

	strana
Předmluva	5
I. <u>Příklady</u>	6
1. NÁZVOSLOVÍ CHEMICKÝCH LÁTEK	6
1.1. Prvky	6
1.2. Anorganické sloučeniny	6
1.2.1. Oxidační číslo	6
1.2.2. Binární sloučeniny	13
1.2.2.1. Oxidy	13
1.2.2.2. Ostatní binární sloučeniny	13
1.2.2.3. Nevalenční sloučeniny	16
1.2.2.4. Sloučeniny vodíku s nekovy	17
1.2.2.5. Hydroxidy	18
1.2.3. Kyseliny	18
1.2.3.1. Bezokyslíkaté kyseliny	18
1.2.3.2. Kyslíkaté kyseliny	19
1.2.3.3. Deriváty oxokyselin	22
1.2.4. Soli	23
1.2.4.1. Hydrogensoli	27
1.2.4.2. Podvojně a smíšené soli	28
1.2.4.3. Zásadité soli	28
1.2.4.4. Podvojně oxidy	29
1.3. Názvosloví organických sloučenin	33
1.3.1. Pravidla pro tvorbu názvů organických sloučenin	34
1.3.2. Názvosloví uhlovodíků	37
1.3.3. Názvosloví derivátů uhlovodíků	45
2. POKYNY K VÝPOČTŮM PŘÍKLADŮ	59
3. ZÁKLADNÍ POJMY A VELIČINY	61
3.1. Základní fyzikální veličiny a jejich jednotky	61
3.2. Skutečná a molová hmotnost základních částic látky.	
Látkové množství	64
4. PSANÍ CHEMICKÝCH ROVNIC	75
5. SLOŽENÍ SOUSTAV	79
6. STECHIOMETRICKÉ VÝPOČTY	87
6:1. Výpočty podle chemického vzorce	87

6.2. Výpočty podle chemických rovnic	92
6.2.1. Hmotnostní poměry při chemických reakcích	92
6.2.2. Objemové poměry při chemických reakcích	98
6.2.3. Stechiometrické výpočty pro látky v roztocích	102
7. ZÁKONY IDEÁLNÍCH PLYNŮ	107
7.1. Základní plynové zákony	107
7.2. Plynné směsi	113
7.3. Plynové zákony se stechiometrickými výpočty	117
8. ROZTOKY	123
8.1. Vyjadřování složení roztoků	123
8.2. Příprava roztoků	131
8.3. Ředění a směšování roztoků	136
9. TERMOCHEMICKÉ VÝPOČTY	145
10. ELEKTROLYTICKÁ DISOCIACE A pH	154
10.1. Elektrolytická disociace kyselin, zásad a solí	154
10.2. Iontové reakce a rovnice	160
10.3. Koncentrace iontů v roztocích elektrolytů	166
10.4. pH roztoků	170
11. OXIDACE A REDUKCE	177
11.1. Oxidačně-redukční reakce	177
11.2. Elektrochemická řada napětí kovů	183
12. VÝSLEDKY NEŘEŠENÝCH PŘÍKLADŮ	187
II. <u>Laboratorní práce</u>	200
Tabulky	245