

# Obsah

Předmluva	5
Úvod	9
0. Preambule	21
0.1. Chemické názvosloví	21
0.2. Názvoslovné jednotky	22
0.3. Chemické vzorce	23
0.4. Názvy sloučenin	23
0.5. Určování abecedního pořadí složek	25
0.6. Oxidační číslo	25
0.7. Ewensovo-Bassettovo číslo	27
0.8. Racionálnost názvosloví anorganické chemie	27
1. Prvky	28
1.1. Názvy a symboly prvků	28
1.2. Názvy skupin a podskupin prvků	29
1.3. Označení hmotového čísla, atomového čísla, počtu atomů a náboje iontu u symbolu prvku	30
1.4. Polymorfie prvků (allotropie)	32
2. Vzorce a názvy sloučenin	32
2.1. Vzorce sloučenin	32
2.2. Racionální názvy sloučenin	38
2.3. Binární sloučeniny vodíku s nekovy	42
2.4. Triviální názvy	43
3. Názvy iontů a atomových skupin	44
3.1. Kationty	44
3.2. Anionty	46
3.3. Atomové skupiny	48
4. Iso- a heteropolyanionty	49
4.1. Isopolyanionty	49
4.2. Heteropolyanionty	52
5. Kyseliny	55
5.1. Binární a pseudobinární kyseliny	55
5.2. Kyseliny odvozené od víceatomových aniontů	55
5.3. Funkční deriváty kyselin	59
6. Soli	60
6.1. Jednoduché soli	60
6.2. Hydrogenosoli	61
6.3. Podvojně, potrojně atd. soli, smíšené soli	61
6.4. Oxid- a hydroxid soli	62

6.5. Podvojn� oxidy a hydroxidy	62
7. Koordinační sloučeniny	63
7.1. Definice a z�kladn� pojmy	63
7.2. Obecn� pravidla pro tvoření vzorců a n�zvv koordinačních slou�en�n�	64
7.3. Názvy ligandů	68
7.4. Koordinační sloučeniny s nenasycenými molekulami nebo skupinami	76
7.5. Označování isomerů	83
7.6. Dvoj- a v�cejadern� koordina�n� sloučeniny s můstkovými ligandy	93
7.7. Dvoj- a v�cejadern� sloučeniny bez m�stkovy� skupin	99
8. Adi�n� sloučeniny	103
9. Krystalick� fáze o proměnn�m slo�en�	104
10. Polymorfie	108
11. Sloučeniny boru	109
11.1. Obecn� zákonitosti	109
11.2. Binární sloučeniny	110
11.3. Borany	111
11.3.1. Sum�rn� vzorec	111
11.3.2. Prostorov� uspořadání molekuly	112
11.3.3. Strukturn� a geometrick� vzorec	112
11.3.4. �islov�n� základních skeletů	113
11.3.5. Atomov� skupiny odvozen� od boranů	116
11.3.6. Slo�en� skelety	117
11.4. Substitute na boranov�m skeletu	118
11.4.1. Substituovan� borany	118
11.4.2. Donor-akceptorov� komplexy	119
11.4.3. Hydroboratov� aniony	120
11.4.4. Boroniov� kationty	120
11.5. Heteroborany	121
11.6. V�ceprvkov� anorganick� deriváty boranu (3)	123
12. Organokovov� sloučeniny	127
13. Izotopov� modifikovan� sloučeniny	132
Tabulka I: Názvy a symboly (značky) chemických prvků	143
Tabulka II: Přehled n�zvv iontů a atomových skupin	145
Tabulka III: N�zvoslovn� předpony	149
Tabulka IV: Pořadí prvků v názvech anorganických slou�en�n�	151
Tabulka V: Názvy charakteristických prvků v atomových skupinách	152
Tabulka VI: Názvy heteroatomů	155
Tabulka VII: Řeck� abeceda	157
Tabulka VIII: Periodick� tabulka prvků podle Bailey-Thomsen-Bohra	158
Tabulka IX: Původ n�zvv chemických prvků	159
Tabulka X: Racion�ln� názvy prvků	168
Tabulka XI: Názvy prvků s atomovými �isly většími než 100	170
Tabulka XII. Relativn� atomov� hmotnosti prvků 1983	171
Tabulka XIII. Nuklidov� hmotnosti a poločasy vybraných izotopů	174
Věcn� rejstřík	176