

大雾二寄结论速寄 v1.2

树影、九鸟

前言

上一次的笔记就说明了，这玩意只有复习作用，不代表考试会考 ()。依然不会对内容正确性负责。

1 热力学

1.1 理想气体、(热力学定律:theorems list)[0]

理想气体状态方程常见的形式如下：

$$pV = NkT$$

$$pV = \mu RT$$

$$p = nkT$$

$$pM = \rho RT$$

符号解释 (符号都请与高中的区别开来, 不要混淆, 虽然对我而言是一件痛苦的事):

符号	含义
p	压强
V	体积
N	分子数
k	玻尔兹曼常数
T	温度
μ	气体分子的物质的量
R	摩尔气体常数
n	气体分子数密度
M	气体的分子量
ρ	气体的密度

$$k = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$$

$$R = 8.31 \text{ J/(mol K)}$$

$$R = kN_A = 8.31 \text{ J/(mol K)}$$

热力学定律 [0]: 如果物体 A 与物体 B 处于热平衡状态, 物体 A 与物体 C 也处于热平衡状态, 则物体 B 与物体 C 也处于热平衡状态。

1.2 物质的微观模型, 统计规律

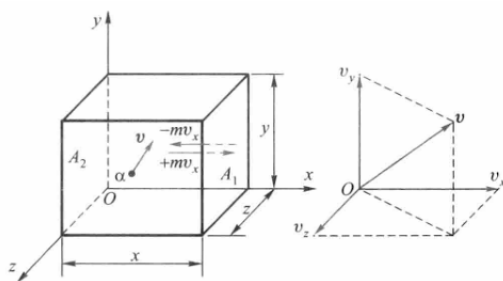


图 12-5 气体动理论的压强公式的推导

要点:

0. 对于 A_1 面，两次碰撞的时间间隔为： $2\frac{x}{v_x}$ ， v_x 为分子在 x 方向的速度。

1. 对于 A_1 面，单位时间内碰撞，一个分子对于 A_1 面的冲量为： $2mv_x \cdot \frac{v_x}{2x}$ ， m 为分子质量。

2. 作用于 A_1 面上的力为： $F = \sum_{i=1}^N 2mv_{x_i} \cdot \frac{v_{x_i}}{2x} = \frac{\sum_{i=1}^N mv_{x_i}^2}{x}$ ， N 为分子数。

3. 作用于 A_1 面上的压强为： $p = \frac{F}{S} = \frac{\sum_{i=1}^N mv_{x_i}^2}{xyz} = \frac{Nmv_x^2}{V} = nmv_x^2$ 。

由最后的一步，根据 xyz 的对称性，可以得到 $3p = nm\bar{v}^2$ ，其中 \bar{v}^2 为分子平均速度的平方。

即：

$$p = \frac{1}{3}nm\bar{v}^2$$

若令 $\bar{\varepsilon}_k = \frac{1}{2}m\bar{v}^2$ ，则有：

$$p = \frac{2}{3}n\bar{\varepsilon}_k$$

$\bar{\varepsilon}_k$ 为分子的平均平动动能。

将其与理想气体状态方程联立，得到：

$$\bar{\varepsilon}_k = \frac{3}{2}kT$$

又有 $nm = \rho$ ，则有：

$$p = \frac{2}{3}\rho\bar{v}^2$$

由： $\bar{\varepsilon}_k = \frac{3}{2}kT$ 可知，对于分别处于相同温度的两种气体，其分子的平均平动动能相同。

1.3 能量均分定理

定义将分子能量中速度和坐标的二次项数目叫做分子能量的自由度数目，简称为自由度，用符号 i 表示。

能量均分定理的内容为：在平衡状态下，每个自由度平均能量均相等，且为： $\frac{1}{2}kT$ 。

表 12-2 分子自由度、平均能量和理想气体内能的理论值

分子类型	单原子分子	双原子分子		三原子分子	
		刚性	非刚性	刚性	非刚性
自由度 (i)	3 (平)	5 = 3 (平) + 2 (转)	7 = 3 (平) + 2 (转) + 2 (振)	6 = 3 (平) + 3 (转)	12 = 3 (平) + 3 (转) + 6 (振)
分子平均 能量($\bar{\varepsilon}$)	$3 \times \frac{1}{2} kT$ $= \frac{3}{2} kT$	$5 \times \frac{1}{2} kT$ $= \frac{5}{2} kT$	$7 \times \frac{1}{2} kT$ $= \frac{7}{2} kT$	$6 \times \frac{1}{2} kT$ $= 3 kT$	$12 \times \frac{1}{2} kT$ $= 6 kT$
1 mol 理想 气体的内能 (E_m)	$\frac{3}{2} RT$	$\frac{5}{2} RT$	$\frac{7}{2} RT$	$3 RT$	$6 RT$

图 1: 常见气体分子的自由度以及平均能量

1.4 麦克斯韦速率分布定律

对于分布在速度区间 v 到 $v + dv$ 的分子的概率:

$$\frac{dN}{N} = 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} v^2 e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv$$

推导:

不难得到: 理想气体分子的速度分布有:

$$v_x \sim N(0, \sigma^2)$$

$$v_y \sim N(0, \sigma^2)$$

$$v_z \sim N(0, \sigma^2)$$

得速度的联合分布为:

$$f(v_x, v_y, v_z) = \frac{1}{(2\pi\sigma^2)^{3/2}} e^{-\frac{v_x^2 + v_y^2 + v_z^2}{2\sigma^2}}$$

所以速率分布为:

$$f(v) = \oint\limits_{\Sigma: v_x^2 + v_y^2 + v_z^2 = v^2} v(v_x, v_y, v_z) dv_x dv_y dv_z$$

$$f(v) = 4\pi v^2 \frac{1}{(2\pi\sigma^2)^{3/2}} e^{-\frac{v^2}{2\sigma^2}}$$

而 σ 可以通过平均平动动能来计算:

$$E(v_x^2) = \sigma^2 = \frac{2\bar{\varepsilon}_x}{m} = \frac{kT}{m}$$

1.5 三种统计速率

方均根速率、平均速率、最概然速率:

$$v_{\text{rms}} = \sqrt{\overline{v^2}} = \sqrt{\frac{3kT}{m}}$$

$$v_{\text{avg}} = E(v) = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$$

$$v_{\text{mp}} = \sqrt{\frac{2kT}{m}}$$

大小关系: 由于 $v_{\text{rms}} > v_{\text{avg}} > v_{\text{mp}}$, 所以在速率分布图上, v_{rms} 在 v_{avg} 和 v_{mp} 之间。