南京航空航天大学

2017年硕士研究生入学考试初试试题 (A卷)

科目代码: 917

科目名称: 工程热力学(专业学位)

满分: <u>150</u> 分

注意:①认真阅读答题纸上的注意事项;②所有答案必须写在<mark>答题纸上</mark>,写在本试题纸或草稿纸上均无效;③本试题纸须随答题纸一起装入试题袋中交回!

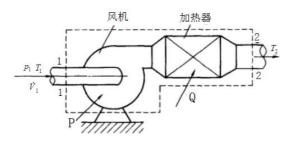
一、简答分析题(共50分)

1、(6分)一绝热刚性容器用隔板分成两部分。左边盛有高压理想气体,右边为真空。快速抽取隔板后,容器内的气体温度将如何变化?简要说明理由。

- 2、(6分)气体经历某过程,吸热 100kJ,同时热力学能增加了 150kJ,该过程肯定是个膨胀过程。这个说法正确吗?简要说明理由。
- 3、(6 分) 压气机采用三级压缩, p_1 是压气机第一级进口压力, p_4 是最后一级的出口压力,则每级的最佳增压比为 $\pi=\frac{1}{3}\,p_4$ 。该说法正确吗?若不正确,则最佳增压比为多少?
- 4、(6分)干饱和蒸汽被等熵压缩后,将变为湿蒸汽。这个说法正确吗?简要说明理由。
- 5、(6分)采用蒸汽再热循环,可以通过提高热循环的最高压力,来提高循环的热效率。这个说法正确吗?简要解释原因。
- 6、(6分)关于制冷循环,试说明: 1)家用空调里面为何利用节流阀取代膨胀机? 2)压缩空气制冷循环中能用节流阀代替膨胀机吗?
- 7、(6 分)工质稳定流过一个渐缩喷管,不管是否有摩擦损耗,喷管出口速度 c_{f2} 都可用公式 $c_{f2} = \sqrt{2(h_0 h_2)} = \sqrt{2c_p(T_0 T_2)}$ 加以确定。因此有人认为无论有、无摩擦损耗, c_{f2} 都是相同的,你认为如何?为什么?
- 8、(8分)有人改进了奥托循环,使其膨胀比大于压缩比,试作出 T-S 图并讨论该循环的效率与奥托循环效率的大小。假设进气、压缩和燃料等参数都相同。
- 二、(10 分)某热风洞的气源由一台风机和加热器组成,如图所示。空气进入风机时的参数: $p_1=100kPa$, $t_1=27^{\circ}\mathrm{C}$,风量 $V_1=2000\,m^3/h$ 。通过加热器后空气温度为 $t_2=150^{\circ}\mathrm{C}$,压力保持不变。已知风机功率 P=2kW ,系统散热损失为 $Q_{loss}=5kW$ 。空气为理想气体,比热为定值且 $c_v=0.7175\,kJ/(kg\cdot K)$, $c_p=1.0045\,kJ/(kg\cdot K)$ 。

试求: 1) 空气在加热器中吸收的热量Q;

2) 整个过程中,单位质量空气的热力学能和焓的变化量。



三、(10分)利用一个超大的罐子向一个包有隔热材料的刚性小型容器充气,罐子内的空气状态为0.5MPa、300K。刚性小型容器内原有0.1MPa,280K的空气。开启阀门,气体迅速充入容器。求当罐内压力为0.4MPa时,刚性小型容器内的温度。

四、(10 分) 空气在涡轮中由初态不可逆绝热膨胀到 150 $\mathbb C$, 求该过程的比熵变化。已知由同一初态可逆绝热膨胀到同一背压时,终态的温度为 130 $\mathbb C$ 。在 T-S 图上表示出两过程。空气视为理想气体, $c_p=1.005\,kJ/kg\cdot K$ 。

五、(15 分)100kPa、20°C下的环境空气以 4kg/s 的流量通入压缩机(忽略入口流速),被以 n=1.3 的多变过程可逆压缩,压缩机出口气体参数为 900kPa、60 \mathbb{C} 。同时压缩机利用 20 \mathbb{C} 的冷却水进行冷却,冷却水的出口温度为 30 \mathbb{C} 。假设环境为 20 \mathbb{C} ,水的比热为 4.18kJ/(kg.K)。忽略压气机进出口空气动能、位能差。

试求: 1) 冷却水的质量流量;

- 2) 压缩机的耗功;
- 3) 系统可用能的损失。

六、(15 分)封闭气缸中气体初态 p_1 =8MPa, t_1 =1300℃,经过可逆多变膨胀过程变化到终态 p_2 =0.4MPa, t_2 =400℃。已知该气体的气体常数 Rg=0.287kJ/(kg·K),比热容为常数, c_V =0.716 kJ/(kg·K)。

试求: 1) 该多变过程的多变指数;

- 2) 该多变过程的比膨胀功;
- 3) 判断气体在该过程中是放热还是吸热?

七、(20 分)某超大罐子中存有温度为 300K、压力为 0.5MPa 的 CO 和 CO₂ 混合气体,其质量比为 1:9,通过一个最小截面为 $0.03m^2$ 的渐缩喷管喷入大气,求喷管出口速度和流量。假设 CO 和 CO₂ 为定比热容理想气体, $c_{p,CO}$ =1.040 kJ/(kg.K), $c_{p,CO2}$ =0.846 kJ/(kg.K), $c_{v,CO}$ =0.744 kJ/(kg.K), $c_{v,CO2}$ = 0.657kJ/(kg.K) 。大气压力为 0.1MPa。

八、 $(20 \, f)$ 一理想气体循环由下列过程组成: 1) 由初温 T_1 开始定容加热过程,定容增压比为 π 。2) 可逆绝热膨胀过程,压力降回初压。3) 定压压缩过程,体积又回到循环初始值。该循环称为勒诺循环。

试在 p-v 图上和 T-s 图上画出这个循环,并证明: 1) 热效率为 $\eta_{\rm t} = 1 - \frac{\kappa(\pi^{\frac{1}{\kappa}} - 1)}{\pi - 1}$; 2)循环功为

 $w_0 = \frac{R_{\rm g}T_1}{\kappa - 1} (\pi + \kappa - 1 - \kappa \pi^{\frac{1}{\kappa}})$ 。式中 κ 和 $R_{\rm g}$ 分别为该理想气体的定熵指数和气体常数。