

教你用更多的自信面对未来！

一书两用  
同步辅导+考研复习

# 工程热力学

(第四版)

## 同步辅导及习题全解

主编 李昭

新版

习题超全解  
名师一线经验大汇集，解题步骤超详细，方法技巧最实用



中国水利水电出版社  
[www.waterpub.com.cn](http://www.waterpub.com.cn)

高校经典教材同步辅导丛书

# 工程热力学（第四版）同步辅导 及习题全解

主 编 李昭



中国水利水电出版社  
[www.waterpub.com.cn](http://www.waterpub.com.cn)

## 内 容 提 要

本书是与高等教育出版社出版，沈维道、童钧耕主编的《工程热力学》（第四版）一书配套的同步辅导及习题全解辅导书。

《工程热力学》（第四版）共有 13 章，分别介绍基本概念及定义、热力学第一定律、气体和蒸汽的性质、气体和蒸汽的基本热力过程、热力学第二定律、实际气体的性质及热力学一般关系式、气体与蒸汽的流动、压气机的热力过程、气体动力循环、蒸汽动力装置循环、制冷循环、理想气体混合物及湿空气、化学热力学基础。本书按教材内容安排全书结构，各章均包括重点与难点解析、习题全解两部分内容。全书按教材内容，针对各章节习题给出详细解答，思路清晰，逻辑性强，循序渐进地帮助读者分析并解决问题，内容详尽，简明易懂。

本书可作为高等院校学生学习“工程热力学”课程的辅导教材，也可作为考研人员复习备考的辅导教材，同时可供教师备课命题作为参考资料。

## 图书在版编目（CIP）数据

工程热力学（第四版）同步辅导及习题全解 / 李昭  
主编. — 北京 : 中国水利水电出版社, 2014. 9  
(高校经典教材同步辅导丛书)  
ISBN 978-7-5170-2558-0

I. ①工… II. ①李… III. ①工程热力学—高等学校  
—教学参考资料 IV. ①TK123

中国版本图书馆CIP数据核字(2014)第226331号

策划编辑：杨庆川

责任编辑：张玉玲

封面设计：李佳

书 名	高校经典教材同步辅导丛书 工程热力学（第四版）同步辅导及习题全解
作 者	主 编 李昭
出 版 发 行	中国水利水电出版社 (北京市海淀区玉渊潭南路 1 号 D 座 100038) 网址: <a href="http://www.waterpub.com.cn">www.waterpub.com.cn</a> E-mail: mchannel@263.net (万水) <a href="mailto:sales@waterpub.com.cn">sales@waterpub.com.cn</a> 电话: (010) 68367658 (发行部)、82562819 (万水) 北京科水图书销售中心 (零售) 电话: (010) 88383994、63202643、68545874 全国各地新华书店和相关出版物销售网点
经 售	北京万水电子信息有限公司 北京正合鼎业印刷技术有限公司 170mm×227mm 16 开本 12.75 印张 331 千字 2014 年 11 月第 1 版 2014 年 11 月第 1 次印刷 0001—6000 册 19.80 元
排 版	北京万水电子信息有限公司
印 刷	北京正合鼎业印刷技术有限公司
规 格	170mm×227mm 16 开本 12.75 印张 331 千字
版 次	2014 年 11 月第 1 版 2014 年 11 月第 1 次印刷
印 数	0001—6000 册
定 价	19.80 元

凡购买我社图书，如有缺页、倒页、脱页的，本社发行部负责调换

版权所有·侵权必究

# 前 言

沈维道、童钧耕主编的《工程热力学》以体系完整、结构严谨、层次清晰、深入浅出的特点成为这门课程的经典教材,被全国许多院校采用。为了帮助读者更好地学习这门课程,掌握更多的知识,我们根据多年教学经验编写了这本与此教材配套的《工程热力学(第四版)同步辅导及习题全解》。本书旨在使广大读者理解基本概念,掌握基本知识,学会基本解题方法与解题技巧,进而提高应试能力。

本书作为一种辅助性的教材,具有较强的针对性、启发性、指导性和补充性。考虑“工程热力学”这门课程的特点,我们在内容上作了以下安排:

**1. 重点与难点解析。**每章前面均对本章的知识要点进行了整理。综合众多参考资料,归纳了本章几乎所有的考点,便于读者学习与复习。

**2. 习题全解。**教材中课后习题丰富、层次多样,许多基础性问题从多个角度帮助学生理解基本概念和基本理论,促其掌握基本解题方法。我们对教材的课后习题给了详细的解答。

由于时间较仓促,编者水平有限,难免书中有疏漏之处,敬请各位同行和读者给予批评、指正。

编者  
2014年8月

# 目录

contents

<b>第一章 基本概念及定义</b>	1
<b>重点与难点解析</b>	1
<b>习题全解</b>	2
<b>第二章 热力学第一定律</b>	9
<b>重点与难点解析</b>	9
<b>习题全解</b>	10
<b>第三章 气体和蒸汽的性质</b>	19
<b>重点与难点解析</b>	19
<b>习题全解</b>	22
<b>第四章 气体和蒸汽的基本热力过程</b>	38
<b>重点与难点解析</b>	38
<b>习题全解</b>	39
<b>第五章 热力学第二定律</b>	65
<b>重点与难点解析</b>	65
<b>习题全解</b>	67
<b>第六章 实际气体的性质及热力学一般关系</b>	91
<b>重点与难点解析</b>	91
<b>习题全解</b>	92
<b>第七章 气体与蒸汽的流动</b>	104
<b>重点与难点解析</b>	104
<b>习题全解</b>	105

# 目录

contents

<b>第八章 压气机的热力过程</b>	117
重点与难点解析	117
习题全解	118
<b>第九章 气体动力循环</b>	127
重点与难点解析	127
习题全解	128
<b>第十章 蒸汽动力装置循环</b>	148
重点与难点解析	148
习题全解	150
<b>第十一章 制冷循环</b>	163
重点与难点解析	163
习题全解	164
<b>第十二章 理想气体混合物及湿空气</b>	174
重点与难点解析	174
习题全解	175
<b>第十三章 化学热力学基础</b>	190
重点与难点解析	190
习题全解	190

# 第一章

## 基本概念及定义

### 重点与难点解析

- 热能动力装置：从燃料燃烧中获得热能，并利用热能得到动力的整套设备。
  - 工质：实现热能和机械能相互转化的媒介物质。对工质的要求有膨胀性、流动性、热容性、稳定性、安全性、环境友好型、价廉易于获得等。
  - 热源：工质从中吸取或向之排出热能的物质系统。
  - 热力系统：人为分割出来，作为热力学研究对象的有限物质系统。
- 热力系统
 

```

graph TD
    TS[热力系统] --> C1[按组元和相]
    TS --> C2[按系统与外界质量交换]
    TS --> C3[按系统与外界能量交换]
    
    C1 --> UMS[单元 / 多元系统]
    C1 --> SPS[单相 / 多相系统]
    
    C2 --> OS[开口系统: 有质量交换]
    C2 --> CS[闭口系统: 无质量交换]
    
    C3 --> AES[绝热系: 有能量交换]
    C3 --> EIS[孤立系: 既无能量交换, 又无质量交换]
  
```
- 热力学状态：系统宏观物理状况的综合。
  - 状态参数：描述物系所处状态的宏观物理量。状态参数在物理上是与过程无关的量，数学上是微量的全微分。状态参数包括广延量和强度量。
  - 平衡状态：无外界影响系统保持状态参数不随时间而改变的状态。热力平衡的充要条件是同时达到热平衡和力平衡。
  - 准静态过程：若过程进行相对缓慢，工质在平衡被破坏后自动恢复平衡所需的时间，所谓驰豫时间很短，工质有足够的时间来恢复平衡，随时都不致显著偏离平衡状态，那么这样的过程就叫做准静态过程，或准平衡过程。
  - 可逆过程：系统可经原途径返回原来状态而在外界不留下任何变化的过程。
  - 可逆过程 = 准静态过程 + 没有耗散效应。

## 习题全解

**1-1** 英制系统中采用华氏温标,它规定在标准大气压(101 325 Pa)下纯水的冰点是32°F,汽点是212°F,试推导华氏温度与摄氏温度的换算关系。

解题过程 由题意可知,纯水的冰点为0°C,汽点是100°C。

$$\begin{aligned}\frac{\{t\}_F - 32}{\{t\}_C - 0} &= \frac{212 - 32}{100 - 0} \\ \{t\}_F &= 1.8\{t\}_C + 32\end{aligned}$$

**1-2** 英制系统中,朗肯温度与华氏温度的关系为 $\{T\}_R = \{t\}_F + 459.67$ 。已知热力学绝对温标及朗肯温标在纯水冰点的读数分别是273.15 K和491.67 °R;汽点的读数分别是373.15 K和671.67 °R。

(1) 导出朗肯温度和开尔文温度的关系式;

(2) 开尔文温标上绝对零度在朗肯温标上是多少度?

解题过程 (1) 设任意温度T在朗肯温标上读数为T(°R),在热力学绝对温标上读数为T(K),则由题意可得:

$$\frac{T(°R)491.67}{T(K) - 273.15} = \frac{671.67 - 491.67}{373.15 - 273.15} \Rightarrow T(°R) = 1.8 T(K)$$

(2) 由(1)可知,当T(K)=0时,T(°R)=0

**1-3** 设一新温标,用符号°N表示温度单位(它的绝对温标是用°Q表示温度单位)。规定纯水的冰点和汽点分别为100°N和1000°N。试求:

(1) 该新温标与摄氏温标的关系;

(2) 若该温标的绝对零度与热力学温标零度相同,则该温标读数为0°N时,其绝对温标读数是多少°Q?

解题过程 (1) 由题意可知

$$\frac{T(°N) - 100}{T(°C) - 0} = \frac{1000 - 100}{100 - 0}$$

$$T(°N) = 9T(°C) + 100$$

(2) 设 $T(°Q) = T(°N) + C$ ,C为常数

$$\begin{aligned}\text{则有 } T(°Q) &= T(°N) + C = 9[T(°C) + 100] + C \\ &= 9[T(K) - 273.15] + 900 + C\end{aligned}$$

据题设有当T(K)=0时,有T(°Q)=0

即有 0 = 9(0 - 273.15) + 900 + C

得 C = 2358.35

因此有 T(°Q) = T(°N) + 2358.35

当T(°N)=0时,有T(°Q)=2358.35 °Q

**1-4** 直径为 1 m 的球形刚性容器, 抽气后真空度为 752.5 mmHg, 若当地大气为 0.101 MPa, 求:

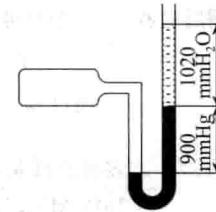
- (1) 容器内绝对压力为多少 Pa?
- (2) 容器表面受力多少 N?

**解题过程** (1) 由题意可知  $p = p_b - p_v = 0.101 \times 10^6 - 752.5 \times 133.3 = 691.75 \text{ Pa}$

$$(2) F = A\Delta p = A(p_b - p) = Ap_v = 4\pi\left(\frac{d}{2}\right)^2 \cdot p_v$$

$$= 4 \times 3.1416 \times \frac{1}{4} \times 752.5 \times 133.3 = 3.151 \times 10^5 \text{ N}$$

**1-5** 用 U型压力计测量容器中气体的压力, 在水银柱上加一段水, 测得水柱高 1020 mm, 水银柱高 900 mm, 如图 1-1 所示, 若当地大气压为 755 mmHg, 求容器中气体的压力(MPa)。



**解题过程** 由图可知,  $p = p_{\text{空}} + p_{\text{水}} + p_{\text{水银柱}}$

$$= (755 \times 133.3) + (1020 \times 9.81) + (900 \times 133.3)$$

$$= 2.306 \times 10^5 \text{ Pa}$$

图 1-1

**1-6** 容器中的真空度为  $p_v = 600 \text{ mmHg}$ , 气压计上水银柱高度为  $p_b = 755 \text{ mm}$ , 求容器中的绝对压力(以 MPa 表示)。如果容器中的绝对压力不变, 而气压计上水银柱高度为  $p'_b = 770 \text{ mmHg}$ , 求此时真实表上的读数(以 mmHg 表示)是多少?

**解题过程** 由题意可得绝对压力  $p = p_b - p_v = (755 - 600) \times 133.3 = 0.0207 \text{ MPa} = 155 \text{ mmHg}$   
若容器中绝对压力保持不变, 而大气压力变为  $p'_b = 770 \text{ mmHg}$   
则此时真空表上的读数为  $p'_v = p'_b - p = (770 - 155) \text{ mmHg} = 615 \text{ mmHg}$

**1-7** 用斜管压力计测量锅炉烟道烟气的真空度(见图 1-2) 管子的倾斜角  $\alpha = 30^\circ$ , 压力计中使用密度  $\rho = 0.8 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$  的煤油, 斜管中液柱长度  $l = 200 \text{ mm}$ 。当地大气压力  $p_v = 745 \text{ mmHg}$ 。求烟气的真空度(以  $\text{mmH}_2\text{O}$  表示) 及绝对压力(以 Pa 表示)。

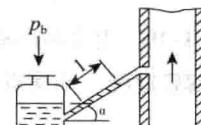


图 1-2

**解题过程** 由题意可知, 倾斜压力计上读数即为烟气的真空度

$$p_v = \frac{F}{A} = \frac{mg \sin \alpha}{A} = \frac{\rho A g \sin \alpha}{A} = \rho g \sin \alpha$$

$$\text{得 } p_v = \rho g \sin \alpha = 0.8 \times 10^3 \times 200 \times 10^{-3} \times 9.81 \times 0.5 \text{ Pa} = 80 \times 9.81 \text{ Pa}$$

又因为  $1 \text{ mmH}_2\text{O} = 9.81 \text{ Pa}$ , 所以  $p_v = 80 \times 9.81 \text{ Pa} = 80 \text{ mmH}_2\text{O}$

$$\text{绝对压力 } p = p_b - p_v = (745 \times 133.3) - (80 \times 9.81) = 9.85 \times 10^4 \text{ Pa}$$

**1-8** 压力锅因其内部压力和温度比普通锅高,而缩短了蒸煮食物的时间。压力锅的盖子密封良好,蒸汽只能从盖子中间的缝隙逸出,在缝隙的上方有一个可移动的小柱塞,所以只有锅内蒸汽的压力超过了柱塞的压力后,蒸汽才能逸出(图 1-3)。蒸汽周期性逸出使锅内压力近似认为恒定,也防止了锅内压力过高产生的危险。若蒸汽逸出时压力锅内压力应达到 201 kPa,压力锅盖缝隙的横截面积为  $4 \text{ mm}^2$ ,当地大气压力平均为 101 kPa,试求小柱塞的质量。

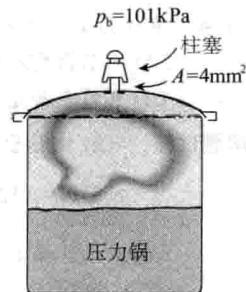


图 1-3

**解题过程** 由题意可知,蒸汽逸出时压力锅内压力即为柱塞的压力,即有

$$p_{\text{锅}} = p_{\text{柱}} = p_b + mg/A$$

$$\text{所以 } m = \frac{(p_{\text{锅}} - p_b)A}{g} = \frac{(201 - 101) \times 10^3 \times 4 \times 10^{-6}}{9.81} = 0.0408 \text{ kg} = 40.8 \text{ g}$$

**1-9** 容器被分隔成 AB 两室,如图 1-4 所示,已知当地大气压  $p_b = 0.1013 \text{ MPa}$ ,气压表 2 读数为  $p_{e2} = 0.04 \text{ MPa}$ ,气压表 1 的读数为  $p_{e1} = 0.294 \text{ MPa}$ ,求气压表 3 的读数(用 MPa 表示)。

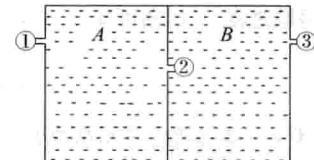


图 1-4

**解题过程** 由题意可知  $p_A = p_b + p_{e1}$

$$p_B = p_b + p_{e3}$$

$$p_{e2} = |p_A - p_B| = |p_{e1} - p_{e3}|$$

$$\text{所以 } p_{e3} = p_{e1} \pm p_{e2}$$

$$\text{当 } p_A > p_B \text{ 时,有 } p_{e3} = p_{e1} - p_{e2} = 0.294 - 0.04 = 0.254 \text{ MPa}$$

$$\text{当 } p_A < p_B \text{ 时,有 } p_{e3} = p_{e1} + p_{e2} = 0.294 + 0.04 = 0.334 \text{ MPa}$$

**1-10** 起重机以每秒 2 m 的恒速提升总质量为 450 kg 的水泥块,试求所需功率。

**解题过程** 由题意可知,当匀速提升总质量为 450 kg 的水泥块时,其功率

$$P = Fv = mgv = 450 \times 9.81 \times 2 = 8826 \text{ W}$$

**1-11** 电阻加热器的电阻  $15 \Omega$ ,现在  $10 \text{ A}$  的电流流经电阻丝,求功率。

**解题过程**  $P = UI = I^2 R = 10^2 \times 15 = 1500 \text{ W}$

**1-12** 气缸中密封有空气,初态为  $p_1 = 0.2 \text{ MPa}, V_1 = 0.4 \text{ m}^3$ ,缓慢胀到  $V_2 = 0.8 \text{ m}^3$ 。

(1) 过程中  $pV$  保持不变;

(2) 过程中气体先从  $\{p\}_{\text{MPa}} = 0.4 - 0.5\{V\}_{\text{m}^3}$  膨胀到  $V_a = 0.6 \text{ m}^3$ ,再维持压力不变,膨胀到  $V_2 = 0.8 \text{ m}^3$ 。分别求出两过程中气体做的膨胀功。

**解题过程** (1) 由题设可知  $W = \int_{V_1}^{V_2} p \text{d}V = \int_{V_1}^{V_2} \frac{p_1 V_1}{V} \text{d}V = p_1 V_1 \ln \frac{V_2}{V_1}$

$$= 0.2 \times 10^6 \times 0.4 \times \ln \frac{0.8}{0.4} = 5.54 \times 10^4 \text{ J}$$

(2) 当膨胀到  $V_a = 0.6 \text{ m}^3$  时,此时的压力  $p_2 = 0.4 - 0.5 \times 0.6 = 0.1 \text{ MPa}$

$$W = W_1 + W_2 = \int_{V_1}^{V_a} p \text{d}V + \int_{V_a}^{V_2} p \text{d}V$$

$$\begin{aligned}
 &= \int_{V_1}^{V_a} (0.4 - 0.5 V) dV + \int_{V_a}^{V_2} = p_2 dV \\
 &= 0.4 \times (V_a - V_1) - \frac{0.5}{2} (V_a^2 - V_1^2) + P_2 \times (V_2 - V_a) \\
 &= [0.4 \times (0.6 - 0.4) - 0.25 \times (0.6^2 - 0.4^2) + 0.1 \times (0.8 - 0.6)] \times 10^6 \\
 &= 1.5 \times 10^4 \text{ J}
 \end{aligned}$$

**1-13** 某种理想气体在其状态变化过程中服从  $p v^n = \text{常数}$  的规律, 其中  $n$  是定值,  $p$  是压力,  $v$  是比体积。试据  $W = \int_1^2 p dv$ , 导出气体在该过程中做的功为  $W = \frac{p_1 v_1}{n-1} \left[ 1 - \left( \frac{p_2}{p_1} \right)^{\frac{n-1}{n}} \right]$

解题过程

$$\begin{aligned}
 W &= \int_1^2 p dv = \int_1^2 \frac{p_1 v_1^n}{v^n} dv = \frac{p_1 v_1^n}{1-n} (v_2^{1-n} - v_1^{1-n}) \\
 &= \frac{p_1 v_1 - p_2 v_2}{n-1} = \frac{p_1 v_1}{n-1} \left( 1 - \frac{p_2 v_2}{p_1 v_1} \right) = \frac{p_1 v_1}{n-1} \left[ 1 - \left( \frac{p_2}{p_1} \right)^{\frac{n-1}{n}} \right]
 \end{aligned}$$

证毕

**1-14** 测得某汽油机气缸内燃气的压力与容积对应值如下表所示, 求燃气在该膨胀过程中所做的功。

$p/\text{MPa}$	1.655	1.069	0.724	0.500	0.396	0.317	0.245	0.193	0.103
$V/\text{cm}^3$	114.71	163.87	245.81	327.74	409.68	491.61	573.55	655.48	704.64

解题过程 由表可知, 缸内燃气压力波动较大, 为了简化该过程, 特取两状态之间的平均压力进行近似计算。所以

$$\begin{aligned}
 W &= \int_1^2 p dv = \sum \bar{p} \Delta V \\
 &= \frac{(1.655 + 1.069)\text{ MPa}}{2} \times (63.87 - 114.71)\text{ m}^3 + \frac{1.069 + 0.724\text{ MPa}}{2} \\
 &\quad \times (245.81 - 163.87)\text{ m}^3 + \frac{(0.724 + 0.500)\text{ MPa}}{2} \times (327.74 - 245.81)\text{ m}^3 \\
 &\quad + \frac{(0.500 + 0.396)\text{ MPa}}{2} \times (409.68 - 327.74)\text{ m}^3 + \frac{(0.396 + 0.317)\text{ MPa}}{2} \\
 &\quad \times (491.61 - 409.68)\text{ m}^3 + \frac{(0.317 + 0.245)\text{ MPa}}{2} \times (573.55 - 491.61)\text{ m}^3 \\
 &\quad + \frac{(0.245 + 0.193)\text{ MPa}}{2} \times (655.48 - 573.55)\text{ m}^3 + \frac{(0.193 + 0.103)\text{ MPa}}{2} \\
 &\quad \times (704.64 - 655.48)\text{ m}^3 \\
 &= 304.7 \text{ J}
 \end{aligned}$$

**1-15** 有一绝对真空的钢瓶, 当阀门打开时, 在大气压  $p_0 = 1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$  的作用下, 有体积为  $0.1 \text{ m}^3$  的空气被输入钢瓶, 求大气对输入钢瓶的空气所做的功为多少?

解题过程 由题意可知  $W = p_0 V = 1.013 \times 10^5 \times 0.1 = 1.013 \times 10^4 \text{ J}$

- 1-16** 某种气体在气缸中进行一缓慢膨胀过程。其体积由  $0.1 \text{ m}^3$  增加到  $0.25 \text{ m}^3$ 。过程中气体压力循  $\{p\}_{\text{MPa}} = 0.24 - 0.4\{V\}_{\text{m}^3}$  变化。若过程中气缸与活塞的摩擦保持为  $1200 \text{ N}$ ; 当地大气压力为  $0.1 \text{ MPa}$ ; 气缸截面积为  $0.1 \text{ m}^2$ 。试求:
- (1) 气体所作的膨胀功  $W$ ;
  - (2) 系统输出的有用功  $W_u$ ;
  - (3) 若活塞与气缸无摩擦, 系统输出的有用功  $W_{u,nr}$ 。

解题过程 (1) 由题意可知

$$\begin{aligned} W &= \int_{V_1}^{V_2} p dV = \int_{V_1}^{V_2} (0.24 - 0.4V) dV = 0.24(V_2 - V_1) - \frac{0.4}{2} \times (V_2^2 - V_1^2) \\ &= 0.24 \times (0.25 - 0.1) \times 10^6 - 0.2 \times (0.25^2 - 0.1^2) \times 10^6 \\ &= 0.0255 \times 10^6 \text{ J} \end{aligned}$$

(2) 气体膨胀排斥大气的消耗功  $W_1$

$$W_1 = p_0(V_2 - V_1) = 0.1 \times (0.25 - 0.1) \times 10^6 = 0.015 \times 10^6 \text{ J}$$

摩擦力消耗的功  $W_2$

$$W_2 = FL = F \frac{V_2 - V_1}{A} = 1200 \times \frac{0.2 - 0.1}{0.1} = 1800 \text{ J}$$

所以  $W_u = W - W_1 - W_2 = 0.0255 \times 10^6 - 0.015 \times 10^6 - 1800 = 8700 \text{ J}$

(3) 若活塞与气缸无摩擦, 则有用功  $W_{u,nr}$

$$W_{u,nr} = W - W_1 = 0.0255 \times 10^6 - 0.015 \times 10^6 = 10500 \text{ J}$$

- 1-17** 某蒸汽动力厂加入锅炉的每  $1 \text{ MW}$  能量要从冷凝器排出  $0.58 \text{ MW}$  能量, 同时水泵消耗  $0.02 \text{ MW}$  的功, 求汽轮机输出功率和电厂的热效率。

解题过程 由题意可知, 汽轮机的输出功率  $P_{\text{出}}$

$$P_{\text{出}} = P_{\text{产}} - P_{\text{水泵}} - P_{\text{冷}} = 1 - 0.02 - 0.58 = 0.4 \text{ MW}$$

$$\text{电厂的效率为 } \eta = 1 - \frac{P_{\text{冷}}}{P_{\text{产}}} = 1 - \frac{0.58}{1} = 0.42$$

- 1-18** 汽车发动机的热效率为  $35\%$ , 车内空调器的工作性能系数为  $3$ , 求每从车内排除  $1 \text{ kJ}$  热量消耗燃油的能量。

解题过程 由题意可知, 设汽车发动机输出循环净功为  $W$

$$\text{则有 } W = Q_1 \eta = \frac{Q_c}{\epsilon}$$

$$\text{所以 } Q_1 = \frac{Q_c}{\eta \epsilon} = \frac{1 \times 10^3}{0.35 \times 3} = 952 \text{ J}$$

- 1-19** 据统计资料, 某地各发电厂平均发  $1 \text{ kW} \cdot \text{h}$  的电耗标煤  $372 \text{ g}$ , 若标煤的热值是  $29308 \text{ kJ/kg}$ , 试求电厂平均热效率  $\eta$  是多少?

解题过程 由题意可知,  $\eta = \frac{W_{\text{net}}}{Q_1} = \frac{3600 \text{ kJ}}{0.372 \times 29308 \text{ kJ}} = 33\%$

- 1-20** 某空调器输入功率  $1.5 \text{ kW}$  需向环境介质输出热量  $5.1 \text{ kW}$ , 求空调器的制冷系数。

解题过程 由题意可得, 制冷量  $\Phi_2 = \Phi_1 - P_C = 5.1 - 1.5 = 3.6 \text{ kW}$

$$\text{所以得制冷系数 } \epsilon = \frac{\Phi_2}{W} = \frac{\Phi_2}{P_C} = \frac{3.6}{1.5} = 2.4$$

- 1-21** 某房间冬季通过墙壁和窗子向外散热 70 000 kJ/h, 房内有两只 40 W 电灯照明, 其他家电耗电约 100 W, 为维持房内温度不变, 房主购买供暖系数为 5 的热泵, 求热泵最小功率。

**解题过程** 由题意可知, 热泵产生的热量  $Q_1$ , 等于向外散热量 70000 kJ/h 与灯泡和其他家电产热量之差

$$Q_1 = \frac{70000 \text{ kJ/h}}{3600 \text{ s/h}} - (2 \times 40 + 100) \times 10^{-3} = 19.26 \text{ kW}$$

$$\text{由供暖系数 } \epsilon' = 5 \text{ 可知, 热泵最小功率 } W = \frac{Q_1}{\epsilon}$$

$$\text{即 } W = \frac{Q_1}{\epsilon} = \frac{19.26}{5} = 3.85 \text{ kW}$$

- 1-22** 一所房子利用供暖系数为 2.1 的热泵供暖维持 20 °C, 据估算, 室外大气温度每低于房内温度 1 °C, 房子向外散热为 0.8 kW, 若室外温度为 -10 °C, 求驱动热泵所需的功率。

**解题过程** 由题意可知, 为利用供暖系数为 2.1 的热泵供暖维持温为 20 °C, 必须使热泵供暖的热量

$$Q_1 = 0.8 \text{ kW/}^{\circ}\text{C} \times [25 - (-10)]^{\circ}\text{C} = 24 \text{ kW}$$

$$\text{由 } \epsilon' = \frac{Q_1}{P} \text{ 可得, 所需热泵功率 } P = \frac{Q_1}{\epsilon'} = \frac{24 \text{ kW}}{2.1} = 11.43 \text{ kW}$$

- 1-23** 若某种气体的状态方程为  $pv = R_g T$ , 现取质量 1 kg 的该种气体分别作两次循环, 如图 1-5 中循环 1-2-3-1 和循环 4-5-6-4 所示, 设过程 1-2 和过程 4-5 中温度不变, 都等于  $T_a$ , 过程 2-3 和 5-6 中压力不变, 过程 3-1 和 4-6 中体积不变。又设状态 3 和状态 6 温度相等, 都等于  $T_b$ 。试证明两个循环中, 1 kg 气体对外界所做的循环净功相同。

**解题过程** 由题意可知, 过程 3-1 和 4-6 中体积不变

$$\text{所以有 } W_{3-1} = W_{4-6} = 0 \text{ J}$$

过程 2-3 和 5-6 中压力不变

$$\text{所以有 } W_{2-3} = P_2(v_3 - v_2) = R_g(T_b - T_a)$$

$$W_{5-6} = P_5(v_6 - v_5) = R_g(T_b - T_a)$$

$$\text{故 } W_{2-3} = W_{5-6} = R_g(T_b - T_a)$$

过程 1-2 和 4-5 中温度不变, 即  $Pv = R_g T$

$$\text{所以有 } W_{1-2} = \int_{v_1}^{v_2} pdv = \int_{v_1}^{v_2} \frac{R_g T_a}{v} dv = R_g T_a \ln \frac{v_2}{v_1}$$

$$W_{4-5} = \int_{v_4}^{v_5} pdv = \int_{v_4}^{v_5} \frac{R_g T_a}{v} dv = R_g T_a \ln \frac{v_5}{v_4}$$

$$\frac{v_2}{v_1} = \frac{v_2}{v_3} = \frac{R_g T_a}{P_2} \cdot \frac{P_3}{R_g T_b} = \frac{T_a}{T_b} \cdot \frac{P_3}{P_2} = \frac{T_a}{T_b}$$

$$\frac{v_5}{v_4} = \frac{v_5}{v_6} = \frac{R_g T_a}{P_5} \cdot \frac{P_6}{R_g T_b} = \frac{T_a}{T_b} \cdot \frac{P_6}{P_5} = \frac{T_a}{T_b}$$

$$\text{因此有 } \frac{v_2}{v_1} = \frac{v_5}{v_4}, \text{ 即 } W_{1-2} = W_{4-5} = R_g T_a \ln \frac{T_a}{T_b}$$

$$\text{循环 1-2-3-1 的循环净功 } W_1 = W_{1-2} + W_{2-3} + W_{3-1} = R_g T_a \ln \frac{T_a}{T_b} + R_g(T_b - T_a)$$

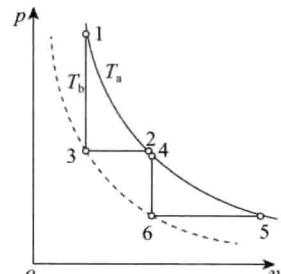


图 1-5

### 循环 4-5-6-4 的循环净功

$$W_2 = W_{4-5} + W_{5-6} + W_{6-4} = Rg T_a \ln \frac{T_a}{T_b} + R_g (T_b - T_a) = W_1$$

因此两个循环由 1 kg 气体对外所做的循环净功相同。

## 第二章

### 热力学第一定律

#### 重点与难点解析

1. 热力学第一定律:自然界中的一切物质都具有能量,能量不可能被创造,也不可能被消灭,但可以从一种形态转变为另一种形态,在能量转换过程中,能量的总量保持不变。

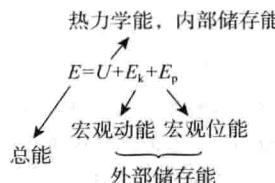
2. 热力学第一定律的实质:能量守恒。

3. 热力学能:用字母  $U$  表示,为状态参数。

$$U = U_{ch} + U_{nu} + U_k + U_{th} + U_p - f_2(T, v)$$

$$\left\{ \begin{array}{l} U_{ch} \\ U_{nu} \\ U_k \left\{ \begin{array}{l} \text{平移动能} \\ \text{转动动能} \end{array} \right. \\ U_{th} \left\{ \begin{array}{l} \text{振动动能} \end{array} \right. \\ U_p - f_2(T, v) \end{array} \right\} U = U(T, v)$$

4. 总能:用字母  $E$  表示。



5. 热力学第一定律的基本方程

闭口系统能量方程	$Q = \Delta U + W$ $q = \Delta u + w$
开口系统能量方程	$\delta Q = dE_{CV} + \sum_j \left( h + \frac{c_f^2}{2} + gz \right)_{out} \delta n_{out} - \sum_i \left( h + \frac{c_f^2}{2} + gz \right)_{in} \delta n_{in} + \delta W_i$ $\Phi = \frac{dE_{CV}}{dt} + \sum_j \left( h + \frac{c_f^2}{2} + gz \right)_{out} q_{m,out} - \sum_i \left( h + \frac{c_f^2}{2} + gz \right)_{in} q_{m,in} + P_i$
稳定流动能量方程	$q = \Delta h + \frac{1}{2} \Delta c_f^2 + g \Delta z + w_t$

6. 焓:用符号  $H$  表示,即  $H = U + pV$ 。

## 习题全解

- 2-1** 一辆汽车1小时消耗汽油34.1升,已知汽油发热量为44 000 kJ/kg,汽油密度0.75 g/cm<sup>3</sup>。测得该车通过车轮放出的功率为64 kW,试求汽车通过排气、水箱散热等各种途径所放出的热量。

解题过程 由题意可得,汽车燃烧汽油总发热量Q

$$Q = 34.1 \times 10^{-3} \times 750 \times 44000 = 1125300 \text{ kJ/h}$$

设汽车通过各种途径的散热量为Q<sub>out</sub>

$$\text{则有 } Q_{\text{out}} = Q - W = (1125300 - 64 \times 3600) = 894900 \text{ kJ/h}$$

- 2-2** 质量为1 275 kg的汽车在以60 000 m/h速度行驶时被踩刹车制动,速度降至20 000 m/h,假定刹车过程中0.5 kg的刹车带和4 kg钢刹车鼓均匀加热,但与外界没有传热,已知刹车带和钢刹车鼓的比热容分别是1.1 kJ/(kg·K)和0.46 kJ/(kg·K),求刹车带和刹车鼓的温升。

解题过程 汽车刹车制动,速度由v<sub>1</sub>=60 km/h=16.67 m/s下降到v<sub>2</sub>=20 km/h=5.56 m/s,此过程中只考虑汽车的动能转化为刹车带和刹车鼓的热力学能,因此有

$$\frac{m_{\text{车}}(v_2^2 - v_1^2)}{2} + (U_2 - U_1) = \Delta E \quad (1)$$

由于与外界没有传热和做功,有ΔE=0

$$\text{假设刹车带与刹车鼓的温升均为} \Delta t, \text{则有} U_2 - U_1 = m_{\text{车带}} c_{\text{车带}} \Delta t + m_{\text{车鼓}} c_{\text{车鼓}} \Delta t \quad (3)$$

由(1)、(2)、(3)式得

$$\begin{aligned} \Delta t &= -\frac{m_{\text{车}}(v_2^2 - v_1^2)}{2(m_{\text{车带}} c_{\text{车带}} + m_{\text{车鼓}} c_{\text{车鼓}})} \\ &= -\frac{1275 \times (5.56^2 - 16.67^2)}{2 \times (0.5 \times 1.1 + 4 \times 0.46)} = 65.9 \text{ }^{\circ}\text{C} \end{aligned}$$

- 2-3** 1kg氧气置于图2-1所示气缸内,缸壁能充分导热,且活塞与缸壁无摩擦。初始时氧气压力为0.5 MPa,温度为27 °C,若气缸长度2l,活塞质量为10 kg。试计算拔除钉后,活塞可能达到最大速度。

解题过程 由题意可知,当缸壁能充分导热时,即可认为该过程为等温过程,又活塞—缸壁无摩擦,故该过程为可逆过程,所以有

$$\begin{aligned} W &= R_g T \ln \frac{V_2}{V_1} = R_g T \ln \frac{A \times 2l}{A \times l} \\ &= 0.26 \times (273.15 + 27) \times \ln 2 \text{ kJ/kg} \\ &= 54.09 \text{ kJ/kg} \end{aligned}$$

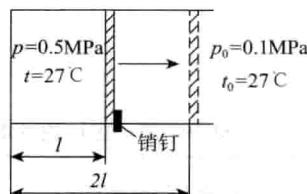


图 2-1

$$W = W_{\text{大气}} + \frac{m}{2}(c_2^2 - c_1^2) = W_{\text{大气}} + \frac{m}{2}c_2^2 = p_b(v_2 - v_1) + \frac{m}{2}c_2^2 \quad (1)$$

$$V_1 = \frac{m_2 R_g T}{p_1} = \frac{1 \times 260 \times 300.15}{0.5 \times 10^6} = 0.1561 \text{ m}^3$$

$$V_2 = 2v_1 = 0.3122 \text{ m}^3$$

代入(1)式得

$$c_2 = \sqrt{\frac{2 \times 54.09 \times 1 \times 10^3 - 0.1 \times 10^6 \times 0.1561}{10}} = 87.7 \text{ m/s}$$

**2-4** 气体某一过程中吸收了 50 J 的热量, 同时, 热力学能增加 84 J, 问此过程是膨胀过程还是压缩过程? 对外做功是多少 J?

解题过程 取气体为系统, 由  $Q = \Delta U + W$  可知

$$W = Q - \Delta U = 50 - 84 = -34 \text{ J} < 0 \text{ J}$$

所以该过程为压缩过程, 外界对气体做功 34 J。

**2-5** 在冬季, 工厂车间每小时经过墙壁和玻璃等处损失热量  $3 \times 10^6 \text{ kJ}$ , 车间中各种机房的总功率是  $375 \text{ kW}$ , 且最终全部变成热能, 另外, 室内经常点着 50 盏  $100 \text{ W}$  的电灯, 若使该车间温度保持不变, 问每小时需另外加入多少热量?

解题过程 要使车间温度保持不变, 必须使车间内每小时产生的热量等于散失的热量, 即

$$Q_{\text{散}} = Q_{\text{散}} = Q_{\text{机床}} + Q_{\text{灯}} + Q_{\text{另}} \quad (1)$$

$$Q_{\text{机床}} = 375 \times 3600 = 1.35 \times 10^6 \text{ kJ} \quad (2)$$

$$Q_{\text{灯}} = 50 \times 100 \times 3600 \times 10^{-3} = 1.8 \times 10^4 \text{ kJ} \quad (3)$$

由式(1)、(2)、(3)可得

$$Q_{\text{另}} = Q_{\text{散}} - Q_{\text{机床}} - Q_{\text{灯}} = 3 \times 10^6 - 1.35 \times 10^6 - 0.018 \times 10^6 = 1.632 \times 10^6 \text{ kJ}$$

**2-6** 夏日为避免阳光直射, 密闭门窗, 用电扇取凉, 若假定房间内初温为  $28^\circ\text{C}$ , 压力为  $0.1 \text{ MPa}$ , 电扇的功率为  $0.06 \text{ kW}$ 。太阳直射传入的热量为  $0.1 \text{ kW}$ 。若室内有三人, 每人每小时向环境散发的热量为  $418.7 \text{ kJ}$ , 通过墙壁向外散热  $1800 \text{ kJ/h}$ , 试求面积为  $15 \text{ m}^2$ 、高度为  $3.0 \text{ m}$  的室内空气每小时温度的升高值, 已知空气的热力学能与温度关系为  $\Delta u = 0.72\{\Delta T\}_K \text{ kJ/kg}$ 。

解题过程 取气体为系统, 由  $Q = \Delta U + W$  可知

$$\Delta U = Q - W = Q = m\Delta u = 0.72 m\Delta T$$

由  $pV = mR_g T$  可知

$$m = \frac{pV}{R_g T} = \frac{0.1 \times 10^6 \times 15 \times 3}{287 \times (273.15 + 28)} = 52.06 \text{ kg}$$

代入上式得

$$\begin{aligned} \Delta T &= \frac{Q}{0.72 m} = \frac{0.1 \times 3600 + 0.06 \times 3600 + 418.7 \times 3 - 1800}{0.72 \times 52.06} \\ &= 0.86^\circ\text{C} = 0.86 \text{ K} \end{aligned}$$