Исследование механизмов взаимодействия NO₂ и поверхности слоев нанокомпозита *por*-Si/SnO_x

© В.В. Болотов, В.Е. Кан[¶], Р.К. Макушенко, М.Ю. Бирюков, К.Е. Ивлев, В.Е. Росликов

Омский филиал Института физики полупроводников им. А.В. Ржанова Сибирского отделения Российской академии наук, 644018 Омск, Россия

(Получена 16 января 2013 г. Принята к печати 21 января 2013 г.)

Методами спектроскопии инфракрасного поглощения и электронного парамагнитного резонанса исследованы механизмы взаимодействия молекул NO₂ с поверхностью нанокомпозитов *por*-Si/SnO_x, полученных методами магнетронного напыления и CVD (chemical vapor deposition). Наблюдаемое увеличение концентрации свободных носителей заряда в слоях нанокомпозитов *por*-Si/SnO_x объясняется изменением зарядового состояния P_b -центров за счет образования нейтрального комплекса "поверхностный дефект–адсорбированная молекула NO₂" с генерацией свободного носителя заряда в объеме кристаллита. В слоях нанокомпозита, полученного методом CVD, рост концентрации свободных дырок при адсорбции NO₂ значительно менее выражен в сравнении с композитом, полученным методом магнетронного напыления, что обусловлено конкурирующим каналом взаимодействия молекул NO₂ с электронейтральными P_b -центрами.

1. Введение

Широкие перспективы применения в газовой микросенсорике имеют нанокомпозитные структуры, созданные на основе пористого кремния (ПК, *por-Si*) и оксида олова. Такие структуры объединяют преимущества обоих материалов — развитая поверхность и отработанная технология для пористого кремния, с одной стороны, и высокая чувствительность, стабильность характеристик для оксида олова — с другой [1]. Ранее была показана высокая чувствительность слоев нанокомпозита *por-Si/SnO_x* к NO₂ [1], однако необходимы дальнейшие исследования по определению механизмов взаимодействия химических реагентов с поверхностью нанокомпозита.

Ключевую роль в механизме чувствительности нанокомпозитных слоев играют процессы, вызванные адсорбцией молекул и радикалов дефектами поверхности. Это приводит к необходимости всестороннего исследования оптических, структурных и электрофизических свойств слоев нанокомпозитов в процессах адсорбции–десорбции при взаимодействии функционального материала с химическими реагентами. Адсорбция NO₂ слоем мезопористого кремния была исследована ранее [2]. Была показана ключевая роль поверхностных дефектов, в частности оборванных связей кремния (P_b -центров), в процессах, ответственных за рост концентрации свободных носителей в кристаллитах при взаимодействии с NO₂.

Настоящее исследование посвящено изучению механизмов взаимодействия молекул NO₂ с дефектами поверхности нанокомпозита *por*-Si/SnO_x методами спектроскопии ифракрасного (ИК) поглощения и электронного парамагнитного резонанса (ЭПР).

2. Методика эксперимента

Слои пористого кремния, используемые для создания нанокомпозита, формировались на подложках сильно легированного кремния р-типа проводимости КДБ-0.005 (111) методом анодного травления с использованием электролита на основе плавиковой кислоты и изопропилового спирта (HF: C₃H₇OH в соотношении 1:1) при плотности тока 70 мА/см² в течение 30 мин, толщина слоя ~ 50 мкм, пористость до 60%. В полученных при данных условиях слоях мезопористого кремния кристаллиты имеют размеры 10-20 нм, размеры пор составляют 10-20 нм [1]. Для получения свободных слоев ПК и композитов на их основе после достижения необходимой толщины слоя ПК на поверхности подложки кратковременно подавался ток плотностью 700 мА/см², что приводило к отделению слоя от подложки. После синтеза свободные слои промывались в этаноле и проходили вакуумную сушку при давлении 10⁻² Торр и температуре 150°С.

Слои нанокомпозита SnO_x формировались методом CVD (chemical vapor deposition) на поверхности слоя пористого кремния при температуре 200°C за счет частичного окисления SnO, образующегося при термическом распаде (при температуре 400°C) и гидролизе соединения SnCl₂ 2H₂O:

$$\operatorname{SnCl}_2 2\operatorname{H}_2 O \to \operatorname{SnCl}_2 + 2\operatorname{H}_2 O \uparrow,$$
 (1)

$$\operatorname{SnCl}_2 + 2\operatorname{H}_2\operatorname{O} \to \operatorname{Sn}(\operatorname{OH})_2 + 2\operatorname{HCl}\uparrow,$$
 (2)

$$\operatorname{Sn}(\operatorname{OH})_2 \to \operatorname{SnO} + \operatorname{H}_2\operatorname{O} \uparrow,$$
 (3)

$$\operatorname{SnO} + x\operatorname{O}_2 \to \operatorname{SnO}_x.$$
 (4)

Для формирования слоев нанокомпозита por-Si/SnO_x методом магнетронного напыления (MH) производилось напыление олова в вакууме при давлении 0.1 Па в плазме аргона, ток разряда составлял 100 мА, напряжение

[¶] E-mail: kan@obisp.oscsbras.ru

равнялось 500 В, длительность процесса напыления — 15 мин. Полученные структуры *por*-Si/SnO_x проходили термообработку в кислородосодержащей атмосфере для частичного окисления олова. Окончательная сушка образцов проводилась в вакууме (остаточное давление $5 \cdot 10^{-2}$ Па) при температуре 150°C в течение 1 ч [1].

Диоксид азота (NO₂), применяемый для исследования процессов, происходящих при адсорбции газовокислителей, синтезировался при реакции

$$2Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbO \downarrow + 4NO_2 + O_2. \tag{5}$$

Концентрация газа в ячейках для измерений рассчитывалась аналитически.

Процессы адсорбции и десорбции химических реагентов в слоях нанокомпозита исследовались методами спектроскопии ИК поглощения и ЭПР.

Исследование ИК пропускания слоев композитов *por*-Si/SnO_x осуществлялось на ИК фурье-спектрометре Bruker VERTEX 70 в спектральном диапазоне $400-7500 \text{ см}^{-1}$ с разрешением 1 см⁻¹. Образцы помещались в герметичную газовую кювету со стеклами из КBr, в которую осуществлялся напуск газа. ИК спектры при адсорбции газа измерялись с периодом 60 с в течение 10 мин для каждой концентрации газа.

Измерения спектров ЭПР в слоях нанокомпозита *por-*Si/SnO_x выполнялись на спектрометре Bruker EMX Plus (рабочая частота 9.8 ГГц, чувствительность прибора $1 \cdot 10^9$ спин/Гс) при комнатной температуре.

При сравнении спектров ЭПР различных образцов использовался маркер. В качестве маркера для нормирования спектров использовался эталон ER 4119 HS-2100 фирмы Bruker BioSpin. Маркер располагался в резонаторе спектрометра отдельно от образцов, что исключало его взаимодействие с газом.

3. Результаты и обсуждение

В спектрах ИК поглощения слоев нанокомпозита, полученного методом МН (рис. 1, кривая 2), значительных изменений по сравнению со спектрами исходных слоев пористого кремния (рис. 1, кривая 1) не наблюдалось. Наиболее заметное отличие состоит в том, что наблюдается полоса, относящаяся к поглощению на CH_x-группах, обусловленная особенностями метода получения нанокомпозита.

Интенсивные полосы ИК поглощения при 2070–2170 см⁻¹ (валентные колебания Si–H_x-связей), при 910 см⁻¹ (ножничные колебания Si–H₂-связей), а также при 660 см⁻¹ (деформационные колебания Si–H_x-связей) свидетельствуют о преимущественно водородном покрытии поверхности кристаллитов кремния [2]. Кроме того, наблюдаются полосы поглощения на связях Si–OH и Si–O (2900–3600 и 1100 см⁻¹ соответственно [3]). Характерных полос поглощения на колебаниях связей Sn–O не наблюдается. Сходство спектров ИК поглощения слоев ПК и нанокомпозита



Рис. 1. Спектры ИК пропускания слоев до адсорбции NO₂: *1* — слой *por-*Si; *2* — слой нанокомпозита *por-*Si/SnO_x, полученный магнетронным напылением; *3* — слой нанокомпозита *por-*Si/SnO_x, полученный методом CVD.

позволяет сделать вывод о том, что нанесение оксида олова методом МН не вносит существенных изменений в структуру слоя ПК, а также об относительно малом количестве оксида олова в слое ПК.

Формирование слоя нанокомпозита *por*-Si/SnO_x методом CVD приводит к изменению структуры исходного слоя ПК. Так, в спектрах ИК поглощения слоев такого нанокомпозита (см. рис. 1, кривая 3) отчетливо проявляются полосы поглощения на Si–O–Si- и OH-связях (при 1100 и 3350 см⁻¹ соответственно). Это свидетельствует о значительной степени окисления кристаллитов кремния в процессе синтеза нанокомпозита.

В спектрах ИК поглощения при адсорбции NO₂ (концентрация 8–800 ppm) в слоях *por*-Si и нанокомпозита *por*-Si/SnO_x, полученных методом MH, проявляется монотонное возрастание поглощения с увеличением длины волны, обусловленное поглощением на свободных дырках [4] (см. рис. 2, *a* и *b* соответственно). В отличие от слоев нанокомпозита, полученного методом MH, при адсорбции NO₂ на поверхности нанокомпозита *por*-Si/SnO_x, полученного методом CVD, при малых концентрациях NO₂ (8–80 ppm) роста концентрации свободных дырок не наблюдается (см. рис. 2, *c*). Изменения в спектрах пропускания появляются при концентрации NO₂ 800 ppm.

В работах [2,4,5] было показано, что P_b -центры (оборванные связи кремния) способны захватить свободные носители (дырки) в объеме кристаллитов, что приводит к их обеднению. При адсорбции молекул NO₂ слоями мезопористого кремния происходит окисление кремния, а также рост концентрации свободных дырок за счет взаимодействия заряженных P_b^+ -центров с адсорбированными молекулами. В результате такого взаимодействия происходит образование нейтрального комплекса "поверхностный дефект–адсорбированная молекула NO₂" с генерацией свободного носителя заряда в объеме

кристаллита [2]:

$$P_b^+ + \mathrm{NO}_2^0 + \mathrm{B}^- \to \left(P_b^+ - \mathrm{NO}_2^-\right)^0 + h^+ + \mathrm{B}^-.$$
 (6)

В спектрах ИК поглощения исходных слоев ПК и нанокомпозита *por*-Si/SnO_x не наблюдается поглощения на свободных носителях (см. рис. 1), что является подтверждением предположения об обеднении кристаллитов дырками, вызванном их захватом поверхностными



Рис. 2. Спектры ИК пропускания слоев после адсорбции NO₂: a — исходный слой *por*-Si; b — слой нанокомпозита *por*-Si/SnO_x, полученный магнетронным напылением; c — слой нанокомпозита *por*-Si/SnO_x, полученный методом CVD. Концентрация NO₂, ppm: 1 - 0, 2 - 8, 3 - 80, 4 - 800.



Рис. 3. Спектры ЭПР слоев до адсорбции NO₂: *1* — пористый кремний; *2* — нанокомпозит *por*-Si/SnO_x, полученный методом магнетронного напыления; *3* — нанокомпозит *por*-Si/SnO_x, полученный методом CVD.

дефектами. Оценки в соответствии с [2] показывают, что в нашем случае при адсорбции NO₂ в элементах пористой матрицы кремния (кристаллитах) может происходить рост концентрации свободных дырок на 2 порядка. Наши исследования показали, что в слоях ПК и нанокомпозита, полученного методом МН, рост концентрации свободных дырок в атмосфере NO₂ (концентрация 800 ppm) происходит до величины $p = 1 \cdot 10^{19}$ см⁻³, т. е. близко к уровню легирования подложки КДБ-0.005 ($p = 5 \cdot 10^{19}$ см⁻³). В слоях нанокомпозита, полученного методом CVD, рост концентрации свободных дырок при адсорбции NO₂ значительно менее выражен.

Модель, объясняющая рост концентрации свободных носителей в слоях ПК и нанокомпозитов *por*-Si/SnO_x при адсорбции NO₂, предполагает взаимодействие молекул газа с P_b -центрами. При этом изменяется зарядовое состояние P_b -центров. Для исследования процессов перезарядки P_b -центров была проведена серия экспериментов по изучению спектров ЭПР P_b -центров в слоях ПК и нанокомпозитов *por*-Si/SnO_x в атмосфере NO₂.

В спектрах ЭПР для свободных слоев нанокомпозитов *por*-Si/SnO_x видны отчетливые пики ЭПР с g = 2.0080 и g = 2.0032, близкие к значениям $g_1 = 2.0068$, $g_2 = 2.0027$, соответствующим P_b -центрам в различных ориентациях [6] (рис. 3). Причина наблюдаемого смещения сигнала маркера (рис. 3) обусловлена различием диэлектрической проницаемости измеряемых образцов, за счет чего изменяются резонансные условия в резонаторе спектрометра.

При адсорбции молекул NO₂ слоями нанокомпозита, полученного методом MH, наблюдается рост интенсивности сигнала ЭПР на P_b^0 -центрах (см. рис. 4, *b* и таблицу) аналогично наблюдаемому в [2] при адсорбции NO₂ слоем ПК. Происходит взаимодействие NO₂ с заряженными P_b -центрами с образованием нейтрального комплекса и освобождением дырки. Это подтверждает вывод об идентичности процессов, протекающих в слоях



Рис. 4. Спектры ЭПР слоев после адсорбции NO₂: a -слой нанокомпозита *por*-Si/SnO_x, полученный методом CVD; b -слой нанокомпозита *por*-Si/SnO_x, полученный магнетронным напылением. Концентрация NO₂, ppm: 1 - 0, 2 - 100, 3 - 1000, 4 - 10000.

ПК и нанокомпозита, полученного методом МН, приводящих к росту концентрации свободных носителей.

Образование оксида кремния при получении слоя нанокомпозита методом CVD обнаруживается по спектрам ИК поглощения (см. рис. 1) и подтверждается также спектрами ЭПР. Интенсивность пика, связанного с P_b^0 -центрами, на 2 порядка выше по отношению к спектрам слоя ПК и композита, полученного методом МН (см. рис. 4 и таблицу). Так как P_b -центры образуются на

Относительная концентрация P_b -центров в слоях пористого кремния и нанокомпозитов при сорбции NO₂

Концентрация NO ₂ , ppm	Интегральная площадь пика ЭПР P_b -центров, отн. ед.		
	Слой ПК	Нанокомпозит, метод МН	Нанокомпозит, метод CVD
0 100 1000 10000	$\begin{array}{c} 7.6 \cdot 10^{7} \\ 7.6 \cdot 10^{7} \\ 1.0 \cdot 10^{9} \\ 1.4 \cdot 10^{9} \end{array}$	$\begin{array}{c} 1.99 \cdot 10^8 \\ 5.02 \cdot 10^8 \\ 6.95 \cdot 10^8 \\ 7.98 \cdot 10^9 \end{array}$	$\begin{array}{c} 2.69 \cdot 10^{10} \\ 2.70 \cdot 10^{10} \\ 1.84 \cdot 10^{10} \\ 7.13 \cdot 10^{8} \end{array}$

границе Si–SiO₂ [7], окисление поверхности кристаллитов приводит к росту концентрации оборванных связей (P_b -центров). При адсорбции NO₂ происходит резкое снижение интенсивности сигнала от P_b^0 -центров в слоях нанокомпозита, полученного методом CVD (см. рис. 4, *а* и таблицу), однако роста концентрации свободных дырок в спектре ИК поглощения не наблюдается.

Экспериментальные данные для нанокомпозита, полученного методом CVD, можно объяснить одновременным существованием на поверхности кристаллитов кремния поверхностных дефектов в заряженном (P_{h}^{+}) и незаряженном (P_h^0) состояниях. При этом концентрация *P*_{*b*}-центров в нулевом зарядовом состоянии значительно превосходит концентрацию заряженных дефектов. При адсорбции NO₂ возможно взаимодействие молекул как с заряженными P_{b}^{+} -центрами, что сопровождается ростом концентрации дырок в кристаллитах, так и с нейтральными P⁰_b-центрами, что приводит к образованию комплексов $(P_b^+ - NO_2^-)^0$, при этом количество P_b^0 -центров уменьшается. Так как в спектрах ИК поглощения (рис. 2) при адсорбции NO2 роста концентрации свободных дырок не наблюдается, можно предположить, что преобладающим является процесс взаимодействия молекул NO₂ с незаряженными Р⁰_b-центрами, концентрация которых значительно превышает концентрацию P_b^0 -центров.

4. Заключение

Данные, полученные для слоев нанокомпозитов por-Si/SnO_x, свидетельствуют о присутствии в них дефектов поверхности (Р_b-центров) в двух зарядовых состояниях: электронейтральном и заряженном (при захвате дырки). Соотношение концентраций заряженных и нейтральных дефектов определяется методом формирования слоев нанокомпозита. В случае нанокомпозита por-Si/SnO_x, полученного методом МН, адсорбированные молекулы NO2 преимущественно образуют нейтральные комплексы с заряженными P_h⁺-центрами. Это приводит к росту концентрации свободных носителей в кристаллитах кремния. В слоях нанокомпозита $por-Si/SnO_x$, полученного методом CVD, происходит преимущественное взаимодействие NO2 с электронейтральными P⁰_b-центрами. Это приводит к образованию нейтральных комплексов $(P_h^+ - NO_2^-)^0$. При этом роста концентрации свободных дырок не наблюдается, а сам процесс является конкурирующим каналом захвата молекул NO₂.

Работа выполнена при частичной поддержке грантов РФФИ № 12-08-98047-р_Сибирь_а и 12-08-98043-р_Сибирь_а.

Список литературы

 В.В. Болотов, П.М. Корусенко, С.Н. Несов, С.Н. Поворознюк, В.Е. Росликов, Е.А. Курдюкова, Ю.А. Стенькин, Р.В. Шелягин, Е.В. Князев, В.Е. Кан, И.В. Пономарева. ФТП, 45 (5), 702 (2011).

- [2] Е.А. Константинова, Л.А. Осминкина, К.С. Шаров, Е.В. Курепина, П.К. Кашкаров, В.Ю. Тимошенко. ЖЭТФ, **126** (4), 857 (2004).
- [3] A.C. Adams, F.B. Alexander, C.D. Capio, T.E. Smith. J. Electrochem. Soc., 128, 1545 (1981).
- [4] Л.А. Осминкина, Е.В. Курепина, А.В. Павликов, Ю.В. Тимошенко, П.К. Кашкаров. ФТП, 38 (5), 603 (2004).
- [5] Л.А. Осминкина, Е.А. Константинова, К.С. Шаров, П.К. Кашкаров, В.Ю. Тимошенко. ФТП, **39** (3), 365 (2005).
- [6] E.H. Poindexter, P.J. Caplan, B.E. Deal, R.R. Razouk. J. Appl. Phys., 82 (2), 879 (1981).
- [7] О.В. Александров, А.И. Дусь. ФТП, 45 (4), 474 (2011).

Редактор Л.В. Шаронова

Study of the mechanism of interaction between absorbed NO₂ and nanocomposit *por*-Si/SnO_x layers

V.V. Bolotov, V.E. Kan, R.K. Makushenko, M.Yu. Biryukov, K.E. Ivlev, V.E. Roslikov

Rzhanov Institute of Semiconductor Physics — Omsk Branch, Siberian Branch of Russian Academy of Sciences, 644018 Omsk, Russia

Abstract The mechanism of the interaction of NO₂ molecules with the surface of por-Si/SnO_x nanocomposites obtained by magnetron sputtering and CVD methods has been studied. The observed growth of free carrier concentration in the por-Si/SnO_x nanocomposit layers has been explained by changing of charge state of P_b -centers caused by formation of neutral complexes "surface defect–absorbed NO₂ molecule" with free carrier generation in the volume of silicon crystallite. The layers of the *por*-Si/SnO_x nanocomposite obtained by CVD show far less growth of free carrier concentration at NO₂ absorption as compared with the layers obtained by magnetron sputtering. This effect has been explained by presence of the competitive interaction process of NO₂ molecules with the electro neutral P_b -centers.