07.2

Селективные сенсоры двуокиси азота на основе тонких пленок оксида вольфрама при воздействии оптического излучения

© А.В. Алмаев, Н.Н. Яковлев, Е.В. Черников, О.П. Толбанов

Национальный исследовательский Томский государственный университет, Томск, Россия E-mail: almaev_alex@mail.ru

Поступило в Редакцию 3 июня 2019г. В окончательной редакции 24 июня 2019г. Принято к публикации 26 июня 2019г.

Показана возможность селективного детектирования NO_2 в воздухе начиная с концентрации 1 ppm сенсорами на основе тонких пленок Au/WO₃: Au при замене постоянного нагрева облучением диодом с длиной волны максимума интенсивности излучения 400 nm. Активация облучением фотодесорбции на порядок снижает времена отклика сенсоров при воздействии NO_2 . Установлено, что воздействие высокой влажности в условиях облучения сенсоров при комнатной температуре приводит к повышению отклика на NO_2 за счет появления дополнительных центров адсорбции. Отсутствие отклика сенсоров на восстановительные газы и изменение концентрации кислорода в газовой смеси вызвано фотодесорбцией хемосорбированных частиц O_2^- при взаимодействии с генерируемыми при собственных переходах дырками в приповерхностной части WO_3 .

Ключевые слова: оксид вольфрама, двуокись азота, тонкие пленки, магнетронное распыление, оптическое излучение.

DOI: 10.21883/PJTF.2019.20.48384.17901

Интерес к разработке сенсоров низких концентраций NO₂ обусловлен необходимостью экологического мониторинга воздуха городов. Согласно санитарным нормам, предельная допустимая концентрация (ПДК) NO₂ рабочей зоны — 1 ppm. В качестве чувствительных элементов сенсоров перспективно использовать тонкие пленки WO₃ [1-3]. Принцип работы сенсоров основан на хемосорбционном увеличении сопротивления полупроводника при воздействии NO2. Сенсоры на основе WO3 обладают относительно высокой потребляемой мощностью (300-1000 mW), обусловленной необходимостью нагрева полупроводника до высоких температур (200-500°C) для стимулирования реакций на его поверхности. Даже при нагреве сенсоры характеризуются большими временами отклика (порядка сотен секунд) [1-3].

Для повышения быстродействия и увеличения отклика сенсоров WO₃ модифицируют добавками Au в объеме и на поверхности [1–3]. Au на поверхности WO₃ приводит к ускорению реакций между адсорбентом и адсорбатом за счет каталитических свойств. Согласно структурным исследованиям, введение Au в объем пленок WO₃ приводит к образованию различных фаз WO₃, что вызывает увеличение количества неоднородностей на поверхности полупроводника, являющихся центрами адсорбции для NO₂. Добавки Au позволяют снизить время отклика до 60–120 s при воздействии NO₂, однако рабочая температура в этом случае составляет не менее $230-250^{\circ}$ С, а детектируемые концентрации газа превышают ПДК [1–3].

Альтернативой нагреву сенсоров на основе WO₃ служит облучение оптическим излучением. Эффект влияния оптического облучения на газочувствительные свойства металлооксидных полупроводников наблюдается при собственных оптических переходах [4-7]. Следует отметить, что ширина запрещенной зоны E_g пленок WO₃ составляет 2.7-3.3 eV [8] и зависит от многих факторов. Под изменениями газочувствительных свойств сенсоров при облучении понимается увеличение/проявление отклика на NO₂ в отсутствие нагрева, а также снижение времен отклика и восстановления. В случае WO₃ чаще всего используются источники оптического излучения с длиной волны, близкой к 400 nm [5,6]. При увеличении мощности излучения отклик на NO2 сенсоров на основе WO₃ падает за счет усиления фотодесорбции [5]. Поэтому для улучшения газочувствительных свойств целесообразнее сенсоры подвергать облучению с плотностью мощности менее 25 mW/cm². Модификация WO₃ золотом повышает отклик на воздействие NO2 и при облучении в отсутствие нагрева [6].

В работах [9,10] описана возможность детектирования низких концентраций NO_2 при замене нагрева облучением зеленым светодиодом сенсоров на основе толстых пленок ZnO, SnO₂ и In₂O₃, модифицированных квантовыми точками CdSe. Такие структуры при облучении не отличаются селективностью и характеризуются временами отклика порядка 10 min при воздействии NO_2 в диапазоне концентраций 0.1–5.0 ppm.

Кроме того, воздействие оптического облучения, стимулирующего собственные переходы, приводит к улучшению газочувствительных свойств сенсоров восстановительных газов на основе тонких пленок SnO₂:Si [7]. В этом случае под улучшением газочувствительных свойств понималось снижение рабочей температуры сенсоров в 2-3 раза и увеличение отклика.

На основе анализа литературы можно отметить отсутствие исследований селективности сенсоров, влияния влажности на их газочувствительные свойства при облучении в отсутствие нагрева, а также исследований повторяемости результатов. Практически не установлены механизмы влияния облучения на газочувствительные свойства WO₃. Настоящая работа направлена на исследование данных вопросов.

Пленки WO₃ были получены высокочастотным магнетронным распылением оксидной мишени, на поверхности которой были закреплены кусочки Аu. Подложкой служили пластины сапфира. Контакты к чувствительному слою и нагреватель на обратной стороне подложки формировались путем напыления платины до нанесения WO₃. Дисперсные слои Au на поверхность WO3 наносились магнетронным распылением на постоянном токе. Все изготовленные пластины подвергались стабилизирующему отжигу в атмосфере воздуха при 500°С в течение 4 h. Толщина пленок WO₃ составляла 95-105 nm. При помощи рентгенодифракционного анализа установлено, что в исследуемых образцах проявляются β -, α - и γ -фазы WO₃, содержание которых составляет 71.8, 1.5 и 26 vol.% соответственно. Концентрация Au в пленках 0.7 vol.%. Размеры зерен WO₃, определенные при помощи атомно-силовой и сканирующей электронной микроскопий, составляют 11-37 nm. Частицы металлического золота сегрегируют на поверхности пленки и обладают размером от 9 до 15 nm.

Для измерения временны́х зависимостей сопротивления сенсоров использовалась установка, состоящая из металлической камеры, в которую помещались образцы и датчик влажности. Через камеру прокачивалась смесь газов N_2 , O_2 и NO_2 , полученная при помощи генератора газовых смесей. В качестве чистого воздуха принималась смесь азота и кислорода с концентрацией O_2 21 vol.%. Сопротивление датчиков измерялось при помощи источника-измерителя Keithley 2636А. Для нагрева сенсоров использовался лабораторный источник постоянного тока.

Облучение сенсоров проводилось излучающими диодами марки L-7104UVC, которые находились на расстоянии ~ 2 mm от чувствительного слоя. Диапазон длин волн излучаемого диодом света составлял 370-430 nm. Длина волны максимума интенсивности излучения диодов 400 nm. Плотность мощности излучения, падающего на WO₃, составляла 15 mW/cm². Питание диодов осуществлялось лабораторным источником постоянного тока. Потребляемая диодами мощность составляла 60 mW. Воздействие NO₂ на сенсоры осуществлялось после установления стационарного сопротивления пленки WO₃ при облучении диодом. На основе анализа спектров поглощения оптического излучения Au/WO3: Au получено значение E_g , соответствующее 3.0-3.2 eV. Из этого следует, что облучение используемым диодом вызывает собственные переходы в WO₃.



Временны́е зависимости сопротивления состаренного (1) и нового (2) сенсоров при облучении и воздействии 5, 10 и 15 ppm NO₂, а также изменение концентрации газа в измерительной камере при увеличении времени эксперимента (3).

Измерения сопротивления сенсоров после предварительного прогрева показали, что в отсутствие облучения отклик при воздействии 5 ppm NO₂ в 1.5-2 раза меньше, чем в условиях с засветкой. Для того чтобы началось возрастание сопротивления *R* сенсоров при воздействии NO₂ и выключенном облучении, должно пройти значительное время (~ 10 min). Влияние установки задания газовых смесей исключается, так как практически сразу после подачи NO₂ начинает возрастать *R* облучаемых сенсоров. В качестве времени отклика сенсоров при воздействии 5 ppm NO₂ ввиду малого изменения сопротивления был выбран временной промежуток, за который R сенсоров достигнет уровня $R_{0l} + 0.9(R_{1l} - R_{0l})$, где *R*₀₁ — стационарное сопротивление облучаемых сенсоров в чистом воздухе, R_{1l} — стационарное сопротивление облучаемых сенсоров при воздействии NO₂. Время отклика, определенное таким способом при включении облучения и комнатной температуре, составляет 120 s, а при выключенном облучении — 12 min.

На рисунке показаны временные зависимости R сенсоров при облучении и воздействии 5, 10 и 15 ррт NO₂. Начиная с концентрации NO₂, равной 10 ppm, сопротивление WO₃ при воздействии газа не стабилизируется. В ходе эксперимента установлено значительное влияние предыстории сенсоров на сопротивление и отклик, особенно в условиях облучения. При прогреве сенсоров их сопротивления совпадают. Образцы, прошедшие испытания в течение месяца при комнатной температуре и в условиях облучения, характеризуются сопротивлением на порядок бо́льшим, чем *R* новых образцов. Отклик новых сенсоров примерно в 1.3-1.5 раза больше отклика образцов, прошедших испытания. После месяца испытаний характеристики сенсоров стабилизируются. В качестве отклика в данных условиях было выбрано отношение R_{1l}/R_{0l} , где в качестве R_{1l} выбиралось максимальное значение сопротивления при воздействии NO₂.

Минимальная используемая в экспериментах концентрация NO₂ — 1 ppm — соответствует ПДК. Отклик при воздействии этой концентрации в условиях облучения и отсутствия нагрева составил 1.2, а время отклика — 85 s. При выключенном облучении сенсоры не реагируют на воздействие такой малой концентрации NO₂.

Эксперимент при многократной подаче концентрации NO₂ 5 ppm с последующей прокачкой через измерительную камеру чистого воздуха показал, что с каждым новым циклом подачи газа отклик снижается, но после каждой откачки NO₂ R_{0l} восстанавливается. Отклик падает за счет снижения R_{1l} . Причиной этого служат устойчивые продукты реакций между молекулами NO₂ и поверхностью WO₃, для десорбции которых после каждого воздействия газа нужен прогрев при температуре 400°C в течение 10–30 s.

Воздействие 150 ppm H₂ и CO и изменение концентрации O_2 в камере на ± 5 vol.% не влияет на *R* сенсоров в условиях облучения при комнатной температуре. При переходе от нулевой относительной влажности к 76% сопротивление WO₃ уменьшается в 2.9 раза, а отклик на NO₂ возрастает в 1.2 раза. Известно, что чувствительность сенсоров к восстановительным газам обусловлена их взаимодействием с ранее хемосорбированным кислородом. После предварительного прогрева сенсоров в отсутствие облучения большая часть объема кристаллов WO3 обеднена электронами. На поверхности пленок WO3, который является полупроводником n-типа проводимости, хемосорбирован кислород в форме О₂⁻, соответствующей низким температурам. Хемосорбции О2 активно способствует Аи. При включении излучения в приповерхностной части кристаллов WO₃ генерируются избыточные электроны и дырки. Согласно направлению поля в области пространственного заряда, электроны уходят в объем зерен WO₃, а дырки — на поверхность, где происходит реакция

$$\mathbf{O}_2^- + h^+ \leftrightarrow \mathbf{O}_2^0 + S. \tag{1}$$

В реакции (1) введены следующие обозначения: h^+ — дырка, S — свободный центр адсорбции на поверхности WO₃. Сопротивление сенсоров при облучении падает за счет генерации избыточных носителей заряда и десорбции кислорода. Таким образом, поверхность WO₃ очищается от хемосорбированного O₂⁻ и исчезают центры адсорбции для H₂ и CO. Молекулы NO₂ взаимо-действуют с поверхностью WO₃ следующим образом:

$$\operatorname{NO}_2(gas) + e^- + S \leftrightarrow \operatorname{NO}_2^-(ads).$$
 (2)

С учетом низкой температуры термодесорбция H₂O невозможна. Однако энергии излучения хватает для фотодесорбции части молекул воды

$$H_2O + h\nu \to H^+ + OH^-.$$
(3)

Появившиеся в результате реакции (3) ОН-группы реагируют на поверхности с дырками и десорбируются, а H^+ взаимодействует с устойчивым кислородом O_2^- , который еще не десорбировался согласно реакции (1) с дырками. Это процесс описывается реакцией

$$2H^+ + O_2^- \to 2OH^0 + S.$$
 (4)

В результате этого взаимодействия появляются дополнительные S, что приводит к увеличению отклика сенсоров на NO₂ при высокой влажности. В реакциях (1) и (4) десорбции нейтральных частиц способствует облучение. Фотодесорбцией также объясняется уменьшение времени отклика сенсоров при облучении. Положительная реакция на H⁺ и отсутствие отклика сенсоров на H₂ объясняются тем, что концентрация H⁺ может на два порядка превышать используемую в эксперименте концентрацию H₂.

Таким образом, для детектирования NO₂ в воздухе начиная с концентрации 1 ррт при помощи сенсоров на основе тонких пленок Au/WO3: Au постоянный нагрев можно заменить облучением диодом с максимумом интенсивности излучения на длине волны 400 nm. Потребляемая мощность диода 60 mW. После каждого воздействия NO₂ на сенсор необходим прогрев при температуре 400°C в течение 10-30 s. При облучении диодом значительно сокращается время отклика сенсоров, что обусловлено активацией центров фотодесорбции. Облучаемые сенсоры в отсутствие нагрева не демонстрируют чувствительности к H₂, CO и к изменению содержания О2 в газовой смеси. Образовавшиеся в ходе собственных переходов дырки способствуют десорбции О₂, а на появившиеся свободные центры адсорбируется только NO₂. Высокая влажность способствует увеличению отклика сенсоров на NO2 в условиях облучения и отсутствия нагрева за счет освобождения дополнительных центров адсорбции для этого газа.

Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

Список литературы

- Анисимов О.В., Гаман В.И., Максимова Н.К., Найден Ю.П., Новиков В.А., Севастьянов Е.Ю., Рудов Ф.В., Черников Е.В. // ФТП. 2010. Т. 44. В. 3. С. 383–389. doi.org/10.1134/S1063782610030164
- [2] Анисимов О.В., Максимова Н.К., Найден Ю.П., Новиков В.А., Севастьянов Е.Ю., Рудов Ф.В., Черников Е.В. // ЖФХ. 2010. Т. 84. В. 7. С. 1345–1350. doi.org/10.1134/S003602441007023X
- Kabcum S., Kotchasak N., Channei D., Tuantranont A., Wisitsoraat A., Phanichphant S., Liewhiran C. // Sensors Actuators B. 2017. V. 252. P. 523–536. doi.org/10.1016/j.snb.2017.06.011
- [4] Волькенитейн Ф.Ф. Электронные процессы на поверхности полупроводников при хемосорбции. М.: Наука, 1987. 432 с.

- [5] Saidi T., Palmowski D., Babicz-Kiewlicz S., Welearegay T.G., El Bari N., Ionescu R., Smulko J., Bouchikhi B. // Sensors Actuators B. 2018. V. 273. P. 1719–1729. doi.org/10.1016/j.snb.2018.07.098
- [6] Espid E., Noce A.S., Taghipour F. // J. Photochem. Photobiol. A. 2019. V. 374. P. 95–105. doi.org/10.1016/j.jphotochem.2019.01.038
- [7] Рембеза С.И., Свистова Т.В., Кошелева Н.Н., Овсянников С.В., Аль Тамееми В.М.К. // Письма в ЖТФ. 2015. Т. 41. В. 23. С. 32–39. doi.org/10.1134/S1063785015120135
- [8] González-Borrero P.P., Sato F., Medina A.N., Baesso M.L., Bento A.C., Baldissera G., Persson C., Niklasson G.A., Granqvist C.G., Ferreira da Silva A. // Appl. Phys. Lett. 2010. V. 96. P. 061909 (1–3). doi.org/10.1063/1.3313945
- [9] Chizhov A.S., Rumyantseva M.N., Vasiliev R.B., Filatova D.G., Drozdov K.A., Krylov I.V., Marchevsky A.V., Karakulina O.M., Abakumov A.M., Gaskov A.M. // Thin Solid Films. 2016. V. 618. P. 253–262. doi.org/10.1016/j.tsf.2016.09.029
- [10] Чижов А.С., Мордвинова Н.Е., Румянцева М.Н., Крылов И.В., Дроздов К.А., Li X., Гаськов А.М. // ЖНХ. 2018.
 Т. 63. В. 4. С. 480–486. doi.org/10.1134/S0036023618040071