

зываются электрически не активными в  $\beta\text{-In}_2\text{S}_3$  [4]). Это влияние является результатом как действия самих примесных атомов олова, так и нарушения стехиометрии кристалла при введении в него олова (последнее следует из зависимости электропроводности легированных кристаллов от отжига в парах серы).

Поскольку заряды двух состояний олова в  $\beta\text{-In}_2\text{S}_3$  различаются на 2e и оба состояния наблюдаются одновременно в одном образце, можно было бы предположить, что олово в  $\text{In}_2\text{S}_3$  образует двухэлектронные центры с отрицательной энергией Хаббарда, подобные центрам олова в халькогенидах свинца [1]. Однако такой интерпретации противоречит тот факт, что ионы  $\text{Sn}^{2+}$  и  $\text{Sn}^{4+}$  находятся в решетке  $\text{In}_2\text{S}_3$  в различных кристаллографических положениях. Правильнее считать тетраэдрические центры  $\text{Sn}^{2+}$  однократно ионизованными акцепторами, а октаэдрические центры  $\text{Sn}^{4+}$  — однократно ионизованными донорами. Степень ионизации примесных центров олова определяется при этом относительно ионов  $\text{In}^{3+}$  в тех же положениях. Равновесие между центрами  $\text{Sn}^{2+}$  и  $\text{Sn}^{4+}$  устанавливается при росте или при высокотемпературной обработке кристаллов. Уменьшение концентрации олова в  $\text{In}_2\text{S}_3$  или отжиг  $\text{In}_2\text{S}_3\langle\text{Sn}\rangle$  в парах серы приводит к уменьшению концентрации анионных вакансий, являющихся донорами, и, как следствие, к росту концентрации ионизованных донорных центров олова. Указанные свойства примесных центров олова в  $\beta\text{-In}_2\text{S}_3$  позволяют рассматривать их в качестве кристаллических аналогов заряженных дефектов  $C_1^-$  и  $C_3^+$ , предложенных в [5] для описания электрических свойств халькогенидных стекол.

#### Л и т е р а т у р а

- [1] Насрединов Ф. С., Прокофьева Л. В., Серегин П. П. — ЖЭТФ, 1984, т. 87, в. 3, с. 951—959.
- [2] Серегин П. П., Насрединов Ф. С., Нистирюк П. В., Регель А. А., Костикив Ю. П. — ФТП, 1982, т. 16, в. 2, с. 227—230.
- [3] Насрединов Ф. С., Подхалюзин В. П., Чирнер Х. У., Рентч Р., Борн Т. — ФТП, 1986, т. 20, в. 7, с. 1166—1173.
- [4] Rehwald W., Harbeker G. — J. Phys. Chem. Sol., 1965, v. 26, N 7, p. 1307—1324.
- [5] Kastner M., Adler D., Fritzsche H. — Phys. Rev. Lett., 1976, v. 37, N 22, p. 1504—1507.

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

Получено 5.01.1988  
Принято к печати 15.01.1988

ФТП, том 22, вып. 6, 1988

## ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ЛЕГИРОВАННЫХ ГЕРМАНИЕМ МОНОКРИСТАЛЛОВ КРЕМНИЯ, ПОДВЕРГНУТЫХ ТЕРМООБРАБОТКЕ

Дашевский М. Я., Корляков Д. Н., Миляев В. А., Никитин В. А.

В настоящее время значительное число работ посвящено изучению поведения германия (изовалентная добавка) в кремнии [1—15]. В работах [1—4] показано, что введение германия в кремний замедляет формирование термодоноров (так называемых первых термодоноров) при термообработке ( $T=450$  °C). В работах [5, 6] указывается, что изовалентные примеси влияют на подвижность основных носителей заряда, снижая ее. В то же время в [3] предполагается, что германий, находясь в решетке термообработанного при 450 °C кремния в виде комплексов, может выступать геттером, повышая подвижность основных носителей в термообработанном кремнии.

Целью данной работы является изучение термостабильности ряда параметров легированных изовалентной добавкой (германием) монокристаллов кремния.

Таблица 1

Параметры ростовых и термообработанных при 450 °C образцов Si и  $\langle\text{SiGe}\rangle$ 

Образец	Время отжига $t$ , ч	Концентрация кислорода $N_O \cdot 10^{-17}$ , $\text{см}^{-3}$	Значения электрофизических характеристик ( $T = 300\text{K}$ )			
			концентрация электронов $n \cdot 10^{-14}$ , $\text{см}^{-3}$	подвижность электронов $\mu$ , $\text{см}^2/\text{В} \cdot \text{с}$	время жизни ННЗ $\tau$ , мкс	СВЧ
					СВЧ	
Si	{ 0 108 180 635 }	6.6 6.8 6.0 5.3	1.5 6.7 7.7 7.8	1360 1340 1330 1280	35 5 3.9 2.4	80 15 15 10
$\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle (N_{\text{Ge}} \sim 10^{20}, \text{см}^{-3})$	{ 0 108 180 635 }	6.1 6.6 6.9 6.4	1.6 4.0 4.2 4.9	1190 1120 1200 1300	15 15 22 40	100 50 55 67

**Объекты и методики исследования.** Были получены в одинаковых условиях бездислокационные монокристаллы кремния, легированные фосфором ( $N_p \sim 10^{14} \text{ см}^{-3}$ ), и бездислокационные монокристаллы кремния, легированные германием и фосфором ( $N_{\text{Ge}} \sim 10^{20}$ ,  $N_p \sim 10^{14} \text{ см}^{-3}$ ).

Образцы Si и  $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$  подвергали термообработке при  $T = (450 \pm 5)^\circ\text{C}$  в течение 108, 180, 635 ч. После этого на термообработанных образцах проводили измерения удельного сопротивления  $\rho$ , коэффициента Холла  $R_H$  и рассчитывали концентрацию  $n$  и подвижность  $\mu$  электронов. Ошибки измерения  $\rho$ ,  $n$ ,  $\mu$  со-

Таблица 2  
Параметры исследованных образцов

Образец	$d$ , см	$\alpha$ , $\text{см}^{-1}$	$N_O \cdot 10^{-17}$ , $\text{см}^{-3}$
1 (Si)	$0.309 \pm 0.0005$	$2.0 \pm 0.1$	$6.6 \pm 1.0$
2 (Si)*	$0.198 \pm 0.0005$	$1.61 \pm 0.08$	$5.3 \pm 0.8$
3 ( $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$ )	$0.186 \pm 0.0005$	$1.85 \pm 0.09$	$6.1 \pm 1.0$
4 ( $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$ )*	$0.083 \pm 0.0005$	$1.85 \pm 0.10$	$6.1 \pm 1.0$

**Примечание.** \* Ростовые кристаллы Si и  $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$  подвергнуты термообработке в течение 635 ч.

ставили  $\pm 5$ ,  $\pm 8$ ,  $\pm 13$  % соответственно. На образцах проводили также измерения времени жизни неравновесных носителей методами Шпитцера и СВЧ релаксометрии [16]. Ошибка определения времени жизни неравновесных носителей заряда (ННЗ) составила  $\pm 10$  %. Параллельно измерениям времени жизни ННЗ на образцах проводили СВЧ спектрометрию примесных уровней в запрещенной зоне Si и  $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$  [17]. Концентрацию оптически активного кислорода определяли по коэффициенту поглощения  $\alpha$  на  $\nu = 1109 \text{ см}^{-1}$  (при 300 К) на ИК спектрофотометре UR-20 с ошибкой  $\pm (15-20)$  %. Ошибка измерения коэффициента поглощения  $\alpha_{1109 \text{ см}^{-1}}$  составила  $\pm 5$  %. Перед измерениями с поверхности образцов удаляли слой  $\sim 100$  мкм.

**Результаты исследования и их обсуждение.** В табл. 1 приведены значения концентрации, подвижности и времени жизни ННЗ в ростовых и термообработанных при  $450^\circ\text{C}$  образцах Si и  $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$ . Концентрация оптически активного кислорода и кривые поглощения вблизи  $\nu = 1109 \text{ см}^{-1}$  для ростовых и термообработанных образцов Si и  $\text{Si}\langle\text{Ge}\rangle$  показаны в табл. 1, 2 и на рисунке соответственно.

Из приведенных результатов видно, что в ходе термообработки при  $450^\circ\text{C}$  можно сделать следующие выводы.

1) Концентрация электронов в образцах Si и Si<sub>x</sub>Ge возрастает за счет образования термодоноров. Однако в образцах Si<sub>x</sub>Ge концентрация термодоноров меньше, чем в образцах Si.

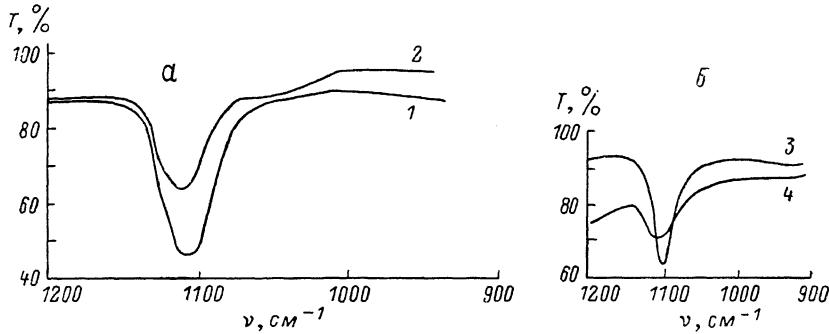
2) Подвижность электронов в образцах Si и Si<sub>x</sub>Ge практически остается постоянной в пределах ошибки измерения.

3) Концентрация кислорода в образцах Si падает, а в образцах Si<sub>x</sub>Ge остается постоянной в ходе термообработки (см. рисунок). Форма кривых поглощения вблизи  $\nu = 1109 \text{ см}^{-1}$  приблизительно одинакова.

4) Время жизни ННЗ в образцах Si падает, а в образцах Si<sub>x</sub>Ge остается постоянной в ходе термообработки (табл. 1).

Можно полагать следующее.

1. В образцах Si уменьшение концентрации межузельного кислорода в ходе термообработки при 450 °C связано с процессами распада пересыщенного твердого раствора кислорода. В результате этого распада растет концентрация



Кривые поглощения вблизи  $\nu = 1109 \text{ см}^{-1}$  образцов Si (a) и Si<sub>x</sub>Ge (b).

Номера кривых 1—4 соответствуют номерам образцов в табл. 2.

термодоноров, что приводит к увеличению концентрации электронов, а также уменьшаются подвижность электронов и время жизни ННЗ. Последнее, видимо, связано с образованием вторичных дефектов.

2. В образцах Si<sub>x</sub>Ge в ходе термообработки концентрация оптически активного кислорода не изменяется (см. табл. 1 и рисунок). Это говорит о замедлении процессов распада пересыщенного твердого раствора кислорода в Si<sub>x</sub>Ge, а также, возможно, и об увеличении растворимости кислорода в монокристаллах Si<sub>x</sub>Ge по сравнению с нелегированным Si при 450 °C. Результатом замедления распада пересыщенного твердого раствора кислорода в Si<sub>x</sub>Ge явилась достаточная стабильность электрофизических параметров: времени жизни ННЗ и подвижности электронов. Анализ данных СВЧ спектроскопии показал отсутствие примесных уровней в термообработанном образце Si<sub>x</sub>Ge.

В работе [3] отмечалось повышение подвижности электронов в Si<sub>x</sub>Ge n-типа при длительных термообработках ( $T = 450 \text{ }^{\circ}\text{C}$ ) вследствие процессов геттерирования рассеивающих центров на германиевых ассоциатах. Настоящая работа подтверждает возможность повышения подвижности электронов в термообработанном Si<sub>x</sub>Ge n-типа. Эти результаты дополнены результатами повышения времени жизни ННЗ в термообработанном Si<sub>x</sub>Ge n-типа (табл. 1). В целом отметим, что в образцах Si<sub>x</sub>Ge n-типа в ходе термообработки при 450 °C проходит процесс геттерирования рекомбинационных и рассеивающих центров. Такими центрами, как отмечалось выше, являются вторичные дефекты, образующиеся при распаде системы Si—O. Германий может образовывать достаточно устойчивые низкотемпературные ассоциаты с кислородом и вакансиями и может действовать как геттер вторичных дефектов. Вероятность протекания процесса геттерирования, видимо, возрастает с образованием скоплений германия. Образование таких скоплений возможно, так как твердый раствор германия в кремнии характеризуется положительной энергией смешения.

**Выход.** Показано, что в кремнии, легированном германием и фосфором ( $\rho = 25 \div 30 \text{ Ом} \cdot \text{см}$ ), в результате длительной термообработки при 450 °C концентрация растворенного кислорода ( $\sim 6 \cdot 10^{17} \text{ см}^{-3}$ ) остается без изменения, а время жизни неравновесных носителей возрастает от 20 до 40 мкс.

- [1] Дащевский М. Я., Докучаева А. А., Лымарь С. Г., Итальянцев А. Г., Антонова И. А. — Изв. АН СССР, Неорг. матер., 1985, т. 21, в. 11, с. 1827—1829.
- [2] Дащевский М. Я., Докучаева А. А., Анисимов К. И. — Изв. АН СССР, Неорг. матер., 1986, т. 22, в. 10, с. 1599—1602.
- [3] Дащевский М. Я., Докучаева А. А., Корляков Д. Н., Салманов А. Р. — В кн.: Физика кристаллизации. Калинин, 1987, с. 4—10.
- [4] Бабицкий Ю. М., Горбачева Н. И., Гринштейн П. М. — ФТП, 1984, т. 18, в. 7, с. 1308—1314.
- [5] Баженов В. К., Фистуль В. И. — ФТП, 1984, т. 18, в. 8, с. 1345—1348.
- [6] Srinivasan J., Krishnamurthy A., Sher A., An-Ban Chen. — Appl. Phys. Lett., 1985, v. 47, N 2, p. 160—162.
- [7] Неймарк Е. И., Шанина Б. Д. — ФТП, 1987, т. 21, в. 4, с. 757—759.
- [8] Горбачева Н. И., Курбаков А. И., Мильвидский М. Г. — Кристаллография, 1986, т. 31, в. 5, с. 994—996.
- [9] Кустов В. Е., Мильвидский М. Г. — ФТП, 1986, т. 20, в. 2, с. 270—273.
- [10] Дащевский М. Я., Докучаева А. А., Абаева Т. В. — Изв. АН СССР, Неорг. матер., 1987, т. 23, в. 7, с. 1061—1064.
- [11] Васильев А. Л., Киселев Н. А., Докучаева А. А., Дащевский М. Я. — В кн.: Тез. докл. XIII Всес. конф. по электронной микроскопии. Сумы, 1987, т. 1, с. 196—197.
- [12] Rea S. N., Lawrence J. D., Anthony J. M. — J. Electrochem. Soc., 1987, v. 134, N 3, p. 752—753.
- [13] Morar J. F., Meyerson B. S., Karlsson U. O. — Appl. Phys. Lett., 1987, v. 50, N 8, p. 463—465.
- [14] Logan R. A., Rowell J. M., Trumbore F. A. — Phys. Rev., 1964, v. 136, p. 1751—1757.
- [15] Baginski T. A., Monkowski J. R. — J. Electrochem. Soc., 1986, v. 132, N 1, p. 242—247.
- [16] Заваричская В. А., Кудинов А. В., Миляев В. А., Никитин В. А., Прохоров А. М., Ширков А. В. — ФТП, 1984, т. 18, в. 12, с. 2160—2165.
- [17] Kenshiro Nakashima. — Japan. J. Appl. Phys., 1987, v. 26, N 2, p. 312—313.

Московский институт  
стали и сплавов

Получено 4.01.1988  
Принято к печати 25.01.1988

ФТП, том 22, вып. 6, 1988

## ВЛИЯНИЕ ПРИМЕСИ ОЛОВА НА НАКОПЛЕНИЕ РАДИАЦИОННЫХ ДЕФЕКТОВ В *n*-Si

Добровинский Ю. М., Соснин М. Г., Цмоць В. М., Шаховцов В. И.,  
Шиндич В. Л.

Ранее [1] нами было показано, что при облучении большими потоками электронов в *p*-Si, легированном оловом, скорость накопления *A*-центров и дивакансий меньше, чем в контрольном материале. Это обусловлено эффективным захватом вакансий атомами олова. Было определено также, что вероятность захвата вакансии на олово ( $x_{\text{Sn}}$ ) в 3 раза превышает вероятность захвата вакансии на кислород ( $x_{\text{O}}$ ). Представляет интерес проверить эти результаты на *n*-Si(*Sn*) при его облучении меньшими дозами  $\gamma$ -квантов.

Примесь олова вводилась в *n*-Si в процессе его выращивания из расплава. Контрольный материал *n*-Si выращивался в идентичных условиях и по своим параметрам практически не отличался от исследуемого. Содержание углерода и кислорода в легированных и контрольных образцах определялось по спектрам ИК поглощения, а содержание олова — нейтронно-активационным анализом (см. таблицу).

Образцы облучались  $\gamma$ -квантами  $^{60}\text{Co}$  на установке МРХ-гамма-25М при 60 °C. Контроль за накоплением радиационных дефектов (РД) проводился методом нестационарной емкостной спектроскопии (DLTS) [2]. С этой целью на исследуемых образцах создавались барьеры Шоттки или *p*—*n*-переходы. Барьеры Шоттки получали методом термического напыления золота в вакууме на холодную подложку исследуемого материала, а *p*—*n*-переходы — диффузией алюминия при 1280 °C в течение 20 ч. Время жизни неосновных носителей тока в базе