

1

Гамильтониан  $H$  зависит от переменной  $\eta$  как от параметра,  $\psi$  — собственная функция  $H$ , соответствующая собственному значению  $E$ . Получить используемые в лекции 1 формулы дифференцирования  $E$  по параметру:

$$\frac{\partial E}{\partial \eta} = \int \psi^* \frac{\partial H}{\partial \eta} \psi d\mathbf{r},$$

$$\frac{\partial^2 E}{\partial \eta^2} = \int \psi^* \frac{\partial^2 H}{\partial \eta^2} \psi d\mathbf{r} + \int \frac{\partial \psi^*}{\partial \eta} \frac{\partial H}{\partial \eta} \psi d\mathbf{r} + \int \psi^* \frac{\partial H}{\partial \eta} \frac{\partial \psi}{\partial \eta} d\mathbf{r}.$$

2

Показать, что для невырожденного электронного состояния  $n$  в первом порядке теории возмущений поправка к адиабатической энергии  $U_n$ , обусловленная неадиабатическими слагаемыми с  $A_{nn}^{(j)}$  [см. уравнение (1.4) лекции 1], обращается в 0.

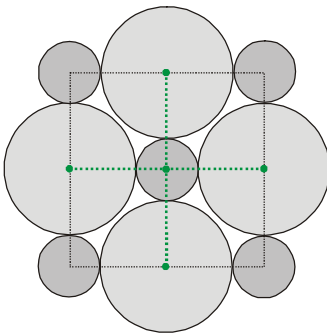
3

Показать, что идеальный кристалл не может иметь осей симметрии порядка  $n$  с  $n = 5$  и  $n \geq 7$ .

4

Объемноцентрированная и гранецентрированная кубические решетки могут быть представлены как простые кубические решетки с соответствующими базисами. Определить количество и расположение (т.е. радиус-векторы  $\mathbf{r}_s$ ) точек в этих базисах.

5



Модель плотноупакованной кристаллической структуры: сферы (не обязательно с одинаковыми радиусами) с центрами в точках  $\mathbf{R}_n + \mathbf{r}_s$  ( $\mathbf{R}_n$  задает решетку Браве,  $\mathbf{r}_s$  — базис), причем расстояния между этими точками таковы, что каждая сфера касается (без пересечений) своих ближайших соседей (см. рис.) Относительная доля объема, занятого сферами, называется коэффициентом упаковки. Рассчитать значения коэффициента упаковки для

- 1) простой кубической решетки;
- 2) объемноцентрированной кубической решетки;
- 3) гранецентрированной кубической решетки;
- 4) структуры алмаза;
- 5) структуры хлорида натрия.

В случаях 1) — 4) считать, что сферы имеют одинаковые радиусы, в случае 5) — что отношение радиусов сфер, моделирующих ионы соответственно натрия и хлора, равно  $1/2$ .

6

Пусть  $\mathbf{k}_m$  — решетка, обратная к решетке Браве  $\mathbf{R}_n$ . Доказать, что решетка, обратная к  $\mathbf{k}_m$ , есть исходная решетка  $\mathbf{R}_n$ .

7

Найти векторы и определить тип решетки, обратной к

- 1) гексагональной решетке;
- 2) гранецентрированной кубической решетке.

8

Постоянная простой кубической решетки (длина ребра примитивной элементарной ячейки) равна  $a$ . Найти длины (выразив их через  $a$ ) векторов основных трансляций и углы между этими векторами для двумерных решеток, образованных узлами, лежащими в следующих атомных плоскостях:

- (1, 1, 1);
- (4, 2, 7);
- (5, 27, 0).