

O B S A H

1. ÚVOD	5
1.1 Bezpečnostní předpisy pro práci v chemických laboratořích	6
1.2 První pomoc při nehodách a úrazech v chemických laboratořích	8
2. KVANTITATIVNÍ ANALÝZA	9
2.1 POSTUP KVANTITATIVNÍ ANALÝZY	9
2.1.1 Odebírání a úprava vzorku	9
2.1.2 Analytické váhy a vážení	10
2.1.3 Převádění vzorku do roztoku	13
2.2 ODMĚRNÁ STANOVENÍ	13
2.2.1 Odměrné nádoby	14
2.2.2 Roztoky v odměrné analýze	19
2.2.3 Příprava a standardizace odměrných roztoků	20
2.2.4 Postup při titraci s vizuální indikací	23
2.3 NEUTRALIZAČNÍ STANOVENÍ	26
2.3.1 Alkalimetrie	26
2.3.2 Acidimetrie	26
2.3.3 Titrace v bezvodé octové kyselině	26
2.4 KOMPLEXOMETRICKÁ STANOVENÍ	39
2.4.1 Chelatometrie	39
2.5 SRÁŽECÍ STANOVENÍ	57
2.5.1 Argentometrie	57
2.6 OXIDOREDUKČNÍ STANOVENÍ	65
2.6.1 Manganometrie	65
2.6.2 Jodometrie	72

3. INSTRUMENTÁLNÍ METODY ANALÝZY	91
3.1 POTENCIOMETRICKÁ STANOVENÍ	91
3.1.1 Indikační elektrody	91
3.1.2 Referentní elektrody	92
3.1.3 Postup při titraci s potenciometrickou indikací	92
3.1.4 Grafické vyhodnocení titrační křivky	93
3.1.5 Matematické vyhodnocení titrační křivky	94
3.2 SPEKTROFOTOMETRICKÁ STANOVENÍ	119
3.2.1 Přístroje	120
3.3 PLYNOVÁ CHROMATOGRAFIE	143
4. VÝPOČTY V ANALYTICKÉ CHEMII	148
5. MOLÁRNÍ HMOTNOSTI NĚKTERÝCH SLOUČENIN	160