

Obsah

1. CHEMICKÉ NÁZVOSLOVÍ.....	6
1.1 NÁZVOSLOVÍ CHEMICKÝCH PRVKŮ A ANORGANICKÝCH SLOUČENIN.....	6
1.1.1 <i>Oxidační číslo</i>	9
1.1.2 <i>Názvosloví binárních sloučenin</i>	12
1.1.3 <i>Názvosloví anorganických kyselin</i>	14
1.1.4 <i>Názvosloví iontů</i>	17
1.1.5 <i>Názvosloví anorganických solí a hydroxidů</i>	18
1.1.6 <i>Názvosloví podvojných solí</i>	20
1.1.7 <i>Hydráty anorganických solí</i>	21
1.2 NÁZVOSLOVÍ KOORDINAČNÍCH SLOUČENIN.....	21
1.3 ÚLOHY KE KAPITOLE 1.....	25
2. CHEMICKÉ REAKCE.....	29
2.1 TYPY CHEMICKÝCH REAKCÍ.....	31
2.1.1 <i>Reakce molekulové</i>	33
2.1.2 <i>Reakce radikálové</i>	33
2.1.3 <i>Reakce iontové</i>	34
2.1.4 <i>Reakce acidobazické</i>	35
2.2 REAKCE OXIDAČNĚ - REDUKČNÍ.....	36
2.3 ÚLOHY KE KAPITOLE 2.....	41
3. CHEMICKÉ VÝPOČTY.....	43
3.1 VYJÁDRĚNÍ SLOŽENÍ ROZTOKŮ.....	43
3.2 PŘÍPRAVA A ŘEDĚNÍ ROZTOKŮ.....	46
3.2.1 <i>Směšovací rovnice</i>	47
3.3 LÁTKOVÉ MNOŽSTVÍ A STECHIOMETRICKÉ VÝPOČTY PODLE CHEMICKÝCH ROVNIC.....	50
3.4 ÚLOHY KE KAPITOLE 3.....	58
4. VÝPOČTY PH.....	62
4.1 KYSELINY A ZÁSADY – ACIDOBAZICKÉ ROVNOVÁHY.....	62
4.2 DISOCIACE VODY A PH.....	65
4.3 PH SLABÉ KYSELINY A SLABÉ ZÁSADY.....	69
4.4 ÚLOHY KE KAPITOLE 4.....	73
5. TERMOCHEMIE.....	75
5.1 I. VĚTA TERMODYNAMICKÁ.....	75
5.2 TERMOCHEMICKÉ ZÁKONY.....	78
5.3 ÚLOHY KE KAPITOLE 5.....	86
6. CHEMICKÁ ROVNOVÁHA.....	88
6.1 STUPEŇ KONVERZE.....	91
6.1.1 <i>Vliv reakčních podmínek na stupeň konverze</i>	91
6.2 VLIV PARAMETRŮ NA CHEMICKOU ROVNOVÁHU.....	92
6.2.1 <i>Vliv teploty na chemickou rovnováhu</i>	92
6.2.2 <i>Vliv tlaku na chemickou rovnováhu</i>	92
6.2.3 <i>Vliv koncentrace na chemickou rovnováhu</i>	93
6.3 ÚLOHY KE KAPITOLE 6.....	104
7. PŘÍLOHA.....	106
8. SEZNAM POUŽITÉ LITERATURY.....	118