

中国人民解放军后勤工程学院
2012 年攻读硕士学位研究生入学考试
试 题

考试科目（代码）：工程热力学与传热学（822）

一. 简答题（每小题 7 分，共 42 分）

1. 给自行车轮胎打气，达到相同的压力，问冬季和夏季打入轮胎的空气质量是否相同？为什么？
2. 稳定流动过程能够同时满足下列三个公式，为什么？ ① $\delta q = du + \delta w$ ② $\delta q = dh + \delta w$ ③ $\delta q = dh + \frac{1}{2}dc^2 + gdz + \delta w_s$
3. 在保持湿空气的温度不变、压力不变，而增加其含湿量时，湿空气的相对湿度和露点将会如何变化？依据是什么？
4. 试分析室内暖气片的散热过程，各环节有那些热量传递方式？以暖气片管内走热水为例。
5. 什么是临界热绝缘直径？平壁外和圆管外敷设保温材料是否一定能起到保温的作用，为什么？
6. 窗玻璃对红外线几乎是不透过的，但为什么隔着玻璃晒太阳却使人感到暖和？

二. 填空题（每小题 1.5 分，共 15 分）

1. 在热力过程中内能的变化量仅取决于过程的_____状态和_____状态，而与过程经历的路径和性质无关，所以 $\Delta u_{1-2} = \text{_____}$ 。
2. 当忽略工质的动能和位能，随流动工质所转移的能量是_____，当 1kg 工质流入系统时，带入系统的能量是_____和_____之和，其中_____是机械能。
3. 任何工质在可逆定压过程中吸入的热量等于工质的_____。
4. 水蒸汽经可逆绝热膨胀，其熵_____、温度_____、焓_____。
5. 若湿空气的温度为 T，湿空气中干空气的温度为 Ta，湿空气中的水蒸汽温度为 Tb，则 T _____ Ta _____ Tb。
6. 导热系数的大小表征物质_____能力的强弱。
7. 当 $Pr > 1$ 时，粘性扩散 _____ 热量扩散，速度边界层厚度 _____ 温度边界层厚度；当 $Pr < 1$ 时，粘性扩散 _____ 热量扩散，速度边界层厚度 _____ 温度边界层厚度。
8. 换热器热计算分两种情况：_____ 和 _____。
9. 投射辐射是单位时间内投射到灰体表面的单位面积上的 _____。
10. 在同样的换热条件下珠状凝结换热系数比膜状凝结换热系数大 _____ 倍。

三. 选择题（每小题 1 分，共 10 分）

1. 下述哪种手段对提高管内强制对流换热表面传热系数无效？（ ）
A. 提高流速 B. 增大管径
C. 采用入口段效应 D. 采用导热系数大的流体
2. 增强传热的目的是（ ）。
A. 提高传热系数 B. 增加传热面积
C. 提高传热速率 D. 提高传热温差

- A. 提高传热系数，减小传热量 B. 降低传热系数，加大传热量
 C. 降低传热系数，减小传热量 D. 提高传热系数，加大传热量
3. 灰体指的是发射率与吸收率的关系为（ ）的物体。
 A. $\epsilon \geq \alpha$ B. $\epsilon < \alpha$ C. $\epsilon > \alpha$ D. $\epsilon = \alpha$
4. 付里叶定律所研究的导热物体是_____的连续介质。
 A. 各向异性； B. 各向同性； C. 任意 D. λ 为常数
5. 描述空气受迫流动换热的准则方程式的形式为（ ）。
 A. $Nu = f(Re, Pr, Gr)$ B. $Nu = f(Re, Pr)$
 C. $Nu = f(Re)$ D. $Nu = f(Gr, Pr)$
6. 均质等截面杆两端的温度由分别维持 t_1 、 t_2 ($t_1 \neq t_2$) 的两热源保持 t_1 和 t_2 不变，取此杆为系统，则系统处于（ ）。
 A. 平衡状态，因其各截面温度不随时间改变
 B. 非平衡状态，因其各截面温度不等
 C. 平衡状态，因其各截面温度不随时间而改变，且流入系统的热量等于流出系统的热量
 D. 非平衡状态，因其处于重力场中
7. $q = \Delta h + wt$ ，适用于（ ）。
 A. 理想气体、闭口系统、可逆过程
 B. 实际气体、开口系统、可逆过程
 C. 任意气体、开口系统、任意过程
 D. 任意气体、开口系统、稳流过程
8. 有位发明家声称他设计了一种机器，当这台机器完成一个循环时，可以从单一热源吸收 1000kJ 的热，并输出 1200kJ 的功，这台热机（ ）。
 A. 既不违反第一定律，也不违反第二定律
 B. 违反了第一定律和第二定律
 C. 违反了第一定律
 D. 违反了第二定律
9. 湿空气的焓 h 为（ ）。
 A. 1kg 湿空气的焓
 B. 1m^3 湿空气的焓
 C. 1kg 干空气与 1kg 水蒸气焓之和
 D. 1kg 干空气的焓与 1kg 干空气中所含水蒸气的焓之和
10. 根据水蒸气的性质，判断下列那种说法正确（ ）。
 A. 水蒸汽在定压汽化过程中温度不变
 B. 闭口热力系中，水蒸汽的定温吸热量等于膨胀功
 C. 理想气体经不可逆绝热过程熵增大，而水蒸汽不一定
 D. 温度高于临界温度的过热水蒸气，经等温压缩过程可以液化
- 四. 计算分析题（6 小题，共 83 分）
1. (15 分) 室温为 t_f 为 10°C 的大房间中有一个直径为 15cm 的烟筒，烟筒长 15m ，水平放置。求烟筒的平均壁温为 t_w 为 110°C 时，每小时的对流散热量。已知烟筒与空气的换热准则关联式为 $Nu = 0.48(Gr \cdot Pr)^{0.25}$ ，适用范围为： $Gr = 10^{-6} \sim 1.3 \times 10^{13}$ ； 10°C 的空气物性参数为：

$\lambda = 0.0236 \text{ W}/(\text{m}\cdot\text{K})$, $\nu = 12.43 \times 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$, $\text{Pr} = 0.712$; 60 °C 的空气物性参数为:
 $\lambda = 0.029 \text{ W}/(\text{m}\cdot\text{K})$, $\nu = 18.97 \times 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$, $\text{Pr} = 0.696$ 。

2. (15 分) 直径分别为 20mm、50mm 的长圆管组成的同心套管, 内管流着低温流体, 其外表温度 $T_1 = 77 \text{ K}$, 黑度 $\varepsilon_1 = 0.02$; 外管内表面温度 $T_2 = 300 \text{ K}$, 黑度 $\varepsilon_2 = 0.05$ 。二表面间抽成真空。试计算: (1) 单位管长上低温流体获得的热流量; (2) 当用一薄遮热罩 (直径 $D_3 = 35 \text{ mm}$, 两面的黑度 $\varepsilon_3 = 0.02$) 插在二表面之间时, 单位管长上低温流体获得的热流量。

3. (10 分) 一双层玻璃窗, 宽 1.1m, 高 1.2m, 厚 3mm, 导热系数为 $1.05 \text{ W}/(\text{m}\cdot\text{K})$; 中间空气层厚 5mm, 设空气隙仅起导热作用, 导热系数为 $0.026 \text{ W}/(\text{m}\cdot\text{K})$ 。室内空气温度为 25°C。表面传热系数为 $20 \text{ W}/(\text{m}^2\cdot\text{K})$; 室外空气温度为 -10°C, 表面传热系数为 $15 \text{ W}/(\text{m}^2\cdot\text{K})$ 。试计算通过双层玻璃窗的散热量, 并与单层玻璃窗相比较。

假定在两种情况下室内、外空气温度及表面传热系数相同。

4. (10 分) 室外气温为 37°C 时, 为了保持室温为 25°C, 制冷机 1h 必须抽走 10^5 kJ 的热量。假定该制冷机采用逆卡诺循环, 问必须采用多少 kW 的功率? 另外, 如果采用同样的循环, 使用相同的功率, 当室外气温为 -3°C 时, 为了保持室温为 20°C, 试问当此制冷机作为热泵使用时该房间每小时的热损失为多少?

5. (15 分) 某种气体的定容比热为 $1.257 \text{ kJ}/(\text{kg}\cdot\text{K})$, 气体常数为 $432 \text{ J}/(\text{kg}\cdot\text{K})$, 比容和温度分别为 $0.0625 \text{ m}^3/\text{kg}$ 和 54K, 该气体可逆绝热膨胀到比容为 $0.1875 \text{ m}^3/\text{kg}$, 温降 $\Delta t = 170 \text{ }^\circ\text{C}$ 。若初态相同, 但温降 $\Delta t = 30 \text{ }^\circ\text{C}$, 求 1kg 气体在该不可逆绝热过程中熵的变化 Δs 、熵流 Δs_f 及熵产 Δs_g 。

6. (18 分) 初态为 $P_1 = 0.1 \text{ MPa}$, $t_1 = 20 \text{ }^\circ\text{C}$ 的 2kg 空气, 被压缩到 $P_2 = 0.5 \text{ MPa}$ 。当压缩过程是:
(1) 绝热过程, (2) $n=1.25$ 的多变过程时, 试分别求空气的终温度 t_2 , 所需的压缩功量, 向外放出的热量, 热力学能的变化量。