

昆明理工大学 2008 年硕士研究生招生入学考试试题(A 卷)

考试科目代码： 824

考试科目名称： 工程热力学

试题适用招生专业： 动力机械及工程

考生答题须知

- 所有题目（包括填空、选择、图表等类型题目）答题答案必须做在考点发给的答题纸上，做在本试题册上无效。请考生务必在答题纸上写清题号。
- 评卷时不评阅本试题册，答题如有做在本试题册上而影响成绩的，后果由考生自己负责。
- 答题时一律使用蓝、黑色墨水笔或圆珠笔作答（画图可用铅笔），用其它笔答题不给分。
- 答题时不准使用涂改液等具有明显标记的涂改用品。

一、填空（每空 1 分，共 40 分）

- 能量转换装置中工质状态变化的热力过程常可以近似地看作(1) __、(2) __、(3) __、(4) __、(5) __。
- 系统从一个平衡状态到另一个平衡状态，完全取决于系统和外界的(1) __。
- 对于所有处于热平衡系统，都有一个相同数值的表征系统宏观特征的(1) __参数。
- 气体的摩尔容积与(1) __无关，与(2) __有关。
- 当系统和外界间传递容积变化功时，推动作功的势是(1) __，状态坐标是(2) __；当系统和外界传递热量时，系统的(3) __是推动热量传递的势，而作为传递热量的状态坐标称为(4) __。
- 热力学第二定律的数学表达式为(1) __，(2) __。
- 在状态参数坐标图上，热力循环可分为(1) __和(2) __两种。按顺时针方向进行的是(3) __，其目的是利用来产生(4) __，例如(5) __。按逆时针方向进行的是(6) __，其目的是付出一定代价使热量从(7) __传向(8) __，例如(9) __。
- 提高热机循环热效率的方法是(1) __及(2) __。
- 闭口系统在热力过程中从外界接受的热量，一部分用来增加(1) __，另一部分用于(2) __。
- 在两恒温热源间有两个可逆的循环，一个是(1) __，另一个是(2) __。
- $\Delta h = c_p \cdot \Delta t$ 对于理想气体适用于(1) __热力过程；对实际气体适用于(2) __热力过程。
- 理想气体的 $c_p - c_v = (1) \text{ } \text{J/(kg}\cdot\text{K)}$ 。 c_p 等于定压条件下温度升高 1K 时(2) __。
- 可逆过程中系统的熵的变化是(1) __的标志。当系统接受热量时，系统的熵(2) __；当系统放出热量时，系统的熵(3) __；而当系统的熵(4) __时，系统和外界不传递热量。
- 当设备中工质的压力低于环境压力时，若测得真空 $P_v = 0.08 \text{ MPa}$ ，环境压力 $P_a = 0.1 \text{ MPa}$ ，则工质的绝对压力 $P = (1) \text{ MPa}$ 。
- 某热机在 $T_1 = 2000 \text{ K}$ 和 $T_2 = 600 \text{ K}$ 的两恒温热源间进行热力循环，则其最高热效率为(1) __。

二、名词解释（每题 3 分，30 分）

- 工质
- 平衡状态
- 焓
- 绝热系统
- 准静态过程
- 理想气体
- 热力循环
- 热力学能
- 可逆过程
- 孤立系统

三、判断题（正确的划“√”，错误的划“×”；每小题 2 分，共 20 分）

- 热量与功都是系统和外界通过边界传递的能量。

2. 任何情况下，工质放热，其熵必然减小。
3. 热力系没有通过边界与外界交换能量，系统的热力状态也可能发生变化。
4. 理想气体的 $k = c_p / c_v$ 与气体状态有关。
5. 对于一定的理想气体，凡是温度相同的状态，它们的内能和焓也必相等。
6. 卡诺循环的热效率永远小于 1。
7. 热力学能是系统内部储存能量的唯一形式。
8. 循环净功越大，则循环的热效率也越大。
9. 刚性绝热容器内的气体，只要内部不存在压差、温差，就处于平衡状态。
10. 两个给定热源间工作的所有可逆热机的热效率不一定相同。

四、问答题（每题 10 分，30 分）

1. 某一工质在相同的初态 1 和终态 2 之间分别经历 2 个热力过程，一为可逆过程，一为不可逆过程。试比较这两个过程中相应外界的熵变化量哪一個大，为什么
2. 在强迫流动中，一般用雷诺数判断流动的流态是层流还是湍流，解释其原因，并定性推出雷诺数的表达式。
3. 气缸内储存完全不可压缩的流体，气缸的一端被封闭，另一端是活塞，气缸是绝热静止封闭的，试问：若用方法使流体的压力从 $0.2 MP_a$ 生到 $0.4 MP_a$ ，热力学能有无变化？焓有无变化？

五、计算题（每题 15 分，30 分）

1. 有一台涡轮机，其进口的燃气温度为 $1100 K$ 、压力为 $0.5 MPa$ 。设进行一个绝热膨胀过程，其压力降低到 $0.1 MPa$ ，而过程效率为 90% 。试求燃气所作的轴功、膨胀终了的温度及过程中燃气的熵的变化。

(燃气的气体常数 $R_g = 0.2871 \text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})$ ，比定压热容 $c_{p0} = 1.004 \text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})$ ，比定容热容 $c_{v0} = 0.716 \text{ kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})$)

2. 有 A、B 两个卡诺热机串联工作，A 从温度为 $627K$ 的热源吸热，向温度为 T 的热源放热；B 从温度为 T 的热源取得 A 排出的热量，向温度为 $27K$ 的热源放热。在下述情况下试求温度 T ：

 - (1) 当两热机的循环净功相同时；
 - (2) 当两热机的效率相同时。