

Obsah

Úvod	7
0. Preambule	19
0.1. Chemické názvosloví	19
0.2. Názvoslovné jednotky	20
0.3. Chemické vzorce	21
0.4. Názvy sloučenin	21
0.5. Určování abecedního pořadí složek	23
0.6. Oxidační číslo	23
0.7. Ewensovo-Bassettovo číslo	25
0.8. Racionálnost názvosloví anorganické chemie	25
1. Prvky	26
1.1. Názvy a symboly prvků	26
1.2. Názvy skupin a podskupin prvků	27
1.3. Označení hmotového čísla, atomového čísla, počtu atomů a náboje iontu u symbolu prvku	28
1.4. Polymorfie prvků (allotropie)	30
2. Vzorce a názvy sloučenin	30
2.1. Vzorce sloučenin	30
2.2. Racionální názvy sloučenin	36
2.3. Binární sloučeniny vodíku s nekovy	40
2.4. Triviální názvy	41
3. Názvy iontů a atomových skupin	42
3.1. Kationty	42
3.2. Anionty	44
3.3. Atomové skupiny	46
4. Iso- a heteropolyanionty	47
4.1. Isopolyanionty	47
4.2. Heteropolyanionty	50
5. Kyseliny	53
5.1. Binární a pseudobinární kyseliny	53
5.2. Kyseliny odvozené od víceatomových aniontů	53
5.3. Funkční deriváty kyselin	57
6. Soli	58
6.1. Jednoduché soli	58

6.2. Hydrogensoli	59
6.3. Podvojně, potrojně atd. solí, smíšené soli	59
6.4. Oxid- a hydroxid soli	60
6.5. Podvojně oxidy a hydroxydy	60
7. Koordinační sloučeniny	61
7.1. Definice a základní pojmy	61
7.2. Obecná pravidla pro tvoření vzorců a názvů koordinačních sloučenin	62
7.3. Názvy ligandů	66
7.4. Koordinační sloučeniny s nenasycenými molekulami nebo skupinami	74
7.5. Označování isomerů	81
7.6. Dvoj- a vícejaderné koordinační sloučeniny s můstkovými ligandy	91
7.7. Dvoj- a vícejaderné sloučeniny bez můstkových skupin	97
8. Adiční sloučeniny	101
9. Krystalické fáze o proměnném složení	102
10. Polymorfie	106
11. Sloučeniny boru	107
11.1. Obecné zákonitosti	107
11.2. Binární sloučeniny	108
11.3. Borany	109
11.3.1. Sumární vzorce	109
11.3.2. Prostorové uspořádání molekuly	110
11.3.3. Strukturní a geometrické vzorce	110
11.3.4. Číslování základních skeletů	111
11.3.5. Atomové skupiny odvozené od boranů	114
11.3.6. Složené skelety	115
11.4. Substituce na boranovém skeletu	116
11.4.1. Substituované borany	116
11.4.2. Donor-akceptorové komplexy	117
11.4.3. Hydroboratové anionty	118
11.4.4. Boroniové kationty	118
11.5. Heteroborany	119
11.6. Víceprvkové anorganické deriváty boranu (3)	121
Tabulka I: Názvy a symboly (značky) chemických prvků	126
Tabulka II: Přehled názvů iontů a atomových skupin	128
Tabulka III: Názvoslovné předpony	132
Tabulka IV: Pořadí prvků v názvech anorganických sloučenin	134
Tabulka V: Názvy charakteristických prvků v atomových skupinách	135
Tabulka VI: Názvy heteroatomů	138
Tabulka VII: Řecká abeceda	140
Tabulka VIII: Periodická tabulka prvků podle Bailey-Thomsen-Bohra	141
Relativní atomové hmoty prvků	142
Relativní atomové hmoty vybraných nuklidů	145
Věcný rejstřík	150