

OBSAH

I. Některé důležité konstanty, veličiny a jednotky	4
II. Subatomární částice a atomové jádro	10
II. A. Některé pojmy, definice a vztahy	16
III. Elektronový obal atomu	18
III. A. Některé pojmy, definice a vztahy	25
IV. Elektronové konfigurace atomů a periodicitá v chemii	28
IV. A. Některé pojmy, definice a vztahy	35
V. Energie v chemii	36
V. A. Některé pojmy, definice a vztahy	38
VI. Kovalentní vazba a molekuly	40
VI. A. Některé pojmy, definice a vztahy	55
VII. Kovy a kovová vazba	57
VIII. Ionty a iontová vazba	60
VIII. A. Některé pojmy, definice a vztahy	63
IX. Slabé vazebné interakce	64
IX. A. Některé pojmy a vztahy	68
X. Chemické reakce	69
X. A. Některé pojmy a vztahy	76
XI. Roztoky a rozpustnost	78
XI. A. Některé pojmy a vztahy	84
XII. Acidobazické reakce	86
XII. A. Některé pojmy a vztahy	91
XIII. Oxidoredukční reakce	93
XIII. A. Některé pojmy a vztahy	97
XIV. Donor–akceptorová vazba a komplexní sloučeniny	99
XIV. A. Některé pojmy a vztahy	108

XV. Plynné a kapalné skupenství	110
XV. A. Některé pojmy a vztahy	115
XVI. Pevné skupenství	117
XVI. A. Některé pojmy	122
XVII. Heterogenní rovnováhy	123
XVII. A. Některé pojmy a vztahy	130
XVIII. Problémy	131
Použitá literatura	150