

06;12

©1995 г.

ВЛИЯНИЕ γ -ОБЛУЧЕНИЯ НА СВОЙСТВА СТРУКТУР $\text{SiO}_2\text{-GaAs}$

Ю.Бреза, П.И.Диденко, Р.В.Конакова, В.В.Миленин, Г.Ф.Романова

Словацкий технический университет, Братислава
 Институт физики полупроводников АН Украины,
 252650, Киев, Украина
 (Поступило в Редакцию 13 июля 1994 г.)

Исследованы физико-химические процессы в структурах $\text{SiO}_2\text{-GaAs}$, изготовленных методами высокотемпературного разложения тетраэтоксисилана и осаждении из газовой смеси $\text{SiH}_4 + \text{O}_2 + \text{Ar}$, при облучении гамма-квантами ^{60}Co в интервале доз $10^5\text{--}10^8$ Р. Показано, что радиационная деградация структуры $\text{SiO}_2\text{-GaAs}$ обусловлена межфазными взаимодействиями на границе раздела фаз.

Введение

В [¹⁻³] было показано, что, используя γ -излучение ^{60}Co в режиме "малых" доз, можно изменять химический состав и протяженность переходного слоя гетероперехода металл–полупроводник. Наблюдаемая перестройка межфазной границы сопровождается переходом гетероструктур к более термодинамически равновесному состоянию с пониженным уровнем собственных механических напряжений. Присутствие значительных механических напряжений является также одним из существенных недостатков структур арсенида галлия с диэлектрическими слоями, получаемыми за счет внешних источников [⁴]. Собственные деформации изменяют соотношение и направленность диффузионных потоков компонент КМП, приводят к перестройке точечных и протяженных дефектов [^{2,3}]. Используя γ -облучение, можно управлять протяженностью переходного слоя, а также дефектной структуры в приповерхностном слое полупроводника [^{1,5,6}], что особенно существенно для гетероструктур диэлектрик–арсенид галлия, формируемых высокотемпературными и плазмохимическими методами, позволяющими получать слои с хорошей адгезией, но сопровождается значительной деструкцией приповерхностных слоев полупроводника [^{4,7}].

Методика эксперимента

Диэлектрические слои SiO_2 на (100) GaAs-типа получали методами высокотемпературного разложения тетраэтоксисилана $\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_4$ в системе проточного типа с использованием в качестве транспортирующего газа аргона либо осаждением из газовой смеси $\text{SiH}_4 + \text{O}_2 + \text{Ar}$. Пиролиз осуществлялся на поверхности подложки при температуре подложки 650°C , толщина выращенных слоев составляла 0.25–0.4 мкм. В случае использования в качестве газовой смеси сильно разбавленного аргоном силана осаждение SiO_2 осуществлялось при температуре 300°C с последующим отжигом образцов при 450 – 470°C в атмосфере аргона. Толщина полученных этим методом слоев составляла 0.3–0.4 мкм.

Данные о химическом составе и структуре выращенных слоев SiO_2 получали с помощью электронной оже-спектроскопии (ЭОС) [8], масс-спектрометрии вторичных ионов (МСВИ) [9] при распылении ионами Ar ($E_i = 2$ кэВ, $j = 20$ мкА·см $^{-2}$). В масс-спектрах фиксировались элементарные вторичные ионы (ВИ) Si^+ и Ga^+ , а также кластерные вторичные ионы (ВКИ) SiO^+ , Ga_2^+ , GaO^+ и следы AsO^+ и GaO^+ . Спектры ВКИ дают информацию о локальных атомных конфигурациях, существующих в матрице и являющихся предшественниками формирования кластеров [10]. В процессе распыления непрерывно контролировались энергетические спектры вторичных ионов (ЭС ВИ). В ЭС ВИ, соответствующих кремний-кислородной матрице, максимумы сдвинуты в сторону более высоких энергий по сравнению с их положением вблизи полупроводниковой подложки, что связано с заряжением диэлектрика [11]. Постепенное изменение потенциала поверхности по мере распыления приводит к смещению этих ЭС ВИ в целом в сторону более низких энергий. В ЭС ВИ Ga^+ и комплексов Ga_2^+ , GaO^+ в некоторый момент времени появляется расщепление на высоко- и низкоэнергетические компоненты: первая совпадает с положением на энергетической шкале Si^+ и соответствует материалу, вошедшему в структуру диэлектрического слоя, вторая соответствует потенциалу подложки и свидетельствует об эмиссии ВИ из участков, имеющих хороший электрический контакт с подложкой. Далее будем обозначать их индексами *H* и *B*.

Облучение образцов γ -квантами осуществлялось в диапазоне доз 10^5 – 10^8 Р от источника ^{60}Co . Скорость набора дозы 300 Р/с.

Экспериментальные результаты и их обсуждение

На рис. 1–5 показаны профили ВИ для структуры SiO_2 –GaAs, полученной разложением тетраэтоксисилана. Отметим, что граница раздела не является резкой, а увеличение выхода Si^+ и SiO^+ в переходной области гетероконтакта свидетельствует о том, что структура этого слоя существенно отличается от состояния в объеме окисной фазы. Это подтверждает и появление в этой области расщепленных по энергиям ионов Ga^+ и сопутствующих ему Ga_2^+ и GaO^+ , указывающее на морфологическую и химическую гетерогенность границы раздела. Последняя обусловлена включением Ga (компоненты $[\text{Ga}^+]_B$ и $[\text{GaO}^+]_B$)

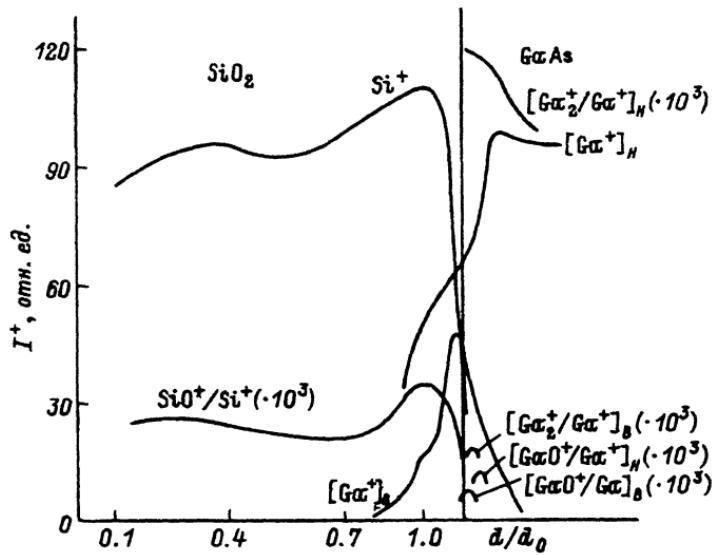


Рис. 1. Профили выхода ВИ при распылении системы $\text{SiO}_2\text{-GaAs}$ (контрольный образец) (d_0 — толщина окисла).

непосредственно в структуру окисной сетки. $[\text{Ga}_2^+]_{\text{H}}$ фиксируется только в очень узком слое около границы раздела и практически отсутствует в SiO_2 (сравним с $[\text{Ga}^+]_{\text{B}}$). Интенсивность эмиссии $[\text{Ga}_2^+]_{\text{H}}$ имела максимум у границы раздела (со стороны GaAs), затем снижалась до стационарного уровня, характерного для распыления GaAs^[12]. Что касается эмиссии As, то известно, что в силу высокого потенциала ионизации интенсивность As^+ на 4–5 порядков ниже интенсивности Ga^+ и в спектрах положительных ВИ при распылении GaAs он практически не фиксируется. Кластеры AsO^+ имеют существенно более высокий выход и в случае проникновения As в SiO_2 должны бы быть замечены при концентрациях > 0.01 ат.%. Однако незначительные следы AsO^+ отмечены только у самой границы раздела.

Таким образом, можно сделать определенные выводы о морфологии исследуемой системы. Область GaAs, примыкающая к границе раздела, обогащена Ga. Ga в процессе осаждения SiO_2 проникает в пограничный слой окисла и находится в нем в химически неэквивалентных состояниях. Наблюдается нарушение сплошности пограничного слоя SiO_2 .

Изменения в системе $\text{SiO}_2\text{-GaAs}$ под воздействием γ -облучения связаны прежде всего с дальнейшим проникновением Ga в SiO_2 . При этом увеличиваются как глубина проникновения, так и интегральное количество Ga, входящего в окисел.

Появление $[\text{Ga}^+]_{\text{B}}$ во всех случаях наступает раньше, чем $[\text{Ga}^+]_{\text{H}}$, однако и последний с ростом дозы появляется все раньше и при облучении дозой 10^8 Р глубина проникновения превышает половину толщины SiO_2 (рис. 2, 3). Поскольку одновременно наблюдается и $[\text{Ga}_2^+]_{\text{B}}$, и $[\text{Ga}^+]_{\text{H}}$, то можно полагать, что при γ -облучении имеет место образование протяженных включений, состоящих из химически несвязанных атомов галлия. Локализация этих включений такова, что они

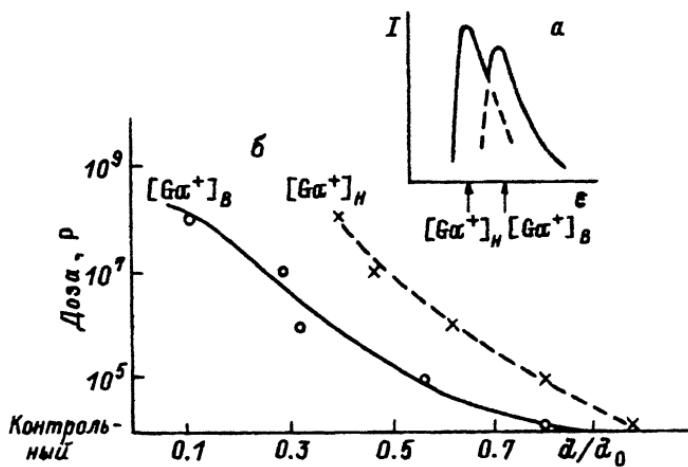


Рис. 2. Изменение интенсивности $[Ga^+]_B$ и $[Ga^+]_H$ в масс-спектрах ВИ в зависимости от дозы облучения гетероструктур (а) и схема энергетического спектра ВИ Ga^+ (б).

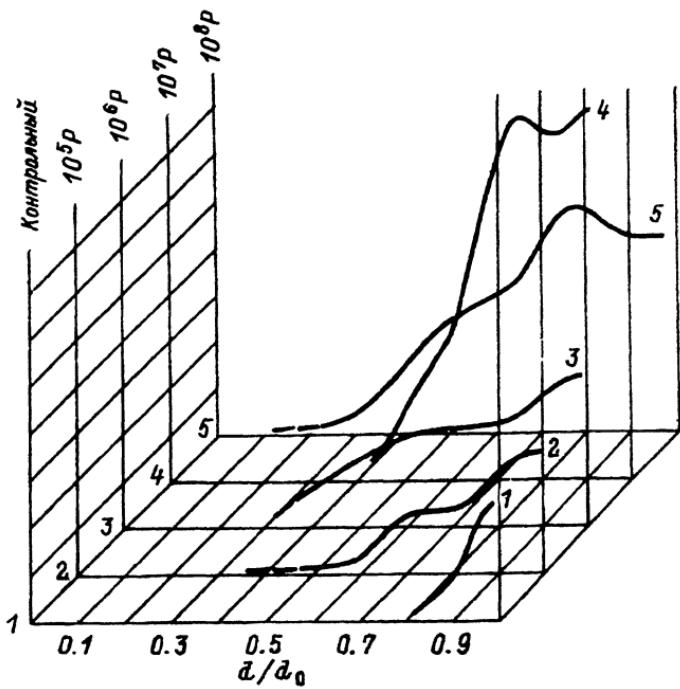


Рис. 3. Профили распределения $[Ga^+]_B$ в SiO_2 , подвергнутом γ -облучению.
1 — контрольный; облученный дозой: 2 — 10^5 , 3 — 10^6 , 4 — 10^7 , 5 — 10^8 Р.

сохраняют хороший контакт с подложкой. Интересна в этом случае эволюция выхода ВКИ $[Ga_2^+]_B$ и $[GaO^+]_B$ (рис. 4). $[Ga_2^+]_B$ появляется у границы раздела, при малых дозах облучения интенсивность его сначала растет. С ростом дозы пространственная область его существенно расширяется, но интенсивность начинает падать, а после 10^8 Р

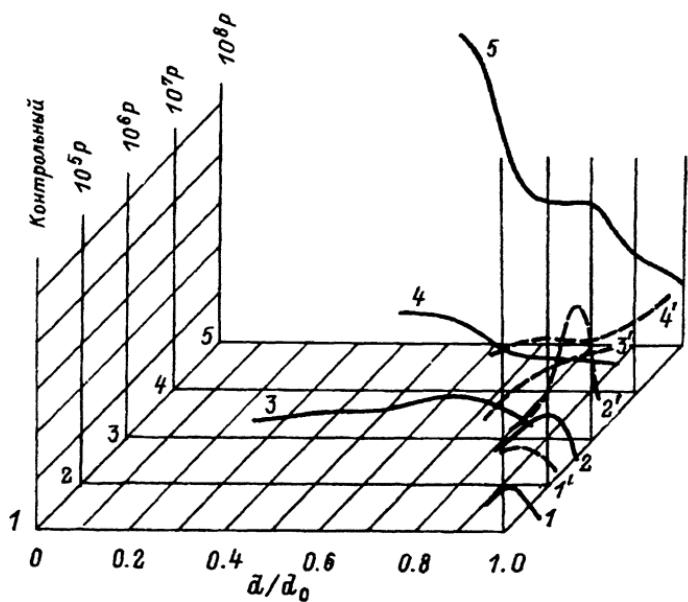


Рис. 4. Эволюция выхода ВИ $[Ga_2^+]$ (штриховые кривые) и $[GaO^+]_B$ (сплошные) после облучения.

1 — контрольный; 2 — 10^5 , 3 — 10^6 , 4 — 10^7 , 5 — 10^8 Р.

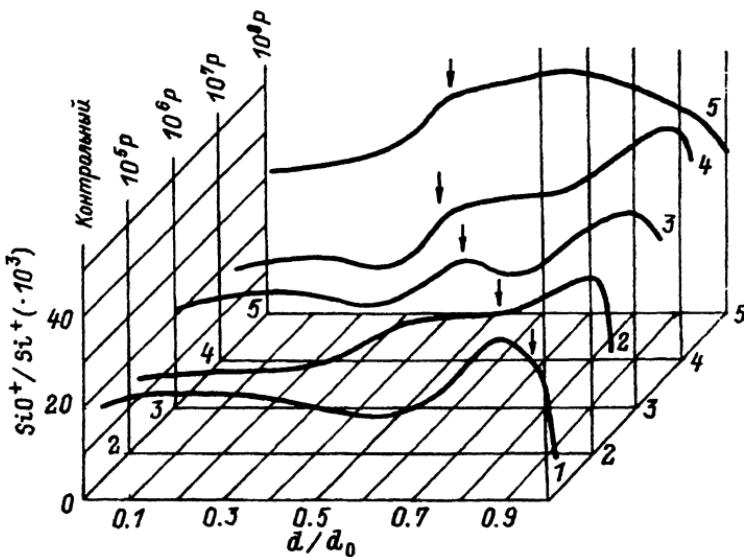


Рис. 5. Изменение относительного выхода кремнекислородных ВКИ при распылении SiO_2 в зависимости от дозы облучения.

1 — контрольный; 2 — 10^5 , 3 — 10^6 , 4 — 10^7 , 5 — 10^8 Р. Стрелками показаны моменты появления $[Ga^+]_H$.

Изменение выхода $[Ga_2^+]_B$ со стороны SiO_2 и $[Ga_2^+]_H$ со стороны $GaAs$ в области границы раздела

Доза, Р	$[Ga_2^+/Ga^+]_H \cdot 10^3$	$[Ga_2^+/Ga^+]_B \cdot 10^3$
Контрольный опыт	120	22
10^5	65	40
10^6	40	22
10^7	30	15
10^8	25	0

он практически не фиксируется. Взамен этого начинает существенно увеличиваться выход $[SiO^+]$ и $[GaO^+]_B$. Со стороны $GaAs$ с ростом дозы облучения также существенно понижается выход $[Ga_2^+]_H$ (см. таблицу), свидетельствуя об изменении соотношения компонент вблизи границы раздела и возможном приближении его к стехиометрическому. Естественно, что сильное проникновение Ga не проходит бесследно для структуры окисного слоя, что фиксируется в первую очередь по изменению выхода SiO^+ . При дозах 10^7 и особенно 10^8 Р он приобретает катастрофический характер (рис. 5). Следует отметить, что поскольку все трансформации SiO_2 начинаются от границы раздела, то практически не изменяется степень гидратации окисла. При малых дозах (10^5 Р) даже происходит определенное выравнивание распределения водорода и гидроксидов по толщине. При этом "рассасывается" пик концентрации у границы раздела, декодировавший область с повышенной концентрацией дефектов.

В отличие от пиролиза тетраэтоксисилана структуры с диэлектриком, полученные разложением моносилана, характеризуются значительно меньшим переходным слоем и более совершенной структурой (отсутствует глубокое проникновение компонент полупроводника в объем SiO_2 (рис. 6)). Хотя в обоих методах нанесения диэлектрика предполагается, что образование SiO_2 происходит без участия подложки, реальная ситуация указывает на взаимодействие осаждаемого слоя с $GaAs$, влияющее как на фазовый состав и структуру окисного слоя, так и границу раздела SiO_2-GaAs . Как было показано, степень этих изменений зависит от способа получения SiO_2 . Высокая температура окисления тетраэтоксисилана, близкая к температуре разложения $GaAs$, длительное (2.5–3 ч) осаждение слоя SiO_2 , выделение газофазных органических радикалов и углерода приводят к тому, что выращенные слои обладают рыхлой структурой, имеют высокую плотность каналов и пор, способствующих межфазному масс-переносу и, следовательно, образованию значительных по размерам переходных областей сложного химического состава.

Основным структурным элементом диэлектрических слоев является кремнекислородный тетраэдр SiO_4 [13], в котором ион кремния Si^{4+} окружен четырьмя ионами кислорода, часть из которых образует мостики, связывающие тетраэдры. Маловероятно включение в состав окислов исследуемых в данной работе соединений кремния с мышьяком, а также тройных эвтектик на основе $Si-O-As$, температуры образования которых более $1000^\circ C$ [14]. Вместе с тем в переход-

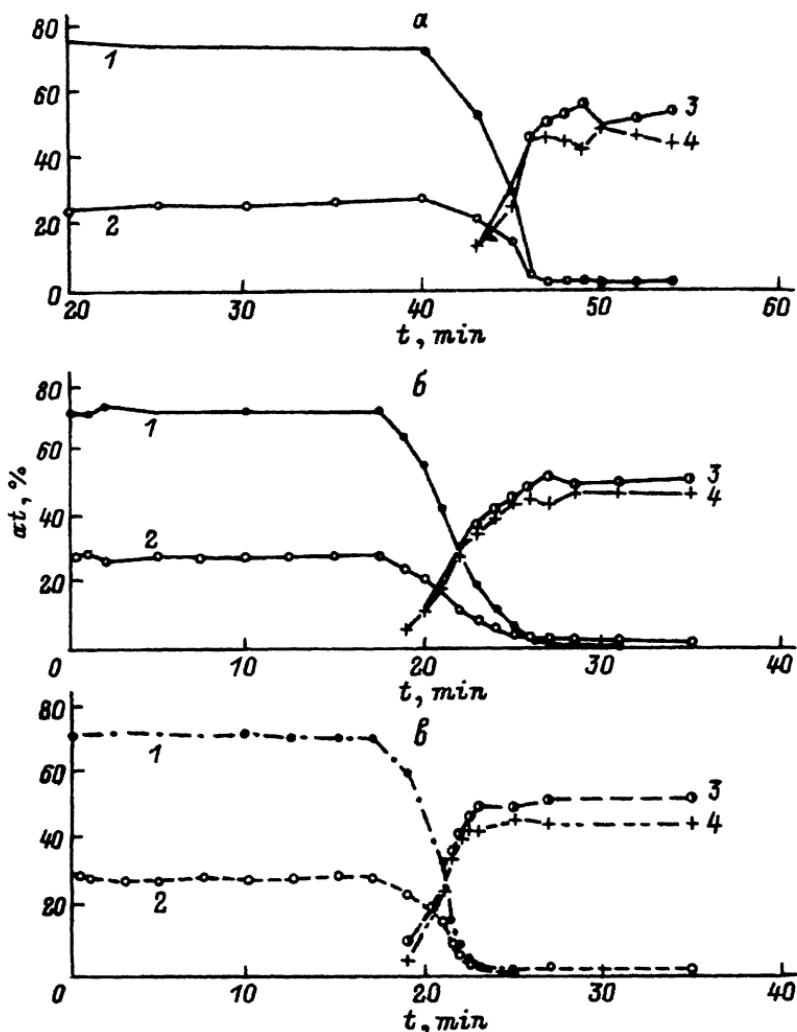
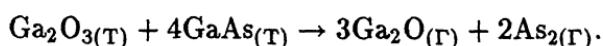


Рис. 6. Профили распределения элементов в гетероструктуре $\text{SiO}_2\text{-GaAs}$, полученной пиролизом моносилана, до и после облучения γ -квантами.
 а — контрольный; б — облученный дозой 10^6 P ; в — дозой 10^7 P ; 1 — Si, 2 — O₂, 3 — Ga, 4 — As.

ной области гетеропары могут наблюдаться отклонения в структурной сетке стеклообразного SiO_2 как за счет примесных включений (замена Si на Ga и кислорода на As), так и изменения структурного элемента, вызванного сочленением окисной фазы кремния с кислородными соединениями мышьяка и галлия. Эти изменения особенно существенны при повышении температуры [15]. Учитывая предельную температуру получения SiO_2 (610°C), можно полагать большую вероятность реакции [15]



Химически активная моноокись галлия и атомарный галлий захватываются растущей пленкой SiO_2 . Их содержание в окисном слое опре-

деляется температурой и морфологией растущего слоя: оно меньше в слоях, полученных пиролизом моносилана. Интенсивное проникновение галлия в пленку SiO_2 наблюдалось и в [16] при использовании высокотемпературной (640°C) технологии.

Облучение слабо изменяет распределение компонент в гетероструктурах со слоем SiO_2 , осажденным из газовой смеси с моносиланом, и оказывает существенное влияние на характеристики структур с пиролитически осажденным SiO_2 из кремнийорганического соединения. Можно полагать, что облучение γ -квантами приводит к образованию активных макрорадикалов кремнекислородных комплексов и анион-радикалов O_2^- [17], что стимулирует структурные превращения в окисном слое. Связи в кремнекислородных тетраэдрах ковалентные, поэтому подвижность Si^{4+} мала, так как растягивание этих связей и изменение углов между ними требует больших усилий. В силу изложенного тетраэдры SiO_4 склонны к комплексообразованию и создают непрерывно пространственные сетки разориентированных тетраэдров, соединенных друг с другом через общие кислородные ионы. Наличие химически активных радикалов усиливает этот процесс. Усиление процессов кристаллизации в силикатных стеклах различного состава при облучении наблюдалось в [18]. Было показано, что рост скорости зарождения кристаллов в этих стеклах увеличивается в сотни раз при облучении рентгеновскими квантами и обнаружена пропорциональность между длительностью облучения и ростом числа кристаллов. Именно с этим обстоятельством может быть связано слабое проникновение компонент полупроводника в окисные слои, получаемые при разложении моносилана, при их облучении. Степень комплексообразования, а следовательно, и образования структуры SiO_2 изменяется в присутствии примесей. В [13] было показано, что перестройка структуры окисла в этом случае может быть настолько радикальной, что возможно изменение основной структурной единицы, определяющей его строение. Глубокое проникновение Ga в глубь окисного слоя, полученного пиролизом тетраэтоксисилана, деформирует структурную сетку окисной фазы, препятствуя ее конденсации. Но главные изменения в структуре окисной фазы, по-видимому, связаны с присутствием в ней моноокиси галлия. Переход кислорода от галлия к активируемым γ -облучением кремнекислородным комплексам приводит к их дроблению [13] и, как следствие, к увеличению выхода SiO^+ при распылении. Макрогетерогенность структуры такого слоя является причиной повышенного содержания компонент полупроводника в нем. Их диффузионное перераспределение определяет протяженность переходной области. В то же время для окисных слоев, полученных осаждением из моносилана, геометрические размеры переходного слоя при облучении изменяются слабо, а их возрастание обеспечивается в первую очередь за счет внедрения Si и кислорода в полупроводниковую подложку.

Возникающие в результате внедрения профиля концентраций атомов кремния и кислорода в GaAs можно построить сравнением кривых на рис. 6, выбрав в качестве начала отсчета точку, соответствующую максимальной концентрации кислорода и кремния. Для каждой ординаты определялись относительная концентрация Si и O и эффект радиационного воздействия, представляющий сдвиг профиля распреде-

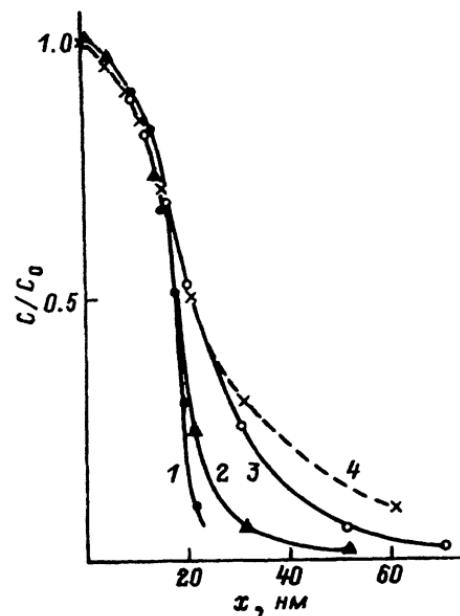


Рис. 7. Нормированные изменения атомных концентраций кремния (1, 4) и кислорода (2, 3) в приповерхностном слое GaAs для доз облучения 10^6 (1, 2), 10^7 Р (3, 4).

ления компонент Si и O в данной точке облученного и необлученного образцов. Построенная таким образом зависимость представлена на рис. 7. Полученный концентрационный профиль состоит из круто спадающего и появляющегося при дозе облучения 10^7 Р пологого участка. На участке крутого спада облучение не оказывает заметного влияния на диффузионный профиль, что, по-видимому, обусловлено тем, что в этой области концентрация структурных нарушений, вызванных особенностями конденсации окисного слоя, значительно больше, чем возникающих при облучении. Появление пологих участков ускоренной диффузии в более глубоких объемных слоях обусловлено диффузией по структурным дефектам.

Таким образом, данные рис. 7 свидетельствуют о том, что диффузионные распределения Si и O в GaAs не подчиняются, как ожидалось, уравнению диффузии с постоянным источником [19]

$$C(x)/C_0 = \operatorname{erf} c \frac{x}{2\sqrt{Dt}},$$

где D — радиационно стимулированный коэффициент диффузии, t — время набора дозы.

Вместе с тем наличие симбатных изменений кривых для кислорода и кремния на рис. 7 при их незначительных отличиях по величине смещения указывает на возможность масс-переноса за счет связанных Si-O комплексов. В этом случае понятны близость коэффициентов диффузии кислорода и кремния, а также значительное превышение вычисленного коэффициента диффузии кислорода ($1.4 \cdot 10^{-18} \text{ см}^2 \cdot \text{с}^{-1}$) по сравнению с соответствующей величиной, полученной экстраполяцией измеренных значений D в диапазоне температур $900\text{--}1200^\circ\text{C}$ [20] к комнатным ($\sim 10^{-22} \text{ см}^2 \cdot \text{с}^{-1}$).

Список литературы

- [1] Нестеренко Б.А., Миленин В.В., Наумовец А.А. и др. // УФЖ. 1989. Т. 34. № 6. С. 899–904.
 - [2] Груша С.А., Конакова Р.В., Миленин В.В. и др. // Электронная техника. Сер. 2. Полупроводниковые приборы. 1990. Вып. 5(208). С. 68–72.
 - [3] Вдовин В.И., Конакова Р.В., Миленин В.В. и др. // Письма в ЖТФ. 1992. Т. 18. Вып. 16. С. 10–14.
 - [4] Арсенид галлия в микроэлектронике / Под ред. Н.Айнспрука, У.Уиссмена. М.: Мир, 1988. 555 с.
 - [5] Дмитрук Н.Л., Литовченко В.Г. ОПТ. 1983. Вып. 3. С. 13–22.
 - [6] Борковская О.Ю., Дмитрук Н.Л., Конакова Р.В. и др. // Препринт Ин-та физики АН УССР. Киев, 1986. № 6. 68 с.
 - [7] Пархушук В.П., Лабунов В.А. Плазменное анодирование: Физика, техника, применение в микроэлектронике. Минск: Наука и техника, 1990. 280 с.
 - [8] Бреза Ю., Борковская О.Ю., Дмитрук Н.Л. и др. // ЖТФ. 1992. Т. 62. С. 88–94.
 - [9] Фельдман Л., Майер Д. Основы анализа поверхности и тонких пленок. Пер. с англ. М.: Мир, 1989. 334 с.
 - [10] Ефремов А.А., Романова Г.Ф., Диденко П.И., Марченко Р.И. // УФЖ. 1985. Т. 30. № 7. С. 1067–1075.
 - [11] Romanova G.Ph., Efremov A.A., Didenko P.I. SIMS-VI. Proc. of the 6th Intern. Conf. / Ed. by J.Willcy, S.Sons. New York; Toronto; Singapore: Chichester, 1988. P. 335–338.
 - [12] Wittmaack K. // Nucl. Instr. and Meth. 1980. Vol. 68. N 1–3. P. 343–356.
 - [13] Куколев Г.В. Химия Si и физическая химия силикатов. М.: Высшая школа, 1966.
 - [14] Чистяков Ю.Д., Райнова Ю.П. Физико-химические основы технологии микроэлектроники. М.: Металлургия, 1979. 408 с.
 - [15] Колобов Н.А., Самохвалов М.М. Диффузия и окисление полупроводников. М.: Металлургия, 1975. 456 с.
 - [16] J. Electrochem. Soc. 1983. Vol. 130. N 4. P. 950–952.
 - [17] Ласкорин Б.Н. Сорбенты на основе силикагеля в радиохимии. Химические свойства. Применение. М.: Атомиздат, 1977. 304 с.
 - [18] Котов А.Г., Громов В.В. Радиационная физика и химия гетерогенных систем. М.: Энергоатомиздат, 1988. 232 с.
 - [19] Болтакс Б.И. Диффузия в полупроводниках. М.: Изд-во физ.-мат. лит., 1961. 462 с.
 - [20] Болтакс Б.И., Джсафаров Г.Д. // Арсенид галлия. Томск, 1975. Вып. 6. С. 129–139.
-