

# Obsah

<b>1</b>	<b>Obecná část</b>	<b>7</b>
1.1	Atomy a molekuly . . . . .	8
1.2	Výpočty při reakci plynu . . . . .	10
1.3	Výpočty z chemického vzorce . . . . .	13
1.4	Výpočty z chemické rovnice . . . . .	16
1.5	Výpočet obsahu látky v procentech . . . . .	19
1.6	Výpočet látkové koncentrace . . . . .	23
<b>2</b>	<b>Acidobazické děje</b>	<b>27</b>
2.1	pH silných protolytů . . . . .	27
2.2	pH slabých jednosytných protolytů . . . . .	32
2.3	Hydrolyza solí . . . . .	36
2.4	Tlumivé roztoky . . . . .	42
2.5	Titrace silných protolytů . . . . .	49
2.6	Titrace slabých protolytů . . . . .	56
2.7	Titrace vícesytných protolytů a směsí kyselin . . . . .	62
2.8	Titrační chyba při acidobazických titracích . . . . .	66
<b>3</b>	<b>Komplexotvorné reakce</b>	<b>69</b>
3.1	Rovnováhy komplexních sloučenin . . . . .	70
3.2	Vliv vedlejších reakcí . . . . .	74
3.3	Chelatometrické titrace . . . . .	80
<b>4</b>	<b>Srážecí reakce</b>	<b>87</b>
4.1	Součin rozpustnosti . . . . .	88
4.2	Tvorba sraženin . . . . .	92
4.3	Výpočet rozpustnosti . . . . .	96
4.4	Srážecí titrace . . . . .	99
<b>5</b>	<b>Oxidačně-redukční reakce</b>	<b>103</b>
5.1	Oxidačně-redukční titrace . . . . .	103
5.2	Využití oxidačně redukčních reakcí při analýze . . . . .	108
5.3	Redukční potenciál . . . . .	112
5.4	Elektrolytické metody . . . . .	118