

Obsah

Předmluva	7
Úvod	9
<i>I. kapitola</i> Polarometrické titrace	11
1. Vývoj polarometrických titračních metod	11
2. Princip polarometrické titrace	13
3. Titrační zařízení	19
a) Elektrody	19
b) Zapojení	21
4. Pracovní postup	22
5. Výhody polarometrických titrací	25
6. Nevýhody polarometrických titrací	26
7. Dosavadní stav a další možnosti polarometrických titrací	26
<i>II. kapitola</i> Polarometrická stanovení anorganických látek	30
Amonné soli — 30, Antimon — 31, Arsen — 31, Baryum — 32, Berylium — 34, Bor — 34, Brom a jeho sloučeniny — 35, Cer — 35, Cesium — 36, Cín — 36, Draslík — 38, Dusík a jeho sloučeniny — 39, Fluor a jeho sloučeniny — 41, Fosfor — 42, Galium — 44, Germanium — 45, Hafnium — 45, Hliník — 45, Hořečík — 46, Chlor a jeho sloučeniny — 48, Chrom — 49, Indium — 50, Iridium — 52, Jod — 52, Kadmium — 53, Kobalt — 55, Křemík — 56, Kyslík a peroxydové sloučeniny — 56, Mangan — 57, Měď — 59, Molybden — 61, Nikl — 62, Olovo — 64, Paladium — 66, Rtuť — 67, Rubidium — 69, Selen — 69, Síra — 70, Stříbro — 72, Telur — 74, Thallium — 75, Thorium — 76, Titan — 77, Uhličitany — 78, Uran — 78, Vanad — 79, Vápník — 80, Vizmut — 82, Vodíkové ionty — 84, Wolfram — 84, Zinek — 85, Zirkonium — 87, Zlato — 88, Železo — 89	
<i>III. kapitola</i> Polarometrická stanovení organických látek	91
Aldehydy a ketony — 91, Alkaloidy a jiné organické báze — 91, Komplexon — 97, Organická činidla používaná v analytické chemii — 97, Organické kyseliny — 99, Některé organické redoxní systémy — 101, Organické sloučeniny stanovitelné na základě adičních nebo substitučních reakcí — 101, Sulfhydrikové látky — 103, Vitamíny — 105, Různé organické látky — 106	
Literatura	108
Přehled polarometrických stanovení podle použitých odměrných činidel	132
Dodatek. Údaje z nejnovější literatury	144