Задача об отжиге петель. Версия 4.2

20 декабря 2013 г.

1 Основные формулы

1.1 Уравнения основных физических законов

Исследуем поведение концентрации вакансий C под воздействием изменения температуры в образце, влияния дислокаций и других факторов.

Величина C имеет размерность м $^{-3}$ и выражается через число вакансий как:

$$C = \frac{n}{V},\tag{1}$$

где n — число вакансий в некотором образце, V — объём образца (м³). Равновесная концентрация вакансий $C^e(T,P)$ равна:

$$C^e = C^0 \exp\left(-\frac{U_f + Pv}{kT}\right),\tag{2}$$

где C^0 — постоянный коэффициент (м $^{-3}$), U_f — энергия формирования вакансий (Дж), P — давление (Па), k — постоянная Больцмана (Дж/К), T — температура (К).

Коэффициент диффузии вакансий:

$$D = D_0 \exp\left(\frac{-U_m}{kT}\right),\tag{3}$$

где D — коэффициент диффузии (м²/с), D_0 — размерный коэффициент (м²/с), U_m — энергия миграции вакансий (Дж), T — температура (K). Химический потенциал вакансий:

$$\mu = kT \ln \frac{C}{C^e},\tag{4}$$

где μ — химический потенциал (Дж).

Поток вакансий определяется по уточнённому закону Фика:

$$\mathbf{j} = -\frac{DC}{kT}\nabla\mu,\tag{5}$$

где \mathbf{j} — поток вакансий (м⁻²с⁻¹).

1.2 Замена переменных

Численное решение уравнений относительно величины C достаточно сложно и порой невозможно:

- В реальных экспериментах температура образцов меняется на сотни кельвин. При этом равновесная концентрация C^e , а вслед за ней и фактическая концентрация C меняется на много порядков.
- Величина C может принимать строго положительные значения, она даже не может быть равна нулю, в противном случае перестаёт работать формула (4).

Всё это осложняет работу обычных численных методов. Поэтому на практике удобно ввести следующую безразмерную величину и решать задачу относительно неё:

$$\gamma = \ln \frac{C}{C^e}.\tag{6}$$

Обратное преобразование:

$$C = C^e \exp(\gamma). \tag{7}$$

Производная концентрации по времени:

$$\frac{\partial C}{\partial t} = \frac{\partial C^e}{\partial t} \exp(\gamma) + C^e \exp(\gamma) \frac{\partial \gamma}{\partial t}.$$
 (8)

Производная равновесной концентрации по времени:

$$\frac{\partial C^e}{\partial t} = C^e \left(\frac{U_f + Pv}{kT^2} \cdot \frac{\partial T}{\partial t} - \frac{v}{kT} \cdot \frac{\partial P}{\partial t} \right). \tag{9}$$

Перепишем используемые уравнения. Химический потенциал:

$$\mu = kT\gamma. \tag{10}$$

Поток вакансий:

$$\mathbf{j} = -\frac{DC^e \exp(\gamma)}{kT} \nabla \mu. \tag{11}$$

1.3 Уравнения поглощения вакансий дислокацией

Рассмотрим круговую межузельную дислокацию — петлю. Количество мест для вакансий на контуре петли

$$n_L = \frac{2\pi Rb^2}{v},\tag{12}$$

где n_L — чсло мест для вакансий, R — радиус петли (м), b — толщина петли, равная толщине одного атомного слоя (м).

Пусть скорость поглощения вакансий петлёй dn/dt будет пропорциональна n_L , тогда:

$$\frac{\partial n}{\partial t} = -n_L \nu p \mu = -\frac{2\pi R b^2}{v} \nu p \mu H(\mu), \tag{13}$$

где ν — частота Дебая, p — вероятность «перескока» вакансии в дислокацию, H — функция Хевисайда:

$$H(x) = 0 | x < 0, H(x) = 1 | x \ge 0.$$
(14)

Функция Хевисайда вводится искусственным образом для того, чтобы петля не начала испускать вакансии при отрицательном хим. потенциале.

1.4 Вспомогательные формулы

Средний пробег вакансий за время t для одномерной диффузии:

$$x_{avg} = \sqrt{2Dt},\tag{15}$$

где x_{avg} — средний пробег (м).

Максимальный с точностью 99,9% пробег вакансий за время t для одномерной диффузии:

$$x_{max} = 4\sqrt{Dt},\tag{16}$$

где x_{max} — максимальный пробег (м).

Формулы (15), (16) могут использоваться для выбора размера модели и времени релаксации.

Температура в образце при нагреве или охлаждении меняется по следующему закону:

$$T = T_1 + (T_0 - T_1) \cdot \exp(-\frac{t}{t_c}),$$
 (17)

где T_0 — начальная температура, T_1 — конечная температура, t_c — характерное время охлаждения (нагрева).

Давление круговой дислокации вдоль оси Z, перпендикулярной плоскости дислокации и проходящей через её центр:

$$Sp\sigma = \frac{Gb}{2R} \cdot \frac{1+\nu}{1-\nu} \cdot \frac{1}{\left(1+\left(\frac{z}{R}\right)^2\right)^{\frac{3}{2}}},\tag{18}$$

где $Sp\sigma$ — давление (Па), R — радиус дислокации (м), z — расстояние до дислокации вдоль оси Z (м), G — модуль сдвига (Па), b — модуль вектора Бюргерса (м), ν — коэффициент Пуассона.

2 Постановка задачи

2.1 Математическая модель

Рассматриваем систему в виде сферы, в центре которой расположена межузельная дислокация. Будем использовать сферическую систему координат, где r — расстояние от центра.

Возьмём сферический слой с радиусами $r-\frac{\Delta r}{2}$ и $r+\frac{\Delta r}{2}$, где $\Delta r\to 0$. Центральный слой представляет собой просто сферу радиуса Δr . Всего в системе содержится N слоёв, N>1.

Примем следующие допущения:

- Дислокация целиком располагается в центральном слое.
- Концентрация вакансий C, её производная по времени $\frac{\partial C}{\partial t}$, температура T и давление P одинаковы во всех точках слоя.
- Величины v, U_f, U_m, D_0, C^0 одинаковы и неизменны для всей системы.
- Давление в системе не меняется во времени:

$$\frac{\partial P}{\partial t} \equiv 0. \tag{19}$$

Тогда изменение концентрации вакансий в слое:

$$\frac{\partial C}{\partial t}V_s = S\left(r - \frac{\Delta r}{2}\right)j\left(r - \frac{\Delta r}{2}\right) - S\left(r + \frac{\Delta r}{2}\right)j\left(r + \frac{\Delta r}{2}\right) + \frac{\partial n}{\partial t}, (20)$$

где V_s — объём слоя, S(r) — площадь сферической поверхности в точке с радиусом r, j(r) — поток вакансий в точке с радиусом r (положительное направление совпадает с осью OR), $\frac{\partial n}{\partial t}$ — вклад от источников (поглотителей) вакансий внутри слоя.

Объём слоя равен:

$$V_{s} = \frac{4}{3}\pi \left(\left(r + \frac{\Delta r}{2} \right)^{3} - \left(r - \frac{\Delta r}{2} \right)^{3} \right) =$$

$$= \frac{4\pi}{3} \cdot \frac{12r^{2}\Delta r + \Delta r^{3}}{4}.$$
(21)

Площадь границы между слоями в точке r равна:

$$S(r) = 4\pi r^2. \tag{22}$$

Подставим (21) и (22) в (20) и сократим на 4π :

$$\frac{\partial C}{\partial t} \cdot \frac{12r^2 \Delta r + \Delta r^3}{12} =$$

$$= \left(r - \frac{\Delta r}{2}\right)^2 j \left(r - \frac{\Delta r}{2}\right) - \left(r + \frac{\Delta r}{2}\right)^2 j \left(r + \frac{\Delta r}{2}\right) + \frac{1}{4\pi} \frac{\partial n}{\partial t}.$$
(23)

Перейдём к дискретным величинам. Рассмотрим слой с номером i $(i \ge 1)$, радиус слоя $r = \Delta r \left(i - \frac{1}{2}\right)$. Уравнение концентрации для данного слоя:

$$\frac{dC_i}{dt} \cdot \frac{\Delta r^3 (3i^2 - 3i + 1)}{3} = \Delta r^2 (i - 1)^2 j_i^{in} - \Delta r^2 i^2 j_i^{out} + \frac{1}{4\pi} \frac{\partial n_i}{\partial t}, \quad (24)$$

где j_i^{in} — поток из слоя i-1 в слой i, j_i^{out} — поток из слоя i в слой i+1. Перепишем уравнение (24), чтобы оно приобрело вид обыкновенного дифференциального уравнения (ОДУ), и сократим его:

$$\frac{dC_i}{dt} = \frac{(i-1)^2 j_i^{in} - i^2 j_i^{out} + \frac{1}{4\pi\Delta r^2} \frac{\partial n_i}{\partial t}}{\Delta r \left(i^2 - i + \frac{1}{3}\right)}.$$
 (25)

Произведём замену переменных в соответствии с (8):

$$\frac{d\gamma_i}{dt} = \frac{1}{C_i^e \exp(\gamma_i)} \left[\frac{(i-1)^2 j_i^{in} - i^2 j_i^{out} + \frac{1}{4\pi\Delta r^2} \frac{\partial n_i}{\partial t}}{\Delta r \left(i^2 - i + \frac{1}{3}\right)} - \frac{dC_i^e}{dt} \exp(\gamma_i) \right]. \quad (26)$$

Раскроем $\frac{dC_i^e}{dt}$ в соответствии с (9) и допущением (19):

$$\boxed{\frac{d\gamma_i}{dt} = \frac{(i-1)^2 j_i^{in} - i^2 j_i^{out} + \frac{1}{4\pi\Delta r^2} \frac{\partial n_i}{\partial t}}{\Delta r \left(i^2 - i + \frac{1}{3}\right) C_i^e \exp(\gamma_i)} - \frac{U_f + P_i v}{k T_i^2} \cdot \frac{dT_i}{dt}}.$$
(27)

В формуле (27) величина $\frac{dT_i}{dt}$ является внешней по отношению к системе и потому не нарушает вида дифференциального уравнения.

Уравнение потока вакансий (11) в дискретном случае необходимо переписать следующим образом:

$$\mathbf{j} = -\frac{\bar{D}\bar{C}^e \exp(\bar{\gamma})}{k\bar{T}} \nabla \mu. \tag{28}$$

где \bar{D}, \bar{T} и пр. — средние значения соответствующих величин на границе двух слоёв. Дело в том, что в дискретном случае у нас нет непрерывно изменяющихся величин, а есть просто два разных значения в соседних слоях. Для решения уравнения (28) мы вводим следующие определения:

Значение произвольной величины X(i) на границе слоёв i и i+1:

$$\bar{X} = \frac{X_{i+1} + X_i}{2}. (29)$$

Дискретный градиент величины X(i) на границе слоёв i и i+1:

$$\nabla X = \frac{X_{i+1} - X_i}{\Delta r}. (30)$$

Теперь, пользуясь (29) и (30), перепишем (28) для выражения потока вакансий из слоя i в слой i+1:

$$j_i^{out} = \frac{D_{i+1} + D_i}{2k} \cdot \frac{C_{i+1}^e + C_i^e}{T_{i+1} + T_i} \cdot \frac{\mu_i - \mu_{i+1}}{\Delta r} \exp(\frac{\gamma_{i+1} + \gamma_i}{2}).$$
(31)

Аналогично определяется поток вакансий из слоя i-1 в слой i:

$$j_i^{in} = \frac{D_i + D_{i-1}}{2k} \cdot \frac{C_i^e + C_{i-1}^e}{T_i + T_{i-1}} \cdot \frac{\mu_{i-1} - \mu_i}{\Delta r} \exp(\frac{\gamma_i + \gamma_{i-1}}{2}).$$
(32)

Закон сохранения вакансий:

$$j_i^{in} = j_{i-1}^{out}, j_i^{out} = j_{i+1}^{in}. (33)$$

2.2 Граничные условия

2.2.1 Внутренний слой

Очевидным образом в центральном слое отсутствует поток вакансий из низлежащих слоёв:

$$j_1^{in} \equiv 0. (34)$$

Очевидно также, что $\frac{\partial n_i}{\partial t} \equiv 0$ при i>1, потому что во всех слоях кроме первого нет собственных источников и поглотителей вакансий.

2.2.2 Наружный слой

В реальных образцах всегда существуют дефекты решётки, границы зёрен и пр. источники и поглотители вакансий. При увеличении температуры они служат источниками вакансий, которые потом «растекаются» по образцу. При уменьшении температуры они служат местами стока избыточных вакансий.

Таким образом, и наша система сферических слоёв не изолирована от остального объёма образца, а сообщается с ним через наружный слой. Необходимо смоделировать как процесс поступления недостающих вакансий в систему, так и процесс удаления избыточных вакансий.

Примем допущение, что химический потенциал μ_{N+1} в непосредственной близости к наружному слою всегда немного ближе к равновесному, то есть к нулю:

$$\mu_{N+1} = \mu_N \cdot (1 - \alpha), \tag{35}$$

где α — параметр, при помощи которого регулируется мощность внешних источников и поглотителей вакансий, $0<\alpha<1$.

Подставляем (35) в (31) и считаем, что температура, давление и концентрация вакансий сразу за наружным слоем такие же, как в наружном слое:

$$j_N^{out} = \frac{D_N}{k} \cdot \frac{C_N^e}{T_N} \cdot \frac{\alpha \mu_N}{\Delta r} \exp(\gamma_N).$$
 (36)

2.3 Начальные условия

Для численного решения системы ОДУ (27) необходимо задать начальные условия. Зададим их следующим образом. В начальный момент времени концентрации вакансий равны равновесным концентрациям при начальной температуре то есть:

$$\gamma_i(0) = 0. (37)$$

2.4 Анализ результатов

По окончании интегрирования системы ОДУ (27) производится анализ результатов. Наибольший интерес представляет число поглощённых вакансий петлёй в центральном слое, которое вычисляется по формуле:

$$n^{ads} = -\int_{t=0}^{t_{max}} \frac{\partial n}{\partial t} dt, \tag{38}$$

где n^{ads} — число вакансий, поглощённых петлёй за исследуемое время, t_{max} — время интегрирования.