

OBSAH.

Str.

A. Základní pojmy.

1. Odměrná analýsa. Titrace potenciometrické	3
2. Vztah mezi potenciálem elektrody a koncentrací iontů	3
3. Kovové elektrody	5
4. Vodíková elektroda	6
5. Jiné elektrody	8
6. Změna potenciálu během titrace. Potenciál inflexe	11
7. Povšechné předpoklady potenciometrických titrací	20
8. Zvláštní předpoklady potenciometrických titrací. Indikační elektrody	21

B. Jak titrujeme potenciometricky.

9. Princip potenciometru. Zařízení k potenciometrickým titracím	23
10. Způsoby titračního provedení	30

C. Užití potenciometrických titrací.

I. Stanovení založená na reakcích, při nichž se tvoří nerozpustné nebo komplexní sloučeniny.

11. Roztok dusičnanu stříbrného. — Stanovení halogenidů. Rhodanid. Kyanid. Ferro- a ferrikyanid. Nitroprusid. Sirník	35
12. Stanovení stříbra	42
13. Stanovení se rtufovou indikační elektrodou	43
14. Merkurometrická stanovení	44
15. Merkurimetrická stanovení	46
16. Sirník a jiné kationty kovů	49
17. Stanovení rtuti	50
18. Roztok rhodanidu draselného. Stanovení mědi s měděnou indikační elektrodou. Stanovení jiná	51
19. Roztok ferrokyanidu. Stanovení zinku, kadmia, stříbra a olova	51
20. Rozličná činidla srážecí	54

II. Neutralisační titrace.

21. Neutralisace	55
22. Vodíková elektroda	57
23. Kyslíková elektroda	59
24. Chinhydronová elektroda	62

25. Kovové elektrody; antimonová, tellurová, wolframová a jiné	65
26. Skleněná elektroda	69
27. Vlastní stanovení	72
28. Titrace v nevodných roztocích	76
III. Titrace založené na reakcích oxydačních a redukčních.	
29. Oxydace a redukce	78
Oxydimetrie.	
30. Oxydace manganistanem. (Manganometrie)	83
31. Titrace cerisulfátem. (Cerimetrie)	89
32. Titrace dvojehromanem a chromanem	93
33. Titrace bromičnanem a jodičnanem	94
34. Titrace chlornanem, bromnanem a chloraminem..	97
35. Titrace ferrikyanidem	105
36. Titrace různými oxydačními činidly. Jod. Sůl železitá. Sůl mědnatá.	109
Reduktometrie.	
37. Titrace chloridem nebo síranem titanitým. (Titrometrie)	110
38. Titrace chloridem nebo síranem chromnatým (Chromometrie)	121
39. Titrace chloridem cínatým (Stannometrie)	126
40. Titrace síranem železnatým	128
41. Titrace kaliumwolframichloridem. (Wolframometrie)	130
42. Titrace rozličnými redukčními činidly. Jodid. Arsenitan. Vanadylsulfát. Hydrazinsulfát. Thiosíran sodný a j.	132
D. Potenciometrie a praxe.	
43. Technická použití	135