

# 热学

## 第6讲 一二章知识的应用（题霸版）

黄志琦

教材：《热学》第二版，赵凯华，罗蔚茵，高等教育出版社  
课件下载 [https://github.com/zqhuang/SYSU\\_TD](https://github.com/zqhuang/SYSU_TD)

# 温标之间的非线性关系例1

## 教材习题1-4

- (1)  $\mathcal{E}(-100^\circ\text{C}) = [0.21 \times (-100) - 10^{-4} \times (-100)^2] \text{ mV} = -22 \text{ mV}$   
其余以及图略。
- (2)  $\mathcal{E}(0^\circ) = \mathcal{E}(0^\circ\text{C}) = 0 \text{ mV}$ ,  $\mathcal{E}(100^\circ) = \mathcal{E}(100^\circ\text{C}) = 20 \text{ mV}$

$$a = \frac{100^\circ - 0^\circ}{20 \text{ mV}} = 5^\circ / \text{mV}, \quad b = 0$$

图略

- (3)  $t = -100^\circ\text{C}$ 时,  $t^* = -22 \text{ mV} \times 5^\circ / \text{mV} = -110^\circ$ , 其余类似, 略。
- (4)  $t^*$ 和 $t$ 除了两个固定标准点被规定相等, 两者成非线性关系, 一般来说并不相等。

## 温标之间的非线性关系例2

### 教材习题1-6

- (1) 由于定体温度计的理想气体温度  $T$  (或热力学温度) 和压强  $p$  成正比, 所以  $t^* = [\ln(T/K) + c]^\circ$  ( $c$  为常数)。由  $T = 273.16$  K 时  $t^* = 273.16^\circ$  可以确定  $c = 273.16 - \ln 273.16$ 。所以  $t^* = \left[ \ln \frac{T}{273.16 \text{ K}} + 273.16 \right]^\circ$
- (2) 冰点  $T = 273.15$  K,  $t^* = \left[ \ln \frac{273.15}{273.16} + 273.16 \right]^\circ = 273.159963^\circ$ ;  
沸点  $T = 373.15$  K,  $t^* = \left[ \ln \frac{373.15}{273.16} + 273.16 \right]^\circ = 273.471923^\circ$ 。
- (3) 存在, 当  $T = 273.16 \times e^{-273.16}$  K 时,  $t^* = 0^\circ$ 。

# 定体气体温度计外推法例1

## 教材习题1-2

我们先假设理想气体状态方程，在不同压强下计算待测温度，然后用外推的方法得到  $p = 0$  时的待测温度：

$$(p_1, T_1) = (734 \text{ mmHg}, \frac{734}{500} \times 273.16 \text{ K}) = (734 \text{ mmHg}, 400.999 \text{ K})$$

$$(p_2, T_2) = (293.4 \text{ mmHg}, \frac{293.4}{200} \times 273.16 \text{ K}) = (293.4 \text{ mmHg}, 400.726 \text{ K})$$

$$(p_3, T_3) = (146.68 \text{ mmHg}, \frac{146.68}{100} \times 273.16 \text{ K}) = (146.68 \text{ mmHg}, 400.671 \text{ K})$$

求平均，并每个数据点减去平均：

$$(\bar{p}, \bar{T}) = \left( \frac{p_1 + p_2 + p_3}{3}, \frac{T_1 + T_2 + T_3}{3} \right) = (391.36 \text{ mmHg}, 400.799 \text{ K})$$

$$(\Delta p_1, \Delta T_1) = (p_1 - \bar{p}, T_1 - \bar{T}) = (342.64 \text{ mmHg}, 0.200 \text{ K}),$$

$$(\Delta p_2, \Delta T_2) = (p_2 - \bar{p}, T_2 - \bar{T}) = (-97.96 \text{ mmHg}, -0.073 \text{ K}),$$

$$(\Delta p_3, \Delta T_3) = (p_3 - \bar{p}, T_3 - \bar{T}) = (-244.68 \text{ mmHg}, -0.128 \text{ K})$$

设拟合直线为  $T = ap + b$ ，则

$$a = \frac{\sum \Delta p \Delta T}{\sum \Delta p^2} = 0.0005726 \text{ mmHg/K}, \quad b = \bar{T} - k\bar{p} = 400.575 \text{ K}$$

## 定体温度计外推法例2

### 教材习题1-3

定体气体温度计的  $T/p$  随着  $p \rightarrow 0$  而趋向于一个常数  $\frac{V}{\nu R}$ 。由数据点

$$(p_1, T_1/p_1) = (0.400 \text{ atm}, 682.875 \text{ K/atm})$$

$$(p_2, T_2/p_2) = (0.546 \text{ atm}, 683.425 \text{ K/atm})$$

拟合直线为

$$\frac{T}{p} = \left[ 3.767 \frac{p}{\text{atm}} + 681.368 \right] \text{ K/atm}$$

$$(1) \quad p = 0.100 \text{ atm 时}, \quad T = 0.100 \times (3.767 \times 0.1 + 681.368) \text{ K} = 68.17 \text{ K}$$

$$(2) \quad T = 444.60^\circ \text{C} = 717.75 \text{ K}, \text{ 可以先忽略 } 3.767 \frac{p}{\text{atm}} \text{ 这项修正项, 估算出}$$

$$p \approx \frac{717.75}{681.368} \text{ atm} = 1.053 \text{ atm}$$

然后再迭代计算更精确的解:

$$p = \frac{717.75}{681.368 + 3.767 \times 1.053} \text{ atm} = 1.047 \text{ atm}$$

## 定体温度计外推法例2: 另一种解法

### 教材习题1-3

我们考虑另一种拟合方案, 拟合  $p/T$  为  $p$  的线性函数:

$$(p_1, p_1/T_1) = (0.400 \text{ atm}, 0.00146440 \text{ atm/K})$$

$$(p_2, p_2/T_2) = (0.546 \text{ atm}, 0.00146322 \text{ atm/K})$$

拟合直线为

$$\frac{p}{T} = \left[ -8.082 \times 10^{-6} \frac{p}{\text{atm}} + 0.00146763 \right] \text{ atm/K}$$

(1)  $p = 0.100 \text{ atm}$  时,

$$T = \frac{0.1}{-8.082 \times 10^{-6} \times 0.1 + 0.00146763} = 68.17 \text{ K}$$

(2)  $T = 444.60^\circ\text{C} = 717.75 \text{ K}$ , 可以先忽略  $-8.082 \times 10^{-6} \frac{p}{\text{atm}}$  这项修正项, 估算出

$$p \approx 0.00146763 \times 717.75 \text{ atm} = 1.053 \text{ atm}$$

然后再迭代计算更精确的解:

$$p = 717.75 \times (-8.082 \times 10^{-6} \times 1.053 + 0.00146763) \text{ atm} = 1.047 \text{ atm}$$

虽然各种线性拟合的假设不同, 但因为实际气体偏离理想气体较小, 得到的结果往往是一致的。

# 定体温度计外推法例2：比较粗糙的解法

## 教材习题1-3

我们考虑直接使用那个啥定律（忘了是查理还是波意儿还是...）：  
直接拟合  $T$  为  $p$  的线性函数：

$$T = (684.932 \frac{p}{\text{atm}} - 0.8228) \text{ K}$$

（虽然我们明知这当  $p \rightarrow 0$  时误差较大）

(1)  $p = 0.100 \text{ atm}$  时,  $T = 67.67 \text{ K}$

(2)  $T = 444.60^\circ\text{C} = 717.75 \text{ K}$ ,  $p = 1.049 \text{ atm}$

这种拟合方法相当于没有使用 ( $p = 0$ ,  $T = 0$ ) 这个隐藏数据点，所以比较不精确。

# $pV = \nu RT$ 的简单应用例1

## 教材习题1-7

固定温度时， $pV$ 正比于摩尔数，所以我们可以用 $pV$ 来代表“氧气的量”。可以用的天数为

$$\frac{130 \times 32 - 10 \times 32}{1 \times 400} = 9.6$$

所以每隔9天就要去充气。



## $pV = \nu RT$ 的简单应用例2

### 教材习题1-10

由于空气比水银密度小，灌入水银时右侧管以及底管的空气都会直接或者以气泡的方式漏出。而左侧管的空气则会被压缩。由理想气体状态方程得到

$$p_0 h_1 = (p_0 + \rho g(h_2 - h))(h_1 - h)$$

其中  $p_0 = 750 \text{ mmHg}$  为大气压强。上式可以化简为

$$1500 = (275 - \frac{h}{\text{cm}})(20 - \frac{h}{\text{cm}})$$

可以直接由二次方程求根公式求解上式得到  $h = 14.24742 \text{ cm}$ 。下面介绍一个利用物理近似迭代求解的方法，求解更复杂的方程时它往往非常有用：

先由近似  $275 - \frac{h}{\text{cm}} \approx 275$  得到零级近似  $h \approx (20 - 1500/275) \text{ cm} = 14.55 \text{ cm}$ ，然后迭代：

$$\text{一级近似 } h \approx \left(20 - \frac{1500}{275 - 14.55}\right) \text{ cm} = 14.241 \text{ cm}$$

$$\text{二级近似 } h \approx \left(20 - \frac{1500}{275 - 14.241}\right) \text{ cm} = 14.2476 \text{ cm}$$

$$\text{三级近似 } h \approx \left(20 - \frac{1500}{275 - 14.2476}\right) \text{ cm} = 14.24742 \text{ cm}$$

对结果要求不太精确的问题，往往一两次迭代就足够精确了。

## $pV = \nu RT$ 的简单应用例3

### 教材习题1-13

取大气压为76 cm汞柱, 步骤(1), (2)可以得到体积比为

$$\frac{V_{AC}}{V_{ABC}} = \frac{76}{76 + 12.5}$$

由 $V_{ABC} = 1000 \text{ cm}^3$ 即得 $V_{AC} = 858.76 \text{ cm}^3$ 。  
设矿物体积为 $V_m$ , 由步骤(3),(4)可以得到

$$\frac{V_{AC} - V_m}{V_{ABC} - V_m} = \frac{76}{76 + 23.7}$$

代入 $V_{AC}$ ,  $V_{ABC}$ 的值即得 $V_m = 405.84 \text{ cm}^3$ 。

故密度 $\rho = 400 \text{ g}/(405.84 \text{ cm}^3) = 0.986 \text{ g}/\text{cm}^3$

# 阿伏伽德罗定律

## 教材习题1-15

氮气的摩尔质量28 g/mol, 氧气的摩尔质量32 g/mol, 氩气的摩尔质量40 g/mol。  
空气的摩尔质量

$$\frac{1 \text{ g}}{\frac{0.76 \text{ g}}{28 \text{ g/mol}} + \frac{0.23 \text{ g}}{32 \text{ g/mol}} + \frac{0.01 \text{ g}}{40 \text{ g/mol}}} = 28.9 \text{ g/mol}$$

标准状态下的空气密度

$$\rho = \frac{28.9 \text{ g}}{22.4 \text{ L}} = 1.29 \text{ kg/m}^3$$

当然，阿伏伽德罗定律只是理想气体状态方程在  $T = 273.15 \text{ K}$ ,  $p = 1 \text{ atm}$  时的特殊情形，并不需要额外记忆。

# 道尔顿分压定律例1

## 教材习题1-17

氮气压强变为

$$p_{N_2} = \frac{0.5}{0.2} \times 1.0 \times 10^5 \text{ Pa} = 2.5 \times 10^5 \text{ Pa}$$

混合气体压强为

$$p = p_{N_2} + p_{O_2} = 2.5 \times 10^5 \text{ Pa} + 1.0 \times 10^5 \text{ Pa} = 3.5 \times 10^5 \text{ Pa}$$

## 道尔顿分压定律例2

### 教材习题1-16

收集的气体分压为  $p_0 = 767.5 \text{ mmHg} - 17.5 \text{ mmHg} = 750 \text{ mmHg}$ ，体积  $V_0 = 150 \text{ cm}^3$ ，温度  $T_0 = 293.15 \text{ K}$ 。在  $0^\circ\text{C}$  干燥时，压强  $p_1 = 767.5 \text{ mmHg}$ ，温度  $T_1 = 273.15 \text{ K}$ 。故体积

$$V_1 = \frac{\nu RT_1}{p_1} = \frac{p_0 V_0 T_1}{T_0 p_1} = 150 \text{ cm}^3 \times \frac{750}{767.5} \frac{273.15}{293.15} = 136.64 \text{ cm}^3$$

## 缓慢状态变化做功 = $-\int p dV$

作业题3: 把1 mol的理想气体保持恒温300K进行等温压缩, 使得体积变为原来一半, 最少要做多少功?

“保持恒温”意味着一直处于热平衡 (至少就我们目前接触的温度定义而言), 由理想气体状态方程得到做的功为:

$$\begin{aligned} W &= - \int_{V_0}^{V_0/2} p dV \\ &= -\nu RT \int_{V_0}^{V_0/2} \frac{dV}{V} \\ &= \nu RT \ln 2 \\ &= 1.73 \times 10^3 \text{ J} \end{aligned}$$

# 范德瓦尔斯方程

## 教材习题1-20

$\text{CO}_2$ 的分子量为44，故摩尔数为

$$\nu = \frac{1.1 \text{ kg}}{44 \text{ g/mol}} = 25 \text{ mol}$$

温度  $T = 286.15 \text{ K}$ ， 体积  $V = 0.02 \text{ m}^3$   
按范德瓦尔斯方程

$$p = \frac{\nu RT}{V - \nu b} - a \left( \frac{\nu}{V} \right)^2 = 2.573 \times 10^6 \text{ Pa}$$

按理想气体状态方程

$$p = \frac{\nu RT}{V} = 2.974 \times 10^6 \text{ Pa}$$

# 一般性分布的例子



# 方均根速率 $\geq$ 平均速率

## 教材思考题2-9

$$\begin{aligned} 0 &\leq \overline{(v - \bar{v})^2} \\ &= \overline{v^2} + \bar{v}^2 - 2\bar{v}\bar{v} \\ &= \overline{v^2} + \bar{v}^2 - 2\bar{v}^2 \\ &= \overline{v^2} - \bar{v}^2 \end{aligned}$$

从而有

$$\overline{v^2} \geq \bar{v}^2$$

两边开平方即有

$$v_{\text{rms}} \geq \bar{v}$$

## 方均根速率 $\geq$ 平均速率(另一种证明方法)

### 教材思考题2-9

令 $f(x) = -x^2$ , 则 $f''(x) = -2 < 0$ 。故 $f(x)$ 为凸函数。根据琴生不等式得到

$$\overline{f(v)} \leq f(\bar{v})$$

即

$$-\overline{v^2} \leq -\bar{v}^2$$

即

$$\overline{v^2} \geq \bar{v}^2$$

等号当且仅当所有速率均相等时才能取到。上式开平方即得

$$v_{\text{rms}} \geq \bar{v}$$

利用这种证明方法还可以迅速得到一系列和分布函数无关的不等式:

$$\overline{\left(\frac{1}{v}\right)} \geq \frac{1}{\bar{v}}, \quad \overline{v^4} \geq \bar{v}^4, \quad \sqrt{\overline{v}} \leq \sqrt{\bar{v}} \dots$$

## 各向同性分布：对称性考虑

设气体是各向同性的，对气体分子的速度  $\mathbf{v} = (v_x, v_y, v_z)$  和速率  $v = \sqrt{v_x^2 + v_y^2 + v_z^2}$  求下列事件的概率：

- 1  $v_x > v_y$
- 2  $v_x > 0$  且  $v_y > 0$  且  $v_z > 0$
- 3  $|v_x| > \frac{1}{3}v$

- 1 由对称性， $P(v_x > v_y) = P(v_x < v_y) = \frac{1}{2}$
- 2 由对称性， $P(v_x > 0) = P(v_y > 0) = P(v_z > 0) = \frac{1}{2}$ ，又  $v_x, v_y, v_z$  的分布互不相关，故联立事件  $P(v_x > 0, v_y > 0, v_z > 0) = \left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{8}$
- 3 取  $v_x$  方向为南北极轴，建立速度空间的球坐标系，则  $v_x = v \cos \theta$ 。所以  $|v_x| > \frac{1}{3}v$  的概率即  $|\cos \theta| > \frac{1}{3}$  的概率。  
球坐标的体积元为  $v^2 dv \sin \theta d\theta d\varphi = -v^2 dv d(\cos \theta) d\varphi$ ，故对各向同性分布（只依赖于  $v$  的分布  $f(v)$ ）而言，以  $\mu = \cos \theta$  为变量的概率密度

$$\frac{dP}{d\mu} = \int_0^\infty v^2 dv f(v) \int d\varphi$$

是常数。 $\cos \theta$  的范围是  $[-1, 1]$ ，故  $|\cos \theta| > \frac{1}{3}$  的概率是  $\frac{2}{3}$ 。

# 各向同性分布：泻流速率和平均速率的关系

当速率分布各向同性时，泻流速率总是平均速率的 $\frac{1}{4}$

设三维概率密度函数为 $f(v_x, v_y, v_z) = g(v)$  (因各向同性所以可以这样设)，在球坐标里计算泻流速率，体积元为 $v^2 dv \sin \theta d\theta d\varphi$ ,  $v_z = v \cos \theta$

$$\begin{aligned}\overline{v_z^+} &= \int_0^\infty v^2 dv \int_0^{\frac{\pi}{2}} \sin \theta d\theta \int_0^{2\pi} d\varphi (v \cos \theta) g(v) \\ &= \pi \int_0^\infty v^2 dv v g(v) \\ &= \frac{1}{4} \bar{v}\end{aligned}$$

# 麦克斯韦分布的应用

# 无量纲速度的概率密度

我们定义温度  $T$  对应的特征速率  $v_c = \sqrt{\frac{kT}{m}}$ ，并对理想气体分子定义无量纲速度  $\mathbf{u} \equiv \frac{\mathbf{v}}{v_c}$ 。试写出下列概率密度函数：

- ▶ 以  $u_x$  为变量的概率密度  $\tilde{f}_{1D}(u_x)$
- ▶ 以  $u_x, u_y, u_z$  为变量的三维概率密度  $\tilde{f}_M(u_x, u_y, u_z)$
- ▶ 以  $u = |\mathbf{u}|$  为变量的概率密度  $\tilde{F}_M(u)$  ( $u \geq 0$ )

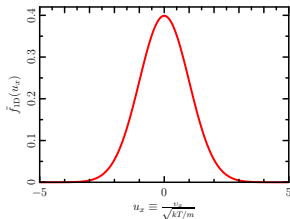
## 无量纲速度的概率密度(续)

因为是一一映射，换算概率密度就比较容易。由

$$\tilde{f}_{1D}(u_x)|du_x| = f_{1D}(v_x)|dv_x|$$

得到

$$\begin{aligned}\tilde{f}_{1D}(u_x) &= f_{1D}(v_x) \left| \frac{dv_x}{du_x} \right| \\ &= \frac{1}{\sqrt{2\pi}v_c} e^{-\frac{v_x^2}{2v_c^2}} v_c \\ &= \frac{1}{\sqrt{2\pi}} e^{-\frac{u_x^2}{2}}\end{aligned}$$



概率密度  $\frac{1}{\sqrt{2\pi}} e^{-\frac{u_x^2}{2}}$  称为标准正则分布，记作  $N(u_x)$ 。无量纲速度的每个分量都服从标准正则分布。

容易计算出下列平均值：

$$\bar{u}_x = \bar{u}_x^3 = 0, \quad \overline{|u_x|} = \sqrt{\frac{2}{\pi}}, \quad \bar{u}_x^2 = 1, \quad \overline{|u_x|^3} = \sqrt{\frac{8}{\pi}}, \quad \bar{u}_x^4 = 3$$

## 无量纲速度的概率密度(续)

因为  $u_x$ ,  $u_y$ ,  $u_z$  的分布相互独立, 就有

$$\tilde{f}_M(u_x, u_y, u_z) = N(u_x)N(u_y)N(u_z) = \left(\frac{1}{2\pi}\right)^{\frac{3}{2}} e^{-\frac{u_x^2 + u_y^2 + u_z^2}{2}}$$

转换到球坐标即可求出无量纲速率分布:

$$\tilde{f}_M(u) = \sqrt{\frac{2}{\pi}} u^2 e^{-\frac{u^2}{2}}$$



# 正则分布的小区间积分

如果积分范围比较小，我们可以假设概率密度函数在小区间内是常数，用乘法代替积分。

例如分子速率在  $\bar{v}$  附近  $\pm 1\%$  之内的概率为

$$\tilde{F}_M\left(\sqrt{\frac{8}{\pi}}\right)\left(\sqrt{\frac{8}{\pi}} \times 0.02\right) = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{8}{\pi} e^{-4/\pi} \times \left(\sqrt{\frac{8}{\pi}} \times 0.02\right) \approx 0.018$$

# 正则分布的大区间积分

下面我们计算  $u_x$  在  $[-a, a]$  内的概率 ( $a \geq 0$ )。

$$P(-a < u_x < a) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} \int_{-a}^a e^{-\frac{u_x^2}{2}} du_x \approx \sqrt{1 - e^{-\frac{a^2}{2} \left( \frac{\frac{4}{\pi} + 0.074a^2}{1 + 0.074a^2} \right)}}$$

最后一步只是一个好用的近似公式，在  $a \leq 5$  的范围内都表现优异。当  $a > 5$  时，我们可以用下列近似

$$P(-a < u_x < a) \approx 1 - \frac{e^{-a^2/2}}{\sqrt{\pi(\frac{a^2}{2} + 1)}}, \quad a > 5$$

在教材上定义了误差函数  $\text{erf}(x) \equiv \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^x e^{-x^2} dx$ ，则

$$P(-a < u_x < a) = \text{erf}\left(\frac{a}{\sqrt{2}}\right)$$

当然，这只是个定义而已。

# 正则分布的大区间积分

易算出

$$P(-1 < u_x < 1) = 0.68$$

$$P(-2 < u_x < 2) = 0.95$$

$$P(-3 < u_x < 3) = 0.997$$

$$P(-4 < u_x < 4) = 0.99994$$

$$P(-5 < u_x < 5) = 0.9999994$$

在科学研究中，常常要用到上述置信区间。在论文中常可以看到“68% confidence level”，“95% confidence level”等术语。粒子物理实验往往要求达到 $5\sigma$ 精度，就是指可信度99.99994%。

# Maxwell分布例1 (一维Maxwell分布)

## 教材习题2-8

- (1) 由  $\overline{u_x^2} = 1$  得到  $\overline{v_x^2} = v_c^2$ , 即一维的  $v_{\text{rms}} = v_c = \sqrt{\frac{kT}{m}}$
- (2) 由  $|\overline{u_x}| = \sqrt{\frac{2}{\pi}}$  得到一维的  $\bar{v} = \sqrt{\frac{2}{\pi}} v_c = \sqrt{\frac{2kT}{\pi m}}$
- (3) 显然一维情况  $v_{\text{max}} = 0$

## Maxwell分布例2 (二维Maxwell分布)

### 教材习题2-7

- (1) 由  $\overline{u_x^2} = \overline{u_y^2} = 1$  得到  $\overline{v_x^2} + \overline{v_y^2} = 2v_c^2$ , 即二维的  $v_{\text{rms}} = \sqrt{2}v_c = \sqrt{\frac{2kT}{m}}$
- (2) 二维的无量纲速率的概率密度为  $\tilde{F}_M(u) = 2\pi u \left( \frac{1}{2\pi} e^{-u^2/2} \right) = u e^{-u^2/2}$ , 所以平均无量纲速率:

$$\bar{u} = \int_0^\infty u^2 e^{-u^2/2} du = - \frac{d}{d\alpha} \int_0^\infty e^{-\alpha u^2} du \Big|_{\alpha=1/2} = \sqrt{\frac{\pi}{2}}$$

$$\text{即 } \bar{v} = \bar{u}v_c = \sqrt{\frac{\pi kT}{2m}}$$

- (3) 对  $\tilde{F}_M(u)$  求导并令其为零, 得到  $u_{\text{max}} = 1$ 。故  $v_{\text{max}} = v_c = \sqrt{\frac{kT}{m}}$

# Maxwell分布例3 (速度的函数的平均值)

## 教材习题2-3

$$\begin{aligned}
 \overline{\left(\frac{1}{v}\right)} &= \frac{1}{v_c} \overline{\left(\frac{1}{u}\right)} \\
 &= \frac{1}{v_c} \int_0^\infty \frac{1}{u} \tilde{F}_M(u) du \\
 &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{v_c} \int_0^\infty \frac{1}{u} u^2 e^{-u^2/2} du \\
 &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{v_c} e^{-u^2/2} \Big|_0^\infty \\
 &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{1}{v_c} \\
 &= \sqrt{\frac{2m}{\pi kT}}
 \end{aligned}$$

又由  $\bar{v} = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$ ,

$$\overline{\left(\frac{1}{v}\right)} = \frac{4}{\pi} \frac{1}{\bar{v}} > \frac{1}{\bar{v}}$$

## Maxwell分布例4 (小区间求概率的近似方法)

### 教材习题2-2

设  $u_{\max}$  使  $\tilde{F}_M(u)$  最大, 由  $\frac{d\tilde{F}_M(u)}{du}|_{u=u_{\max}} = 0$  解出  $u_{\max} = \sqrt{2}$ , 故  $v_{\max} = \sqrt{2}v_c = \sqrt{\frac{2kT}{m}}$

(1) 由于速度变化范围小, 可以近似认为概率密度在该范围内不变, 计算出概率为

$$\tilde{F}_M(u)\delta u \Big|_{u=\sqrt{2}} = (0.02u)\tilde{F}_M(u) \Big|_{u=\sqrt{2}} = 0.02 \sqrt{\frac{2}{\pi}} u^3 e^{-u^2/2} \Big|_{u=\sqrt{2}} = 0.0166$$

(2)

$$\tilde{f}_{1D}(u_x)\delta u_x \Big|_{u_x=\sqrt{2}} = (0.02u_x)\tilde{f}_{1D}(u_x) \Big|_{u_x=\sqrt{2}} = \frac{0.02}{\sqrt{2\pi}} u_x e^{-u_x^2/2} \Big|_{u_x=\sqrt{2}} = 0.00415$$

(3) 由于三个速度分量的分布互相独立, 故概率为  $(0.00415)^3 = 7.15 \times 10^{-8}$ .

## Maxwell分布例5 (大区间求概率)

### 教材习题 2-14

条件  $v > v_{\max}$  等同于  $u > \sqrt{2}$ 。其概率为

$$\begin{aligned}
 \int_{\sqrt{2}}^{\infty} \tilde{F}_M(u) du &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \int_{\sqrt{2}}^{\infty} u^2 e^{-\frac{u^2}{2}} du \\
 &= -\sqrt{\frac{2}{\pi}} u e^{-\frac{u^2}{2}} \Big|_{\sqrt{2}}^{\infty} + \sqrt{\frac{2}{\pi}} \int_{\sqrt{2}}^{\infty} e^{-\frac{u^2}{2}} du \\
 &= \frac{2}{e\sqrt{\pi}} + 1 - \sqrt{\frac{1}{2\pi}} \int_{-\sqrt{2}}^{\sqrt{2}} e^{-\frac{u^2}{2}} du \\
 &\approx \frac{2}{e\sqrt{\pi}} + 1 - \sqrt{1 - e^{-\left(\frac{\frac{4}{\pi} + 0.148}{1 + 0.148}\right)}} \\
 &= 0.572
 \end{aligned}$$

同样的方法可以求出  $v > 2v_{\max}$  的概率为 0.046。



## Maxwell分布例6 (大区间求概率, 迭代法求解)

### 教材思考题2-10

设  $v_0 = u_0 v_c$ , 则用和上例同样的方法可以算出

$$\begin{aligned}
 \frac{1}{2} &= \int_0^{u_0} \tilde{F}_M(u) du \\
 &\approx -\sqrt{\frac{2}{\pi}} u_0 e^{-u_0^2/2} + \sqrt{1 - e^{-\frac{u_0^2}{2} \left( \frac{\frac{4}{\pi} + 0.074 u_0^2}{1 + 0.074 u_0^2} \right)}} \\
 &\equiv G(u_0)
 \end{aligned}$$

把  $u_0 = 1$  作为零级近似, 迭代计算出

$$\text{一级近似 } u_0 = 1 + \frac{0.5 - G(1)}{\tilde{F}_M(1)} = 1.623$$

$$\text{二级近似 } u_0 = 1.623 + \frac{0.5 - G(1.623)}{\tilde{F}_M(1.623)} = 1.537$$

$$\text{三级近似 } u_0 = 1.537 + \frac{0.5 - G(1.537)}{\tilde{F}_M(1.537)} = 1.538$$

$$\text{从而 } v_0 = 1.538 \sqrt{\frac{kT}{m}}$$

显然,  $v_0$  和方均根速率  $1.73\sqrt{\frac{kT}{m}}$ , 平均速率  $1.60\sqrt{\frac{kT}{m}}$ , 泻流速率  $0.40\sqrt{\frac{kT}{m}}$  都不相同。

# 方均根速率例1

## 教材习题2-24

温度  $T = 273.15 \text{ K}$ 。

如果认为灰尘的自由度为2（仅在水面运动），则方均根速率为

$$\sqrt{\frac{2kT}{m}} = 2.7 \times 10^{-5} \text{ m/s}$$

## 方均根速率例2

### 教材习题2-24

温度  $T = 300.15 \text{ K}$ 。

浮游微粒的自由度为3，则方均根速率为

$$\sqrt{\frac{3kT}{m}} = 3.5 \times 10^{-4} \text{ m/s}$$

# 泻流法提纯

## 教材习题2-5

因泻流分子数正比于  $\overline{nv_x^+} \propto \frac{n}{\sqrt{m}}$  每次泻流之后  $U^{235}$  和  $U^{238}$  分子数密度之比提高了

$$\sqrt{\frac{m_{U^{238}F_6}}{m_{U^{235}F_6}}} = \sqrt{\frac{238 + 19 \times 6}{235 + 19 \times 6}} = 1.0042888$$

倍。所以需要提纯

$$n = \frac{\ln \frac{\frac{0.99}{0.01}}{\frac{0.007}{0.993}}}{\ln 1.0042888} = 2232$$

次

# 压强随高度变化

## 教材习题2-18

由“万能法则”（或按2, 3班的叫法：玻尔兹曼分布），分子数密度正比于 $e^{-\frac{mgh}{kT}}$ ，又由理想气体状态方程，压强正比于分子数密度。故

$$e^{-\frac{mgh}{kT}} = \frac{0.8 \text{ atm}}{1 \text{ atm}} = 0.8$$

空气分子平均质量

$$m = \frac{29 \text{ g}}{6.02 \times 10^{23}} = 4.82 \times 10^{-26} \text{ kg}$$

即

$$h = -\frac{kT \ln 0.8}{mg} = 1.96 \times 10^3 \text{ m}$$

# 气体的定压比热容

证明理想气体的摩尔定压比热容  $C_p^{\text{mol}}$  和摩尔定体比热容  $C_V^{\text{mol}}$  相差  $R$

气体的内能  $U(T)$  满足

$$\frac{dU}{dT} = \nu C_V^{\text{mol}}$$

在固定压强时, 当气体温度变化  $dT$ , 体积变化  $dV = \frac{\nu R dT}{p}$  故对气体做功为

$$-pdV = -\nu R dT$$

设气体吸收热量  $dQ$ , 则由能量守恒, 有

$$dQ - pdV = dU$$

(我们以后会叫它热力学第一定律), 即

$$dQ = dU + pdV = \nu C_V^{\text{mol}} dT + \nu R dT$$

所以

$$C_p^{\text{mol}} = \frac{1}{\nu} \frac{dQ}{dT} = C_V^{\text{mol}} + R$$

## 第六周习题(序号接第五周)

- 16 一个氦气定体温度计在  $T = 250\text{ K}$ ,  $300\text{ K}$ ,  $350\text{ K}$  时的压强读数分别为  $1.0000\text{ atm}$ ,  $1.1189\text{ atm}$ ,  $1.3974\text{ atm}$ 。试估算它在  $T = 150\text{ K}$  时的压强读数。
- 17 对温度为  $T$ ，分子质量为  $m$  的理想气体，计算分子的速率平方倒数的平均

$$\overline{\left(\frac{1}{v^2}\right)}.$$

它和  $\frac{1}{\bar{v}^2}$  比较哪个大？这两者的大小关系对一般性分布成立吗？

- 18 在温度为  $300\text{ K}$ ，压强  $p = 1\text{ atm}$  的氧气中放一个纳米音乐盒。音乐盒有个表面积为  $10^{-4}\text{ mm}^2$  的探头。当有速率超过  $2792\text{ m/s}$  的氧气分子撞击探头表面时将触动音乐盒开关。问：音乐盒开关平均多久被触发一次？