

华北电力大学(北京)

2003年硕士研究生入学试题

考试科目：工程热力学

考生注意：答案必须写在答题纸上

一、回答问题：(每题4分，共40分)

1. 吸入饱和水的水泵，其安装有何特殊考虑？

2. 解释平均定压容积比热中“平均”、“定压”、“容积”的含义。

3. 湿蒸汽经绝热节流后，其干度如何变化？就中低压和高压蒸汽分别定性论述。

4. 什么是化学平衡常数？

5. 水蒸汽绝热节流前后熵和焓的变化规律是什么？

6. 干饱和水蒸汽的焓随压力变化的规律是什么？

7. 湿空气的湿球温度能否高于干球温度？能否低于露点？为什么？

8. “理想气体在绝热过程中的技术功，无论过程可逆与否均可由 $w_t = \frac{k}{k-1} R(T_1 - T_2)$ 计算。”对吗？为什么？

9. 定量的理想气体由某一状态等温地变化到另一状态，能否只加热不作功使气体回到原态？

只作功不加热呢？为什么？

10. 对密闭容器中的汽水混合物加热，能否全部汽化？为什么？

二、推导或证明：(每题10分，共30分)

1. 导出理想气体定熵流经喷管流速的计算式。

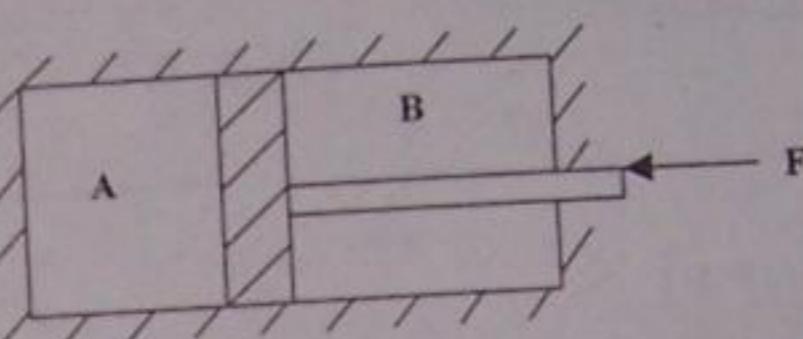
2. 导出可逆绝热压缩空气消耗功的计算式。

3. 试证 $(c_p - c_v) \frac{\partial^2 T}{\partial p \partial v} + (\frac{\partial c_p}{\partial p})_v (\frac{\partial T}{\partial v})_p - (\frac{\partial c_v}{\partial v})_p (\frac{\partial T}{\partial p})_v = 1$

三、按要求作图：(每题10分，共20分)

1. 在 $p-v$ 图上画出理想气体的定熵线和定温线各一条，加以区分，并说明理由。2. 在 $T-S$ 图上画出有回热的燃气轮机定压加热理想循环，并标出吸热量、放热量和循环功。

四、计算：(每题15分，共60分)

1. 如图所示，气缸与活塞均绝热，A与B内装有同种理想气体，其 $C_{V,m}=20.88J/(mol \cdot K)$ ，

$C_{p,m}=29.194J/(mol \cdot K)$ ，活塞面积为 $0.1m^2$ ，气缸长度为 $1m$ 。初始时 A 室占总容积的 $\frac{1}{3}$ ， $p_{A1}=4 \times 10^5 Pa$, $T_{A1}=400K$, B 室内 $p_{B1}=2 \times 10^5 Pa$, $T_{B1}=300K$ 。后来外力 F 缓慢减小，直至两室压力相等。已知活塞与缸壁之间无摩擦，求终态的 p_2 , T_{A2} , T_{B2} 和系统对外力 F 所作的功。

2. 质量相等、比热相同（常数）的两个物体 A 与 B。A 物体的初温为 T_A , B 物体初温为 T_B ，用它们作热源和冷源，使可逆热机在其间工作，直至两物体温度相等为止。求平衡温度及作功量。

3. 刚性绝热容器被隔板分为 A 与 B 两部分，已知 $V_i=bV_0$ ，(b 为常数)，A 与 B 两部分装有相同温度 T 与相同物质量 ($n_i=n_0$) 的非同种气体，而且已知 A 部分气体的初压为 p_0 ，试确定：

(1) 抽去隔板后理想混合气体的最终压力

(2) 混合前后的熵变。

4. 空气预热器以锅炉排出的烟气来预热空气，已知烟气的流量为 $4000kg/h$ ，在预热器中定压放热，温度由 $300^\circ C$ 降为 $200^\circ C$ 。空气的流量为 $3800kg/h$ ，进入预热器时温度为 $50^\circ C$ ，且定压吸热，环境温度 $T_e=300K$ 。不计散热损失，设空气和烟气的比热相同，均按定值比热 $c_p=1.004kJ/(kg \cdot K)$ 计算。

(1) 求空气参数的增大值。

(2) 求由于不等温传热引起的作功能力损失。

2007/11/19