

Obsah.	5
----------------	---

ROZBOR KVALITATIVNÍ

I. Zkoušky za sucha	7
Pomůcky a praktické pokyny ke zkouškám za sucha	8
Jednoduché sklářské práce	9
Zahřívání v baničce	11
Pálení na uhlí dmuchavkou	12
1. Pálení na uhlí v plameni oxydačním	13
2. Žihání na uhlí se sodou v plameni redukčním	13
Tavení se sodou a ledkem.	15
Zkouška perličkami	15
Zbarvení plamene	17
II. Zkoušky na mokré cestě	17
Pomůcky a praktické pokyny ke zkouškám na mokré cestě (rozpouštění, krystalování, odpařování, srážení, filtrace, promývání ssedlin).	19
Reagencie.	23
Reakce kationtů	25
Reakce aniontů.	44
Soustavný rozbor	53
III. Soustavný rozbor jednoduchý	
Pátrání po kationtech	54
Pátrání po aniontech	55
Kationtový klíč k jednoduchému rozboru	56
Tabulka poznávání kationtů.	57
Klíč k nalezení obvyklejších aniontů (kyselin)	58
IV. Soustavný rozbor složitější	
Pátrání po kationtech	59
Dělení kationtů bez sirovodíku	63
Pátrání po aniontech	64
Důležitější reakce méně obvyklých aniontů (tabulka)	65
Přehledné kationtové tabulky složitějšího rozboru	66
V. Analýsa křemičitanů	68

ROZBOR KVANTITATIVNÍ

I. Analýsa odměrná.	69
Odměrné nádoby	69

Ekvivalentní váhy	71
Normální roztoky a indikátory	73
Analýsa neutralisační.	74
Příprava normálních roztoků	74
1. Určování hodnoty kyselin. Acidimetrie	77
2. Určování hodnoty zásad. Alkalimetrie	79
3. Určování hodnoty uhličitánů	81
Analýsa srážecí	82
Mohrova metoda určení stříbra a chloru v rozpustných chloridech	83
II. Analýsa vážková.	85
Jak vážíme na analytických vahách	85
Příklady vážkového rozboru.	85

CHEMICKÝ ROZBOR VODY

Rozbor kvalitativní	87
Rozbor kvantitativní.	91
Tvrdost vody	91
Organické látky	94

DODATEK

Stříbrné zbytky	97
Stříbro z fotografických lázní	98
Dusičnan stříbrný ze stříbra.	99
Prvky a jejich atomové váhy	100
Koncentrace kyseliny solné, dusičné, sírové	101
Koncentrace louhu sodného a draselného	102
Koncentrace vodného (žíravého) čpavku	102
Určení stupně tvrdosti vody.	103
Body varu vodných roztoků CaCl_2 a NaCl	104
<i>Rejstřík</i>	105