

# Obsah

1. Část seminární - úvod do výpočtů chemických rovnováh .....	2
1.1. Acidobazické rovnováhy .....	3
1.1.1. Výpočty pH silných protolytů (= silných kyselin a zásad) .....	4
1.1.2. Výpočty pH slabých protolytů .....	10
1.1.3. Výpočty pH roztoků hydrolyzovatelných solí .....	15
1.1.4. Výpočty pH tlumivých roztoků .....	20
1.2. Srážecí rovnováhy .....	24
1.3. Komplexotvorné rovnováhy .....	27
1.4. Oxidačně-redukční rovnováhy .....	31
2. Část laboratorní - základní spektrometrické analytické metody .....	33
2.1. Metoda molekulové absorpční spektrometrie .....	34
2.2. Vybraná spektrometrická stanovení základního rozboru vody .....	36
2.2.1. Stanovení dusičnanů metodou absorpční spektrometrie po reakci se salicylanem sodným .....	36
2.2.2. Stanovení dusitanů metodou absorpční spektrometrie po reakci s kyselinou sulfanilovou a N-(1-naftyl)-ethylendiamindihydrochloridem .....	37
2.2.3. Stanovení amonných iontů metodou absorpční spektrometrie po reakci se salicylanem sodným a chlornanovými ionty .....	38
2.2.4. Stanovení anorganických orthofosforečnanů metodou absorpční spektrometrie po reakci s molybdenanem amonným a kyselinou askorbovou .....	39
2.3. Metoda atomové absorpční spektrometrie .....	41
Použitá literatura .....	44