Оптические свойства и механизм образования вакансионно-кислородных комплексов V₂O₂ и V₃O₂ в облученных кристаллах кремния

© Е.А. Толкачева¹, В.П. Маркевич², Л.И. Мурин¹

 ¹ Научно-практический центр Национальной академии наук Беларуси по материаловедению, 220072 Минск, Республика Беларусь
² Университет г. Манчестер, М13 9PL Манчестер, Англия
E-mail: talkachova@physics.by

(Получена 20 декабря 2017 г. Принята к печати 9 января 2018 г.)

Методом ИК фурье-спектроскопии исследованы процессы образования и отжига вакансионно-кислородных комплексов $V_n O_m$ ($n, m \ge 2$) в облученных быстрыми электронами и быстрыми реакторными нейтронами кристаллах кремния, полученных методом Чохральского. Приведен ряд аргументов, позволяющих идентифицировать полосы поглощения у 829.3 и 844.4 см⁻¹ как обусловленные локальными колебательными модами комплексов V_2O_2 и V_3O_2 соответственно.

DOI: 10.21883/FTP.2018.09.46141.8806

1. Введение

Кремний продолжает оставаться базовым материалом современной микро- и наноэлектроники. Наиболее важной технологической примесью (после основных легирующих) в кремнии является кислород [1,2]. Высокотемпературные обработки, а также облучение высокоэнергетическими частицами кислородосодержащих кристаллов Si и их последующий отжиг приводят к образованию различного рода электрически и оптически активных центров, включающих в свой состав примесные атомы кислорода [1-3]. Из них особый интерес представляют вакансионно-кислородные комплексы V_nO_m. Благодаря наличию глубоких уровней и высокой термической стабильности такие комплексы могут служить эффективными центрами рекомбинации неосновных носителей заряда, поэтому возможно их использование в радиационной технологии изготовления кремниевых быстродействующих приборов [4]. Кроме того, предполагается [5], что некоторые из этих комплексов являются центрами зарождения кислородных преципитатов, формирование которых используется в современной технологии кремниевых приборов и интегральных микросхем для геттерирования нежелательных примесей (Си, Fe и т.д.). В связи с этим механизмы формирования и свойства кислородосодержащих центров в кремнии уже в течение ряда лет интенсивно исследуются.

Одной из наиболее успешно применяющихся методик исследования кислородосодержащих центров в кремнии является спектроскопия локальных колебательных мод (ЛКМ) [3,6]. В частности, методом инфракрасного (ИК) поглощения была проведена идентификация кислородных димеров [7] и тримеров [8] и ряда вакансионно-кислородных комплексов, в том числе VO₂, VO₃ и VO₄ [6,9], V₂O и V₃O [10–13]. В то же время имеющиеся в литературе данные о локальных колеба-

тельных модах более сложных комплексов V_nO_m $(n \ge 2, m \ge 2)$, в том числе комплексов V_2O_2 и V_3O_2 , весьма ограничены и во многом противоречивы.

Структура комплекса V_2O_2 была установлена в результате детального исследования методом электронного парамагнитного резонанса (ЭПР) спектра Si-P2 в кристаллах кремния, облученных большими дозами электронов [14]. В данном комплексе два атома кислорода формируют Si-O_s-Si-связи в двух рядом расположенных вакансиях. Образование этого центра наблюдалось в области температур 300-350°C, когда имел место отжиг VO- и V₂O-дефектов. При дальнейшем повышении температуры концентрация комплекса V₂O₂ начинает снижаться и после отжига при 400°C в течение 30 мин она становится незначительной [14].

Данные ЭПР [14] о комплексах V₃O и V₃O₂ не столь однозначны. Дефекту V₃O был приписан спектр Si-P4, формирование которого наблюдалось в области температур 300-350°C, а отжиг имел место при температурах выше 400°С. Недавно методами ИК-поглощения и DLTS в сочетании с расчетами из первых принципов была проведена идентификация ЛКМ и уровней энергии в запрещенной зоне комплексов V₃O [10-13,15-19]. В настоящее время надежно установлено, что диффузионные характеристики V₃ и V₂ весьма близки и соответственно формирование комплексов V₃O, как и V₂O, имеет место в области температур 225-275°C, а отжиг начинается при температурах, превышающих 300°С. Эти факты не согласуются с интерпретацией спектра Si-P4, как обусловленного комплексом V₃O. Соответственно определенные сомнения вызывает и идентификация авторами [14] спектра Si-P5, как обусловленного комплексом V₃O₂.

Первая попытка определить положение локальных колебательных мод, обусловленных V_2O_2 и V_3O_2 , предпринятая в работе [20], оказалась неудачной. Ав-

Е.А. Толкачева, В.П. Маркевич, Л.И. Мурин

торы ошибочно приписали комплексу V2O2 полосу ИК-поглощения у $1000 \, \text{см}^{-1}$, а комплексу V_3O_2 — две полосы, расположенные у 904 и 968 см⁻¹ (измерения при комнатной температуре). Позднее было показано, что эти три полосы обусловлены колебаниями атомов кислорода в комплексе VO₃ (см. [3,6,9] и ссылки там). Очевидно, что частоты локальных колебаний атомов кислорода в составе комплексов $V_n O_m$ (n > m), в том числе и комплексов V2O2 и V3O2, должны быть близки к таковым для атома кислорода в комплексе VO (А-центре), поскольку во всех случаях в колебаниях участвуют аналогичные структурные единицы Si-O_s-Si, на которые ближайшее окружение оказывает слабое возмущение [11,21,22]. Действительно, еще в давней работе Рамдаса и Рао [23] было обнаружено, что в процессе отжига нейтронно-облученных образцов кремния в интервале температур 200-400°С имеет место формирование сложной колебательной структуры в области волновых чисел $825-850 \text{ см}^{-1}$, т.е. вблизи основной полосы поглощения у 836 см^{-1} , обусловленной *А*-центром. Новые полосы были названы сателлитами, наиболее явно выраженные из них и расположенные у 829, 833 и 842 см⁻¹ (измерения при низкой температуре) были обозначены как S₁, S₂ и S₃. Только недавно [10-12] было показано, то сателлиты S2 и S3 обусловлены колебаниями атомов кислорода в комплексах V2O и V_3 О. Что касается сателлита S_1 (полоса у 829 см⁻¹), то ранее в работах [3,13] было высказано предположение, что данная полоса обусловлена комплексом V₂O₂.

Авторы [24] приписали комплексам V₂O₂ и V₃O₂ полосы ИК-поглощения у 824 и 833 см⁻¹ соответственно (измерения при комнатной температуре). Данная интерпретация является не совсем корректной. В настоящей работе мы приводим ряд новых данных, позволяющих достаточно надежно идентифицировать колебательные полосы у 829.3 и 844.2 см⁻¹ (измерения при $T \leq 20$ K), как обусловленные колебаниями атомов кислорода в составе комплексов V₂O₂ и V₃O₂ соответственно. Будет показано также, что колебательный спектр V₂O₂ при комнатной температуре имеет сложный характер.

2. Методика эксперимента

Исследовались кристаллы кремния *n*-типа $([P] = (5-50) \cdot 10^{13} \text{ см}^{-3})$, полученные методом Чохральского (Cz–Si). Концентрации межузельного кислорода и углерода замещения определялись по результатам измерений интенсивности хорошо известных полос поглощения при 1107 и 605 см⁻¹, с использованием калибровочных коэффициентов 3.14 · 10¹⁷ и 0.94 · 10¹⁷ см⁻² для кислорода и углерода соответственно [25,26].

Облучение быстрыми электронами с энергиями 2, 6 и 10 МэВ проводилось как при комнатной температуре, так и в области температур $320-350^{\circ}$ С различными дозами от $3 \cdot 10^{17}$ до $4 \cdot 10^{18}$ см⁻². Облучение быстрыми реакторными нейтронами проводилось при температуре

 $(\leq 350 \,\mathrm{K})$ различными дозами от $1 \cdot 10^{15}$ до $1 \cdot 10^{17} \,\mathrm{cm}^{-2}$. Образцы, облученные при комнатной температуре, были подвергнуты 30-минутному изохронному отжигу в диапазоне 75–400°C с шагом 25°C. Кроме того, несколько образцов, облученных электронами при комнатной температуре, отжигалось в течение длительного времени (до 30 ч) при 320°C.

Спектры ИК-поглощения измерялись на фурье-спектрометре Bruker IFS 113v. Спектральное разрешение составляло 0.5 или 1.0 см^{-1} , образцы измерялись при T = 10-20 K и при комнатной температуре. Полосы поглощения в спектрах были проанализированы, используя подгонки спектров компонентами-лоренцианами с учетом влияния изотопов кремния ²⁹Si и ³⁰Si [27].

3. Экспериментальные результаты и их обсуждение

3.1. Комплекс V₂O₂

На рис. 1 показано развитие спектров поглощения, измеренных при низкой температуре для образцов Cz–Si $([O_i] = 8.3 \cdot 10^{17}, [C_s] = 7 \cdot 10^{16}, [P] = 1 \cdot 10^{14} \text{ см}^{-3})$, облученных быстрыми нейтронами, в процессе изохронного отжига в интервале температур 300–400°С. Отжиг образцов, облученных быстрыми электронами, приводит к аналогичной эволюции колебательных спектров поглощения [13]. Анализ спектров, представленных на рис. 1, с учетом результатов их подгонки лоренцианами показал, что в интервале температур 300–400°С имеет место отжиг комплексов VO (полоса у 835.8 см⁻¹), V₂O (полоса у 833.4 см⁻¹) и V₃O (полоса у 842.4 см⁻¹) [10–13].

Наблюдается также формирование и последующий отжиг ряда новых, но уже менее интенсивных по-



Рис. 1. Развитие спектров поглощения, измеренных при низкой температуре для образцов Cz–Si, облученных нейтронами $(\Phi = 7.5 \cdot 10^{16} \text{ см}^{-2})$ при комнатной температуре, в процессе изохронного отжига в интервале температур $300-400^{\circ}$ C.

Физика и техника полупроводников, 2018, том 52, вып. 9

лос, обусловленных, вероятнее всего, комплексами V_nO_m ($n, m \ge 2$). Основные из этих полос расположены у 829.3, 836.9 и 844.2 см⁻¹. Амплитуда полосы у 829.3 см⁻¹ достигает своего максимума после отжига при 350°С и начинает затем снижаться с ростом температуры отжига (рис. 2). Эти результаты хорошо согласуются с данными, полученными ранее методом ЭПР для комплексов V₂O₂ [14].

Полоса у 829.3 см⁻¹, которую мы связываем с комплексом V_2O_2 , наиболее ярко проявляется при отжиге кислородосодержащих образцов кремния, облученных большими дозами быстрых электронов с относительно невысокой энергией ($\leq 10 \text{ МэB}$). На рис. 3 показан фрагмент спектра, измеренного при низких температу-



Рис. 2. Зависимости амплитуд полос поглощения от температуры изохронного отжига для образцов Cz–Si $([O_i] = 8.3 \cdot 10^{17}, [C_s] = 7 \cdot 10^{16}, [P] = 1 \cdot 10^{14} \text{ сm}^{-3})$: *a* — облученных быстрыми электронами (*E* = 10 МэВ, Ф=3 · 10¹⁷ см⁻²), *b* — облученных нейтронами (Ф=7.5 · 10¹⁶ см⁻²). Положение полос поглощения в см⁻¹ и идентификация соответствующих дефектов: *I* — 2767 (V₂), *2* — 835.8 (VO), *3* — 833.4 (V₂O), *4* — 842.4 (V₃O), *5* — 829.3 (V₂O₂), *6* — 844.2 (V₃O₂), *7* — 895.5 (VO₂).





975

Рис. 3. Фрагмент низкотемпературного спектра поглощения для образца Cz–Si ($[O_i] = 1 \cdot 10^{18}$, $[C_s] = 4 \cdot 10^{16}$, $[P] = 2 \cdot 10^{14} \text{ см}^{-3}$), отожженного при 320°C в течение 30 ч после облучения быстрыми электронами (E = 2 МэВ, $\Phi = 1.6 \cdot 10^{18} \text{ см}^{-2}$) при комнатной температуре. Положение полос в см⁻¹: I = 824.5, 2 = 832.3, 3 = 835.8, 4 = 839.5, 5 = 848.1. Сплошные линии — подгонка с использованием функции Лоренца.

рах, в области полосы поглощения А-центра для образца, облученного электронами с энергией 2 МэВ, дозой $\Phi = 1.6 \cdot 10^{18} \,\mathrm{cm}^{-2}$ и отожженного при $T = 320^{\circ}\mathrm{C}$ в течение 30 ч. Для определения положения и интенсивности полос поглощения использовалась процедура подгонки расчетного спектра с линиями, описываемыми функцией Лоренца, к измеренному спектру. Во время подгонки для каждой полосы принималось во внимание наличие полос сателлитов, обусловленных присутствием всех трех изотопов кремния [27]. Для наглядности, только подгоночные кривые, соответствующие структуре 28 Si $-{}^{16}O-{}^{28}$ Si, показаны на рис. 3, однако суммарная кривая подгонки учитывает все вклады. Как видно из представленных данных, в спектре практически отсутствуют явно выраженные признаки полосы А-центра, а также сателлитов S₂ и S₃ (полос комплексов V₂O и V₃O). Доминирующей полосой в интервале волновых чисел 815-855 см⁻¹ теперь является полоса у 829.3 см⁻¹ (полоса комплекса V_2O_2). Заметно выражены также полоса у 844.2 см⁻¹, которая, вероятнее всего, обусловлена комплексом V₃O₂ (см. разд. 3.2), и полоса у 836.9 см⁻¹, которая, возможно, связана с комплексом V₄O. В дополнение к данным полосам поглощения, в результате подгонки был выделен еще ряд менее интенсивных полос, в том числе полоса А-центра у 835.8 см⁻¹ и полосы, расположенные у 824.5, 832.3, 839.5 и 848.1 см⁻¹. Исследование этих полос не относится к целям данной работы. На рис. 4 представлен спектр этого же образца, измеренный при комнатной температуре. Для анализа данного спектра использовалась процедура подгонки лоренцианами. Как

Рис. 4. Фрагмент спектра поглощения для образца Cz–Si $([O_i] = 1 \cdot 10^{18}, [C_s] = 4 \cdot 10^{16}, [P] = 2 \cdot 10^{14} \text{ см}^{-3})$, измеренного при комнатной температуре, отожженного при 320°C в течение 30 ч после облучения быстрыми электронами $(E = 2 \text{ M} \Rightarrow \text{B}, \Phi = 1.6 \cdot 10^{18} \text{ см}^{-2})$ при комнатной температуре. Сплошные линии — подгонка с использованием функции Лоренца.

V₃O₂ 844.2

10 K

100 K

180 K

220 K

250 K

300 K

860

870

850

 V_2O_2

829.3

0.5

0.4

0.3

0.2

0.1

0

Absorption coefficient, cm⁻¹



830

30

840

841.7

25.2

 V_2O_2

830

0

814.2

820

810

видно из представленных данных, доминирующей полосой в интервале волновых чисел $800-860 \text{ см}^{-1}$ теперь является полоса у 830.5 см^{-1} . Заметно выражена также полоса у 841.7 см^{-1} . В дополнение к данным полосам поглощения, в результате подгонки был выделен еще ряд менее интенсивных полос, в том числе полосы, расположенные у 814.2 и 825.2 см^{-1} . Очевидно, что такая существенная трансформация спектра поглощения при изменении температуры измерения не может быть объяснена обычно наблюдаемым смещением колебательных полос кислородосодержащих вакансионных центров в область более низких частот на 3–6 см⁻¹ при повышении температуры измерения от низкой до комнатной [9,11,28].

Чтобы прояснить ситуацию, нами были проведены измерения спектров ИК-поглощения при различных температурах. На рис. 5 представлена эволюция спектров поглощения с температурой измерения в интервале 10-300 К для образца Cz-Si, отожженного при 320°C в течение 30 ч после облучения быстрыми электронами при комнатной температуре. Из приведенных данных следует, что с повышением температуры положение полосы V_2O_2 смещается от 829.3 см⁻¹ при T = 10 К к 825.2 см^{-1} при T = 300 K. Как уже отмечалось выше, такое смещение является типичным при повышении температуры измерения от низких до комнатных температур [9,11,28]. Однако при этом интегральная интенсивность данной полосы существенно снижается и одновременно появляется другая полоса, смещенная в область более высоких частот на $\sim 5.5\,{\rm cm}^{-1}.$ В области комнатных температур максимум данной полосы расположен у 830.7 см⁻¹ и именно эта полоса является доминирующей в спектре, измеренном при T = 300 К. В эту же область волновых чисел, у 830 см^{-1} , попадает и полоса *A*-центра с максимумом у 830.3 см^{-1} [11], однако вклад ее в суммарное поглощение незначителен (см. рис. 4). В спектре, измеренном при комнатной температуре, проявляется также относительно мало интенсивная новая полоса, расположенная у 814.2 см⁻¹. Нельзя исключать, что и эта полоса обусловлена комплексом V2O2.

Вероятно, комплекс V2O2 может существовать в нескольких конфигурациях, незначительно отличающихся полной энергией (~ 0.01-0.03 эВ). Это могут быть как различные спиновые состояния, так и состояния с различным расположением атомов кислорода [14]. При низкой температуре практически все дефекты находятся в одном состоянии с минимальной энергией, в то же время при повышении температуры заполнение различных состояний становится сравнимым, что и обусловливает появление новых полос, в том числе полос у 814.2 и 830.7 см⁻¹. Следует отметить, что идентификация авторами [24] полосы поглощения у 824 см⁻¹ (измерения при комнатной температуре) как обусловленной комплексом V2O2, по-видимому, справедлива только для одной из конфигураций данного мультистабильного центра.

Рассмотрим возможный механизм формирования комплекса V_2O_2 в процессе термического отжига кристаллов кремния, облученных при комнатной температуре. Как показано на рис. 2, формирование комплекса V_2O_2 имеет место в той же области температур, в которой отжигаются *A*-центры и комплексы V_2O , т.е. в районе $300-350^{\circ}$ С, что согласуется с данными ЭПР [14]. Кислород в кремнии в данной области температур характеризуется очень низким коэффициентом диффузии [2]



и его участие, как подвижной частицы, в реакциях отжига (трансформации) радиационных дефектов можно исключить. В случае способности V2O мигрировать как единое целое (как это имеет место для дивакансий), следовало бы ожидать эффективного формирования V2O2 в результате захвата V2O межузельными атомами кислорода. Однако концентрация образующихся V₂O₂ намного ниже концентрации отжигающихся V₂O дефектов [14]. Об этом же свидетельствуют и данные ИК-поглощения: интенсивность полосы у 829.3 см⁻¹, которая обусловлена колебаниями двух идентичных и слабо взаимодействующих атомов кислорода в составе комплекса V2O2, заметно ниже (см. рис. 2) интенсивности полосы у 833.4 см⁻¹, обусловленной колебаниями одного атома кислорода в комплексе V2O. Кроме того, согласно данным, полученным методом DLTS (Deep Level Transient Spectroscopy) [29], основным механизмом отжига комплексов V2O является их диссоциация на вакансию и комплекс VO. Соответственно реакцию

$$V_2 O + O_i \to V_2 O_2 \tag{1}$$

нельзя рассматривать как одну из основных при формировании V₂O₂.

Очевидно, что комплекс V_2O_2 может формироваться в результате взаимодействия двух подвижных *А*-центров, т. е. через реакцию

$$VO + VO \rightarrow V_2O_2. \tag{2}$$

В то же время хорошо известно [6,29–31], что одним из основных механизмов отжига *A*-центров является их трансформация в комплексы VO₂ в результате взаимодействия с межузельными атомами кислорода, т.е. посредством реакции

$$VO + O_i \rightarrow VO_2.$$
 (3)

Очевидно, что относительная вероятность реакций (2) и (3) определяется главным образом отношением концентраций VO и O_i. Концентрация O_i в кристаллах Cz–Si, как правило, составляет около 10^{18} см⁻³ и соответственно доля *А*-центров, участвующих в реакции (2), может быть существенной только при очень высоких дозах облучения, когда концентрация *А*-центров [VO] становится сравнимой с концентрацией межузельных атомов кислорода [O_i]. При дозах облучения, когда [VO] \ll [O_i], основным механизмом формирования V₂O₂, вероятнее всего, является взаимодействие одиночных вакансий V с комплексами VO₂:

$$V + VO_2 \to V_2O_2. \tag{4}$$

В области температур ~ 350° С при отжиге облученных кристаллов Cz–Si вакансии могут появляться в результате диссоциации как комплексов V₂O, так и VO (при отжиге *A*-центров имеет место их многократная диссоциация и повторное формирование [29]).



Рис. 6. Фрагменты спектров поглощения, измеренные при 10 К для образцов Si, облученных быстрыми электронами $(E = 2 \text{ M} \Rightarrow \text{B}, \Phi = 1 \cdot 10^{18} \text{ см}^{-2})$ при 350°С. *1*, *2* и *3* — спектры кристаллов, легированных изотопами кислорода ¹⁶O, ¹⁸O и ¹⁶O + ¹⁸O (50%+50%) соответственно.

Дополнительное подтверждение формирования комплекса V₂O₂ в результате реакции (4) было получено в экспериментах по так называемому горячему облучению. В кристаллах Cz-Si, облучаемых большими дозами быстрых электроном в области температур 320-350°С, одним из основных дефектов является комплекс VO₂ [3]. В то же время в таких кристаллах всегда присутствует некоторое количество А-центров (полоса при 835.8 см⁻¹) и дефектов, обусловливающих полосу у 829.3 см⁻¹. При "горячем" облучении следует ожидать весьма эффективного образования комплексов V2O2 в результате захвата генерируемых облучением вакансий комплексами VO2. Очевидно, что при "горячем" облучении вероятность образования других, более сложных комплексов $V_n O_m$ ($n \ge 3, m \ge 2$) очень низка вследствие высокой скорости диссоциации дивакансий, тривакансий и т.д. Соответственно полосу у 829.3 см⁻¹ наиболее логично связывать с комплексом V2O2. Небольшое расщепление ($\sim 2 \, \text{см}^{-1}$) полос у 829.3 см $^{-1}$ и 794.4 см $^{-1}$ (в случае $\dot{Si}\langle ^{18}O\rangle$), наблюдающееся в образцах со смешанным легированием изотопами кислорода ¹⁶О и ¹⁸О (рис. 6), подтверждает наличие двух слабо взаимодействующих атомов кислорода в составе центра, обусловливающего данные полосы.

3.2. Комплекс V₃O₂

Исследования вакансионно-кислородных центров в кремнии методом ЭПР позволяют с достаточно высокой степенью точности определять только число вакансий, входящих в состав изучаемых комплексов [32]. Наличие атомов кислорода и их количество в составе комплексов находятся по кинетике образования данных центров, зависимости эффективности их формирования от примесного состава кристаллов Si, термической стабильности, типу симметрии и т. п. Только спектры ЭПР относительно простых комплексов VO, V₂O и V₂O₂ можно считать надежно идентифицированными [14,32]. Что касается комплексов, формирующихся на основе тривакансии, то интерпретация соответствующих спектров ЭПР является весьма неоднозначной. В частности, авторы [14] интерпретировали спектр Si–P4, как обусловленный V₃O. В то же время они не исключают, что этот спектр может быть обусловлен и комплексом V₃O₂, находящимся в одной из возможных конфигураций. По-видимому, вн

ек в одной из возможных конфинурации. По видимому, вторая идентификация является более правомерной, поскольку, как уже отмечалось во Введении, термическая стабильность центра, обусловливающего спектр Si-P4, значительно превышает термическую стабильность комплекса V₃O.

Необходимо подчеркнуть, что температурные интервалы формирования и отжига дефектов, обусловливающих спектр Si-P4 (см. также работу [33], центр (V, VI)), практически совпадают с таковыми для комплексов, обусловливающих полосу у 844.2 см⁻¹. Наиболее вероятно, что именно комплексы V₃O₂ ответственны как за спектр Si–P4, так и за полосу поглощения у 844.2 см^{-1} . Такую идентификацию данной полосы подтверждают также следующие факты. Во-первых, отношение интенсивностей полос у $829.3 \, \text{см}^{-1}$ (комплекс V_2O_2) и у 844.2 см⁻¹ различно в образцах, облученных быстрыми электронами (рис. 2, а) и нейтронами (рис. 2, b). Полоса у 844.2 см⁻¹ является намного более интенсивной в случае нейтронного облучения. Это свидетельствует о том, что она возникает из более сложного дефекта, чем полоса у 829.3 см⁻¹. Во-вторых, формирование полосы у 844.2 см⁻¹ имеет место в процессе отжига комплексов V₃O, относительная эффективность образования которых также выше в кристаллах, облученных быстрыми нейтронами [11,12].

При комнатной температуре полоса, обусловленная V_3O_2 , расположена у 841.7 см⁻¹ (см. рис. 4 и 5). Данное положение существенно отличается от положения полосы у 833 см⁻¹, приписанной авторами [24] комплексу V_3O_2 . По-видимому, эта же полоса наблюдалась нами как в спектрах, измеренных при комнатной температуре (полоса у 834.2 см⁻¹, см. рис. 4), так и в низкотемпературных спектрах (полоса у 836.9 см⁻¹, см. рис. 1 и 3). Возможно, эта полоса обусловлена комплексом V_4O , но эта идентификация требует проведения дополнительных исследований.

Что касается механизма образования комплексов V_3O_2 , то наиболее вероятным механизмом является взаимодействие подвижных комплексов V_3O с межузельными атомами кислорода O_i :

$$\mathbf{V}_3\mathbf{O} + \mathbf{O}_i \to \mathbf{V}_3\mathbf{O}_2. \tag{5}$$

Об этом свидетельствует более высокая интенсивность полосы у 844.2 см $^{-1}$ по отношению к интенсивности полосы у 842.4 см $^{-1}$. Учитывая, что за формирование

полосы у 844.2 см⁻¹ ответственны колебания двух атомов кислорода, можно сделать заключение, что в образцах, облученных быстрыми электронами (см. рис. 2, a), имеет место практически полная трансформация V₃O в V₃O₂.

4. Заключение

Методом низкотемпературной ИК фурье-спектроскопии исследованы процессы образования и отжига вакансионно-кислородных комплексов V_nO_m в облученных быстрыми электронами и нейтронами кристаллах кремния, полученных методом Чохральского. Приведен ряд аргументов, позволяющих идентифицировать низкотемпературные полосы поглощения у 829.3 и 844.2 см⁻¹ как обусловленные локальными колебательными модами комплексов V₂O₂ и V₃O₂ соответственно.

Одним из основных механизмов формирования V_2O_2 , вероятнее всего, является взаимодействие одиночных вакансий с комплексами VO_2 , а для V_3O_2 — взаимодействие подвижных комплексов V_3O с межузельными атомами кислорода O_i .

Авторы выражают благодарность J.L. Lindström за помощь в проведении оптических измерений и полезные обсуждения, С.А. Londos за облучение образцов быстрыми реакторными нейтронами. Мы благодарны также J. Coutinho, R. Jones, B.G. Svensson, A.R. Peaker за плодотворное сотрудничество и полезные обсуждения. Работа выполнена при частичной финансовой поддержке Белорусского республиканского Фонда фундаментальных исследований (грант Ф16М-047).

Список литературы

- В.М. Бабич, Н.И. Блецкан, Е.Ф. Венгер. Кислород в монокристаллах кремния (Киев, Интерпрес ЛТД, 1997).
- [2] A. Chroneos, E.N. Sgourou, C.A. Londos, U. Schwingenschlögl. Appl. Phys. Rev., 2, 0213061 (2015).
- [3] J.L. Lindström, L.I. Murin, T. Hallberg, V.P. Markevich, B.G. Svensson, M. Kleverman, J. Hermansson. Nucl. Instum. Meth. Phys. Res. B, 186, 121 (2002).
- [4] Ф.П. Коршунов, Ю.В. Богатырев. Изв. НАН Беларуси. Сер. физ.-техн. наук, 4, 106 (2008).
- [5] L.I. Murin, J.L. Lindström, V.P. Markevich, A. Misiuk, C.A. Londos. J. Phys.: Condens. Matter, 17, S2237 (2005).
- [6] B. Pajot, B. Clerjaud. Optical absorption of impurities and defects in semiconducting crystal: Electronic absorption of deep centres and vibrational spectra (Berlin, Springer, 2013).
- [7] L.I. Murin, T. Hallberg, V.P. Markevich, J.L. Lindström. Phys. Rev. Lett., 80, 93 (1998).
- [8] L.I. Murin, E.A. Tolkacheva, V.P. Markevich, A.R. Peaker, B.G. Svensson, J.L. Lindström. Phys. Status Solidi C, 8 (3), 709 (2011).
- [9] L.I. Murin, J.L. Lindström, B.G. Svensson, V.P. Markevich, C.A. Londos. Sol. St. Phenomena, **108–109**, 267 (2005).

Физика и техника полупроводников, 2018, том 52, вып. 9

- [10] L.I. Murin, B.G. Svensson, J.L. Lindström, V.P. Markevich, C.A. Londos. Physica B: Condens. Matter, 404 (23–24) 4568 (2009).
- [11] L.I. Murin, B.G. Svensson, J.L. Lindström, V.P. Markevich, C.A. Londos. Sol. St. Phenomena, **156–158**, 129 (2010).
- [12] Е.А. Толкачева, Л.И. Мурин. Изв. НАН Беларуси. Сер. физ.-мат. наук, 2, 101 (2014).
- [13] Е.А. Толкачева, Л.И. Мурин, Ф.П. Коршунов. Докл. НАН Беларуси, 60 (3), 51 (2016).
- [14] Y.-H. Lee, J.W. Corbett. Phys. Rev. B, 13, 2653 (1976).
- [15] M. Mikelsen, E.V. Monakhov, B.S. Avset, B.G. Svensson. Physica Scripta, **T126**, 81 (2006).
- [16] V.P. Markevich, A.R. Peaker, S.B. Lastovskii, L.I. Murin, J. Coutinho, V.J.B. Torres, P.R. Briddon, L. Dobaczewski, E.V. Monakhov, B.G. Svensson. Phys. Rev. B, 80, 235207 (2009).
- [17] V.P. Markevich, A.R. Peaker, B. Hamilton, S.B. Lastovskii, L.I. Murin, J. Coutinho, V.J.B. Torres, L. Dobaczewski, B.G. Svensson. Phys. Status Solidi A, **208** (3), 568 (2011).
- [18] J. Coutinho, V.P. Markevich, A.R. Peaker, B. Hamilton, S.B. Lastovskii, L.I. Murin, B.G. Svensson, M.J. Rayson, P.R. Briddon. Phys. Rev. B, 86, 174101 (2012).
- [19] V.P. Markevich, A.R. Peaker, B. Hamilton, S.B. Lastovskii, L.I. Murin, J. Coutinho, M.J. Rayson, P.R. Briddon, B.G. Svensson. Sol. St. Phenomena, **205–206**, 181 (2014).
- [20] Y.-H. Lee, G.C. Corelli, J.W. Corbett. Phys. Lett., **60A** (2), 55 (1977).
- [21] C.P. Ewels, R. Jones, S. Öberg. Mater. Sci. Forum, 196–201, 1297 (1995).
- [22] M. Pesola, J. von Boehm, T. Mattila, R.M. Nieminen. Phys. Rev. B, 60, 11449 (1999).
- [23] A.K. Ramdas, M.G. Rao. Phys. Rev., 142, 451 (1966).
- [24] N.V. Sarlis, C.A. Londos, L.G. Fytros. J. Appl. Phys., 81 (4), 1645 (1997).
- [25] G. Davies, R.C. Newman. Carbon in monocrystalline silicon, ed. by S. Mahajan (Amsterdam, 1994) chap. 21.
- [26] A. Baghdadi, W.M. Bullis, M.C. Croarkin, Yue-zhen Li, R.I. Scace, R.W. Series, P. Stallhofer, M. Watanabe. J. Electrochem. Soc., 136 (7), 2015 (1989).
- [27] Е.А. Толкачева, Л.И. Мурин. ЖПС, 80 (4), 586 (2013).
- [28] C. Coutinho, R. Jones, S. Öberg, P.R. Briddon. Phys. B: Condens. Matter, 340–342, 523 (2003).
- [29] M. Mikelsen, J.H. Bleka, J.S. Christensen, E.V. Monakhov, B.G. Svensson, J. Härkönen, B.S. Avset. Phys. Rev. B, 75, 155202 (2007).
- [30] B.G. Svensson, J.L. Lindström. Phys. Rev. B, 34, 8709 (1986).
- [31] Л.И. Мурин, В.П. Маркевич, И.Ф. Медведева, L. Dobaczewski. ФТП, 40, 1316 (2006).
- [32] K.L. Brower. Radiat. Eff., 8 (3-4), 213 (1971).
- [33] W. Yung, G.S. Newell. Phys. Rev., 132, 648 (1963).

Редактор Г.А. Оганесян

Optical properties and mechanism of formation of the V_2O_2 and V_3O_2 vacancy-oxygen complexes in irradiated silicon crystals

E.A. Tolkacheva¹, V.P. Markevich², L.I. Murin¹

 ¹ Scientific-Practical Materials Research Centre of the National Academy of Sciences of Belarus, 220072 Minsk, Belarus
² Photon Science Institute and School of Electrical and Electronic Engineering, University of Manchester, Manchester M13 9PL, UK

Abstract The processes of formation and annealing of the vacancy-oxygen-related V_nO_m $(n, m \ge 2)$ complexes in Czochralski-grown silicon crystals irradiated with MeV electrons and neutrons have been investigated by means of Fourier transform infrared spectroscopy. A number of arguments are presented for the identification of the absorption bands at 829.3 and 844.2 cm⁻¹ with local vibrational modes due to the V₂O₂ and V₃O₂ defects, respectively.