

TB6/1  
7683

# 制冷计算

李笑春

Zhi leng  
ji si

中國商世出版社

# 制 冷 计 算

(合 订 本)

李 笑 春

中 国 商 品 出 版 社

# 制 冷 计 算

(合订本)

李 笑 春

\*

中国商业出版社 出版

新华书店北京发行站发行 各地新华书店经售

湖南商业专科学校印刷厂印刷

\*

850×1168 32K 25.5 印张 624 千字

1986年10月第二版 1986年11月长沙第二次印刷

印数：(平装) 6001—10000册 (精装) 1—800册

统一书号：13237·037 定价：平装 5.60元 精装 6.60元

## 编著者的话

《制冷计算》是介绍制冷热工计算的参考书，主要汇编关于热工学与传热学的基础理论、制冷原理、各种制冷机及其附属设备、冷库建筑、食品冷藏工艺及制冷工艺设计方面的计算方法与原理，并附有空调冷冻站、食品冷藏库的设计实例及冷库技术经济指标核算的实例。全书共分上、下两册（合订本），十八章。每章首先引述制冷计算的有关公式与简叙热工图表的使用方法，再由浅入深，紧密结合生产实际，解答习题400余例，并引用了一些新的计算公式与解题方法。本书既是中专与大专有关专业学校师生的教学参考书，又可供制冷与空调行业的工人业务进修，领导干部管理企业与工程技术人员进行设计时的参考。

全书由湖南省制冷学会副秘书长刘治华工程师主审，并请湖南大学讲师俞礼森同志、湖南省建筑设计研究院朱淑婧工程师、衡阳肉联厂周尚荣工程师、湖南省冷藏《技协动态》编辑陶余德同志以及中南食品冷藏《技协通讯》的编委同志详细审定了部分章节与题解。最后，又特请湖南制冷学会付理事长，长沙铁道学院陈善道付教授校审了部分铅印样稿。在此，一并致以深切的感谢。

由于编者学识水平有限，本书谬误之处在所难免，敬请读者批评指正。

李笑春

1986.10.长沙

# 目 录

## (上册)

<b>第一章 基本概念及定理</b> .....	( 1 )
1—1 重度、密度和比容 .....	( 1 )
1—2 温度 .....	( 1 )
1—3 压力 .....	( 2 )
习题解答： ( 1 ~ 13 ) .....	( 4 )
1—4 干度与含湿量 .....	( 9 )
1—5 绝对湿度与相对湿度 .....	( 10 )
1—6 露点 .....	( 12 )
习题解答： ( 14 ~ 24 ) .....	( 12 )
1—7 理想气体基本定理 .....	( 18 )
1—8 气态方程 .....	( 18 )
1—9 阿佛加德罗定理 .....	( 19 )
习题解答 ( 25 ~ 36 ) .....	( 20 )
1—10 混合气体定理 .....	( 27 )
习题解答 ( 37 ~ 41 ) .....	( 28 )
<b>第二章 比热</b> .....	( 32 )
2—1 热量与比热 .....	( 32 )
2—2 重量比热、容积比热、莫尔比热 .....	( 32 )
2—3 定容比热、定压比热 .....	( 33 )
2—4 变比热、平均比热、定比热 .....	( 34 )
2—5 热平衡方程式 .....	( 35 )
习题解答 ( 42 ~ 49 ) .....	( 35 )
<b>第三章 热力学第一定律</b> .....	( 40 )
3—1 热力学第一定律 .....	( 40 )
3—2 气体的内能与焓 .....	( 41 )

3—3	状态变化过程中的总热量	( 41 )
3—4	制冷剂干饱和蒸汽的焓	( 42 )
3—5	制冷剂过热蒸汽的焓	( 42 )
3—6	制冷剂湿蒸汽的焓	( 43 )
3—7	制冷剂过冷却液的焓	( 43 )
	习题解答 (50~64)	( 43 )
<b>第四章</b>	<b>功</b>	( 54 )
4—1	稳定流动的功热方程式	( 54 )
4—2	热力过程中的功热方程式	( 54 )
4—3	压气机中的消耗功	( 58 )
	习题解答 (65~76)	( 59 )
<b>第五章</b>	<b>热力学第二定律</b>	( 72 )
5—1	热力学第二定律	( 72 )
5—2	循环与卡诺循环	( 72 )
5—3	制冷理想循环	( 74 )
5—4	熵	( 74 )
5—5	制冷剂的熵	( 75 )
5—6	工质在热力过程中的熵	( 77 )
5—7	熵与熵效率	( 78 )
	习题解答 (77~92)	( 79 )
<b>第六章</b>	<b>制冷理论循环与热力图表的应用</b>	( 90 )
6—1	制冷理论循环	( 90 )
6—2	压焓 (Logp—i) 图的应用	( 91 )
	习题解答 (93~124)	( 95 )
6—3	温熵 (T—S) 图的应用	( 122 )
	习题解答 (125~138)	( 124 )
6—4	制冷剂热物性表及其应用	( 136 )
	习题解答 (139~151)	( 141 )
6—5	焓湿 (i—d) 图的应用	( 156 )

	习题解答 (152~171) .....	( 165 )
<b>第七章</b>	<b>传热学基础.....</b>	<b>( 192 )</b>
7—1	稳定导热.....	( 192 )
7—2	对流.....	( 197 )
7—3	辐射.....	( 204 )
7—4	传热计算.....	( 208 )
7—5	管道与设备的隔热.....	( 215 )
	习题解答 (172~228) .....	( 217 )
<b>第八章</b>	<b>集态变化的传热.....</b>	<b>( 263 )</b>
8—1	集态变化的种类.....	( 263 )
8—2	汽化过程中的热力计算.....	( 263 )
8—3	蒸汽冷凝过程中的热力计算.....	( 267 )
	习题解答 (229~249) .....	( 270 )
<b>第九章</b>	<b>活塞式压缩机的热力计算.....</b>	<b>( 294 )</b>
9—1	压缩机的排汽量.....	( 294 )
9—2	压缩机的输汽系数.....	( 294 )
9—3	压缩机大小的计算.....	( 297 )
9—4	单级压缩机的实际制冷量与功率.....	( 298 )
9—5	双级压缩机的制冷循环及热力计算.....	( 299 )
9—6	复叠式压缩机的制冷循环.....	( 310 )
	习题解答 (250~268) .....	( 311 )
9—7	制冷压缩机的选择计算.....	( 333 )
	习题解答 (269~278) .....	( 342 )
	附 表 (1~24) .....	( 357 )
	本书主要参考文献.....	( 396 )
	附：国产氨两机配组式双级压缩产冷量表	
	基本符号表	
	附 图 氨的Log p—i图	
	湿空气的 i—d图	

## (下册)

<b>第十章 活塞式蒸汽压缩制冷机附属设备的热工计算</b>	(399)
10—1 冷凝器的热工计算	(399)
10—2 习题解答(279~293)	(414)
10—3 蒸发器的热工计算	(439)
10—4 习题解答(294~305)	(460)
10—5 附属设备的热工计算	(483)
10—6 习题解答(306~322)	(494)
<b>第十一章 离心式制冷机的热工计算</b>	(511)
11—1 习题解答(323~326)	(515)
<b>第十二章 吸收式制冷机的热工计算</b>	(521)
12—1 氨——水吸收式制冷机	(521)
12—2 溴化锂吸收式制冷机	(525)
12—3 习题解答(327~334)	(526)
<b>第十三章 喷射式制冷装置的热工计算</b>	(532)
13—1 习题解答(335~339)	(538)
<b>第十四章 食品冷藏工艺热工计算</b>	(548)
14—1 习题解答(340~368)	(568)
<b>第十五章 冷库建筑热工计算</b>	(590)
15—1 习题解答(369~395)	(620)
<b>第十六章 冷库技术指标经济核算</b>	(656)
16—1 习题解答(396~412)	(663)
<b>第十七章 食品冷藏库设计实例</b>	(676)
17—1 500 T肉食品冷藏库	(676)
附录 500 T冷库标准设计(冷88型)	(685)
17—2 1000 T肉食蛋品冷藏库	(687)
17—3 3000 T定型冷库设计	(720)
17—4 天津某万吨冷库	(722)

附	日本10,000T级超低温冷藏库	(724)
<b>第十八章 空调冷冻设施设计实例</b>		(732)
18—1	化纤厂冷冻站	(732)
18—2	河南某县计算机房空调设计	(742)
18—3	地下风道降温设计实例	(748)
18—4	广州某高层宾馆设计实例	(751)
附	日本近年新建高层饭店空调设计概况表	(756)
附 表	(25~32)	(759)

# 第一章 基本概念及定理

## 1—1 重度、密度和比容

重度：单位容积物体的重量。符号 $\gamma$ 。单位：公斤重/米<sup>3</sup> ( $\text{kgf}/\text{m}^3$ )

即 
$$\gamma = \frac{G}{V} \quad (\text{kgf}/\text{m}^3) \quad (1-1)$$

式中：G——重量 公斤重 ( $\text{kgf}$ )

V——容积 立方米 ( $\text{m}^3$ )

密度：单位容积物体的质量。符号 $\rho$ 。单位：公斤/米<sup>3</sup> ( $\text{kg}/\text{m}^3$ )

即 
$$\rho = \frac{M}{V} \quad (\text{kg}/\text{m}^3) \quad (1-2)$$

式中：M——质量 公斤 ( $\text{kg}$ )

比容：单位重量的容积，符号 $v$ 。单位：米<sup>3</sup>/公斤 ( $\text{m}^3/\text{kg}$ )

即 
$$v = \frac{V}{G} \quad (\text{m}^3/\text{kg}) \quad (1-3)$$

比容与重度按定义互为倒数：

$$v = \frac{1}{\gamma} \quad (\text{m}^3/\text{kg}) \quad (1-4)$$

$$\gamma = \frac{1}{v} \quad (\text{kg}/\text{m}^3) \quad (1-5)$$

## 1—2 温 度

温度是表明物体冷热程度的物理量。由于这一定义既不能

定量，又不能定性，因而是极不科学的。于是，人们又从运动学观点出发，将温度定义为物质分子热运动的平均动能的量度。这一定义一直沿用了相当长的时间，但它也不是无可非议的。现代热力学教本均以热力学第零定律来定义温度。

热力学第零定律：如果两个热力学系统中的每一个都与第三个热力学系统处于平衡，则它们彼此也必定处于热平衡。

温度则是决定这一系统是否与其它系统处于热平衡的客观性质。

温度以温标表示。常用的温标有摄氏温标、华氏温标与绝对温标。

摄氏温标( $t^{\circ}\text{C}$ )与华氏温标( $^{\circ}\text{F}$ )的换算关系式为：

$$F = \frac{9}{5} t + 32 \quad (^{\circ}\text{F}) \quad (1-6)$$

$$t = \frac{5}{9} (F - 32) \quad (^{\circ}\text{C}) \quad (1-7)$$

摄氏温标( $t^{\circ}\text{C}$ )与绝对温标( $T\text{ K}$ )的换算式为：

$$T = t + 273.16 \approx t + 273 \quad (\text{K}) \quad (1-8)$$

### 1—3 压 力

压力是物质垂直作用其边界面单位面积上的力。在普通物理学中称为压强，在制冷工程上称为压力。

固体的压力是受压缩应力与拉伸应力而产生于固体的内部，并随场所的变动而异。流体（液体与气体）的压力则仅受压缩应力而产生，并不因场所的变动而异。对于密闭容器中的气体压力，从分力论观点看，乃是气体分子不断撞击器壁的平均结果。压力的符号为 $P$ ，单位有 $\text{kg}/\text{m}^2$ （公斤/米<sup>2</sup>）， $\text{kg}/\text{cm}^2$ （公斤/厘米<sup>2</sup>），工程大气压，物理大气压与液柱（常用汞柱与水柱）。各种压力单位的换算，参见表1—1。

表1—1 压力单位换算表

公斤/米 <sup>2</sup>	公斤/厘米 <sup>2</sup>	工程 大气压	物理 大气压	汞柱高度 (mm)	水柱高度 (m)
$1 \times 10^4$	1	1	0.9678	735.56	10.00
$1.033 \times 10^4$	1.033	1.033	1	760.00	10.33
$1.36 \times 10^4$	0.00136	0.00136	0.00131	1	0.0136
$1 \times 10^3$	0.1	0.1	0.0968	73.56	1

压力单位目前正在推广使用统一的“国际单位”，简称“SI”。书后附有工程制单位与国际单位的换算式。本书正文所举例题，仍采用上述工程制单位。

气体的实际压力常称为绝对 (abs) 压力 (P)。表上的读数为表压力 (Pg)。当时的大气压力为大气压力 (B)，大气压力 (B) 由压力计测得。绝对压力，表压力与大气压力的关系为：

$$P > B \text{ 时: } P = B + Pg \text{ (kg/cm}^2\text{)} \quad (1-9) \quad (\text{参见图1-1})$$

$$P < B \text{ 时: } P = B - Pg' \text{ (kg/cm}^2\text{)} \quad (1-10) \quad (\text{参见图1-2})$$

式中：P——绝对压力 (kg/cm<sup>2</sup>)

B——当地大气压力 (kg/cm<sup>2</sup>)

当不特别注明时，B=1 (kg/cm<sup>2</sup>)

Pg——表压力 (kg/cm<sup>2</sup>)

Pg'——真空表压力，又叫真程度 (kg/cm<sup>2</sup>)

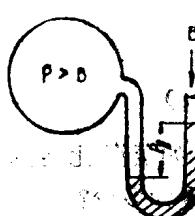


图1—1

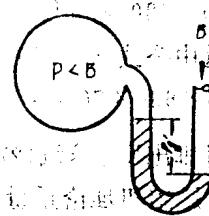


图1—2

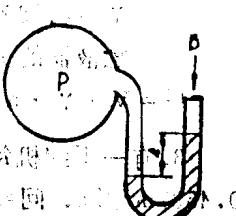


图1—3

图1—3中，已知液柱高度h，表压力可按下式换算

$$P_g = \rho gh \quad (1-11)$$

式中：  $\rho$  —— 液体密度  $(\text{kg}/\text{m}^3)$

g —— 重力加速度  $(\text{米}/\text{秒}^2, \text{m}/\text{s}^2)$

h —— 液柱高  $(\text{m})$

### 习题解答：

1. 已知氨饱和蒸汽在 $-15^\circ\text{C}$ 时，比容为 $0.5088\text{m}^3/\text{kg}$ ，求该状态下的密度。

解：由公式(1—5)，氨饱和蒸汽的密度为：

$$\rho = \frac{1}{v}$$

已知  $v = 0.5088 \text{ m}^3/\text{kg}$

$$\therefore \rho = \frac{1}{0.5088} \approx 1.9654 \text{ } (\text{kg}/\text{m}^3)$$

2. 已知：压力为 $1\text{kg}/\text{cm}^2$ 的氨液平均重度为 $0.68\text{kg/l}$ ，贮液器的容积为 $1.5\text{m}^3$ ，充氨量 $70\%$ ，问贮液器最多能充多少氨？

解 已知  $\gamma = 0.68\text{kg/l}$  (公斤/升)

$$V = 1.5\text{m}^3$$

$$n = 70\%$$

将密度 $\text{kg/l}$ 化为 $\text{kg}/\text{m}^3$

$$\gamma = 0.68 \times 1000 = 680\text{kg}/\text{m}^3$$

贮液器的充氨量由公式(1—2)得：

$$G = V \cdot \gamma \cdot n = 1.5 \times 680 \times 70\% = 714 \text{ (kg)}$$

3. 有一压缩机每小时排出 $R_{22}$ 蒸汽 $127\text{m}^3$ 。如蒸汽比容为 $0.4587\text{m}^3/\text{kg}$ ，问每小时压缩机理论重量排汽量为多少？

解 已知  $V = 127\text{m}^3/\text{h}$  ( $\text{米}^3/\text{小时}$ )

$$v = 0.4587 \text{ m}^3/\text{kg}$$

压缩机每小时排汽量，由公式 (1—3) 得：

$$\begin{aligned} G &= V/v = 127/0.4587 \\ &= 276.87 \text{ (kg/h)} \end{aligned}$$

4. 一制冷剂在标准工况下蒸发温度为  $-15^{\circ}\text{C}$ ，其华氏温度和绝对温度各为多少？

解  $t = -15^{\circ}\text{C}$  (已知)

华氏温度由公式 (1—6) 得

$$\begin{aligned} F &= \frac{9}{5}t + 32 = \frac{9}{5}(-15) + 32 \\ &= (-27) + 32 = 5 \text{ (}^{\circ}\text{F)} \end{aligned}$$

绝对温度由公式 (1—8) 得：

$$\begin{aligned} T &= t + 273 = (-15) + 273 \\ &= 258 \text{ (k)} \end{aligned}$$

5. 在什么温度下，华氏温标与摄氏温标给出相同的读数？

解 由公式 (1—7) 得：

$$t = \frac{5}{9}(F - 32)$$

当  $F = t$  摄氏温标与华氏温标读数相同

$$\text{即: } t = \frac{5}{9}(t - 32)$$

$$\frac{9}{5}t - t = -32$$

$$\frac{4}{5}t = -32$$

$$\therefore t = -40^{\circ}\text{C}$$

答：当  $t = -40^{\circ}\text{C}$  或  $F = -40^{\circ}\text{F}$  时两温标读数相同。

6. 在历史上，对摄氏温标是这样规定的：假设测温属性  $x$

随温度 $t$ 作线性变化，即：

$$t = ax + b$$

并规定冰点为 $0^{\circ}\text{C}$ ，汽点为 $t = 100^{\circ}\text{C}$

设 $x_1$ 和 $x_2$ 分别表示在冰点与汽点时 $x$ 的值，试求上式中的常数 $a$ 和 $b$

解 由已知条件可知：

当为冰点时， $t = 0^{\circ}\text{C}$ ，则 $0 = ax_1 + b$

当为汽点时， $t = 100^{\circ}\text{C}$ ，则 $100 = ax_2 + b$

将两方程联立成一元一次方程组：

$$\left\{ \begin{array}{l} ax_1 + b = 0 \\ ax_2 + b = 100 \end{array} \right. \dots\dots\dots (1)$$

$$\left\{ \begin{array}{l} ax_1 + b = 0 \\ ax_2 + b = 100 \end{array} \right. \dots\dots\dots (2)$$

解此方程组得：

$$\left\{ \begin{array}{l} a = \frac{100}{x_2 - x_1} \\ b = \frac{100x_1}{x_2 - x_1} \end{array} \right. \dots\dots\dots (3)$$

$$\left\{ \begin{array}{l} a = \frac{100}{x_2 - x_1} \\ b = \frac{100x_1}{x_2 - x_1} \end{array} \right. \dots\dots\dots (4)$$

8. 把压力 $P = 3\text{克}/\text{毫米}^2$ 化成 公斤/ $\text{厘米}^2$ 、公斤/ $\text{米}^2$ ，公顿/ $\text{米}^2$ ；

解：为了把一些有分数的单位变为另一些单位，可采用如下规则：在已知数值的分子与分母中，我们可用新单位的相应数值来代替旧单位，并取这些数值的幂次与已知数值中一样。计算后即可得到用新单位表示的所需要的结果。

本例题中： 1 克 =  $\frac{1}{1000}$  公斤 =  $\frac{1}{10^6}$  公顿

$$1 \text{ 毫米} = \frac{1}{10} \text{ 厘米} = \frac{1}{1000} \text{ 米}$$

$$3 \text{ 克}/\text{毫米}^2 = 3 \frac{\frac{1}{1000} \text{ 公斤}}{(\frac{1}{10})^2 \text{ 厘米}^2} = 0.3 \text{ 公斤}/\text{厘米}^2$$

$$3 \text{ 克}/\text{毫米}^2 = 3 \frac{\frac{1}{1000} \text{ 公斤}}{(\frac{1}{1000})^2 \text{ 米}^2} = 3000 \text{ 公斤}/\text{米}^2$$

$$3 \text{ 克}/\text{毫米}^2 = 3 \frac{\frac{1}{10^6} \text{ 公顿}}{(\frac{1}{1000})^2 \text{ 米}^2} = 3 \text{ 公顿}/\text{米}^2$$

9.8AS12.5压缩机排汽管上的压力表读数为11kg/cm<sup>2</sup>，当时当地的大气压为745mmHg，求该压缩机排汽管上的气体绝对压力为多少kg/cm<sup>2</sup>？

解 已知：P<sub>g</sub> = 11kg/cm<sup>2</sup>

$$B = 745 \text{ mmHg}$$

由公式(1—9)得：

$$\begin{aligned} P &= B + P_g = \frac{745}{735.6} + 11 \\ &= 1.013 + 11 \approx 12.013 \text{ kg}/\text{cm}^2 \end{aligned}$$

10. 在一汽缸的活塞上加有50000kg的力，活塞直径D=400mm，当时当地大气压为750mmHg，求该汽缸中气体的压力为多少大气压？

解 F = 50000kg D = 400mm B = 750mmHg

$$\begin{aligned} \therefore P &= P_g + B = \frac{F}{S} + \frac{H}{\gamma} \\ &= \frac{50000}{\pi \left( \frac{400}{10} \right)^2} + \frac{750}{735.6} \\ &= \frac{50000}{400 \times 3.14} + \frac{750}{735.6} \approx 39.81 + 1.02 \\ &\approx 40.83 \text{ kg}/\text{cm}^2 \text{ (大气压)} \end{aligned}$$

11. 在 4 AV 型压缩机中，油压表上读数为  $3 \text{ kg/cm}^2$ ，求相当于这个压力的油柱高度（油柱密度  $\rho = 0.901 \text{ kg/l}$ ，温度影响不计）。

解 已知： $\rho_{\text{油}} = 0.901 \text{ kg/l}$  (公斤/升)  
 $P = 3 \text{ kg/cm}^2$

解法 (一)：当用水柱表示时，由表 1—1 得：

$$h = 3 \times 10 = 30 \text{ m} \text{ (水柱)}$$

用油柱表示时：

$$h' = h \cdot \frac{\rho_{\text{水}}}{\rho_{\text{油}}} = 30 \times \frac{1}{0.901} = 33.3 \text{ m} \text{ (油柱)}$$

解法 (二)： $Pg = 3 \times 10000 = 30000$  (公斤/米<sup>2</sup>)

由公式 (1—11) 得：

$$h' = \frac{Pg}{\rho_{\text{油}}} = \frac{30000}{0.901 \times 1000} = 33.3 \text{ m} \text{ (油柱)}$$

12. 在压缩机抽空时，压力表读数为 700mmHg，当时的大气压力为 746mmHg，求这时压缩机内的实际压力与真空度各为多少？

解 已知  $Pg' = 700 \text{ mmHg}$   
 $B = 746 \text{ mmHg}$

由公式 (1—10) 得：气体的实际压力为：

$$P = B - Pg' = 746 - 700 = 46 \text{ mmHg}$$

压缩机的真空度即是压力表上所测得的压力：

$$P_{\text{真空}} = Pg' = 700 \text{ mmHg}$$

13. 某厂采用 U型管压力计，如图 1—4 所示。管中的汞柱有 691mm，汞柱上有水柱 136mm。当时当地的大气压为 751mmHg，问管内气体的压力为多少  $\text{kg/cm}^2$ ？