

Předmluva	2
Úvod	3
1. Některá pravidla numerického počítání	5
2. Měřicí jednotky	7
Základní a odvozené jednotky	8
Předpony SI	9
Vedlejší jednotky	10
Psaní symbolů	10
Jednotka mol	11
Molární hmotnost	12
3. Roztoky	13
Způsob vyjadřování složení roztoků	14
a) Hmotnostní, objemové procento	14
b) Hmotnostní koncentrace	18
c) Látková koncentrace	18
4. Chemické rovnováhy	23
Zákon Guldberg-Waageův	23
Koncentrace a aktivita	24
Exponent vodíkových iontů, pH	25
Výpočty pH roztoků silných kyselin nebo zásad	26
Výpočet pH roztoků slabých kyselin nebo zásad	28
5. Srážecí reakce	30
Rovnováha mezi roztokem a sraženinou	30
6. Vázková analýza (gravimetrie)	34
Způsoby vyjádření výsledku rozboru	35
Praktické aplikace vázkové analýzy	39
a) Stanovení ztráty žiháním	39
b) Stanovení SiO_2 v kyselinami rozložitelných silikátech	39
c) Stanovení oxidů amoniakální skupiny	40
d) Stanovení síranové síry	41
7. Odměrná analýza	42
Princip a rozdělení odměrných metod	42
Roztoky v odměrné analýze	42
Základní látky v odměrné analýze	43
Způsoby vyjádření výsledku odměrné analýzy	45
Neutralizační analýza	46
Příprava odměrných roztoků	46
Přehledy některých alkalimetrických a acidimetrických stanovení	50
Stanovení koncentrace zředěných roztoků silných kyselin nebo silných zásad	50
Stanovení koncentrace zředěného roztoku amoniaku	51
Neutralizační analýza vzorků v tuhé formě	51
Stanovení obsahu KOH v obchodním hydroxidu	51
Stanovení aktivního CaO v páleném vápně	52
Stanovení rozpustných uhličitánů	53

	Stanovení nerozpustných uhlíctanů, rozbor vápence, obsah CaCO_3 v cementářské surovinové směsi	54
	Oxidometrické metody	55
	Bichromátometrie	56
	Bichromátometrické stanovení železa	57
	Stanovení konc. Fe^{II} v roztocích železnatých solí	57
	Stanovení Fe^{2+} a Fe^{3+} v jednom roztoku vedle sebe	58
	Stanovení Fe_2O_3 v cementu	59
	Chelatometrie	60
	Stanovení titru roztoku Chelatonu 3	61
	Chelatometrické stanovení CaO ve vápencích, magnezitech, páleném vápně a vápenném hydrátu	62
	Chelatometrické stanovení MgO	63
	Stanovení tvrdosti vody	65
	Chelatometrické stanovení Al_2O_3 v silikátech	66
	Merkurimetrie	67
	Příprava odměrného roztoku $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	67
	Stanovení chloridů v přírodních a pitných vodách	69
8.	Fyzikálně-chemické metody	69
	Kolorimetrie a spektrofotometrie	70
	Fotometrické stanovení Fe_2O_3 v silikátech	71
	Fotometrické stanovení MnO v silikátech	72
	Potenciometrie	73
	Měření pH	74
	Potenciometrické titrace	75
	Termochemické a kalorimetrické metody	75
	Stanovení síranů v sádrovci	77
	Stanovení pučolánicky aktivních složek v popílku	78
	Stanovení obsahu použitelného vápna v páleném vápně	79
	Vodivostní analýza (konduktometrie)	79
	Zkoušky jakosti vodního skla a gelu SiO_2	82
9.	Rozbory surovin a výrobků maltovinářského a keramického průmyslu ...	84
	Rozbor vody pro výrobu betonů	84
	Rozbor silikátů rozložitelných kyselinami	85
	Rozbor vápenců, magnezitů a dolomitů	86
	Rozbor magnezitových žáruvzdornin	87
	Rozbory vápen	88
	Rozbor vysokopecní strusky	89
	Rozbor silikátů nerozložitelných kyselinami	90
10.	Chyby analytických stanovení	90
	Statistické zpracování výsledků	92
	Zpracování výsledků chemických analýz	94
	Vyhodnocování výsledků získaných fyzikálními a fyzikálně-chemickými měřeními	95
11.	Vybavení analytických laboratoří	102
	Abalytické operace	103
	Pracovní záznamy a protokoly	111
	Mezinárodní tabulka relativních atomových hmotností	112

Hustoty roztoků některých kyselin a zásad	113
Literatura	114
Obsah	116