中学物理

田怿

2024年12月28日

目录

第-	一部分	入 热学		1
	1	分子动	理论	3
		1.1	分子动理论(molecular kinetic theory)	3
		1.2	固体 液体 气体	4
	2	内能 .		5
		2.1	内能	5
		2.2	比热容	5
	3	热机 .		7
		3.1	热机	7
		3.2	热机的效率	7
	4	热力学	定律	8
		4.1	系统内能的改变	8
		4.2	热力学第一定律	8
		4.3	能量守恒定律	8
		4.4	热力学第二定律	9
	- 立7 ८) 电磁	当 1	L 1
	– пр.). 1			
	2			
	4		简单电路	
			电源	
			电流及其测量	
			电压及其测量	
			串、并联电路中电流、电压的规律 1	
			电阻	
			电流与电压、电阻的关系 1 电阻的测量 1	
			串、并联电路中的分压、分流规律	
				18
	4		电功率	
		4.1	电功和电能	20

4.2	电功率	20
4.3	焦耳定律	20

第一部分 热学

热学是研究物质热运动规律及其应用的物理学分支.

1 分子动理论

1.1 分子动理论(molecular kinetic theory)

- 物质是由大量分子组成的.
- 分子在永不停息地做无规则运动.
- 分子之间存在相互作用力.
- 分子直径约为 10⁻¹⁰m.
- 18g 水中含有水分子的个数约为 6.02×10^{23} , 即为阿伏伽德罗常数 N_A .
- 在研究物体的热运动性质和规律时,不必区分它们在化学变化中所起的不同作用,而把组成物体的微粒统称为分子(molecule).
- 不同的物质在相互接触时**自发地**彼此进入对方的现象叫做**扩散**(diffusion).
- 扩散现象可以发生在气体、液体和固体之间.
- 扩散现象是物质分子永不停息地做无规则运动的证据之一.
- 悬浮微粒的无规则运动叫做**布朗运动**(Brownian motion).
- 悬浮微粒的无规则运动并不是分子的运动,但可以间接地反应液体分子运动的无规则性.
- 分子的无规则运动叫做热运动(thermal motion).
- 温度是分子热运动剧烈程度的标志.
- 分子之间存在引力,分子之间存在斥力.
- 分子之间,引力和斥力同时存在.
- 分子间的作用力 F 与分子间距离 r 有关. 即:

当 $r = r_0$ 时,分子间的作用力 F 为 0,这个位置被称为平衡位置.

当 $r > r_0$ 时,分子间的作用力 F 表现为引力.

当 $r < r_0$ 时,分子间的作用力 F 表现为斥力.

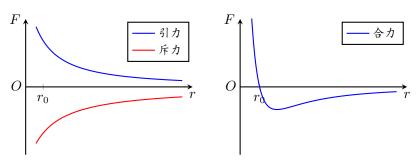


图 1.1 分子间的作用力与分子间的距离的关系

1.2 固体 液体 气体

- 固体分子间的距离小,不容易被压缩和拉伸,具有一定的体积和形状.
- 气体分子间的距离很大,彼此间几乎没有作用力. 具有流动性,容易被压缩.
- 液体分子间的距离比气体小、比固体大,液体分子间的作用力比固体小、比气体大,分子没有固定的位置,运动较自由.液体较难被压缩,没有一定的形状,具有流动性.

物态	微观特性		宏观特性	
	分子间距离	分子间作用力	固定形状	固定体积
固态	很小	很大	是	是
液态	较大	较大	否	是
气态	很大	很小	否	否

表 1.1 固体 液体 气体

2 内能

2.1 内能

- 分子由于热运动而具有的能量叫做分子动能.
- 系统中所有分子的动能的平均值叫做分子热运动的平均动能.
- 物体温度升高时,分子热运动的平均动能增加.
- 温度是分子热运动的平均动能的标志.
- 单原子分子的平均动能 $\overline{E_k} = \frac{3}{2}kT$,即 $\overline{E_k} \propto T$. 其中 k 是玻尔兹曼常数.
- 分子之间由于存在相互作用力而具有的能叫做分子势能.
- 分子势能 E_p 与分子间的距离 r 有关. 即: 当 $r = r_0$ 时,分子间的作用力 F 为 0,分子势能最小. 当 $r > r_0$ 时,分子间的作用力 F 表现为引力,分子势能减小. 当 $r < r_0$ 时,分子间的作用力 F 表现为斥力,分子势能增大.
- 分子势能的大小由**分子间的相对位置**决定. 如果选定分子间距离 r 为无穷远时的分子势能 E_p 为 0,则分子势能 E_p 随分子间距离变化的情况如图所示.

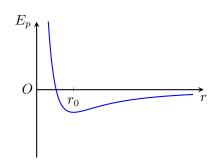


图 1.2 分子势能与分子间的距离的关系

- 分子势能与物体体积有关.
- 物体中所有分子的**分子动能与分子势能的总和**,叫做物体的**内能**(internal energy). 任何 物体都具有内能. 内能的单位是**焦耳(J**).
- 物体的内能与温度和体积有关.

2.2 比热容

- 内能由高温物体转移到低温物体的过程叫做热传递.
- 热传递的基本方式包括传导、对流和辐射.

- 在热传递过程中,传递能量的多少叫做<mark>热量</mark>(quantity of heat). 用符号 Q 表示. 单位是**焦** 耳.
- 物体吸收热量是内能增加,放出热量时内能减少. 热量是物体内能改变的量度.
- 一定质量的某种物体,在温度升高(或降低)时吸收(或放出)的热量与它的质量和升高(或降低)的温度乘积之比,叫做这种物质的比热容(specific heat capacity). 用符号 c 表示. 单位是**焦每千克摄氏度(J**/($kg\cdot ^{\circ}$ C)). 有:

$$c = \frac{\Delta Q}{m\Delta t} \tag{1.1}$$

- 比热容是反映物质自身性质的物理量.
- 不同的物质,比热容一般不同.
- 水的比热容为 $4.2 \times 10^3 \text{J/(kg} \cdot ^{\circ}\text{C})$.
- 热量的计算有 $\Delta Q = cm\Delta t$.
- 热平衡方程,即 $\Delta Q_{\text{w}} = \Delta Q_{\text{b}}$.

3 热机

3.1 热机

- 热机(heat engine),即利用内能做功(内能转化为机械能)的机械.
- 蒸汽机,即利用水蒸气膨胀做功的热机.蒸汽机属于外燃机.
- 活塞从气缸的一端运动到另一端的过程叫做一个冲程.
- 四冲程汽油机一般包括吸气、压缩、做功、排气四个冲程.
- 汽油机和柴油机都属于内燃机.
- 汽轮机和喷气发动机.

3.2 热机的效率

- 能够燃烧的物质叫做燃料.
- 在燃烧过程中,燃烧的化学能转化为内能.
- 某种燃料完全燃烧放出的能量与其质量或体积的比叫做这种燃料的热值(combustion value)或燃烧值. 用符号 q 表示. 单位是焦耳每千克(J/kg)或焦每立方米(J/m^3). 有:

$$q = \frac{Q_{ik}}{m} \quad \vec{\boxtimes} \quad q = \frac{Q_{ik}}{V} \tag{1.2}$$

- 热值在数值上等于 1 kg 或 1m^3 的某种燃料完全燃烧放出的热量. 其中 1m^3 是标准状态下气体燃料的体积. 标准状态是指温度为 0 °C、压强为 1 atm 的状态.
- 热量的计算有 $Q_{h} = qm$ 或 $Q_{h} = qV$.
- 做有用功的能量与燃料完全燃烧放出的能量之比叫做热机的效率,有:

$$\eta = \frac{Q_{\text{fill}}}{Q_{\text{MM}}} \cdot 100\% \tag{1.3}$$

• 设燃料放出的热量为 Q_1 , 热机吸收的热量为 Q_2 , 废气带走的热量为 Q_3 , 则:

$$\eta = \frac{Q_1 - Q_2 - Q_3}{Q_1} \cdot 100\%$$

4 热力学定律

- 热学包括热力学和统计物理.
- 热力学的研究对象叫做**热力学系统**(thermodynamic system),简称**系统**. 热力学系统是由 大量分子组成的.
- 系统之外与系统发生相互作用的其他物体统称为外界.

4.1 系统内能的改变

- 改变系统内能的两种方式是热传递和做功.
- 在热传递过程中,系统吸收热量内能增加,放出热量内能减少.
- 热量是热传递过程中系统内能变化的量度.
- 系统与外界没有热传递的过程叫做**绝热过程**(adiabatic process).
- 在绝热过程中,外界对系统做功,系统内能增加;系统对外界做功,系统内能减少.
- 做功是绝热过程中系统内能变化的量度.
- 焦耳的实验表明热传递和做功对改变系统的内能是等效的.

4.2 热力学第一定律

• 热力学第一定律 (first law of thermodynamics),即热力学系统内能 U 的变化量等于系统从外界吸收的热量(系统向外界放出的热量)与外界对系统做的功(系统对外界做的功)之和,有:

$$\Delta U = Q + W \tag{1.4}$$

系统对外界吸热,Q 为正值; 系统对外界放热,Q 取负值; 外界对系统做功,W 取正值; 系统对外界做功,W 取负值.

4.3 能量守恒定律

- 不同形式的能量可以在一定条件下相互转化.
- **能量守恒定律**(law of conservation of energy),即能量既不会凭空产生,也不会凭空消失,它只能从一种形式**转化**为其他形式,或者从一个物体**转移**到其他物体,在转化或转移的过程中,能量的总量保持不变.
- 能量守恒定律是自然界最普遍、最重要的基本定律之一.
- 能量守恒定律的本质是时间平移对称性.

- 永动机,即不需要动力就能源源不断地对外做功的机器,分为第一类永动机和第二类永动机.
- 能量守恒定律的另一种表述为第一类永动机不可能制成.

4.4 热力学第二定律

- 一切与热现象有关的宏观自然过程都是不可逆的.
- 热力学第二定律(second law of thermodynamics).
- **克劳修斯表述**,即热量不能**自发**地从低温物体传到高温物体. 自发是指不需要任何第三者的介入,不会对任何第三者产生任何影响. 自发的方向是从高温物体指向低温物体.
- 克劳修斯表述阐述了传热的方向性.
- **开尔文表述**,即**不可能从单一热库吸收热量**,使之完全变成功,而不产生其他影响. 不可能 从单一热库吸热,而且一定会向另一个热库放热.
- 开尔文表述阐述了机械能与内能转化的方向性.
- 热力学第二定理的另一种表述为第二类永动机不可能制成.
- 热力学第二定律的克劳修斯表述和开尔文表述是等价的.
- 能量耗散,即不同形式的能量最终都转化为内能并分散在环境中的过程.

第二部分 电磁学

这里是一段关于电磁学的介绍.

1 电荷

- 物体能够吸引轻小物体,就说物体带了电,即物体带了**电荷**(electric charge). 带了电荷的物体叫做**带电体**.
- 使物体带电叫做起电. 用摩擦的方式使物体带电叫做摩擦起电(electrification by friction).
- 自然界只有两种电荷.
- 用丝绸摩擦过的玻璃棒带的电荷叫做**正电荷**(positive charge). 用毛皮摩擦过的橡胶棒带的电荷叫做**负电荷**(negative charge).
- 同种电荷相互排斥,异种电荷相互吸引.
- 电荷的多少叫做电荷量(electric quantity),简称电量. 用 Q 或 q 表示. 在国际单位制中,电荷量的单位是**库仑**(coulomb),简称**库**. 符号是 C. 正电荷的电荷量为正值,负电荷的电荷量为负值.
- 验电器和静电计.
- 两种电荷互相完全抵消叫做中和.
- 物质是由分子构成的,分子是由原子构成的.
- 原子是由带正电的原子核和带负电的电子(electron)组成的.
- 原子核是由带正电的质子和不带电的中子组成的.
- 每个原子中质子与电子的数量相等,质子与电子所带的电荷量相同.
- 摩擦起电的本质是电荷从一个物体转移到另一个物体.
- 金属原子中能脱离原子核的束缚而在金属中自由运动的电子叫做自由电子(free electron).
- 失去自由电子的原子叫做离子(ion).
- 质子、电子所带的电荷量(最小的电荷量)叫做元电荷(elementary charge),用 e 表示. 有:

$$e \approx 1.6 \times 10^{-19}$$
 (2.1)

- 所有带电体的电荷量都是 e 的整数倍,不是连续变化的,即量子化的.
- 电子的电荷量 e 与质量 m_e 之比叫做**电子的比荷**(specific charge). 电子的质量 $m_e = 9.11 \times 10^{-31} \mathrm{kg}$,则电子的比荷为:

$$\frac{e}{m_e} \approx 1.76 \times 10^{11} \mathrm{C/kg}$$

• 利用静电感应使金属带电叫做感应起电(electrification by induction),所带电荷叫做感应电荷(induced charge).

- 静电感应 (electrostatic induction).
- 三种常见的起电方式包括摩擦、接触、感应.
- 电荷守恒定律 (law of conservation of charge),即电荷既不会创生,也不会消灭.它只能从一个物体转移到另一个物体,或者从物体的一部分转移到另一部分. 在转移的过程中,电荷的总量保持不变.
- 一个与外界没有电荷交换的系统,电荷的代数和保持不变.
- 电荷守恒定律是自然界最普遍、最重要的基本定律之一.

2 电路

2.1 简单电路

- 电路(electric circuit),即用导线将用电器、电源、开关连接起来.
- 电源 (power supply), 即提供电能的装置,如电池、发电机.
- 用电器,即消耗电能的装置,如灯泡、电动机.
- 开关, 即控制电路通断的装置, 如单刀单掷开关、单刀双掷开关.
- 导线通常由绝缘外皮和金属内芯(铜或铝)组成.
- 处处连通的电路叫做通路(闭合电路). 某处断开的电路叫做断路(开路).
- 直接用导线将电源的正、负极连接起来的电路叫做短路.
- 闭合电路中,用电器两端被导线直接连通叫做用电器被短接.
- 用符号表示电路连接的图叫做电路图.
- 串联 (series connection) 和井联 (parallel connection).
- 串联电路和并联电路.
- 串联电路中各用电器相互影响,并联电路各用电器互不影响.

2.2 电源

• 能把电子从 A 搬运到 B 的装置 P 就是**电源**(power source). A 和 B 是电源的两个**电极**.

2.3 电流及其测量

- 电荷的定向移动形成电流(electric current).
- 电路只有闭合时,电路中才有电流.
- 规定正电荷定向移动的方向为电流的方向.
- 电子向某一方向定向移动等效于正电荷向相反方向定向移动.
- 电路闭合时, 电源外部电流的方向是从电源正极经过用电器流向电源负极.
- 电路强度是表示电流强弱程度的物理量.
- 单位时间内通过导体横截面的电荷量叫做**电流强度**,简称**电流**(electric current),用 I 表示. 用 q 表示在时间 t 内通过导体横截面的电荷量,则有:

$$I = \frac{q}{t} \tag{2.2}$$

- 在国际单位制中,电流的单位是安培(ampere),简称安. 符号是 A. 1A = 1C/s. 常用单位还有毫安(mA)和微安(uA),它们与安培的关系是 $1mA = 10^{-3}A$, $1uA = 10^{-6}A$.
- 导体的横截面积为 S,**自由电子数密度**(单位体积内的自由电子数)为 n,自由电子定向移动的平均速率为 v,电子的电荷量为 e,则:

I = neSv

• 测量电路中电流大小的仪表叫做**电流表**,符号是 (A).

2.4 电压及其测量

- 电压(voltage)用 U 表示. 单位是伏特(volt),简称伏. 符号是 V. 常用单位还有千伏(kV)和毫伏(mV),它们与伏特的关系是 $1kV = 10^3V$, $1mV = 10^{-3}V$, $1\mu V = 10^{-6}V$.
- 干电池的电压为 1.5V, 铅蓄电池的电压为 2V.
- 测量电路中两点间电压大小的仪表叫做电压表,符号是 (V).

2.5 串、并联电路中电流、电压的规律

- 在串联电路中, 电流处处相等. 在并联电路中, 干路电流等于各支路电流之和.
- 在串联电路中,总电压等于各用电器两端电压之和. 在并联电路中,各支路两端电压相等,等于总电压.
- 串联电池组两端电压等于每节电池两端电压之和. 并联电池组两端电压等于每节电池两端电压.

2.6 电阻

- 容易导电的物体叫做导体(conductor). 不容易导电的物体叫做绝缘体(insulator).
- 导电性能介于导体和绝缘体之间的物体叫做**半导体**(semiconductor).
- 导体中有大量的能够自由移动的电荷(自由电荷),而绝缘体很少.
- 在外界温度、压力、光照等条件发生改变或掺入杂质时,绝缘体有可能变成导体.
- 电阻(resistance)是表示导体对电流阻碍作用大小的物理量,用 R 表示. 单位是欧姆,简称欧,符号是 Ω . 常用单位还有千欧 ($k\Omega$)、兆欧 ($M\Omega$),换算关系为 $1k\Omega = 10^3\Omega$, $1M\Omega = 10^6\Omega$.
- 具有一定电阻值的原件叫做**电阻器**,也叫做定值电阻,简称电阻,符号是 ______.
- 电流表的电阻很小, 电压表的电阻很大.
- 导体的电阻与导体的材料、长度、横截面积和温度有关.

•
$$R = \frac{U}{I}$$
.

• **电阻定律**,即同种材料的导体,其电阻 R 与它的长度 l 成正比,与它的横截面积 S 成反比. 导体电阻还与材料有关. 有:

$$R = \rho \frac{l}{S} \tag{2.3}$$

 ρ 叫做材料的电阻率 (resistivity).

- 金属的电阻率随温度的升高而增大.
- 当温度降低到某一温度时,物质的**电阻变为零**,这种现象叫做**超导现象**. 发生超导现象的物质叫做**超导体**(superconductor),物质出现超导现象的温度叫做**临界温度或转变温度**.
- 用横坐标表示电压 U, 纵坐标表示电流 I. 画出的 I-U 图像叫做导体的**伏安特性曲线**.
- 电流与电压成正比的电学元件叫做**线性元件**. 电流与电压不成正比的电学元件叫做**非线性元件**.
- 能改变接入电路中电阻大小的原件叫做变阻器. 其作用包括保护电路、改变电流、控制电压.
- 滑动变阻器的符号是 ______.

3 欧姆定律

3.1 电流与电压、电阻的关系

- 在电阻一定时,通过导体的电流与导体两端的电压成正比.
- 在电压一定时,通过导体的电流与导体的电阻成正比.
- 欧姆定律(Ohm's law),即导体中的电流,跟导体两端的电压成正比,跟导体的电阻成反比. 有:

$$I = \frac{U}{R} \tag{2.4}$$

欧姆定律对金属、电解液适用,对半导体、电离气体不适用.

3.2 电阻的测量

- 伏安法测电阻,即利用 $R = \frac{U}{I}$ 测量电阻.
- 小灯泡是非线性元件, 其伏安特性曲线如图.

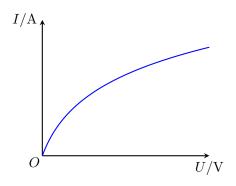


图 2.1 小灯泡的伏安特性曲线

3.3 串、并联电路中的分压、分流规律

- 串联分压, 即 $U_1:U_2:\dots:U_n=R_1:R_2:\dots:R_n$.
- 并联分流,即 $I_1:I_2:\cdots:I_n=rac{1}{R_1}:rac{1}{R_2}:\cdots:rac{1}{R_m}$

3.4 串、并联电路中电阻的关系

- 若电阻 R 产生的效果与两个电阻 R_1 和 R_2 产生的效果相同,则电阻 R 叫做 R_1 和 R_2 的等效电阻.
- 在串联电路中,有 $R = R_1 + R_2 + \cdots + R_n$,即串联电路中,等效电阻等于各串联电阻之和.

- 在并联电路中,有 $\frac{1}{R}=\frac{1}{R_1}+\frac{1}{R_2}+\cdots+\frac{1}{R_n}$,即并联电路中,等效电阻的倒数等于各并联电阻的倒数之和.
- 两个电阻 R_1 和 R_2 串联时,其等效电阻 $R=rac{R_1R_2}{R_1+R_2}$.

4 电功和电功率

4.1 电功和电能

- **电能**(electric energy)可以转化为其他形式的能. 单位是**焦耳**,简称**焦**,符号是 J. 常用单位还有**千瓦时**,简称**度**,符号是 $\mathbf{kW} \cdot \mathbf{h}$. 换算关系是 $\mathbf{1kW} \cdot \mathbf{h} = \mathbf{3.6} \times \mathbf{10^6 J}$.
- 电流做的功叫做电功 (electric work). 用 W 表示. 单位是焦耳,简称焦,符号是 J.
- 电流做了多少功,就有多少电能转化为其他形式的能.
- 电功等于电压 U、电流 I 和通电时间 t 的乘积,即:

$$W = UIt (2.5)$$

• 根据 U = IR,电流通过电阻 R 做的功为:

$$W = I^2 R t \quad \vec{\boxtimes} \quad W = \frac{U^2}{R} t$$

• 电功或电能的计量仪器叫做电能表(电度表).

4.2 电功率

- 电功率 (electric power) 是表示电能做功快慢的物理量. 用 P 表示. 单位是瓦特, 简称瓦, 符号是 W. 常用单位还有千瓦 (kW)、毫瓦 (mW). 换算关系是 $1kW = 10^3W$, $1mW = 10^{-3}W$.
- 电功率等于电流 U 和电压 I 的乘积,即:

$$P = \frac{W}{t} = UI \tag{2.6}$$

• 根据 U = IR, 电流通过电阻 R 的电功率为:

$$P = I^2 R \quad \vec{\boxtimes} \quad P = \frac{U^2}{R}$$

• 用电器正常工作时的电压叫做**额定电压**(rated voltage),用电器在额定电压下工作时的电 功率叫做**额定功率**(rated power).

4.3 焦耳定律

- 电流通过导体的电能转化为内能,这种现象叫做电流的热效应.
- 电流的效应包括热效应、磁效应和化学效应.

• **焦耳定律** (Joule's law),即电流通过导体产生的热量 Q 跟电流 I 的二次方成正比,跟导体的电阻 R 成正比,跟通电时间 t 成正比. 即:

$$Q = I^2 rt \tag{2.7}$$