

Obsah

1. Část seminární – úvod do výpočtů chemických rovnováh.....	5
1.1. Acidobazické rovnováhy	7
1.1.1. Výpočty pH silných protolytů (= silných kyselin a zásad)	8
1.1.2. Výpočty pH slabých protolytů	12
1.1.3. Výpočty pH roztoků hydrolyzovatelných solí	16
1.1.4. Výpočty pH tlumivých roztoků.....	19
1.2. Srážecí rovnováhy	22
1.3. Komplexotvorné rovnováhy	24
1.4. Oxidačně-redukční rovnováhy.....	28
2. Část laboratorní – základní spektrometrické analytické metody	31
2.1. Metoda molekulové absorpční spektrometrie.....	33
2.2. Vybraná spektrometrická stanovení základního rozboru vody	35
2.2.1. Stanovení dusičnanů metodou absorpční spektrometrie po reakci se salicylanem sodným	35
2.2.2. Stanovení dusitanů metodou absorpční spektrometrie po reakci s kyselinou sulfanilovou a N-(1-naftyl)-ethylendiamindihydrochloridem.....	36
2.2.3. Stanovení amonných iontů metodou absorpční spektrometrie po reakci se salicylanem sodným a chlornanovými ionty.....	37
2.2.4. Stanovení anorganických orthofosforečnanů metodou absorpční spektrometrie po reakci s molybdenanem amonným a kyselinou askorbovou.....	38
2.3. Metoda atomové absorpční spektrometrie.....	40
Použitá literatura	43