Physics

 $Akhia^1$

2020年10月13日

 $^{^{1}\}hbox{E-mail:akhialomgir} 362856@gmail.com$

目录

| 1 | 气体 | 动理论 | 4 |
|---|-----|----------------|----|
| | 1.1 | 热力学系统 | 5 |
| | 1.2 | 平衡态 | 5 |
| | 1.3 | 理想气体物态方程 | 5 |
| | 1.4 | 能量均分定理 | 7 |
| | 1.5 | 内能 | 7 |
| | 1.6 | 麦克斯韦速率分布律 | 7 |
| | 1.7 | 三种统计速率 | 7 |
| | 1.8 | 平均自由程 | 8 |
| 2 | 热力 |]学 | 9 |
| | 2.1 | 热力学过程 | 9 |
| | 2.2 | p-V 图 | 9 |
| | 2.3 | 系统内能 | 9 |
| | 2.4 | 热力学第一定律 | 10 |
| | 2.5 | 循环过程 | 12 |
| | | 2.5.1 正循环 | 13 |
| | | 2.5.2 卡诺循环 | 13 |
| | 2.6 | 热力学第二定律 | 13 |
| | | 2.6.1 热力学过程方向性 | 14 |
| | 2.7 | 统计学意义 | 14 |
| | 2.8 | 玻尔兹曼公式与熵增原理 | 14 |

| 3 | 波动 | 光学 | | | | | | | | | | | | | 16 |
|---|-----|-------|------|-----|----|---|---|--|--|--|--|--|--|--|----|
| | 3.1 | 光的本 | 质 | | | | | | | | | | | | 16 |
| | 3.2 | 光的相 | 干性 . | | | | | | | | | | | | 16 |
| | | 3.2.1 | 发光机 | 制 . | | | | | | | | | | | 16 |
| | | 3.2.2 | 相干光 | 源 . | | | | | | | | | | | 17 |
| | | 3.2.3 | 波动几个 | 何描边 | 臣. | | | | | | | | | | 17 |
| | 3.3 | 惠更斯 | 原理 . | | | | | | | | | | | | 17 |
| | | 3.3.1 | 相干光 | 的获得 | 是. | | | | | | | | | | 18 |
| | 3.4 | 杨氏双 | 缝实验 | | | | | | | | | | | | 18 |
| | | 3.4.1 | 明暗条: | 纹位置 | 置的 | 推 | 导 | | | | | | | | 18 |
| | | 3.4.2 | 光程 . | | | | | | | | | | | | 18 |
| | 3.5 | 薄膜干 | 涉 | | | | | | | | | | | | 19 |
| | | 3.5.1 | 薄膜干 | 涉的区 | 如用 | | | | | | | | | | 19 |
| | 3.6 | 等厚干 | 涉 | | | | | | | | | | | | 20 |
| | | 3.6.1 | 劈尖干 | 涉 . | | | | | | | | | | | 20 |
| | | 3.6.2 | 牛顿环 | | | | | | | | | | | | 21 |

Chapter 1

气体动理论

1.1 热力学系统

| | 能量交换 | 物质交换 |
|------|-------|-------|
| 孤立系统 | false | false |
| 封闭系统 | true | false |
| 开放系统 | true | true |

1.2 平衡态

- 1. 单一性
- 2. 稳定性
- 3. 热动平衡

1.3 理想气体物态方程

单位换算:

$$1 \text{ atm} = 1.013 \times 10^5$$

$$Pa = 760 mmHg$$

$$T = t + 273.15$$
(1.1)

1. 波义耳定律(T)

$$p_1 V_1 = p_2 V_2 (1.2)$$

2. 盖·吕萨克定律(P)

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \tag{1.3}$$

3. 查理定律(V)

$$\frac{p_1}{T_2} = \frac{p_2}{T_2} \tag{1.4}$$

理想气体物态方程:

$$pV = \frac{m'}{\mu}RT \qquad m' = Nm, \mu = N_A m \qquad (1.5)$$

理想气体压强公式:

$$\overline{v^2} = \frac{v_1^2 + \dots + V_n^2}{N} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^N v_i^2$$
 (1.6)

$$pV = \frac{m}{M_{\text{mol}}}RT = \nu RT \tag{1.7}$$

1. m(g): 气体质量

2. $M_{\text{mol}}(g/mol)$: 气体摩尔质量

3. R:气体普适常量

4. ν:摩尔数

理想气体常数:

$$p(atm), V(L), \quad T(K) \Rightarrow R = 8.2 \times 10^{-2} atm \cdot L/(mol \cdot K)$$

 $p(atm), V(m^3), \quad T(K) \Rightarrow R = 8.31 J/(mol \cdot K)$ (1.8)

玻尔兹曼常数:

$$k = \frac{R}{N_A} \tag{1.9}$$

$$p = nkT$$

$$p = \frac{2}{3}n\overline{\varepsilon_k}$$

$$\overline{\varepsilon_k} = \frac{1}{2}m\overline{v}^2 = \frac{3}{2}kT$$
(1.10)

| | 自由度(½kT/自由度) |
|------|--------------|
| 质点 | i=3 |
| 刚体 | i=6 |
| 刚性分子 | i=t+r |

1.4 能量均分定理

1.5 内能

$$E = N_A \overline{\varepsilon} = N_A \frac{i}{2} kT \implies E = \frac{i}{2} RT$$
 (1.11)

1.6 麦克斯韦速率分布律

- 1. 单个分子速率分布具有偶然性
- 2. 大量分子速率分布具有规律性

麦克斯韦分布函数:表示单位速率区间的分子数占总数的百分比

$$f(v) = \frac{1}{N} \frac{dN}{dv} \tag{1.12}$$

$$f(v) = 4\pi \left(\frac{m_0}{2\pi kT}\right)^{3/2} e^{-m_0 v^2/2kT} v^2$$
(1.13)

1.7 三种统计速率

1. 最概然速率

$$v_p = \sqrt{\frac{2kT}{m}} \approx 1.41\sqrt{\frac{RT}{M}}, \approx 1.41\sqrt{\frac{kT}{m}}$$
 (1.14)

2. 平均速率

$$\overline{v} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^{n} v_i N_i = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}} \approx 1.60 \sqrt{\frac{RT}{M}}, \approx 1.60 \sqrt{\frac{kT}{m}}$$
(1.15)

3. 方均根速率 $\sqrt{\overline{v^2}}$

$$\overline{v}^2 = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^n v_i^2 N_i, \sqrt{\overline{v}^2} = \sqrt{\frac{3kT}{m}} \approx 1.73 \sqrt{\frac{RT}{M}}, \approx 1.73 \sqrt{\frac{kT}{m}}$$
 (1.16)

比较:

$$v_p < \overline{v} < \sqrt{\overline{v}^2} \tag{1.17}$$

归一化条件:

$$\int_{\infty}^{0} f(v)dv = 1$$

$$dS = f(v)dv = \frac{dN}{N}$$
(1.18)

1.8 平均自由程

单位时间内平均碰撞次数: $\overline{Z} = \sqrt{2\pi} d^2 v n$ 平均自由程**每两次**碰撞之间,一个分子自由运动的**平均路程**。

$$\overline{\lambda} = \frac{kT}{\sqrt{2\pi}d^2p}$$
 $\overline{\lambda} \propto \frac{1}{p}, T$ $d = 10^{-10}m$ (1.19)

Chapter 2

热力学

2.1 热力学过程

系统从**平衡态**到另一**平衡态**的过程。 准静止状态:无限缓慢,每个中间态都可视为**平衡态**。

2.2 p-V 图

- 1. 点: 一个平衡态
- 2. 线: 一个准静态过程

2.3 系统内能

1. 功(过程量)

p-V 图与曲线对 p-V 轴积分所成面积即为功

$$dW = Fdl = pSdl (2.1)$$

$$W = \int_{V1}^{V2} p dV (2.2)$$

- (a) W > 0 系统对外界作正功
- (b) W < 0 系统对外界作负功
- 2. 热(过程量)
 - (a) 同:
 - i. 过程量: 与过程有关
 - ii. 等效性: 对系统热状态改变的作用相同
 - (b) 异:
 - i. 功: 宏观运动-分子热运动
 - ii. 功:分子热运动-分子热运动
- 3. 内能 $E_2 E_1 = W + Q$ $W + Qffi + \Delta \Psi sfiffiffs$

2.4 热力学第一定律

系统吸收的能量,一部分使内能增加,另一部分用于系统对外作功。

$$Q = E_2 - E_1 + W = \Delta E + W \tag{2.3}$$

$$dQ = dE + dW (2.4)$$

$$Q = \Delta E + \int_{V1}^{V2} pdV \tag{2.5}$$

$$C_V = \frac{i}{2}R\tag{2.6}$$

1. 等容过程

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2} = const \tag{2.7}$$

$$\nu = \frac{M}{M_{\text{mol}} = \frac{pV}{RT}} \tag{2.8}$$

$$Q_V = E_2 - E_1 = \nu \frac{i}{2} R \Delta T \tag{2.9}$$

p-V 图为横线

系统从外界吸收的热量全部转化为内能的增加。

定容摩尔热容 C_V : 1mol 理想气体在等体过程中,温度变化 1 摄氏度所变化的热量。

2. 等压过程

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} = const (2.10)$$

$$\Delta E = E_2 - E_1 = \nu C_V \Delta T \tag{2.11}$$

$$Q_p = \nu C_V \Delta T + \nu R \Delta T \tag{2.12}$$

定压摩尔热容 C_p : 1mol 理想气体在等压过程中,温度变化 1 摄氏度所变化的热量。

$$C_p = C_V + R = \frac{i+2}{2}R\tag{2.13}$$

比热容比:

$$\gamma = \frac{C_p}{C_V} = \frac{i+2}{i} \tag{2.14}$$

3. 等温过程

$$Q_T = W = \int_{V_1}^{V_2} \frac{m}{M} \frac{Rt}{V} dV = \frac{m}{M} RT \ln \frac{V_2}{V_1} = \frac{m}{M} RT \ln \frac{p_1}{p_2}$$
 (2.15)

p-V 图为曲线

- (a) 等温膨胀吸热作功
- (b) 等温压缩放热被作功

4. 绝热过程

系统对外界作功,通过系统内能减小完成。

热一律:

$$dW + dE = 0dQ = 0 (2.16)$$

$$\Delta E = \frac{m}{\mu} C_V (T_2 - T_1) \Delta W = -\frac{m}{\mu} C_V (T_2 - T_1) Q = 0$$
 (2.17)

$$V^{\gamma-1}T = const$$

$$pV^{\gamma} = const \qquad (2.18)$$

$$p^{\gamma-1}T^{-\gamma} = const$$

$$\gamma = \frac{C_p}{C_V} = \frac{i+2}{i} \tag{2.19}$$

绝热膨胀 $T_1 > T_2, W > 0$ 绝热压缩 $T_1 < T_2, W < 0$ 绝热过程曲线斜率**大于等于**等温过程。

2.5 循环过程

热机: 持续将热量转变为功的机器。

工质: 吸收热量, 对外作功。

p-V 图呈闭合曲线。

1. 顺时针:正循环,热机

2. 逆时针: 负循环,制冷机

2.5.1 正循环

$$\Delta W = W_1 + W_2 > 0 \tag{2.20}$$

闭合曲线包裹过程为净功。

热机效率:

$$\eta = \frac{\Delta W}{Q_{in}} = \frac{Q_{in} - Q_{out}}{Q_{in}} = 1 - \frac{Q_{out}}{Q_{in}}$$
 (2.21)

绝热线、等温线不能相交。

2.5.2 卡诺循环

卡诺循环由两个准静态的等温过程和两个准静态的绝热过程组成。

$$\eta = 1 - \frac{T_2}{T_1} T_1 > T_2 \tag{2.22}$$

2.6 热力学第二定律

一切实际热力学过程都只能按一定的方向进行,**符合自然过程的方向** 的规律。

热力学第二定律微观实质:与热有关的宏观过程都不可逆(有序到无序)。

热力学第二定律:

- 1. 开尔文说法:不能制造出一种**循环**热机,从**单一**热源吸收热量,使之变为完全有用的功,而外界不发生变化。
- 2. 克劳修斯说法:不可能把热量从低热物体自动传到高温物体而不引起外界变化。

2.6.1 热力学过程方向性

- 1. 可逆过程:可以使系统回复原状态,**同时外界也回复原状**,则称为可逆过程。
- 2. 不可逆过程:不可以使系统回复原状态,或可以回复,但**同时外界不能回复原状**,则称为不可逆过程。
- 1. 单摆无摩擦摆动过程为可逆过程
- 2. 准静态无摩擦过程为可逆过程
- 1. 热功转换不可逆
- 2. 热传导不可逆
- 3. 绝热自由膨胀不可逆
- 4. 墨水扩散不可逆

2.7 统计学意义

封闭系统总是由**概率小到概率大、微观状态数目少到微观状态数目多、 有序宏观态到无序宏观态**的方向进行

2.8 玻尔兹曼公式与熵增原理

熵(S): 体系内的混乱程度, 与过程无关。

玻尔兹曼公式: $S = k \ln \Sigma$

玻尔兹曼关系给出了熵的统计意义: 熵是一个系统内部微观粒子热运动无序度的量度。

热温比: $\frac{Q}{T}$

克劳修斯公式: $dS = \frac{dQ}{T}$

$$S_B - S_A = \int_A^B \frac{dQ}{T} \tag{2.23}$$

熵增原理:

- 1. 孤立系统不可逆过程: $\Delta S > 0$
- 2. 孤立系统可逆过程: $\Delta S = 0$

Chapter 3

波动光学

3.1 光的本质

光波是电磁波 同一媒质中的相对光强: $I=E_0^2$

3.2 光的相干性

3.2.1 发光机制

光源

- 1. 普通光源
 - (a) 热光源:热能激发原子能级跃迁
 - (b) 冷光源: 化学能, 电能等激发
- 2. 激光光源

原子发光特点:

- 1. 随机性
- 2. 间歇性

- 3. 各原子各级发光独立,波列互不相干
- 4. 不相干性(独立光源不可能是一对相干光源:原子发光间歇而随机, 振动方向和相位差不可能相同)

3.2.2 相干光源

相干光源条件:

- 1. 振动频率相同
- 2. 振动方向相同
- 3. 相位差恒定

原子自发辐射的间断性和相位随机性,不利于实现干涉条件。

$$x_1 + x_2 = \sqrt{A_1^2 + A_2^2 + 2A_1A_2\cos(\varphi_2 - \varphi_1)}\cos(\omega t + \varphi)$$
 (3.1)

相长、相消:

$$\delta = r_2 - r_1 = \pm k\lambda$$

$$\delta = r_2 - r_1 = \pm (2k+1)\lambda$$
(3.2)

3.2.3 波动几何描述

- 1. 波线
- 2. 波面
- 3. 平面波
- 4. 球面波

3.3 惠更斯原理

惠更斯原理:媒质中波动到的各点,都可以看作新波源,子波的包络面就是该时刻的波面。

3.3.1 相干光的获得

干涉光的获得:

- 1. 分波面法
- 2. 分振幅法

3.4 杨氏双缝实验

3.4.1 明暗条纹位置的推导

明纹条件

$$\delta = r_2 - r_1 = d \sin \theta \approx d \tan \theta$$

$$= \frac{xd}{D} = k\lambda$$

$$x = k \frac{D\lambda}{d}$$

$$\Delta x = \frac{D\lambda}{d}$$

$$k = 0, \pm 1, \pm 2 \dots$$
(3.3)

暗纹条件

$$\mu \pm \delta = \frac{xd}{D} = (2k+1)\frac{\lambda}{2}$$

$$x = (2k+1)\frac{D\lambda}{2d} \qquad k = 0, 1, 2 \dots$$

$$\Delta x = \frac{D\lambda}{d}$$
(3.4)

3.4.2 光程

真空光速: C

光在介质中的速度: $v = \frac{C}{n}$

真空中: $\lambda_0 = \frac{C}{\nu}$

$$\lambda = \frac{v}{\nu} = \frac{C}{n\nu} = \frac{\lambda_0}{n} \tag{3.5}$$

$$\lambda = \frac{\lambda_0}{n}$$

$$\frac{x}{\lambda} = \frac{x}{\lambda_0} = \frac{xn}{\lambda_0}$$

$$(r_2 - t) + nt = r_2 + (n - 1)$$

$$r_2 = (r_1 - d) + nd$$

3.5 薄膜干涉

当光从折射率小的光疏介质,正入射或掠入射于折射率大的光密介质时,则反射光有半波损失。当光从折射率大的光密介质,正入射于折射率小的光疏介质时,反射光没有半波损失。折射光没有相位突变。

若厚度 e 一定,则相同入射角入射的光束,经膜的上下表面反射后产生的相干光束都有相同的光程差,从而对应于干涉图样中的一条条纹,此称干涉为**等倾干涉**(不要求)若入射角 i 一定,则称此干涉为**等厚干涉**(重点)薄膜厚度在 $10^{-7}m$ 数量级。

相位相差了 π 相当于波程差了 $\frac{\lambda}{2}$,称为半波损失。

$$\delta = \delta_0 + \delta' = 2e\sqrt{n_2^2 - n_1^2 \sin^2 i} + \begin{cases} \frac{\lambda}{2} & 反射条件不同\\ 0 & 反射条件相同 \end{cases}$$
 (3.6)

明文暗纹:

$$\delta_r = \begin{cases} k\lambda & (k = 1, 2, 3...) \\ \frac{2k+1}{2}\lambda & (k = 0, 1, 2...) \end{cases}$$
(3.7)

k 的取值要注意: 如 k=3 则表示明纹 3 条, 暗纹 4 条。

3.5.1 薄膜干涉的应用

增透膜:现代光学仪器中,为了减少入射光能量,在仪器表面上反射时所引起的损失,常在仪器表面上镀一层厚度均匀的薄膜。

3.6 等厚干涉

3.6.1 劈尖干涉

 $\theta \approx 10^{-4} \sim 10^{-5} \text{rad}$

$$\delta = 2e + \frac{\lambda}{2} = \begin{cases} k\lambda, & k = 1, 2, 3, \dots \\ \frac{2k+1}{2}\lambda, & k = 0, 1, 2, \dots \end{cases}$$
(3.8)

e=0 时是暗纹,证明了半波损失的存在。

条纹与厚度关系

相邻两条明纹暗纹间的厚度差:

$$2e_{k} + \frac{\lambda}{2} = k\lambda$$
条纹间距: $e_{k+1} - e_{k} = \frac{\lambda}{2}$

$$2e_{k+1} + \frac{\lambda}{2} = (k+1)\lambda$$
(3.9)

干涉条纹移动

- 1. e 变大,条纹下移
- 2. e 变小,条纹上移

劈尖干涉的应用

测膜厚: $e = k \frac{\lambda}{2n}$ k = 0, 1, 2, 3, ... 检验光学元件平整度:

- 1. 外弯: 工件凸起
- 2. 内弯: 工件凹陷

测量细丝直径:

$$\tan \theta = \frac{\lambda}{2b}$$

$$d = \tan \theta \times L = \frac{\lambda}{2} \cdot \frac{L}{b}$$
(3.10)

3.6.2 牛顿环

由一块平板玻璃和一平凸透镜组成。 由于 e 变化呈曲线,条纹距离变化不等,中疏边密。

$$\delta = 2e + \frac{\lambda}{2} \tag{3.11}$$

$$r = \sqrt{2eR} = \sqrt{(\delta - \frac{\lambda}{2})R} = \begin{cases} \sqrt{(k - \frac{1}{2})R\lambda mboxffiJ} \\ \sqrt{kR\lambda}mboxJ \end{cases}$$
(3.12)