## $_{03,13}$ Выращивание пленок твердого раствора (GaAs) $_{1-x}$ (ZnSe) $_x$ и исследование их структурных и некоторых фотоэлектрических свойств

© А.С. Саидов<sup>1</sup>, М.С. Саидов<sup>1</sup>, Ш.Н. Усмонов<sup>1</sup>, А.Ю. Лейдерман<sup>1</sup>, М.У. Каланов<sup>2</sup>, К.Г. Гаимназаров<sup>3</sup>, А.Н. Курмантаев<sup>4</sup>

<sup>1</sup> Физико-технический институт им. С.В. Стародубцева АН Узбекистана,

Ташкент, Узбекистан

<sup>2</sup> Институт ядерной физики АН Узбекистана,

Ташкент, Узбекистан

<sup>3</sup> Гулистанский государственный университет,

Гулистан, Узбекистан

<sup>4</sup> Международный казахско-турецкий университет им. Х.А. Ясави,

Туркистан, Казахстан

E-mail: amin@uzsci.net, sh\_usmonov@rambler.ru

(Поступила в Редакцию 10 февраля 2011 г.)

Выращены монокристаллические пленки твердого раствора замещения  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$   $(0 \le x \le 0.80)$  на подложках GaAs методом жидкофазной эпитаксии. Исследованы рентгенограммы, фотолюминесценции и вольт-амперные характеристики полученных структур *n*-GaAs-*p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>  $(0 \le x \le 0.80)$ . Получены значения параметров решетки пленки  $a_f = 5.6544$  Å и подложки  $a_s = 5.6465$  Å, а также профиль распределения молекул компонентов твердого раствора. В спектре фотолюминесценции пленок (GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>  $(0 \le x \le 0.80)$  на фоне широкого спектра излучения обнаружен узкий пик с максимумом интенсивности излучения при энергиях фотонов, равных 2.67 eV, обусловленный связями Zn-Se (ZnSe находится в ковалентной связи с тетраэдрической решеткой матрицы GaAs). Показано, что прямая ветвь вольт-амперных характеристик исследованных структур при малых напряжениях (до 0.3 V) описывается экспоненциальной зависимостью  $I = I_0 \exp(qV/ckT)$ , а при больших (V > 0.3 V) — степенной зависимостью  $I \sim V^{\alpha}$  со значениями  $\alpha = 4$  при V = 0.4-0.8 V,  $\alpha = 2$  при V = 0.8-1.4 V и  $\alpha = 1.5$  при V > 2 V. Экспериментальные результаты объясняются на основе модели двойной инжекции для  $n-p-p^+$ -структуры при условии существования минимума в распределении концентрации неравновесных носителей.

Работа выполнена в рамках грантов ФА-Ф2-Ф030+Ф096, ФА-А15-Ф074, ФА-Ф2-Ф068 программы фундаментальных исследований ККРНТ РУз.

### 1. Введение

Современное развитие микро- и оптоэлектроники вызывает интерес к синтезу новых материалов в виде тонкопленочных твердых растворов замещения, в том числе и на основе полупроводниковых соединений  $A^3B^5$ и  $A^2B^6$ . Поскольку ширина запрещенной зоны и постоянная решетки таких соединений меняются в определенных пределах, на их основе можно синтезировать полупроводниковые материалы с широким диапазоном электрических и фотоэлектрических свойств, получить сверхрешетки с квантовыми точками, разработать гетеропереходные структуры. На основе твердых растворов GaInAsSb, AlGaAsSb разработаны эффективные светодиоды [1] и быстродействующие фотодиоды [2], работающие в спектральном диапазоне 1.5-4.8 µm, в котором имеются линии поглощения паров воды, СО<sub>2</sub>, азотсодержащих молекул (N<sub>2</sub>O, NO<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>), молекул углеводородов и др.; следовательно, они могут быть использованы для экологического и технологического контроля окружающей среды [3].

На основе структур GaAs: Cr/ZnS: Cu,Al разработаны твердотельные преобразователи изображения при воз-

буждении структуры инфракрасным и рентгеновским излучениями с яркостью свечения, соответствующей пороговым значениям для черно-белого  $(10^{-2} \text{ cd/m}^2)$  и цветного  $(3 \text{ cd/m}^2)$  изображений при дозах 0-12 R/s [4]. Такие структуры могут быть использованы для создания детектров ионизирующего излучения с оптическим считыванием информации. В сверхрешетках ZnTe/CdTe с большим рассогласованием по решеточному параметру (6.4%), выращенных методом молекулярно-лучевой эпитаксии на подложке GaAs на буферных слоях ZnTe и CdTe, получены наноструктуры с самоорганизующимися квантовыми точками CdTe [5].

Несмотря на большой успех в исследовании и разработке различных оптоэлектронных приборов на основе полупроводниковых соединений  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$ , в настоящее время практическое применение нашли только некоторые из них. Это связано с относительной сложностью их очистки и выращивания совершенных кристаллов, что делает их еще достаточно дорогостящими по сравнению с элементарными полупроводниковыми материалами — германием и кремнием.

В настоящей работе приводятся результаты экспериментальных исследований по выращиванию, струк-

турным и некоторым фотоэлектрическим свойствам твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ . Так как ширина запрещенной зоны твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  в зависимости от *x* варьируется от  $E_{g,GaAs} = 1.43$  eV до  $E_{g,ZnSe} = 2.67$  eV, на их основе могут быть разработаны оптоэлектронные приборы, работающие в ближней инфракрасной и видимой областях спектра излучения.

### 2. Методика выращивания твердого раствора (GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>

2.1. Условия образования непрерывных твердых растворов замещения на основе соединений  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$ . Для выяснения основного условия образования непрерывных твердых растворов замещения соединений  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$  мы исходим из термодинамического принципа кристаллохимии, заключающегося в том, что в любой физико-химической системе, компонентами которой являются химические элементы, существует химическое взаимодействие между атомами (или ионами) при всех их количественных соотношениях. Молекулярные элементы  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$ , не проявляющиеся на традиционных диаграммах состояний в виде соединений, которые в качестве компонентов системы участвуют в образовании твердых растворов.

Изложим вкратце условия образования новых химических соединений и их непрерывных твердых растворов замещения. Из термодинамики известно, что при постоянных температуре T и давлении P равновесные системы характеризуются минимумом термодинамического потенциала

$$G = E + PV - TS = H - TS.$$
(1)

Внутренняя энергия системы

$$E = U_0 + \gamma + \varepsilon. \tag{2}$$

В (1) и (2) H = E + PV — энтальпия, V — объем, S — энтропия,  $U_0$  — потенциальная энергия взаимодействия всех частиц кристаллической решетки при T = 0,  $\gamma$  — энергия тепловых колебаний атомов кристаллической решетки при данной T,  $\varepsilon$  — энергия упругих искажений кристаллической решетки за счет растворения чужеродных атомов. Результат взаимодействия атомов разного сорта при их смещении определяется знаком изменения

$$\Delta G_{\rm mix} = \Delta H_{\rm mix} - T \Delta S_{\rm mix}.$$
 (3)

Так как энтропия всегда положительная величина и возрастает с ростом температуры, при образовании раствора  $\Delta G_{\text{mix}} < 0$ , если  $\varepsilon \to \text{min.}$  Наличие  $\varepsilon$  ограничивает растворимость; чем больше  $\varepsilon$ , тем меньше растворимость. В случае алмазоподобных полупроводников, как правило, растворимость других элементов в алмазе SiC, Si, Ge и растворимость элементарных C, Si, Ge, Sn и Pb в соединениях  $A^3B^5$ ,  $A^2B^6$  менее одного процента, что

указывает на большое значение  $\varepsilon$ , обусловленное различием валентностей и атомных радиусов растворителя растворенных элементов. Однако растворение в результате взаимозамещения двухатомных молекул  $A^4-B^4$ ,  $A^3-B^5$ ,  $A^2-B^6$  и  $A^1-B^7$  при определенных условиях может сопровождаться малыми значениями  $\varepsilon$  и неограниченной растворимостью. Разумеется, температура разложения (возникновения)  $A^4-B^4$ ,  $A^3-B^5$ ,  $A^2-B^6$ ,  $A^1-B^7$  и других соединений становится решающим фактором для образования твердых растворов этих соединений. Температурный интервал существования молекул новых соединений и  $A^4-B^4$ ,  $A^3-B^5$ ,  $A^2-B^6$ ,  $A^1-B^7$  определяется из условия

$$E_{\rm IV-VI}, E_{\rm III-V}, E_{\rm II-VI}, E_{\rm I-VII} > \gamma/N, \qquad (4)$$

где  $E_{IV-VI}$ ,  $E_{III-V}$ ,  $E_{II-VI}$  и  $E_{I-VII}$  — энергия связи между атомами молекул  $A^4 - B^4$ ,  $A^3 - B^5$ ,  $A^2 - B^6$  и  $A^1 - B^7$  соответственно, N — число атомов в твердом растворе. На примере системы Ge–GaAs можно ожидать, что вблизи и выше эвтектической температуры (~ 860°C) молекулы Ge<sub>2</sub> и GaAs, по-видимому, неустойчивы, и поэтому на диаграмме состояния этой системы отсутствуют области твердых растворов. Эпитаксиальное выращивание слоев (Ge<sub>2</sub>)<sub>x</sub>(GaAs)<sub>1-x</sub> обычно осуществляется при температурах, при которых молекулы Ge<sub>2</sub> и GaAs устойчивы, и происходит образование твердого раствора соединений Ge<sub>2</sub> и CaAs.

При определенных термодинамических условиях возможность образования твердого раствора замещения молекул новых соединений и  $A^4-B^4$ ,  $A^3-B^5$ ,  $A^2-B^6$ ,  $A^1-B^7$  определяется типом кристаллических решеток образующих раствор компонентов, их зарядовыми состояниями и геометрическими размерами. С учетом этих факторов и возможности замещения двух, трех или четырех ближайших соседних атомов растворителя *m* соответственно двух-, трех- или четырехатомными молекулами растворимого соединения *l* в [6,7] предложены условия образования непрерывных твердых растворов замещения в следующем виде:

$$\Delta z = \sum_{i=1} z_i^m - \sum_{i=1} z_i^l = 0,$$
 (5)

$$\Delta r = \left| \sum_{i=1}^{m} r_i^m - \sum_{i=1}^{m} r_i^l \right| \le 0.1 \sum_{i=1}^{m} r_i^m, \tag{6}$$

где  $z_i^m$  и  $z_i^l$  — валентности;  $r_i^m$  и  $r_i^l$  — ковалентные радиусы атомов растворяющего *m* и растворимого *l* химического элемента или элементов, образующих молекулы растворяющего *m* и растворимого *l* соединений соответственно, *i* = 1, 2, 3, 4. Условие (5) предусматривает электронейтральность растворяемых химических элементов или соединения в растворяющем полупроводниковом материале, оно выполняется, когда растворяемые элементы изовалентны относительно растворяющего полупроводника. Условие (6) предусматривает

$A^3B^5$		$A^2B^6$										
		Соединение	ZnO	ZnS	ZnSe	ZnTe	CdS	CdSe	CdTe	$\beta$ -HgS	HgSe	HgTe
		$E_g$ , eV	3.70	3.68	2.67	2.26	2.42	1.70	1.49	0.15	0.10	0.117
		$r_{\mathrm{II}} + r_{\mathrm{VI}}, \mathrm{\AA}$	1.97	2.35	2.45	2.63	2.52	2.62	2.80	2.52	2.62	2.80
Соединение	$E_g$ , eV	$r_{\mathrm{III}} + r_{\mathrm{V}}, \mathrm{\AA}$										
BN	5	1.58	_	_	-	-	-	-	-	-	-	-
AlN	3.8	1.96	0.01	_	_	_	_	-	-	_	-	_
GaN	3.25	1.96	0.01	_	_	_	_	-	-	_	-	_
InN	1.97	2.14	0.17	0.21	_	_	_	-	-	_	-	_
BP	5.9	1.98	0.01	_	-	-	-	-	-	-	-	-
AlP	2.42	2.36	_	0.01	0.09	_	0.16	-	-	0.16	-	_
GaP	2.25	2.36	_	0.01	0.09	_	0.16	-	-	0.16	-	_
InP	1.34	2.54	_	0.19	0.09	0.09	0.02	0.08	-	0.02	0.08	_
BAs	3.00	2.06	0.09	_	_	_	-	-	-	_	_	_
AlAs	2.16	2.44	_	0.09	0.01	0.19	0.08	0.18	-	0.08	0.18	_
GaAs	1.44	2.43	_	0.09	0.01	0.19	0.08	0.18	-	0.08	0.18	_
InAs	0.46	2.62	_	_	0.17	0.01	0.10	0.00	0.18	0.10	0.00	0.18
BSb	2.60	2.24	_	0.11	0.21	_	_	-	-	_	-	_
AlSb	1.60	2.62	_	_	0.17	0.01	0.10	0.00	0.18	0.10	0.00	0.18
GaAs	0.79	2.62	_	_	0.17	0.01	0.10	0.00	0.18	0.10	0.00	0.18
InSb	0.18	2.80	—	—	_	0.17		0.18	0.00	_	0.18	0.00

Значения запрещенных зон  $E_g$  при комнатной температуре, суммы ковалентных радиусов атомов молекул некоторых соединений  $A^3B^5$   $(r_{\rm III} + r_{\rm V})$  и  $A^2B^6$   $(r_{\rm II} + r_{\rm VI})$  и величины  $\Delta r = |(r_{III} + r_{\rm V}) - (r_{\rm II} + r_{\rm VI})|$ , удовлетворяющие условию (8)

близость геометрических параметров растворяющего m и растворимого l соединений, исключающих возникновение значительных искажений кристаллической решетки в твердых растворах. Чем меньше  $\Delta r$ , тем меньше  $\varepsilon$ ; следовательно, тем больше кристаллическое совершенство твердого раствора замещения и тем больше растворимость l в m. Когда различие суммы ковалентных радиусов атомов молекул образующих раствор компонентов больше 10%, образование непрерывных твердых растворем.

Случай i = 1 выражает условия образования непрерывных твердых растворов замещения атомов химических элементов A, B, ... растворителя атомами элементов C, D, ... растворимого элемента или соединения по формуле  $A_{1-x}C_x$  или  $AB_{1-x}D_x$ , например,  $Si_{1-x}Ge_x$ ,  $InAs_{1-x}Sb_x$ , где  $0 \le x \le 1$ .

Если i = 2, то (5) и (6) выражают условия образования непрерывных твердых растворов замещения двух соседних атомов растворителя двухатомной молекулой растворимого полупроводника по формуле  $(AB)_{1-x}(CD)_x$  или  $(A_2)_{1-x}(CD)_x$ , например  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  или  $(Ge_2)_{1-x}(GaAs)_x$ .

Рассмотрим условия образования непрерывных твердых растворов замещения на основе соединений  $A^3B^5$ и  $A^2B^6$ . Для таких систем условия (5) и (6) имеют следующий вид:

$$\Delta z = (z_{\rm III} + z_{\rm V}) - (z_{\rm II} + z_{\rm VI}) = 0, \tag{7}$$

$$\Delta r = |(z_{\rm III} + z_{\rm V}) - (z_{\rm II} + z_{\rm VI})| \le 0.1(z_{\rm III} + z_{\rm V}),$$
  
$$\Delta r = |(z_{\rm III} + z_{\rm V}) - (z_{\rm II} + z_{\rm VI})| \le 0.1(z_{\rm II} + z_{\rm VI}), \quad (8)$$

где  $z_{II}$ ,  $z_{III}$ ,  $z_V$  и  $z_{VI}$  — валентности,  $r_{II}$ ,  $r_{III}$ ,  $r_V$  и  $r_{VI}$  — ковалентные радиусы элементов групп II, III, V и VI соответственно.

Исходя из условий (7) и (8) нами была составлена таблица, на основе которой можно судить о перспективности получения того или иного твердого раствора на основе бинарных соединений  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$ . В этой таблице представлены некоторые соединения  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$ , значения их запрещенных зон, суммы ковалентных радиусов атомов их элементов, а также величины  $\Delta r$ , удовлетворяющие (8). Как видно из таблицы, в 66 случаях соединения  $A^3B^5$  и  $A^2B^6$  могут образовывать непрерывные твердые растворы замещения. В то же время образование непрерывных твердых растворов замещения нитридов, BP, BAs и BSb с сульфидами, селенидами и теллуридами; AlP и GaP с теллуридами и селенидами, за исключением ZeSe; InSb с сульфидами незначительно. Твердые растворы замещения на основе (AlN, GaN, BP)-ZnO, (AlP, GaP)-ZnS, (AlAs, GaAs)-ZnSe, (InAs, AlSb, GaSb)–ZnTe, (InAs, AlSb, GaSb)–CdSe, InSb–CdTe, (InAs, AlSb, GaSb)-HgSe, InSb-HgTe имеют большие потенциальные возможности, поскольку в этих системах различие суммы ковалентных радиусов атомов молекул компонентов не превышает 0.5%, для них є принимает минимальное значение.

Отметим, что система GaAs–ZnSe также входит в число перспективных пар, образующих твердые растворы замещения. В работе [8] сообщены некоторые предварительные результаты нашей работы по получению твердых растворов замещения  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  из свинцового раствора-расплава.

2.2. Методика выращивания эпитаксиального слоя твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ . Твердые растворы  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  выращивались на монокристаллических подложках GaAs с ориентацией (100) *p*- и *n*-типа проводимости ( $p = 5 \cdot 10^{18} \,\mathrm{cm}^{-3}$ ,  $n = 3 \cdot 10^{17} \, \mathrm{cm}^{-3}$ ) методом жидкофазной эпитаксии по технологии, описанной в работе [9]. Подложки имели диаметр 20 mm и толщину  $\sim 400\,\mu$ m. Для выращивания твердого раствора нами был использован кварцевый реактор вертикального типа с горизонтально расположенными подложками. Рост эпитаксиального слоя осуществлялся из малого объема оловянного раствора-расплава, ограниченного двумя подложками в атмосфере очищенного палладием водорода, что дало возможность минимизировать количество расходуемого раствора-расплава. Сначала в реакторе создавали вакуум до остаточного давления  $10^{-2}$  Ра, затем в течение 15 min через реактор пропускался очищенный водород и после этого начинался процесс нагревания. Когда температура доходила до необходимого значения, система переключалась в автоматический режим. В течение 50-60 min производилась гомогенизация раствора-расплава. Потом подложки на графитовом держателе приводились в контакт с раствором-расплавом и после заполнения зазоров между подложками раствором-расплавом поднимались на 1 ст выше уровня раствора. Для приготовления жидкого раствора-расплава была изучена растворимость GaAs и ZnSe в Sn в интервале температур 720-650°C с помощью учета потери веса образцов арсенида галлия и селенида цинка, помещенных в жидкое олово и выдержанных в нем до насыщения раствора. При этом учитывалось влияние GaAs на растворимость ZnSe. Состав раствора-расплава Sn-GaAs-ZnSe рассчитывался на основе литературных данных [10-12] и результатов



**Рис. 1.** Тетраэдрические связи твердого раствора замещения  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  в слоях, обогащенных арсенидом галлия (*a*) (некоторые слои GaAs заменены слоями ZnSe) и селенидом цинка (*b*) (некоторые слои ZnSe заменены слоями GaAs).

предварительных опытов с учетом растворимости бинарных компонентов. При выбранных температурах Ga–As и Zn–Se находятся в жидком олове в виде молекул, что является важным для выращивания твердого раствора замещения.

Исходя из принципа подобия (подобное растворяется в подобном) можно предположить, что в начальный момент роста эпитаксиального слоя происходит кристаллизация слоев арсенида галлия, поскольку при выбранной температуре эпитаксии раствор является насыщенным по отношению к GaAs. При более низких температурах создаются условия для выращивания твердого раствора (GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>, так как при этих температурах раствор-расплав на фронте кристаллизации становится пересыщенным арсенидом галлия и селенидом цинка. Образцы выращивались при различных значениях параметров жидкостной эпитаксии. Варьировалось расстояние между верхними и нижними подложками, начало и окончание температуры кристаллизации и скорость принудительного охлаждения оловянного раствора-расплава. Эпитаксиальные слои с наилучшими параметрами получались при расстоянии между верхними и нижними подложками 1–1.5 mm в температурном интервале от 700–710 до 640–650°C и интервале скорости охлаждения 0.5-2 K/min. Выращенные пленки имели дырочный тип проводимости с  $p = (3-5) \cdot 10^{18}$  сm<sup>-3</sup>. В зависимости от параметров технологического процесса толщина выращенных пленок составляла от нескольких до 15  $\mu$ m.

Различие суммы ковалентных радиусов атомов молекул GaAs и ZnSe составляет  $\Delta r = 0.4\%$  (см. таблицу), а различие параметров решетки бинарных соединений GaAs и ZnSe  $\Delta a < 0.3\%$ . Взимное молекулярное замещение этих компонентов не сильно деформирует кристаллическую решетку, энергия упругих искажений решетки будет минимальной; следовательно, они образуют твердый раствор замещения в виде  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ , тетраэдрические связи которого показаны на рис. 1. На рис. 1, а изображены тетраэдрические связи  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  в слое, обогащенном арсенидом галлия, когда некоторые слои в матрице GaAs заменены слоями ZnSe, а на рис. 1, b — в слое, обогащенном селенидом цинка, когда некоторые слои в системе ZnSe заменены слоями GaAs. Близость параметров решетки и плавный переход от арсенид-галлиевой подложки к эпитаксиальному слою  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ предотвращает механическое напряжение, возникающее в переходной области подложка-пленка.

# 3. Структурные и фотоэлектрические измерения параметров гетероструктур n-(GaAs)-p-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> $(0 \le x \le 0.80)$

3.1. Структурные исследования твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$   $(0 \le x \le 0.80)$ . Структурные исследования со стороны подложки и пленки были выполнены при 300 К на рентгеновском дифрактометре ДРОН-3М (Си $K_{\alpha}$ -излучение,  $\lambda = 0.15418$  nm) по схеме  $\theta - 2\theta$  в режиме пошагового сканирования. На рис. 2 представлена рентгенограмма подложки из монокристаллического GaAs. Видно, что в дифракционной картине присутствует несколько структурных рефлексов селективного характера с очень большой и еле заметной интенсивностью на немонотонном уровне фона. Анализ показал, что поверхность подложки соответствует кристаллографической плоскости (100). Об этом свидетельствуют присутствующие на рентгенограмме селективные рефлексы из серии H00 (где H = 1, 2, 3, ...) и интенсивные линии  $(200)_{\text{GaAs}}$  с d/n = 0.2822 и  $(400)_{\text{GaAs}}$ с d/n = 0.1412 nm. Их  $\beta$ -составляющие видны при углах рассеяния  $2\theta = 28.5$  и  $58.4^{\circ}$  соответственно. Малая



Рис. 2. Рентгенограмма подложки — GaAs.

ширина (FWHM = 0.0019 rad), максимальная интенсивность  $(4 \cdot 10^5 \text{ imp/s})$  и хорошее расщепление  $(400)_{GaAs}$ рефлекса по  $\alpha_1$ - и  $\alpha_2$ -излучениями с соотношениями интенсивностей компонентов, близкими к расчетному,  $I(\alpha_1) = 2I(\alpha_2)$  (рис. 2, вставка), свидетельствуют о совершенстве структуры кристаллической решетки подложки. Кроме того, в средних и дальних углах рассеяния над уровнем фона выделяются структурные отражения со слабой интенсивностью. Из них рефлекс (200)<sub>Ga</sub> с  $d/n = 0.2262 \,\mathrm{nm} \, (2\theta = 39.6^{\circ})$  обусловлен наночастицами галлия с характерным размером  $L_{\text{Ga}} = 175 \,\text{nm}$ , а второй  $(124)_{As}$  с d/n = 0.1121 nm  $(2\theta = 86.7^{\circ})$  вызван наночастицами мышьяка с размерами  $L_{As} = 230 \,\text{nm}$ . Уровень фона имеет немонотонный характер, четко выделяются ступеньки (на рисунке показаны стрелками) на уровне фона с двух сторон от структурного рефлекса  $(200)_{GaAs}$ , вблизи направления [200] при  $2\theta = 33.6^{\circ}$  присутствует широкое диффузное отражение (FWHM = 0.2 rad). Анализ показал, что диффузное рассеяние обусловлено неупорядоченными структурными фрагментами с характерным размером  $L_d \approx 7.8$  Å. Особенности расположения ступенек в рентгенограмме, почти равные расстояния от селективного рефлекса (200)<sub>GaAs</sub> до каждой из них позволяют предположить, что ступеньки являются сателлитами структурной линии (200)<sub>GaAs</sub>. Сателлиты свидетельствуют о периодическом расположении структурных фрагментов, вызывающих диффузное рассеяние при  $2\theta = 33.6^{\circ}$  вокруг направления [200], т.е. структура подложки является модулированной. Поскольку решетка подложки кубическая (решетка типа сфалерита), период модуляции можно определить из углового расстояния  $\Delta \theta$  (в радианах) между сателлитом и основным максимумом отражения (HKL) на рентгенограмме по формуле  $S = aH \operatorname{tg} \theta / [(H^2 + K^2 + L^2)\Delta\theta], \theta$  — угол рассеяния, а — постоянная решетки подложки [13]. Для данной подложки  $S \approx 16.3$  Å, т.е.  $S \approx 2L_d$ .

Рентгенограмма выращенной эпитаксиальной пленки существенно отличалась от рентгенограммы подложки.



**Рис. 3.** Рентгенограмма эпитаксиальной пленки твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  ( $0 \le x \le 0.80$ ).

При сохранении немонотонности фона его уровень в пленке по сравнению с уровнем фона подложки в малых углах рассеяния упал на 5%, а в средних и больших углах вырос на 70 и 80% соответственно. Также выросла интенсивность основных рефлексов (200) GaAs и (400)<sub>GaAs</sub> на 5 и 20% соответственно, отношение интенсивности по  $\alpha_1$ - и  $\alpha_2$ -излучениям рефлекса (400)<sub>GaAs</sub> нарушилось и стало  $I(\alpha_1) \neq 2I(\alpha_2)$  (рис. 3, вставка), ступеньки сглаживались со стороны малых углов рассеяния (рис. 3). Все это свидетельствует о том, что поверхность подложки покрыта пленкой заметной толщины. Отсутствие в рентгенограмме других структурных рефлексов показывает совпадение ориентации пленки с ориентацией подложки, т.е. (100). Увеличение интенсивности основных рефлексов (200)<sub>GaAs</sub> и (400)<sub>GaAs</sub> и уровня неупругого фона начиная со средних углов рассеяния можно объяснить различием электронной структуры и элементного состава пленки и подложки. Как известно, рентгеновские лучи рассеиваются электронами ионов материала [13]. Без учета количества электронов заполненных внутренних оболочек в системе GaAs число обобщенных валентных электронов в р-состоянии составляет 4 единицы  $(4p^{1} - и 4p^{3} - состояния Ga и As$ соответственно). В случае ZnSe количество обобщенных электронов в результате *s*-*p*-гибридизации внешних орбиталей доходит до 6 единиц [14]. Если некоторые слои в системе GaAs заменены слоями ZnSe или выращенная пленка имеет состав  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ , то это приводит к увеличению интенсивности основных рефлексов типа НОО и изменению уровня неупругого фона при средних и дальних углах рассеяния. Так как в рентгенограмме минимум уровня неупругого фона достигается при условии  $z_{\text{sample}} > z_{\text{anod}}$  [13] ( $z_{\text{sample}}, z_{\text{anod}}$  — порядковый номер химических элементов атомов пленки и материала анода соответственно), в нашем случае использовано  $CuK_{\alpha}$ излучение медного анода. В составе пленки имеется элемент Zn, который в Периодической системе находится рядом с медью. Это приводит к заметному увеличению сечения неупругого рассеяния рентгеновских лучей электронами ионов материала, следствием которого является рост уровня фона в рентгенограмме. Кроме того, существенное различие имеется в параметрах решетки пленки и подложки. Параметры кристаллической решетки пленки и подложки перпендикулярно плоскости слоя определялись по структурным линиям (200)<sub>GaAs</sub> и (400)<sub>GaAs</sub> с использованием функции Нельсона–Райли  $1/2(\cos^2\theta/\sin\theta + \cos^2\theta/\theta)$  с экстраполяцией к  $\theta = 90^{\circ}$  [15]. Параметры решетки пленки ( $a_f$ ) и подложки  $(a_s)$  составляли  $a_f = 5.6544$  и  $a_s = 5.6465$  Å соответственно. Рассогласование постоянных решеток  $\xi = 2|a_s - a_f|/(a_s + a_f) = 0.0014$ . Точность определения межплоскостных расстояний и параметров решетки составляла  $\sim 0.0001$  Å.

Таким образом, выращенная эпитаксиальная пленка представляет собой твердый раствор замещения вида  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ .

3.2. Рентгеновский микрозондовый анализ химического состава твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  (0  $\le x \le 0.80$ ). Исследования химического состава поверхности и скола выращенных эпитаксиальных слоев  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  были проведены на рентгеновском микроанализаторе "Jeol" JCM 5910 LV-Japan. Результаты рентгеновского микроанализа и растровых картин по сколу и по поверхности показывают (рис. 4), что распределение компонентов по поверхности эпитаксиального слоя однородное, а в объеме твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  неоднородное с плавно изменяющимся составом. Вся поверхность подложки была покрыта прочно соединенной с ней пленкой, а поверхность слоя была зеркальная. Как видно из рис. 4, а, эпитаксиальный слой является сплошным. Рис. 4, b, c свидетельствует об образовании подслоя твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ , обеспечивающего достаточную адгезию с GaAs-подложкой, что является предметом дальнейшего исследования. Zn (рис. 4, d) и Se (рис. 4, e) содержатся по всей толщине слоя.

На основе результатов рентгеновского микрозондового анализа был определен профиль распределения молекул компонентов по глубине эпитаксиального слоя (рис. 5). Из рис. 5 видно, что с ростом толщины твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  мольное содержание ZnSe в эпитаксиальном слое сначала быстро растет, достигая максимального значения при x = 0.80, что возможно объясняется высокой перенасыщенностью раствора-расплава на фронте кристаллизации селенидом цинка. Дальше мольное содержание ZnSe медленно спадает, достигая значения x = 0.04 на приповерхностной области пленки. Приповерхностная область пленки в основном характеризуется параметрами, присущими GaAs (рис. 1, a). Поскольку выращивание эпитаксиального слоя осуществляется из ограниченного объема раствора-расплава, с ростом пленки после интенсивного внедрения в твердую фазу молекул ZnSe их содержание в растворе-расплаве уменьшается, что обусловливает в дальнейшем постепенное снижение мольного содержания ZnSe в твердой фазе. На глубине до  $2 \mu m$  от поверхности пленки мольное содержание ZnSe не превышает 10%. Таким образом, выращенная пленка представляет собой варизонный твердый раствор замещения  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  ( $0 \le x \le 0.80$ ) с плавно изменяющимся составом. Между подложкой и приповерхностной областью пленки образуется широкозонный слой, обогащенный ZnSe (рис. 1, *b*).



**Рис. 4.** Растровые картины скола эпитаксиального слоя  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ , полученные методами вторичной электронной эмиссии (SEI) (*a*) и рентгеновского микроанализа: Ga  $K_{\alpha}$  (*b*), As  $K_{\alpha}$  (*c*), Zn  $K_{\alpha}$  (*d*) и Se  $K_{\alpha}$  (*e*).



**Рис. 5.** Профиль распределения молекул GaAs (1) и ZnSe (2) в эпитаксиальном слое твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ . d = 0 соответствует границе пленка-подложка.

3.3. Вольт-амперные характеристики гетероструктур *n*-GaAs-*p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0 \le x \le 0.80$ ). Для исследования вольт-амперной характеристики гетероструктур *n*-GaAs-*p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0 \le x \le 0.80$ ) путем вакуумного напыления серебра к структуре создавались омические контакты. Типичная вольт-амперная характеристика и ее прямая ветвь, измеренные при комнатной температуре, представлены на рис. 6. Структура имеет хорошие выпрямляющие свойства с коэффициентом выпрямления, определяемым как отношение силы прямого тока ( $I_{dir}$ ) к обратному ( $I_{rev}$ ) при одинаковых значениях приложенного напряжения  $k = I_{dir}/I_{rev}$ , принимающим значения от 2 до 90 при изменении подаваемого напряжения от 0.1 до 2 V.

Из анализа вольт-амперной характеристики следует, что ее начальный участок хорошо описывается экспоненциальной зависимостью вида

$$I = I_0 \exp\left(\frac{qV}{ckT}\right) \tag{9}$$

с предэкспоненциальным множителем  $I_0 = 0.164 \,\mu$ А и показателем экспоненты c = 4.1. За экспоненциальным участком следуют участки со степенными зависимостями тока от напряжения: например, в диапазоне напряжения от 0.4 до 0.8 V наблюдается более резкая зависимость  $I = 323V^4$ , а затем до 1.4 V — квадратичная зависимость  $I = 195V^2$ , которая сменяется более слобой зависимостью  $I = 262V^{1.5}$ . Такую зависимость можно качественно объяснить в рамках модели двойной инжекции для  $n-p-p^+$ -структуры при условии существования минимума в распределении концентрации неравновесных носителей (n(x)) в высокоомной *p*-базе [16]. Только в этом случае возможно наблюдение зависимости  $I \sim V^4$ , которая реализуется



**Рис. 6.** Вольт-ампертная характеристика структур *n*-GaAs*p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0 \le x \le 0.80$ ) (*a*) и ее прямая ветвь в логарифмическом масштабе (*b*).

при условии, когда один инжектирующий переход идеальный, а второй — неидеальный. Исследованную структуру можно представить в виде  $R_{\Omega} - n - p - p^{+} - R_{\Omega}$ (рис. 7) с базовыми областями, состоящими из сравнительно низкоомной подложки n-(GaAs), широкозонной высокоомной эпитаксиальной пленки твердого раствора p-(GaAs) $_{1-x}$ (ZnSe) $_x$  (0.20  $\leq x \leq$  0.80) и сравнительно низкоомной пленки твердого раствора  $p^+$ -(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> (0.04  $\leq x \leq 0.10$ ) (рис. 5), инжектирующими переходами  $n-(GaAs)-p(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ , p-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>- $p^+$ -(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> и омическими контактами R<sub>Ω</sub>. По-видимому, в нашем случае в качестве идеального контакта выступает  $p-p^+$ -переход, так как на этом переходе имеется барьер для электронов, возникающий за счет разницы ширины запрещенной зоны p- и  $p^+$ -областей, и ток через этот переход при небольших уровнях инжекции будет иметь только дырочную составляющую. А в качестве неидеального контакта выступает *n*-*p*-переход. Только в этом случае зависимость концентрации неравновесных носителей на границах высокоомной р-области будет иметь следующий вид:  $n(0) \sim \sqrt{I} < n(d) \sim I$  (рис. 7), а выражение для минимальной концентрации в этой области принимает вид [16]

$$n_{\min} = 2\sqrt{n(0)n(d)} \exp\left(-\frac{d}{2L}\right) \sim I^{3/4}, \qquad (10)$$

где d — толщина высокоомной p-базы, L — диффузионная длина основных носителей. Полное падение напряжения в такой структуре складывается из падения напряжения на n-p- и  $p-p^+$ -переходах, высокоомной p-базе и относительно низкоомных n- и  $p^+$ -областях:  $V = V_{n-p} + V_{p-p^+} + V_p + V_n + V_{p^+}$ . Тогда вольт-амперная характеристика будет иметь вид [16]

$$I = I_0 \exp\left(\frac{qV}{ckT}\right) + AV^4 + CV, \tag{11}$$

где *A* и *C* — постоянные, зависящие от электрофизических параметров материала.

При сравнительно небольших напряжениях первое слагаемое в (11) играет определяющую роль, поэтому на начальном участке мы наблюдаем экспоненциальную зависимость с c = 4.1 (9). С ростом уровня инжекции реализуется ситуация с определяющей ролью падения напряжения на высокоомной р-базе, и вольтамперная характеристика приобретает вид  $I = 323 V^4$ . С дальнейшим ростом напряжения барьер на  $p-p^+$ переходе для электронов изменяется, и инжектирующий переход перестает быть идеальным, т.е. ток через этот переход будет иметь не только дырочную, но и электронную составляющую и  $n(d) \sim \sqrt{I}$ . Тогда реализуется ситуация, когда в *p*-базе имеется минимум в распределении концентрации неравновесных носителей (10), но  $n_{\min} \sim I^{1/2}$  и соответственно зависимость тока от падения напряжения будет иметь вид  $I \sim (V - V_0)^2$ , где  $V_0 = V_{n-p} + V_{p-p^+} + V_n + V_{p^+} - V_D$ , что соответствует параболической зависимости  $I = 195V^2$  на участке экспериментальной вольт-амперной характеристики



Рис. 7. Схема исследованной структуры  $R_{\Omega}$ -*n*-GaAs*p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>-*p*<sup>+</sup>-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub>- $R_{\Omega}$ . 1 — металлические контакты ( $R_{\Omega}$ ), 2 — слой *n*-GaAs (подложка), 3 — область объемного заряда инжектирующего перехода *n*-GaAs-*p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0 \le x \le 0.80$ ), 4 — высокоомный эпитаксиальный слой твердого раствора *p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0.20 \le x \le 0.80$ ), 5 — область объемного заряда инжектирующего перехода *p*-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0.20 \le x \le 0.80$ )*p*<sup>+</sup>-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0.04 \le x \le 0.10$ ), 6 — низкоомный эпитаксиальный слой твердого раствора *p*<sup>+</sup>-(GaAs)<sub>1-x</sub>(ZnSe)<sub>x</sub> ( $0.04 \le x \le 0.10$ ).

от 0.8 до 1.2 V. V<sub>D</sub> — разность потенциала Дембера, который определяется выражением

$$V_D = \frac{kT}{q} \frac{b-1}{b+1} \ln \frac{p(d)}{p(0)},$$
 (12)

где  $b = \mu_n / \mu_p$  — отношение подвижностей электронов и дырок.

И наконец, с дальнейшим ростом уровня инжекции модуляция сопротивления высокоомной базы уменьшается и существенную роль играют низкоомные области, что и приводит к почти омической зависимости  $I = 262V^{1.5}$ .

3.4. Фотолюминесценции эпитаксиального слоя твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  $(0 \le x \le 0.80)$ . На рис. 8 приведен спектр фотолюминесценции поверхности эпитаксиального слоя



**Рис. 8.** Спектр фотолюминесценции эпитаксиального слоя твердого раствора (GaAs) $_{1-x}$ (ZnSe) $_x$  при температуре 5 К.



**Рис. 9.** Энергетическая зонная диаграмма твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x \ (0 \le x \le 0.05)$  с размытой полосой энергетических уровней  $\Delta E_{i,ZnSe}$ .

 $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ . Возбуждение фотолюминесценции производилось лазерным излучением ( $\lambda_{\text{laser}} = 325 \text{ nm}$ ) со стороны эпитаксиального слоя при температуре жидкого слоя (5К), сигнал регистрировался на установке СДЛ-2. Как видно из рис. 8, спектр фотолюминесценции твердого раствора имеет широкую полосу, охватывающую практически весь видимый диапазон спектра излучения от 400 до 760 nm с узким пиком излучения при  $\lambda_{max} = 465 \text{ nm}$ . Этот пик соответствует ширине запрещенной зоны ZnSe —  $E_{ph} = E_{g,ZnSe} = 2.67$  eV. Явное выделение пика излучения на фоне широкого спектра, по-видимому, свидетельствует о возникновении размытой полосы энергетических уровней ( $\Delta E_{i, ZnSe}$ ), расположенной в валентной зоне твердого раствора  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$   $(0 \le x \le 0.05)$  (рис. 9). Поскольку подаваемое лазерное излучение с энергией 3.82 eV практически полностью поглощается на приповерхностной области эпитаксиального слоя толщиной  $\sim 1\,\mu m$ , люминесцентное излучение происходит из подслоя пленки, где мольное содержание ZnSe составляет  $\sim 4-5\%$ (рис. 5). Следовательно, размытая полоса энергетических уровней обусловлена связями Zn-Se (ZnSe находится в ковалентной связи с тетраэдрической решетой матрицы арсенида галлия) (рис. 1, *a*). Ширина размытия энергетических уровней E<sub>i.ZnSe</sub>, оцененная по полуширине пика люминесцентного излучения, составляет  $\Delta E_{i,\text{ZnSe}} \approx 0.09 \,\text{eV}.$ 

#### 4. Заключение

Таким образом, показана принципиальная возможность выращивания совершенных монокристаллических пленок твердого раствора замещения  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$  с плавно изменяющимся составом  $0 \le x \le 0.80$ , кристаллографической ориентацией (100) на монокристаллических подложках GaAs методом жидкофазной эпитаксии из оловянного раствора-расплава. Рассогласование постоянных решеток пленки твердого раствора (GaAs)\_{1-x}(ZnSe)\_x ( $0 \le x \le 0.80$ ) ( $a_f$ ) и подложки GaAs ( $a_s$ ) составляло  $\xi = 2|a_s - a_f|/(a_s + a_f) = 0.0014$ .

Молекулы ZnSe в твердом растворе  $(GaAs)_{1-x}(ZnSe)_x$ ( $0 \le x \le 0.05$ ) образуют размытую полосу энергетических уровней с шириной ~ 0.09 eV, расположенную в валентной зоне твердого раствора. Выращенные тонкие эпитаксиальные слои могут быть использованы как фотоактивный материал для проектирования оптоэлектронных приборов, работающих в широкой видимой области спектра излучения.

### Список литературы

- А.Н. Баранов, Б.Е. Джуртанов, А.Н. Именков, А.А. Рогачев, Ю.М. Шерняков, Ю.П. Яковлев. ФТП 20, 12, 2217 (1986).
- [2] G. Bougnot, F. De Lannoy. J. Electrochem. Soc. 135, 783 (1988).

- [3] A. Mabbit, A. Parker. Sens. Rev. 16, 3, 38 (1996).
- [4] В.М. Калыгина, А.В. Тяжев, Т.М. Яскевич. ФТП 43, 7, 975 (2009).
- [5] С.П. Козырев. ФТП 43, 7, 943 (2009).
- [6] М.С. Саидов. Гелиотехника 5, 48 (1997).
- [7] М.С. Саидов. Гелиотехника 3, 52 (1999).
- [8] А.С. Саидов, А.Ш. Раззаков, К.Г. Гаимназаров. Письма в ЖТФ 27, 22, 86 (2001).
- [9] A.S. Saidov, A.Sh. Razzakov, V.A. Risaeva, E.A. Koschanov. Mater. Chem. Phys. 68, 3 (2001).
- [10] В.М. Андреев, Л.М. Долгинов, Д.Н. Третьяков. Жидкостная эпитаксия в технологии полупроводниковых приборов. Сов. радио, М. (1975). 328 с.
- [11] М. Хансен, К. Андерко. Структуры двойных сплавов. Металлургия, М. (1962). Т. II. 1488 с. [М. Hansen, K. Anderko. Constitution of binary alloys. Toronto–London–N.Y. (1958). V. II].
- [12] А.С. Саидов, М.С. Саидов, Э.А. Кошчанов. Жидкостная эпитаксия компенсированных слоев арсенида галлия и твердых растворов на его основе. Фан, Ташкент (1986). 127 с.
- [13] А.А. Русаков. Рентгенография металлов. Атомиздат, М. (1977). 480 с.
- [14] Т.И. Красовицкая. Электронные структуры атомов и химическая связь. Просвещение, М. (1980). 224 с.
- [15] С.С. Горелик, Л.Н. Росторгуев, Ю.А. Скаков. Рентгенографический и электронографический анализ. Металлургия, М. (1970). 366 с.
- [16] Э.И. Адирович, П.М. Карагеоргий-Алкалаев, А.Ю. Лейдерман. Токи двойной инжекции и полупроводниках. Сов. радио, М. (1978). 320 с.