

OBSAH

I.	Obecná a anorganická chemie	8
I.1.	Základní pojmy	8
I.2.	Radioaktivita	13
I.3.	Elektronový obal atomu	14
I.4.	Vazby mezi atomy, hybridizace	17
I.5.	Názvosloví anorganických sloučenin	23
I.6.	Názvosloví koordinačních sloučenin	29
I.7.	Řešení chemických rovnic bez změny oxidačního čísla	32
I.8.	Strukturní vzorce	34
I.9.	Řešení oxidačně redukčních rovnic	35
I.10.	Základní stehiometrické výpočty	40
I.11.	Roztoky	49
I.12.	Ředění a směšování roztoků	53
I.13.	Zákony ideálního plynu	58
I.14.	Periodická soustava prvků	63
I.15.	Prvky a jejich sloučeniny	65
I.15.1.	Halogeny	65
I.15.2.	Prvky VI.B. skupiny	70
I.15.3.	Prvky V.B. skupiny	77
I.15.4.	Prvky IV.B. skupiny	82
I.15.5.	Prvky III.A. skupiny	87
I.15.6.	Prvky II.B. skupiny	88
I.15.7.	Prvky I.B. skupiny	90
I.15.8.	Prvky I.A. skupiny	93
I.15.9.	Prvky II.A. skupiny	94
I.15.10.	Chrom, mangan, železo	96
I.15.11.	Vzácné plyny	99
I.16.	Přehled výrob kovů	100
I.17.	Řada rozpouštěcího napětí kovů	101
I.18.	Výroba surového železa a oceli	102
I.19.	Přehled hnojiv	102
I.20.	Teorie kyselin a zásad	104
I.21.	Pojem pH, výpočet pH	105
I.22.	Hydrolýza solí	108

I.23.	Součin rozpustnost	110
I.24.	Stručný přehled rozpustnosti anorganických látok ve vodě	111
 II.	Organická chemie	113
II.1.	Základní pojmy	113
II.1.1.	Organická chemie	113
II.1.2.	Významné organičtí chemici II. poloviny 18. století a 19. století	113
II.1.3.	Organické sloučeniny	114
II.1.4.	Zásady teorie o struktuře organických sloučenin	114
II.1.5.	Přínos van't Hoffa a Le Bella pro rozvoj představ o struktuře organických sloučenin	116
II.1.6.	Vlastnosti organických sloučenin	116
II.1.7.	Zdroje organických sloučenin	116
II.1.8.	Typy vzorců	117
II.1.9.	Izomerie v organické chemii	117
II.1.10.	Vazby v molekulách organických sloučenin	121
II.1.11.	Rozdělení organických sloučenin	122
II.1.12.	Rozdělení uhlovodíků	123
II.1.13.	Rozdělení derivátů uhlovodíků	125
II.1.14.	Základní typy organických sloučenin	125
II.1.15.	Homologie organických sloučenin	126
II.1.16.	Názvosloví organických sloučenin	127
II.1.17.	Přehled názvů nejdůležitějších funkčních skupin v pořadí klesajícího názvo- slovného významu	128
II.1.18.	Názvosloví uhlovodíkových zbytků	129
II.1.19.	Typy uhlíků	131
II.1.20.	Stanovení empirického a molekulového vzorce organické sloučeniny	132
 II.2.	Přehled uhlovodíků	134
II.2.1.	Alkany	134
II.2.2.	Cykloalkany	138
II.2.3.	Alkeny	139
II.2.4.	Alkadieny	142
II.2.5.	Alkiny	143
II.2.6.	Areny	146
 II.3.	Deriváty uhlovodíků	158
II.3.1.	Halogenderiváty	158
II.3.2.	Organohořečnaté sloučeniny	164
II.3.3.	Sulfonové kyseliny	166
II.3.4.	Nitrosloučeniny	168

II.3.5.	Aminy	172
II.3.6.	Hydroxysloučeniny	179
II.3.6.1.	Alkoholy	180
II.3.6.2.	Fenoly	186
II.3.7.	Ethery	190
II.3.8.	Karbonylové sloučeniny	192
II.3.8.1.	Aldehydy	192
II.3.8.2.	Ketony	198
II.3.8.3.	Keteny	200
II.3.8.4.	Chinony	201
II.3.9.	Karboxylové kyseliny	202
II.3.9.1.	Monokarboxylové kyseliny	202
II.3.9.2.	Dikarboxylové kyseliny	209
II.3.10.	Funkční deriváty karboxylových kyselin	213
II.3.10.1.	Halogenidy	213
II.3.10.2.	Anhydrydy	214
II.3.10.3.	Amidy	215
II.3.10.4.	Estery	217
II.3.10.5.	Nitrily	220
II.3.11.	Substituční deriváty karboxylových kyselin	221
II.3.11.1.	Halogenkarboxylové kyseliny	221
II.3.11.2.	Hydroxykarboxylové kyseliny	224
II.3.11.3.	Aminokyseliny	228
II.3.11.4.	Ketokyseliny	232
II.3.12.	Deriváty kyseliny uhličité	232
II.3.13.	Heterocyklické sloučeniny	233
III.	Chemie cukrů	241
IV.	Bílkoviny a enzymy	250
IV.1.	Bílkoviny	250
IV.2.	Enzymy	250
V.	Mechanismus reakcí v organické chemii	254
V.1.	Základní tři typy reakčních mechanismů	254
V.1.1	Příklady jednotlivých mechanismů	257
V.1.2.	Esterifikace a hydrolýza esterů	258
V.1.3.	Aldolová kondenzace	259
V.1.4.	Indukční a mezomerní efekt	260
V.1.4.1.	Indukční efekt	260
V.1.4.2.	Mezomerní efekt	261
V.1.5.	Sulfonace benzenu jako iontová elektrofibilní substituce	262