

南昌市八一中学 2020~2021 学年高二第二学期期末考试物理试卷

一、选择题（1-6 为单选，7-11 为多选,每小题 4 分，共 44 分）

1. 关于近代物理学史，下列说法正确的是（ ）

- A. 卢瑟福的 α 粒子散射实验，使人们认识到原子是可以分割的，是由更小的微粒组成的
- B. 光电效应和康普顿效应深入地揭示了光的粒子性的一面
- C. 爱因斯坦最先将能量子概念引入物理学，使得光电效应的理论与实验的矛盾迎刃而解
- D. 玻尔最先将能量子概念引入物理学，提出了定态和跃迁的概念，成功地解释了氢原子光谱的实验规律

2. 2020 年 11 月 27 月 0 时 4 分，华龙一号核电 5 号机组首次并网成功，标志着我国正式进入核电技术先进国家行列。华龙一号发电机利用的是钠核裂变释放的核能，则下列叙述正确的是（ ）

A. 太阳辐射能量的主要来源也是重核裂变

B. 典型的裂变方程为 ${}_{92}^{235}\text{U} \rightarrow {}_{56}^{144}\text{Ba} + {}_{36}^{89}\text{Kr} + 2{}_0^1\text{n}$

C. 裂变过程中释放核能是因为产物中新核的比结合能大

D. 铯 90 是铀 235 的裂变产物，其半衰期为 28 年，那么经过 56 年铯 90 便衰变没了

3. 如图所示，两根粗细不同，两端开口的直玻璃管 A 和 B 竖直插入同一水银槽中，各用一段水银柱封闭

着一定质量温度相同的理想气体，气柱长度 $H_1 < H_2$ ，水银柱长度 $h_1 > h_2$ ，现使

封闭空气降低相同的温度（大气压保持不变），则两管中空气柱上方水银柱的移动情况是（ ）

- A. 均向下移动，A 管移动较多
- B. 均向下移动，B 管移动较多
- C. 均向下移动，两管移动的一样多
- D. 水银柱的移动距离与管的粗细有关

4. 分别用波长为 λ 和 $\frac{2}{3}\lambda$ 的单色光照射同一金属板，发出的光电子的最大动能

之比为 1:2，已知普朗克常量为 h ，真空中的光速为 c ，则该金属板的逸出功为（ ）

- A. $\frac{hc}{2\lambda}$
- B. $\frac{3hc}{2\lambda}$
- C. $\frac{3hc}{4\lambda}$
- D. $\frac{2h\lambda}{c}$

5. 2020 年 12 月 4 日，新一代“人造太阳”装置——中国环流器二号 M 装置（HL-2M）在成都建成并实现首次放电，该装置是中国目前规模最大、参数最高的先进托卡马克装置，是中国新一代先进磁约束核聚变实验研究装置。我国重大科学工程“人造太阳”主要是将氘核聚变反应释放的能量用来发电。核聚变反应的方程为： ${}_1^2\text{H} + {}_1^2\text{H} \rightarrow x + {}_0^1\text{n}$ 。已知氘核的质量为 m_1 ，比结合能为 E ，中子的质量为 m_2 ，反应中释放

的核能为 ΔE ，光速为 c ，下列说法正确的是（ ）

A. 要使该聚变反应发生，必须克服两氘核间巨大的核力

B. 反应产物 x 为 ${}_2^4\text{He}$

C. x 核的质量为 $\frac{\Delta E}{c^2} + m_2 - 2m_1$

D. x 的比结合能为 $\frac{4}{3}E + \frac{\Delta E}{3}$

6. 据报道，中国北斗三号最后一颗全球组网卫星于 2020 年 6 月 23 日成功发射，标志着中国全面完成北斗全球卫星导航系统星座部署。这些卫星都采用星载氢原子钟。原子钟是利用原子跃迁产生固定频率的光进行计时的工具，氢原子钟数百万年到 1 千万年才有 1 秒误差。图示为氢原子的能级图，大量处于 $n=5$ 激发态的氢原子向低能级跃迁时（ ）

- A. 一共能辐射 6 种频率的光子
- B. 能辐射出 3 种能量大于 10.2eV 的光子
- C. 能辐射出 3 种能量大于 12.09eV 的光子
- D. 能辐射出能量小于 0.31eV 的光子

n	E/eV
∞	0
5	-0.54
4	-0.85
3	-1.51
2	-3.40

7. 如图所示，静止的 ${}_{92}^{238}\text{U}$ 核发生 α 衰变后生成反冲核 Th 核， 1 ————— -13.6 两个产物都在

垂直于它们速度方向的匀强磁场中做匀速圆周运动。下列说法中正确的是（ ）

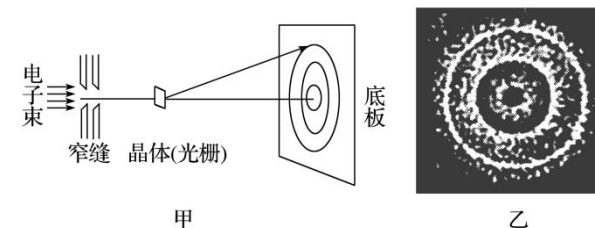
A. 衰变方程可表示为 ${}_{92}^{238}\text{U} \rightarrow {}_{90}^{234}\text{Th} + \text{He}$

B. Th 核和 α 粒子的圆周轨道半径之比为 1：45

C. Th 核和 α 粒子的动能之比为 1：45

D. Th 核和 α 粒子在匀强磁场中旋转的方向相反

8. 1927 年，戴维孙和汤姆孙分别完成了电子衍射实验，该实验是荣获诺贝尔奖的重大近代物理实验之一、如图甲所示是该实验装置的简化图，如图乙所示为电子束的衍射图样，下列说法正确的是（ ）



A. 亮条纹是电子到达概率大的地方

B. 该实验说明物质波理论是正确的

C. 该实验再次说明光子具有波动性

D. 该实验说明实物粒子具有波动性

9. 下列说法正确的是（ ）

A. 不可能从单一热源吸收热量，使之完全变成功，而不产生其他影响

B. 在完全失重的情况下，气体对器壁的压强为零

C. 30°C 时水的饱和汽压小于 40°C 时水的饱和汽压

D. 未饱和汽的压强小于同温度时饱和汽的压强

10. 下列说法正确的是（ ）

A. 扩散现象是由外界作用引起的，如风的对流

B. 单晶体具有各向异性，多晶体具有各向同性，液晶具有各向异性

C. 在一定温度下，空气中水蒸气的压强越大，相对湿度越大

D. 毛细现象的产生是因为浸润的液体附着层稀疏，表现为引力，使其具有收缩的趋势，使液面呈凹状

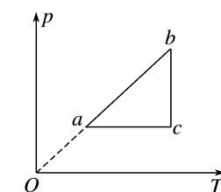
11. 一定质量的理想气体从状态 a 开始，经历三个过程 ab 、 bc 、 ca 回到原状态，其 p - T 图像如图所示，下列判断正确的是（ ）

A. 过程 bc 中气体既不吸热也不放热

B. 过程 ab 中气体一定吸热

C. 过程 ca 中外界对气体所做的功等于气体所放的热

D. a 、 b 和 c 三个状态中，状态 a 分子的平均动能最小

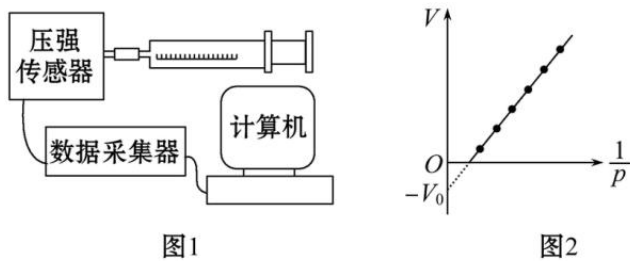


二、实验题（18 分）

12. 用压强传感器研究一定质量气体在温度不变时，压强与体积关系的实验装置如图 1 所示，实验步骤如下：

- ①把注射器活塞移至注射器中间位置，将注射器与压强传感器、数据采集器和计算机逐一连接；
- ②移动活塞，记录注射器上表示气体体积的刻度值 V ，同时记录对应的由计算机显示的气体压强值 p ；

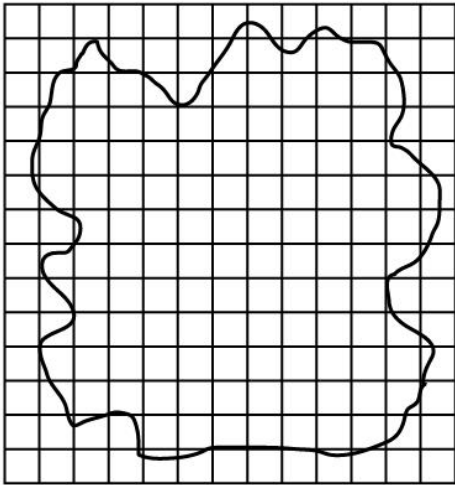
③用 $V-\frac{1}{p}$ 图像处理实验数据，得出如图 2 所示



- 图线。
- 请回答下列问题：
- (1) 为了保持封闭气体的质量不变，实验中采取的主要措施是_____；
 - (2) 为了保持封闭气体的温度不变，实验中需要注意的问题是_____；
 - (3) 如果整个实验操作规范正确，但作出的 $V-\frac{1}{p}$ 图线不过原点，如图 2 所示，则 V_0 代表_____。

13. 实验所用油酸酒精溶液的浓度为每 10^4mL 溶液中含有纯油酸 6mL ，用注射器测得 1mL 上述溶液为 80 滴。把 1 滴该溶液滴入盛水的浅盘里，待水面稳定后，将玻璃板放在浅盘上，用笔在玻璃板上描出油膜的轮廓形状，再把玻璃板放在坐标纸上，其形状和尺寸如图所示，坐标中正方形方格的边长为 1cm ；

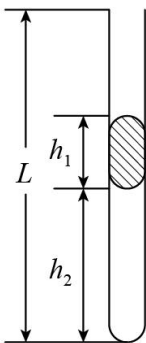
- (1) 油酸膜的面积是_____ cm^2 ；
- (2) 按以上实验数据估测油酸分子的直径为_____ m (保留 2 位有效数字)；
- (3) 某同学实验中最终得到的计算结果和大多同学的比较，数据偏大，对出现这种结果的原因，下列说法中可能正确的是_____
 - A、求每滴溶液中纯油酸的体积时， 1mL 溶液的滴数多记了 10 滴
 - B、将滴入的油酸酒精溶液体积作为油酸体积进行计算
 - C、计算油酸膜面积时，只数了完整的方格数
 - D、油酸酒精溶液长时间放置，酒精挥发使溶液的浓度发生了变化



三、解答题 (38 分) (以下计算均取 $T = t + 273\text{K}$)

14. (8 分) 如图所示，一根一端封闭的玻璃管，内有一段长 $h_1=0.15\text{m}$ 的水银柱，当温度为 $t_1=27^\circ\text{C}$ ，开口端竖直向上时，封闭空气柱 $h_2=0.60\text{m}$ ，则 (外界大气压相当于 $L_0=0.75\text{m}$ 高的水银柱产生的压强)

- (i) 若玻璃管足够长，缓慢地将管转过 180° ，求此时封闭气柱的长度；



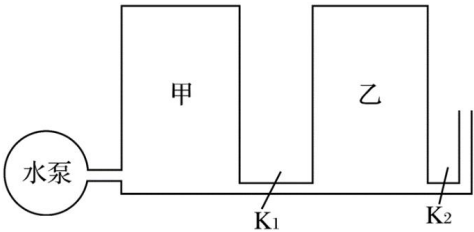
- (ii) 若玻璃管长为 $L=0.90\text{m}$ ，温度至少升到多高时，水银柱开始从管中溢出？

15. (8 分) 热气球是一个比空气轻，上半部是一个大气球状，下半部是吊篮的飞行器，它是靠加热气球内部空气排除部分气体而获得上升动力的装置，可用于航空体育、摄影、旅游等重要活动。现外界气体温度是 15°C ，密度为 1.2kg/m^3 ，气球内、外气压相等，要用容积 1000m^3 的气球吊起 200kg 的重物。则：

- (1) 应至少减少多少气体的质量？
- (2) 必须把气球内的空气温度加热到多少摄氏度才能达到目的？ (取 $g=10\text{m/s}^2$)

16. (10 分) 如图所示为某住宅小区二次供水系统示意图，压力罐甲、乙与水泵连接，两罐为容积相同的圆柱体，底面积为 0.6m^2 ，高为 0.8m ，开始两罐内只有压强为 $1.0\times 10^5\text{Pa}$ 的气体，阀门 K_1 、 K_2 关闭，现启动水泵向甲罐内注水，当甲罐内气压达到 $2.4\times 10^5\text{Pa}$ 时，水泵停止工作，当甲罐内气压低于 $1.5\times 10^5\text{Pa}$ 时，水泵启动，求：

- (1) 甲罐内气压达到 $2.4\times 10^5\text{Pa}$ 时，注入水的体积；
- (2) 打开阀门 K_1 ，水流入乙罐，达到平衡前水泵是否启动。



17. (12 分) 某同学估测室温的装置如图所示，用绝热的活塞封闭一定质量的理想气体，气缸导热性能良好。室温时气体的体积 $V_1 = 66\text{mL}$ ，将气缸竖直放置于冰水混合物中，稳定后封闭气体的体积 $V_2 = 60\text{mL}$ 。不计活塞重力及活塞与缸壁间的摩擦，室内大气压 $p_0 = 1.0\times 10^5\text{Pa}$ ，阿伏加德罗常数

$$N_A = 6.0\times 10^{23}\text{mol}^{-1}.$$

- (1) 求室温是多少；
- (2) 若已知该气体在 $1.0\times 10^5\text{Pa}$ 、 0°C 时的摩尔体积为 22.4L/mol ，求气缸内气体分子数目 N ； (计算结果保留两位有效数字)
- (3) 若已知该气体内能 U 与温度 T 满足 $U = 0.03T(\text{J})$ ，则在上述过程中该气体向外释放的热量 Q 。

