Хлоридная эпитаксия слоев β-Ga₂O₃ на сапфировых подложках базисной ориентации

© В.И. Николаев^{++‡}, А.И. Печников⁺⁺, С.И. Степанов^{*•}, Ш.Ш. Шарофидинов^{+‡}, А.А. Головатенко^{++‡}, И.П. Никитина[‡], А.Н. Смирнов[‡], В.Е. Бугров^{*}, А.Е. Романов^{*‡}, П.Н. Брунков^{*‡}, Д.А. Кириленко^{+‡}

⁺ ООО "Совершенные кристаллы",
194064 Санкт-Петербург, Россия
* Университет ИТМО,
197101 Санкт-Петербург, Россия
[‡] Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе Российской академии наук,
194021 Санкт-Петербург, Россия
• Санкт-Петербург, Россия
• Санкт-Петербургский политехнический университет Петра Великого,
195251 Санкт-Петербург, Россия
E-mail: vladimir.i.nikolaev@gmail.com
(Получена 16 декабря 2015 г. Принята к печати 23 декабря 2015 г.)

получена то декаоря 2013 г. принята к печати 23 декаоря 2013 г.)

Методом хлоридной эпитаксии получены эпитаксиальные слои β -Ga₂O₃ на сапфире с использованием в качестве источника кислорода воздуха. Слои были исследованы с помощью методов рентгеновской дифракции, оптической, растровой электронной и просвечивающей электронной микроскопии, микрорамановской спектроскопии. Установлено, что слои ориентированы плоскостью ($\overline{2}01$) параллельно поверхности подложки и в них имеются отдельные крупные кристаллические зерна трех ориентаций, отличающихся друг от друга поворотом на 60° в данной плоскости, что, вероятно, обусловлено различием в симметрии слоев и подложки.

Оксид галлия в настоящее время рассматривается в качестве одного из наиболее перспективных широкозонных полупроводников. Особыми достоинствами этого материала являются прозрачность, ширина запрещенной зоны $E_g \approx 4.9$ эВ, высокое напряжение пробоя (8 МВ/см). Вместе с тем при легировании можно достичь заметной электропроводности, что делает его прямым конкурентом карбиду кремния и нитридами элементов III группы.

По состоянию на сегодняшний день опубликованы работы по получению монокристаллических пленок оксида галлия методами молекулярно-пучковой эпитаксии (MBE) [1–6], эпитаксии из металлоорганических соединений (MOCVD) [7–10], атомно-слоевым осаждением (ALD) [11] и хлоридным методом (HVPE) [12–16]. К достоинствам хлоридного метода относятся относительная простота технической реализации, высокая скорость роста и высокое качество получаемых слоев.

Первая работа по получению кристаллического β -Ga₂O₃ хлоридным методом была опубликована еще в 1974 г. [12]. В этой работе были получены небольшие пластинчатые кристаллы β -Ga₂O₃ в ходе химической реакции между парами хлорида галлия GaCl и кислородом O₂. Однако вплоть до последнего времени данное направление не имело дальнейшего развития, лишь в 2015 г. был опубликован ряд работ японских исследователей по хлоридной эпитаксии оксида галлия. В работе [13] показана возможность роста слоев β -Ga₂O₃ ориентации ($\overline{2}$ 01) на сапфировых подложках ориентации (0001). Скорость роста при этом достигала 250 мкм/ч.

В нашей работе проведены экспериментальные исследования слоев β -Ga₂O₃ на подложках сапфира ориентации (0001), полученных путем осаждения хлоридным методом с использованием в качестве источника кислорода очищенного воздуха. Для эпитаксии использовался реактор, разработанный ООО "Совершенные кристаллы", температура в зоне осаждения составляла 1050°С. Хлорид галлия синтезировался непосредственно в зоне источника реактора при пропускании газообразного хлористого водорода (HCl 99.999%) над металлическим галлием (Ga 99.9999%). Выход реакции синтеза GaCl составлял > 80%. Необходимый для реакции образования оксида галлия кислород поступал из баллона с воздухом, очищенным от влаги и других примесей путем криогенного сжижения и последующего испарения. В результате получалась естественная газовая смесь, состоящая из 21% кислорода, 78% азота, 1% аргона и других инертных газов. Вода, углекислый газ и углеводороды вмораживались и присутствовали в следовых количествах.

Синтез оксида галлия проводился в условиях избыточного потока кислорода. Отношение элементов VI и III групп, VI/III, было в диапазоне от 2 до 8. Изменение соотношения VI/III достигалось путем изменения потока хлористого водорода через источник галлия от 0.1 до 0.4 л/мин при неизменном потоке воздуха 4 л/мин. В качестве газа-носителя использовался аргон ВЧ 99.998 (Аркал). Общий газовый поток через реактор составлял 10 л/мин. Скорость осаждения изменялась пропорционально потоку HCl через источник галлия и составляла от 70 до 250 мкм/ч, время осаждения выбиралось из условия получения пленок толщиной 0.5–1 мкм. После окончания роста подложка охлаждалась в потоке аргона до комнатной температуры.

Полученные образцы пленок оксида галлия на сапфировых подложках исследовались методами рентге-



Рис. 1. Темнопольное ПЭМ-изображение выращенной на сапфировой подложке пленки β -Ga₂O₃ при действующем отражении $20\overline{1} \beta$ -Ga₂O₃.

ноструктурного анализа, оптической, растровой электронной и просвечивающей электронной микроскопии, микрорамановской спектроскопии.

Визуально поверхность полученных пленок Ga₂O₃ была гладкая и зеркальная. Однако при наблюдении в оптическом и электронном микроскопах были видны отдельные дефекты. Толщина слоя β -Ga₂O₃, измеренная по микрофотографии скола, составляла 0.5–1 мкм, что соответствует скорости осаждения от 70 до 250 мкм/ч.

Более информативные результаты были получены при наблюдении в просвечивающем электронном микроскопе (ПЭМ). Как видно из ПЭМ-изображения (рис. 1), пленка оксида галлия состоит из кристаллических зерен со средним размером ~ 500 нм. Зерна ориентированы следующим образом: плоскость ($\overline{2}01$) β -Ga₂O₃ параллельна плоскости (0001) Al₂O₃, т.е. поверхности подложки; при этом направление [010] β -Ga₂O₃, лежащее в этой плоскости, в различных зернах параллельно различным направлениям типа $\langle 100 \rangle$ Al₂O₃. Данные ориентационные соотношения проявляются при исследовании поперечных сечений в ПЭМ таким образом, что при ориентации образца направлением [100] Al_2O_3 параллельно электронному пучку зерна Ga_2O_3 оказываются ориентированными вдоль пучка либо направлением [010], либо [132] или [132], отстоящими от [010] на угол, близкий к 60° (рис. 2).

Структурное качество слоев исследовалось при помощи рентгеновской дифракции. На рис. 3 представлен рентгеновский дифракционный спектр в геометрии $\omega - 2\theta$ для слоя β -Ga₂O₃ на сапфировой подложке. В спектре наблюдается интенсивный пик около 42°, который был идентифицирован как отражение (0006) от сапфировой подложки. Два менее интенсивных пика при $\sim 19^{\circ}$ и $\sim 38.5^{\circ}$ относятся к отражениям от семейства плоскостей { $\overline{2}01$ } β -Ga₂O₃. Отсутствие других наборов пиков говорит о том, что пленка оксида галлия состоит только из β -фазы и имеет ориентацию ($\overline{2}01$).

Степень кристаллического совершенства слоев оксида галлия оценивалась по ширине половине интенсивности (FWHM) рентгеновской кривой качания для отражения (201) (рис. 4). Наименьшее значение ширины рентгеновской кривой качания составило 20 угл. мин. Интересно отметить, что ширина рентгеновской кривой качания монотонно убывает с увеличением потока HCl через источник Ga. Для всех образцов в этой серии время роста корректировалось таким образом, что толщина была примерно одинакова. Поэтому данный эффект не может быть связан с изменением толщины слоя оксида галлия.

Однако изменение потока HCl через источник галлия приводит к изменению сразу двух важных параметров ростового процесса: соотношения кислород/галлий и скорости роста. Поэтому сужение рентгеновской кривой качания может быть вызвано как увеличением скорости роста, так и снижением отношения VI/III. Для определения, какой из двух факторов ответствен за улучшение структурного качества, необходимо проведение дальнейших экспериментальных исследований.



Рис. 2. Характерные дифракционные картины при ориентации образца направлением [100] Al₂O₃ параллельно электронному пучку: *a* — от подложки, *b*, *c* — от различных зерен β-Ga₂O₃.



Рис. 3. Типичный рентгеновский дифракционный спектр для слоя β -Ga₂O₃ на поверхности (0001) сапфира.



Рис. 4. Типичная рентгеновская кривая качания для слоя β -Ga₂O₃ на сапфировой подложке. На вставке — зависимость ширины кривой качания от потока HCl.



Рис. 5. Типичный неполяризованный рамановский спектр образца Ga_2O_3/Al_2O_3 (0001) при комнатной температуре. Звездочками отмечены фононные линии, соответствующие подложке Al_2O_3 (0001).

Физика и техника полупроводников, 2016, том 50, вып. 7

Измерения микрорамановских спектров проводились на спектрометрической установке T64000 производства фирмы Horiba Jobin Yvon (Франция) при комнатной температуре. Для возбуждения рамановских спектров использовался непрерывный твердотельный лазер с диодной накачкой Nd:YAG (для волны излучения $\lambda_{\rm ex} = 532$ нм). Калибровка спектров проводилась по линии тестового образца Si(111).

На рис. 5 представлен типичный неполяризованный рамановский спектр слоя Ga₂O₃/Al₂O₃ снятый в геометрии обратного рассеяния $z(--)\bar{z}$. Здесь направление z совпадает с направлением роста слоя Ga₂O₃. Наблюдаемые пики могут быть однозначно отнесены к фононным линиям симметрии A_g и B_g , определяемым правилами отбора для кристаллов β -Ga₂O₃ [17–19]. Следует отметить, что наблюдаемые в образцах фононные линии сдвинуты в синюю область на 1–4 см⁻¹ [16] относительно положения в объемных кристаллах β -Ga₂O₃. Подобный "синий" сдвиг может быть вызван сжимающими напряжениями в пленке β -Ga₂O₃ [17,18].

Таким образом, показано, что высококачественные слои оксида галлия могут быть получены за счет использования в хлоридном процессе в качестве источника кислорода очищенного воздуха. Выращенные при температуре подложки 1050°C слои состоят из чистой β-фазы и имеют ориентацию (201). Была достигнута высокая скорость роста, до 250 мкм/ч, без ухудшения структурного качества слоев. Наименьшее значение ширины рентгеновской кривой качания ~ 20 угл. мин было измерено для образца, выращенного с максимальной скоростью роста 250 мкм/ч. Отмечен эффект сужения ширины рентгеновской кривой качания для отражения (201) β-Ga₂O₃ с увеличением потока GaCl. Улучшение кристаллического качества может быть связано как с уменьшением отношения VI/III, так и с увеличением скорости роста при увеличении потока GaCl. По результатам ПЭМ-наблюдений установлено, что слой β -Ga₂O₃ сформирован кристаллическими зернами трех возможных ориентаций. Это, вероятно, связано с тем, что сапфировая подложка обладает более высокой симметрией, чем слой β -Ga₂O₃.

Работа поддержана Российским научным фондом (грант РНФ №14-29-00086).

Список литературы

- M. Higashiwaki, K. Sasaki, A. Kuramata, T. Masui, S. Yamakoshi. Appl. Phys. Lett., 100, 013 504 (2012).
- [2] T. Oshima, N. Arai, N. Suzuki, S. Ohira, S. Fujita. Thin Sol. Films, 516, 5768 (2008).
- [3] K. Sasaki, M. Higashiwaki, A. Kuramata, T. Masui, S. Yamakoshi. J. Cryst. Growth, 378, 591 (2013).
- [4] K. Sasaki, A. Kuramata, T. Masui, E.G. Víllora, K. Shimamura, S. Yamakoshi. Appl. Phys. Express, 5, 035 502 (2012).
- [5] E.G. Villora, K. Shimamura, K. Kitamura, K. Aoki. Appl. Phys. Lett., 88, 031 105 (2006).

- [6] H. Okumura, M. Kita, K. Sasaki, A. Kuramata, M. Higashiwaki, J.S. Speck. Appl. Phys. Express, 7, 095 501 (2014).
- [7] W. Mi, C. Luan, Z. Li, C. Zhao, X. Feng, J. Ma. Optical Mater. (Amst), 35, 2624 (2013).
- [8] P. Ravadgar, R.H. Horng, T.Y. Wang. ECS J. Solid State Sci. Technol., 1, N58 (2012).
- [9] D. Gogova, G. Wagner, M. Baldini, M. Schmidbauer, K. Irmscher, R. Schewski, Z. Galazka, M. Albrecht, R. Fornari. J. Cryst. Growth., 401, 665 (2014).
- [10] G. Wagner, M. Baldini, D. Gogova, M. Schmidbauer, R. Schewski, M. Albrecht, Z. Galazka, D. Klimm, R. Fornari. Phys. Status Solidi A, **211**, 27 (2014).
- [11] D.J. Comstock, J.W. Elam. Chem. Mater., 24, 4011 (2012).
- [12] T. Matsumoto, M. Aoki, A. Kinoshita, T. Aono. Jpn. J. Appl. Phys., 13, 1578 (1974).
- [13] H. Murakami, K. Nomura, K. Goto, K. Sasaki, K. Kawara, Q.T. Thier et al. Appl. Phys. Express, 8, 015 503 (2015).
- [14] Y. Oshima, E.G. Víllora, K. Shimamura. J. Cryst. Growth, 410, 53 (2015).
- [15] Y. Oshima, E.G. Víllora, Y. Matsushita, S. Yamamoto, K. Shimamura. J. Appl. Phys., **118**, 085 301 (2015).
- [16] Y. Oshima, E.G. Víllora, K. Shimamura. Appl. Phys. Express, 8, 055 501 (2015).
- [17] R. Rao, A.M. Rao, B. Xu, J. Dong, S. Sharma, M.K. Sunkara. J. Appl. Phys., 98, 1 (2005).
- [18] A. Khan, S.N. Khan, W.M. Jadwisienczak, M.E. Kordesch. Sci. Adv. Mater., 1, 236 (2009).
- [19] T. Onuma, S. Fujioka, T. Yamaguchi, Y. Itoh, M. Higashiwaki, K. Sasaki, T. Masui, T. Honda. J. Cryst. Growth, 401, 330 (2014).

Редактор Л.В. Шаронова

Chloride epitaxy of β -Ga₂O₃ layers grown on *c*-sapphire substrate

V.I. Nikolaev^{+*‡}, A.I. Pechnikov^{+*}, S.I. Stepanov^{*•}, Sh.Sh. Sharofidinov^{+‡}, A.A. Golovatenko^{+*‡}, I.P. Nikitina[‡], A.N. Smirnov[‡], V.E. Bugrov^{*}, A.E. Romanov^{*‡}, P.N. Brunkov^{*}, D.A. Kirilenko^{*‡}

⁺ Perfect Crystals LLC,
194064 St. Petersburg, Russia
* ITMO University,
197101 St. Petersburg, Russia
[‡] loffe Institute,
194021 St. Petersburg, Russia

 Peter the Great St. Petersburg Polytechnic University, 195251 St. Petersburg, Russia

Abstract Epitaxial layers of β -Ga₂O₃ were grown on *c*-sapphire substrate. Purified dry air was used as a source of oxygen. Characterization of samples was performed using *X*-ray diffraction, scanning electron microscopy, transmission electron microscopy, and micro-Raman spectroscopy. It was found that growth plane of the β -Ga₂O₃ layers is ($\overline{2}$ 01). The layers consist of separate large crystal grains of three different in-plane orientations rotated against each other in the growth plane. The misorientation could be caused by the different symmetry of substrate and epitaxial layer crystal structures.