

Obsah

Přehled symbolů a zkratk	6
1. Základy obecné chemie	8
1.1. Charakteristika chemie a chemické disciplíny	8
1.2. Složení a třídění látek	8
1.3. Atom	9
1.4. Periodická soustava prvků	12
1.5. Chemická vazba	15
1.6. Názvosloví anorganických sloučenin	20
1.7. Názvosloví organických sloučenin	32
Literatura	46
2. Základy fyzikální chemie	47
2.1. Chemická rovnováha	47
2.2. Rovnováhy v roztocích elektrolytů	49
2.3. Energetika chemických reakcí	58
2.4. Disperzní soustavy	62
Literatura	68
3. Chemické reakce	69
3.1. Základní chemické zákony	69
3.2. Klasifikace chemických reakcí	70
3.3. Výpočet stechiometrických koeficientů chemických rovnic	75
3.4. Kinetika chemických reakcí	77
Literatura	82
4. Chemie vody	83
4.1. Fyzikálně chemické vlastnosti vody	83
4.2. Koloběh vody v přírodě	90
4.3. Chemické složení vod	92
4.4. Voda z hlediska využití člověkem	110
4.5. Ochrana vody	121
Literatura	127

5. Chemie ovzduší	128
5.1. Atmosféra a její složení	128
5.2. Znečišťování ovzduší	134
5.3. Péče o čistotu ovzduší u nás	153
Literatura	159
 6. Chemie půdy.....	 160
6.1. Složení půdy	160
6.2. Struktura půdy	162
6.3. Vznik půdy	164
6.4. Půdní sorpční komplex	171
6.5. Degradace fyzikálních vlastností půdy a eroze	175
6.6. Znečištění a remediace kontaminovaných půd.....	179
6.7. Půda z pohledu stavebnictví	184
6.8. Ochrana půdy.....	185
Literatura	189
 7. Laboratorní cvičení – základní metody analýzy vybraných ukazatelů jakosti pitné vody	 190
7.1. Ukazatelé jakosti pitné vody vybrané pro laboratorní cvičení	190
7.2. Pracovní návody a zpracování výsledků	194
Literatura	197