



第14讲

热学



课标内容要求

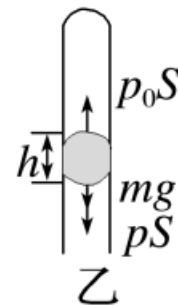
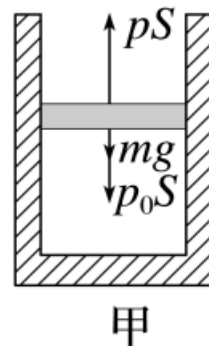
1. 了解气体实验定律。知道理想气体模型。
2. 知道热力学第一定律。
3. 理解能量守恒定律，能用能量守恒定律的观点解释自然现象
4. 通过自然界宏观过程的方向性，了解热力学第二定律

核心提炼

热学问题的模型汇总

气体压强计算的两种模型

①**活塞模型**：如图所示是最常见的封闭气体的两种方式求气体压强的基本方法：先对活塞进行受力分析，然后根据平衡条件或牛顿第二定律列方程。



图甲中活塞的质量为 m ，活塞横截面积为 S ，外界大气压强为 p_0 。由于活塞处于平衡状态，所以 $p_0S + mg = pS$ ，

则气体的压强为 $p = p_0 + \frac{mg}{S}$

图乙中的液柱也可以看成“活塞”，由于液柱处于平衡状态，

所以 $pS + mg = p_0S$ ，则气体压强为 $p = p_0 - \frac{mg}{S} = p_0 - \rho_{\text{液}}gh$

核心提炼

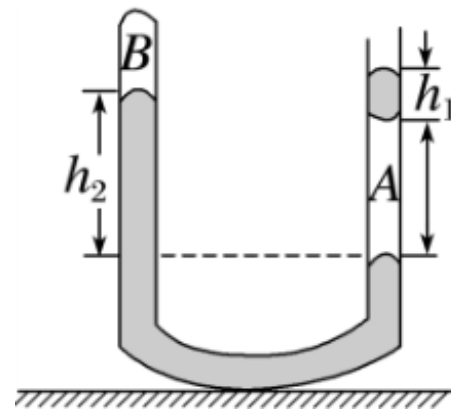
热学问题的模型汇总

气体压强计算的两种模型

②连通器模型：如图所示，U形管竖直放置．同一液体中的相同高度处压强一定相等，所以气体B和A的压强关系可由图中虚线联系起来．

则有 $p_B + \rho gh_2 = p_A$ ，而 $p_A = p_0 + \rho gh_1$ ，

所以气体B的压强为 $p_B = p_0 + \rho g(h_1 - h_2)$



核心提炼

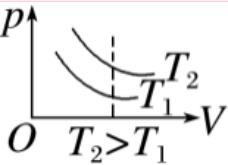
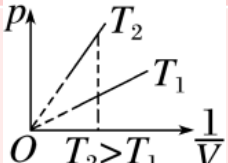
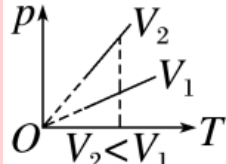
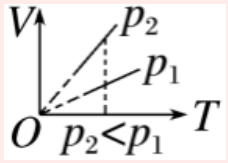
理想气体状态方程

定律	特点(其中C为常量)
波义耳定律	等温变化 $pV=C$
查理定律	等容变化 $p/T=C$
盖—吕萨克定律	等压变化 $V/T=C$

理想气体状态方程 $\frac{pV}{T} = C$

核心提炼

理想气体状态方程

类别	特点(其中C为常量)	举例
$p-V$	$pV = CT$, 即 pV 之积越大的等温线温度越高, 线离原点越远	
$p-\frac{1}{V}$	$p = CT \frac{1}{V}$, 斜率 $k=CT$, 即斜率越大, 温度越高	
$p-T$	$p = \frac{C}{V} T$, 斜率 $k = \frac{C}{V}$, 即斜率越大, 体积越小	
$V-T$	$V = \frac{C}{p} T$, 斜率 $k = \frac{C}{p}$, 即斜率越大, 压强越小	

核心提炼

热力学第一定律

$$Q = \Delta U + W$$

其中， U 为系统的内能， Q 为系统从外界吸收的热量， W 为系统对外界所做的功。

核心提炼

热力学第一定律与气体实验定律综合问题的解题思路

1) 确定研究对象：①气体②气缸、活塞、液柱等

2) 两类分析：

①气体实验定律：状态量，初末态之间发生的变化

②热力学定律：做功情况，吸、放热情况，内能变化情况

3) 选择规律列方程求解：气体的三个实验定律，理想气体状态方程，热力学

第一定律

真题研析

(2023•全国•高考真题) 一高压舱内气体的压强为1.2个大气压，温度为17°C，密度为1.46kg/m³。

以释放舱内部分气体后舱内的气体为研究对象

(i) 升高气体温度并释放出舱内部分气体以保持压强不变，求气体温度升至27°C时舱内气体的密度；

$$\frac{\rho_1}{\rho_2} = \frac{\frac{m}{V_1}}{\frac{m}{V_2}} = \frac{\frac{T_1}{m}}{\frac{T_2}{m}}$$

(ii) 保持温度27°C不变，再释放出舱内部分气体使舱内压强降至1.0个大气压，求舱内气体的密度。

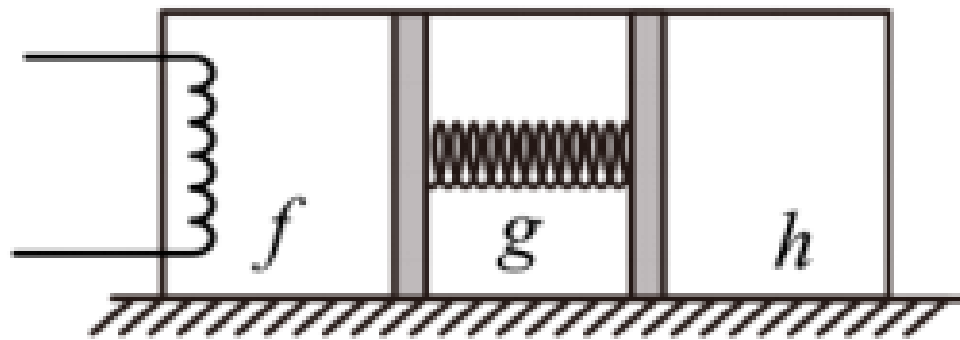
$$\frac{\rho_3}{\rho_4} = \frac{\frac{m'}{V_3}}{\frac{m'}{V_4}} = \frac{p_3}{p_4}$$

【答案】 (i) 1.41 kg / m³; (ii) 1.18 kg / m³

真题研析

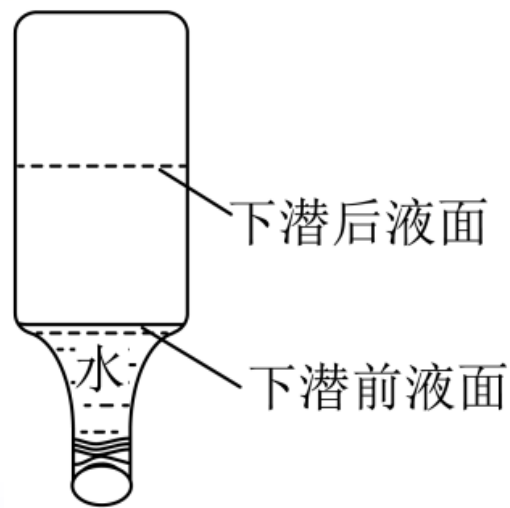
(2022·广东·高考真题)如图，一封闭着理想气体的绝热汽缸置于水平地面上，用轻弹簧连接的两绝热活塞将汽缸分为 f 、 g 、 h 三部分，活塞与汽缸壁间没有摩擦。初始时弹簧处于原长，三部分中气体的温度、体积、压强均相等。现通过电阻丝对 f 中的气体缓慢加热，停止加热并达到稳定后（**AD**）

- A. h 中的气体内能增加
- B. f 与 g 中的气体温度相等
- C. f 与 h 中的气体温度相等
- D. f 与 h 中的气体压强相等



真题研析

(2022·广东·高考真题)玻璃瓶可作为测量水深的简易装置。如图所示，潜水员在水面上将80mL水装入容积为380mL的玻璃瓶中，拧紧瓶盖后带入水底，倒置瓶身，打开瓶盖，让水进入瓶中，稳定后测得瓶内水的体积为230mL。将瓶内气体视为理想气体，全程气体不泄漏且温度不变。大气压强 p_0 取 $1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ ，重力加速度 $g=10 \text{ m/s}^2$ ，水的密度 ρ 取 $1.0 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$ 。求水底的压强 p 和水的深度 h



【答案】 $p = 2.0 \times 10^5 \text{ Pa}$, $h = 10 \text{ m}$

真题研析

(2022·广东·高考真题) 差压阀可控制气体进行单向流动，广泛应用于减震系统。如图所示，A、B两个导热良好的汽缸通过差压阀连接，A内轻质活塞的上方与大气连通，B的体积不变。当A内气体压强减去B内气体压强大于 Δp 时差压阀打开，A内气体缓慢进入B中；当该差值小于或等于 Δp 时差压阀关闭。当环境温度 $T_1=300\text{K}$ 时，A内气体体积 $V_{A1}=4.0\times 10^{-2}\text{m}^3$ ；B内气体压强 p_{B1} 等于大气压强 p_0 。已知活塞的横截面积 $S=0.10\text{m}^2$ ， $\Delta p=0.11p_0$ ， $p_0=1.0\times 10^5\text{Pa}$ 。重力加速度大小取 $g=10\text{m/s}^2$ ，A、B内的气体可视为理想气体，忽略活塞与汽缸间的摩擦，差压阀与连接管道内的气体体积不计，当环境温度降低到 $T_2=270\text{K}$ 时：

(1) 求B内气体压强 p_{B2} **【答案】** (1) $p_{B2}=0.9p_0$ ，(2) $V_{A2}=3.6\times 10^{-2}\text{m}^3$ ，

(2) 求A内气体体积 V_{A2} (3) $m=110\text{kg}$

(3) 在活塞上缓慢倒入铁砂，若B内气体压强回到 p_0 并保持不变，求已倒入铁砂的质量 m

