北京工业大学 2020——2021 学年第 1 学期 《工程热力学》期末考试试卷 A 卷

考试说明: 考试时间: 95 分钟; 考试方式: 闭卷; 适用专业: 建筑环境与能源 应用工程

承诺:

本人已学习了《北京工业大学考场规则》和《北京工业大学学生违纪处分条例》,承诺在考试过程中自觉遵守有关规定,服从监考教师管理,诚信考试,做到不违纪、不作弊、不替考。若有违反,愿接受相应的处分。

	若人:				学	号:			-	班号:			
0000	0000000000000	00000	00000	00000	0000	00000	00000000000	00000	000000000	00000000			0000
*	十十十十	$_{2}$ $+$	日石	++-	0	स्त	进八 100	//	土1年1生	以 /亞 /中 日	1半二	7/4-4	444

注:本试卷共 <u>3</u> 大题,共 <u>8</u> 贝,满分 100 分,考试时必须使用卷后附加的统一答题纸和草稿纸。

卷	面	成	结	汇	总	表	(阅卷教师填写)
. 177	ш	N		1	1	~	

题号	_	二	三	总成绩
满分				
得分				

得 分

一、是非题,对的划"√",错的划"×"(共10小题,每题2分,共20分)

- 1、湿空气的露点温度一定小干湿球温度。(×)
- 2、实际过程都是不可逆的, 所以熵不变的过程是不可能发生的。(×)
- 3、当热力过程的初、终状态确定时,热量和功量就可以确定。(X)
- 4、水蒸气在定温过程前后温度不变(ΔT =0),则其热力学能也不变(Δu =0)。

(X)

- 5、使用渐缩喷管无法使气流达到音速。(×)
- 6、混合气体的热力学能是温度的单值函数。(×)
- 7、可逆过程一定是准静态过程,但准静态过程不一定是可逆过程。(✓)
- 8、只要室外大气未达到 0° 、凉在室外的湿衣服不会结冰。(\times)

- 9、实际气体的压缩因子可以等于1。(√)
- 10、系统向外界放出热量,其温度一定降低。(×)

得 分

二、简答题 (共7小题, 每题5分,共35分)

- 1、某远洋货船真空造水设备的真空度为 0.0917MPa, 当地大气压力为 0.1013MP
- a,当航行至另一海域,其真空度变为 0.0874 MPa,而当地大气压力变为 0.097 MPa。试问该真空造水设备的绝对压力有无变化,为什么?

答:无变化。因为 A 地和 B 地的造水设备绝对压力相等。 $p_{A}=p_{b,A}-p_{v,A}=0.1013-0.0917=0.0096$ MPa, $p_{B}=p_{b,B}-p_{v,B}=0.097-0.0874=0.0096$ Mpa

2、铁棒一端浸入冰水混合物中,另一端浸入沸水中,经过一段时间,铁棒各点温度保持稳定,试问:铁棒是否处于平衡状态?为什么?

答: 否。此过程为稳态导热过程,内部温度不均匀,所以铁棒处于稳定的非平衡状态。

- 3、什么是制冷系数和制热系数,写出相应的表达式。
 - (1) 制冷系数指制冷量与电耗量之比, $\varepsilon = \frac{q_2}{w}$
 - (2) 制热系数指制热量与电耗量之比, $\varepsilon' = \frac{q_1}{w}$

4、水的汽化潜热是否是常数?如果是常数,其值为多少?如果不是常数,随温度有什么变化规律?

答:水的汽化潜热不是常数。随着温度的提高,汽化潜热逐渐缩小,达到临界温度时汽化潜热等于零。

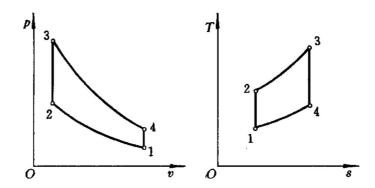
5、试说明什么是第一代永动机和第二代永动机,它们与热力学定律有什么关系?

答:第一类永动机指的是:没有持续热量的输入,系统就可以作功。与热力学第一定律矛盾。 第二类永动机指的是:单一热源的热量可以完全变成功。与热力学第二定律矛盾。

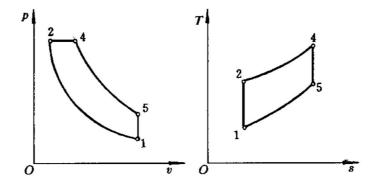
6、系统熵变、熵产和熵流三者之间的关系如何?三者的物理含义是什么。

答:在一个热力系统中,熵的变化可分为熵流和熵产。熵流 dsf 可正、可负、可为零;熵产 dsg 只能为正,或为零。熵流表明系统与外界换热(无论可逆与否)引起的系统熵变,系统吸热为正,放热为负,过程绝热为零。熵产是不可逆因素造成的系统熵的增加,即不可逆性对系统熵变的"贡献",熵产只能是正值,极限情况(可逆过程)为零。

- 7、简述内燃机定容加热过程或者定压加热过程的工作原理,并在p-v图和T-s图上画出循环的各个过程。
- (1) 定容加热循环:由绝热压缩过程 1-2、定容加热过程 2-3、绝热膨胀过程 3-4 以及定容加热过程 4-1 四个可逆过程构成的活塞内燃机理想循环,也称奥托循环。该循环的主要特征在于加热过程为定容过程。



(2) 定压加热循环:由绝热压缩过程 1-2、定压加热过程 2-3、绝热膨胀过程 3-4 以及定容加热过程 4-1 四个可逆过程构成的活塞内燃机理想循环,也称狄塞尔循环。该循环的主要特征在于加热过程为定压过程。



得 分

三、计算题 (共3小题, 每题15分,共45分)

1、(15分) 空气在刚性容器内被可逆压缩,压缩前压力为 0.1MPa,温度为 300K,压缩后压力为 0.8MPa,如果压缩分别经定温、绝热和 n=1.2 的多变过程,试求 三种压缩过程中每 kg 空气压缩所耗的技术功、压缩后温度及熵变,并在 T-s 图上表示三个过程。设空气 $\kappa=1.4$, $c_p=1.004$ kJ/(kg·K)。

解: (1) 求各点参数

点 1:
$$p_1 = 0.1 \,\text{MPa}$$
, $T_1 = 300 \,\text{K}$, $v_1 = \frac{R_g T_1}{p_1} = 0.86 \,\text{m}^3/\text{kg}$

点
$$2_{\text{T}}$$
: $p_2 = 0.8 MPa$, $T_2 = T_1 = 300 K$, $v_2 = \frac{R_g T_2}{p_2} = 0.11 m^3 / kg$

点
$$2_{s}$$
: $p_{2} = 0.8MPa$, $T_{2} = T_{1} \left(\frac{p_{2}}{p_{1}}\right)^{\frac{k-1}{k}} = 543K$, $v_{2} = \frac{R_{g}T_{2}}{p_{2}} = 0.20m^{3} / kg$

点
$$2_n$$
: $p_2 = 0.8 MPa$, $T_2 = T_1 \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{n-1}{n}} = 424 K$, $v_2 = \frac{R_g T_2}{p_2} = 0.15 m^3 / kg$

(2) 求技术功

$$w_{sT} = -\int_{1}^{2_{T}} v dp = RT_{1} \ln \frac{p_{1}}{p_{2}} = -179 \text{ kJ/kg}$$

$$w_{ss} = h_{1} - h_{2} = \frac{kR}{k - 1} (T_{1} - T_{2}) = -244 \text{kJ/kg}$$

$$w_{sn} = -\int_{1}^{2_{n}} v dp = \frac{nR}{n - 1} (T_{1} - T_{2}) = -213 \text{kJ/kg}$$

(3) 求熵变

$$\Delta S_{12_T} = -R \ln \frac{p_2}{p_1} = -596 \text{kJ/kg.K}$$

 $\Delta S_{12_T} = 0$

资料由公众号【丁大喵】收集整理并免费分享

$$\Delta S_{12_n} = c_p \ln \frac{T_2}{T_1} - R \ln \frac{p_2}{p_1} = -251 \text{J/kg.K}$$

2、(15 分) 1kg 空气进行不可逆绝热压缩,由 p_1 =0.1MPa, T_1 =300K 增加到 0.3MPa。不可逆压缩过程所消耗的功是可逆过程的 1.1 倍,试求压缩终了时的温度及空气熵的变化.(已知空气的气体常数为 287J/(kg·K),比热比 κ =1.4)

解: 进行可逆过程时
$$T_2 = T_1 \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{\kappa-1}{\kappa}} = 300 \times (3)^{\frac{1.4-1}{1.4}} = 410K$$

$$w = -\Delta u = -\frac{Rg}{\kappa - 1}(T_2 - T_1) = -\frac{287}{0.4}(410 - 300) = -78.925kJ/kg$$

进行不可逆过程时 w'=1.1w=-86.8175kJ/kg

 $q=0=\Delta u+w$,则 $\Delta u=-w'=86.8175 \text{ kJ/kg}=c_v(T_2,T_1)$

故
$$T_{2'} = \frac{\Delta u}{c_v} + T_1 = \frac{\Delta u}{Rg} (\kappa - 1) + T_1 = \frac{86.8175}{0.287} \times 0.4 + 300 = 421K$$

$$\Delta s = c_p \ln \frac{T_{2'}}{T_1} - Rg \ln \frac{p_2}{p_1} = 1004 \times \ln \frac{421}{300} - 287 \ln 3 = 24.9J / kgK$$

3、(15 分) 渐缩喷管进口空气的压力 p_1 =2.5MPa,温度 t_1 =80℃,流速 c_1 =50m/s,喷管背压 p_b =1.5MPa。(1) 求喷管出口的气流速度 c_2 ,状态参数 v_2 及 T_2 。如喷管出口截面积 f_2 =1cm²,求质量流量;(2) 如果喷管的背压变成 p_b =0.1MPa,求此时渐缩喷管出口流速及质量流量各为多少?(空气为双原子气体,空气的气体常数为 287J/(kg·K), κ =1.4,临界压力比为 0.528, c_p =1.004kJ/(kg K)。)

解: (1) 滞止压力
$$T_0 = T_1 + \frac{c_1^2}{2c_p} = (273 + 80) + \frac{50^2}{2 \times 1004} = 354.24 K$$

滯止压力
$$p_0 = p_1 \left(\frac{T_0}{T_1}\right)^{\frac{\kappa}{\kappa-1}} = 2.5 \times \left(\frac{354.24}{353}\right)^{\frac{1.4}{1.4-1}} = 2.53 MPa$$

 $p_c = \beta p_0 = 0.528 \times 2.5 = 1.336 \text{MPa} < p_b = 1.5 \text{MPa}$

所以渐缩喷管出口压力 $p_2=p_b=1.5$ MPa

出口流速
$$c_2 = \sqrt{2\frac{\kappa}{\kappa - 1}R_gT_0} \left[1 - \left(\frac{p_2}{p_0}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}}\right] = 314.22 \text{m/s}$$

$$T_2 = T_0 \left(\frac{p_2}{p_0}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}} = 305K$$

$$v_2 = \frac{R_g T_2}{p_2} = 0.058356 \text{m}^3 / kg$$

(2) $p_c = \beta p_0 = 0.528 \times 2.5 = 1.336 \text{MPa} > p_b = 0.1 \text{MPa}$

所以渐缩喷管出口压力 $p_2=p_c=\beta p_0=0.528\times 2.5=1.336$ MPa

出口流速
$$c_2 = \sqrt{2\frac{\kappa}{\kappa - 1}R_gT_0\left[1 - \left(\frac{p_2}{p_0}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}}\right]} = 344.53 \text{ m/s}$$

$$T_2 = T_0 \left(\frac{p_2}{p_0}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}} = 295.155K$$

$$v_2 = \frac{R_g T_2}{p_2} = 0.063405 \text{m}^3 / kg$$

资料由公众号【丁大喵】收集整理并免费分享

质量流量
$$q_m = \frac{c_2 \cdot f}{v_2} = \frac{344.53 \times 1 \times 10^{-4}}{0.063405} = 0.543 kg / s$$