



厦门大学《大学物理学 B》课程

期末试题·答案

考试日期：2013 年 6 月 信息学院自律督导部整理



1. (14 分)

在 S 系中观察到有一粒子，在 $t_1 = 0$ 时位于 $x_1 = 100m$ 处，粒子以 $u = 0.98c$ 的速度沿 x 正方向运动。一 S' 系相对 S 系以速度 $v = 0.96c$ 沿 x 正方向运动，当 $t_2 = 10s$ 时，求在 S' 系观察到：

- (1) 粒子到达的时空坐标；
- (2) 粒子相对 S' 系的速度。

解：已知 $t_1 = 0$ ， $x_1 = 100m$ ， $t_2 = 10s$ ， $x_2 = x_1 + ut_2$ ，

$$(1) \quad x'_2 = \frac{x_2 - vt_2}{\sqrt{1 - (\frac{v}{c})^2}} = \frac{x_1 + (u - v)t_2}{\sqrt{1 - (\frac{v}{c})^2}} = \frac{100 + (0.98 - 0.96) \times 3.0 \times 10^8 \times 10}{\sqrt{1 - (0.96)^2}} = 2.14 \times 10^8 m;$$

$$\because x_2 = x_1 + ut_2 = 100 + 0.98 \times 3 \times 10^8 \times 10 = 2.94 \times 10^9 (m)$$

(2+2=4分)

$$t'_2 = \frac{t_2 - \frac{v}{c^2} x_2}{\sqrt{1 - (\frac{v}{c})^2}} = \frac{10 - \frac{0.96}{3.0 \times 10^8} \times 2.94 \times 10^9}{\sqrt{1 - (0.96)^2}} = 2.11s ; \quad (2+2=4分)$$

$$(2) \quad u'_x = \frac{u_x - v}{1 - \frac{u_x v}{c^2}} = \frac{0.98c - 0.96c}{1 - 0.98 \times 0.96} = 0.34c = 1.02 \times 10^8 m/s ; \quad (3+3=6分)$$

2. (14 分)

两相同粒子 A、B，静止质量均为 m_0 ，粒子 A 静止，粒子 B 以 $0.6c$ 的速度与 A 发生碰撞，设碰撞后两粒子粘合在一起组成一复合粒子。求：复合粒子的静止质量及运动速率。

解：碰撞前后动量守恒，总能量守恒，即：

$$\therefore \begin{cases} mv = MV \\ m_0c^2 + mc^2 = Mc^2 \end{cases}, \quad (3+3=6 \text{ 分})$$

$$\text{又有} \begin{cases} m = \frac{m_0}{\sqrt{1-(v/c)^2}} = \frac{5}{4}m_0 \\ M = \frac{M_0}{\sqrt{1-(V/c)^2}} \end{cases}$$

故复合粒子质量相对论效应质量： $M = m + m_0 = \frac{9}{4}m_0$

$$\text{速率： } V = \frac{mv}{M} = \frac{\frac{5}{4}m_0 \times 0.6c}{\frac{9}{4}m_0} = \frac{1}{3}c, \quad (4 \text{ 分})$$

复合粒子的静止质量：

$$M_0 = M \sqrt{1-(V/c)^2} = \frac{9}{4}m_0 \times \sqrt{1-(\frac{1}{3})^2} = \frac{3\sqrt{2}}{2}m_0 = 2.12m_0 \quad (4 \text{ 分})$$

3. (15 分)

好象会爆炸吧?生成水

容积 $V = 1.0m^3$ 的容器内混有 $N_1 = 1.00 \times 10^{25}$ 个氢气分子和 $N_2 = 4.00 \times 10^{25}$ 个氧气分子，混合气体的温度为 $T = 400K$ ，若系统可视为理想气体，求：

- (1) 系统的内能；
- (2) 混合气体的压强；
- (3) 气体分子平均速率。

(普适气体常数 $R = 8.31J/mol \cdot K$ ，玻尔兹曼常数 $k = 1.38 \times 10^{-23}J/K$)

$$\begin{aligned} \text{解：(1)} \quad E &= N_1 \bar{\epsilon}_{k1} + N_2 \bar{\epsilon}_{k2} = \frac{5}{2}kT(N_1 + N_2) \\ &= \frac{5}{2} \times 1.38 \times 10^{-23} \times 400 \times (1.0 + 4.0) \times 10^{25} = 6.90 \times 10^5 J \end{aligned}$$

(3+2=5 分)

$$(2) \quad P = nkT = \frac{N_1 + N_2}{V} kT$$

$$= \frac{(1.0 + 4.0) \times 10^{25}}{1.0} \times 1.38 \times 10^{-23} \times 400 = 2.76 \times 10^5 \text{ Pa}$$

(3+2=5 分)

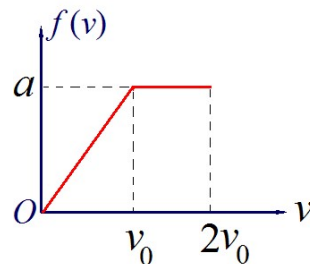
$$(3) \quad \because \bar{v} = \frac{\int_0^\infty v_1 dN_1 + \int_0^\infty v_2 dN_2}{N_1 + N_2} = \frac{1}{N_1 + N_2} (N_1 \int_0^\infty v_1 f_1 dv_1 + N_2 \int_0^\infty v_2 f_2 dv_2) = \frac{N_1 \bar{v}_1 + N_2 \bar{v}_2}{N_1 + N_2}$$

$$\text{又} \because \bar{v}_1 = \sqrt{\frac{8RT}{\pi M_1}} = 1.60 \times \sqrt{\frac{8.31 \times 400}{2.0 \times 10^{-3}}} = 2.063 \times 10^3 \text{ m/s} ,$$

$$\because \bar{v}_2 = \sqrt{\frac{8RT}{\pi M_2}} = 1.60 \times \sqrt{\frac{8.31 \times 400}{32.0 \times 10^{-3}}} = 5.157 \times 10^2 \text{ m/s} ;$$

$$\therefore \bar{v} = \frac{N_1 \bar{v}_1 + N_2 \bar{v}_2}{N_1 + N_2} = \frac{(1.0 \times 2063 + 4.0 \times 516) \times 10^{25}}{(1.0 + 4.0) \times 10^{25}} = 825 \text{ m/s}$$

(3+2=5 分)



4. (15 分)

一系统有 N 个粒子，其速率分布如图所示。当 $v > 2v_0$ 时，粒子数为零，

(1) 由已知的 N 、 v_0 求 a 值；

(2) 求速率在 $0.5v_0 \sim 1.5v_0$ 区间的分子数；

(3) 求 N 个分子的平均速率；

解：(1) 函数曲线如图所示。速率分布为：

$$f(v) = \begin{cases} \frac{a}{v_0} v & 0 \leq v \leq v_0 \\ a & v_0 \leq v \leq 2v_0 \\ 0 & v > 2v_0 \end{cases} ,$$

$$\because \int_0^\infty f(v) dv = \int_0^{v_0} \frac{a}{v_0} v dv + \int_{v_0}^{2v_0} a dv = \frac{3}{2} a v_0 = 1 \Rightarrow \therefore a = \frac{2}{3v_0} ;$$

(3+2=5 分)

$$(2) \Delta N = N \int_{0.5v_0}^{1.5v_0} f(v) dv = N \left(\int_{0.5v_0}^{v_0} \frac{a}{v_0} v dv + \int_{v_0}^{1.5v_0} a dv \right) = N a v_0 \left(\frac{3}{8} + \frac{1}{2} \right) = \frac{7}{12} N ;$$

(3+2=5 分)

$$(3) \bar{v} = \int_0^\infty v f(v) dv = \int_0^{v_0} \frac{a}{v_0} v^2 dv + \int_{v_0}^{2v_0} a v dv = \frac{11}{6} a v_0^2 = \frac{11}{9} v_0 ; (3+2=5 \text{ 分})$$

5. (15 分)

一刚性**双原子**理想气体系统，经如图所示的直线过程从状态 a 过渡到状态 b 。求：

(1) 此过程中系统**内能的改变、做功和传递的热量**；

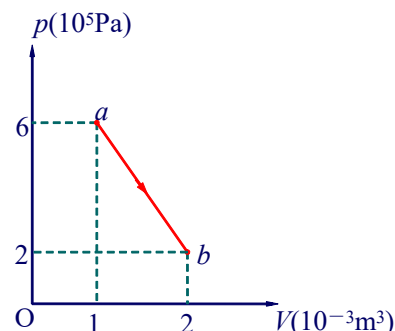
(2) 系统达到**最高温度时**，其压强和体积各是多少？

解：(1) 双原子理想气体 $i=5$ ：

$$\begin{aligned} \Delta E &= \frac{m}{M} \cdot \frac{i}{2} R (T_b - T_a) = \frac{i}{2} (P_b V_b - P_a V_a) \\ &= \frac{5}{2} \times (2 \times 2 - 6 \times 1) \times 10^2 = -500 J \end{aligned} ;$$

$$\begin{aligned} W &= \int_{V_1}^{V_2} P dV = \frac{1}{2} (P_a + P_b) (V_b - V_a) \\ &= \frac{1}{2} \times (6 + 2) \times (2 - 1) \times 10^2 = 400 J \end{aligned} ;$$

$$Q = \Delta E + W = -100 J \quad (3+3+3=9 \text{ 分})$$



(2) 过程方程： $P = (10 - 4V) \times 10^5 Pa$,

又理想气体状态方程： $pV = \frac{m}{M} RT$

$$\rightarrow T = \frac{M}{mR} pV = \frac{M}{mR} (10 - 4V)V \quad (\times 100 K)$$

$$\text{令 } \frac{dT}{dV} = \frac{M}{mR} [-4V + (10 - 4V)] = 0$$

即当 $V = \frac{5}{4} \times 10^{-3} = 1.25 \times 10^{-3} m^3$ 时，温度最高， (3 分)

此时 $P = (10 - 4V) \times 10^5 = (10 - 4 \times 1.25) \times 10^5 = 5 \times 10^5 Pa$ 。 (3 分)

{zbh 注释： 令 $V_0 = 10^{-3} \cdot m^3$; $P_0 = 10^5 \cdot Pa$; 则**直线方程**表达为

$$\frac{P}{P_0} = \alpha - \beta \cdot \frac{V}{V_0}$$

从而有
$$\begin{cases} 6 = \alpha - \beta \cdot 1 \\ 2 = \alpha - \beta \cdot 2 \end{cases} \Rightarrow \alpha = 10 ; \beta = 4$$

注释完毕

6. (15 分)

一可逆卡诺热机，当高温热源的温度为 127°C 、低温热源温度为 27°C 时，其每次循环对外做净功 8000 J 。今维持低温热源的温度不变，提高高温热源的温度，使其每次循环对外作净功 10000 J 。若两个卡诺循环都工作在相同的两条绝热线之间，试求：

(1) 第二个循环的热机效率 η' ；

(2) 第二个循环的高温热源的温度 T_1' 。

解：(1)
$$\because \eta = \frac{W}{Q_1} = \frac{W}{W + Q_2} = 1 - \frac{T_2}{T_1} = \frac{T_1 - T_2}{T_1} \quad , \quad (5 \text{ 分})$$

$$\therefore Q_2 = W \frac{T_2}{T_1 - T_2} = \frac{300}{400 - 300} \times 8000 = 24000\text{ J} ;$$

第二循环效率：
$$\eta' = \frac{W'}{Q_1'} = \frac{W'}{W' + Q_2'} = \frac{10000}{10000 + 24000} = 29.4\% \quad (5 \text{ 分})$$

($Q_2' = Q_2$)

(2)
$$\because \eta' = 1 - \frac{T_2}{T_1'} \Rightarrow T_1' = \frac{T_2}{1 - \eta'} = \frac{300}{1 - 29.4\%} = 425\text{ K} = 152^\circ\text{C} \quad (5 \text{ 分})$$

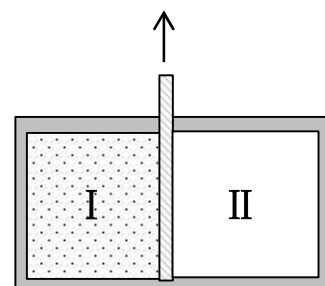
7. (12 分)

回答下列问题：

(1) “功可以全部转为热，但热不能全部转化为功” 对吗？为什么？

(2) “热量能够从高温物体传到低温物体，但不能从低温物体传到高温物体” 对吗？为什么？

(3) 用挡板将一密闭绝热的容器分隔成两个部分 I 和 II，如图



所示。开始时左边盛有理想气体，右边为真空，将挡板**迅速抽掉**，气体绝热地自由膨胀到整个容器。**试证明这一过程是等温过程。**

解：（1）错。功可以全部转成热，热也可以全部转化成功，但**会对外界产生影响**，如**理想气体等温膨胀过程**；（4分）

（2）错。热量能够从高温物体传到低温物体，也可以从低温物体传到高温物体，但**会对外界产生影响**，例如**制冷机**；（4分）

（3）理想气体绝热自由膨胀过程：

$$\because Q = 0, \quad W = 0, \quad \Rightarrow \quad \therefore \Delta E = Q - W = \frac{m}{M} C_{mV} \Delta T = 0,$$

即 $\Delta T = 0$ ，为一等温过程。（4分）