汇智起航 2021 年(寒假)高中物理竞赛复赛-热学模拟测试卷

试卷满分: 480 分

【题 1】(40分)(光子气体、小孔泄流、斯特藩定律)考虑一个密闭的黑体腔,在腔内会产生均匀的辐射场,辐射场由不同波长的电磁场叠加而成。如果在黑体腔上开一个小口,根据斯特藩-玻尔兹曼定理,单位时间内辐射出的能量和黑体腔的温度四次方成正比,即 $E=\sigma T^4$,黑体腔内充满了光子气体,了解其性质需要用到量子力学和电动力学的知识,但是斯特藩-玻尔兹曼定理的证明却只需要基本的热力学知识,本题旨在利用热力学和分子运动论的方法证明斯特藩-玻尔兹曼定理。

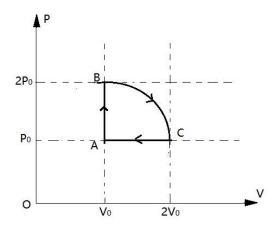
- (1) 利用热力学第二定理证明黑体腔内的能量密度(即单位体积内的光子的能量 u)为常数(10 分);
- (2) 证明小孔处的辐射通量密度(单位面积,单位时间单位面积辐射出的能量) $J_u = \frac{1}{4}cu$ (10分);
- (3) 证明黑体腔内表面受到的光子产生的压强 $p = \frac{1}{3}u$ (10 分);
- (4) 热力学可以证明 $\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T = T\left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V p$, 利用此式,结合前两问,证明 $J_u = AT^4$, 其中 A 为某常数(10 分)。



- 【题 2】(40 分)(绝热过程和热力学第一定律)一个氧气瓶的容量为 $0.04m^3$, 内盛 p_1 = $147.1 \times 10^5 Pa$ 的氧气,其温度与室温相同,即 $t_1 = t_0 = 20$ °C.
- (1) 如开启阀门,使压力迅速下降到 $P_2 = 73.55 \times 10^5 Pa$, 求此时氧的温度 T_2 和所放出的氧 的量 Δn ; (15分)
- (2) 阀门关闭后, 瓶内氧气经历怎样的变化过程? 足够长时间后其温度与压力为多少?(10 分)
- (3) 如放气极为缓慢,以致瓶内气体与外界随时处于热平衡,当压力下降到相同程度时, 所放出的氧气量是多少,和(1)相比是更多还是更少?(15分)

【题 3】(40 分)(气体热容的定义)如图 所示是 1mo1 单原子理想气体经历的循环 过程示意图,循环沿 A→B→C→A 方向进 行。BC 段为圆弧:

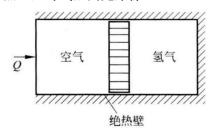
- (1) 求 BC 段气体热容与 P, V 的关系; (25分)
- (2) 求循环的效率。(15分)





- 【题 4】(40分)(理想气体的多方过程)过程方程为 $PV^n = C$ 的过程叫做多方过程,计算:
- (1) 理想气体经历非等温多方过程温度从 T_1 到 T_2 时,气体的膨胀功和吸热量;(20 分)
- (2)请在 P-V 图上经过同一点 A 画出经过这点的等温线、等压线、等容线和绝热线,这些 线将 PV 图分成了若干部分,假设有一过程工质从 A 点升压升温放热至 B,请画出 B 可能的 区域。(20分)

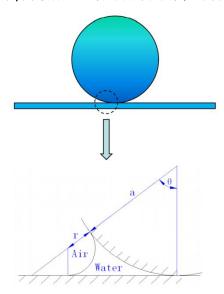
【题 5】(40 分)(绝热方程和热力学第一定律)如图所示的两室,由活塞隔开。开始时两室的体积均为 $0.1m^3$,分别储存有空气和氢气,压力均为 $0.9807 \times 10^5 Pa$,温度均为 $15^\circ C$,若对空气侧壁加热,直到两室内气体压力升高到 $1.9614 \times 10^5 Pa$ 为止,求空气终温及外界加入的Q,已知空气的比热为 $C_v = 715.94J/(Kg \cdot K)$,氢气的绝热多方系数为 $\gamma = 1.41$,活塞不导热,且与气缸间无摩擦。





【题 6】(40 分)(表面张力)

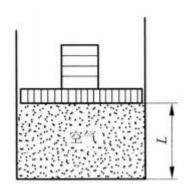
半径为a的球静止地放在平板上,接触点周围有一滴液体形成一块凹镜,其直径远小于a液体同球面和平板面的接触角均为零度, 计算作用在球上的吸附力 (提示: 结果为 Αγα), 其中γ为液体-空气表面张力系数, A 为待定常数。



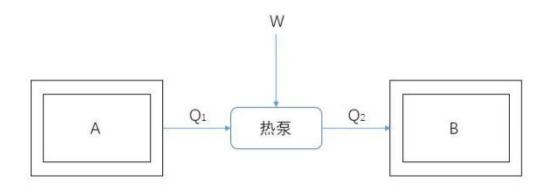


【题7】(理想气体状态方程、热力学第一定律)

- (1) 如图所示的气缸内充以空气,气缸截面积为 $100cm^2$, 活塞距底面高度为 10cm,活塞 及其上负载的总质量为 195 kg, 当地大气压为 771 mmHg, 环境温度 $t_0 = 27^{\circ}C$, 气缸内气 体恰与外界处于热平衡。倘若把活塞上的负载取去 100 kg, 活塞将突然上升, 最后重新达 到热力平衡,设活塞与气缸壁之间无摩擦,气体可通过气缸壁充分和外界换热,求活塞上升 的距离和气体的换热量;(15分)
- (2) 若气缸壁和活塞都是绝热的,但两者之间不存在摩擦,此时活塞上升的距离如何?气 体的最终状态又如何?取空气的定压摩尔热容为 2.5R(25分)



【题 8】(卡诺热机、制冷循环)两个刚性容器 A、B 内各自均装有 $10 \log$ 、 $1000 \ K$ 、 $500 \ kPa$ 的氮气,容器与环境介质无热交换。现有热泵在 A、B 间工作,使 A 升温、B 降温,直至 A 升高到 $1500 \ K$ 。则求此可逆过程后 A、B 内的温度压力以及输入热泵的功。氮气 $C_v = 2.5R$.



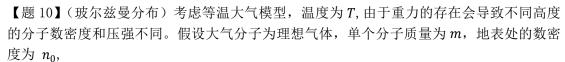
- 【题 9】(熵的微观解释)晶体含有 N 个原子,原子在晶体中的正常位置如图中的〇所示,当原子离开正常位置而占据图中×位置时,晶体中就出现空位和间隙原子,晶体的这种缺陷称为 Frenkel 缺陷。我们可以利用玻尔兹曼关系式 $S = kln\Omega$,来计算晶体的熵,其中 Ω 为系统对应的微观状态数,例如一个分子位于一个有两个小房间的空间中,它可能出现在房间 1或者 2,则 $\Omega = 2$,当然在进行多个粒子的计算时,我们需要考虑不同分子是无法区分的。
- (1) 假设正常位置和间隙位置都是 N,试证明由于在晶体中形成 n 个空位和间隙原子而具有的熵等于:

$$S = 2kln(\frac{N!}{n!(N-n)!}) \quad (15 \, \%)$$

(2) 设原子在间隙位置和正常位置的能量差为 u, 试由自由能 F = nu - Ts 为极小证明,温度为 T 时,空位和间隙原子数为:

$$n \approx Ne^{-\frac{u}{2kT}}$$
 (设 $n \ll N$) (25 分)

附:可能会用到的公式:斯特灵公式 $lnN! \approx NlnN - N (N \gg 1)$



- (1) 求距离地表 h 处的分子数密度 n。由于我们考虑的高度变化范围比较小,因此可以认为重力系数 g 为恒值。(20分)
- (2) 考虑一段放在地球表面的高度为H的气体柱,存在重力的气体分子总势能和不存在分子时的总势能的比值为多少。(20分)

【题 11】(热力学第一定律和第二定律)

- (1) 考虑质量为 m 的水,其比热容为常数 c,考虑温度由 T_1 上升到 T_2 时的水的熵的变化 ΔS . (10 分)
- (2) 假设有一个商家声称自己生产了一种这样的装置,无需提供电力,输入温度为 1Kg 的 $50^{\circ}C$ 的水即可获得 0.5Kg 的温度为 $80^{\circ}C$ 的热水和 0.5Kg 温度为 $15^{\circ}C$ 的冷水,机器工作的环境温度为 $20^{\circ}C$ 。从热力学角度判断这样的机器是否可能存在并说明理由。(30 分)

【题 12】(开口系和闭口系的热力学第一定律)

- (1) 有一储气罐,设其内部为真空,现连接于输气管道进行充气。已知输气管内气体状态始终保持稳定,单位质量的焓为h (h=u+pv, v 为单位质量体积)。若经过t 时间充气后,储气罐内气体的质量为m,求罐内气体的单位质量内能为u'。如忽略充气过程中宏观动能即重力势能的影响,而且认为管路和储气罐是绝热的。(20 分)
- (2) 若储气罐中原有的气体质量为 m_0 , 单位质量内能为 u_0 。经 t 时间充气后储气罐内气体质量为 m, 求现在单位质量内能 u'。(20 分)