

Předmluva	3
Klíčová slova	3
Osnova.....	4
1 JEDNOTKY MĚŘENÍ	6
1.1 Mezinárodní systém jednotek.....	6
1.2 Řešené příklady	11
1.3 Příklady k procvičení.....	12
1.4 Výsledky příkladů k procvičení	13
2 ROZTOKY LÁTEK A JEJICH SLOŽENÍ	14
2.1 Obsah látek v roztoku.....	14
2.1.1 Řešené příklady	18
2.2 Bilance látek – Příprava roztoků.....	26
2.2.1 Řešené příklady	29
2.3 Příklady k procvičení.....	31
2.4 Výsledky příkladů k procvičení	38
3 CHEMICKÉ ROVNOVÁHY.....	41
3.1 Acidobazické rovnováhy.....	42
3.2 Komplexotvorné rovnováhy	58
3.3 Heterogenní rovnováhy.....	61
3.4 Řešené příklady	63
3.5 Příklady k procvičení.....	84
3.6 Výsledky příkladů k procvičení	91
4 TITRAČNÍ STECHIOMETRIE.....	93
4.1 Výpočty v kvantitativní analýze	93
4.1.1 Řešené příklady	96
4.2 Neutralizační titrace	98
4.2.1 Řešené příklady	99
4.3 Oxidačně-redukční (redoxní) titrace.....	102
4.3.1 Řešené příklady	103
4.4 Srážecí titrace	105
4.4.1 Řešené příklady	106
4.5 Komplexometrické titrace	108
4.5.1 Řešené příklady	109
4.6 Příklady k procvičení.....	111

4.7 Výsledky příkladů k procvičení	115
5 SMÍŠENÉ PŘÍKLADY	116
5.1 Výsledky smíšených příkladů	119
Česko-anglický slovník	121
Použitá literatura	122

Tab. 1.1: Základní jednotky SI

Fyzikální veličina (symbol)	Symbol	Jednotka	Značka
hmotnost (m)	w	kilogram	kg
čas (t)	s	sekunda	s
elektrický proud (i)	A	ampér	A
termodynamická teplota (T)	K	kelvin	K
látkové množství (n)	mol	mol	mol
světlo (I _v)	cd	kandela	cd
jednotka jedné	1	pro ynitová	1

1 t = 1000 kg
1 min = 60 s
1 h = 60 min
1 d = 24 h

* jednotka (základní nebo odvozená) byla do soustavy SI přičleněna vzhledem k tomu, že je nezbytná pro praktické použití. Všechny ostatní veličiny jsou bezrozměrné čísla.