

# Inhaltsverzeichnis

Über die Autoren	7
Danksagung	8
<b>Einleitung</b>	<b>19</b>
Über dieses Buch	19
Konventionen in diesem Buch	20
Törichte Annahmen über den Leser	20
Wie dieses Buch aufgebaut ist	20
Teil I: Mit Zahlen, Atomen und Elementen anbändeln	30
Teil II: Verbindungen aufbauen und erneuern	21
Teil III: Veränderungen auf energetischer Ebene betrachten	21
Teil IV: Ladung wechsle dich	21
Teil V: Jetzt wird's organisch	21
Teil VI: Der Top-Ten-Teil	22
Symbole in diesem Buch	22
Wie es ab hier weitergeht	22
<b>Teil I</b>	
<b>Mit Zahlen, Atomen und Elementen anbändeln</b>	<b>25</b>
<b>Kapitel 1</b>	
<b>Wissenschaftlich mit Zahlen umgehen</b>	<b>27</b>
Exponentielle und wissenschaftliche Schreibweise	
zur Interpretation chemischer Messungen anwenden	27
Multiplizieren und Dividieren in der wissenschaftlichen Schreibweise	30
Addieren und Subtrahieren mithilfe der exponentiellen Schreibweise	32
Zwischen Genauigkeit und Präzision unterscheiden	34
Präzision mit signifikanten Stellen ausdrücken	36
Mit signifikanten Stellen rechnen	38
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema wissenschaftlich rechnen	41
<b>Kapitel 2</b>	
<b>Einheiten benutzen und umrechnen</b>	<b>45</b>
Machen Sie sich mit Grundeinheiten und den Vorsilben	
des metrischen Systems vertraut	45
Abgeleitete Einheiten aus Grundeinheiten bilden	47
Der mit den Einheiten tanzt: der Dreisatz	49
Lassen Sie sich von den Einheiten leiten	53
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Einheiten	56

# *Übungsbuch Chemie für Dummies*

<b>Kapitel 3</b>		<b>59</b>
<b>Materie in Atome und Aggregatzustände einteilen</b>		
Atome aus subatomaren Teilchen zusammensetzen		59
J. J. Thomson: nichts als Rosinen im Kopf		61
Ernest Rutherford: der Goldschütze		61
Niels Bohr: der nach den Sternen greift		62
Chemische Symbole entziffern: Ordnungs- und Massenzahlen		64
Isotope mithilfe von Massenzahlen erklären		67
Sich zwischen den Aggregatzuständen von Feststoffen, Flüssigkeiten und Gasen bewegen		70
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Aggregatzustände		74
<b>Kapitel 4</b>		
<b>Das Periodensystem der Elemente durchstreifen</b>		<b>77</b>
Perioden und Gruppen im Periodensystem ausfindig machen		77
Chemische Eigenschaften anhand von Perioden und Gruppen des Periodensystems ableiten		81
Wie Valenzelektronen durch die Bildung von Ionen zu Stabilität verhelfen		84
Elektronen auf ihre Plätze verweisen: Elektronenkonfigurationen		86
Die Energiemenge (oder das Licht) messen, die ein angeregtes Elektron emittiert		90
Lösungen zu den Aufgaben rund um das Periodensystem der Elemente		92
<b>Teil II</b>		
<b>Verbindungen aufbauen und erneuern</b>		<b>95</b>
<b>Kapitel 5</b>		
<b>Bindungen eingehen</b>		<b>97</b>
Ladungspaarung bei Ionenbindungen		98
Elektronen durch kovalente Bindungen teilen		101
Molekülorbitale besetzen und überlappen		106
Tauziehen mit Elektronen: Polarität		110
Moleküle formen: VSEPR-Theorie und Hybridisierung		113
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Bindungen		118
<b>Kapitel 6</b>		
<b>Verbindungen benennen</b>		<b>123</b>
Viele Wege führen nach Rom: ionische Verbindungen benennen		123
Wenn nur diese verflixten mehratomigen Ionen nicht wären!		126
Molekularen Verbindungen Spitznamen verpassen		129
Licht am Ende des Tunnels: ein vereinfachtes Schema zur Benennung von Verbindungen		132
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Verbindungen benennen		135

<b>Kapitel 7</b>	
<b>Das mächtige Mol beherrschen</b>	<b>139</b>
Teilchen zählen: das Mol	139
Masse und Volumen auf Mol beziehen	141
Ehre, wem Ehre gebührt: prozentuale Zusammensetzung	146
Von der prozentualen Zusammensetzung zu empirischen Formeln	148
Von empirischen Formeln zu Summenformeln	150
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Mol	153
<b>Kapitel 8</b>	
<b>Chemische Gleichungen in den Griff bekommen</b>	<b>157</b>
Chemie in Gleichungen und Symbolen	157
Gleiches mit Gleichen vergelten: chemische Reaktionen ausgleichen	160
Reaktionen erkennen und Produkte vorhersagen	163
Synthese	164
Zersetzung	164
Einfache Substitution	164
Metathese	165
Verbrennung	166
Gaffen verboten: Netto-Ionengleichungen	168
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema chemische Gleichungen	170
<b>Kapitel 9</b>	
<b>So funktioniert Stöchiometrie</b>	<b>175</b>
Mol/Mol-Umrechnungsfaktoren in ausbilanzierten Gleichungen nutzen	175
Das Mol am Schopf packen: Teilchen, Volumina und Massen umrechnen	178
Den Reaktanten Grenzen setzen	181
Die Küken nach dem Schlüpfen zählen: prozentuale Ausbeute berechnen	185
Lösungen zu den stöchiometrischen Aufgaben	187
<b>Teil III</b>	
<b>Veränderungen auf energetischer Ebene betrachten</b>	<b>197</b>
<b>Kapitel 10</b>	
<b>Aggregatzustände in Verbindung mit Energie sehen</b>	<b>199</b>
Materiezustände mit der kinetischen Theorie erklären	199
Den nächsten Zug machen: Phasenübergänge und Phasendiagramme	202
Unterschiede zwischen festen Aggregatzuständen wahrnehmen	205
Lösungen zu den Aufgaben rund ums	
Thema Phasenänderungen	207

# *Übungsbuch Chemie für Dummies*

<b>Kapitel 11</b>		
<b>Gasgesetzen gehorchen</b>		<b>209</b>
Den Nebel lichten: Verdunstung und Dampfdruck		210
Mit Druck und Volumen spielen: Das Boyle'sche Gesetz		212
Mit Volumen und Temperatur herumspielen: Gesetz von Charles und absoluter Nullpunkt		214
Und jetzt alle zusammen: das kombinierte und das ideale Gasgesetz		216
Daltons Gesetz der Partialdrücke ins Spiel bringen		218
Ausbreiten und Verteilen mit Grahams Gesetz		219
Lösungen zu den Aufgaben rund um Gasgesetze		221
<b>Kapitel 12</b>		
<b>Sich in Lösung begeben</b>		<b>225</b>
Verschiedene Kräfte bei der Löslichkeit wirken sehen		225
Löslichkeit mithilfe der Temperatur verändern		228
Sich auf Molarität und Prozentangaben konzentrieren		231
Konzentrationen durch die Herstellung von Verdünnungen ändern		234
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Lösungen		236
<b>Kapitel 13</b>		
<b>Mal heiß, mal kalt: kolligative Eigenschaften</b>		<b>241</b>
Teilchen portionieren: Molalität und Stoffmengenanteile		241
Vorsicht Verbrennungsgefahr: Siedepunkte erhöhen und berechnen		245
Wie tief können Sie gehen? Gefrierpunkte berechnen und erniedrigen		247
Molekülmassen anhand von Siede- und Gefrierpunkten bestimmen		249
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema kolligative Eigenschaften		251
<b>Kapitel 14</b>		
<b>Geschwindigkeit und Gleichgewicht erforschen</b>		<b>255</b>
Reaktionsgeschwindigkeiten messen		255
Geschwindigkeitsbeeinflussende Faktoren entdecken		260
Gleichgewichte messen		262
Die Gleichgewichtskonstante		263
Freie Enthalpie		264
Störfaktoren des Gleichgewichts kennen lernen		267
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Geschwindigkeit und Gleichgewicht		269
<b>Kapitel 15</b>		
<b>Aufwärmtraining für die Thermodynamik</b>		<b>273</b>
Die Grundlagen der Thermodynamik		273
Wärme aufnehmen: Wärmekapazität und Kalorimetrie		276

## Inhaltsverzeichnis

Wärme absorbieren und abgeben: endotherme und exotherme Reaktionen	279
Wärme mit dem Hess'schen Gesetz addieren	281
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Thermodynamik	284
<b>Teil IV</b>	
<b>Ladung wechsle dich</b>	<b>287</b>
<b>Kapitel 16</b>	
<b>Der Lackmustest für Säuren und Basen</b>	<b>289</b>
Drei komplementäre Methoden zur Definierung von Säuren und Basen	289
Methode 1: Arrhenius hält sich an die Grundlagen	289
Methode 2: Brønsted-Lowry kümmern sich um Basen ohne Hydroxidionen	290
Methode 3: Lewis verlässt sich auf Elektronenpaare	292
Azidität und Basizität messen: pH, pOH und $K_w$	294
Stärke durch Dissoziation bestimmen: $K_s$ und $K_b$	297
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Säuren und Basen	300
<b>Kapitel 17</b>	
<b>Neutralität mit Äquivalenten, Titration und Puffern erreichen</b>	<b>305</b>
Äquivalente und Normalität untersuchen	306
Molarität mithilfe von Titration bestimmen	310
Den pH-Wert mit Puffern einstellen	313
Salzlöslichkeit messen: $K_L$	316
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema neutralisierende Äquivalente	318
<b>Kapitel 18</b>	
<b>Elektronen in Redoxreaktionen nachweisen</b>	<b>321</b>
Elektronen anhand von Oxidationszahlen verfolgen	321
Redoxreaktionen unter sauren Bedingungen ausbilanzieren	324
Redoxreaktionen unter alkalischen Bedingungen ausgleichen	327
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Elektronen in Redoxreaktionen	330
<b>Kapitel 19</b>	
<b>In der Elektrochemie auf Draht sein</b>	<b>335</b>
Anoden und Kathoden unterscheiden	335
Elektromotorische Kräfte und Standardreduktionspotenziale berechnen	339
Strömungen in der Chemie: Elektrolysezellen	343
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Elektrochemie	346
<b>Kapitel 20</b>	
<b>Chemie mit Atomkernen</b>	<b>349</b>
Kerne können auf mehrere Arten zerfallen	349
Alphazerfall	349

## *Übungsbuch Chemie für Dummies*

Betazerfall	349
Gammazerfall	350
Zerfallsgeschwindigkeiten messen: Halbwertszeiten	352
Kerne verschmelzen und aufbrechen: Fusion und Spaltung	354
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Kernchemie	356
 <b>Teil V</b>	
<b>Jetzt wird's organisch</b>	
 <b>Kapitel 21</b>	
<b>Ketten aus Kohlenstoff</b>	
In einer Reihe: Kohlenstoffe zu kettenförmigen Alkanen verbinden	361
Die Fühler ausstrecken: verzweigte Alkane durch Substitution bilden	365
Unerlässlich: Alkene und Alkine	368
Einmal im Kreis: ringförmige Kohlenstoffketten	372
Zyklische aliphatische Kohlenwasserstoffe einkreisen	372
An aromatischen Kohlenwasserstoffen schnüffeln	373
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Kohlenstoffketten	374
 <b>Kapitel 22</b>	
<b>Isomere in Stereo sehen</b>	
Platzanweisen mit geometrischen Isomeren	380
Alkene: Scharf auf <i>cis-trans</i> -Konfigurationen	380
Nichtoffenkettige Alkane: eine Ringbindung herstellen	381
Alkine: kein Platz für Stereoisomere	382
Spieglein, Spieglein an der Wand: Enantiomere und Diastereomere	384
Chiralität begreifen	384
Enantiomere und Diastereomere in Fischer-Projektionen darstellen	385
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Stereoisomere	391
 <b>Kapitel 23</b>	
<b>Durch die bunte Welt der funktionellen Gruppen schlendern</b>	
Die Bühne der chemischen Akteure betreten	393
Alkohole: beherbergen eine Hydroxylgruppe	395
Ether: von Sauerstoff eingenommen	395
Carbonsäuren: -COOH bildet das Schlusslicht	396
Carbonsäureester: bevorzugen zwei Kohlenstoffketten	396
Aldehyde: klammern sich an ein Sauerstoffatom	397
Ketone: Einsame Sauerstoffatome pirschen sich in die Mitte	397
Halogenkohlenwasserstoffe: Hallo, Halogen!	398
Amine: mit Stickstoff auf Du und Du	398
Reaktion durch Substitution und Addition	402
Wie die Chemie in der Biologie funktioniert	404

## *Inhaltsverzeichnis*

Kohlenhydrate: Kohlenstoff trifft Wasser	405
Proteine: Bestehen aus Aminosäuren	406
Nucleinsäuren: das Rückgrat des Lebens	407
Lösungen zu den Aufgaben rund ums Thema Funktionelle Gruppen	410

## **Teil VI** **Der Top-Ten-Teil** **413**

### **Kapitel 24** **Zehn Formeln, die Sie sich ins Gehirn brennen lassen sollten** **415**

Das kombinierte Gasgesetz	415
Daltons Gesetz der Partialdrücke	416
Die Verdünnungsgleichung	416
Geschwindigkeitsgesetze	416
Die Gleichgewichtskonstante	417
Änderung der Freien Enthalpie	417
Kalorimetrie bei konstantem Druck	418
Das Hess'sche Gesetz	418
pH, pOH und $K_w$	419
$K_s$ und $K_b$	419

### **Kapitel 25** **Zehn nervige Ausnahmen von den chemischen Regeln** **421**

Wasserstoff ist kein Alkalimetall	421
Die Oktettregel trifft nicht immer zu	421
Einige Elektronenkonfigurationen ignorieren die Orbitalregeln	422
Vom ständigen Geben und Nehmen von Elektronen	
in koordinativen kovalenten Bindungen	423
Alle Hybridorbitale entstehen auf die gleiche Art und Weise	424
Seien Sie vorsichtig bei der Benennung von Verbindungen	
mit Übergangsmetallen	424
Sie dürfen mehratomige Ionen nicht vergessen	425
Wasser ist dichter als Eis	425
Es gibt keine idealen Gase	426
Bekannte Namen für organische Verbindungen erinnern an alte Zeiten	426

### **Stichwortverzeichnis** **427**