

# 2008 年上海海事大学攻读硕士学位研究生入学考试试题

(重要提示: 答案必须做在答题纸上。做在试题上不给分)

考试科目: 工程热力学

## 一、名词解释 (共 30 分, 每题 6 分)

- 1、闭口系统
- 2、真空度
- 3、绝对湿度
- 4、压缩因子
- 5、热力学第二定律开尔文说法

## 二、填空 (共 20 分, 每空 2 分)

- 1、可逆过程实现的条件是\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_。
- 2、内壁绝热的容器, 中间用隔板分为两部分, A 中存有高压空气, B 中保持高度真空, 如果将隔板抽去, 容器中空气热力学能将\_\_\_\_\_。
- 3、在理想气体的定温过程中, 初、终参数压力与体积的关系为\_\_\_\_\_。
- 4、卡诺循环的热效率  $\eta_t = \text{_____}$ ; 卡诺制冷循环的制冷系数  $\varepsilon = \text{_____}$ 。
- 5、空气在稳定工况下流经喷管, 空气的压力\_\_\_\_\_, 流速\_\_\_\_\_, 温度\_\_\_\_\_。
- 6、汽轮机的排汽压力越低, 循环热效率越高, 但排汽压力的降低受到了\_\_\_\_\_的限制。

## 三、选择题 (共 30 分, 每题 3 分)

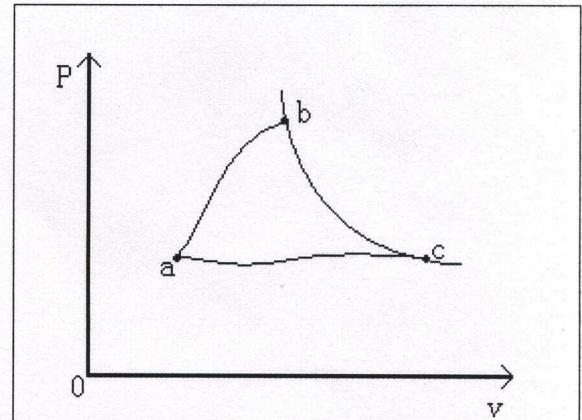
- 1、\_\_\_\_\_过程是可逆过程。 ( )  
a) 可以从终态回复到初态的                          b) 没有摩擦的  
c) 没有摩擦的准平衡                          d) 没有温差的
- 2、闭口系统热力学第一定律能量方程为 ( )  
a)  $Q + \Delta U + W = 0$                           b)  $Q + \Delta U - W = 0$   
c)  $Q - \Delta U + W = 0$                           d)  $Q - \Delta U - W = 0$
- 3、气体常量  $R_g$  ( )  
a) 与气体种类有关, 与状态无关                          b) 与状态有关, 与气体种类无关  
c) 与气体种类和状态均有关                          d) 与气体种类和状态均无关
- 4、理想气体等温过程的技术功 = ( )

- a) 0      b)  $v(p_1=p_2)$       c)  $\frac{p_1 v_1 \ln \frac{p_1}{p_2}}{R}$       d)  $h_1 - h_2$

- 5、若孤立系统内发生的过程都是可逆过程，系统的熵（ ）  
 a) 增大      b) 减小      c) 不变      d) 可能增大，也可能减小
- 6、湿空气喷水加湿过程是一定\_\_\_\_\_过程  
 a) 焓      b) 热力学能      c) 温度      d) 熵
- 7、扩压管是使流动工质流速（ ）、压力（ ）的管道。  
 a) 增大，增大      b) 增大，减小      c) 减小，增大      d) 减小，减小
- 8、未饱和湿空气中所含水蒸汽（ ）  
 a) 只能是过热蒸汽  
 b) 可以是湿饱和蒸汽  
 c) 只能是干饱和蒸汽  
 d) 可以是干饱和蒸汽也可以是过热蒸汽
- 9、朗肯循环中汽轮机排出的湿蒸汽在冷凝器中的放热是\_\_\_\_\_过程。 ( )  
 a) 压力，温度都降低的  
 b) 定压但温度降低的  
 c) 定温但压力降低的  
 d) 既定压又定温的
- 10、压力为 1MPa，温度为 100℃时的 H<sub>2</sub>O 为\_\_\_\_\_ ( )  
 a) 未饱和水      b) 饱和水      c) 湿蒸汽      d) 过热蒸气

#### 四、简答 (共 40 分, 每题 8 分)

- 1、如果容器中工质的压力不变, 测压时测得的数值是否会改变?
- 2、体积功、推动功、技术功、内部功有何区别? 有何联系?
- 3、如图, a-b、a-c 为任意过程, 而点 b 和点 c 在同一条绝热线上, 试比较  
 (1) U<sub>ab</sub> 与 U<sub>ac</sub> 哪个大? 并说明理由。  
 (2) 如 b 点及 c 点在同一条等温线上, U<sub>ab</sub> 与 U<sub>ac</sub> 哪个大? 并说明理由。
- 4、“可逆循环热效率都相等”; “不可逆循环热效率一定小于可逆循环的热效率”这些结论是否正确? 为什么?
- 5、当内燃机循环最高温度和最高压力为限定条件时, 试用 T-s 图比较定容、定压和混合加热循环的热效率?



#### 五、计算题 (共 30 分, 每题 15 分)

- 1、2kg 质量的理想气体按可逆多变过程膨胀到原有体积的 3 倍, 温度从 300℃降到 60℃, 膨胀过程中作功 418.68kJ, 吸热 83.736 kJ。求该气体的比定压热容 c<sub>p</sub>

(见板书)

及比定容热容  $c_v$ 。

- 2、已知内燃机混合加热理想循环的压缩比  $\varepsilon = 16$ , 定容升压比  $\lambda = 1.5$ , 初始压力为  $0.098 \text{ MPa}$ , 初始温度为  $15^\circ\text{C}$ , 循环中吸热量  $1050 \text{ kJ/kg}$ 。若工质视为空气, 取比热容为定值,  $c_p = 1.005 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)}$ ,  $R_g = 0.287 \text{ kJ/(kg} \cdot \text{K)}$ 。试计算循环各主要点的压力、温度和循环热效率。