

OBSAH

PŘEDMLUVA	5
1. NÁZVY PRVKŮ	9
2. OXIDAČNÍ ČÍSLO PRVKU	10
3. IONTY TVOŘENÉ JEDNÍM DRUHEM ATOMŮ	12
3.1 Kationty	12
3.2 Anionty	12
4. HYDRIDY NEKOVŮ A JEJICH DERIVÁTY	15
4.1 Molekulární hydridy <i>p</i> -prvků	15
4.2 Ionty vzniklé adicí a eliminací H^+ a H^-	16
4.3 Substituční deriváty molekulárních hydridů a příslušných iontů	17
5. ADIČNÍ NÁZVOSLOVÍ	20
5.1 Elektroneutrální entity	20
5.2 Kationty	20
5.3 Oxoanionty a další komplexní anionty	23
6. KOMPOZIČNÍ NÁZVOSLOVÍ	27
7. OXOKYSELINY A JEJICH DERIVÁTY	30
7.1 Oxokyseliny	30
7.2 Deriváty oxokyselin	31
8. TRADIČNÍ A CIZÍ NÁZVY	34
9. NÁZVOSLOVÍ KOORDINAČNÍCH SLOUČENIN	36
9.1 Názvy ligandů	36
9.1.1 Názvy aniontových ligandů	36
9.1.2 Názvy a vzorce neutrálních ligandů	38
9.1.3 Názvoslovné zkratky pro ligandy	39
9.2 Názvy a vzorce koordinačních sloučenin	39
9.3 Možnosti vyjádření struktury koordinační sloučeniny	41

9.3.1	Způsob vazby ligandu	41
9.3.2	Rozlišení vazebných izomerů	41
9.3.3	Geometrické izomery	42
9.3.4	Komplexy s π -ligandy	45
9.4	Vícejaderné komplexy	45
9.4.1	Sloučeniny s můstkovými ligandy	45
9.4.2	Sloučeniny s vazbou kov–kov	46
9.4.3	Klastry	46
9.5	Názvy organokovových sloučenin	47
10.	PŘÍLOHY	49
11.	SEZNAM LITERATURY	55