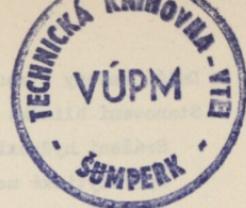


16967



## OBSAH

Úvod .....	7
<b>I. Základní principy .....</b>	<b>9</b>
Analytické váhy .....	9
Vážení .....	12
Příprava vzorku pro analysu .....	16
Sušení .....	18
Stanovení odparku .....	22
Žíhání .....	23
Rozpouštění vzorku .....	28
Rozklad vzorku kyselinami .....	29
Rozklad vzorku tavením .....	30
Mineralisace vzorku .....	37
Srážení .....	39
Vliv pH na rozpustnost sraženin .....	44
Vznik krystalických sraženin .....	45
Koprecipitace .....	47
Amorfni sraženiny .....	51
Filtrace .....	52
Promývání sraženin .....	54
Výpočty výsledků analysy .....	55
Mikrogravimetrické metody .....	57
<b>II. Příklady gravimetrických metod</b>	<b>59</b>
Stanovení chloridů jako AgCl .....	59
Stanovení $\text{Ag}^+$ jako AgCl .....	62
Stanovení $\text{SO}_4^{2-}$ jako $\text{BaSO}_4$ .....	62
Stanovení síry v různých sloučeninách .....	68
Stanovení $\text{Ba}^{2+}$ jako $\text{BaSO}_4$ .....	69
Srážení hydroxidů .....	69
Stanovení železa .....	71
Stanovení sesquioxidů $\text{M}_2\text{O}_3$ .....	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 šťavelanu vápenatého .....	83
Stanovení ve formě síranu .....	84
Stanovení ve formě $\text{CaCO}_3$ .....	85
Stanovení ve formě CaO .....	85
Stanovení jako $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ .....	86
Srážení šťavelanu 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 $\text{NH}_4\overset{\text{II}}{\text{M}}\text{PO}_4 \cdot \text{xH}_2\text{O}$ .....	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 NaCl .....	92
Stanovení $\text{K}^+$ jako 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. Elektrolytické metody .....	98
Vnitřní elektrolyza .....	104
IV. Výsledky analys a hodnocení metod.	106
V. Přehled základních gravimetrických metod .....	117
Doporučená literatura .....	127
Rejstřík .....	128