

1.	Úvodní poznámky	7
2.	GRAVIMETRIE (VÁŽKOVÁ ANALÝZA)	10
2.1	Proces vzniku sraženiny	10
2.2	Kontaminace sraženin	13
2.3	Analytické váhy a vážení	16
2.4	Některé základní operace v gravimetrické analýze	20
2.5	Příklady gravimetrických postupů	25
2.5.1	Stanovení na bázi sraženiny AgCl	25
2.5.2	Stanovení na bázi sraženiny BaSO_4	26
2.5.3	Stanovení na bázi sraženin hydroxidů	28
2.5.4	Organická komplexotvorná činidla v gravimetrii	31
2.5.5	Srážení z homogenního prostředí	32
2.6	Vyhodnocování obsahu stanovované komponenty	34
2.7	Chyby gravimetrických metod	35
2.8	Doplňková literatura ke gravimetrické analýze	36
3.	ROZTOKOVÁ VOLUMETRICKÁ ANALÝZA	37
3.1	Některé základní údaje	37
3.2	Kalibrace odměrných nádob	40
3.3	Acidobazické titrace	41
3.3.1	Titrace silné kyseliny silnou bází	41
3.3.2	Titrace slabé kyseliny silnou bází	42
3.3.3	Titrace slabé báze silnou kyselinou	44
3.3.4	Acidobazické tlumivé roztoky	46
3.3.5	Indikátory ekvivalenčního bodu acidobazických titrací	50
3.3.6	Příklady alkalimetrických postupů	59
3.3.7	Příklady acidimetrických postupů	69
3.4	Redoxní titrace	75
3.4.1	Titrační křivka redoxní titrace	75
3.4.2	Redoxní indikátory ekvivalenčního bodu	78
3.4.3	Titrace roztokem KMnO_4	81
3.4.4	Jodometrické titrace	85
3.4.5	Principy chromatometrie	92
3.4.6	Principy cerimetrie	94
3.4.7	Principy bromatometrie	96
3.5	Srážecí titrace	98
3.5.1	Indikace ekvivalenčního bodu	98
3.5.2	Argentometrické titrace	98
3.5.3	Titrace SO_4^{2-} roztokem Ba^{2+}	108
3.6	Titrace na bázi komplexu	109
3.6.1	Klasická komplexometrie (argentometrické stanovení CN^- , merkuri- metrie)	109
3.6.2	Chelometrické titrace (EDTA titrace)	116
3.7	Chyby titračních metod	132
3.7.1	Chyby acidobazických titrací	133
3.7.2	Chyby redoxních titrací	135
3.7.3	Soustavná chyba v argentometrii	136
3.7.4	Soustavná chyba při chelometrické titraci	136
3.8	Doplňková literatura	138