

OBSAH

1. Úvod	7
1.1 Roztoky elektrolytů	7
1.2 Definice pH	25
1.3 Směsi elektrolytů	29
2. Potenciometrické měření pH	39
2.1 Elektrodotový potenciál a jeho měření	40
2.2 Potenciometry	49
2.2.1 Kompenzační přístroje	49
2.2.2 Tovární potenciometry	58
2.2.3 Elektronické přístroje	63
2.3 Měrné elektrody	75
2.3.1 Vodíková elektroda	76
2.3.2 Kovové elektrody	82
2.3.3 Chinhydronová elektroda	86
2.3.4 Skleněná elektroda	90
2.4 Srovnávací elektrody	113
2.4.1 Kalomelová elektroda	114
2.4.2 Merkuro-sulfátová elektroda	123
2.4.3 Argentchloridová elektroda	124
2.4.4 Další srovnávací elektrody	127
2.5 Měření v nevodných prostředích	128
2.6 Kontinuální měření pH	134
2.7 Automatická regulace pH	138

3. Kolorimetrické měření pH	149
3.1 Acidobazické indikátory	150
3.2 Univerzální a směsné indikátory	153
3.3 Fluorescenční indikátory	155
3.4 Princip kolorimetrického stanovení pH	157
3.5 Stanovení pH se srovnávacími roztoky	163
3.5.1 Stanovení pH za použití pufrů	163
3.5.2 Stanovení pH za použití umělých standardů	165
3.5.3 Mikrostanovení pH	169
3.5.4 Spektrofotometrické měření pH	170
3.6 Stanovení pH bez srovnávacích roztoků	170
3.6.1 Stanovení pH klínovou metodou	171
3.6.2 Metoda Gillespieova	173
3.6.3 Metoda Michaelisova	174
3.7 Chyby kolorimetrických metod	175
3.8 Indikátorové papírky	181
4. Standardní a pufrací roztoky	184
Literatura	194
Tabulky	196
Rejstřík	234