

Inhaltsverzeichnis

Einführung	13
Zu diesem Buch	14
Wie Sie dieses Buch einsetzen	14
Was Sie nicht lesen müssen	14
Törichte Annahmen über den Leser	15
Wie dieses Buch aufgebaut ist	15
Teil I: Materie und Energie	15
Teil II: Atomistische Vorstellungen	15
Teil III: System kommt in die Sache	16
Teil IV: Chemische Bindungen	16
Teil V: Chemische Reaktionen	16
Teil VI: Säuren und Basen	16
Teil VII: Redoxreaktionen	16
Glossar	17
Symbole in diesem Buch	17
Wie es weitergeht	17
Teil I (Tag 1)	
Materie und Energie	19
Kapitel 1	
Aufbau der Materie	21
An diesen Gesetzen kommt keiner vorbei	21
Erhaltung der Masse	22
Einfache Massenverhältnisse	22
Vielfache Massenverhältnisse	22
Testaufgaben Kapitel 1 – Block I	23
Vielfältige Stoffwelt	24
Reine Stoffe	24
Gemische	25
Testaufgaben Kapitel 1 – Block II	25
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 1	26
Kapitel 2	
Ohne Energie läuft nichts	29
Einheiten der Energie	29
Schmelzen, Verdampfen, Kondensieren, Kristallisieren	30
Warum verdunstet etwas?	31
Testaufgaben Kapitel 2 – Block I	31
Energiediagramme – bildlich dargestellt	32

Zustände sind das	33
Schon mal was von Entropie gehört?	34
Testaufgaben Kapitel 2 – Block II	35
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 2	36
Kapitel 3	
<i>Dies muss erst mal eindeutig klargestellt werden</i>	39
Definiert ist alles	39
Ordnungszahl und Massenzahl	39
Elementarladung	39
Atommasseneinheit	40
Atommasse	40
Mol	41
Empirische Formel	43
Testaufgaben Kapitel 3 – Block I	43
Signifikanz – wie genau ist genau?	44
Testaufgaben Kapitel 3 – Block II	45
Lösungen der Testaufgaben zu Kapitel 3	46
Teil II (Tag 2)	
<i>Atomistische Vorstellungen</i>	49
Kapitel 4	
<i>Bohr und sein Atom</i>	51
Kräftegleichgewicht	51
Bohr'sche Postulate	54
Testaufgaben Kapitel 4 – Block I	54
Linien-(Atom-)Spektren	55
Testaufgaben Kapitel 4 – Block II	60
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 4	61
Kapitel 5	
<i>Gequantelte Wellen?</i>	63
Elektronen: zwielfichtige Gestalten	63
Quantenzahlen	68
Testaufgaben Kapitel 5 – Block I	70
Orbitale	71
Völlig unberechenbar	75
Testaufgaben Kapitel 5 – Block II	76
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 5	77

Teil III (Tag 3)

System kommt in die Sache

79

Kapitel 6

Das Periodensystem der Elemente

81

Die Idee von Pauli	81
Stein auf Stein – die Orbitale werden befüllt	82
Elektronenkonfigurationen	84
Das Besetzungsschema – absolut logisch	86
s-, p-, d-, f-Elemente	87
Was sind Hauptgruppen und Nebengruppen?	87
Testaufgaben Kapitel 6 – Block I	88
Das Periodensystem entsteht	89
Testaufgaben Kapitel 6 – Block II	92
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 6	93

Kapitel 7

Periodische Eigenschaften der Elemente

95

Modernes Erscheinungsbild	95
Perioden	96
Gruppen	96
Schräge Beziehungen	96
Testaufgaben Kapitel 7 – Block I	97
Mit Wiederholungswert	98
Atomradius	98
Ionisierungsenergie – man muss loslassen können	100
Elektronenaffinität	101
Elektronegativität – Besitzanspruch wird proklamiert	101
Schmelzpunkte der Metalle	103
Testaufgaben Kapitel 7 – Block II	104
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 7	105

Teil IV (Tag 4)

Chemische Bindungen

107

Kapitel 8

Plus und Minus – die Ionenbindung

109

Gitterenergie – deshalb gibt es Salze	110
Haber-Born macht's möglich	111
Testaufgaben Kapitel 8 – Block I	113
Vielfältige Gitterstrukturen	114
Testaufgaben Kapitel 8 – Block II	115
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 8	116

Kapitel 9

***Es wird gerecht geteilt – die Atombindung* 119**

Lewis-Modell – Punkt, Punkt, Komma, Strich ...	119
Oktettregel	119
Mesomerie	120
VSEPR-Modell – wie sieht es denn nun aus?	120
Testaufgaben Kapitel 9 – Block I	123
Valence-Bond-Modell (VB-Modell) – die Orbitale weisen den Weg	124
Hybridisierung	124
Molekülorbitalmodell (MO-Theorie) – wo sind die Orbitale geblieben?	125
Testaufgaben Kapitel 9 – Block II	128
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 9	129

Kapitel 10

***Sozial veranlagt – die koordinative Bindung* 133**

Die haben etwas zu verschenken	133
Testaufgaben Kapitel 10 – Block I	134
Jetzt wird es komplex	134
Liganden	135
Nomenklatur von Komplexen	136
Woher kommt die Stabilität?	137
Testaufgaben Kapitel 10 – Block II	139
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 10	140

Kapitel 11

***Interaktive Kommunikation – die zwischenmolekulare Bindung* 143**

Hierdurch hält die Welt zusammen	143
Dipol-Dipol-Bindung	144
Wasserstoffbrückenbindung	144
Van-der-Waals-Kräfte (Dispersionskräfte)	145
Polarisierbarkeit	145
Ionen-Dipol-Bindung	145
Testaufgaben Kapitel 11 – Block I	146
Lösungen – warm oder kalt	147
Testaufgaben Kapitel 11 – Block II	147
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 11	148

Kapitel 12

***Jetzt kommt es hart auf hart – die Metallbindung* 151**

Sind das auch Kristalle?	151
Metallischer Steckbrief	153
Testaufgaben Kapitel 12 – Block I	153
Modellvorstellungen	154

Alle meine Elektronen schwimmen in dem See ...	154
Dies ist kein gewöhnliches Band	154
Testaufgaben Kapitel 12 – Block II	158
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 12	159

Teil V (Tag 5)

Chemische Reaktionen

161

Kapitel 13

Stöchiometrie – da müssen Sie durch

163

Klassifizierung von chemischen Reaktionen	163
Aufstellen von Reaktionsgleichungen	164
Massenbilanzen für die Elemente	165
Testaufgaben Kapitel 13 – Block I	166
Ausbeuteberechnungen – immer wieder	167
Limitierende Faktoren – mehr geht nicht	168
Testaufgaben Kapitel 13 – Block II	169
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 13	170

Kapitel 14

Reaktionsgeschwindigkeit – eine Frage der Zeit

173

Aufstellen formaler Gleichungen	173
Differential – muss das sein?	173
Einflussgrößen	176
Reaktionsordnungen	177
Testaufgaben Kapitel 14 – Block I	179
Einfache Lösungen für homogene Reaktionen	180
Testaufgaben Kapitel 14 – Block II	182
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 14	183

Kapitel 15

Chemisches Gleichgewicht

185

Massenwirkungsgesetz – fundamentale Angelegenheit	185
Ist die Gleichgewichtskonstante immer konstant?	187
Das Prinzip von Le Chatelier – aus dem Gleichgewicht geraten	188
Die verflixte Temperatur	190
Testaufgaben Kapitel 15 – Block I	191
Löslichkeit oder Löslichkeitsprodukt – das ist hier die Frage	192
Testaufgaben Kapitel 15 – Block II	195
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 15	196

Teil VI (Tag 6)

Säuren und Basen

199

Kapitel 16

Die Rolle der $[H_3O^+]$ -Konzentration

201

Wenn das Wasser mit dem Wasser – die Autoprotolyse

201

Was genau ist eigentlich der pH-Wert?

202

Testaufgaben Kapitel 16 – Block I

203

Säurestärke und pK_s -Wert

204

Die berühmte Tabelle

206

Testaufgaben Kapitel 16 – Block II

208

Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 16

209

Kapitel 17

pH-Wert-Berechnung

211

Exakte Berechnung – dafür ist nicht immer Zeit

211

Testaufgaben Kapitel 17 – Block I

213

Annäherungsversuche

214

Starke Säuren und Basen

214

Schwache Säuren und Basen

215

Von beidem etwas – Ampholyte

216

Protolysegrad – wofür denn das noch?

217

Testaufgaben Kapitel 17 – Block II

218

Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 17

219

Kapitel 18

Säure-Base-Reaktionen

221

Protonen wechseln das Konto

221

Jede Säure hat einen Partner

221

Was wird denn hier neutralisiert?

223

Testaufgaben Kapitel 18 – Block I

225

Salzlösungen – ist nachher alles neutral?

226

Testaufgaben Kapitel 18 – Block II

228

Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 18

229

Kapitel 19

Titrationen

231

Warum sehen die Kurven so komisch aus?

231

Titrationgrad – durchaus nützlich

231

Starke Säuren und starke Basen

232

Schwache Säuren und starke Basen

234

Testaufgaben Kapitel 19 – Block I

236

Indikatoren – was machen die eigentlich?

237

Testaufgaben Kapitel 19 – Block II	239
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 19	240
Kapitel 20	
<i>Hier wird etwas abgepuffert</i>	243
Puffergleichung nach Henderson-Hasselbalch	243
Pufferkurven und Pufferpunkte	244
Haben sie eine Existenzberechtigung?	245
Testaufgaben Kapitel 20 – Block I	246
Was macht eigentlich ein Puffer?	247
Testaufgaben Kapitel 20 – Block II	250
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 20	251
Teil VII (Tag 7)	
<i>Redoxreaktionen</i>	255
Kapitel 21	
<i>Oxidation und Reduktion</i>	257
Oxidation – braucht man dafür eine Zahl?	258
Testaufgaben Kapitel 21 – Block I	261
Vergleich mit Säure-Base-Reaktionen	262
Testaufgaben Kapitel 21 – Block II	263
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 21	264
Kapitel 22	
<i>Aufstellen von Redoxgleichungen</i>	267
Regeln, die das Leben leichter machen	267
Testaufgaben Kapitel 22 – Block I	269
Einfache Reaktionen	270
Darf's ein bisschen sauer oder basisch sein?	271
Proportionierung in Dis und Syn	272
Testaufgaben Kapitel 22 – Block II	273
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 22	274
Kapitel 23	
<i>Redoxpotentiale</i>	277
In dieser Reihe ist Spannung drin	277
Testaufgaben Kapitel 23 – Block I	281
Was man mit der Nernst'schen Gleichung anfangen kann	282
Konzentrationsabhängigkeit	282
pH-Abhängigkeit	283
Testaufgaben Kapitel 23 – Block II	284
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 23	285

Kapitel 24	
Galvanische Zellen	287
Elektromotorische Kraft – wieso Kraft?	288
Daniell-Element	289
Konzentrationszellen	291
Hier herrscht Gleichgewicht	292
Testaufgaben Kapitel 24 – Block I	293
Elektrolyse	294
Testaufgaben Kapitel 24 – Block II	296
Lösungen der Aufgaben zu Kapitel 24	297
Lösungen zu den Testaufgaben	299
Glossar	309
Symbolverzeichnis	317
Stichwortverzeichnis	319