## 第六章 气体动理论

1. 水银气压计中混进了一个气泡,因此它的读数比实际气压小些,当精确的气压计的水银柱为 0.768m 时,它的水银柱只有 0.748m 高,此时管中水银面到管顶距离为 0.08m,试问此气压计的水银柱为 0.734m 高时,实际的气压是多少? (把空气当作理想气体,并设温度不变)。

解: 设第一次测得的空气泡的压强和体积

$$P_1 = \Delta h d_{\pm} = (0.768 - 0.748) d_{\pm} = 0.02 d_{\pm}$$
  $V_1 = 0.08s$  (s 为截面积)

第二次测得空气泡的压强和体积

$$V_2 = (0.748 - 0.734 + 0.08)s = 0.094s$$

$$P_2 = \frac{P_1 V_1}{V_2} = \frac{0.02 d_{\overline{\mathcal{R}}} \times 0.08s}{0.094s} = 0.017 d_{\overline{\mathcal{R}}}$$

实际压强  $P'_2 = 0.734d_{\#} + 0.017d_{\#} = 0.751 \times 1.33 \times 10^5 = 0.999 \times 10^5 (Pa)$ 

2、可用下面方法测定气体的摩尔质量。先在容积为 V 的容器内装入被测量的气体,测出其压强为  $P_1$ ,温度为 T,并称出容器连同气体的质量为  $m_1$ 。然后放掉一部分气体,这时压强降到  $P_2$ ,再称出容器连同气体的质量为  $m_2$ ,假定温度保持不变,试求该气体的摩尔质量。

解: 设容器的质量为 m

开始时 
$$\frac{m_1-m}{M}R = \frac{P_1V}{T}$$
 (1)

放气后 
$$\frac{m_2-m}{M}R = \frac{P_2V}{T}$$
 (2)

解得 
$$M = \frac{RT}{V} \cdot \frac{m_1 - m_2}{P_1 - P_2}$$

- 3、某容器内分子数密度为  $10^{26}$  m<sup>-3</sup>,每个分子的质量为  $3\times10^{-27}$  kg,设其中 1/6 分子数以速率 v=200 ms<sup>-1</sup> 垂直地向容器的一壁运动,而其余 5/6 分子或者离开此壁,或者平行此壁方向运动,且分子与容器壁的碰撞为完全弹性。问:
  - (1) 每个分子作用于器壁的冲量为多少?
  - (2) 每秒碰在器壁单位面积上的分子数 no 为多少?
  - (3) 作用在器壁上的压强为多少?

解: (1) 
$$I = \Delta P = 2\mu v = 2 \times 3 \times 10^{-27} \times 200 = 1.2 \times 10^{-24}$$
 (kg m/s)

(2) 
$$n_0 = \frac{1}{6} vn = 200 \times 10^{26} \times \frac{1}{6} = \frac{1}{3} \times 10^{28} \text{ r/m}^2 \cdot \text{s}$$

(3) 
$$P = n_0 \cdot \Delta P = \frac{1}{3} \times 10^{28} \times 1.2 \times 10^{-24} = 4 \times 10^3 \text{ Pa}$$

4、有一容积为 10cm³ 的电子管, 当温度为 300k 的时候, 用真空泵把管内空气抽成压强为 5×10<sup>6</sup>mmHg 的高真空, 问此时管内有多少个空气分子? 此空气分子的平均平动动能的总和是多少? 平均转动动能的总和是多少?

(1mmHg=133, 3Pa 空气分子可认为是刚性双原子分子)

解:由理想气体状态方程 PV = vRT 知空气的摩尔数  $v = \frac{PV}{RT}$ 

$$2) \quad \overline{\epsilon}_{\text{kT-B}} = N\frac{3}{2}\,kT = 1.61\times 10^{12}\times \frac{3}{2}\times 1.38\times 10^{-23}\times 300 = 1.00\times 10^{-8}\,J$$

3) 
$$\overline{\epsilon}_{_{k \# \& \&}} = NkT = 1.61 \times 10^{12} \times 1.38 \times 10^{-23} \times 300 = 6.67 \times 10^{-9} \, J$$

5、一能量为 10<sup>12</sup>eV 的宇宙射线粒子,射入一氖管中,氖管中含有氖气 0.1mol。如果宇宙射线粒子的能量全部被氖气分子所吸收而变为热运动能量,问氖气温度升高多少度?

解: 等容吸热 
$$\Delta E = \frac{m}{M} \frac{i}{2} R \Delta T$$

所以 
$$\Delta T = \frac{2\Delta E}{\frac{m}{M}Ri} = \frac{2 \times 10^{12} \times 1.6 \times 10^{-19}}{0.1 \times 8.31 \times 3} = 1.28 \times 10^{-7} K$$

6、质量为 50.0g、温度为 18℃ 的氮气装在容积为 10.0 升的密闭绝热容器内,容器以 v=200m/s 的速率作匀速直线运动,若容器突然停止运动,其定向运动的动能全部转化为分子热运动的动能,那么,平衡后氮气的温度和压强将各增大多少?

解: 气体直线运动的动能转化为气体的内能  $\frac{1}{2}$  mv<sup>2</sup> =  $\frac{m}{M}$   $\frac{i}{2}$  R $\Delta$ T

$$\triangle T = \frac{mv^2}{iR} = \frac{28 \times 10^{-3} \times 200^2}{5 \times 8.31} = 27.0K$$

$$\Delta P = \frac{m}{M} \frac{R}{V} \Delta T = \frac{50 \times 10^{-3} \times 8.31 \times 27}{28 \times 10^{-3} \times 10 \times 10^{-3}} = 4 \times 10^4 \text{ Pa}$$

7、将 1kg 氦气和 m 氢气混合,平衡后混合气体的内能是 2.  $45 \times 10^6 J$ 。氦分子平均动能 是  $6 \times 10^{-21} J$ 。求氢气质量 m 。

解: 由题意可知 
$$\frac{3}{2}$$
kT = 6×10<sup>-21</sup>J

$$\frac{m_{He}}{M_{He}} N_A \frac{3}{2} kT + \frac{m_{H_2}}{M_{H_2}} N_A \cdot \frac{5}{2} kT = 2.45 \times 10^6$$

其中
$$M_{He} = 4 \times 10^{-3} \text{kg}$$
  $M_{H_2} = 2 \times 10^{-3} \text{kg}$   $N_A = 6.02 \times 10^{23}$ 个

$$\therefore \quad m_{\text{H}_2} = \frac{\frac{2.45 \times 10^6 \times 4 \times 10^{-3}}{6.02 \times 4 \times 10^{-21} \times 10^{23}} - 1.5}{5} = 0.51 \text{kg}$$

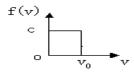
8、今有 N 个粒子, 其速率分布函数为

$$f(v) = \frac{dN}{Ndv} = C$$
  $(v_0 > v > 0, C为常数)$ 

$$f(v) = 0 \qquad (v > v_0)$$

- (1) 画出该速率分布曲线:
- (2) 由 v<sub>0</sub> 求常数 C;
- (3) 求粒子的平均速率。

## 解: (1)



(2) 由归一化条件  $\int_0^\infty f(v)dv = 1$  得  $\int_0^{v_0} Cdv + \int_{v_0}^\infty 0 \cdot dv = 1 \Rightarrow v_0 = \frac{1}{C}$ 

$$\int_0^{v_0} \mathbf{C} d\mathbf{v} + \int_{v_0}^{\infty} 0 \cdot d\mathbf{v} = 1 \Longrightarrow v_0 = \frac{1}{\mathbf{C}}$$

$$\therefore \qquad C = \frac{1}{v_0}$$

(3) 
$$\overline{v} = \int_0^{v_0} vf(v)dv = \int_0^{v_0} Cvdv = \frac{v_0}{2}$$

9、设容器体积为 V<sub>0</sub>内盛有质量为 m<sub>1</sub>和 m<sub>2</sub>的两种不同的单原子气体,此混合气体处于平 衡状态时内能相等均为E, 求这两种分子平均速率v₁和v₂的比值以及混合气体的压力。

解: 
$$: E = \frac{m}{M} \frac{3}{2} RT \implies \overline{v} = 1.60 \sqrt{\frac{RT}{M}} = 1.6 \sqrt{\frac{2E}{3m}}$$

$$\frac{\overline{v}_1}{\overline{v}_2} = \sqrt{\frac{m_2}{m_1}}$$

$$\nabla$$
 PV =  $\frac{m}{M}$  RT =  $\frac{2}{3}$  E

$$P = P_1 + P_2 = 2 \times \frac{2E}{3V} = \frac{4E}{3V}$$

10、求上升到什么高度处,大气压强减到地面的 75%。设空气的温度为 0℃,空气的摩尔质量为 0. 0289 kg/mo1。

解:根据玻耳兹曼分布的气压公式

$$\begin{split} P &= P_0 e^{-\frac{mgz}{kT}} = P_0 e^{-\frac{M_{mol}gz}{RT}} \\ z &= -\frac{RT}{M_{mol}g} \ln \frac{p}{p_0} \\ &= -\frac{8.31 \times 273}{0.0289 \times 9.8} \ln 0.75 \\ &= 2300 \text{ (m)} \end{split}$$

11、设容器内盛有质量为 m,摩尔质量为 M 的多原子分子气体,分子直径为 d,气体的内能为 E,压强为 p,求

- (1) 分子平均碰撞频率:
- (2) 分子最概然速率;
- (3) 分子的平均平动动能。

解: (1) 
$$\because \overline{v} = \sqrt{\frac{8RT}{\pi M}}$$
  $P = nkT$   $E = \frac{m}{M} \frac{6}{2}RT$  
$$\therefore \overline{z} = \sqrt{2\pi}d^2\overline{v}n = \frac{4d^2N_0P}{M}\sqrt{\frac{3\pi m}{E}}$$
 (2)  $v_p = \sqrt{\frac{2RT}{M}} = \sqrt{\frac{2E}{3m}}$  (3)  $\overline{\epsilon}_k = \frac{3}{2}kT = \frac{ME}{2N_Am}$  (其中  $N_A$  为阿伏伽德罗常数)

12、一真空管的真空度为  $1.33 \times 10^{-3}$  Pa,试求在 27 °C 时单位体积的分子数及分子平均自由程。设分子的有效直径 d=3.0 ×  $10^{-10}$  m。

解: 
$$n = \frac{P}{kT} = \frac{1.33 \times 10^{-3}}{1.38 \times 10^{-23} \times 300} = 3.22 \times 10^{17} \text{ ^/m}^3$$

$$\overline{\lambda} = \frac{1}{\sqrt{2}\pi d^2 n} = 7.84 \text{m}$$