大学物理 II 模拟试卷 2 答案

一、选择题(每题3分,共30分)

C A D A B C A D A C

二、填空题(共36分)

- 1. 10 (2分)、 20 (2分) 、 4.44 (或 $\sqrt{2}\pi$) (2分)
- 2. $\frac{\lambda D}{d}$ (2分)
- 3. 4 (2分)

4.
$$A_2 - A_1$$
 (2%) $x = (A_2 - A_1)\cos(\frac{2\pi}{T}t + \frac{\pi}{2})$ (2%)

- 5. $2n_2d + \frac{\lambda}{2}$ (2 %)
- 6. 线偏振 (2分)、 部分偏振 (2分) 、 90 (1分)
- 7. 124.65 (2分) 、 -84.35 (2分)
- 8. $N\int_{v_0}^{\infty} f(\mathbf{v}) d\mathbf{v}$ (2分) 、 $\int_{0}^{\infty} \mathbf{v} f(\mathbf{v}) \mathbf{v}$ (2分)
- 9. 氧气 (3分)
- 10. 2 (2分)
- 11. $\frac{h}{2eBR}$ (2分)

三、计算题(共34分)

1. (12分) 解:

(1) 入射波在反射点
$$F$$
 引起的振动方程为 $y_{iF} = A \operatorname{co} \left(\omega t - \frac{2\pi L}{\lambda} \right)$ (1分)

因为反射点为固定端, 所以反射波在反射点 F 处引起的振动方程为

$$y_{rF} = A\cos\left(\omega t - \frac{2\pi L}{\lambda} + \pi\right) \tag{1 }$$

故反射波的波函数为
$$y_r = A\cos\left(\omega t + \frac{2\pi x}{\lambda} - \frac{4\pi L}{\lambda} + \pi\right)$$
 (2分)

(2) 驻波方程为
$$y = y_i + y_r = 2A\sin\left(\omega t - \frac{2\pi L}{\lambda}\right)\sin\left(\frac{2\pi x}{\lambda} - \frac{2\pi L}{\lambda}\right)$$
 (2分)

(3) 波腹
$$\left| \sin \left(\frac{2\pi x}{\lambda} - \frac{2\pi L}{\lambda} \right) \right| = 1, \qquad \frac{2\pi}{\lambda} \left(x - L \right) = \pm \left(2 + 1 \frac{\pi}{2} \right), \quad k = 0; \quad (1 \text{ 分})$$

在 (0, L) 之间取
$$x = \frac{L}{8}, \frac{3L}{8}, \frac{5L}{8}, \frac{7L}{8}$$
 (2分)

波节
$$\left|\sin\left(\frac{2\pi x}{\lambda} - \frac{2\pi L}{\lambda}\right)\right| = 0$$
, $\left|\sin\left(\frac{2\pi}{\lambda}(x - L)\right)\right| = \pm k\pi$, $k = 0, 1$.

在 (0, L) 之间取
$$x = \frac{L}{4}, \frac{L}{2}, \frac{3L}{4}$$
 (2分)

2. (10分) 解:

(1) 根据光栅方程,
$$(a+b)\sin \varphi = k\lambda$$
 (2分)

以及第二级主极大的条件, 得 $(a+b)\sin 30^\circ = 2\lambda$

$$a+b=2400$$
 n (2 $\%$)

(2) 因为第三级缺级,所以
$$\frac{a+b}{a} = \frac{3}{1}$$
或 $\frac{3}{2}$ (2分)

故
$$a_{\min} = 800 \text{ nm}$$
 (1分)

(3) 当 $\varphi = \pi/2$ 时, 根据光栅方程得 k=4,

因为当
$$\varphi = \pi/2$$
时衍射光不能到达屏幕, 故 $k_{max} = 3$ (1分)

又因为第三级缺级,故能看到的全部主极大的级数为 $k=0,\pm 1,\pm 2$ (2分)

3. (12分) 解:

(1) 氧气的摩尔数
$$v = \frac{0.32 \times 10^3 \text{ g}}{32 \text{ g/mol}} = 10 \text{ mol}$$
 (1分)

因为氧气分子看作刚性双原子分子,故 i=5,等体摩尔热容为 $C_{V,m} = \frac{5}{2}R$ (1分)

该热力学正循环的效率为 为
$$\eta = \frac{W}{Q_{\rm l}} = \frac{W_{\rm AB} + W_{\rm CD}}{Q_{\rm AB} + Q_{\rm DA}}$$
 (2分)

$$W_{\rm AB} = \nu R T_1 \ln \frac{V_2}{V_1} \tag{2 \%}$$

$$W_{\rm CD} = vRT_2 \ln \frac{V_1}{V_2} \tag{1 \%}$$

因为 AB 为等温过程,内能不变,故 $Q_{AB}=W_A$ (1分)

$$Q_{\mathrm{DA}} = vC_{V,m} \left(T_{1} - T_{2} \right)$$

$$\eta = \frac{vRT_{1} \ln \frac{V_{2}}{V_{1}} + vRT_{2} \ln \frac{V_{1}}{V_{2}}}{vRT_{1} \ln \frac{V_{2}}{V_{1}} + vC_{V,m} \left(T_{1} - T_{2} \right)}$$

$$= \frac{\ln 2}{3 \ln 2 + 2.5}$$

$$= 15.13\%$$
(2 分)