第 6 章

传热机理与传热速率方程

- 6.1 引言
- 6.2 热传导
- 6.3 对流与对流换热
- 6.4 热辐射

6.1 引言

- 传热学是研究热量传递的普遍规律及其工程应用的 一门科学。
- ·只要存在<u>温度差</u>,热量将自发地从高温物体传向低温物体,是典型的不可逆过程。
- 由于温度差在自然界、工业生产以及日常生活中普遍存在,所以热量传递无疑是世界上存在最普遍、发生最频繁的物理现象。

我国的经济已经连续 20 多年保持高速发展,总量已经跻身世界前列。但是我们也为此付出了非常高昂的能源、资源和环境代价。在各工业产业领域,如能源、冶金、化工、建筑、建材、交通,乃至机械、轻工等行业中,我国的单位产值能耗比发达国家高得多。

· 为了经济的可持续发展,必须把<mark>节能和减排</mark>放在首要地位。

研究内容

- 研究热量传递规律及控制和优化热量传递过程方 法的科学。
- •热量:在温差作用下传递的热能的数量。
- 热能:热力学能。据统计,目前在我国,通过热能形式被利用的能源占总能源利用的90%以上,世界各国平均超过85%。
- 热能传递过程的动力: 温差

传热学中连续介质的假定

- •假定:所研究的物体中温度、密度、速度、压力等物理参数都是空间的连续函数。
- · 气体: 只要被研究物体的几何尺寸远大于分子间的平均自由程, 连续介质的假设即成立。

说明:一个大气压、常温下空气分子的平均自由程约为0.07um。由此可见,除非研究到微米级别几何尺度的热量传递现象,或者高空极其稀薄气体热量传递问题,常规尺度的物体都满足这一假定。

传热学与工程热力学的关系

热力学+传热学=热科学

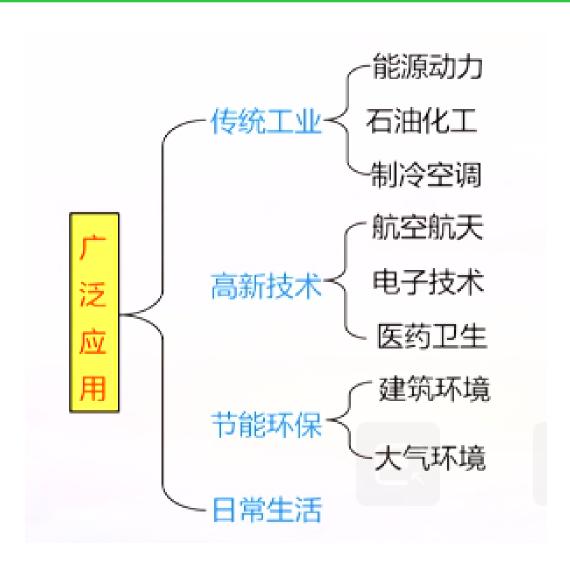
· 热力学: 系统从一个平衡态到另一个平衡态的过程中传递热能的多少。

温度 t_m ,热量Q

•传热学: 热能传递的过程, 热量传递的速率。 温度 $t(x,y,z,\tau)$,温度随时间和空间的变化 热量 $Q = f(\tau)$,热量随时间的变化

传热学以热力学第一定律和热力学第二定律为基础, 即热量始终从高温热源向低温热源传递,如果没有能 量形式的转化,热量始终是守恒的。

传热学应用领域



• 日常生活





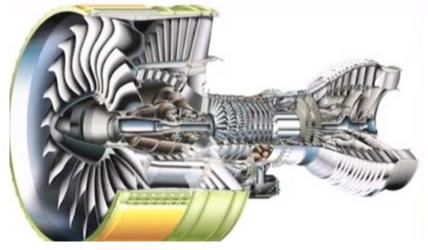


• 传统工业

能源与动力是传热学最主要的应用领域



热力发电厂



燃气轮机叶片冷却

• 高新技术

电子技术

随着大规模集成电路技术的迅速发展, 电子芯片单位面积的功率逐渐增加, 散热问题已经成为电子技术发展的关键问题



电脑主板



CPU芯片

• 节能环保

建筑环境

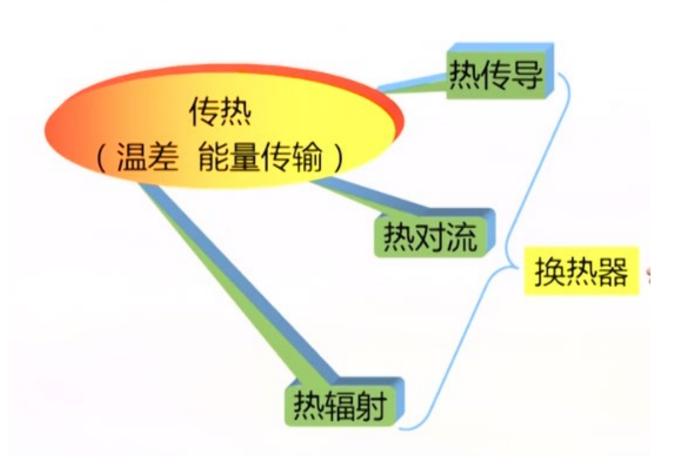
供热通风空调和燃气产品的开发、设计和实验研究

建筑物的热工计算和环境保护 各种供热、供冷设备管道的保温、隔热材料及 建筑围护结构材料等的研制及其热物理性质的 测试、热损失的分析计算

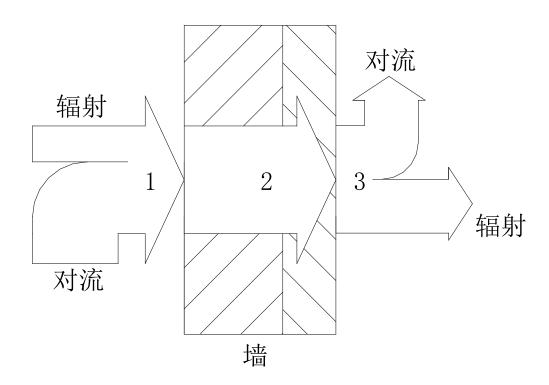
科学技术中三种类型的传热问题

- •强化传热:在一定的条件下增加所传递的热量
- •削弱传热:或称为热绝缘,在一定的温度下使热量的传递减到最小
- •温度控制:为了使一些设备能够安全经济运行,或者为了得到优质产品,对热量传递中物体关键部位的温度进行控制

传热的三种基本方式



传热学的课程体系



墙壁在冬季的散热。整个过程可以分为三段。

- 1. 热量由室内的空气以对流传热、墙与室内物体间的辐射传热方式传热给墙内表面;
- 2. 墙内表面以固体导热方式传递到墙外表面;
- 3. 墙外表面以空气对流传热、墙与室外物体间的辐射方式把热量传给室外的环境。

- ·三种基本传热方式,有不同的传递机理和热流速率方程。求解各种传热问题时,必须遵循这些机理和热流方程。
- •能量(热量)守恒定律也不可或缺。
 - 一切传热问题都必须在这两类基本规律的指导下求解。<u>能量守恒定律是贯穿传热学始终的基本</u>规律。

- ·分析物体的传热现象时,必须注意区分所取的研究对象是一个<u>控制容积</u>还是一个<u>控制表面</u>,这两者的能量守恒关系存在原则性的差别。
- •控制容积的瞬时能量守恒原则是:

进入控制容积的热流量 - 流出控制容积的热流量 + 控制容积中内热源的瞬时热功率 = 控制容积中储热量的增加速率

 表面不具备蓄热能力,针对控制表面的能量守恒 关系中体积蓄热项将不存在(面热源项仍可以存 在),即:如果没有内热源的话,进出热流量将 随时保持相等。

6.2 热传导

6.2.1 傅里叶定律:导热的热流速率方程

·<u>连续介质</u>假设

只有在密实的固体中才发生<mark>纯导热</mark>,如果是多孔材料,那么传热过程中一般将同时伴随有对流和辐射。

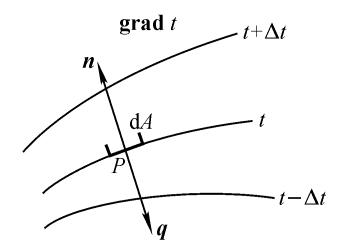
发生热传导的两个物体必须直接接触。

- 导热,也称为热传导,是指具有较高能级的粒子向较低能级的粒子传递能量的过程,它是一种建立在物质微观粒子随机运动基础上的扩散行为。
- 导热的特点:
- ✓ 必须有温差
- ✓ 物体直接接触
- ✓ 在引力场的作用下,单纯的导热一般只发生在密 实的固体中
- 导热是物质的属性,导热过程可以在固体、液体和气体中发生。

・常用术语、概念

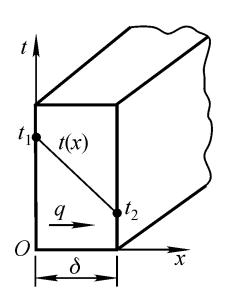
温度场,温度梯度,稳态温度场,非稳态温度场 或<u>瞬态温度场</u>,一维温度场,等温面,等温线 等。

等温线 (面) 的基本性质。



·物体内任意点P温度变化率最大的方向位于等温线的法线方向上。称该最大温度变化率为温度梯度,记做 grad t

$$\mathbf{grad}\,t = \frac{\partial t}{\partial n}\,\mathbf{n} = \frac{\partial t}{\partial x}\,\mathbf{i} + \frac{\partial t}{\partial y}\,\mathbf{j} + \frac{\partial t}{\partial z}\,\mathbf{k}$$



·通过大平壁的<u>热流量</u>(<u>传热速率</u>)与两侧表面的温度差和传热面积成正比, 而与平壁的厚度成反比

$$\Phi = qA = \lambda A \frac{t_1 - t_2}{\delta} = \frac{\lambda}{\delta} A \Delta t$$

$$\Phi = -\lambda A \frac{\mathrm{d}t}{\mathrm{d}x}$$
 或者
$$q = \frac{\Phi}{A} = -\lambda \frac{\mathrm{d}t}{\mathrm{d}x}$$

• 该式称为 傅里叶定律。

式中: q 为导热的热流密度,表示通过单位导热面积的导热热流量, W/m^2 ; λ 是壁面的导热系数,表明材料导热能力的大小, $W/(m\cdot K)$ 。

式中负号仅用来表示<u>热量传递的方向永远和温度梯度 dt /dx</u> 的正方向相反。

传热面积 A 必须与传热方向垂直,或是传热方向上的投影面积。



一维稳态导热及导热热阻

类比于欧姆定律

$$Q = \lambda A \frac{t_1 - t_2}{\delta} = \frac{t_1 - t_2}{\delta / \lambda A} = \frac{t_1 - t_2}{R_{\lambda}}$$

- ✓热流相当于电流
- ✓温差相当于电位差
- ✓热阻相当于电阻

$$t_{w1}$$
 $\delta/A\lambda$
 t_{w2}

 \checkmark 对于不同的传热方式,热阻 R_{λ} 的表达是不一样的。如上面的大平壁导热,热阻就表示为:

$$R_{\lambda} = \delta / \lambda$$
 (m²·K)/W

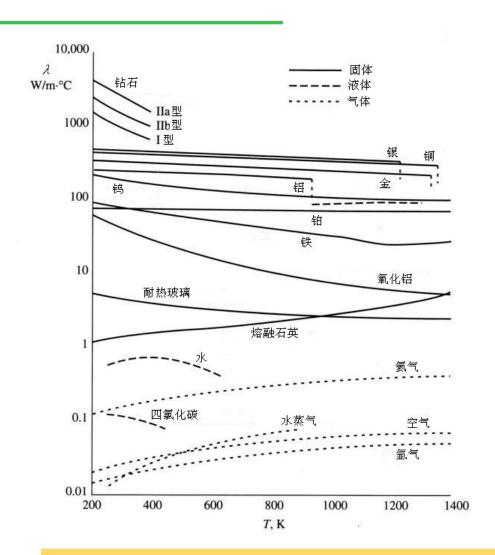
热阻是物性参数吗?

6.2.2 导热系数和热扩散率

材料的热物性分成两大类:

- 》一类是<u>热力学性质</u>,指系统所处的平衡状态参数,如密度、比热容等;
- >一类是<u>输运性质</u>,像导热系数以及动量扩散率等。

在传热学中这两类性质均 会用到,后者尤其显得重 要。



$$\lambda_{\text{金属}} > \lambda_{\text{非金属固体}} > \lambda_{$$
液体 $> \lambda_{$ 气体

- ·不同材料的导热系数差别很大,而且物质的纯净程度以及物理状态的变化(密度、温度、压力、含湿量等)有所不同。
- ·保温材料,或称隔热材料 受到特别关注。国家标准规定,平均温度在350°C以下时,导热系数不超过 0.12 W/(m·K) 的才称为保温材料。实际应用中一般经常选用导热系数在 0.07~0.03 W/(m·K)。
- <u>航天工程与超低温中的超级绝热材料表观导热系数</u> 只有 $(0.1\sim0.5) \times 10^{-4} \text{ W/(m·K)}$,且一般具有各向异性的特点。

■ 材料导热系数随温度的变化可表示为以下的线性函数:

$$\lambda = \lambda_0 \quad (1+bt)$$

 λ_0 代表 0° C时材料导热系数的理论值,b 表示导热系数的温度变化率。

导热系数与材料的种类和温度有关

·<u>热扩散率</u>,也称为<u>导温系数</u>。表示在加热或冷却过程中物体内温度趋于均匀一致的能力,单位是 m²/s:

$$a = \frac{\lambda}{\rho c}$$

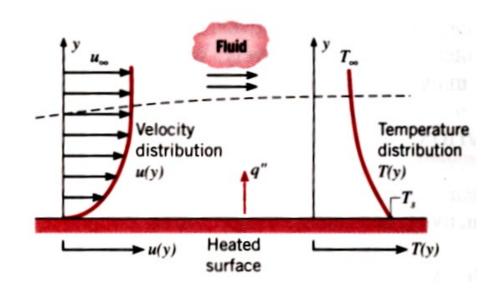
・在稳态导热问题中 *a* 不会出现,但在非稳态导热问题中它 非常重要。

25

6.3 对流与对流换热

热对流定义:流体中温度不同的各部分之间,由于 发生相对宏观运动而把热量由一处传递到另一处的 现象,是热量传递的另一种基本方式。

特点: 只发生在流体中, 并伴随有微观粒子热运动而产生的导热



热对流

$$q = mc_p \left(t_2 - t_1 \right) \qquad (W / \mathrm{m}^2)$$

- ✓ 单位面积是指垂直于流动方向的面积
- ✓ 流体与周围流体及流体内部存在相互混合或者通过分子、原子等微观粒子热运动而进行的热传递过程

热对流发生在流体的内部

对流传热

在工程上遇到的实际传热问题,都是<u>流体与固体</u>直接接触时的传热,故传热学把流体与固体间的传热称为对流传热。

定义:流体流过一个物体表面时的热量传递过程。

特点:

- 导热(流体内部,不是固体内部)与对流同时存在的复杂热传递的过程
- •必须有直接接触(流体与壁面)和宏观运动
- •壁面处会形成速度梯度很大的边界层。

不是基本传热方式

对流换热是导热和热对流两种传热方式联合作用的结果

对流换热分类

强迫对流:强制对流换热,有外力驱动 无相变:无相态的改变,单相对流换热

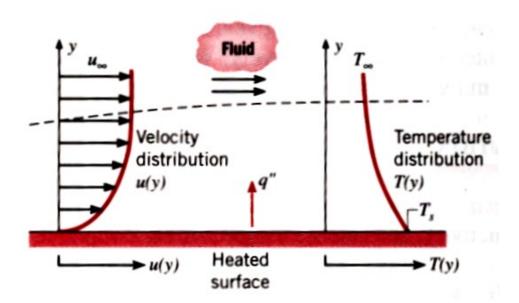
牛顿冷却公式

$$q = h(t_{\rm w} - t_{\rm f}) = h\Delta t$$
 W/m²

 t_w 一固体表面的温度,K

 t_f 一流体温度,K

h-表面传热系数, W/(m²·K)



表面传热系数

h-表面传热系数, W/(m²·K)

物理意义: 指单位面积上, 当流体同壁面之间为单位温差, 在单位时间内所能传递的热量。它的大小决定了该对流传热过程的强弱。

特点: <u>不是物性参数</u>,与过程密切相关 影响因素:流体的物性

- ✓ 流动状态(层流、湍流)
- ✓ 流动起因(强制对流、自然对流)
- ✓ 换热表面的形状、大小与布置
- ✓ 流体有无相变(凝结换热、沸腾换热)

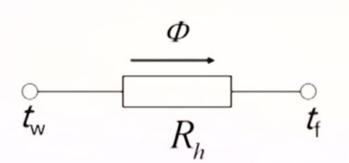
对流传热热阻

$$\Phi = hA\left(t_w - t_f\right) = \frac{t_w - t_f}{\frac{1}{hA}} = \frac{t_w - t_f}{R_h}$$

 $R_h = \frac{1}{hA}$ 称为对流换热热阻,单位为K/W。

$$R_c = 1/h$$
 m²·K/W

对流换热等效电路图:



表面传热系数大致范围

过程		[W/(m ² .K)]
自然对流	空气	1~10
	水	200 ~ 1000
强制对流	气体	20 ~ 100
	高压水蒸气	500 ~ 3500
	水	1000 ~ 15000
水的相变换热	沸腾	2500 ~ 35000
	蒸汽凝结	5000 ~ 25000

6.4 热辐射

热辐射指物质内部因微观粒子的热运动而激发出来的电磁波(或光量子)能量 。

• 特点:

- ✓ 任何物体,只要温度高于0K,就会不停地向周围空间 发出热辐射
- ✓ 具有强烈的方向性
- ✓ 辐射能与温度和波长有关

- 导热或对流以冷、热物体的直接接触来传递热量
- 热辐射依靠物体表面对外发射可见和不可见的射线(电磁波,或者说光子)传递热量

辐射换热的研究方法

研究方法:假设一种黑体,只关心辐射换热的共性规律,忽略其他因素,然后,真实物体的辐射则与黑体进行比较和修正,通过实验获得修正系数,从而获得真实物体的热辐射规律。

黑体: 能吸收投入到其表面上的所有热辐射的物体, 包括所有的方向和波长。相同温度下, 黑体的吸收能力最强。

黑体辐射力

Stefan-Boltzmann定律:

>对于绝对黑体,有:

$$q_{\rm b} = \sigma T_{\rm b}^4$$

 q_b 一绝对黑体辐射力, W/m^2 σ 一绝对黑体辐射系数, $5.67x10^{-8}W/(m^2\cdot K^4)$ T一热力学温度,K

投射辐射: 受射表面单位面积上接受到的辐射热。

黑体不仅具有最高发射能力,同时也具有最高的吸收能力,它吸收全部外来的<u>投射辐射</u>能量

实际物体辐射力

一切实际物体的辐射能力都低于同温度下绝对黑体的辐射力:

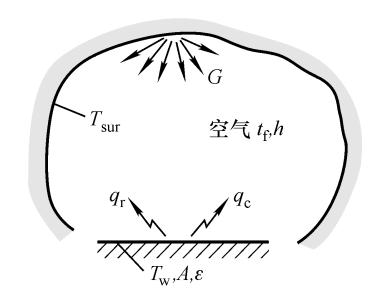
$$q_{\rm b} = \varepsilon_b \sigma T_{\rm b}^4$$

- ε_b 是实际物体表面的发射率,称为黑度,其值处于0~1之间。
- •表面发射率的影响因素:物质种类、表面温度、表面状况(金属抛光)

实际物体表面只能吸收外来投射辐射中的一部分 吸收比 α : 外来投射辐射中被吸收的份额

• 辐射热交换

- <u>辐射热平衡</u>:两物体表面温度相等, 发射和吸收过程仍在进行,但其净交 换量为零。
- 物体表面与其环境之间的辐射热交换 $q = \varepsilon \, \sigma \Big(\, T_{\rm w}^4 T_{\rm sur}^4 \Big)$



• 复合换热 或称 综合换热

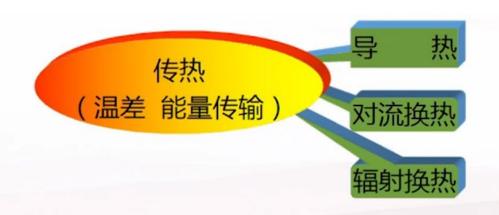
$$\Phi = \Phi_{\rm r} + \Phi_{\rm c} = A\varepsilon\sigma \left(T_{\rm w}^4 - T_{\rm sur}^4\right) + h_{\rm c}A\left(T_{\rm w} - T_{\rm f}\right)$$

$$\Phi = (h_{\rm r} + h_{\rm c})A\left(T_{\rm w} - T_{\rm f}\right) = hA\left(T_{\rm w} - T_{\rm f}\right)$$

h 称为<u>复合换热表面传热系数</u>, h_r 则称为 <u>辐射换热的表面</u> 传热系数。

$$h_{\rm r} = \varepsilon \, \sigma \left(T_{\rm w}^4 - T_{\rm sur}^4 \right) / \left(T_{\rm w} - T_{\rm f} \right)$$

热量传递的三种方式



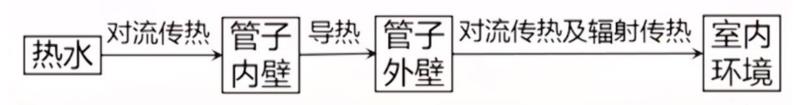
注意:

- ▶ 热传导、热对流和热辐射三种热量传递基本方式往往不是单独出现的;
- 分析传热问题时首先应该弄清楚有哪些传热方式在起作用,然后再按照每一种传热方式的规律进行计算。
- 如果某一种传热方式与其他传热方式相比作用非常小,往往可以忽略。

热量传递的三种方式

分析一个复杂的实际热量传递过程由哪些串联环节组成,以及在同一环节中有哪些热量传递方式起作用, 是求解实际热量传递问题的基本功。

暖气片:



例题

- P173
- 例6-1
- 例6-2
- 例6-3

作业

- P176
- 思考题: 6-5, 6-6, 6-9
- 习题: 6-3, 6-5, 6-8