

## Inhaltsverzeichnis

<b>Geleitwort der Präsidentin des DVTA Christiane Maschek</b>	<b>XVII</b>
<b>Geleitwort von Dr. habil. Hartmut Böhm</b>	<b>XIX</b>
<b>Vorwort</b>	<b>XXI</b>
<b>1 Einführung</b>	<b>1</b>
1.1 Ihre beruflichen Tätigkeitsbereiche	1
1.2 Ihre berufsbezogene Chemie-Ausbildung	3
1.3 Wie ist dieses Lehrbuch aufgebaut?	4
1.4 Physik ... Chemie	7
1.5 Chemie ... Biologie	9
<b>2 Stoffe und ihre Einteilung</b>	<b>13</b>
2.1 Die Vielfalt an Stoffen	13
2.1.1 Bedeutungen des Stoff-Begriffes	15
2.1.2 Bedeutungen der Bezeichnung „Mittel“	16
2.1.3 Reinheitsgrad von Stoffen	17
2.2 Einteilung von Stoffen	18
2.3 Charakteristische Eigenschaften reiner Stoffe	18
2.3.1 Identifizierung reiner Stoffe	18
2.3.2 Schmelztemperatur reiner Stoffe	19
2.3.3 Siedetemperatur reiner Stoffe	20
2.3.4 Dichte	20
2.4 Einige grundlegende Begriffe in der Chemie	20
2.4.1 Natriumchlorid und Glucose als Beispiele für reine Stoffe	20
2.4.2 Zusammenhänge zwischen chemischem Aufbau und Eigenschaften von Stoffen	22
2.4.3 Zwischenmolekulare Kräfte	23
2.5 Stoff-Gemische	24
2.5.1 Homogene Stoff-Gemische	24
2.5.2 Heterogene Stoff-Gemische	24
2.5.3 Zusammensetzung von Nährmedien	25
2.5.4 Der Umgang mit Arbeitsstoffen	28

<b>3</b>	<b>Chemische Elemente, Atom-Aufbau und Isotope</b>	31
3.1	Unterscheidung Elemente ... Verbindungen	31
3.2	Die kleinsten Teilchen chemischer Elemente	32
3.2.1	Atome und Elementarteilchen	32
3.2.2	Atom-Aufbau	34
3.3	Isotope	34
3.4	Die natürliche Radioaktivität	36
3.5	Künstliche Kern-Umwandlungen	39
3.6	Anwendungen von Radionucliden	39
<b>4</b>	<b>Das Periodensystem der Elemente</b>	43
4.1	Einführung	43
4.2	Das heutige Periodensystem	44
4.3	Aufbau-Prinzip der Elektronenhülle	45
4.4	Aufbau des Periodensystems	47
4.5	Einteilung der Elemente in Gruppen	48
4.6	Periodizität von Eigenschaften	50
<b>5</b>	<b>Entstehung chemischer Verbindungen</b>	57
5.1	Übersicht	57
5.2	Ionen-Verbindungen	58
5.2.1	Eigenschaften von Ionen-Verbindungen	60
5.2.2	Entstehung von Ionen und Ionen-Bindung	60
5.2.3	Benennung von Ionen-Verbindungen	62
5.3	Entstehung von Molekülen	63
5.3.1	Moleküle aus zwei gleichartigen Atomen	63
5.3.2	Moleküle aus zwei verschiedenartigen Atomen	65
5.3.3	Moleküle aus mehr als zwei Atomen	65
5.4	Elektronegativität	68
5.5	Koordinationsverbindungen (Komplex-Verbindungen)	69
5.5.1	Komplex-Verbindungen	71
5.5.2	Stabilität und Anwendungen von Komplex-Verbindungen	73
5.5.3	Chelat-Komplexe	75
<b>6</b>	<b>Quantitative Angaben in der Chemie</b>	79
6.1	Die Notwendigkeit quantitativer Angaben	79
6.2	Relative Molekülmasse und Formelmasse	80
6.3	Das Internationale Einheiten-System	81
6.4	Das Mol – die Einheit der Stoffmenge	81
6.5	Stoffmengen-Angaben	83
6.6	Molare Masse	84
6.7	Das Dalton als Masseneinheit	86

<b>7</b>	<b>Gase</b>	89
7.1	Die verschiedenen Aggregatzustände	89
7.2	Physikalische Eigenschaften von Gasen	89
7.2.1	Druck-Volumen-Abhängigkeit bei konstanter Temperatur	90
7.2.2	Volumen-Änderung und Druck-Änderung in Abhängigkeit von der Temperatur	90
7.2.3	Die absolute Temperatur-Skala	90
7.2.4	Allgemeine Zustandsgleichung idealer Gase	91
7.2.5	Das molare Volumen idealer Gase	92
7.2.6	Gas-Gemische	92
7.3	Wasserstoff	93
7.4	Gase in der Umwelt	93
<b>8</b>	<b>Gesetzmäßigkeiten chemischer Reaktionen</b>	97
8.1	Übersicht	97
8.2	Masse und Volumen bei chemischen Reaktionen	98
8.2.1	Gesetz von der Erhaltung der Masse (Lavoisier, 1785)	98
8.2.2	Gesetz von den konstanten Proportionen (Proust, 1799)	99
8.2.3	Gesetz von den multiplen Proportionen (Dalton, 1808)	99
8.2.4	Volumen-Gesetz von Gay-Lussac (1808)	100
8.3	Chemische Gleichgewichte und Massenwirkungsgesetz	100
8.4	Prinzip des kleinsten Zwanges	103
8.5	Energetik chemischer Reaktionen	103
8.5.1	Thermodynamik	104
8.5.2	Die Innere Energie <i>U</i> eines chemischen Systems	104
8.5.3	Chemische Reaktionen bei konstantem Volumen	105
8.5.4	Chemische Reaktionen bei konstantem Druck	106
8.5.5	Spontan ablaufende chemische Reaktionen	108
8.5.6	Triebkraft chemischer Reaktionen	108
8.5.7	Aktivierungs-Energie und Katalyse	110
<b>9</b>	<b>Wasser</b>	115
9.1	Wasser als Grundlage der Lebensvorgänge	115
9.2	Chemische Zusammensetzung	115
9.3	Wasserstoffbrücken-Bindungen zwischen Wasser-Molekülen	116
9.4	Wasser als Lösungsmittel	116
9.5	Ionenprodukt des Wassers	117
9.6	Die Härte des Wassers	120
<b>10</b>	<b>Lösungen</b>	123
10.1	Übersicht	123
10.2	Wässrige Lösungen	125
10.3	Gehalts-Angaben von Lösungen	130
10.3.1	Stoffmengen-Konzentration	130
10.3.2	Äquivalent-Konzentration	132

10.3.3	Molalität	132
10.3.4	Massen-Anteil	133
10.3.5	Massen-Konzentration	133
10.3.6	Volumen-Konzentration	133
10.3.7	Formel-Übersicht	134
10.4	Von der Teilchenanzahl abhängige Lösungs-Eigenschaften	134
10.5	Lösungen von Gasen in Wasser	138
<b>11</b>	<b>Säure-Base-Reaktionen</b>	<b>141</b>
11.1	Übersicht	141
11.2	Protonen-Übertragungsreaktionen (Protolysen)	143
11.2.1	Protolyse von Säuren	143
11.2.2	Protolyse von Basen	148
11.3	Korrespondierende Säure-Base-Paare	148
11.4	pH-Wert wässriger Lösungen starker Säuren und Basen	149
11.5	Die Neutralisations-Reaktion	150
11.6	Indikatoren	153
11.7	Protolyse von Salzen	154
<b>12</b>	<b>Puffer-Systeme</b>	<b>159</b>
12.1	Übersicht	159
12.2	Qualitative Zusammensetzung von Puffer-Lösungen	160
12.3	Quantitative Zusammensetzung von Puffer-Mischungen	161
12.4	Wirkungsweise von Puffer-Systemen	163
12.5	Anwendungen von Puffer-Systemen	164
12.6	Puffer-Systeme des Blutes	167
<b>13</b>	<b>Oxidations- und Reduktions-Reaktionen (Redox-Reaktionen)</b>	<b>171</b>
13.1	Oxidation und Reduktion unter Beteiligung von Sauerstoff	171
13.2	Oxidation und Reduktion als Elektronen-Übertragung	172
13.2.1	Reaktion unedler Metalle mit Säuren	173
13.2.2	Elektrochemische Redox-Reaktionen	173
13.3	Oxidationszahlen	175
13.4	Redox-Begriffe in der Übersicht	176
13.4.1	Die chemischen Vorgänge	176
13.4.2	Oxidationsmittel	177
13.4.3	Reduktionsmittel	177
13.5	Aufstellen von Redox-Gleichungen	178
13.6	Redox-Titrationen	179
13.7	Standard-Redox-Potentiale	182
<b>14</b>	<b>Eigenschaften und Reaktionen bestimmter Elemente und Verbindungen</b>	<b>183</b>
14.1	Metalle	183
14.1.1	Eigenschaften und Verwendungen von Metallen	183
14.1.2	Ursachen für die toxische Wirkung von Metallen	186

14.2	Alkalimetalle	187
14.3	Erdalkalimetalle	189
14.4	Bor, Aluminium und Thallium als Elemente der 3. Gruppe	190
14.5	Kohlenstoff-Silicium-Gruppe	191
14.6	Metalle aus den Nebengruppen des Periodensystems der Elemente	195
14.7	Stickstoff-Phosphor-Gruppe	198
14.8	Sauerstoff-Schwefel-Gruppe	201
14.9	Halogene	204
<b>15</b>	<b>Elektrolyte im menschlichen Organismus</b>	209
15.1	Kationen im Elektrolyt-Haushalt	211
15.2	Anionen im Elektrolyt-Haushalt	214
<b>16</b>	<b>Methoden zur Trennung von Stoff-Gemischen</b>	217
16.1	Einführung	217
16.2	Physikalische Verfahren zur Stoff-Trennung	219
16.2.1	Extraktion	219
16.2.2	Gewinnung fester Stoffe aus Lösungen	219
16.2.3	Weitere Trennverfahren	220
16.3	Chromatographische Trennmethoden	220
16.4	Säulen-Chromatographie	221
16.4.1	Gel-Chromatographie	223
16.4.2	Adsorptions-Chromatographie	223
16.4.3	Ionenaustausch-Chromatographie	224
16.5	Elektrophorese	225
<b>17</b>	<b>Analytische Chemie</b>	227
17.1	Einführung	227
17.2	Volumetrische Bestimmungen	228
17.3	Urtiter-Substanzen	229
17.4	Potentiometrische Messungen	230
17.5	Spektroskopie	231
17.5.1	Elektromagnetische Strahlung	231
17.5.2	Spektroskopische Methoden	232
17.5.3	Anwendungen spektroskopischer Methoden	233
17.6	Photometrische Bestimmungen	234
17.7	Polarimetrie	235
<b>18</b>	<b>Organische Chemie – Einführung und Übersicht</b>	237
18.1	Entwicklung und Bedeutung der Organischen Chemie	237
18.2	Der Aufbau organischer Verbindungen	238
18.3	Die Vielfalt organischer Verbindungen	241
18.4	Isomerie und Molekül-Modelle	244
18.5	Organische Polymere	246

18.6	Benennung und Einordnung organischer Verbindungen in Verbindungsklassen	246
18.7	Chemische Konstitution und physikalische Eigenschaften	251
18.8	Reaktions-Typen in der Organischen Chemie	253
<b>19</b>	<b>Kohlenwasserstoffe</b>	<b>261</b>
19.1	Einführung	261
19.2	Die homologe Reihe der Alkane	263
19.3	Die Gerüst-Isomerie der Alkane	265
19.4	Cycloalkane	268
19.5	Substitutions-Reaktionen mit gesättigten Kohlenwasserstoffen	269
19.5.1	Chlorkohlenwasserstoffe	269
19.6	Alkene	271
19.6.1	Polymerisation	273
19.7	Alkine	274
19.8	Aromatische Kohlenwasserstoffe	274
<b>20</b>	<b>Alkohole, Ether und Phenole</b>	<b>279</b>
20.1	Einführung	279
20.2	Alkanole	280
20.2.1	Physikalische Eigenschaften der Alkanole	281
20.2.2	Chemische Reaktionen	283
20.3	Cycloalkanole	284
20.4	Mehrwertige Alkohole	285
20.5	Ether	286
20.5.1	Ether als Verbindungsklasse	287
20.5.2	Cyclische Ether	287
20.6	Phenole	288
20.6.1	Einwertige Phenole	288
20.6.2	Mehrwertige Phenole	289
<b>21</b>	<b>Carbonyl-Verbindungen</b>	<b>293</b>
21.1	Einführung	293
21.2	Aldehyde	293
21.2.1	Aldehyde als Verbindungsklasse	293
21.2.2	Alkanale	294
21.2.3	Aldehyde aus anderen homologen Reihen	296
21.3	Ketone	296
21.3.1	Alkanone	297
21.4	Reaktionen von Carbonyl-Verbindungen	297
21.4.1	Anlagerung von Wasserstoff (Hydrierung)	297
21.4.2	Anlagerung von Wasser/Aldehyd-Hydrate	298
21.4.3	Anlagerung von Alkoholen/Halbacetale und Acetale	298

<b>22</b>	<b>Carbonsäuren</b>	301
22.1	Einführung	301
22.2	Gesättigte Monocarbonsäuren	302
22.3	Ungesättigte Monocarbonsäuren	304
22.4	Gesättigte und ungesättigte Dicarbonsäuren	304
22.5	Aromatische Mono- und Dicarbonsäuren	305
22.6	Percarbonsäuren	305
22.7	Substituierte Carbonsäuren	306
22.7.1	Halogencarbonsäuren	307
22.7.2	Hydroxy-carbonsäuren	307
22.7.3	Keto-carbonsäuren	309
<b>23</b>	<b>Funktionelle Carbonsäure-Derivate</b>	313
23.1	Einführung	313
23.2	Salze von Carbonsäuren	313
23.2.1	Seifen	314
23.2.2	Komplex-Salze	315
23.3	Carbonsäure-ester	316
23.4	Carbonsäure-anhydride	317
23.5	Carbonsäure-amide	318
<b>24</b>	<b>Stereochemie</b>	321
24.1	Einführung	321
24.2	Optische Aktivität	321
24.2.1	Eigenschaften des Lichtes	321
24.2.2	Historische Entwicklung und Grundbegriffe	322
24.2.3	Ursache der optischen Aktivität	324
24.3	Optisch aktive Verbindungen mit mehreren asymmetrischen C-Atomen (Chiralitätszentren)	326
24.4	<i>cis-trans</i> -Isomerie	327
<b>25</b>	<b>Fette und Lipide</b>	331
25.1	Einteilung der Fette	331
25.2	Chemische Struktur der Fette	331
25.3	Chemische Eigenschaften der Fette	333
25.4	Physikalische Eigenschaften der Fette	334
25.5	Biologische Bedeutung der Fette	335
25.6	Lipide	336
25.7	Lipide in biologischen Membranen	337
25.8	Steroide	338
<b>26</b>	<b>Kohlenhydrate</b>	343
26.1	Einführung	343
26.2	Monosaccharide	343
26.2.1	Triosen	344

26.2.2	Pentosen	345
26.2.3	Glucose	346
26.2.4	Glycoside	352
26.2.5	Weitere Hexosen	353
26.3	Disaccharide	354
26.4	Polysaccharide	357
<b>27</b>	<b>Schwefelhaltige organische Verbindungen</b>	<b>363</b>
27.1	Einführung	363
27.2	Thioalkohole (Thiole)	363
27.3	Thioether	364
27.4	Thioester	364
27.5	Sulfonsäuren	364
27.6	Amino-sulfonsäuren	365
27.7	Schwefelsäuremonoester	368
27.8	Detergentien/Tenside	369
27.8.1	Chemischer Aufbau von Detergentien	369
27.8.2	Verwendungen von Detergentien	371
<b>28</b>	<b>Stickstoffhaltige organische Verbindungen</b>	<b>375</b>
28.1	Amine	375
28.1.1	Alkylamine (Aminoalkane)	376
28.1.2	Heterocyclische Amine	377
28.1.3	Amine mit alkoholischen Hydroxy-Gruppen	377
28.1.4	Aromatische Amine	377
28.2	Ungesättigte Stickstoff-Heterocyclen	378
28.3	Harnstoff und Ureide	379
28.4	Guanidin	381
28.5	Quartäre Ammoniumsalze	381
28.6	Stickstoffhaltige organische Verbindungen als Komplexbildner	382
28.7	Weitere stickstoffhaltige Verbindungen	383
<b>29</b>	<b>Farbstoffe</b>	<b>387</b>
<b>30</b>	<b>Aminosäuren und Peptide</b>	<b>395</b>
30.1	Einführung	395
30.2	Eigenschaften von Monoamino-monocarbonsäuren	397
30.3	Monoamino-dicarbonsäuren	401
30.4	Diamino-monocarbonsäuren	402
30.5	Aminosäuren im Stoffwechsel	403
30.6	Peptide	403
<b>31</b>	<b>Proteine</b>	<b>415</b>
31.1	Einführung	415
31.2	Einteilung der Proteine	417

31.2.1	Lipoproteine	420
31.2.2	Glycoproteine	421
31.2.3	Protein-Phosphorylierung	423
31.3	Eigenschaften von Proteinen	424
31.4	Proteom-Forschung	427
31.5	Verfahren zur Bestimmung der dreidimensionalen Struktur von Proteinen	430
<b>32</b>	<b>Isolierung und Aufreinigung von Proteinen</b>	<b>435</b>
32.1	Einführung	435
32.2	Reinigung von Peptiden und Proteinen durch chromatographische Trennverfahren	436
32.3	Protein-Trennungen aufgrund von Ladungs-Unterschieden	438
32.4	Zweidimensionale Gel-Elektrophorese	439
<b>33</b>	<b>Enzyme</b>	<b>443</b>
33.1	Einführung	443
33.2	Chemischer Aufbau und Eigenschaften der Enzyme	446
33.3	Einordnung und Benennung von Enzymen	448
33.3.1	Oxidoreduktasen	451
33.3.2	Transferasen	452
33.3.3	Hydrolasen	452
33.3.4	Lyasen	453
33.3.5	Isomerasen	453
33.3.6	Ligasen	453
33.4	Enzym-Kinetik	454
33.5	Verwendung von Enzymen	456
<b>34</b>	<b>Vitamine und Coenzyme</b>	<b>459</b>
34.1	Vitamine	459
34.2	Die Coenzyme NAD <sup>+</sup> und FAD	463
34.3	Die Bedeutung von NAD <sup>+</sup> /NADH für quantitative Bestimmungen	465
<b>35</b>	<b>Biochemie</b>	<b>469</b>
35.1	Einführung	469
35.2	Stoffwechsel	472
35.3	Gemeinsamkeiten des Stoffwechsels	475
35.4	Bioenergetik	476
35.4.1	Die Schlüsselstellung von Adenosin-triphosphat im Energie-Stoffwechsel	477
35.4.2	Oxidative Phosphorylierung	481
<b>36</b>	<b>Fettsäure-Stoffwechsel</b>	<b>485</b>
36.1	Abbau der Fettsäuren	485
36.2	Ketonkörper	487

<b>37</b>	<b>Kohlenhydrat-Stoffwechsel</b>	489
37.1	Glykolyse	489
37.2	Der Pentosephosphat-Weg	493
37.3	Gluconeogenese	495
<b>38</b>	<b>Citronensäure-Cyclus</b>	499
38.1	Einführung	499
38.2	Das Stoffwechsel-Geschehen im Citronensäure-Cyclus	500
<b>39</b>	<b>Stoffwechsel-Reaktionen von Aminosäuren</b>	505
39.1	Katabolismus von Aminosäuren	505
39.2	Harnstoff-Synthese	507
<b>40</b>	<b>Nucleotide</b>	511
40.1	Einführung	511
40.2	Mononucleotide	513
40.3	Benennung von Nucleotiden	515
40.4	Nucleosid-triphosphate	516
40.5	Oligonucleotide – Chemischer Aufbau	517
<b>41</b>	<b>Nucleinsäuren</b>	521
41.1	Einführung	521
41.2	Chemischer Aufbau der Nucleinsäuren	521
41.3	Chemische Eigenschaften von Nucleinsäuren	526
41.4	Vorkommen von DNA	526
<b>42</b>	<b>Kunststoffe</b>	529
42.1	Einleitung	529
42.2	Herstellung von Kunststoffen	529
42.3	Eigenschaften von Kunststoffen	532
42.4	Verwendung von Kunststoffen	533
<b>43</b>	<b>Biotechnologie und Gentechnologie</b>	535
43.1	Einführung	535
43.2	Grundlagen der Gentechnologie	537
43.3	Industrielle Biotechnologie	539
43.4	Gentechnisch veränderte Pflanzen	541
<b>44</b>	<b>Arzneimittel-Wirkstoffe</b>	545
44.1	Einführung	545
44.2	Wechselwirkungen zwischen Organismen und Stoffen	546
44.3	Antibiotika	548
44.4	Gentechnisch hergestellte Proteine	550
44.5	Biopharmazeutika	552

<b>Anhang A-1</b>	
<b>Abkürzungen</b>	<b>555</b>
<b>Anhang A-2</b>	
<b>Chemische Elemente in alphabetischer Reihenfolge (Auswahl)</b>	<b>559</b>
<b>Anhang A-3</b>	
<b>pH-Werte von wässrigen Lösungen</b>	<b>561</b>
<b>Anhang A-4</b>	
<b>Gehalts-Angaben einiger handelsüblicher Säuren</b>	<b>563</b>
<b>Anhang A-5</b>	
<b>Glossar</b>	<b>565</b>
<b>Anhang A-6</b>	
<b>Weiterführende Literatur</b>	<b>585</b>
<b>Anhang A-7</b>	
<b>Adressen im World Wide Web</b>	<b>589</b>
<b>Anhang A-8</b>	
<b>Institutionen, in denen Technische Assistenten in der Medizin und in der Biologie tätig sind</b>	<b>597</b>
<b>Anhang A-9</b>	
<b>Antworten zu den Verständnisfragen</b>	<b>599</b>
<b>Anhang A-10</b>	
<b>Periodensystem</b>	<b>617</b>
<b>Index</b>	<b>619</b>