

O b s a h

Úvod	4
I. Z á k l a d n í p r i n c i p y	5
Analytické váhy	5
Vážení	8
Příprava vzorku pro analýsu	11
Sušení	13
Stanovení odparku	14
Žihání	16
Rozpouštění vzorku	20
Rozklad vzorku kyselinami	20
Rozklad vzorku tavením	21
Mineralisace vzorku	27
Srážení	29
Vliv pH na rozpustnost sraženin	33
Koprecipitace	35
Amorfni sraženiny	38
Filtrace	38
Promývání sraženin	40
Výpočty výsledků analýsy	40
Mikrogravimetrické metody	43
II. P ř í k l a d y g r a v i m e t r i c k ý c h m e t o d	44
Stanovení chloridů jako AgCl	44
Stanovení Ag^+ jako AgCl	46
Stanovení SO_4^{2-} jako BaSO_4	46
Stanovení síry v různých sloučeninách	51
Stanovení Ba^{2+} jako BaSO_4	51
Srážení hydroxidů	52
Stanovení železa	53
Stanovení sesquioxidů	55
Další metody stanovení železa	55
Stanovení hliníku	56
Hydrolytické metody	58
Srážení hlinitanů	60
Stanovení Al^{3+} jako AlPO_4	61
Stanovení Al^{3+} 8-hydroxychinolinem	61
Stanovení Ca^{2+} srážením šťavelanu vápenatého	61
Stanovení Mg^{2+} jako $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$	64
Skupina metod srážení $\text{NH}_4\text{M}^{\text{II}}\text{PO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$	65

Stanovení Mg^{2+} 8-hydroxychinolinem	66
Stanovení Ni^{2+} jako $Ni(DH)_2$	67
Stanovení alkalických kovů	68
Stanovení Na^+ jako NaCl	68
Stanovení K^+ jako KCl	69
Stanovení K^+ a Na^+ vedle sebe	69
Stanovení alkalických kovů ve formě síranů	70
Stanovení K^+ nebo Na^+ v organických sloučeninách	71
Stanovení SiO_2	71
III. Elektrolytické metody	73
IV. Výsledky analýs a hodnocení metod	79
V. Přehled základních gravimetrických metod	87