

## O B S A H

<i>I. Hmota a její fysikální a chemické chování . . . . .</i>	9
<i>II. Historický vývoj názorů na hmotu. Rozvoj chemie jako vědní discipliny . . . . .</i>	12
Chemie starověku . . . . .	12
Období alchymie — středověk . . . . .	15
Období iatrochemie . . . . .	16
Počátky klasické chemie . . . . .	16
Rozvoj chemie v novější době . . . . .	19
<i>III. Atomová a molekulová teorie . . . . .</i>	22
Homogenní a heterogenní soustavy . . . . .	22
Chémické individuum a jeho isolace . . . . .	26
Prvky a chemické sloučeniny . . . . .	27
<i>IV. Zákony, theorie, hypothesy . . . . .</i>	30
Zákon o zachování hmoty . . . . .	30
Zákon stálých poměrů váhových . . . . .	31
Zákon množných poměrů váhových . . . . .	31
Zákon chemických ekvivalentů . . . . .	33
Atomová teorie . . . . .	34
Zákon jednoduchých poměrů objemových . . . . .	35
Zákon Avogadrov . . . . .	35
Atomy a atomové váhy . . . . .	37
Molekuly a molekulové váhy . . . . .	37
Chémické značky a vzorce . . . . .	38
Stechiometrické výpočty . . . . .	39
Odvození vzorců sloučenin . . . . .	40
Chémická afinita a mocenství prvků . . . . .	41
Hromadné a strukturální vzorce sloučenin . . . . .	41
Chémické názvosloví . . . . .	42
Kineticcká teorie hmoty . . . . .	43
Plyny . . . . .	44
Kineticcká teorie a kapaliny . . . . .	56
Kineticcká teorie a tuhé látky . . . . .	57
Určování molekulových vah . . . . .	58
Určování atomových vah . . . . .	60
Zákon DULONG-PETITIY . . . . .	61
<i>V. Zákon zachování energie . . . . .</i>	63
Chémická energie . . . . .	63
Thermochemie . . . . .	63
<i>VI. Strukturní výstavba atomu . . . . .</i>	70
Periodický zákon D. I. Mendělejeva a periodická soustava prvků . . . . .	70
Výstavba atomu . . . . .	78
Atomové energie a její využití . . . . .	108
<i>VII. Stavba molekul . . . . .</i>	112
Teorie valence . . . . .	112
Komplexní sloučeniny . . . . .	120
Názvosloví komplexních sloučenin . . . . .	127
Význam komplexních sloučenin v analytické chemii . . . . .	128

<i>VIII. Chemická rovnováha a kinetika chemických reakcí</i>	130
Reakce zvratné	130
Chemická rovnováha	131
Zákon Guldberg-Waagův	131
Princip Le Chatelier-Braunův	134
Heterogenní chemická rovnováha	140
Reakční rychlosť	143
<i>IX. Roztoky a jejich vlastnosti</i>	149
Teplotní efekt rozpouštění	154
Rovnováha nasyceného roztoku a roztoky přesycené	155
Vlastnosti roztoků	156
<i>X. Kyseliny, zásady a soli</i>	162
<i>XI. Elektrolytická disociace</i>	166
Theorie silných a slabých elektrolytů	166
Mendělejeova solvátová a hydrátová teorie ve světle iontové teorie	174
Součin rozpustnosti a jeho význam při rozpouštění a srážení roztoků	177
Síla kyselin a zásad. Exponent pH	180
Hydrolyza	181
Brönstedtova teorie kyselin a zásad	185
<i>XII. Soustavy oxydačně redukční a jejich standardní potenciály</i>	188
<i>XIII. Elektrolyza a zákony Faradayovy</i>	196
Polarisace elektrod a rozkladné napětí při elektrolyze	198
Přeměna energie chemické v energii elektrickou	200
<i>XIV. Roztoky koloidní</i>	202
<i>XV. Nekovy</i>	208
Vodík	208
Kyslík	215
Voda	218
Isomerie a isotopie vodíku, kyslíku a vody	237
Ozon	239
Peroxyd vodíku	240
Vzduch	242
Vzácné plyny	244
Prvky halové	245
Prvky skupiny síry	254
Síra	254
Selen	262
Tellur	263
Prvky skupiny dusíku	264
Dusík	265
Fosfor	274
Arsen a antimón	280
Prvky skupiny uhlíku	286
Uhlík	286
Křemík	301
Germanium	308
Bor	309
<i>XVI. Kovy</i>	310
Kovy alkalické	312
Sodík	316
Amonium	320
Draslík	321
Rubidium	324
Cesium	324
Lithium	325
Prvky alkalických zemin	326
Horčík	326
Vápník	328
Stroncium	335
Barium	336

Radium . . . . .	337
Beryllium . . . . .	337
Kovy zemin . . . . .	338
Hliník . . . . .	339
Vzácné zeminy . . . . .	343
Aktinium . . . . .	344
Kovy 4. skupiny . . . . .	344
Titan . . . . .	344
Zirkon . . . . .	345
Hafnium . . . . .	345
Thorium . . . . .	346
Kovy 5. skupiny . . . . .	346
Vanad . . . . .	346
Niob . . . . .	347
Tantal . . . . .	347
Protaktinium . . . . .	348
Kovy 6. skupiny . . . . .	348
Chrom . . . . .	348
Molybden . . . . .	351
Wolfram . . . . .	352
Uran . . . . .	353
Kovy 7. skupiny . . . . .	355
Mangan . . . . .	355
Rhenium . . . . .	357
Kovy 8. přirozené skupiny . . . . .	358
Skupina železa . . . . .	358
Železo . . . . .	358
Kobalt . . . . .	369
Nikl . . . . .	371
Skupina platiny . . . . .	372
Kovy přirozených b-skupin . . . . .	374
Kovy 1. b skupiny . . . . .	374
Měd . . . . .	374
Stříbro . . . . .	377
Zlato . . . . .	379
Kovy 2. b skupiny . . . . .	380
Zinek . . . . .	381
Kadmium . . . . .	382
Rtut . . . . .	382
Kovy 3. b skupiny . . . . .	384
Gallium . . . . .	384
Indium . . . . .	384
Thalium . . . . .	385
Kovy 4. b skupiny . . . . .	385
Cín . . . . .	386
Olovo . . . . .	387
Těžké kovy skupin 5. b a 6. b . . . . .	389
Vizmut . . . . .	389
Polonium . . . . .	390
Literatura . . . . .	390
<b>XVII. Vybrané statí z geochemie pro horníky a geology . . . . .</b>	<b>391</b>
Definice, vymezení a úkoly geochemie . . . . .	391
Vývoj geochemie . . . . .	392
Vztah geochemie k příbuzným vědám . . . . .	397
Chemické složení kůry zemské . . . . .	398
Atom a jeho geochemická klasifikace . . . . .	405
Souvislost rozdělení prvků v kůře zemské s periodickou soustavou prvků . . . . .	409
Geosféry kůry zemské podle V. J. Vernadského . . . . .	416
Energie geochemického koloběhu . . . . .	418

Pojem dispersních prvků . . . . .	419
Koloběh nejhojnějších prvků kůry zemské . . . . .	421
Voda v kůře zemské . . . . .	421
Křemík v živé hmotě . . . . .	423
Magnesium v kůře zemské . . . . .	423
Koloběh mangantu v přírodě . . . . .	424
Uhlík a jeho rozšíření v zemské kůře . . . . .	428
Úloha živé hmoty v geochemii prvků . . . . .	435
Zastoupení radioaktivních prvků v kůře zemské . . . . .	437
Literatura ke geochemii . . . . .	443
Rejstřík . . . . .	444