



## OBSAH

Úvod .....	7
I. Z á k l a d n í   p r i n c i p y .....	9
Analytické váhy .....	9
Vážení .....	12
Příprava vzorku pro analýsu .....	16
Sušení .....	18
Stanovení odparku .....	22
Žihání .....	23
Rozpouštění vzorku .....	28
Rozklad vzorku kyselinami .....	29
Rozklad vzorku tavením .....	30
Mineralisace vzorku .....	37
Sražení .....	39
Vliv pH na rozpustnost sraženin .....	44
Vznik krystalických sraženin .....	45
Koprecipitace .....	47
Amorfní sraženiny .....	51
Filtrace .....	52
Promývání sraženin .....	54
Výpočty výsledků analýsy .....	55
Mikrogravimetrické metody .....	57
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 .....	59
Stanovení chloridů jako AgCl .....	59
Stanovení Ag <sup>+</sup> jako AgCl .....	62
Stanovení SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> jako BaSO <sub>4</sub> .....	62
Stanovení síry v různých sloučeninách .....	68
Stanovení Ba <sup>2+</sup> jako BaSO <sub>4</sub> .....	69
Sražení hydroxidů .....	69
Stanovení železa .....	71
Stanovení sesquioxidů M <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .....	74

Další metody stanovení $\text{Fe}^{3+}$ .....	75
Stanovení hliníku .....	75
Srážení hydroxidu hlinitého amoniakem .....	75
Hydrolytické metody .....	78
Srážení hlinitanů .....	81
Stanovení $\text{Al}^{3+}$ jako $\text{AlPO}_4$ .....	82
Srážení $\text{Al}^{3+}$ s 8-hydroxychinolinem .....	82
Stanovení $\text{Ca}^{2+}$ srážením štavelanu vápenatého .....	83
Stanovení ve formě síranu .....	84
Stanovení ve formě $\text{CaCO}_3$ .....	85
Stanovení ve formě $\text{CaO}$ .....	85
Stanovení jako $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ .....	86
Srážení štavelanu vápenatého za přítomnosti $\text{Mg}^{2+}$ a kationtů těžkých kovů .....	86
Stanovení $\text{Mg}^{2+}$ jako $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$ .....	87
Skupina metod srážení $\text{NH}_4\text{M}^{\text{II}}\text{PO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ .....	88
Stanovení $\text{Mg}^{2+}$ 8-hydroxychinolinem .....	88
Stanovení $\text{Ni}^{2+}$ jako $\text{Ni}(\text{DH})_2$ .....	90
Stanovení alkalických kovů .....	91
Stanovení $\text{Na}^+$ jako $\text{NaCl}$ .....	92
Stanovení $\text{K}^+$ jako $\text{KCl}$ .....	92
Nepřímé stanovení $\text{Na}^+$ a $\text{K}^+$ vedle sebe .....	93
Stanovení alkalických kovů ve formě síranů .....	93
Nepřímé stanovení $\text{Na}^+$ a $\text{K}^+$ vedle sebe .....	95
Stanovení $\text{Na}^+$ nebo $\text{K}^+$ v organických sloučeninách .....	95
Stanovení $\text{SiO}_2$ .....	95
III. E l e k t r o l y t i c k é m e t o d y .....	98
Vnitřní elektrolysa .....	104
IV. V ý s l e d k y a n a l y s a h o d n o c e n í m e t o d . .....	106
V. P ř e h l e d z á k l a d n í c h g r a v i m e t r i c k ý c h m e t o d .....	117
Doporučená literatura .....	127
Rejstřík .....	128