



一、知识体系 速率分布函数 $f(v) = \frac{dN}{Ndv}$ 1. 麦克斯韦速率分布律 $\frac{dN}{N} = 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} v^2 e^{-mr}$ 4. 气体分子的平均自由表 该公式表明热力学温度是分子 平均平动能的量度, 温度是一 小统计概念。 数正比于 e - t · M 。 重力易中粒子数密度披高度的分布 (温度均匀) 平均碰撞领车

二、讨论题

1. 储有理想气体的容器以速率v运动,假设容器 突然停止,容器内的温度是否会变化?



 $E = E_{\text{HLM}} + E_{\text{ph}}$ E 守恒 E_{nte} 减小 E_b增大

2. 若有两个容器,一个装有He气,另一个装有H。 气,如果它们以相同的速率,运动后突然停止,哪 个容器的温度上升较高?

$$\Delta E_{\text{HS}} = -\Delta E_{\text{HLHW}} \qquad \frac{m'}{M} \times \frac{i}{2} R \Delta T = \frac{m'}{2} v^2 \qquad \Delta T_{\text{He}} > \Delta T_{\text{Hg}}$$

二、讨论题

3. 说明下列各式的物理意义?

(1) f(v)dv

(2) Nf(v)dv

速率介于 v ~ v + dv 之间 的相对分子数

速率介于 v~v+dv之间的 分子数

(3) $\int_{v_1}^{v_2} f(v) dv$ (4) $\int_{0}^{\infty} v f(v) dv$

速率介于 $V_1 \sim V_2$ 之间的 相对分子数

气体分子的平均速率

选择 在容积为 $V = 4 \times 10^{-3} \,\mathrm{m}^3$ 的容器中, 装有压强为 $p=5\times10^2$ Pa 的理想气体,则容器 中气体分子的平动动能总和为 ()

A. 3J B. 5J C. 9J D. 2J

Α

测试 在容积为 2.0×10^{-3} m³的容器中,有内能为 6.75×10^2 J的氧气(可看作刚性双原子分子的理想气体)。(1)求气体的压强;(2)若容器中分子总数为 5.4×10^{22} 个,求气体的温度、分子的平均平动动能和最概然速率。

(1)
$$p = 1.35 \times 10^5 \text{ Pa}$$

(2) $T = 362.32 \text{ K}$
 $\overline{\varepsilon_{kt}} = 7.50 \times 10^{-21} \text{ J}$
 $v_p = 433.80 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

