

I. Úvod	4
II. Základní vratné změny plynu	5
01. Zadání cvičení	5
02. Metodický výklad	5
02.1 Měrné tepelné kapacity ideálních plynů ( $c_p$ , $c_v$ )	5
02.11 Měrná tepelná kapacita ( $c$ ) skutečných látek	7
02.2 Vnitřní energie a vnější objemová práce plynu	9
02.3 Entalpie plynů ( $I$ , $i$ )	10
02.4 Tlaková – vnitřní práce plynu ( $A_T$ )	11
02.5 Entropie plynů	12
02.6 Základní vratné změny plynu	15
02.61 Změna stavu při stálém objemu - izochorická změna	15
02.62 Změna stavu při stálém tlaku - izobarická změna	17
02.63 Změna stavu při stálé teplotě - izotermická změna	20
02.64 Změna stavu při stálé entropii - adiabatická či izoentropická změna	23
03. Zadání příkladů k řešení	29
III. Stanovení polytropického exponentu	32
01. Zadání cvičení	32
02. Metodický výklad	32
02.1 Určení polytropického exponentu ( $n$ )	34
02.2 Postup měření a vyhodnocení polytropických exponentů	38
03. Zadání protokolu	39
IV. Cykly tepelných motorů a spalovacích turbín	40
01. Zadání cvičení	40
02. Metodický výklad	40
02.1 Carnotův cyklus	40
02.11 Zvýšení účinnosti Carnotova přímého a obráceného cyklu	41
02.2 Teoretické - porovnávací cykly tepelných motorů	41
02.21 Teoretický cyklus zážehových motorů	42
02.22 Teoretický rovnotlaký cyklus	43
02.23 Teoretický smíšený cyklus	44
02.24 Teoretický cyklus rovnotlaké spalovací turbíny	45
03. Zadání příkladů k řešení	45
V. Kompresory a vývěvy	48
01. Zadání cvičení	48
02. Metodický výklad	48
02.1 Kompresní práce	48
02.2 Objemová účinnost ( $\eta_o$ )	50
02.3 Mechanická účinnost ( $\eta_m$ )	51
02.4 Výkonnost - průtok vzduchu	51
03. Zadání protokolu	53
VI. Určující veličiny par	54
01. Zadání cvičení	54
02. Metodický výklad	54
02.1 Mokrá pára	54
02.11 Vratné změny probíhající v mokré páře	54
02.2 Přehřátá pára	56
02.21 Vratné změny probíhající v přehřáté páře	56
02.3 Clausius - Clapeyronova rovnice par	58
03. Zadání příkladů k řešení	59

VII. Var vody za sníženého tlaku .....	61
01. Zadání cvičení .....	61
02. Metodický výklad .....	61
02.1 Postup měření .....	61
02.2 Naměřené a teoretické hodnoty .....	61
02.3 Metodika výpočtu teoretických hodnot tlaků ( $p_{tm}$ ) a teplot ( $t_{pm}$ ) .....	61
02.31 Výpočet hodnot teoretických tlaků ke každé měřené teplotě ( $p_{tm}$ ) .....	62
02.32 Výpočet hodnot teoretických teplot pro každý tlak ( $t_{pm}$ ) .....	62
03. Zadání protokolu .....	62
VIII. Chladicí zařízení .....	63
01. Zadání cvičení .....	63
02. Metodický výklad .....	63
02.1 Teoretické řešení chladicího oběhu .....	63
02.2 Měřicí trať chladicích oběhů - zařízení .....	64
03. Zadání protokolu .....	67
IX. Měření tepelného čerpadla .....	68
01. Zadání cvičení .....	68
02. Metodický výklad .....	68
02.1 Rozbor funkce kompresorového chladicího zařízení .....	68
02.2 Teoretické řešení oběhu tepelného čerpadla .....	69
02.3 Laboratorní trať s TČ .....	70
03. Zadání protokolu .....	71
X. Vlhký vzduch a změny jeho stavu .....	72
01. Zadání cvičení .....	72
02. Metodický výklad .....	72
02.1 Vlhkost vzduchu .....	72
02.2 Měrná hmotnost vlhkého vzduchu ( $p$ ) .....	73
02.3 Entalpie vlhkého vzduchu ( $i$ ) .....	74
02.4 Mollierův diagram vlhkého vzduchu .....	74
02.5 Izobarické úpravy - změny vlhkého vzduchu .....	74
02.51 Izobarické změny vlhkého vzduchu v rekuperačních výměnících .....	75
02.52 Izobarické mísení různě vlhkých vzdušnin .....	75
02.53 Izobarické vlhčení vzduchu .....	77
03. Zadání příkladů k řešení .....	79
XI. Ohřev proudu vlhkého vzduchu .....	82
01. Zadání cvičení .....	82
02. Metodický výklad .....	82
02.1 Určení relativní vlhkosti vzduchu .....	82
02.2 Princip měření průtočného ohřevu vlhkého vzduchu .....	82
02.3 Vyhodnocované veličiny .....	83
02.4 Převod naměřených veličin na fyzikální jednotky .....	84
02.5 Vyhodnocení veličin .....	84
03. Zadání protokolu .....	86
XII. Rozbor procesu sušení tepelným čerpadlem .....	87
01. Zadání cvičení .....	87
02. Metodický výklad .....	87
02.1 Rozbor teoretické soustavy s uzavřeným oběhem sušicího média .....	87
02.2 Rozbor teoretické soustavy s otevřeným oběhem sušicího média .....	88
02.3 Rozbor skutečné sušárny s ideálním TČ a uzavřeným oběhem sušicího média .....	89
02.4 Rozbor skutečné sušárny s ideálním TČ a otevřeným oběhem sušicího média .....	93

02.41 Sušárna + TČ s pevnou vazbou.....	93
02.42 Sušárna + TČ s volnou vazbou .....	94
02.5 Vliv ideální a skutečné výměny tepla na obou výměnících TČ .....	95
02.6 Laboratorní trať sušárny s TČ .....	96
03. Zadání protokolu.....	98
XIII. Rekuperační výměník tepla .....	100
01. Zadání cvičení.....	100
02. Metodický výklad .....	100
02.1 Teoretické řešení rekuperačního výměníku.....	101
02.11 Stanovení součinitele přestupu tepla na straně vody .....	102
02.12 Stanovení součinitele přestupu tepla na straně vzduchu.....	103
02.13 Tvarové řešení vstupní dýzy.....	104
03. Zadání protokolu.....	104
XIV. Výměník tepla s tepelnými trubnicemi.....	105
01. Zadání cvičení.....	105
02. Metodický výklad .....	105
02.1 Metody měření a vyhodnocení určujících veličin.....	105
02.11 Měření teplot ( $t_1$ ).....	105
02.12 Měření rychlosti proudění ( $w_1$ ) .....	107
02.13 Měření a vyhodnocení odporů proudění výměníkem .....	108
02.14 Výpočet průtoku vzduchu a jejich tepelných toků.....	108
02.15 Výpočet termické účinnosti výměníku .....	109
03. Zadání protokolu.....	109
XV. Seznam literatury .....	110
XVI. Přílohy .....	112

$$c = \frac{dq}{dT}$$

$$[\text{J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}] \quad (II-1)$$

Toboto výrazu je možno použiť v širák, keďže objem sa ohľadom mení pouze zanedbateľne (napríklad, zmena teploty 1 °C plynu však zmení objemu pri ohľadávaní nelze zanedbať).

Z prvého zákona termodynamiky plyne, že teplo dodané látke sa nepoužíva pouze k jejmu ohřevu, ale že část se spotřebuje k vykonání práce, tj. objemové práce  $da = p \cdot dv$ . Lze tedy předpokládat, že velikost práce vykonané práce při zvětšování objemu plynu při ohřevu musí být větší než velikost měrné tepelné kapacity plynu.

První zákon termodynamiky lze bez obtíží formulovat diferenciální rovnicí:

$$dq = du + da \quad (II-2)$$

Pak můžeme rovnici (II-2) obecně formulovat s využitím rovnic II-1 a II-2 následovně:

$$c = \frac{dq}{dT} = \frac{du}{dT} + \frac{da}{dT} = c_v + \frac{da}{dT} \quad (II-3)$$

Pro práci lze vyjádřit dva případy - tj. ohřevání plynu při konstantním objemu a při konstantním tlaku. Při ohřevání za konstantního objemu ( $dv = 0$ ) bude měrná tepelná kapacita ( $c_v$ ) podle rovnice II-3 dána:

$$c_v = \left( \frac{dq}{dT} \right)_v = \frac{du}{dT} \quad (II-4)$$