第二十七章

27.2 一个氧分子被封闭在一个盒子内。按一维无限深方势阱计算,并设势阱宽度为 10 cm。

- (1) 该氧分子的基态能量是多大?
- (2) 设该分子的能量等于 T=300 K 时的平均热运动能量 $\frac{3}{2}kT$,相应的量子数 n 的值是多少?这第 n

激发态和第 n+1 激发态的能量差是多少?

*27.3 在如图 27.14 所示的无限深斜底势阱中有一粒子。试画出它处于 n=5 的激发态时的波函数曲线。

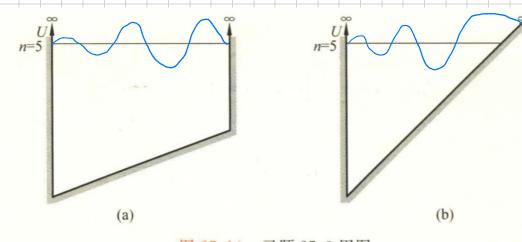


图 27.14 习题 27.3 用图

*27.6 证明:如果 $\Psi_m(x,t)$ 和 $\Psi_n(x,t)$ 为一维无限深方势阱中粒子的两个不同能态的波函数,则

$$\int_{0}^{a} \Psi_{m}^{*}(x,t) \Psi_{n}(x,t) dx = 0$$

此结果称为波函数的正交性。它对任何量子力学系统的任何两个能量本征波函数都是成立的。

$$iE: \int_{a}^{a} Y_{m}(x,t) Y_{n}(x,t) dt$$

$$= \int_{a}^{a} \frac{1}{a} e^{i2\pi E_{n} \frac{t}{h}} \sin(\frac{m\pi}{a}x) \int_{a}^{2} e^{i2\pi E_{n} \frac{t}{h}} \sin(\frac{n\pi}{a}x) dx$$

$$= \frac{2}{a} e^{2\pi i (E_{m} - E_{n}) \frac{t}{h}} \int_{a}^{a} \sin(\frac{m\pi}{a}x) - \sin(\frac{n\pi}{a}x) dx$$