# ———— ПЛАЗМЕННЫЕ ТЕХНОЛОГИИ ——

УДК 621.382

# ИССЛЕДОВАНИЕ ПЛАЗМОСТОЙКОСТИ ЭЛЕКТРОННОГО РЕЗИСТА HSQ ВЫСОКОГО РАЗРЕШЕНИЯ ДЛЯ ПРОТОТИПИРОВАНИЯ ПРИБОРОВ НАНОЭЛЕКТРОНИКИ

© 2021 г. А. В. Мяконьких<sup>*a*, \*\*</sup>, А. В. Шишлянников<sup>*b*</sup>, А. А. Татаринцев<sup>*a*, \*</sup>, В. О. Кузьменко<sup>*a*</sup>, К. В. Руденко<sup>*a*</sup>, Е. С. Горнев<sup>*b*</sup>

<sup>а</sup>Физико-технологический институт им. К.А. Валиева Российской АН, Нахимовский проспект, 36, корп. 1, Москва, 117218 Россия <sup>b</sup>AO "НИИМЭ", 1-ый Западный проезд, Зеленоград, 12/1, Москва, 124460 Россия \*E-mail: tatarintsev@ftian.ru \*\*E-mail: miakonkikh@ftian.ru Поступила в редакцию 29.04.2021 г. После доработки 29.04.2021 г.

Принята к публикации 29.04.2021 г.

Проведено исследование селективности плазмохимического травления функциональных материалов, входящих в приборные структуры наноэлектроники, по отношению к маске негативного электронного резиста на основе водород-силсесквиоксана (HSQ). Формирование наноструктур с суб-50 нм критическими размерами под маской HSQ изучено для ряда материалов: монокристаллического кремния, слоев металлического Ta, диэлектрических слоев SiO<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HfO<sub>2</sub>, Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>, а также пористого low-k диэлектрика на основе органосиликатного стекла (OSG) на кремниевых положках. Установлено, что резистные маски HSQ могут применяться для изготовления прототипов микро- и наноэлектроннных приборов с топологическими размерами до 10 нанометров при использовании широкого спектра материалов, в том числе для создания структур, имеющих относительно высокие аспектные отношения при абсолютной толщине слоев функциональных материалов в десятки нанометров.

*Ключевые слова:* электронная литография, негативный электронный резист HSQ, резистная маска, плазмохимическое травление, селективность

DOI: 10.31857/S0544126921050045

### **ВВЕДЕНИЕ**

Кремний-неорганический негативный электронный резист на основе водород-силсесквиоксана (HSQ) является одним из распространенных электронных резистов, отличающимся сверхвысоким разрешением до нескольких единиц нанометров, при этом маски из него обладают достаточно хорошей стойкостью в химически активной плазме. Ранее было продемонстрировано [1], что селективность (S) данного резиста в процессах анизотропного плазмохимического травления, по отношению к нижележащему слою, зависит от дозы облучения, однако уже при дозах ~1000 мкКл/см<sup>2</sup> значение селективности  $(S = R_{\text{laver}}/R_{\text{HSO}})$  выходит на постоянное значение. Плазмостойкость резиста HSO в некоторых случаях сопоставима с жесткими масками, что позволяет формировать наноструктуры плазмохимическими методами непосредственно после электронно-лучевой литографии [2-6]. Также известны успешные применения резиста HSQ в литографической технологии наноимпринта [7] и при создании гибридных оптоэлектронных устройств [8].

Однако, в общем случае, плазмостойкость резиста и, соответственно, селективность процесса плазмохимического травления не является постоянной, а зависит и от свойств резиста, и от химии плазмы, а также режимов плазмохимического травления структур. Поэтому цель настоящего исследования — комплексное изучение возможностей HSQ-резиста при переносе топологического рисунка в слои функциональных материалов, с учетом ограниченной толщины маски, что свойственно электронно-чувствительным резистам. Использовались рецепты анизотропного плазмохимического травления наноструктур под маской HSQ, типичные для создания прототипов наноразмерных транзисторов интегральных схем.

# ЭКСПЕРИМЕНТ

### 1. Электронно-лучевая литография

В качестве образцов использовались пластины монокристаллического кремния КДБ-10 (100), а также пластины с нанесенными различными функциональными слоями: оксидом кремния  $(SiO_2)$  толщиной 100 нм, нитридом кремния  $(Si_3N_4) - 130$  нм, оксидом гафния  $(HfO_2) - 32.4$  нм, оксидом алюминия  $(Al_2O_3) - 110$  нм, танталом (Ta) – 113.5 нм, пористым low-k диэлектриком на основе органосиликатного стекла (**OSG**) – 200 нм. Пленка SiO<sub>2</sub> наносилась методом плазмостимулированного осаждения (PECVD-процесс) из смеси SiH<sub>4</sub>/O<sub>2</sub>. Слои HfO<sub>2</sub> и Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> осаждались при помощи плазмостимулированного атомно-слоевого осаждения (PEALD) из прекурсоров TEMAH и TMA соответственно. Тантал наносился на кремний магнетронным распылением мишени (**PVD**). Слой пористого OSG-диэлектрика на кремниевой подложке получен методом центрифугования (Spin-On).

Поверхности образцов перед нанесением слоя резиста предварительно очищались органическими растворителями с последующей дегидратацией в среде сухого азота при температуре 150°С в течение 1 ч. Для исследований был использован HSQ резист XR-1541 Dow Corning 6% концентрации, который наносился на поверхность образца на центрифуге SAWATEC при 2000 об/мин, что позволяло получить толщину резиста до 190 ± 4 нм. Сушка резиста проводилась при температуре 150°С в течение 4 мин в среде азота. Экспонирование резиста HSQ осуществлялось на электронно-лучевом литографе Raith-150 при максимальной энергии первичного пучка 30 кэВ.

Топология рисунка в резисте представляла собой серию линий длиной 1 мм [1]. Доза облучения варьировалась в диапазоне от 500 до 2000 мкКл/см<sup>2</sup> с шагом 125 мкКл/см<sup>2</sup>. После экспонирования образцы проявлялись в 25% водном растворе гидроксида тетраметиламмония (ТМАН) в течении 60 с, далее промывались в течение 60 с в деионизированной воде и сушились в потоке сухого азота.

Ранее [1] было продемонстрировано улучшение стойкости резистной маски при температурной обработке перед процессом плазмохимического травления. В процессе такой обработки сшиваются дополнительные связи, и образуется близкая к SiO<sub>x</sub> структура. В дополнительных исследованиях [1] было установлено минимально необходимое время отжига резистной маски перед плазмохимическим травлением структур. Основываясь на этих данных, в настоящей работе образцы резистной маски подвергались термическому отжигу на воздухе в течение 30 мин при температуре 400°С.

#### 2. Плазмохимическое травление

Анизотропное плазмохимическое травление структур проводилось в кластерной установке Dual PlasmaLab 100 (Oxford Instruments Plasma Technology, UK), использующей плазму ICP источника диаметром 380 мм, возбуждаемую на частоте 2 МГц, в которую вкладывалась мощность до 3 кВт. Регулируемое электрическое смещение на образце создается ВЧ генератором с частотой 13.56 МГц, что позволяет получить эквивалентное постоянное смещение DC в диапазоне 20–500 В. Базовый вакуум в камере составлял  $10^{-6}$  Торр. Использовались плазмообразующие газы с чистотой не хуже 99.999%. Образцы структур с литографической маской HSQ размещались на кремниевой пластине-носителе диаметром 100 мм, при этом обеспечивался тепловой контакт образца как с носителем, так и носителя со столом в камере. Стол реактора термостабилизировался при температуре 20°С. Время процессов травления варьировалось в диапазоне 20–120 с.

В зависимости от химического состава вещества функционального слоя, подвергающегося травлению, выбирались индивидуальные параметры процесса травления (химический состав газовой смеси, мощность разряда, давление, напряжение смещения, температура подложки). Цель оптимизации плазмохимического процесса – получение наибольшей селективности *S* по отношению к маске при сохранении степени анизотропии, обеспечивающей вертикальный профиль стенки структуры травления. Учитывалась также и химическая природа проявленного резиста HSQ после отжига, близкая по структуре и составу к аморфному оксиду кремния.

### 2.1. Травление слоя SiO<sub>2</sub>

Для травления оксида кремния применялась плазма смеси  $C_4F_8/Ar$  (10/90), возбуждаемая при мощности разряда  $W_{pl} = 1500$  Вт, в диапазоне давлений p = 10-20 мТорр. Анизотропия травления обеспечивалась напряжением смещения в диапазоне  $V_{DC} = 67-123$  В. Сходная химическая природа резиста HSQ и оксида кремния не позволяет рассчитывать на получение селективности процесса, значительно отличающейся от 1.

### 2.2. Травление слоя low-k диэлектрика OSG

Для травления пористого диэлектрика с низкой диэлектрической проницаемостью применялась плазма CF<sub>4</sub>, возбуждаемая при  $W_{\rm pl} = 1700$  BT, в диапазоне p = 10-20 мТорр. Напряжение смещения составило  $V_{\rm DC} = 84-190$  В. Ожидалось, что пористость диэлектрика (~30%) и его химический состав (органосиликатное стекло, содержащее углерод) должны привести к селективности травления превышающей единицу по отношению к резисту HSQ.

#### 2.3. Структурирование кремния

Для структурирования кремния использовался процесс анизотропного плазмохимического травления в плазме смеси газов SF<sub>6</sub>/C<sub>4</sub>F<sub>8</sub>, где хорошо регулируется наклон стенок в структурах травления и вертикальность профиля [1]. Это достигается настройкой соотношения потоков газов. Увеличение содержания  $C_4F_8$  ведет к усиленному образованию полимерных пленок, что ведет к увеличению угла наклона стенок за счет избыточной пассивации стенок структуры травления. Увеличение содержания SF<sub>6</sub> ведет к смещению равновесия в сторону химических процессов травления, что ведет к уменьшению угла наклона стенки. Изза различий в динамике формирования и разрушения полимерного слоя на кремнии и резистной маске HSQ, отношение скоростей травления маски ( $R_{\rm HSO}$ ) и кремния ( $R_{\rm Si}$ ) растет с ростом полимерсодержащих компонентов плазмы [10], а, следовательно, ожидается падение селективности процесса относительно HSQ резиста.

Наиболее сильная пассивация полимерами стенок требуется для получения Fin-структур наноразмерного диапазона критических размеров [11], а при оптимизации процессов травления, ориентированных на получение высокоаспектных структур, возможно увеличение соотношения  $SF_6/C_4F_8$ . В экспериментах по структурированию кремния применялись следующие параметры процесса: p = 10 мТорр,  $W_{pl} = 1200$  Вт, общий поток газа — 70 ст. см<sup>3</sup>/мин. Содержание  $SF_6(C_{SE})$  в смеси SF<sub>6</sub>/C<sub>4</sub>F<sub>8</sub> варьировалось от 28 до 43%. Процесс  $C_{SE_{6}} = 28\%$  был оптимизирован для формирования высокоаспектных fin-структур, а процесс  $C_{\text{SE}} = 43\%$  — для получения максимальной селективности при сохранении анизотропного профиля.

### 2.4. Плазмохимическое травление слоя $Si_3N_4$

Травление нитрида кремния проводилось в плазме газовой смеси  $CF_4/O_2$  (40/10) при  $W_{\rm pl} = 2500$  Вт. Предварительное исследование отношения скоростей травления нитрида кремния и оксида кремния показало, что наиболее сильно селективность к HSQ-резисту зависит от давления. Были исследованы процессы травления Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub> под маской HSQ в диапазоне давлений 20–50 мТорр при напряжении смещения ~100 В.

#### 2.5. Плазмохимическое травление слоев Та

Для травления тантала удобно использовать фторсодержащую плазму, поскольку при этом образуются летучие фториды тантала. В данной работе исследовалось травление в плазме смеси  $C_4F_8/O_2$ , в которой содержание  $O_2$  варьировалось от 10 до 30% при p = 10-20 мТорр в камере реактора и  $W_{pl} = 1700$  Вт. Напряжение смещения  $V_{DC} = 66-126$  В.

### 2.6. Плазмохимическое травление $HfO_2$ и $Al_2O_3$

Для травления Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и HfO<sub>2</sub> применялась хлорсодержащая плазма, так как хлориды гафния и алюминия являются летучими соединениями. Использована плазма BCl<sub>3</sub> с добавками азота и кислорода, позволяющая получить большую селективность по сравнению с плазмой на основе Cl<sub>2</sub>. Механизм увеличения селективности состоит в том, что при повышении концентрации кислорода и азота в плазме растет скорость образования BCl<sub>x</sub>-полимерных пленок, пассивирующих поверхность. Баланс между процессами пассивации и травления, инливилуальный для каждого материала, определяет скорость его травления плазмой, которая также существенно растет с напряжением ВЧ-смещения и падает при увеличении доли пассивирующих добавок в плазму BCl<sub>3</sub> [12].

В экспериментах образцы слоев оксида гафния и оксида алюминия подвергались анизотропному травлению в плазме на основе BCl<sub>3</sub> в режимах:  $W_{\rm pl} = 400-1250$  BT,  $V_{\rm bias} = 70-160$  B, содержание кислорода  $C_{\rm O_2} = 0-10\%$  или азота  $C_{\rm N_2} = 0$ , 7, 14, 21%.

# 3. Методы измерений

Для измерения толщин нанесённых диэлектрических пленок использовался спектральный эллипсометр Woollam M-2000X (250–1000 нм). Диэлектрические константы определялись в модели Коши одновременно с толщиной пленок, что допустимо при толщине пленок более 50 нм и не приводит к значимой погрешности.

Измерения толщин неструктурированных металлических слоев, измерения геометрических параметров образцов после травления под маской, а также толщина резиста HSQ до и после процессов травления наноструктур выполнялись на сканирующем электронном микроскопе Carl Zeiss Ultra 55.

# РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Селективность исследованных процессов травления оксида кремния через маску HSQ не отличалась от единицы на статистически значимом уровне. Это подтверждает предположение о близкой к оксиду кремния химической природе резиста HSQ.

По результатам травления пористого low-k диэлектрика OSG установлено, что с ростом напряжения смещения в исследованном диапазоне скорость травления и диэлектрика, и резиста возрастает (рис. 1*a*), при этом при относительно низких давлениях в камере (10 мТорр) селективность значимо не зависит от напряжения смещения, а при повышенных значениях давле-



**Рис. 1.** Зависимость скорости травления (*a*) и селективности травления (*б*) по отношению к HSQ-маске пористого low-k диэлектрика от напряжения смещения  $V_{\text{DC}}$ .



**Рис. 2.** Зависимость скоростей травления кремния и HSQ резиста от состава плазмы  $SF_6/C_4F_8$ .

ния (20 мТорр) селективность снижается с ростом напряжения смещения (рис.  $1\delta$ ), что может быть объяснено ростом проникновения химически активных частиц плазмы в поры low-k диэлектрика с увеличением давления.

Зависимость скоростей травления кремния и HSQ резиста от состава плазмы показана на рис. 2. С ростом относительного содержания  $SF_6$  в смеси  $SF_6/C_4F_8$  скорость травления кремния растет, а резиста – падает, что обеспечивает рост селективности до 20 и более. Отметим, что умеренное значение селективности  $S \sim 4$  при использовании смеси  $SF_6/C_4F_8 = 5/9$ , оптимальной для прецизионного формирования суб-20 нм структур, достаточно для формирования высокоаспектных структур типа Fin с высотой до 100 нм и более, что удовлетворяет требованиям формирования современных транзисторов FinFET и может служить базовым процессом для последующего изготовления стековых GAA-FET на кремниевых нанопроводах.

На рис. 3 показана зависимость скорости анизотропного травления резистной маски и нитрида кремния и селективности этого процесса от давления при фиксированных остальных параметрах процесса. Видно, что с ростом давления происходит снижение скорости травления обоих материалов, что сильнее проявляется для резиста. В диапазоне давлений 30–50 мТорр селективность травления Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>/HSQ составляет S = 2-2.5. Это является близким к значениям, представленным в литературе данным по паре материалов Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>/SiO<sub>2</sub> [13].

При травлении структур металлического тантала с использованием плазмы  $C_4F_8/O_2$  оптимальная



**Рис. 3.** Зависимость скорости травления резистной маски HSQ и нитрида кремния ( $Si_3N_4$ ) и селективности процесса травления от давления *p*.

МИКРОЭЛЕКТРОНИКА том 50 № 5 2021



**Рис. 4.** Зависимость скорости травления резистной маски и оксида гафния (HfO<sub>2</sub>) и селективности процесса при выбранных параметрах от доли азота N<sub>2</sub> в составе плазмы BCl<sub>3</sub>/N<sub>2</sub>.

селективность на исследованном пространстве параметров достигалась при соотношении  $C_4F_8/O_2 = 40/10$  и  $V_{\text{bias}} = 110$  В. Полученное значение селективности S = 0.9 хорошо коррелирует с известными ранее результатами травления тантала через маску HSQ во фторсодержащей плазме другого состава [14].

Для оксида алюминия добавка стимулирующих пассивацию поверхности газов (N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>) не привела к получению более высокой селективности. Максимальная селективность S = 0.45 для режима анизотропного травления была достигнута при использовании чистого BCl<sub>3</sub> при V<sub>bias</sub> = 160 В.

При исследовании травления оксида гафния, установлено, что добавка кислорода в плазму BCl<sub>3</sub> не позволяет получить селективность бо-

Таблица 1. Значения селективностей при травлении различных функциональных по отношению к негативному электронному резисту HSQ

Функциональный слой	<i>S</i> , селективность
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	$0.45 \pm 0.04$
HfO <sub>2</sub>	$3.06\pm2.21$
Та	$0.90\pm0.04$
low-k	$2.81\pm0.23$
SiO <sub>2</sub>	$1.22\pm0.25$
Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	$2.72\pm0.59$
Si	$19.2\pm3.8$
Si, оптимизированный под	$3.8\pm0.3$
травление fin-структур	

лее 0.5. Однако увеличение доли азота в смеси  $BCl_3/N_2$  приводит к росту селективности процесса к резисту HSQ, который можно объяснить более сильной пассивацией материала маски, чем поверхности оксида гафния (рис. 4). При увеличении доли азота в смеси до ~20% травление оксида гафния прекращается (отрицательная скорость травления на графике объясняется тем, что при эллипсометрическом измерении детектируется осаждение полимерной пленки на поверхности оксида гафния). При доле азота в плазмообразующей смеси, равной 14%, оптимальная селективность *S* ~ 3 к резисту HSQ.

Итоговые результаты по достигнутой селективности к резисту HSQ в процессах структурирования исследованных материалов представлены в табл. 1

## ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Проведено исследование селективности плазмохимического травления различных функциональных материалов по отношению к негативному электронному резисту на основе водород-силсесквиоксана HSQ. Исследования формирования наноструктур были проведены на ряде материалов: монокристаллический кремний, слои металлического Та и слои диэлектриков SiO<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HfO<sub>2</sub>, Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>, а также пористого low-k диэлектрика на основе органосиликатного стекла, нанесенных на кремниевые положки. Показано, что резист HSQ может применяться для создания прототипов приборов наноэлектроники с критическими размерами до 10 нанометров, и аспектными отношениями до 1 : 10 при структурировании широкого спектра материалов.

Исследование выполнено в рамках Государственного задания ФТИАН им. К.А. Валиева РАН по Программе № 0066-2019-0004, при частичной финансовой поддержке РФФИ в рамках проекта 19-37-90083.

# СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Мяконьких А.В., Орликовский Н.А., Рогожин А.Е., Татаринцев А.А., Руденко К.В. Влияние дозы экспонирования на стойкость негативного электронного резиста HSQ в процессах плазмохимического и химического травления // Микроэлектроника. 2018. Т. 47. № 3. С. 179–186. [Miakonkikh A.V., Orlikovskiy N.A., Rogozhin A.E., Tatarintsev A.A., Rudenko K.V. Dependence of the Resistance of the Negative e-Beam Resist HSQ Versus the Dose In the RIE and Wet Etching Processes // Russian Microelectronics. 2018. V. 47(3). P. 157–164.]
- Larrieu G., Dubois E. Reactive ion etching of a 20 nanometers tungsten gate using a SF<sub>6</sub>/N<sub>2</sub> chemistry and hydrogen silsesquioxane hard mask resist // J. Vacuum Science & Technology B. 2005. V. 23. 2046.
- 3. *Kazazis D., Tseng L.T., Ekinci Y.* Achromatic Talbot lithography with nano-ring masks for high-throughput periodic patterning // Microelectronic Engineering. 2020. V. 225. 111273.
- Hill P., Gua E., Dawsona M.D., Straina M.J. Thin film diamond membranes bonded on-demand with SOI ring resonators // Diamond and Related Materials. 2018. V. 88. P. 215–221.
- Kleinlein J., Borzenko T., Münzhuber F., Brehm J., Kiessling T., Molenkamp L.W. NV-center diamond cantilevers: Extending the range of available fabrication methods // Microelectronic Engineering. 2016. V. 159. P. 70–74.
- 6. Peng Sun, Chengchun Tang, Xiaoxiang Xia, Zehan Yao, Baogang Quana, Guang Yuan, Changzhi Gu, Junjie Li. Controlled fabrication of periodically high-aspect ratio

CVD-diamond nanopillar arrays by pure oxygen etching process // Microelectronic Engineering. 2016. V. 155. P. 61–66.

- Lauvernier D., Garidel S., Legrand C., Vilcot J.P. Realization of sub-micron patterns on GaAs using a HSQ etching mask // Microelectron. Eng. 2005. V. 77. № 3–4. P. 210–216.
- Lina L., Oua Y., Jokubaviciusb V., Syvajarvib M., Liangc M., Liuc Z., Yic X., Schuhd P., Wellmannd P., Herstrome B., Jensene F., Oua H. An adhesive bonding approach by hydrogen silsesquioxane for silicon carbidebased LED applications // Materials Science in Semiconductor Processing. 2019. V. 91. P. 9–12.
- Trellenkamp St., Moers J., van der Hart A., Kordos P., Lüth H. Patterning of 25-nm-wide silicon webs with an aspect ratio of 13 // Microelectronic Engineering. 2003. V. 67–68. P. 376–380.
- 10. Efremov A.M., Murin D.B., Kwon K.H. On the Effect of the Ratio of Concentrations of Fluorocarbon Components in a  $CF_4 + C_4F_8 + Ar$  Mixture on the Parameters of Plasma and SiO<sub>2</sub>/Si Etching Selectivity // Russ. Microelectronics. 2018. V. 47. P. 239–246.
- Miakonkikh A.V., Tatarintsev A.A., Rogozhin A.E., Rudenko K.V. Technology for fabrication of sub-20 nm silicon planar nanowires array // Proceedings of SPIE. 2016. V. 10224. 1022419.
- Myakonkikh A.V., Kuvaev K.Y., Tatarintsev A.A., Orlikovskii N.A. et al. Investigation of the Process of Plasma Through Etching of HkMG Stack of Nanotransistor with a 32-nm Critical Dimension // Russ. Microelectronics. 2018. V. 47(5). P. 323–331.
- 13. Lee H.K., Chung K.S., Yu J.S. Selective Etching of Thick  $Si_3N_4$ ,  $SiO_2$  and Si by Using  $CF_4/O_2$  and  $C_2F_6$  Gases with or without  $O_2$  or Ar Addition // J. Korean Physical Society. 2009. V. 54. P. 1816–1823.
- Welch C.C., Olynick D.L., Liu Z., Holmberg A., Peroz C., Robinson A.P.G., Henry M.D., Scherer A., Mollenhauer T., Genova V., Ng D.K.T. Formation of nanoscale structures by inductively coupled plasma etching // Proceedings of SPIE. 2013. V. 8700. 870002.