

Obsah

1 Část seminární	5
1.1 Acidobazické rovnováhy	6
1.1.1 Teorie kyselin a zásad	6
1.1.2 Disociace kyselin a zásad	7
1.1.3 Výpočty pH silných protolytů (= silných kyselin a zásad)	10
1.1.4 Výpočty pH slabých protolytů	21
1.1.5 Výpočty pH hydrolyzovatelných solí	27
1.1.6 Výpočty pH tlumivých roztoků	32
1.2 Srážecí rovnováhy	38
1.3 Komplexotvorné rovnováhy	41
1.4 Oxidačně-redukční rovnováhy	46
2 Část laboratorní	49
2.1 Metoda molekulové absorpční spektrometrie	50
2.2 Vybraná spektrometrická stanovení základního rozboru vody	52
2.2.1 Stanovení dusičnanů metodou absorpční spektrometrie po reakci se salicylanem sodným	52
2.2.2 Stanovení dusitanů metodou absorpční spektrometrie po reakci s kyselinou sulfanilovou a NED-hydrochloridem	53
2.2.3 Stanovení amonných iontů metodou absorpční spektrometrie po reakci se salicylanem sodným a chlornanovými ionty	54
2.2.4 Stanovení anorganických orthofosforečnanů metodou absorpční spektrometrie po reakci s molybdenanem amonným a kyselinou askorbovou	56
2.3 Metoda atomové absorpční spektrometrie	58
Literatura	61