## Влияние наличия достаточно высокой концентрации фосфора на концентрационное распределение галлия в кремнии

© М.К. Бахадирханов, Н.Ф. Зикриллаев, С.Б. Исамов, Х.С. Турекеев, С.А. Валиев

Ташкентский государственный технический университет,

100095 Ташкент, Узбекистан

E-mail: bahazeb@yandex.ru

Поступила в Редакцию 9 апреля 2021 г. В окончательной редакции 11 сентября 2021 г. Принята к публикации 20 сентября 2021 г.

Установлено, что в кремнии, предварительно легированном высокой концентрацией фосфора, при диффузии галлия происходит существенное увеличение растворимости галлия. Полученные результаты объясняются взаимодействием атомов галлия и фосфора, в результате которого формируются квазинейтральные молекулы  $[P^+Ga^-]$ . Предполагается, что образование таких квазинейтральных молекул  $[P^+Ga^-]$  стимулирует формирование бинарных элементарных ячеек  $Si_2GaP$  в решетке кремния. Показано, что достаточно большая концентрация таких элементарных ячеек может привести к существенному изменению электрофизических параметров кремния и к возможности получения нового материала на основе кремния.

Ключевые слова: кремний, легирование, фосфор, галлий, диффузия.

#### DOI: 10.21883/FTP.2022.02.51962.9666

#### 1. Введение

Взаимодействие примесных атомов между собой в кристаллической решетке представляет собой особый научный и практический интерес. Благодаря таким взаимодействиям стимулируется формирование различных видов моноатомных нано- и микрокластеров [1–3], на основе которых возможно создание объемно наноструктурированных полупроводниковых материалов, которые практически невозможно получить другими технологическими методами. Кластеры примесных атомов с различной природой (электронейтральные, магнитные, многозарядные и т.д.) позволяют получить материал с уникальными электрофизическими параметрами и функциональными возможностями [4–7].

Исследование взаимодействия элементов III и V групп в решетке кремния представляет большой интерес. Во-первых, в результате таких взаимодействий можно формировать бинарные нанокластеры с различным составом, структурой и природой; во-вторых, благодаря очень высокой растворимости элементов III и V групп  $(N \ge 10^{20}-10^{21}~{\rm cm}^{-3})$  возможно создание бинарных кластеров с достаточно высокой концентрацией, которые могут существенно влиять на энергетическую структуру кремния. Наконец, в-третьих, из-за достаточно низкого коэффициента диффузии этих элементов в кремнии  $(D \sim 10^{-12}-10^{-13}~{\rm cm}^2/{\rm c})$  удается формировать бинарные кластеры как в приповерхностной области, так и в объеме кристалла с необходимой толщиной [8–10].

Поэтому цель данной работы заключалась в изучении взаимодействия атомов фосфора (P) и галлия (Ga) в кремнии при последовательной диффузии этих примесей.

### 2. Технология изготовления образцов и методы их исследования

В качестве исходного материала был использован монокристаллический кремний КЭФ-100 ( $N_P\sim 10^{13}\,{\rm cm^{-3}}$ ) с содержанием кислорода  $N_{\rm O_2}\approx (5-6)\cdot 10^{17}\,{\rm cm^{-3}}$  и плотностью дислокаций  $N_D\sim 10^3\,{\rm cm^{-2}}$ . Размер образцов составлял  $V\sim 1\times 4\times 8\,{\rm mm}$ . После необходимых механических и химических обработок образцов проводилась диффузия фосфора из нанесенного слоя фосфорнокислого аммония на воздухе при  $T=1000^{\circ}{\rm C}$  в течение  $t=2\,{\rm y}$ . После диффузии во всех образцах снималось с поверхности фосфоросиликатное стекло методом травления на HF и NH<sub>4</sub>F. При этом концентрация фосфора на поверхности образцов составляла  $N_P=2\cdot 10^{20}\,{\rm cm^{-3}}$ .

Диффузия галлия в кремнии (КЭФ-100) проводилась из газовой фазы при температуре  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$  в течение 4 ч. Такой выбор условий диффузии галлия диктовался тем, чтобы получить максимальную концентрацию на поверхности и в объеме кремния.

Затем в образцах, легированным фосфором, проводилась диффузия галлия при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$  в течение 4 ч. При этом одновременно подвергались термоотжигу образцы кремния, легированного фосфором (без галлия), также при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ , t=4 ч, чтобы определить изменение концентрационного распределения фосфора при дополнительных отжигах.

Таким образом, получилось 4 партии образцов: I — образцы после диффузия фосфора при  $T=1000^{\circ}\mathrm{C}$ , t=2 ч; II — образцы, легированные галлием при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ , t=4 ч, которые предварительно легировались фосфором при  $T=1000^{\circ}\mathrm{C}$ , t=2 ч; III — контрольные образцы, легированные фосфором ( $T=1000^{\circ}\mathrm{C}$ , t=2 ч), отожженные при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ , t=4 ч; IV — контрольные

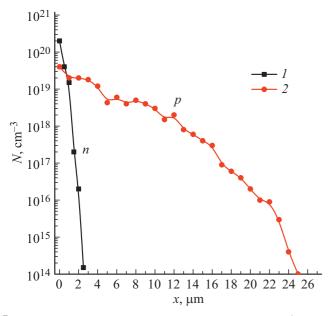
образцы, легированные только галлием при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{ч}$ , в которых не проводилась диффузия фосфора.

Концентрационное распределение снималось с помощью 4-зондового метода послойным снятием слоя по 1 мкм методом химического травления. При этом предполагалось, что все введенные примесные атомы фосфора и галлия находятся в электрически активном состоянии. При расчете концентрации фосфора и галлия (электронов и дырок) учитывалось изменение подвижности носителей заряда от концентрации примесных атомов [11]. Ошибка измерения не превышала 10%.

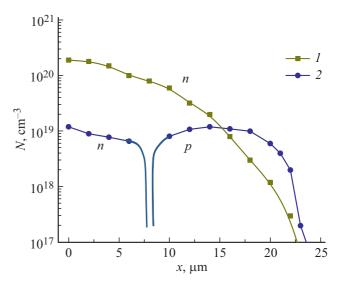
#### 3. Результаты исследования

На рис. 1 представлено концентрационное распределение атомов фосфора в кремнии после диффузии  $T=1000^{\circ}\mathrm{C},\ t=2\,\mathrm{ч}.$  Также на рисунке представлено концентрационное распределение галлия после диффузии при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C},\ t=4\,\mathrm{ч}$  в образцах КЭФ-100. Как видно из экспериментальных результатов, концентрация фосфора в приповерхностной области составляет  $N_{\mathrm{P}}=2\cdot10^{20}\,\mathrm{cm}^{-3},\$ а на глубине  $x=2.5\,\mathrm{мкм}$  его концентрация уменьшается до  $\sim10^{14}\,\mathrm{cm}^{-3}$  (кривая I), при этом образцы все время остаются n-типа. Это полностью соответствует литературным данным [12-14].

В то же время поверхностная концентрация галлия после диффузии при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ , t=4 ч достигает  $4\cdot 10^{19}~\mathrm{cm^{-3}}$ , она монотонно уменьшается на глубине образца и при x=25 мкм составляет  $\sim 10^{14}~\mathrm{cm^{-3}}$ . Установлено, что при этом в области распределения галлия



**Рис. 1.** Концентрационное распределение электронов (атомов фосфора) и дырок (галлия) в решетке кремния, диффундированных независимо друг от друга: I — распределение электронов (фосфора) при  $T=1000^{\circ}\mathrm{C},\ t=2\,\mathrm{y};\ 2$  — распределение дырок (галлия) при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C},\ t=4\,\mathrm{y}.$ 

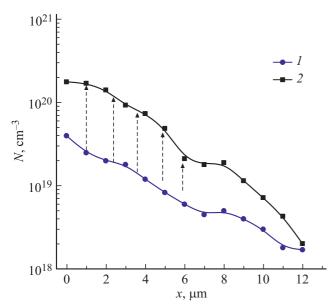


**Рис. 2.** Концентрационное распределение электронов (фосфора) в образцах, дополнительно отожженных при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ , t=4 ч (кривая I); концентрационное распределение носителей заряда в образцах, легированных галлием, предварительно легированных фосфором (кривая 2). n- и p-тип проводимости образцов при данной глубине.

образцы остаются p-типа. Эти данные также подтверждают работы [15,16]. Таким образом, концентрационное распределение фосфора и галлия при их диффузии существенно отличаются друг от друга.

На рис. 2 представлены концентрационное распределение фосфора в контрольных образцах, которые подвергались дополнительному термоотжигу при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{u}$  (кривая I), а также концентрационное распределение носителей заряда в образцах кремния, легированных галлием при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{u}$ , которые были предварительно легированы фосфором при  $1000^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=2\,\mathrm{u}$  (кривая 2). Как видно из рисунка, в результате дополнительного отжига при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{u}$  поверхностная концентрация фосфора незначительно уменьшается, а глубина проникновения достигает  $x=25\,\mathrm{mkm}$  (кривая I), в области  $x=0-25\,\mathrm{mkm}$  образцы приобретают I0-тип проводимости.

Концентрационное распределение в образцах, легированных галлием при  $t=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{ч}$ , после легирования фосфором при  $1000^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=2F\,\mathrm{ч}$  (кривая 2) показывает, что в исследуемых образцах до глубины  $x=7.5-8\,\mathrm{mkm}$  имеется n-тип проводимости. При этом концентрация электронов (фосфора) уменьшается, а при  $x>7.5-8\,\mathrm{mkm}$  образцы приобретают p-тип проводимости. В области  $x=7.5-10\,\mathrm{mkm}$  концентрация дырок незначительно увеличивается, в области  $x=8-15\,\mathrm{mkm}$  концентрация дырок (галлия) практически остается постоянной, а при  $x>17\,\mathrm{mkm}$  достаточно резко уменьшается. Практически во всех образцах получается аналогичный результат. Эти результаты показывают, что при диффузии галлия (при наличии высокой концентрации фосфора) концентрация фосфора в области



**Рис. 3.** Концентрационное распределение дырок (галлия) при отсутствии (кривая 1) и при наличии (кривая 2) фосфора.

x = 0 - 7.5 мкм уменьшается на 1 - 1.5 порядка, затем концентрация галлия становится больше, чем концентрация фосфора, и материал обладает р-типом проводимости. Хотя, как видно из рис. 2 (кривая 1), концентрация фосфора до области 15 мкм больше, чем концентрация галлия. Эти результаты дают возможность предполагать, что наличие фосфора в кремнии приводит к повышению концентрации галлия. На основе полученных результатов (см. рис. 2, кривые 1 и 2) вычислялось значение концентрации галлия по глубине образца при наличии фосфора. Расчет проводился исходя из уравнения нейтральности  $N_{\rm Ga}=n_0-n_1$  в области  $x=0-7.5\,{\rm MKM}$ , где  $n_0$  — концентрация электронов в образцах, легированных фосфором, отожженных дополнительно при T = 1250°C, t = 4ч,  $n_1$  — концентрация электронов в образцах, легированных галлием при наличии фосфора, а в области x > 7.5 мкм.  $N_{\rm Ga} = n_2 + p$ , где  $n_2$  — концентрация электронов в образцах кремния, легированных фосфором и отожженных при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{y}$ , в данной области x, p — концентрация дырок в этой области.

На рис. З представлены концентрационное распределение атомов галлия при диффузии  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{u}$  в отсутствие диффузии фосфора, а также расчетное концентрационное распределение атомов галлия при таких же условиях диффузии в образцах, которые были предварительно легированы фосфором при  $1000^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=2\,\mathrm{u}$ . Из этих результатов следует, что независимо от одинаковых условий диффузионного легирования во всех материалах концентрационное распределение атомов галлия в 4-6 раз больше в образцах, дополнительно легированных фосфором, чем в образцах без фосфора. Это означает, что наличие достаточно высокой концентрации фосфора существенно увеличивает

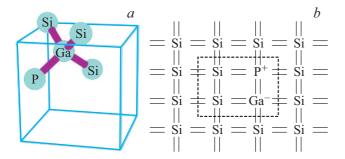
растворимость атомов галлия. Также следует отметить, что глубина залегания галлия в образцах, легированных фосфором, меньше (2-3 мкм), чем в образцах без фосфора. Полученные экспериментальные данные частично подтверждают результаты работ [17,18], несмотря на то что там исследовалось взаимодействие фосфора с бором.

#### 4. Обсуждение результатов

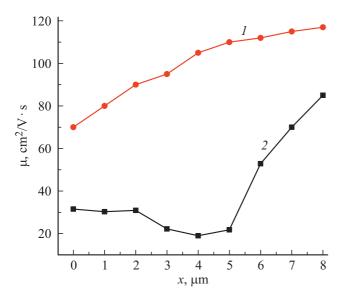
Полученные экспериментальные результаты невозможно объяснить взаимной компенсацией донорных (фосфор) и акцепторных (галлий) примесных атомов. При этом атомы фосфора и галлия в решетке кремния распределены хаотически, и эти атомы пространственно разделены. Это не должно приводить к повышению концентрации атомов галлия при наличии атомов фосфора. Поэтому можно предполагать, что это явление связано с взаимодействием атомов фосфора и галлия. Так как атомы фосфора в решетке кремния находятся в узлах кристаллической решетки в виде положительно заряженного иона Р+, создавая дополнительные электроны в зоне проводимости, значение которого равно NP<sup>+</sup>. Наличие достаточно большой концентрации положительно заряженных атомов фосфора (Р+) практически создает электрические потенциалы, распределенные от поверхности кристалла по глубине образца в кремнии, что стимулирует повышение атомов галлия в процессе диффузии, которые в кремнии действуют как акцепторная примесь в виде отрицательного иона Ga-. Поэтому можно предполагать, что в результате таких взаимодействий в решетке кремния появляются донорно-акцепторные комплексы, т.е. квазимолекулы в виде  $[P^+Ga^-]$ .

Такие комплексы могут существовать только в случаях, когда атомы фосфора и галлия находятся рядом, т. е. они занимают соседние два узла в решетке кремния (рис. 4, a). Другое положение атомов галлия и фосфора в решетке кремния не обеспечивает стабильного образования комплексов между этими примесными атомами. Образование таких электрически нейтральных комплексов [Р+Gа-] приводит систему к более выгодному термодинамическому состоянию, чем в случае, когда атомы этих примесей удалены друг от друга. При образовании комплексов, во-первых, существенно уменьшается концентрация носителей заряда как в зоне проводимости, так и в валентной зоне, т.е. степень дефектности кристалла уменьшается; во-вторых, электрические потенциалы, которые создаются вокруг каждого иона, экранируются между собой, что опять приводит к понижению степени дефектности кристалла.

Все эти факторы стимулируют образование комплексов  $[P^+Ga^-]$ , так как наличие достаточно высокой концентрации фосфора в кремнии создает более благоприятные условия для повышения концентрации вновь диффундирующих атомов галлия. Доказательством этого предположения служат следующие результаты иссле-



**Рис. 4.** Квазимолекулы  $Ga-P^+$  (*a*), бинарные электронейтральные решетки типа  $Si_2P^+Ga^-$  в кремнии (*b*).



**Рис. 5.** Изменение подвижности электронов в кремнии, легированном фосфором (1), и в кремнии (предварительно легированном фосфором), легированном галлием (2).

дования. Была проведена диффузия галлия в кремнии при  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$  в течение  $t=4\,\mathrm{ч}$ , но с поверхностной концентрацией фосфора  $N_{\mathrm{P}}\sim 10^{17}\,\mathrm{cm}^{-3}$ , т. е. значительно меньше, чем растворимость галлия при данной темпертуре. Такие образцы были получены шлифовкой поверхности кремния, легированного фосфором при  $1000^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=2\,\mathrm{ч}$ , а затем отожженые при температуре  $T=1250^{\circ}\mathrm{C}$ ,  $t=4\,\mathrm{ч}$ . Как показали результаты экспериментов, в этом случае никакого повышения растворимости атомов галлия не было обнаружено. В результате исследования было установлено, что заметное повышение растворимости галлия происходит только тогда, когда концентрация атомов фосфора  $N_{\mathrm{P}} \geq N_{\mathrm{Ga}}$ .

Таким образом, можно утверждать, что повышение растворимости атомов галлия в кремнии с повышенной концентрацией фосфора связано с образованием комплексов в виде электрически нейтральных молекул в решетке кремния. Подтверждением этого могут служить результаты исследования подвижности носителей заряда по толщине образца методом Ван-дер-Пау (рис. 5). Как

видно из рисунка, несмотря на то что до  $8\,\mathrm{mkm}$  образцы кремния (предварительно легированного фосфором), легированного галлием и кремния, легированного фосфором без галлия, имеют n-тип проводимости, но подвижность электронов в кремнии с комплексами [GaP] в 2-3 раза меньше, чем подвижность электронов в образцах, легированных только фосфором. Также следует отметить, что концентрация электронов в образцах, легированных только фосфором, почти на порядок больше, чем концентрация электронов в образцах, легированных фосфором и галлием.

При этом также следует отметь следующий интересный факт, связанный с образованием комплексов  $[P^+Ga^-]$ , которые находятся в соседних узлах решетки кремния. При образовании таких комплексов в решетке формируются новые бинарные электрически нейтральные решетки типа  $Si_2P^+Ga^-$  (рис. 4, b).

#### 5. Заключение

В работе показано, что в кремнии, предварительно легированном высокой концентрацией фосфора, при диффузии галлия происходит существенное увеличение растворимости галлия. Полученные результаты объясняются взаимодействием атомов галлия и фосфора, в результате которого, формируются квазинейтральные молекулы  $[P^+Ga^-]$ . Предположено, что образование таких квазинейтральных молекул  $[P^+Ga^-]$  стимулирует формирование бинарных элементарных ячеек  $Si_2GaP$  в решетке кремния. Формирование этих бинарных элементарных ячеек с достаточно высокой концентрацией, и изучение их влияния на фундаментальные параметры кремния представляют большой практический и научный интерес.

#### Конфликт интересов

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов.

#### Список литературы

- G.W. Ludwig, H.H. Woodbury, R.O. Carlson. J. Phys. Chem. Sol., 8, 490 (1959).
- [2] J. Kreissl, W. Gehlhoff. Phys. Status Solidi B, 145, 609 (1988).
- [3] М.Г. Мильвидский, В.В. Чалдышев. ФТП, **32** (5), 513 (1998).
- [4] M.K. Bahadirkhanov, B.K. Ismaylov, K.A. Ismailov, N.F. Zikrillaev, S.B. Isamov. Int. J. Adv. Sci. Techn., 29 (9), 6308 (2020).
- [5] M.K. Bakhadyrkhanov, K.S. Ayupov, G.Kh. Mavlyanov, S.B. Isamov. Semiconductors, 44 (9), 1145 (2010).
- [6] М.К. Бахадирханов, Б.А. Абдурахманов, Х.Ф. Зикриллаев. Приборы, **5** (215), 39 (2018).
- [7] M.K. Bakhadyrkhanov, Kh.M. Iliev, G.Kh. Mavlonov, K.S. Ayupov, S.B. Isamov, S.A. Tachilin. Techn. Phys., 64 (3) 385 (2019).
- [8] M.K. Bakhadyrhanov, U.X. Sodikov, Kh.M. Iliev, S.A. Tachilin, Tuerdi Wumaier. Mater. Phys. Chem., 1, 89 (2019).

- [9] Л.И. Гречихин, С.Д. Латушкина, В.М. Комаровская, Ю. Шмермбекк. Упрочняющие технологии и покрытия, 9, 5 (2015).
- [10] M.K. Bakhadirkhanov, Sh.I. Askarov, N. Norkulov. Phys. Status Solidi A, 142, 339 (1994).
- [11] E.M. Conwell. Proc. IRE, 46 (6), 1281 (1958).
- [12] A. Florakis, T. Janssens, N. Posthuma, J. Delmotte, B. Douhard, J. Poortmans, W. Vandervorst. Energy Procedia, 38, 263 (2013).
- [13] E. García-Tabarés, D. Martín, I. García, I. Rey-Stolle. Sol. Energy Mater. Sol. Cells, 116, 61 (2013).
- [14] Л.Н. Александров, Т.В. Бондарева, Г.А. Качурин, И.Е. Тысченко. ФТП, **25** (2), 227 (1991).
- [15] Д.С. Королев, А.Н. Михайлов, А.И. Белов, В.К. Васильев, Д.В. Гусейнов, Е.В. Окулич. ФТП, 50 (2), 274 (2016).
- [16] T. Ahlgren, J. Likonen, J. Slotte, J. Raisanen, M. Rajatora, J. Keinonen. Phys. Rev. B, 56 (8), 4597 (1997).
- [17] Е.Г. Тишковский, В.И. Ободников, А.А. Таскин, К.В. Феклистов, В.Г. Серяпин. ФТП, 34 (6), 655 (2000).
- [18] Г.В. Гадияк. ФТП, 31 (4), 385 (1997).

Редактор А.Н. Смирнов

# Effect of the presence of a sufficiently high phosphorus concentration on the concentration distribution of gallum in silicon

M.K. Bakhadirkhanov, N.F. Zikrillaev, S.B. Isamov, Kh.S. Turekeev, S.A. Valiev

Tashkent State Technical University, 100095 Tashkent, Uzbekistan

**Abstract** It was found that the silicon preliminarily doped with a high concentration of phosphorus during the diffusion of gallium, there is a significant increase in the solubility of the gallium. The results obtained are explained by the interaction of gallium and phosphorus atoms, as a result of which quasi-neutral molecules  $[P^+Ga^-]$  are formed. It is assumed that the formation of such quasineutral molecules  $[P^+Ga^-]$  stimulates the formation of Si\_2GaP binary unit cells in the silicon lattice. It is shown that a sufficiently high concentration of such unit cells can lead to a significant change in the electrophysical parameters of silicon, i.e. the possibility of obtaining a new material based on silicon.