# 高中物理

# 马祥芸

# May 10, 2024

# Contents

1	<b>匀变速直线运动问题</b>								
	1.2	纸带加速度问题	2						
2	机械		3						
	2.1	简谐振动	3						
	2.2	数学准备	3						
3	光学		4						
	3.1	折射率	4						
	3.2	干涉实验	5						
	3.3	总结	5						
4	热学		7						
	4.1	黑体辐射	7						
		4.1.1 物理大厦上的"两朵乌云"	7						
		4.1.2 为什么要研究辐射	7						
		4.1.3 黑体模型	8						
		4.1.4 能量子-普朗克	8						
		4.1.5 光的一些描述	9						
	4.2	光电效应	9						
		4.2.1 理想模型	9						
		1.2.2 实验雏形	9						
		1.2.3 电学实验	10						
	4.3	原子结构	10						
		4.3.1 物理学史	10						
		4.3.2 α 散射实验	10						
		1.3.3 玻尔模型	11						
	4.4	天然放射性现象	12						
	4.5	放射性元麦的竞变	13						

# 1 匀变速直线运动问题

#### 1.1 中间时刻/平均速度

中间时刻速度  $v_{\frac{t}{2}}$  与平均速度  $\overline{v}$  是同一个值

$$v_{\frac{t}{2}} = v_0 + \frac{at}{2} = \frac{v_0}{2} + (\frac{v_0}{2} + \frac{at}{2}) = \frac{v_0 + v_t}{2} = \overline{v}$$

中间位置速度

$$\begin{cases}
2a\frac{x}{2} = v_{\frac{x}{2}}^2 - v_0^2 \\
2a\frac{x}{2} = v_t^2 - v_{\frac{x}{2}}^2
\end{cases} \tag{1}$$

由方程 (1) -(2) 得到  $v_{\frac{x}{2}} = \sqrt{\frac{v_0^2 + v_t^2}{2}}$ 

## 1.2 纸带加速度问题

纸带的特点,每个计时点的时间间隔相同均为 T, 且  $x_n$  规定的是第 n 个时间间隔内的位移,并非到起点的距离

推论. 相邻位移之间的差为  $aT^2$ , 等时位移比例式为  $x_1:x_2:x_3:\dots:x_n=1:3:5:\dots:2n-1$  证明.

$$x_n = \frac{1}{2}a(nT)^2 - \frac{1}{2}a[(n-1)T]^2 = aT^2(\frac{2n-1}{2})$$
$$x_{n-1} = aT^2(\frac{2n-3}{2})$$
$$x_n - x_{n-1} = aT^2$$

推论. 等位移比例式子 (1m,2m,3m...)

前  $1m, 2m, 3m \dots nm$  所用时间比为  $1:\sqrt{2}:\sqrt{3}:\dots:\sqrt{n}$ ,若是第 im 内则向前减一个就行证明.

$$1 = \frac{1}{2}at_1^2 \Longrightarrow t_1 = \sqrt{\frac{2}{a}} \cdot \sqrt{1}$$

$$2 = \frac{1}{2}at_2^2 \Longrightarrow t_2 = \sqrt{\frac{2}{a}} \cdot \sqrt{2}$$

$$3 = \frac{1}{2}at_3^2 \Longrightarrow t_3 = \sqrt{\frac{2}{a}} \cdot \sqrt{3}$$

$$n = \frac{1}{2}at_n^2 \Longrightarrow t_n = \sqrt{\frac{2}{a}} \cdot \sqrt{n}$$

# 2 机械振动

## 2.1 简谐振动

- 定义: 具有平衡位置, 回复力形如  $F_{\square} = -kx$ (来自合外力或其分力)
- 振子方程:  $\sin(\omega t + \varphi)$
- 同侧法: 质点振动速度方向  $v_f$  与波传播方向 u 在正弦函数线的同一侧
- 摆周期:  $T = 2\pi\sqrt{\frac{L}{g}}$
- 受迫振动: 在周期性外力的持续作用下而进行的振动称为**受迫振动**, 振动稳定后齐**频率**等于外力驱动频率
- 等效绳长与等效加速度问题:
  - 等效绳长: 确定为简谐振动, 通过几何关系确定摆心
  - 等效加速度: 主要区别电梯摆和电场摆, 前者需要变换参考系(非惯性力)
- 造成波的多解性的三大原因:

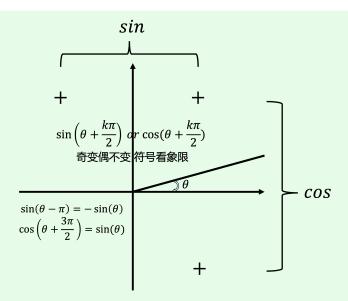
# 2.2 数学准备

• 展开

$$\sin(\theta \pm \beta) = \sin\theta \cos\theta \pm \cos\theta \sin\theta$$
$$\cos(\theta \pm \beta) = \cos\theta \cos\theta \mp \sin\theta \sin\theta$$
$$\tan(\theta \pm \beta) = \frac{\tan\theta \pm \tan\beta}{1 \mp \tan\theta \tan\beta}$$

• 余补关系

$$\sin(\pi - \theta) = \sin\theta \quad \cos(\pi - \theta) = -\cos\theta \quad \tan(\pi - \theta) = -\tan\theta$$



• 和关系

$$\sin^2\theta + \cos^2\theta = 1$$

• 正弦定理

$$\frac{a}{\sin \alpha} = \frac{b}{\sin \beta} = \frac{c}{\sin \gamma}$$

• 余弦定理

$$\cos \gamma = \frac{a^2 + b^2 - c^2}{2ab}$$

• 二倍角

$$\sin 2\theta = 2\sin \theta \cos \theta \quad \cos 2\theta = \cos^2 \theta - \sin^2 \theta \quad \tan 2\theta = \frac{2\tan \theta}{1 - \tan^2 \theta}$$

降次

$$\sin^2\theta = \frac{1 - \cos 2\theta}{2} \quad \cos^2\theta = \frac{1 + \cos 2\theta}{2} \quad \tan^2\theta = \frac{1 - \cos 2\theta}{1 + \cos 2\theta}$$

# 3 光学

# 3.1 折射率

• 定义式:

$$n = \frac{\sin \pm \pi}{\sin \pm \pi}$$

• 决定式:

$$n = \frac{c}{v}$$

### • 全反射:

光密介质 
$$\rightarrow$$
 光疏介质  $\sin$  大角  $=$   $1$  (大角  $=$   $\frac{\pi}{2}$ ) 临界角  $\sin$   $C = \frac{1}{\sin$   $\sqrt{\hbar}$ 

## • 视深与视高:

H 为物点距离界面的高度; h 为像点距离界面的高度

- 视深: 从介质外看向介质内  $h = \frac{1}{n}H$
- 视高: 从介质内看向介质外 h = nH

# • 实验误差分析:

- 非平行玻璃砖  $n_{\parallel} = n_{\bar{1}}$
- 整体平移  $d_{ij} = d_{ij}$   $n_{ij} = n_{ij}$
- 其他情况  $n_{ij}$ 和 $n_{ij}$ 的大小关系与 $d_{ij}$ 和 $d_{ij}$ 的大小关系相反

# 3.2 干涉实验

薄膜干涉:  $\delta = 2d$ 

明暗条纹位置由波长和此处厚度共同决定

相邻明(暗)条纹对应的薄膜厚度差为 ½ λ 应为光在介质中传播时的波长 劈尖干涉: 样板下表面和被检查平面的上表面的反射光发生干涉 (标准板的厚度太厚大于相干长度)

#### 验平问题:

若待测板平整,干涉条纹等距

若条纹偏头,则条纹提前出现,此处光程差偏大,因此待测样板此处凹若条纹偏尾,则条纹延后,此处光程差偏小,因此待测样板此处凸

条纹间距问题:

薄片 (支撑两个板) 的移动改变  $\theta$  角  $\triangle l = \frac{\triangle d}{\tan \theta}$   $\triangle d = f(\lambda) = \frac{\lambda}{2}$ 

增反膜; 增透膜: 入射光能量 = 折射光能量 + 反射光能量

(注: 光疏到光密反射光产生半波损失, η 原 介于空气和另一介质之间)

增透膜: 反射光相消  $2d = \frac{\lambda}{2}(2n+1)$  增反膜: 反射光相长  $2d = \frac{\lambda}{2}(2n)$ 

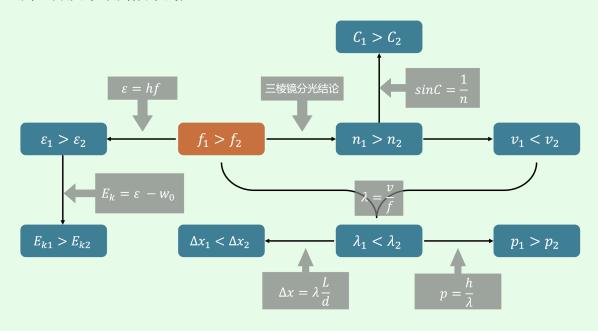
双缝干涉:  $\triangle d = \lambda \frac{L}{d}$  (条纹间距  $\triangle d$ , 双缝间距 d, 缝板距离 L)

#### 3.3 总结

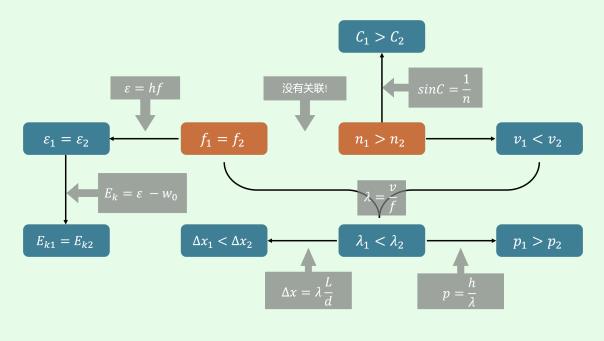
# 符号说明

频率	折射率	速度	临界角	波长	动量	干涉	能量	逸出功	逃逸光子动能
f	n	v	C	λ	p	$\triangle x$	$\varepsilon$	$w_0$	$E_k$

• 同一介质中不同频率的光



• 同一频率的光在不同介质 (下标表示不同介质中) 中

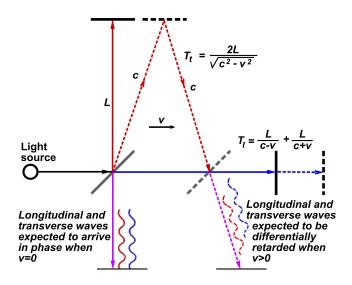


# 4 热学

### 4.1 黑体辐射

#### 4.1.1 物理大厦上的"两朵乌云"

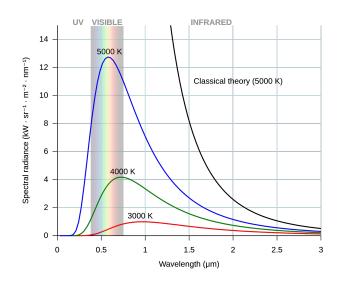
迈克尔逊-莫雷实验: 测量假想介质以太(绝对参考系)→ 否定以太得到狭义相对论



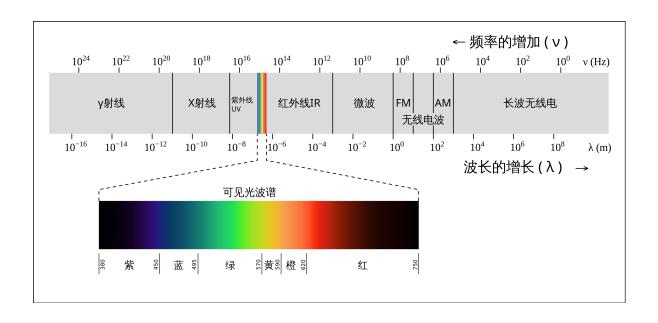
• 热辐射实验-紫外灾难: 紫外波段辐射能量在当时理论下应为  $\infty$ , 实际辐射能量为 0

#### 4.1.2 为什么要研究辐射

- 各个国家都在大炼钢铁(大炼钢时代),资本家为了提高炼钢技术请物理学家进行研究
- 热辐射: 任何物体都在进行热辐射 (电磁波), 且与温度 (非唯一) 有关
- 物理学家尝试测量最好炼钢温度所产生的热辐射(电磁波波谱)



- (1) 在特定温度下,辐射的电磁波波段范围较广,强度不一
- (2) 随着温度的升高,辐射出的各个波段的 电磁的辐射强度均升高
- (3) 随着温度升高,辐射强度最强的波长向 左移动 (频率上升)
- (a) 维恩公式 (短波接近)
- (b) 瑞利公式 (长波接近) ⇒ 紫外灾难 (短波接近无穷)



#### 4.1.3 黑体模型

• 理想黑体概念: 反射率与透射率为 0, 吸收率 100%, 全靠自身发射辐射常见近似黑体: 太阳 发光灯泡 钻孔箱

#### 4.1.4 能量子-普朗克





- 能量子: 认为带电微粒的能量只能是某一最小能量值的整数倍, 最小能量值称之为一能量子
- 光子: 爱因斯坦在**光电效应**现象中认为光本身由一个个不可分割的能量子组成, 频率为  $\nu$  的光其能量为  $h\nu$ , 后被称为光子

$$E = h\nu$$
 普朗克常数  $h = 6.63 \times 10^{-34}$ 

#### 4.1.5 光的一些描述

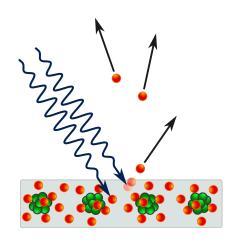
• 光速 (传播): 真空中传播速度  $3 \times 10^8 m/s$ 

• 频率 (颜色): 单位时间内完成的周期次数 ν

• 强度 (亮度): 单位时间内的光子数 (粗浅定义)  $I = nh\nu$  (单一光的强度改变仅改变 n)

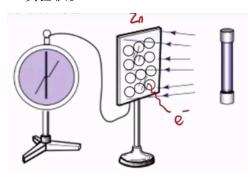
## 4.2 光电效应

#### 4.2.1 理想模型



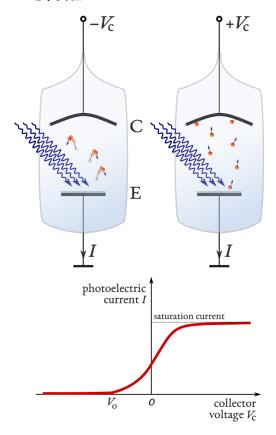
- 核外电子处于某能级上, 吸收特定能量将会 跃迁或逃离 (电离)
- 单个光子的能量被吸收后仍有**余量**,则作为电子的初动能
- 电子逃离在化学中 ↔ 被氧化,这也是有些材料需要避光存储的原因

#### 4.2.2 实验雏形



- 电子吸收能量逃离
- Zn 板处于正电
- 验电器处于正电 (工作原理:接触式起电)

#### 4.2.3 电学实验



- 逸出功: 电子逃逸出金属表面所需要的最小能量  $W_0$
- 最大初动能: 一定频率光照下刚逃逸的电子所具有最大初动能  $E_{kmax} = h\nu W_0$
- 饱和光电流: 所有逃逸电子均打到极板 (忽略速度对电流的影响)  $I_s$

增大光频率 × 增加光照强度 (调整 n) $\sqrt{}$ 

- 遏止电压: 恰好使得没有任何电子打到极 板  $V_{stop}q = E_{kmax}$  (抵消电子最大初动能)
- 截止频率 (极限频率): 恰好发生光电效应 时的频率  $h\nu_0 - W_0$

## 4.3 原子结构

#### 4.3.1 物理学史

- 1. J.J 汤姆孙发现了电子: 阴极射线的粒子称为电子
- 2. J.J 汤姆孙提出"枣糕模型": 认为原子是一个球体, 其中正电荷分布均匀, 电子镶嵌其中
- 3. 卢瑟福通过  $\alpha$  粒子散射实验 提出"核式结构模型": 所有带正电部分体积很小但几乎有全部质量, 电子在外运动

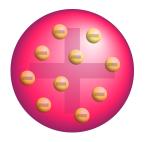


Figure 1: 枣糕结构

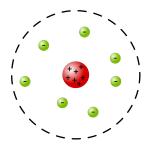


Figure 2: 核式结构

#### 4.3.2 $\alpha$ 散射实验

- α 粒子: He 原子核
- 实验原理: 使用 α 粒子轰击金箔 (原子间缝隙), 边旋转荧光屏边接收粒子发光

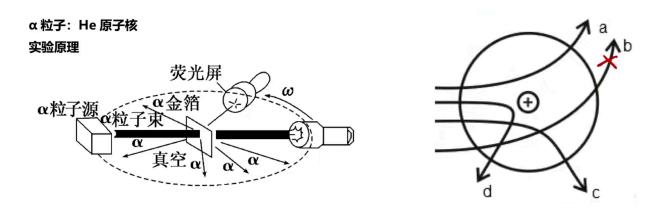
• 实验中: 电子间的相互作用, 质量, 空气阻力等 (极小); 为何使用金箔 (重, 不易被碰撞影响; 延展性好, 可以做很薄)

#### • 实验结果

当时理论: 几乎所有粒子均可以穿过金箔

真实结果: 大部分穿过, 少部分偏角较大, 极少部分反弹 (不符合枣糕结构模型)

结论: 原子内部极度空旷, 极少反弹现象是由集中的大量正电荷带来的库伦力造成



#### 4.3.3 玻尔模型

- 经典理论的困难:
  - 卢瑟福的核式结构正确指出了原子核的存在, 很好的解释了  $\alpha$  散射实验, 但是经典物理学既无法解释原子的**稳定性**, 又无法解释原子**光谱的分立特性**.
  - 绕核转动的电子在做周期性运动, 其电磁场周期性的变化 (波的传播) 因而会激发电磁波, 其绕核转动的能量将以电磁波的形式辐射出去. 所以电子绕核转动这个系统是不稳定的. 然而事实是, 原子是个很稳定的系统.
  - 经典电磁理论, 电子辐射的电磁波的频率就是其绕核转动频率. 电子越转能量越小, 那么离原子核就越来越近, 转的也就越来越快, 这个变化应当是连续的, 即应当是原子辐射各个频率的光都有(光谱应当是连续的). 事实是分立的线状谱.

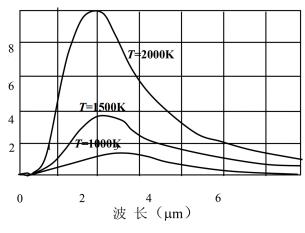


Figure 1: 黑体辐射光谱

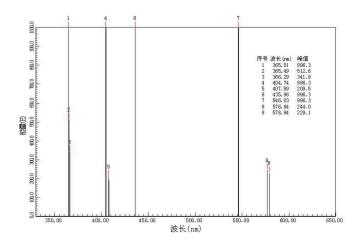
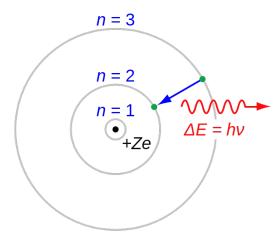


Figure 2: 汞灯光谱

# • 基本假设:

轨道量子化



- \* 电子**跃迁**辐射电磁波, 电子在不同轨道运动 ⇔ 原子处于不同状态 (原子跃迁)
- \*原子在不同的状态中具有不同的能量,因此原子的能量是**量子化**,这些量子化的能量叫做**能级**
- \* 原子中具有确定能量的稳定状态称为定态
- \* 能量最低的态叫做基态n = 1; **激发态** n > 1(第一激发态 n = 2)

状态标识  $n = 1, 2, 3 \cdots$  能量标识  $E_1, E_2, E_3, \cdots$ 

氢原子能级 (以能级差示意跃迁难度)

\*  $E_1 = -13.6eV \ E_2 = -3.6eV \ E_3 = -1.51eV$ 

$$E_n = \frac{E_1}{n^2}$$

\* 电子吸收能量的方式:

**恰好**拥有某两能级差的光子 (区别于光电效应中对光能量吸收的要求)

大于某两能级差的实物粒子撞击

1 ———— –13.6

\* 电离: 电子吸收能量完全逃离 (最远处能级为 0) 原子核的束缚

- 电子跃迁 (从高 → 低)
  - 处于激发态的电子是不稳定的, 将会自发从高能级向低能级跃迁
  - 向低能级跃迁过程中会发射**特定频率**的电磁波 (光)
  - 有多种向低能级跃迁的方法时, 跃迁结果不定, 直至跃迁到基态
  - 大量处于同一激发态的电子,所能发射电磁波的频率的种类最多  $C_n^2 = \frac{n(n-1)}{2}$

# 4.4 天然放射性现象

- 定义: 放射性元素**原子核内部自发**放出射线的现象
- 三种射线:

 $\alpha$  射线:  ${}^2_4He$  原子核 速度 0.1c

 $\beta$  射线:  $_{0}^{-1}e$  速度 0.99c

 $\gamma$  射线:  ${}^{0}_{0}n$  电磁波 速度 c

电离能力: 使得被射线辐射的物质发生电离的能力  $\alpha > \beta > \gamma$ 

距离足够近,放射性同位素释放出的  $\alpha$  粒子就足以穿透皮肤从而杀死皮下的重要组织的细胞. 相比  $\gamma$  射线和 x 光对细胞造成毁伤的能力, $\alpha$  射线对细胞所造成的损坏程度超过其二十倍以上

穿透能力: 穿透物质能力  $\gamma > \beta > \alpha$  (甚至不能穿透一张纸)

磁场半径: 
$$r = \frac{mv}{qB}$$
  $q_{\alpha} = 2q_{\beta}$   $m_{\alpha} \gg m_{\beta} \Longrightarrow r_{\alpha} > r_{\beta}$ 

电场偏转:  $a = \frac{Eq}{m}$   $q_{\alpha} = 2q_{\beta}$   $m_{\alpha} \gg m_{\beta}$   $a_{\alpha} < a_{\beta}$ 

β 粒子相比 α 粒子在电磁场中更易发生偏转

# 4.5 放射性元素的衰变

- 1. 原子核的表示:  ${}^A_ZX$  (A 表质量数,Z 为原子核的电荷数 eg.  ${}^2_4He)$  同位素: 质子数一样, 质量数不一样
- 2. 衰变形式:
  - α 衰变: 放射性元素原子核放出 α 粒子

$$^{238}_{92}U \longrightarrow ^{234}_{90}Th + ^{4}_{2}He$$

β 衰变: 放射性元素原子核放出 β 粒子

$$^{234}_{90}\text{Th} \longrightarrow ^{234}_{91}\text{Pa} + ^{0}_{-1}\text{e}$$