

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. Hydrogensoji	61
6.3. Podvojn�, potrojn� atd. soli, smiřen� 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 názvů koordina�nich sloučenin	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�stkovyř skupin	99
8. Adi�n� sloučeniny	103
9. Krystalick� fáze o proměnn�m složení	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� vzorce	111
11.3.2. Prostorov� uspořádání molekuly	112
11.3.3. Strukturn� a geometrick� vzorce	112
11.3.4. �islov�n� základních skeletů	113
11.3.5. Atomov� skupiny odvozen� od boranů	116
11.3.6. Složen� skelety	117
11.4. Substituce na boranov�m skeletu	118
11.4.1. Substituovan� borany	118
11.4.2. Donor-akceptorov� komplexy	119
11.4.3. Hydroboratov� anionty	120
11.4.4. Boroniov� kationty	120
11.5. Heteroborany	121
11.6. V�ceprvkov� anorganick� deriváty boranu (3)	123
12. Organokovov� sloučeniny	127
Tabulka I: Názvy a symboly (značky) chemických prvků	132
Tabulka II: Přehled názvů iontů a atomových skupin	134
Tabulka III: N�zvoslovn� předpony	138
Tabulka IV: Pořadí prvků v názvech anorganických sloučenin	140
Tabulka V: Názvy charakteristických prvků v atomových skupinách	141
Tabulka VI: Názvy heteroatomů	144
Tabulka VII: Řeck� abeceda	146
Tabulka VIII: Periodick� tabulka prvků podle Bailey-Thomsen-Bohra	147
Tabulka IX: Původ názvů chemických prvků	148
Tabulka X: Racion�ln� názvy prvků	157
Tabulka XI: Názvy prvků s atomovými �isly větřimi neř 100	159
Relativn� atomov� hmotnosti prvků 1975	160
Věcn� rejstřík	165