

А. В. Жаркевич, доцент; Е. В. Фарафонова, мл. науч. сотрудник; И. И. Наркевич, профессор

## УЧЕТ КОРРЕЛЯЦИОННОГО ВКЛАДА В РЕШЕТОЧНУЮ МОЛЕКУЛЯРНУЮ ТЕПЛОЕМКОСТЬ КРИСТАЛЛА С ВАКАНСИЯМИ

Early, the simple statistical model of a condensed media was formulated. Interaction between particles is described by Lennard – Johnes potential. Filling of cells was independent event. A variation task at a minimization of a free energy system was decided. In result it was obtained an expression for a potential part of a heat capacity of a molecular crystal with vacancies. In this article the model, discounting a correlation in filling microcells of particles is considered. An expression for filling numbers of microcells by molecules is used for a calculation of an inner energy and entropy. In result a new expression for a molecular heat capacity is obtained. A little correlation additions are appeared in a heat capacity expression for a last model.

**Введение.** Ранее [1, 2] была сформулирована простая статистическая модель конденсированной системы с парным взаимодействием частиц (молекул), которое описывается потенциалом Леннард – Джонса. В соответствии с методом условных распределений весь объем  $V$  среды делится на  $M$  равных микроячеек объемом  $\omega$  ( $\omega = V / M$ ) так, чтобы число ячеек было больше числа  $N$  частиц ( $M > N$ ). При этом объем  $\omega$  ячеек достаточно мал, поэтому вероятность попадания двух частиц в одну ячейку также невелика [1]. При вычислении потенциальной части внутренней энергии  $U$  системы  $N$  молекул, статистически распределенных по  $M$  ячейкам, предполагалось, что вероятность заполнения частицами пары ячеек  $\omega_i$  и  $\omega_j$  равна произведению вероятностей заполнения каждой ячейки, т. е. числа заполнения двух ячеек  $n_{ij} \leq n_i n_j$  ( $i, j = 1, 2, \dots, M$ ). В результате использования известных из термодинамики и статистической физики формул для свободной энергии  $F$ , комбинаторной энтропии  $S_0$  фермионного газа [3] и потенциальной части внутренней энергии  $U$  была получена простая математическая модель однородной ( $n_i = n = N / M$ ) конденсированной среды:

$$F = U - TS, \quad (1)$$

$$S_0 = -kN \left[ \ln n + \left( \frac{1}{n} - 1 \right) \ln(1-n) \right], \quad (2)$$

$$U = \frac{1}{2} \sum_{i=1}^M \sum_{j \neq i}^M n_{ij} \Phi_{ij} \approx \frac{1}{2} \sum_{i=1}^M \sum_{j \neq i}^M n^2 \Phi_{ij}, \quad (3)$$

где  $\Phi_{ij}$  – средние значения потенциалов средних сил, которые описывают усредненное с помощью коррелятивных функций распределения взаимодействие частиц, находящихся в ячейках с номерами  $i$  и  $j$ ;  $\omega = V / N$  – молекулярный объем,  $n = N / M = \omega / v$  – концентрация частиц системы.

В области кристаллического состояния вещества функции распределения сильно локализованы в окрестности узлов кристаллической решетки, поэтому потенциальная энергия разложена на статическую энергию  $U_0$  решетки с вакансиями и энергию  $U_k$ , связанную с колеба-

тельным движением частиц в области локализации вблизи узлов решетки:

$$U = U_0 + U_k. \quad (4)$$

С учетом взаимодействия каждой молекулы с молекулами, находящимися в 12 ближайших ячейках гранецентрированной решетки (приближение ближайших соседей), для потенциальной энергии  $U_0$  использовано приближенное выражение

$$U_0 \approx 6n^2 M \varphi_1 = \frac{6N}{nv^2} \left[ \frac{1}{n^2 v^2} - 2 \right], \quad (5)$$

$$\text{где } \varphi_1 = \Phi(R) = \frac{1}{n^2 v^2} \left( \frac{1}{n^2 v^2} - 2 \right).$$

Здесь  $\Phi(R)$  – значение потенциала Леннард – Джонса для двух молекул, находящихся в двух соседних узлах ( $R$  – параметр решетки).

Сформулировав вариационную задачу по минимизации свободной энергии  $F$  системы по внутреннему параметру  $n$  модели [4], удалось получить аналитическое выражение для той части молекулярной теплоемкости при постоянном объеме, которая определяется статической энергией решетки с вакансиями:

$$C_{0v}^* = \frac{A^{*2}}{\theta^2 n^2 \left[ \exp(-A^*/\theta) + B^*/\theta \right]}, \quad (6)$$

$$\text{где } A^* = \frac{6}{v^2} \left( 2 - \frac{3}{n^2 v^2} \right), \quad B^* = \frac{36}{n^3 v^4}.$$

**Основная часть.** Целью данной публикации является уточнение сформулированной ранее статистической модели конденсированной среды для учета бинарных корреляций в заполнении пар ячеек частицами при расчете молекулярной теплоемкости  $C_{1v}^*$  кристаллов с вакансиями:

$$C_{1v}^* = \left( \frac{\partial U_1^*}{\partial n} \right)_{v,\theta} \left( \frac{dn}{d\theta} \right)_v. \quad (7)$$

Здесь  $U_1^* = U_1 / N$  – статическая энергия коррелированной решетки, приходящаяся на одну молекулу,  $\theta = kT$ .

При вычислении энергии  $U_1$  и энтропии  $S_1$  модели использовано полученное ранее [2] выражение для чисел заполнения  $n_{ij}$  всевозможных пар ячеек объемом  $\omega_i$  и  $\omega_j$  ( $i, j = 1, 2, \dots, M$ ):

$$n_{ij} \approx n + \frac{1 - \sqrt{1 + 4n(1-n)z}}{2z}, \quad (8)$$

где  $z$  – значение функции Майера для частиц, расположенных в двух соседних узлах:

$$z = \exp\left\{-\frac{\varphi_1(n, v)}{\theta}\right\} - 1. \quad (9)$$

Концентрация вакансий  $c = 1 - n$  в области кристаллического состояния мала (вдали от линии плавления  $c < 10^{-3}$ ). Поэтому, разложив (8) по малому параметру  $x$  ( $x = 4ncz$ ) для чисел заполнения  $n_{ij}$ , получим следующее выражение:

$$n_{ij} \approx n^2 + n^2 c^2 z. \quad (10)$$

Тогда статическую потенциальную часть внутренней энергии коррелированной модели с учетом формулы (10) определим как:

$$U_1 = \frac{n_{ij} U_0}{n^2} = U_0 + U_0 c^2 z = U_0 (1 + \xi_1), \quad (11)$$

где

$$\xi_1 = c^2 z. \quad (12)$$

Учет корреляции в заполнении частицами пар соседних ячеек приводит к появлению добавки  $\Delta S^*$  к комбинаторной части энтропии  $S_0$  [2]:

$$S_1 = S_0 + M \Delta S^*, \quad (13)$$

где

$$\begin{aligned} \Delta S^* = & -\frac{k}{2} \sum_{\mu, \nu=a, \epsilon} n_{\mu\nu} \ln \frac{n_{\mu\nu}}{n_\mu n_\nu} = -\frac{k}{2} \left( n_{aa} \ln \frac{n_{aa}}{n_a n_a} + \right. \\ & \left. + 2n_{a\epsilon} \ln \frac{n_{a\epsilon}}{n_a n_\epsilon} + n_{\epsilon\epsilon} \ln \frac{n_{\epsilon\epsilon}}{n_\epsilon n_\epsilon} \right), \end{aligned} \quad (14)$$

$$\begin{aligned} n_{aa} &= n_{ij} \approx n^2 (1 + c^2 z), \quad n_{a\epsilon} = n - n_{ij} \approx nc (1 - nc z), \\ n_{\epsilon\epsilon} &= c - n_{a\epsilon} \approx c^2 (1 + n^2 z). \end{aligned}$$

Здесь  $\Delta S^*$  – добавка к энтропии системы, приходящаяся на одну ячейку;  $n_{aa}$ ,  $n_{a\epsilon}$ ,  $n_{\epsilon\epsilon}$  – числа заполнения, которые определяют соответствующие вероятности одновременного заполнения пары соседних ячеек молекулами (частицами сорта  $a$ ) и невзаимодействующими квазичастицами, концентрация которых равна концентрации вакансий (частицы сорта  $\epsilon$ ,  $n_\epsilon = c = 1 - n$ ).

Разложив логарифмы в формуле (13) по малому параметру, которым является концентрация вакансий  $c$ , получим следующее выражение для энтропии  $S_1$ :

$$S_1 = -kN \left[ \ln n + \frac{c}{n} \ln c + nc^2 z^2 \right] = S_0 + \xi_2, \quad (15)$$

где

$$\xi_2 = -kNnc^2 z^2. \quad (16)$$

Выражение для свободной энергии  $F_1$  модели с учетом формул (11) и (15) преобразуем к следующему виду:

$$\begin{aligned} F_1 &= U_1 - TS_1 = \\ &= U_0 + U_0 \xi_1 - TS_0 - T\xi_2 = F_0 + \xi_3, \end{aligned} \quad (17)$$

где

$$\xi_3 = Nc^2 z \left[ \frac{6}{n v^2} \left( \frac{1}{n^2 v^2} - 2 \right) + \theta n z \right]. \quad (18)$$

Выполнив варьирование выражения (17) по внутреннему параметру  $n$  модели, получим нелинейное относительно  $n$  уравнение:

$$\left( \frac{\partial F_1}{\partial n} \right)_{v, \theta} = \left( \frac{\partial F_0}{\partial n} \right)_{v, \theta} + \left( \frac{\partial \xi_3}{\partial n} \right)_{v, \theta} = 0, \quad (19)$$

где

$$\begin{aligned} \left( \frac{\partial \xi_3}{\partial n} \right)_{v, \theta} &= \frac{6N}{nv^2} \left[ \frac{1}{n} \left( 2 - \frac{3}{n^2 v^2} \right) c^2 z + \right. \\ &+ \left. \left( \frac{1}{n^2 v^2} - 2 \right) \left( -2cz + c^2 \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v, \theta} \right) \right] + \\ &+ \theta N \left[ (1 - 4n + 3n^2) z^2 + 2nc^2 z \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v, \theta} \right], \end{aligned} \quad (20)$$

$$\left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v, \theta} = -\frac{1}{\theta} \left( \frac{\partial \varphi_1}{\partial n} \right)_v (z + 1), \quad (21)$$

$$\left( \frac{\partial \varphi_1}{\partial n} \right)_v = \frac{4}{n^3 v^2} \left( 1 - \frac{1}{n^2 v^2} \right). \quad (22)$$

Используя выражение для статической энергии  $U_1^*$ , приходящейся на одну молекулу,

$$U_1^* = \frac{U_1}{N} = U_0^* + U_0^* \xi_1, \quad (23)$$

найдем частную производную  $(\partial U_1^*/\partial n)_{v, \theta}$ , которая входит в выражение (7) для  $C_{1v}^*$ :

$$\left( \frac{\partial U_1^*}{\partial n} \right)_{v, \theta} = \left( \frac{\partial U_0^*}{\partial n} \right)_{v, \theta} + \xi_4, \quad (24)$$

где

$$\begin{aligned} \xi_4 &= \left( \frac{\partial (U_0^* \xi_1)}{\partial n} \right)_{v, \theta} = \frac{6}{nv^2} \left[ \frac{1}{n} \left( 2 - \frac{3}{n^2 v^2} \right) c^2 z + \right. \\ &+ \left. c \left( \frac{1}{n^2 v^2} - 2 \right) \left( c \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v, \theta} - 2z \right) \right]. \end{aligned} \quad (25)$$

В результате неявного дифференцирования уравнения (19) получим:

$$\left( \frac{dn}{d\theta} \right)_v = - \frac{\left( \frac{\partial^2 F_0}{\partial n \partial \theta} \right)_v + \xi_5}{\left( \frac{\partial^2 F_0}{\partial n^2} \right)_{v,\theta} + \xi_6}, \quad (26)$$

где

$$\begin{aligned} \xi_5 &= \left( \frac{\partial^2 \xi_3}{\partial n \partial \theta} \right)_v = \frac{6N}{n\psi^2} \left[ \frac{1}{n} \left( 2 - \frac{3}{n^2 \psi^2} \right) c^2 \left( \frac{\partial z}{\partial \theta} \right)_{n,v} + \right. \\ &\quad \left. + \left( \frac{1}{n^2 \psi^2} - 2 \right) \left( -2c \left( \frac{\partial z}{\partial \theta} \right)_{n,v} + c^2 \left( \frac{\partial^2 z}{\partial n \partial \theta} \right)_v \right) \right] + \\ &\quad + N \left[ \left( 1 - 4n + 3n^2 \right) z^2 + 2nc^2 z \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta} + \right. \\ &\quad \left. + \theta \left( 2 \cdot (1 - 4n + 3n^2) z \left( \frac{\partial z}{\partial \theta} \right)_{n,v} + \right. \right. \\ &\quad \left. \left. + 2nc^2 \left( \left( \frac{\partial z}{\partial \theta} \right)_{n,v} \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta} + z \left( \frac{\partial^2 z}{\partial n \partial \theta} \right)_v \right) \right) \right], \quad (27) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \xi_6 &= \left( \frac{\partial^2 \xi_3}{\partial n^2} \right)_{v,\theta} = \frac{6N}{\psi^2} \left[ \frac{4}{n^3} \left( \frac{3}{n^2 \psi^2} - 1 \right) c^2 z + \right. \\ &\quad \left. + \left( 2 - \frac{3}{n^2 \psi^2} \right) \frac{c}{n^2} \left( 2c \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta} - 4z \right) + \right. \\ &\quad \left. + \frac{1}{n} \left( \frac{1}{n^2 \psi^2} - 2 \right) \left( -4c \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta} + c^2 \left( \frac{\partial^2 z}{\partial n^2} \right)_{v,\theta} + 2z \right) \right] + \\ &\quad + \theta N \left[ 2 \cdot (3n - 2) z^2 + 2nc^2 \left( \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta}^2 + z \left( \frac{\partial^2 z}{\partial n^2} \right)_{v,\theta} \right) + \right. \\ &\quad \left. + 4z \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta} \left( 1 - 4n + 3n^2 \right) \right], \quad (28) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \left( \frac{\partial^2 z}{\partial n^2} \right)_{v,\theta} &= -\frac{1}{\theta} \left( \frac{\partial^2 \varphi_1}{\partial n^2} \right)_v (z + 1) - \\ &\quad - \frac{1}{\theta} \left( \frac{\partial \varphi_1}{\partial n} \right)_v \left( \frac{\partial z}{\partial n} \right)_{v,\theta}, \quad (29) \end{aligned}$$

$$\left( \frac{\partial^2 \varphi_1}{\partial n^2} \right)_v = \frac{4}{n^4 \psi^2} \left( \frac{5}{n^2 \psi^2} - 3 \right), \quad (30)$$

$$\left( \frac{\partial z}{\partial \theta} \right)_{n,v} = \frac{1}{\theta^2} (z + 1) \varphi_1, \quad (31)$$

$$\left( \frac{\partial^2 z}{\partial n \partial \theta} \right)_v = \frac{1}{\theta} \left( \frac{\partial \varphi_1}{\partial n} \right)_v \left[ \frac{1}{\theta} (z + 1) - \left( \frac{\partial z}{\partial \theta} \right)_{n,v} \right]. \quad (32)$$

Подставив выражения (24) и (26) в правую часть соотношения (7), получим выражение для теплоемкости  $C_{1v}^*$  с учетом бинарных корреляций:

$$\begin{aligned} C_{1v}^* &= - \frac{\left( \left( \frac{\partial U_0^*}{\partial n} \right)_{v,\theta} + \xi_4 \right) \left( \left( \frac{\partial^2 F_0}{\partial n \partial \theta} \right)_v + \xi_5 \right)}{\left( \frac{\partial^2 F_0}{\partial n^2} \right)_{v,\theta} + \xi_6} = \\ &= C_{0v}^* + \Delta C_{1v}^*. \quad (33) \end{aligned}$$

**Заключение.** Из выражения (33) видно, что учет корреляции в заполнении частицами всевозможных пар ячеек приводит к появлению малых добавок к молекулярной теплоемкости  $C_{0v}^*$  модели, не учитывающей эти корреляции. Выполненные аналитические исследования создают предпосылки для проведения численных расчетов на ЭВМ.

## Литература

1. Ротт, Л. А. Статистическая теория молекулярных систем. Метод коррелятивных функций условных распределений / Л. А. Ротт. – М.: Наука, 1979. – 280 с.
2. Наркевич, И. И. Молекулярно-статистическая теория неоднородных конденсированных сред: дис. ... д-ра физ.-мат. наук / И. И. Наркевич. – СПб., 1993. – 223 л.
3. Ландау, Л. Д. Статистическая физика / Л. Д. Ландау, Е. М. Лившиц. – М.: Наука, 1976. – Т. 5, Ч. 1. – 584 с.
4. Наркевич, И. И. Развитие классической статистической модели конденсированной молекулярной среды с целью расчета решеточной теплоемкости кристаллов / И. И. Наркевич, А. В. Жаркевич, Е. В. Фарафонова // Труды БГТУ. Сер. VI, Физ.-мат. науки и информ. – 2006. – Вып XIV. – С. 65–67.