

	Str.
Předmluva	3
I. ZÁKLADNÍ POJMY	
Chemické názvosloví	5
Chemické vzorce	27
Elektrostatické představy o geometrii molekul a hybridizace ..	36
Chemické rovnice	42
Oxidačně redukční rovnice	50
Elektrochemické vlastnosti prvků	69
II. CHEMICKÉ VÝPOČTY	
Ekvivalent, val	73
Roztoky	76
Stechiometrické výpočty	84
Výpočty homogenních chemických rovnováh	89
1) Rovnovážné konstanty	89
2) Disociační rovnováhy kyselin a zásad	94
3) Iontový součín vody, vodíkový exponent	98
4) Hydrolytické rovnováhy	101
5) Disociační rovnováhy komplexů	106
Výpočty heterogenních chemických rovnováh	110
1) Součín rozpustnosti	111
2) Součín rozpustnosti a konstanty komplexity	115
Reakční teplo a vazebná energie	118
Gibbsova energie a chemická rovnováha	126
Chemická rovnováha a standardní potenciály	131
Elektronegativita. Efektivní náboj jádra	137
III. SOUBOR OTÁZEK Z ANORGANICKÉ CHEMIE	
Třídění prvků	143
Stavba atomu	144
Chemická vazba	147
Stavba krystalických látek	149
Chemické reakce	150
Chemická rovnováha	151
Koordinační sloučeniny	151

	Str.
Kyslík	152
Vodík	153
Sedmá hlavní podskupina periodické soustavy	155
Šestá hlavní podskupina periodické soustavy	159
Pátá hlavní podskupina periodické soustavy	162
Čtvrtá hlavní podskupina periodické soustavy	166
Třetí hlavní podskupina periodické soustavy	170
Druhá hlavní podskupina periodické soustavy	172
První hlavní podskupina periodické soustavy	173
První vedlejší podskupina periodické soustavy	174
Druhá vedlejší podskupina periodické soustavy	176
Třetí vedlejší podskupina periodické soustavy	178
Čtvrtá vedlejší podskupina periodické soustavy	179
Pátá vedlejší podskupina periodické soustavy	180
Šestá vedlejší podskupina periodické soustavy	181
Sedmá vedlejší podskupina periodické soustavy	184
Osmá vedlejší podskupina periodické soustavy	185
Osmá hlavní podskupina periodické soustavy	188
DOPORUČENÁ LITERATURA	189

- o o o -