

O B S A H

I. díl - Termodynamika

	str.
Předmluva k 1. vydání	5
Předmluva k 2. vydání	6
1. Úvod	7
1.1 Cíle předmětu Termodynamika a statistická fyzika	8
Studijní jednotka 1	8
2. Stav soustavy	9
3. Teplotní roztažnost a rozpínavost	10
3.1 Teplotní roztažnost látek pevných	11
3.1.1 Teplotní délková roztažnost pevných látek	11
3.1.2 Teplotní plošná a objemová roztažnost pevných látek	12
3.2 Teplotní roztažnost tekutin	13
3.3 Ropínavost plynů	14
4. Šíření tepla	15
4.1 Vedení, proudění a vyzařování tepla	15
4.2 Přestup tepla	20
Studijní jednotka 2	22
5. Základní zákony termodynamiky	23
5.1 Nultý princip termodynamiky (0.PT)	23
5.2 První princip termodynamiky (1.PT)	24
5.3 Práce termicky homogenní soustavy	26
6. Aplikace 1. PT na děje v ideálním plynu	28
6.1 Ideální plyn	28
6.2 Izochorický děj	30
6.3 Izobarický děj	31
6.4 Izotermický děj	32
6.5 Adiabatický děj	33
6.6 Polytropický děj	36
7. Druhý princip termodynamiky (2.PT)	37
7.1 Formulace 2. PT	37
7.2 Carnotův cyklus	41
7.3 Obecný kruhový děj	46
7.4 Entropie	48
Tematicky navazuje kapitola 10 Třetí princip termodynamiky, ale nejprve je nutno prostudovat kapitolu 8. a 9.	
Studijní jednotka 3	54
8. Termodynamický popis soustavy	55
8.1 Teplota; absolutní teplota	55
8.2 Soustava popsaná Hymiltonovou funkcí	62
8.3 Termodynamické proměnné různých systémů	64
8.4 Tepelná kapacita	68
Studijní jednotka 4	76
9. Termodynamické potenciály	77

7.3 Výpočet termodynamických veličin pro VKS	92
8. Nedegenerované a degenerované soustavy	93
8.1 Podmínky pro přechod od kvantově mechanického popisu ke klasické fyzice	93
8.2 Fermiho plyn	94
8.3 Krystaly - termodynamický popis podle Delyeova modelu	97
Dodatek	101
D.1 Základní vztahy z teorie pravděpodobnosti	101
D.2 Věty o skládání pravděpodobností	103
D.3 Střední hodnota náhodné veličiny	104
D.4 Korelace	105
Literatura	106

O B S A H

III. díl - Statistická fyzika

str.

Studijní jednotka 7 - Základy kinetické teorie	5
1. Základy kinetické teorie	5
1.1 Základní představy o stavbě látek	5
1.2 Kinetická teorie plynů	10
1.3 Kinetický výklad tlaku. Ekvipartiční zákon	11
1.4 Počet srážek. Volná dráha molekul	15
1.5 Jevy přenosu	17
1.5.1 Difúze	17
1.5.2 Vnitřní tření (viskozita)	19
1.5.3 Kinetický výklad šíření tepla	22
Studijní jednotka 8 - Rozdělovací funkce. Boltzmannova transportní rovnice. Rovnovážná rozdělovací funkce	24
2. Rozdělovací funkce. Boltzmannova transportní rovnice	25
2.1 Zobrazení stavu molekuly	25
2.2 Vlastnosti rozdělovací funkce	27
2.3 Binární srážky	29
2.4 Výpočet poruchového člena	32
3. Rovnovážná rozdělovací funkce	36
3.1 Boltzmannův H-teorém	36
3.2 Maxwellovo a Boltzmannovo rozdělení	38
3.3 Rozbor Boltzmannova H-teorému	41
3.4 O platnosti BTR	44
3.5 Souvislost rozdělovací funkce s hustotou pravděpodobnosti	45
Studijní jednotka 9 - Statistický soubor. Metoda hledání nejpravděpodobnější rozdělovací funkce	52
4. Statistický soubor	53
4.1 Gibbsova myšlenka. Zavedení pojmu	53
4.2 Liouvilleův teorém	54
4.3 Souvislost mezi rozdělovací funkcí f a hustotou (p_i, q_i, t)	56
4.4 Metoda nejpravděpodobnějšího rozdělení. Ideální atomový plyn	57
4.5 Rozdělení Fermiho-Diracovo a Boseovo-Einsteinovo	62
Studijní jednotka 10 - Mikrokanonický, kanonický a velký kanonický soubor.	66
5. Soustavy s konstantní energií a konstantním počtem částic. Mikrokanonický soubor (μ KS)	67
5.1 Vybudování mikrokanonického souboru	67
5.2 Určení termodynamických veličin pro μ KS. Klasický ideální plyn ...	69
6. Neizolované soustavy. Kanonický soubor (KS)	78
6.1 Vybudování kanonického souboru	78
6.2 Disperze energie v kanonickém souboru	82
6.3 Výpočet termodynamických veličin pro KS	85
7. Velký kanonický soubor (VKS)	88
7.1 Vybudování velkého kanonického souboru	88
7.2 Určení hustoty pravděpodobnosti stavu ve VKS	89

7.3 Výpočet termodynamických veličin pro VKS	92
8. Ne degenerované a degenerované soustavy	93
8.1 Podmínky pro přechod od kvantově mechanického popisu ke klasické fyzice	93
8.2 Fermiho plyn	94
8.3 Krystaly - termodynamický popis podle Delyeova modelu	97
Dodatek	101
D.1 Základní vztahy z teorie pravděpodobnosti	101
D.2 Věty o skládání pravděpodobností	103
D.3 Střední hodnota náhodné veličiny	104
D.4 Korelace	105
Literatura	106