

# OBSAH

Předmluva . . . . .	5
<b>1. Vývoj chemického názvosloví . . . . .</b>	<b>7</b>
<b>2. Názvosloví anorganické chemie . . . . .</b>	<b>11</b>
2.1 Základní pojmy . . . . .	11
2.1.1 Jazyková struktura názvů. Chemický vzorec . . . . .	11
2.1.2 Oxidační číslo . . . . .	13
2.2 Prvky . . . . .	15
2.2.1 Značky a názvy prvků . . . . .	16
2.2.2 Názvy skupin prvků . . . . .	16
2.2.3 Označení nukleonového čísla, protonového čísla, počtu atomů a náboje iontu. Zápis jaderných reakcí . . . . .	17
2.3 Vzorce a názvy sloučenin . . . . .	18
2.3.1 Vzorce sloučenin . . . . .	18
2.3.2 Názvy sloučenin . . . . .	19
2.4 Oxidy (kysličníky) a ostatní binární sloučeniny . . . . .	21
2.5 Ionty a atomové skupiny . . . . .	23
2.5.1 Kationty . . . . .	23
2.5.2 Anionty . . . . .	23
2.5.3 Atomové skupiny . . . . .	24
2.6 Hydroxidy, kyseliny a funkční deriváty kyselin . . . . .	25
2.6.1 Hydroxidy . . . . .	25
2.6.2 Kyseliny . . . . .	25
2.6.3 Funkční deriváty kyselin . . . . .	27
2.7 Soli . . . . .	28
2.7.1 Jednoduché soli . . . . .	28
2.7.2 Hydrogensoli . . . . .	29
2.7.3 Podvojné a smíšené soli . . . . .	29
2.7.4 Hydroxid-soli a oxid-soli . . . . .	30
2.7.5 Podvojné oxidy . . . . .	30

<b>2.8 Koordinační sloučeniny</b>	31
<b>2.8.1 Základní pojmy a pravidla</b>	31
<b>2.8.2 Názvy ligandů</b>	32
<b>2.8.3 Názvy koordinačních sloučenin</b>	33
<b>3. Nomenklatura organické chemie</b>	35
<b>3.1 Základní pojmy</b>	35
<b>3.1.1 Jazyková struktura názvů. Druhy názvů</b>	35
<b>3.1.2 Další termíny významné pro nomenklaturu</b>	36
<b>3.2 Nomenklaturní principy</b>	37
<b>3.2.1 Substituční princip</b>	38
<b>3.2.2 Radikálový princip</b>	42
<b>3.2.3 Adiční princip</b>	43
<b>3.2.4 Eliminační princip</b>	43
<b>3.2.5 Konjunktivní princip</b>	44
<b>3.2.6 Záměnný princip</b>	44
<b>3.2.7 Nomenklatura sloučenin se symetrickou strukturou</b>	45
<b>3.2.8 Postup při tvorbě názvu organické sloučeniny</b>	45
<b>3.3 Acyklické uhlovodíky</b>	48
<b>3.3.1 Nasycené acyklické uhlovodíky</b>	48
<b>3.3.2 Nenasycené acyklické uhlovodíky</b>	51
<b>3.4 Cycklické uhlovodíky</b>	56
<b>3.4.1 Alicycklické uhlovodíky</b>	56
<b>3.4.2 Aromatické uhlovodíky</b>	57
<b>3.5 Deriváty uhlovodíků</b>	63
<b>3.5.1 Halogenderiváty</b>	63
<b>3.5.2 Sulfonové kyseliny</b>	65
<b>3.5.3 Nitroderiváty</b>	65
<b>3.5.4 Aminy a diaminy</b>	66
<b>3.5.5 Alkoholy, fenoly a jejich deriváty</b>	69
<b>3.5.6 Ethern</b>	73
<b>3.5.7 Thioly a sulfidy</b>	74
<b>3.6 Karbonylové sloučeniny</b>	77
<b>3.6.1 Aldehydy</b>	77
<b>3.6.2 Ketony a diketony</b>	79
<b>3.7 Karboxylové kyseliny</b>	82
<b>3.8 Deriváty karboxylových kyselin</b>	87
<b>3.8.1 Substituční deriváty karboxylových kyselin</b>	87
<b>3.8.2 Funkční deriváty karboxylových kyselin</b>	89

3.9 Heterocyklické sloučeniny . . . . .	92
<b>4. Veličiny a zákonné měrové jednotky . . . . .</b>	<b>101</b>
4.1 Základní pojmy . . . . .	101
4.2 Zákonné měrové jednotky . . . . .	102
4.2.1 Základní a doplňkové jednotky SI . . . . .	103
4.2.2 Odvozené jednotky SI . . . . .	105
4.2.3 Násobky a díly jednotek SI . . . . .	106
4.2.4 Vedlejší jednotky . . . . .	106
4.2.5 Dočasně užívané jednotky . . . . .	108
4.3 Aplikace při vyučování chemii . . . . .	108
<b>Přílohy . . . . .</b>	<b>114</b>
<b>Literatura . . . . .</b>	<b>119</b>