

Obsah

Předmluva	7
<i>I. kapitola</i>	
Teorie kyselin a zásad	9
1. Nejstarší názory	9
2. Teorie solvosystémů sloučenin	9
a) Vodná soustava kyselin, zásad a solí	10
b) Sirovodíková soustava kyselin, zásad a solí	10
c) Amoniaková soustava kyselin, zásad a solí	11
d) Ostatní soustavy	14
e) Zhodnocení teorie solvosystémů sloučenin	15
3. Brønstedova-Lowryho teorie	15
4. Elektronová teorie	20
5. Jiné teorie	23
Doplňková literatura	26
<i>II. kapitola</i>	
Rozpouštědla	27
1. Rozdělení a vlastnosti rozpouštědel	27
2. Vliv dielektrické konstanty rozpouštědla na sílu kyselin a zásad	32
3. Vliv dielektrické konstanty rozpouštědla na rovnovážný stav protolytické reakce	37
4. Výběr rozpouštědla	42
5. Čištění rozpouštědel	50
Doplňková literatura	50
<i>III. kapitola</i>	
Indikace ekvivalenčního bodu	60
1. Potenciometrické titrace v nevodných prostředích	60
a) Vztažné elektrody	62
b) Bimetalické systémy elektrod	63
c) Anomálie v průběhu potenciometrických křivek	64
2. Indikátory	65
a) Teorie indikátorů a vizuálních titrací	65
3. Fotometrické titrace	71
<i>IV. kapitola</i>	
Odměrné roztoky a základní látky	78
1. Odměrné roztoky kyselin	78
2. Odměrné roztoky zásad	81
3. Odměrný roztok bromu	86
4. Základní látky pro stanovení titru kyselin	86
5. Základní látky pro stanovení titru zásad	88

<i>V. kapitola</i>	Faktory ovlivňující průběh titrace	89
	1. Vliv obsahu vody na titrace v bezvodém prostředí . .	89
	2. Vliv teploty na titrace v bezvodém prostředí	91
	3. Vliv obsahu halogenidů na titraci zásad v bezvodé ky- selině octové	92
	4. Vliv síranového iontu na titraci zásad	92
	5. Vliv skupiny —SH a S= na titraci zásad	93
<i>VI. kapitola</i>	Metodika titrací	94
	1. Titrační technika	94
	2. Přesnost metody	95
	3. Aplikace na farmaceutické přípravky	96
<i>VII. kapitola</i>	Neutralizační titrace	98
	1. Anorganické kyseliny	98
	2. Soli	101
	3. Alkaloidy	106
	4. Aminy	120
	5. Amidy	128
	6. Aminokyseliny	129
	7. Antihistaminika	132
	8. Antibiotika	134
	9. Pyrazolony	136
	10. Schiffovy báze	138
	11. Aldehydy	139
	12. Hydrazidy	140
	13. Hormony a vitaminy	141
	14. Kyseliny a fenoly	143
	15. Anhydridy karboxylových kyselin	155
	16. Sulfonamidy	157
	17. Barbituráty	160
	18. Enoly a imidy	161
	19. Alkoholy	164
<i>VIII. kapitola</i>	Oxydačně redukční titrace	168
<i>IX. kapitola</i>	Stanovení molekulových vah sloučenin	171
	1. Aldehydy a ketony	171
	2. Alkoholy	171
	3. Aminy	171
	4. Dialkylthioétery	172
	5. Karboxylové kyseliny	172
Synonyma		175
Přehled nevodných rozpouštědel a jejich konstant		178
Literatura		182
Rejstřík		189