南京航空航天大学

2014 年硕士研究生入学考试初试试题 (A 卷)

科目代码: 817

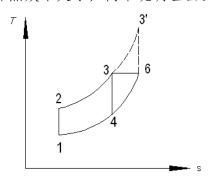
科目名称: 工程热力学

满分: 150 分

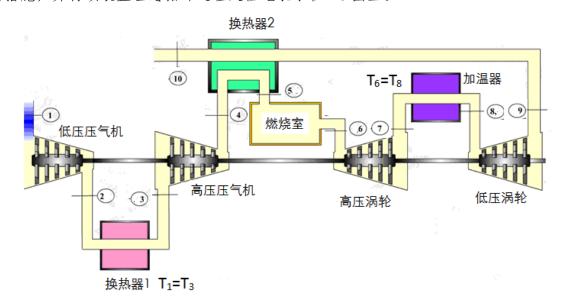
注意:①认真阅读答题纸上的注意事项;②所有答案必须写在<mark>答题纸上</mark>,写在本试题纸或草稿纸上均无效;③本试题纸须随答题纸一起装入试题袋中交回!

一、 简答题(共55分)

- 1、(5分)工质经历正向循环,其熵变大于零;经历逆向循环,其熵变小于零。该说法正确吗?简要说明理由。
- 2、 (5分) 如何理解准平衡过程就是"过程进行得很慢, 驰豫时间很短的过程"?
- 3、(5分)由理想气体混合物分压力及分体积的定义可推断: $p_iV = pV_i$ 。该推断成立吗? 简要说明理由。
- 4、(8分)在冬季,室外空气条件相同的情况下,A房屋顶有结霜现象,而B房屋顶则无结霜现象,试分析产生此现象可能的原因。
- 5、(8分)喷管内有摩擦阻力时,其出口的流速、流量、焓、比体积、温度、熵与无摩擦阻力(等熵过程)时有何区别(假定进出口压力降相同,工质为理想气体)?
- 6、(8分)与理想气体比较,实际气体的两个最大特点是什么?试推导范德瓦尔气体在定温膨胀时所作的膨胀功。($p = \frac{RT}{V_m b} \frac{a}{V_m^2}$)
- 7、 $(8\, \mathcal{G})$ 若未饱和湿空气被等容冷却到其中水蒸气刚开始凝结的温度 T_v ,问此温度比露点温度 T_d 高还是低?为什么?(要求借助水蒸气 $^{-v}$ 图加以说明)
- 8、(8分)如图所示,循环 1-2-3-4-1 和循环 1-2-3'-6-1 均为燃气轮机装置中的理想定压循环,循环 1-2-3-6-1 为在理想极限条件下采用定温膨胀的燃气轮机循环,在没有回热的情况下,试比较三个循环的循环热效率大小,简单说明理由。



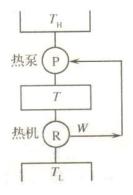
二、(10分)某燃气轮机装置部件示意图如下图,分析下图中装置使用了哪些提高循环热效率的措施,并将该装置理想循环过程定性地表示在 T-S 图上。



三、 $(13 \, \mathcal{A})$ 一可逆热机以理想气体为工质,自状态 1 定容吸热达到状态 2 ,接着绝热膨胀到状态 3 ,再定压返回状态 1 完成循环。1)画出该循环的 p-v 图;2)证明该循环热效率

$$\eta_t = \frac{w_{net}}{Q_1} = 1 - k \frac{V_3 / V_1 - 1}{p_2 / p_1 - 1}$$

四、(12 分)某人声称可在 T_H = 385K、T = 350K、 T_L = 297.5K 这 3 个恒温热源之间设计一整套理想的热力设备,如下图。该设备可将 T 热源中 100kJ 热量的 50%传给 T_H 高温热源,其余 50%放给 T_L 低温热源,试判断 1)该方案能否实现?为什么?2)如果可以实现,计算传给 T_H 热量的极限值是多少?



五、 $(12 \, \mathcal{G})$ 2kg 质量的某种理想气体按可逆多变过程膨胀到原有体积的 3 倍,温度则从 300 ℃降到 60 ℃,膨胀过程中做功 400kJ,吸热 80kJ。求该气体的比定压热容 c_p 及气体常数 R_g 。 (假设该气体比热容为常数)。

六、(13 分) 现有 5kg 水处于温度为 $T_0 = 20$ ℃环境中,1) 若将其加热到 70 ℃,试求热水所具有的可用能;2) 如果再在 70 ℃热水中掺入 3kg、20 ℃的凉水,并使冷、热水充分混合,试求全部可用能的损失。已知水的比热容为 4.187 $kJ/kg \cdot K$ 。

七、(15分) 温度为 300K 天然气(甲烷)绝热节流后压力由 4MPa 降为 2MPa,试求: 1)节流造成天然气比熵的增加 Δs ; 2) 节流造成天然气熵产 δs_g ; 3)如果上述参数的天然气经过透平可逆绝热膨胀,压力也降为 2MPa,那么每 kg 天然气将能做出多少功? 4)将上述绝热节流过程和可逆绝热膨胀过程分别表示在 T-s 图和 P-v 图上。天然气(甲烷)视为定比热容理想气体, $k_0=1.3$, $R_g=518.3$ J/(kg·K)。

八、(20 分)某单位设计了一套超音速试验系统,压气机提供压力和温度分别为 $p_1=13.8MPa$ 、 $T_1=43.3$ ℃的高压气体,采用喉部截面积为 1mm^2 的缩放喷管实现超音速流动,设计时要求出口截面上压力达到喉部压力的 10 倍。假设该喷管工作环境压力为 0.1 Mpa,试求稳定工作时,该缩放喷管的流量、出口截面上的马赫数以及马赫数为 0.8 截面的面积。忽略喷管进口速度,空气视为定比热理想气体, $R_g=0.287kJ/(kg\cdot K)$, k=1.4, $c_p=1.005kJ/(kg\cdot K)$ 。