

OBSAH

Předmluva	9
Úvod	11

I. KLASICKÁ MOLEKULOVÁ FYSIKA

1 <i>Základní představy molekulové theorie</i>	13
1.1 Úvod	13
1.2 Velikost molekul	14
1.3 Tepelný pohyb molekul	15
1.4 Skupenství	19
2 <i>Kinetická theorie plynů</i>	21
2.1 Rozdělení rychlostí molekul v dokonalém plynu	21
2.2 Vnitřní energie dokonalého plynu	26
2.3 Experimentální potvrzení Maxwellova zákona	30
2.4 Van der Waalsova rovnice	36
2.5 Střední volná dráha molekul	38
2.6 Zákon o rovnoměrném rozdělení energie	42
2.7 Statistická mechanika	45
3 <i>Základy thermodynamiky</i>	47
3.1 První hlavní věta	47
3.2 Vratné změny dokonalého plynu	49
3.3 Entropie	52
3.4 Druhá hlavní věta	56
3.5 Entropie a pravděpodobnost	60
3.6 Třetí hlavní věta	65

II. ELEKTRONY A IONTY

4 <i>Základy theorie relativnosti</i>	69
4.1 Princip stálé rychlosti světla	69
4.2 Lorentzova transformace	74
4.3 Vzorec pro skládání rychlostí	77
4.4 Pohybový zákon při velkých rychlostech	80
4.5 Ekvivalence hmoty a energie	82
5 <i>Elektrony</i>	84
5.1 Elementární náboj	84
5.2 Elektrony v kovech	87
5.3 Elektron v poli elektrickém a magnetickém	89
5.4 Klasická elektronová theorie kovů	95
5.5 Výron elektronů ze žhavého kovu	98
5.6 Betatron	101
6 <i>Elektronová a iontová optika</i>	106
6.1 Vznik iontů	106

6.2	Přístroje založené na ionisaci	108
6.3	Elektronová optika	114
6.4	Elektronické přístroje	116
6.5	Elektronové mikroskopy	121
6.6	Hmotová spektrografie	127
6.7	Zařízení k zrychlování iontů	135

III. NÁZORNÁ KVANTOVÁ FYSIKA

7	<i>Základní vlastnosti elektromagnetického záření</i>	146
7.1	Klasifikace záření	146
7.2	Elektromagnetické vlny	149
7.3	Záření X	154
7.4	Teplotní záření	158
8	<i>Kvantová theorie záření</i>	166
8.1	Klasická theorie černého záření	166
8.2	Planckova theorie	170
8.3	Fotony	174
8.4	Dopplerův a Comptonův jev	179
9	<i>Modelová atomová theorie</i>	184
9.1	Planetární model atomu	184
9.2	Bohrův model vodíkového atomu	187
9.3	Vodíkové spektrum a spektra jemu podobná	191
9.4	Kvantování elektronových drah	196
9.5	Základní stavy atomů	200
9.6	Soustava prvků	203

IV. VLNOVÁ MECHANIKA

10	<i>Základy vlnové mechaniky</i>	211
10.1	De Broglieovy vlny	211
10.2	Vlnová povaha částic	214
10.3	Princip vlnové mechaniky	219
10.4	Schrödingerova rovnice	222
10.5	Lineární harmonický oscilátor	231
10.6	Tuhý rotátor s volnou osou	234
11	<i>Vlnová mechanika atomů</i>	237
11.1	Atom vodíku	237
11.2	Atom s jediným obvodovým elektronem	242
11.3	Dráhová točivost a spin elektronu	244
11.4	Problém dvou elektronů	248
11.5	Vylučovací princip Pauliho	251
11.6	Atom helia	253
12	<i>Vlnová mechanika molekul</i>	256
12.1	Molekula vodíku	256
12.2	Výměnné síly	260
12.3	Dvouatomové a víceatomové molekuly	263
12.4	Kvantové stavy a spektra molekul	270
12.5	Kohesní síly	275

V. KVANTOVÁ FYSIKA PEVNÝCH LÁTEK

13	<i>Fyzikální statistiky</i>	278
13.1	Fázový prostor	278
13.2	Thermodynamická pravděpodobnost	280
13.3	Klasická statistika Boltzmannova	282
13.4	Statistické odvození Maxwellova zákona a ekvipartičního theoremu	286
13.5	Kvantování fázového prostoru	289
13.6	Bose-Einsteinova statistika	292
13.7	Fermi-Diracova statistika	298
14	<i>Struktura různých skupenství</i>	301
14.1	Kapalné a pevné skupenství	301
14.2	Stavba krystalů	307
14.3	Označování krystalografických rovin a směrů	315
14.4	Nekovy	317
14.5	Kovy a polovodiče	323
15	<i>Kvantová teorie krystalů</i>	330
15.1	Počátky kvantové teorie pevných látek	330
15.2	Pásmová teorie krystalů	338
15.3	Vedení tepla a elektřiny v dokonalých krystalech	343
15.4	Teorie polovodičů	347
15.5	Teorie magnetismu	354

VI. FYSIKA ATOMOVÉHO JÁDRA

16	<i>Vlastnosti atomových jader</i>	365
16.1	Přirozená radioaktivnost	365
16.2	Kosmické záření	375
16.3	Atomové hmoty isotopů	385
16.4	Nukleární veličiny	387
16.5	Základy teorie jádra	395
17	<i>Jádrové reakce</i>	401
17.1	Obecné zákony přeměny prvků	401
17.2	Jádrové reakce vyvolané radioaktivním zářením	402
17.3	Transmutace uměle zrychlenými částicemi	410
17.4	Transmutace prvků neutrony — Štěpení těžkých jader	413
18	<i>Atomová energie</i>	418
18.1	Energetika jádrových reakcí	418
18.2	Řetězová reakce	423
18.3	Atomové miliře (reaktory)	426

DODATEK

<i>Jednotky a tabulky praktické soustavy MKSA(r)</i>	435
Tabulka D. I. Mechanické jednotky MKS, technické a absolutní	444
D. II. Tepelné jednotky v soustavě MKS a jejich vztahy k jednotkám praktickým a absolutním	445

D. III. Elektrické a magnetické jednotky MKSA (r) v absolut. soustavě elektrostatické a elektromagnetické	446
D. IV. Periodická soustava prvků	448
D. V. Obsazení elektronových slupek atomů ($Z = 1-98$) . . .	450
D. VI. Základní částice	452
D. VII. Nejdůležitější fyzikální konstanty	453
PRAMENY	456
REJSTŘÍK	459