

# Obsah

<b>Předmluva</b>	<b>v</b>
<b>1 Úvod</b>	<b>1</b>
1.1 Chemická stavba hmoty . . . . .	1
1.2 Stručná historie chemie . . . . .	2
1.3 Vymezení a dělení moderní chemie . . . . .	6
Otázky . . . . .	8
Slovníček . . . . .	8
<b>2 Atomární struktura hmoty</b>	<b>9</b>
2.1 Makrosvět a mikrosvět . . . . .	9
2.2 Látka a pole . . . . .	9
2.3 Atomy a molekuly . . . . .	10
2.4 Ionty . . . . .	11
2.5 Kvantová mechanika . . . . .	11
2.6 Orbitaly a elektronová konfigurace . . . . .	13
2.7 Chemické vazby . . . . .	16
2.8 Lewisovy struktury . . . . .	18
2.9 Tvar molekul . . . . .	21
2.10 Molekuly v pohybu . . . . .	23
2.11 Mezimolekulární interakce . . . . .	25
Otázky . . . . .	26
Úlohy . . . . .	27
Slovníček . . . . .	28
<b>3 Formální popis chemických soustav</b>	<b>29</b>
3.1 Prvky a sloučeniny . . . . .	29
3.2 Periodická tabulka prvků . . . . .	30
3.3 Stechiometrie a složení látek . . . . .	30
3.4 Oxidační číslo . . . . .	37
3.5 Základy chemického názvosloví . . . . .	38
Otázky . . . . .	42
Úlohy . . . . .	42
Slovníček . . . . .	43

<b>4 Klasifikace a stavy látek</b>	<b>45</b>
4.1 Skupenství a jeho změny . . . . .	45
4.2 Fáze . . . . .	47
4.3 Směsi, roztoky a koloidy . . . . .	47
4.4 Roztoky elektrolytů . . . . .	48
4.5 Kyseliny a zásady . . . . .	49
4.6 Stavové chování . . . . .	49
Otázky . . . . .	54
Úlohy . . . . .	55
Slovníček . . . . .	55
<b>5 Základy termodynamiky</b>	<b>57</b>
5.1 Systém a okolí . . . . .	57
5.2 Teplo a práce . . . . .	58
5.3 Stavové veličiny . . . . .	58
5.4 Nultý zákon termodynamiky . . . . .	59
5.5 První zákon termodynamiky . . . . .	59
5.6 Druhý zákon termodynamiky . . . . .	63
5.7 Třetí zákon termodynamiky . . . . .	66
Otázky . . . . .	66
Úlohy . . . . .	67
Slovníček . . . . .	67
<b>6 Termochemie</b>	<b>69</b>
6.1 Standardní změny entalpie . . . . .	69
6.2 Termochemické zákony . . . . .	71
Otázky . . . . .	72
Úlohy . . . . .	72
Slovníček . . . . .	73
<b>7 Fázové a chemické rovnováhy</b>	<b>75</b>
7.1 Chemický potenciál a aktivita . . . . .	75
7.2 Fázová rovnováha . . . . .	76
7.3 Chemická rovnováha . . . . .	82
Otázky . . . . .	89
Úlohy . . . . .	90
Slovníček . . . . .	92
<b>8 Chemická kinetika</b>	<b>93</b>
8.1 Elementární reakce . . . . .	93
8.2 Formální kinetika . . . . .	94
8.3 Složené reakce . . . . .	97
8.4 Katalýza a inhibice . . . . .	98
Otázky . . . . .	98
Úlohy . . . . .	99

Slovníček . . . . .	99
<b>9 Elektrochemie</b>	<b>101</b>
9.1 Vodivost roztoků elektrolytů . . . . .	101
9.2 Elektrolýza . . . . .	102
9.3 Galvanický článek . . . . .	104
9.4 Standardní elektrodový potenciál . . . . .	104
Otázky . . . . .	106
Úlohy . . . . .	106
Slovníček . . . . .	107
<b>10 Interakce látky a záření</b>	<b>109</b>
10.1 Základní vlastnosti záření . . . . .	109
10.2 Energetické stavy atomů a molekul . . . . .	110
10.3 Absorpce a emise . . . . .	111
10.4 Odraz a lom světla . . . . .	113
10.5 Polarizace světla a optická otáčivost . . . . .	113
10.6 Rozptyl a difrakce záření . . . . .	113
Otázky . . . . .	114
Úlohy . . . . .	114
Slovníček . . . . .	115
<b>Rejstřík</b>	<b>117</b>