

Obsah

1. Chemické názvosloví.	5	5. Technické výpočty.	69
1.1. Oxidační číslo	8	5.1. Jednotky	69
1.2. Racionální názvosloví.	10	5.1.1. Základní jednotky soustavy SI	69
1.2.1. Názvosloví binárních sloučenin	11	5.1.2. Druhé veličiny a měrové jednotky	69
1.2.2. Názvosloví kationtů.	13	5.1.3. Vedlejší veličiny a měrové jednotky.	70
1.2.3. Názvosloví kyselin	13	5.1.4. Násobné a dílčí měrové jednotky.	71
1.2.4. Názvosloví atomových skupin	16	5.2. Hodnoty základních fyzikálně chemických konstant	71
1.2.5. Jiné substituované oxokyseliny a funkční deriváty kyselin	17	5.3. Bilanční výpočty	71
1.2.6. Názvosloví aniontů	18	5.3.1. Příprava bilančních výpočtů	71
1.2.7. Názvosloví solí	19	5.3.2. Způsoby vyjadřování složení proudů.	71
1.2.8. Názvosloví podvojných solí	21	5.3.3. Postup při řešení látkové bilance.	71
1.2.9. Názvosloví podvojných oxidů.	22	5.3.4. Příklad řešení látkové bilance.	71
1.2.10. Názvosloví oxid a hydroxid solí	22	5.3.5. Úlohy k části 5.3.	71
1.2.11. Názvosloví koordinačních sloučenin	22	5.3.6. Energetické bilance	8
1.3. Řešení úloh.	24	5.3.7. Úlohy k části 5.3.6.	8
2. Vyčíslování chemických rovnic.	29	5.4. Tok a doprava tekutin	8
2.1. Vyčíslování chemických rovnic bez oxidačně-redukční změny.	30	5.4.1. Obecné vztahy	8
2.2. Vyčíslování oxidačně-redukčních rovnic.	33	5.4.2. Příklad výpočtu.	8
2.3. Řešení úloh.	40	5.4.3. Úlohy k části 5.4.	8
3. Stechiometrické výpočty	45	5.5. Srážecí reakce	8
4. Analytické výpočty.	55	5.5.1. Teorie srážecích reakcí	8
4.1. Výpočty při gravimetrických stanoveních.	55	5.5.2. Příklady výpočtů.	8
4.2. Odměrná stanovení	59	5.5.3. Úlohy k části 5.5.	8
4.3. Řešení úloh.	67	6. Seznam použité literatury	