

O B S Á H

Předmluva	7
O chemických prvech	9
Vymezení pojmu chemie	10
Pojem čisté látky	11
Látky složené a látky jednoduché	14
Prvek a sloučenina	16
O atomech	29
Počátky novodobé atomové teorie	29
Atomová váha	31
Gramatom. Avogadrovo číslo	33
Stanovení atomové váhy	34
O struktuře atomů	39
Elementární částice hmoty. Obecně o struktuře atomů	39
Struktura atomových jader. Izotopy	43
O periodickém zákonu Mendělejevově a o struktuře elektronových obalů atomů	52
Periodický zákon Mendělejevův	52
Periodická tabulka prvků	59
Elektronový obal atomů	63
Kvantová čísla	74
Struktura elektronových obalů atomů a periodická soustava prvků	78
Empirické zákony chemického slučování	89
Váhové zákonitosti při chemickém slučování	90
Výklad slučovacích zákonů z Daltonovy atomové teorie	97
Empirický vzorec sloučeniny	99
Zákon jednoduchých poměrů objemových	101
O molekulách	103
Pojem molekuly. Avogadrův zákon	103
Výklad jednoduchých poměrů objemových ze zákona Avogadrova	105

Molekulový vzorec	107
Molekulová váha	110
Molekulová váha a Avogadrův zákon	112
Iontové sloučeniny	114
Iontová vazba a iontové sloučeniny	114
Ionty v iontových sloučeninách	118
Prvky elektropozitivní a prvky elektronegativní	121
Kovalentní vazba	125
Pojem kovalentní vazby	126
Strukturní a elektronové vzorce látek	128
Určování chemické struktury	141
Polarita vazeb	154
Výklad vzniku kovalentní vazby	159
Násobné vazby mezi uhlíkovými atomy	168
O struktuře látek	174
Obecně o tuhém skupenství	175
Iontové krystaly	177
Krystaly s kovalentními vazbami	182
Molekulové krystaly	187
Krystaly kovů	189
O kapalném skupenství	191
O plynném skupenství	193
Několik poznámek k dalšímu studiu	194
Životopisné údaje	195
Rejstřík	203