

中山大学

2019 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码：932

科目名称：工程热力学 B

考试时间：2018 年 12 月 23 日下午

考生须知

全部答案一律写在答题纸上，答在试题纸上的不计分！答题要写清题号，不必抄题。

1. 填空题（每小题 5 分，共 40 分）

- (1) 对于热力系统而言，开口系统和闭口系统的区别是_____。
- (2) 温度、热量、热力学能、焓、定容比热容这五个参数中，_____是状态量，_____是过程量。
- (3) 工质流经汽轮机、燃气轮机等动力机时，若工质与外界交换的热量、工质的宏观动能变化和宏观势能变化均可忽略，则单位质量工质对外界所作的功量 w 与工质在入口处的比焓 h_1 及出口处的比焓 h_2 之间的关系为_____。
- (4) 若一定质量的空气经历可逆过程和不可逆过程均可从初态 1 到达终态 2，则可逆过程的熵变 S_R 与不可逆过程的熵变 S_I 的大小关系为_____。
- (5) 理想气体定压比热容 c_p 和定容比热容 c_v 之差与气体摩尔质量 M 及通用气体常数 R 的关系为_____。
- (6) 由理想气体多变过程的过程方程 $p v^n = \text{常数}$ ，可得该过程在 $p-v$ 图上的过程曲线斜率 $\frac{dp}{dv}$ 等于_____。
- (7) 一般的内燃机循环按不同燃烧方式可归纳成三类理想循环：_____、_____、_____。
- (8) 定压燃烧的燃气轮机循环可简化为四个过程：_____、_____、_____、_____。

2. 简答题（每小题 10 分，共 30 分）

- (1) 对于热力状态而言，什么是平衡状态？对于热力过程而言，什么是准平衡过程？
- (2) 工程热力学中对功量和热量的正负分别有怎样的规定？在这些规定下，静止闭口系统的能量方程 $Q=\Delta U+W$ 和稳定流动开口系统的能量方程 $Q=\Delta H+W_s+\frac{1}{2}m\Delta c^2+mg\Delta z$ 的物理意义分别如何表述？
- (3) 对于热力循环，克劳修斯积分等式成立的条件是什么？该等式如何用文字表述？对于热力循环，克劳修斯积分不等式成立的条件是什么？该不等式如何用文字表述？

3. 计算题（每小题 20 分，共 80 分）

- (1) 某燃气轮机装置包含压气机、燃烧室、喷管、涡轮四个主要部件。压气机入口处空气的比焓 $h_1=300\text{ kJ/kg}$ ，经压气机绝热作功后，出口处空气的比焓 $h_2=620\text{ kJ/kg}$ 。随后空气与燃料的混合物在燃烧室定压燃烧形成燃气。燃气再进入喷管绝热膨胀后速度 $c_4=1000\text{ m/s}$ 。最后燃气进入涡轮，对涡轮绝热作功，燃气热力状态不变但速度变为 $c_5=100\text{ m/s}$ 。求：①压气机对空气作功的功率为多少（空气流量为 100 kg/s ，忽略空气宏观动能和势能变化）？②燃气对涡轮作功的功率为多少（燃气流量近似为 100 kg/s ，忽略燃气宏观势能变化）？③燃气轮机装置的总功率为多少？
- (2) 空气从初态 0.9 m^3 、 30°C 、 200 kPa ，可逆地压缩到终态 300°C 、 800 kPa ，试求压缩过程的熵变（设空气的比热容为定值，其气体常数为 $R_A=287\text{ J/(kg}\cdot\text{K)}$ ，其绝热指数为 $k=1.4$ ）。
- (3) 在某燃气轮机装置中，用从涡轮排出的气体在空气回热器中对空气进行加热，然后将加热后的空气送入燃烧室参与燃烧。若空气在空气回热器中从 130°C 定压加热到 340°C ，试按下列比热容计算“对单位质量空气所加入的热量”：①按空气真实比热容计算（空气的摩尔定压热容为 $C_{p,m}=a_0+a_1T+a_2T^2$ ，其中 $a_0=28.15\text{ J/(mol}\cdot\text{K)}$ ， $a_1=1.967\times 10^{-3}\text{ J/(mol}\cdot\text{K}^2)$ ， $a_2=4.801\times 10^{-6}\text{ J/(mol}\cdot\text{K}^3)$ ，其摩尔质量为 $M_A=0.02897\text{ kg/mol}$ ）；②按空气定值比热容计算（空气的气体常数为 $R_A=287\text{ J/(kg}\cdot\text{K)}$ ，其绝热指数为 $k=1.4$ ）。
- (4) 某内燃机的绝热压缩过程的初态缸内空气压力为 98 kPa ，温度为 30°C ，压缩后容积为原来的 $1/15$ 。试计算终态缸内空气压力、温度和过程中压缩单位质量空气的容积功（设空气的比热容为定值，其气体常数为 $R_A=287\text{ J/(kg}\cdot\text{K)}$ ，其绝热指数为 $k=1.4$ ）。