



厦门大学《大学物理学 B》课程

期末试题·答案

考试日期：2014 年 6 月 信息学院自律督导部整理



1. (12 分)

一尺子静止时的长度为 l_0 。若尺子相对于参考系 S 以 $0.8c$ 的速率，沿平行于尺子长度方向的 x 轴正方向运动，则

(1) 从参考系 S 测得该尺的长度是多少？

(2) 若有另一参考系 S' ，相对于参考系 S 以 $0.6c$ 的速率沿 x 轴正方向运动，问从 S' 系测得该尺子的长度是多少？

解：(1) $l = l_0 \sqrt{1 - (\frac{v}{c})^2} = l_0 \sqrt{1 - 0.8^2} = \frac{3}{5} l_0$ (2+2=4 分)

(2) 尺子相当于 S' 系的速度： $u'_x = \frac{u_x - v}{1 - u_x v / c^2} = \frac{0.8c - 0.6c}{1 - 0.8 \times 0.6} = \frac{5}{13} c$; (2+2=4 分)

S' 系测得该尺子的长度： $l' = l_0 \sqrt{1 - (\frac{u'_x}{c})^2} = l_0 \sqrt{1 - (\frac{5}{13})^2} = \frac{12}{13} l_0$; (2+2=4 分)

2. (14分)

一个质量为 M 的静止粒子，衰变为两个静止质量为 m_1 和 m_2 的粒子，问衰变后这两个粒子的动能 E_{k1} 、 E_{k2} 各是多少？(设光速为 c)。

解：衰变前后总能量守恒： $Mc^2 = E_{k1} + m_1 c^2 + E_{k2} + m_2 c^2$ —— (1) (4分)

由相对论动量和能量的关系： $E^2 = p^2 c^2 + m_0^2 c^4 = (E_k + m_0 c^2)^2 \rightarrow p^2 = \frac{E_k^2}{c^2} + 2m_0 E_k$

衰变前后动量守恒得到： $0 = p_1 + p_2$ 有： (4 分)

$\frac{E_{k1}^2}{c^2} + 2m_1 E_{k1} = \frac{E_{k2}^2}{c^2} + 2m_2 E_{k2}$ —— (2)

解得： $E_{k1} = \frac{c^2}{2M}[(M - m_1)^2 - m_2^2]$ ； $E_{k2} = \frac{c^2}{2M}[(M - m_2)^2 - m_1^2]$ （3+3=6 分）

3. （14 分）

容器中储存有 2mol 压强为 $p = 6.9 \times 10^5 \text{ Pa}$ 、温度 $t = 127^\circ \text{C}$ 的氧气（可视为理想气体），求：

（1）单位体积内的分子数；

（2）分子的平均平动动能；

（3）系统的内能；

（4）分子热运动的最可几速率 v_p 、平均速率 \bar{v} 和方均根速率 $\sqrt{v^2}$ 。

解： （1） $n = \frac{p}{kT} = 1.25 \times 10^{26} (\text{个} / \text{m}^3)$ （3 分）

（2） $\bar{\epsilon}_{kt} = \frac{3}{2} kT = 8.28 \times 10^{-21} (\text{J})$ （3 分）

（3） $E = \frac{5}{2} nRT = 1.66 \times 10^4 (\text{J})$ （2 分）

（4） $\because \sqrt{\frac{RT}{M}} = \sqrt{\frac{8.31 \times 400}{32 \times 10^{-3}}} = 322$ ，

$\therefore v_p = 1.41 \sqrt{\frac{RT}{M}} = 454 \text{ m/s}$ ， $\bar{v} = 1.60 \sqrt{\frac{RT}{M}} = 515 \text{ m/s}$ ， $\sqrt{v^2} = 1.73 \sqrt{\frac{RT}{M}} = 557 \text{ m/s}$

（2+2+2=6 分）

4. （15 分）

某一气体系统含有 N 个单原子分子，分子质量为 m_0 ，若分子按速率分布函数曲线如图所示，

其中 v_0 为已知常量。求：

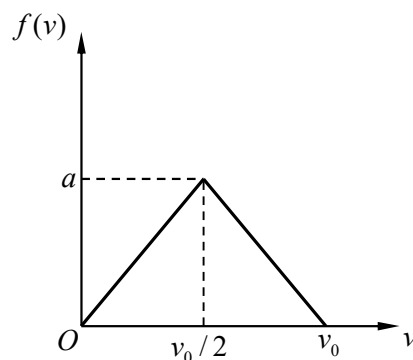
（1） $a = ?$

（2） 分子按速率分布函数 $f(v)$ ；

（3） 速率在 $0 \sim \frac{v_0}{4}$ 之间的分子数；

（4） 分子的平均速率；

（5） 系统内分子的总动能。



解：(1) $\int_0^\infty f(v)dv = 1 \rightarrow \frac{1}{2}v_0 a = 1 \rightarrow a = \frac{2}{v_0}$

(2)
$$f(v) = \begin{cases} \frac{4}{v_0^2}v & (0 \leq v \leq \frac{v_0}{2}) \\ -\frac{4}{v_0^2}v + \frac{4}{v_0} & (\frac{v_0}{2} \leq v \leq v_0) \\ 0 & (v > v_0) \end{cases}$$

(3) $\Delta N = N \int_0^{v_0/4} f(v)dv = N \int_0^{v_0/4} \frac{4}{v_0^2}v dv = \frac{N}{8}$

(4) $\bar{v} = \int_0^\infty v f(v)dv = \int_0^{v_0/2} \frac{4}{v_0^2}v^2 dv + \int_{v_0/2}^{v_0} (-\frac{4}{v_0^2}v + \frac{4}{v_0})v dv = \frac{v_0}{2}$;

(5) $\therefore \overline{v^2} = \int_0^\infty v^2 f(v)dv = \int_0^{v_0/2} \frac{4}{v_0^2}v^3 dv + \int_{v_0/2}^{v_0} (-\frac{4}{v_0^2}v + \frac{4}{v_0})v^2 dv = \frac{7}{24}v_0^2$,

$\therefore E_k = N \times \frac{1}{2} m \overline{v^2} = \frac{7}{48} N m v_0^2$

(3*5=15 分)

5. (15 分)

1mol 标态下的双原子理想气体，分别经以下两个准静态过程使体积膨胀为原来的两倍：

(1) 等压过程； (2) 等温过程；

问这两个过程中气体系统各吸收多少热量？对外做多少功？

解：(1) 等压过程：

$\therefore \frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \rightarrow T_2 = (\frac{V_2}{V_1})T_1 = 546(K)$, (3分)

$W = p_1(V_2 - V_1) = p_1 V_1 = \nu R T_1 = 2.27 \times 10^3 (J)$ (3分)

$Q = \frac{7}{2} \nu R (T_2 - T_1) = 7.94 \times 10^3 (J)$ (3 分)

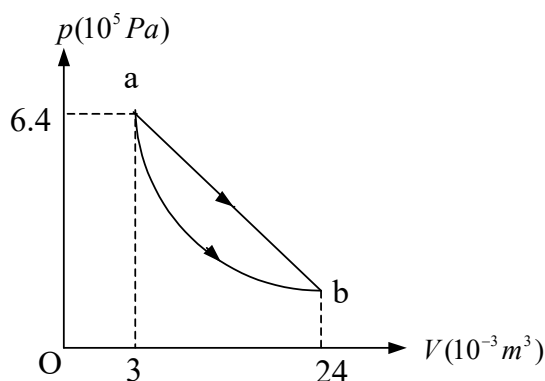
(2) $W = \nu R T_1 \ln \frac{V_2}{V_1} = 1.57 \times 10^3 (J)$ (3 分)

$Q = W = 1.57 \times 10^3 (J)$ (3 分)

6. (15 分)

如图, 某**单原子**理想气体经一准静态**绝热过程** 从状态 a 过渡到状态 b。

- (1) 求系统对外所做的功;
- (2) 如果系统经直线过程从 a 过渡到 b, 则系统对外做功为多少? 与外界交换的热量是多少?



解: (1) $\gamma = \frac{i+2}{i} = \frac{5}{3}$ (3 分)

$$p_a V_a^\gamma = p_b V_b^\gamma \rightarrow p_b = p_a \frac{V_a^\gamma}{V_b^\gamma} = 2 \times 10^4 \text{ (Pa)}$$

$$W = \frac{p_a V_a - p_b V_b}{\gamma - 1} = 2.16 \times 10^3 \text{ (J)} \quad (3 \text{ 分})$$

$$(2) \Delta E = \frac{i}{2} \nu R (T_b - T_a) = \frac{3}{2} (p_b V_b - p_a V_a) = -2.16 \times 10^3 \text{ (J)} ; \quad (3 \text{ 分})$$

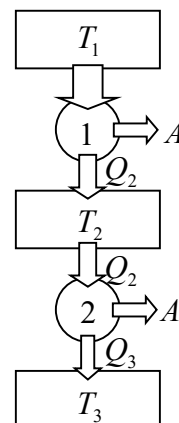
$$W = \frac{1}{2} (p_b + p_a) (V_b - V_a) = 6.93 \times 10^3 \text{ (J)} ; \quad (3 \text{ 分})$$

$$Q = W + \Delta E = 4.77 \times 10^3 \text{ (J)} ; \quad (3 \text{ 分})$$

7. (15 分)

如图所示, 两部**可逆**机串联起来。可逆机 1 工作于温度为 T_1 的热源与温度为 $T_2 = 400\text{K}$ 的热源之间。**可逆**机 2 吸收可逆机 1 排放给热源 T_2 的热量 Q_2 , 工作后的废热排放给温度为 $T_3 = 300\text{K}$ 的热源,

- (1) 在**两部热机效率相同、做功不同**的情况下, 求 T_1 ;
- (2) 在**两部热机做功相同、效率不同**的情况下, 求 T_1 ;



解: (1) $\because \eta_1 = 1 - \frac{Q_2}{Q_1} = 1 - \frac{T_2}{T_1}, \quad (2 \text{ 分})$

$$\because \eta_2 = 1 - \frac{Q_3}{Q_2} = 1 - \frac{T_3}{T_2}, \quad (2 \text{ 分})$$

$$\eta_1 = \eta_2, \quad 1 - \frac{T_2}{T_1} = 1 - \frac{T_3}{T_2}, \quad (2 \text{ 分})$$

$$T_1 = \frac{T_2^2}{T_3} = \frac{400^2}{300} \approx 533(K); \quad (2 \text{ 分})$$

(2) 方法 1.

$$\because W_1 = W_2, \text{ 即 } Q_1 \eta_1 = Q_2 \eta_2 \rightarrow \text{由可逆循环热温比的关系有:} \quad (4 \text{ 分})$$

$$\frac{Q_1}{Q_2} = \frac{\eta_2}{\eta_1} \rightarrow \frac{T_1}{T_2} = \frac{1 - \frac{T_3}{T_2}}{1 - \frac{T_2}{T_1}}, \text{ 解得: } T_1 = 2T_2 - T_3 = 500K; \quad (3 \text{ 分})$$

方法 2.

$$\because Q_1 \eta_1 = Q_2 \eta_2, \text{ 即: } Q_2 \eta_2 = \frac{Q_2}{1 - \eta_1} \eta_1$$

$$\eta_1 = \frac{\eta_2}{1 + \eta_2}, \quad 1 - \frac{T_2}{T_1} = \frac{1 - \frac{T_3}{T_2}}{1 + 1 - \frac{T_3}{T_2}}, \quad T_1 = \frac{T_2}{1 - \frac{T_2 - T_3}{2T_2 - T_3}} = \frac{400}{1 - \frac{400 - 300}{2 \times 400 - 300}} = 500(K)$$