

**OBSAH**

<b>1. ROZTOKY</b>	<b>5</b>
1.1 Složení roztoků	5
1.2 Směšování roztoků	6
1.3 Reálné chování roztoků	12
<b>2. GRAVIMETRIE</b>	<b>15</b>
2.1 Výpočet gravimetrického faktoru	15
2.2 Výpočet výsledku gravimetrického stanovení	18
2.3 Nepřímá analýza	21
<b>3. ODMĚRNÁ ANALÝZA</b>	<b>24</b>
3.1 Neutralizační titrace	25
3.2 Redoxní titrace	27
3.3 Srážecí titrace	28
3.4 Komplexometrická titrace	29
<b>4. ACIDOBÁZICKÉ ROVNOVÁHY</b>	<b>30</b>
4.1 Výpočet pH silných kyselin a zásad	32
4.2 Výpočet pH slabých jednosytných kyselin a zásad	37
4.3 Výpočet pH vícesytných kyselin a zásad	45
4.4 Výpočet pH roztoků hydrolyzovaných solí	48
4.5 Výpočet pH tlumivých roztoků	52
4.6 Výpočet pH amfolytů	57
4.7 Titrační křivky acidobazických titrací	60
<b>5. SRÁŽECÍ ROVNOVÁHY</b>	<b>70</b>
5.1 Rozpustnost elektrolytů v čisté vodě	71
5.2 Vliv vlastních iontů na rozpustnost elektrolytů	73
5.3 Vliv cizích iontů na rozpustnost elektrolytu	76
5.4 Vliv vedlejších rovnováh	77
5.5 Ztráty při promývání	81
5.6 Titrační křivka srážecí titrace	83
<b>6. KOMPLEXOTVORNÉ ROVNOVÁHY</b>	<b>87</b>
6.1 Komplexy typu ML	88
6.2 Vícestupňové rovnováhy	90
6.3 Vliv vedlejších rovnováh	91
6.3 Komplexometrická titrační křivka	96
<b>7. OXIDAČNÉ-REDUKČNÍ ROVNOVÁHY</b>	<b>101</b>
7.1 Výpočet redoxního potenciálu	102
7.2 Ovlivnění redoxních potenciálů	104
7.3 Titrační křivka	111
7.4 Posouzení průběhu redoxní reakce	114
<b>8. HODNOCENÍ ANALYTICKÝCH VÝSLEDKŮ</b>	<b>116</b>
8.1 Numerické výpočty	116
8.2 Chyby stanovení	117
8.3 Shodnost výsledků	121
<b>9. VÝSLEDKY</b>	<b>127</b>
<b>10. TABULKY</b>	<b>131</b>