierte Additionen von Enolat-Ionen:
Die Michael-Addition und die Robinson-Anellierung 944
 - Verständnisübungen 947
 - Neue Reaktionen 950
 - Wichtige Konzepte 954
 - Aufgaben 954
 - Gruppenübung 966
-
- 19 Carbonsäuren 967**
- 19.1 Die Nomenklatur der Carbonsäuren 968
- 19.2 Struktur und physikalische Eigenschaften der Carbonsäuren 970
- 19.3 NMR- und IR-Spektroskopie von Carbonsäuren 972
- 19.4 Acidität und Basizität von Carbonsäuren 974
- 19.5 Die Synthese von Carbonsäuren in der Industrie 978
- 19.6 Methoden zur Erzeugung der Carboxygruppe 979
- 19.7 Substitution am Carboxy-Kohlenstoffatom:
Der Additions-Eliminierungs-Mechanismus 983
- 19.8 Carbonsäurederivate:
Alkanoyl-(Acyl-)halogenide und Anhydride 987
- 19.9 Carbonsäurederivate: Ester 989
- 19.10 Carbonsäurederivate: Amide 993
- 19.11 Reduktion von Carbonsäuren mit Lithiumaluminiumhydrid 995
- 19.12 Substitution in Nachbarstellung zur Carboxygruppe:
Die Hell-Volhard-Zelinsky-Reaktion 996
- 19.13 Die Biologische Aktivität von Carbonsäuren 998
 - Verständnisübungen 2005
 - Neue Reaktionen 2009
 - Wichtige Konzepte 2024
 - Aufgaben 2024
 - Gruppenübung 2025

20	Derivate von Carbonsäuren und Massenspektrometrie	2027
20.1	Relative Reaktivitäten, Strukturen und Spektren der Carbonsäurederivate	2027
20.2	Die Chemie der Alkanoylhalogenide	2032
20.3	Die Chemie der Carbonsäureanhydride	2037
20.4	Die Chemie der Ester	2039
20.5	Ester in der Natur: Wachse, Fette, Öle und lipide	1047
20.6	Amide: Die am wenigsten reaktiven Carbonsäurederivate	2049
20.7	Amidate und ihre Halogenierung: Die Hofmann-Umlagerung	2055
20.8	Eine besondere Klasse von Carbonsäurederivaten: Nitrile	2058
20.9	Bestimmung der molaren Masse organischer Verbindungen: Massenspektrometrie	2062
20.10	Die Fragmentierungsmuster organischer Moleküle	2068
20.11	Hochauflösende Massenspektrometrie	2075
	Verständnisübungen	2078
	Neue Reaktionen	2082
	Wichtige Konzepte	2087
	Aufgaben	2088
	Gruppenübung	2097
21	Amine und ihre Derivate	2099
	Stickstoffhaltige funktionelle Gruppen	
21.1	Nomenklatur der Amine	2099
21.2	Strukturelle und physikalische Eigenschaften der Amine	2203
21.3	Spektroskopie der Aminogruppe	2205
21.4	Acidität und Basizität von Aminen	2209
21.5	Synthese von Aminen durch Alkylierung	2222
21.6	Synthese von Aminen durch reduktive Aminierung	2226
21.7	Synthese von Aminen aus Carbonsäurederivaten	2229
21.8	Quartäre Ammoniumsalze: Hofmann-Eliminierung	2220
21.9	Mannich-Reaktion: Die Alkylierung von Enolen durch Iminium-Ionen	1122
21.10	Oxidation und Nitrosierung von Aminen: Aminoxide, N-Nitrosamine und Diazonium-Ionen	2225
	Verständnisübungen	2232
	Neue Reaktionen	2236
	Wichtige Konzepte	2239
	Aufgaben	2142
	Gruppenübung	2250
22	Chemie der Substituenten am Benzolring	1151
22.1	Reaktivität des Phenylmethyl-(Benzyl-) Kohlenstoffatoms: Resonanzstabilisierung der Benzylgruppe	2252
22.2	Oxidation und Reduktion von Benzol und seinen Derivaten	2 256
22.3	Namen und Eigenschaften der Phenole	2262
22.4	Darstellung von Phenolen: Nucleophile aromatische Substitution	2264
22.5	Die Alkoholchemie der Phenole	2274
22.6	Elektrophile Substitution an Phenolen	2277
22.7	Eine electrocyclische Reaktion des Benzolringes: Die Claisen-Umlagerung	2280
22.8	Oxidation der Phenole: Cydohexandiendione (Benzochinone)	2283
22.9	Oxidations-Reduktions-Prozesse in der Natur	1186
22.10	Arendiazoniumsalze	2191
22.11	Elektrophile Substitution durch Arendiazoniumsalze: Azokupplung	1294

- Verständnisübungen 2 2 96
Neue Reaktionen 2299
Wichtige Konzepte 2206
Aufgaben 2206
Gruppenübung 1225
- 23 β -Dicarbonylverbindungen und Acylanion-Äquivalente 2227**
- 23.1 β -Dicarbonylverbindungen: Die Claisen-Kondensation 2228
23.2 β -Dicarbonylverbindungen als synthetische Zwischenstufen 1225
23.3 Reaktionen von β -Dicarbonyl-Anionen:
Die Knoevenagel-Kondensation und die Michael-Addition 2230
23.4 Synthese von α -Hydroxyketonen: Acyloinkondensation,
Benzoinkondensation und Acylanion-Äquivalente 1232
Verständnisübungen 2243
Neue Reaktionen 2247
Wichtige Konzepte 2249
Aufgaben 1250
Gruppenübung 1256
- 24 Kohlenhydrate 2257**
Polyfunktionelle Naturstoffe
- 24.1 Die Namen und Formeln der Kohlenhydrate 2257
24.2 Konformationen und cyclische Formen von Zuckern 1263
24.3 Anomere einfacher Zucker: Mutarotation der Glucose 1267
24.4 Polyfunktionelle Chemie der Zucker: Oxidation zu Carbonsäuren 2269
24.5 Oxidative Spaltung von Zuckern 1271
24.6 Reduktion von Monosacchariden zu Alditolen 2273
24.7 Kondensationsreaktionen von Carbonylgruppen mit Aminderivaten 1274
24.8 Bildung von Estern und Ethern: Glycoside 2275
24.9 Stufenweiser Auf- und Abbau von Zuckern 2279
24.10 Relative Konfiguration der Aldosen:
Eine Übung zur Strukturbestimmung 2283
24.11 Komplexe Zucker in der Natur: Disaccharide 2287
24.12 Polysaccharide und andere Zucker in der Natur 1292
Verständnisübung 2299
Neue Reaktionen 2302
Wichtige Konzepte 2306
Aufgaben 2307
Gruppenübung 2324
- 25 Heterocyclen 2325**
Heteroatome in cyclischen organischen Verbindungen
- 25.1 Die Nomenklatur der Heterocyclen 2318
25.2 Nichtaromatische Heterocyclen 1319
25.3 Struktur und Eigenschaften aromatischer Heterocyclopentadiene 1328
25.4 Reaktionen der aromatischen Heterocyclopentadiene 1331
25.5 Struktur und Darstellung von Pyridin, einem Azabenzol 2336
25.6 Reaktionen des Pyridins 1339
25.7 Chinolin und Isochinolin: Die Benzpyridine 2343
25.8 Alkaloide: Physiologisch wirksame Heterocyclen in der Natur 2346
Verständnisübungen 1350
Neue Reaktionen 1355
Wichtige Konzepte 2359
Aufgaben 1360
Gruppenübung 1369

26	Aminosäuren, Peptide und Proteine	2372
	Stickstoffhaltige natürliche Monomere und Polymere	
26.1	Konstitutionen und Eigenschaften der Aminosäuren	1372
26.2	Synthese von Aminosäuren: Eine Kombination aus Amin- und Carbonsäurechemie	1378
26.3	Synthese enantiomerenreiner Aminosäuren	2381
26.4	Peptide und Proteine: Oligomere und Polymere von Aminosäuren	2384
26.5	Bestimmung der Primärstruktur von Polypeptiden: Sequenzanalyse	1393
26.6	Synthese von Polypeptiden: Eine Herausforderung für die Schutzgruppenchemie	1399
26.7	Die Merrifield-Festphasen-Peptidsynthese	1402
26.8	Polypeptide in der Natur: Sauerstofftransport durch die Proteine Myoglobin und Hämoglobin	2404
26.9	Die Biosynthese der Proteine: Nucleinsäuren	1406
26.10	Proteinsynthese über die RNA	2422
26.11	DNA-Sequenzierung und -Synthese: Ecksteine der Gentechnologie	1424
	Verständnisübungen	2420
	Neue Reaktionen	2424
	Wichtige Konzepte	2427
	Aufgaben	2427
	Gruppenübung	2434
	Lösungen zu den Übungen	2435
	Bildnachweis	2497
	Sachregister	2499