

Список литературы

- [1] L e n n g M., B r o u s s a r d P.R., C l a s-s e n J.H., O s o t s k y M., W o l f S.A., S t r o m U. // Appl. Phys. Lett. 1987. V. 51. N 24. P. 2046.
- [2] Ткаченко А.Д., Хребтов И.А. В сб.: Тепловые приемники излучения, Л., ГОИ, 1988, с. 5.
- [3] Алфееев В.Н., Александров А.С., Глухов Н.С., Галкин С.Г., Иванов А.А., Кулаков А.В., Личагин Ю.В., Малюк А.А., Пискунов В.Б., Протасов Е.А., Хряков В.Т., Юрков В.Н. // Письма в ЖТФ. 1988. Т. 14. В. 14. С. 1268-1271.
- [4] Гапонов С.В., Салащенко Н.Н. // Электронная пром. 1976. В. 1 (4а). С. 11.
- [5] Зайцев Г.А., Ткаченко А.Д., Хребтов И.А. В сб.: Тепловые приемники излучения, Л., ГОИ, 1986, с. 17.

Поступило в Редакцию
13 февраля 1989 г.

Письма в ЖТФ, том 15, вып. 12

26 июня 1989 г.

05.3

ВЫСОКОТОЧНЫЙ МЕТОД РАСЧЕТА ФАЗОВЫХ РАВНОВЕСИЙ РАСПЛАВ - ТВЕРДОЕ ТЕЛО В СИСТЕМАХ A_3B_5 (НА ПРИМЕРЕ $In-Ga-As-Sb$)

А.А. Гусейнов, Б.Е. Джураганов,
А.М. Литвак, М.А. Мирсагатов,
Н.А. Чарыков, В.В. Шерстнев,
Ю.П. Яковлев

Точное знание диаграмм фазовых равновесий жидкость-твердое тело является необходимым условием успешного использования метода жидкофазной эпитаксии для выращивания соединений многокомпонентных твердых растворов в системах A_3B_5 и др.

До настоящего времени для анализа фазовых равновесий расплав-твердое тело использовались модели регулярных, субрегулярных и ассоциированных растворов. Методы расчета, основанные на этих моделях, весьма неточны, в особенности в области концентраций, прилегающей к зоне несмешиваемости твердого раствора.

В данной работе рассматривается принципиально новый метод расчета, отличительной чертой которого является то, что все используемые параметры имеют строгий физический смысл и могут

быть найдены из табличных данных о стандартных термодинамических функциях отдельных веществ.

В предлагаемом методе зависимость средней молярной свободной энергии Гиббса раствора (\bar{G}) от состава представлена в виде вириального ряда:

$$\bar{G}/RT = \sum_{i=1}^n \sum_{j=1}^n \lambda_{ij} x_i x_j + \sum_{i=1}^n \sum_{j=1}^n \sum_{k=1}^n \lambda_{ijk} x_i x_j x_k + \sum_{i=1}^n x_i \ln x_i, \quad (1)$$

где x_i – число молей i -го компонента, λ_{ij} и λ_{ijk} – вторые и третьи вириальные коэффициенты в разложении \bar{G}/RT по x_i , R – газовая постоянная, T – температура (К). Последний член в уравнении (1) характеризует вклад энтропии идеального смешения в свободную энергию Гиббса. Из уравнения (1) следует, что в предлагаемом методе свободная энергия определяется суммой всех парных и тройных (дополнительных к парным) взаимодействий в расплаве, причем энергия этих взаимодействий не зависит от состава расплава. Используя уравнение (1), легко получить выражение для химического потенциала произвольного компонента системы (μ_i). Такое выражение содержит весь набор λ_{ij} и λ_{ijk} и мало-пригодно для непосредственных расчетов, вследствие отсутствия у этих коэффициентов определенного физического смысла.

Используя условия нормировки (в симметричной шкале мольных долей) и условия химического равновесия, перейдем от набора вириальных коэффициентов (λ_{ij} , λ_{ijk}) к набору стандартных химических потенциалов компонентов – μ_i° (μ_{Ga}° , μ_{Sb}° ...), соединений – μ_{ij}° (μ_{GaSb}° , μ_{InAs}° ...) и псевдосоединений – μ_{ijk}° (μ_{GaInAs}° , $\mu_{Ga_2Sb}^\circ$...):

$$\mu_i^\circ = \mu_i(x_i=1) = RT(\lambda_{ii} + \lambda_{iii}),$$

$$\begin{aligned} \mu_{ij}^\circ &= \mu_i(x_i=0.5, x_j=0.5) + \mu_j(x_i=0.5, x_j=0.5) = RT\{0.5(\lambda_{ii} + \lambda_{jj} + \lambda_{ij}) + (2) \\ &+ 0.25(\lambda_{iil} + \lambda_{jij} + \lambda_{ijj} + \lambda_{iij}) - \ln 4\} \text{ и т.д.} \end{aligned}$$

Из системы уравнений (2) видно, что можно единственным образом перейти от набора вириальных коэффициентов к набору стандартных химических потенциалов. Проведем эту операцию; тогда окончательное выражение для химического потенциала i -го компонента примет вид:

$$\begin{aligned} \mu_i &= \mu_i^\circ + RT \ln x_i + \sum_{j \neq i}^n x_j^\frac{2}{3} \alpha_{ij} + \sum_{j=1}^n \sum_{k=1}^n x_j x_k (\alpha_{ij} + \alpha_{ik} - \alpha_{kj}) + \\ &+ (2x_i - 0.5) \sum_{j \neq i}^n \beta_{ij} x_j^2 + \sum_{j=1}^n \sum_{k=1}^n x_j x_k [(x_j - x_k) \beta_{kj} + x_i (\beta_{ij} + \beta_{ik})] + (3) \\ &+ (1 - 2x_i) \psi_{ijk}, \end{aligned}$$

где: $\alpha_{ij} = 2(\mu_{ij}^o - \mu_i^o + \mu_j^o + RT \ln 4)$; $\beta_{ij} = 9/2 (\mu_{iij}^o + \mu_{ijj}^o + \mu_j^o - \mu_i^o)$;
 $\psi_{ijk} = 9\{\mu_{ijk}^o - 2/3(\mu_{ij}^o + \mu_{ik}^o + \mu_{jk}^o) + 1/3(\mu_i^o + \mu_j^o + \mu_k^o) +$
 $+ RT \ln (16/27)\}$. Все параметры уравнения (3) имеют конкретный физический смысл. Так, например, параметр α_{ij} – это удвоенное изменение свободной энергии Гиббса реакции образования 1-го моля чистого соединения (ij) из 1-го моля чистых компонентов (i) и (j) (без учета вклада энтропии идеального смешения); параметр $2/9\beta_{ij}$ – это разница в изменении свободной энергии Гиббса при образовании 1-го моля псевдосоединений (iij) и (ijj) из чистых компонентов (i) и (j) и т.д.

Если в уравнении (1) положить все тритты вириальные коэффициенты $-\lambda_{ijk}$ равными нулю, то уравнение (3) перейдет в известное уравнение теории регулярных растворов [4]. Если в уравнении (3) положить равными нулю все параметры типа ψ_{ijk} , то оно перейдет в уравнение, характерное для теории так называемых субрегулярных растворов [5].

Параметры типа α_{ij} представляют собой линейную комбинацию стандартных химических потенциалов $-\mu_i^o$, μ_j^o и μ_{ij}^o , которые легко находятся из табличных термодинамических данных по стандартным энталпиям и энтропиям (H_{298}^o , S_{298}^o), энтропиям плавления (ΔS_f^s) и теплоемкостям при постоянном давлении (C_p^s и C_p^e) для твердого и жидкого состояния:

$$\mu_i(T) = H_{298i}^o + \int_{T_{f_i}}^T C_p^s dT + \Delta S_f^s \frac{T}{T_{f_i}} + \int_{T_{f_i}}^T C_p^e dT - T \left\{ S_{298i}^o + \right. \\ \left. + \int_{298}^T (C_p^s/T) dT + \Delta S_f^s + \int_{298}^T (C_p^e/T) dT \right\}, \quad (4)$$

где T – текущая температура (К), T_{f_i} – температура плавления i -го вещества.

Использование параметра α_{ij} , найденного по уравнениям (3) и (4), позволило успешно прогнозировать диаграммы фазового равновесия расплав – твердое тело и величины избыточных энталпий смешения в двухкомпонентных A^3B^5 системах. Точность прогноза диаграммы фазового равновесия в системах $InSb$ и $GaSb$ (для случая $\lambda_{ijk}=0.0$) совпадает по точности с расчетом методом квази-регулярных растворов (КРР) с двумя подгоночными параметрами. Избыточные энталпии смешения описываются предлагаемым методом с точностью 10–12 относительных процентов; метод КРР дает ошибку в 300 и более относительных процентах.

Параметры β_{ij} и ψ_{ijk} в системах A^3B^5 не удается определить неэмпирически (аналогично α_{ij}), т.к. в расплаве не существует соединений типа ijk – например, In_2As или $GaSbAs$ (такие соединения могут существовать в расплавах A^2B^6 , где предлагаемый

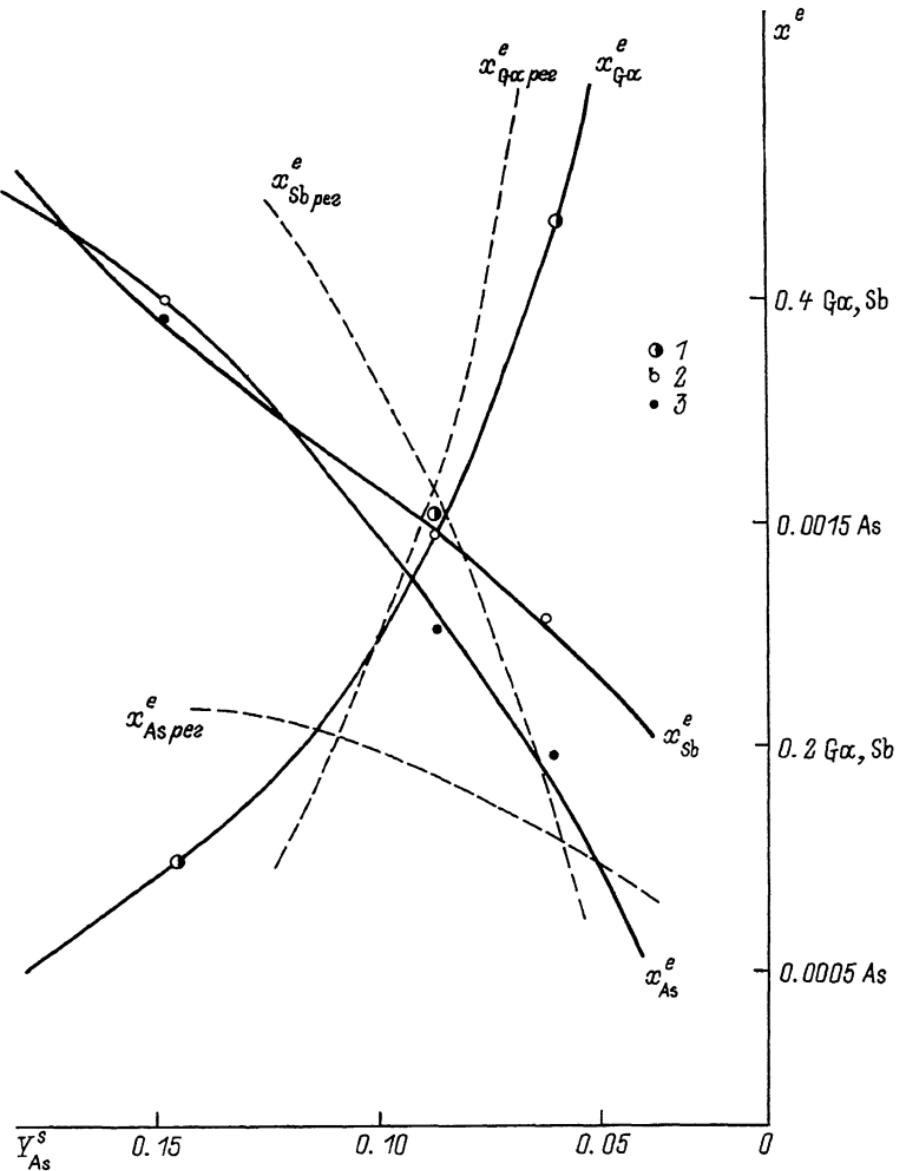


Рис. 1. Диаграмма состояния в системе $In - Ga - As - Sb$ при $T = 600$ °C. Сплошная линия – расчет представляемым методом, пунктирная линия – расчет методом квазирегулярных растворов. Экспериментальные данные: 1 – концентрация Ga в жидкой фазе (x_{Ga}^e), 2 – x_{Sb}^e , 3 – x_{As}^e .

метод можно полностью использовать в неэмпирическом варианте). Поэтому параметры типа β_{ij}^s и ψ_{ijk} (а также параметры взаимодействия твердой фазы – α_{ij}^s) находятся из данных по диаграммам плавкости соответствующих бинарных, квазибинарных и тройных систем.

Остановимся подробнее на описании диаграммы плавкости четырехкомпонентной системы $In - Ga - As - Sb$. Твердые растворы

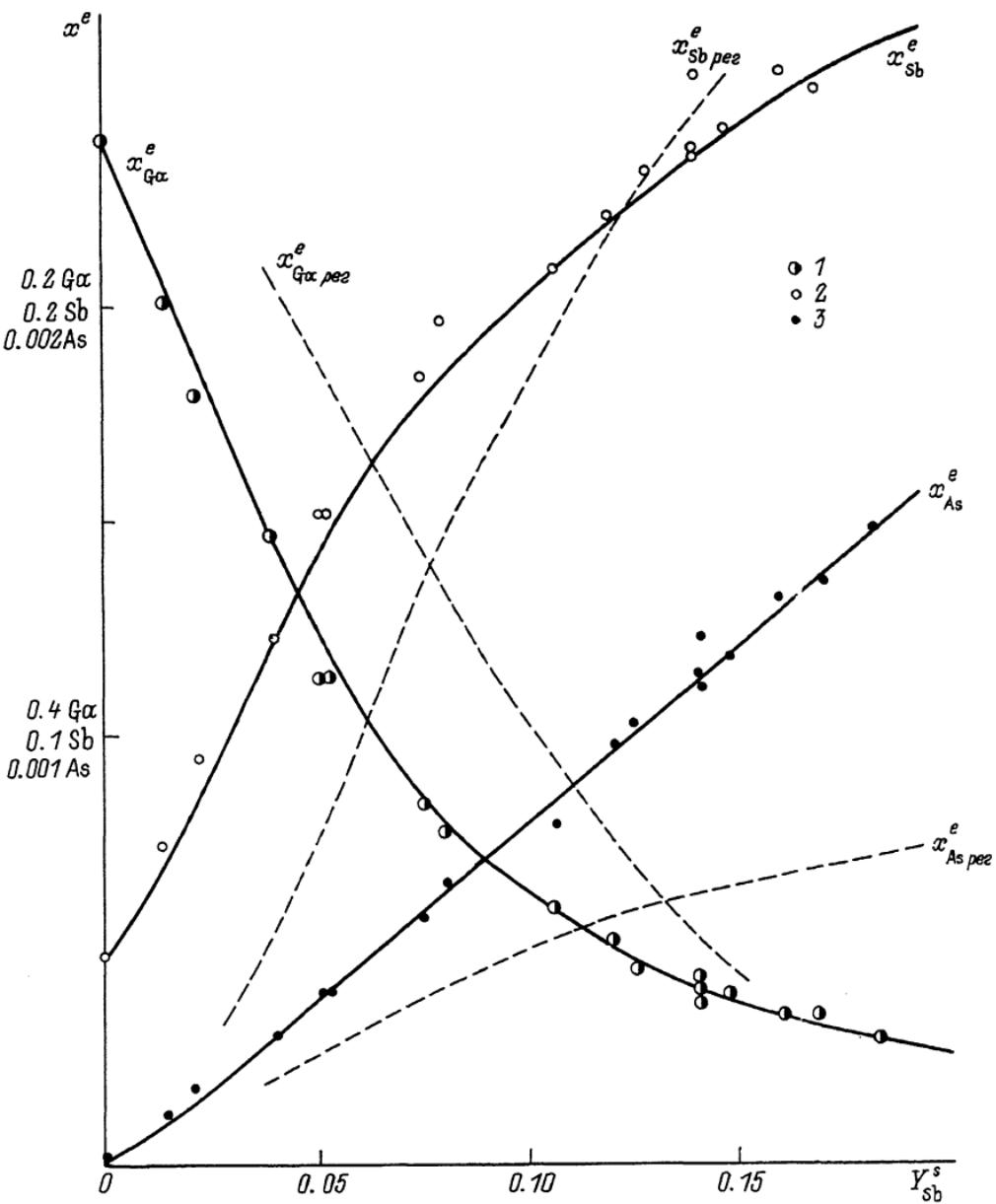


Рис. 2. Диаграмма состояния в системе $In - Ga - As - Sb$ при $T = 530$ °C. Сплошная линия – расчет представляемым методом, пунктирная линия – расчет методом квазирегулярных растворов. Экспериментальные данные: 1 – концентрация Ga в жидкой фазе (x_{Ga}^e), 2 – x_{Sb}^e , 3 – x_{As}^e .

в этой системе исключительно перспективны для создания оптоэлектронных приборов в диапазоне длин волн 2–4 мкм [1–3]. В настоящее время наибольший интерес исследователей привлекают твердые растворы, состав которых прилегает к зоне несмешиваемости.

Именно этой области принадлежат составы растворов, позволяющие получать оптоэлектронные приборы, работающие в диапазоне длин волн 2.5-2.6 мкм, что отвечает минимуму поглощения в ВОЛС третьего поколения.

На рис. 1 и 2 в качестве примера представлены расчеты составов сосуществующей жидкой и твердой фаз при температурах 600 °C и 530 °C (состав твердой фазы задавался изопериодным к $GaSb$). На этих рисунках для сравнения приведены экспериментальные данные, полученные авторами (600 °C) и данные из работы [6] - 530 °C; а также расчет по модели регулярных растворов (с параметрами из работы [4], наиболее часто используемыми в наше время). Как видно из рисунка, наблюдается хорошее согласие экспериментальных данных с результатами расчета, проведенного нами.

Важно отметить, что предлагаемый метод сохраняет точность при приближении к критической области концентраций, в которой отсутствуют твердые растворы (для температуры 600 °C – это область на изопериодной к $GaSb$ линии с концентрацией As в твердой фазе $0.16 \leq Y_{As}^S \leq 0.82$). Данные расчета методом квазирегулярных растворов согласуются с экспериментом несопоставимо хуже. С приближением к критической области несоответствие между экспериментом и расчетом резко нарастает (рис. 1).

Таким образом, в данной работе предложен новый метод расчета фазовых диаграмм, основанный на строгой термодинамической модели конденсированного состояния. Показано, что с помощью данной методики можно с высокой точностью прогнозировать экспериментальные результаты по фазовым равновесиям в двухкомпонентных системах, а также описывать диаграммы плавкости в системе $In - Ga - As - Sb$ во всей области концентраций при различных температурах.

Список литературы

- [1] Баранов А.Н., Данилова Т.Н., Джураганов Б.Е., Именков А.Н., Конников С.Г., Литвак А.М., Уманский В.Е., Яковлев Ю.П.// Письма в ЖТФ. 1988. Т. 14. В. 18. С. 1671-1673.
- [2] Андреев И.А., Афраилов М.А., Баранов А.Н., Мирсагатов М.А., Михайлова М.П., Яковлев Ю.П. // Письма в ЖТФ. 1988. Т. 14. В. 11. С. 986-988.
- [3] Андаспаева А., Баранов А.Н., Гусейнов А.А., Именков А.Н., Литвак А.М., Филиаретова Г.М., Яковлев Ю.П. // Письма в ЖТФ. 1988. Т. 14. В. 9. С. 845-847.
- [4] Panish M.B., Illegems M. // In: Progress in Solid State Chemistry. 1972. V. 7. P. 39-84.

- [5] Sharma R.C., Leo Nga i T.,
 Chang Y.A. // Journ. of Electron. Mater. 1987.
 V. 16. N 5. P. 307-314.
- [6] De Winter J.C., Pollack M.A., Srinivasava A.R., Ziskind J.C. // Journ. of Electron. Mater. 1985. V. 4. N 6. P. 729-747.

Физико-технический
 институт им. А.Ф. Иоффе
 АН СССР, Ленинград

Поступило в Редакцию
 4 апреля 1989 г.

Письма в ЖТФ, том 15, вып. 12

26 июня 1989 г.

О1

КОГЕРЕНТНОЕ ПОЛЕ ИСТОЧНИКА
 СКАЛЯРНЫХ ВОЛН НАД СТАТИСТИЧЕСКИ
 НЕРОВНОЙ СФЕРОЙ

А.С. Брюховецкий, Л.А. Пазынин

Теоретические исследования распространения волн над статистически неровной поверхностью проводятся более четырех десятилетий, однако в вопросе о влиянии многократного рассеяния на ослабление поля не выходили за рамки случая шероховатой плоскости. Лишь в последнее время появились работы по анализу двумерной задачи рассеяния круговым цилиндром [1, 2]. Важный в практическом отношении случай статистически неровной сферы исследовался только в плане малых изменений поля без учета роли многократного рассеяния в множителе ослабления (см. лит. в [1]), хотя авторы работы [3, 4] намеревались рассмотреть и его. Из-за отсутствия достаточно полного теоретического анализа волнового поля над статистически неровной сферой применяют искусственный прием [5, 6] для оценки влияния неровностей, подставляя эффективный импеданс плоских волн, скользящих над шероховатой плоскостью, в решение для гладкой сферы.

Таким образом, важность и актуальность последовательного теоретического анализа влияния многократного рассеяния неровностями, хотя бы в приближении Бурре, на характеристики сферических волн над статистически неровной сферой большого радиуса очевидны. Настоящая работа посвящена такому анализу.

Наша цель состоит в нахождении решения уравнения Гельмгольца

$$\Delta \Pi + k^2 \Pi = -4\pi \delta(\vec{r} - \vec{r}_0), \quad (1)$$

удовлетворяющего условию излучения на бесконечности и граничному условию