

O b s a h

	str.
Předmluva	3
I. Názvosloví chemických sloučenin	5
1. Úvod do názvosloví anorganických sloučenin	5
2. Úvod do názvosloví organických sloučenin	19
II. Chemické reakce a chemické rovnice	47
III. Roztoky	53
IV. Elektrolýza	62
V. Termochemie	66
VI. Chemická rovnováha	73
0. Rovnovážná konstanta, Guldberg-Waagův zákon	73
2. Gibbsova energie (volná enthalpie) a vztah k K_P	77
3. Princip pohyblivé rovnováhy	80
II. Rovnováhy ve vodných roztocích elektrolytů	84
Výpočet pH	84
Literatura	96