

	str.
1. Základní pojmy	5
2.1. Stechiometrie	6
2.2. Chemické zákony	10
2.3. Chemické vzorce	13
2.4. Výpočty z chemického vzorce	16
2.5. Chemické rovnice	20
2.6. Výpočty z chemických rovnic	23
3. Směsi	25
3.1. Směsi heterogenní	25
3.2. Roztoky	29
3.3. Koncentrace roztoků	30
4. Stavba atomu	36
4.1. Historie studia atomů	36
4.2. Vlnově-mechanický model atomu	40
4.3. Elektronová struktura atomů	48
5. Periodická soustava prvků	52
6. Chemická vazba	58
7. Chemická reakce	66
7.1. Typy chemických reakcí	66
7.2. Chemická kinetika	70
8. Skupenství látek	79
8.1. Plynné skupenství - plyn	79
8.2. Kapalné skupenství - kapalina	83
8.3. Tuhé skupenství - tuhá látka	83
9. Reakce roztoků	87
9.1. Elektrolytická disociace	87
9.2. Disociace vody, pH faktor	90
9.3. Hydrolýza	96
9.4. Pufry /tlumivé roztoky/	98
9.5. Produkt rozpustnosti	99
10. Elektrochemie	101
10.1. Elektrolýza	101
10.2. Faradayovy zákony elektrolýzy	102

10.3.	Galvanický článok	105
11.	Termochemie	110
ANORGANICKÁ CHEMIE /J. Doubková/		
1.	Vodík	118
2.	Kyslík	122
3.	Voda	126
4.	Alkalické kovy	128
5.	Kovy alkalických zemin	132
6.	Prvky III.A skupiny	136
6.1.	Bor	136
6.2.	Hliník	137
6.3.	Keramický priemysl	139
7.	Prvky IV.A skupiny	141
7.1.	Uhlík	141
7.2.	Křemík	146
7.3.	Výroba skla	149
8.	Prvky V.A skupiny	152
8.1.	Dusík	152
8.2.	Fosfor	157
8.3.	Průmyslová hnojiva	159
9.	Chalkogeny	161
9.1.	Síra	161
10.	Halogeny	168
11.	Vzácné plyny	173
12.	Přechodné prvky	175
12.1.	Skupina skandia,lanthanoidy a aktinoidy	177
12.2.	Skupina titanu	177
12.3.	Skupina vanadu	177
12.4.	Skupina chromu	178
12.5.	Skupina manganu	180
12.6.	Triáda železa	181
12.7.	Pletinové kovy	185
12.8.	Skupina mědi	186
12.9.	Skupina zinku	188
	Výsledky cvičení	191
	Obsah	195