

O b s a h

1. ÚVOD	str. 5
2. OBECNÁ ČÁST	7
2.1. Základní pojmy	7
2.2. Rychlost chemických reakcí	8
2.3. Zákon o působení hmoty	8
2.4. Reakce acidobazické	12
2.4.1. Iontový součin vody	14
2.4.2. Hydrolýza	17
2.4.3. Tlumivé roztoky	18
2.4.4. Acidobazické indikátory	20
2.5. Reakce srážecí	22
2.6. Reakce oxidačně-redukční	30
2.7. Reakce komplexotvorné	34
2.8. Reakce katalytické a indukované	36
3. KVALITATIVNÍ ANALÝZA	38
4. KVANTITATIVNÍ ANALÝZA	59
4.1. Vážková analýza	61
4.2. Odměrná analýza	69
4.3. Organická analýza	77
5. INSTRUMENTÁLNÍ ANALÝZA	89
5.1. Potenciometrie	92
5.2. Konduktometrie	103
5.3. Elektrolytické metody	105
5.3.1. Elektrogravimetrie	107
5.3.2. Coulometrie	108
5.3.3. Polarografie	110
5.3.4. Polarometrická titrace	113

5.4. Optické metody	str. 115
5.4.1. Refraktometrie	116
5.4.2. Interferometrie	118
5.4.3. Polarimetrie	119
5.4.4. Emisní spektrální analýza	120
5.4.5. Plamenová fotometrie	122
5.4.6. Absorpční spektrální analýza	123
5.4.7. Nukleární magnetická rezonance	127
5.4.8. Analýza rentgenovými paprsky	128
5.4.9. Radiometrická analýza	128
5.5. Chromatografické metody	130
6. ANALÝZA PLYNU	143
7. LITERATURA	151