

OBSAH:

Stránka

Předmluva k druhému vydání	5
Úvod	7
Obsah	9
O všeobecných vlastnostech hmoty	11
Roztoky	12
Krystalisace	13
Energie	14

THEORETICKÉ ZÁKLADY CHEMIE.

Fysikální a chemické změny hmoty	16
Chemický rozklad (analýza). Prvky	17
Chemický sklad (synthesa). Směsi a sloučeniny	18
Základní chemické zákony	20
Chemické čtení, psaní a počítání	22
Tabulka prvků	23—24
Atomová theorie	26
Zákon Avogadrův a jeho důsledky	30
Mocenství prvků	33
Názvosloví jednoduchých sloučenin	35
Chemická energie	37
Katalysátory	39
Reakce zvrtné. Chemická rovnováha	40
Rozdělení chemie	41

CHEMIE ANORGANICKÁ.

Periodická soustava prvků	43
Kyslík	44
Ozon	47
Vodík	49
Voda	53
Peroxyd vodíku	58
Kysličníky, kyseliny, zásady a soli	60
Názvosloví kyselin a solí	62
Chlor	64
Brom	66
Jod	67
Fluor	68
Elektrolytická disociace	70
Soli podvojně a komplexní	72
Síra	73
Selen a tellur	82
Dusík	82

Vzduch a jeho technické využití	90
Fosfor	94
Arsen	97
Antimon	102
Bismut	107
Bor	110
Uhlík	111
Paliva a jejich technický význam	118
Křemík	127
Základy chemie koloidní	130
Cín	132
Olovo	136
Titan	141
Zirkon	142
Kovy a slitiny	143
Sodík	147
Draslík	152
Lithium, rubidium a caesium	155
Spektrální rozbor	156
Sloučeniny amonné	156
Měď	158
Stříbro	162
Fotografie	164
Zlato	167
Vápník	169
Stroncium	180
Baryum	181
Radioaktivita a elektronová theorie	183
Skla	188
Hořčík	192
Beryllium	194
Zinek	194
Kadmium	198
Rtuť	200
Hliník	203
Aluminothermie	210
Keramika	212
Cementy	214
Vanad	217
Chrom	218
Molybden	220
Wolfram	220
Uran	222
Mangan	225
Železo	224
Kobalt	235
Nikl	236
Kovy platinové	237
Literatura	240
Rejstřík	241