

05.2; 06.1; 06.2

© 1991

## ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОБЛУЧЕННОГО γ-КВАНТАМИ ГИДРОГЕНИЗИРОВАННОГО *n-Si*

Н.В. Ш л о п а к, Ю.А. Б у м а й,  
А.Г. У л ь я ш и н

В настоящее время проводятся интенсивные исследования эффекта пассивации атомарным водородом мелких и глубоких примесей и дефектов в полупроводниках, в том числе и дефектов, создаваемых в результате радиационных воздействий [1-3]. В частности, с помощью нестационарной спектроскопии глубоких уровней было обнаружено уменьшение концентрации вводимых γ-облучением глубоких уровней в кремнии, предварительно обработанном в водородной плазме [4]. В работах [5, 6] сообщается о водородной пассивации введенных предварительным облучением глубоких уровней радиационных дефектов в кремнии. Вместе с тем, характер изменения концентрации и подвижности основных носителей заряда в гидрогенизированном кремнии при радиационном воздействии не исследован.

В настоящей работе исследовалось влияние различных доз облучения γ-квантами  $^{60}\text{Co}$  на концентрацию и подвижность электронов в гидрогенизированном *n-Si*.

В качестве объекта исследования использовались эпитаксиальные (2 мкм) слои кремния, легированные фосфором, с удельным сопротивлением 1 Ом см на подложках р-типа проводимости. Концентрация и подвижность электронов определялись с помощью измерений эффекта Холла и проводимости методом Ван дер Пау при 78 и 293 К. Омические контакты были изготовлены напылением и последующей диффузией ( $T=500$  °C, 10 мин) алюминия. Профили распределения концентрации электронов в исследуемых слоях измерялись при комнатной температуре методом вольт-фарадных (*C - V*) характеристик с помощью ртутного зонда на частоте 1 МГц. Гидрогенизация образцов проводилась в тлеющем разряде водорода в камере для реактивного ионного травления в течение 20 мин при температурах 50-100 °C [7]. Для освобождения водорода, входящего в состав комплексов фосфор-водород (P-H), образующихся в результате гидрогенизации, часть образцов после обработки в водородной плазме отжигалась при температуре 250 °C в течение 15 минут на воздухе. Облучение образцов проводилось от источника  $^{60}\text{Co}$  интенсивностью  $6.1 \cdot 10^{11} \text{ см}^{-2} \text{ с}^{-1}$ .

Перед облучением образцы были разделены на три группы: I - контрольные (негидрогенизованные) образцы; II - гидрогенизованные образцы; III - гидрогенизованные и отожженные' после гидрогенизации образцы.

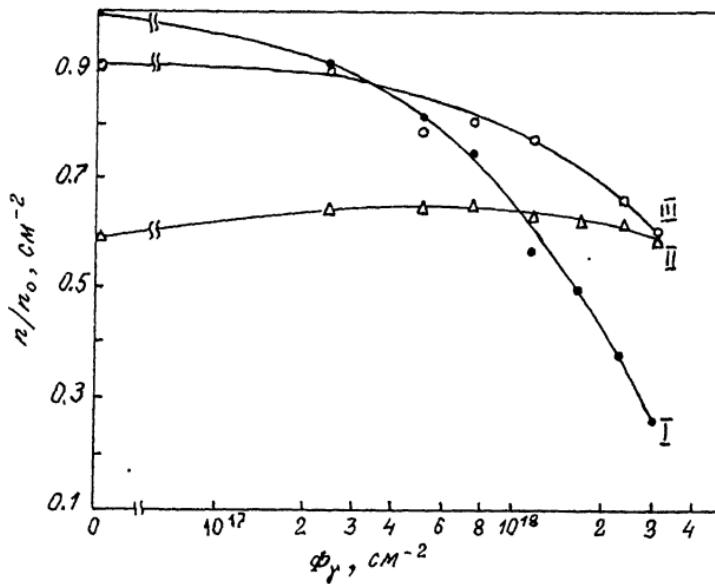


Рис. 1. Зависимость нормированной концентрации электронов в  $n\text{-Si}$  от дозы облучения  $\gamma$ -квантами  $\text{Co}^{60}$ : I - контрольные образцы, II - гидрогенизированные, III - гидрогенизированные и отожженные после гидрогенизации образцы.

На рис. 1 представлены зависимости концентрации электронов, нормированной к величине исходной концентрации (до обработок), при температуре 78 К от дозы облучения  $\gamma$ -квантами для всех групп образцов. Как видно из рисунка, для контрольных образцов (группа I), начиная с дозы  $2 \cdot 10^{17} \text{ см}^{-2}$ , наблюдается сильное уменьшение концентрации электронов за счет компенсации радиационными дефектами. При дозе  $3 \cdot 10^{18} \text{ см}^{-2}$  концентрация электронов составляет 26 % от исходной. Вместе с тем в гидрогенизованных образцах в интервале доз  $2 \cdot 10^{17} - 2 \cdot 10^{18} \text{ см}^{-2}$  наблюдается обратный процесс — небольшое увеличение концентрации электронов. Такое аномальное поведение концентрации можно объяснить распадом нейтральных Р-Н комплексов в результате нагрева образцов во время облучения до температуры 80–85 °C при поглощении  $\gamma$ -квантов. Этот процесс сопровождается наблюдаемым из С-У измерений частичным восстановлением профилей распределения концентрации электронов в этих образцах. Основная роль температурно-временного фактора в процессе распада Р-Н комплексов в образцах группы II при облучении  $\gamma$ -квантами подтверждается расчетами кинетики распада на основе выражения для химической реакции

первого рода  $\frac{n_H}{n_0} = \exp \left[ -\nu \cdot \exp \left( -\frac{E\alpha}{kT} \right) \cdot t \right]$  [8], где  $\frac{n_H}{n_0}$  — доля нераспавшихся Р-Н комплексов;  $E\alpha$  — энергия связи комплекса;  $\nu$  — частотный фактор;  $T$  — температура;  $t$  — время отжига. Зна-

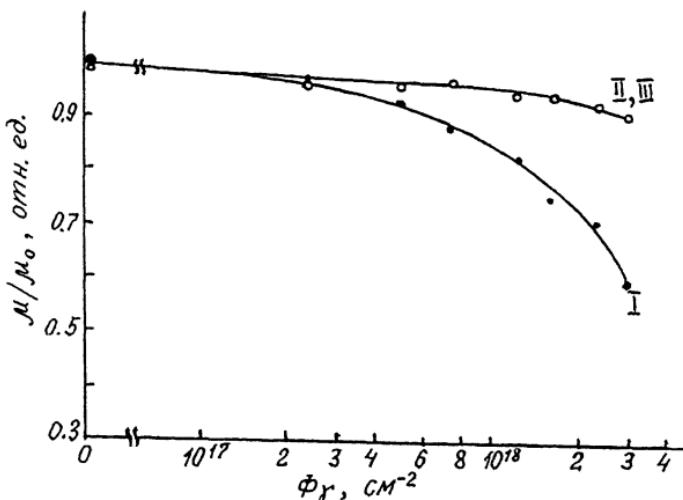


Рис. 2. Зависимость нормированной подвижности электронов в  $n$ - $Si$  от дозы облучения  $\gamma$ -квантами  $Co^{60}$ : I - контрольные образцы, II - гидрогенизированные, III - гидрогенизированные и отожженные после гидрогенизации образцы.

чения  $Ed = 1.32$  эВ и  $\nu = 10^{13} \text{ с}^{-1}$  приведены в работе [8]. Расчеты показывают, что при используемых нами условиях облучения (температурный интервал нагрева образца 80–85 °C и время облучения 200 час, что соответствует дозе облучения  $5 \cdot 10^{17} \text{ см}^{-2}$ ) должно распадаться соответственно 61–82 % Р-Н комплексов. Эти значения являются достаточно близкими к процентному содержанию распавшихся Р-Н комплексов (47–58 %) в образцах группы П, рассчитанному из значений концентраций в этих образцах с учетом эффекта удаления носителей заряда при облучении. Некоторое несовпадение в данном случае вероятно связано с тем, что наряду с распадом Р-Н комплексов при облучении может происходить и их образование.

В образцах группы III при дозе  $3 \cdot 10^{18} \text{ см}^{-2}$  концентрация электронов, составляет 60 % от исходного значения, т.е. значительно больше, чем в контрольных образцах, что свидетельствует о более низкой скорости введения радиационных дефектов в образцах этой группы. Об уменьшении скорости введения радиационных дефектов в гидрогенизированный кремний свидетельствуют и дозовые зависимости нормированной подвижности электронов при температуре 78 К (рис. 2). Из рис. 2 видно, что в гидрогенизированных образцах как группы П, так и группы III, несмотря на дополнительную термообработку, скорость введения дополнительных рассеивающих центров, обусловленных радиационными дефектами, оказалась значительно ниже, чем в контрольных.

Необходимо отметить, что аналогичное поведение концентрации электронов при облучении наблюдается и при измерениях при 293 К.

Вместе с тем уменьшение концентрации электронов при облучении в образцах всех групп при 293 К оказывается значительно меньше, чем при 78 К, что связано с ослаблением при более высокой температуре компенсирующего влияния радиационных дефектов с глубокими уровнями. Эффект увеличения концентрации электронов в образцах группы П по этой причине более ярко выражен при 293 К. Изменения подвижности при комнатной температуре в исследуемом диапазоне доз не наблюдалось. Это связано с тем, что при 78 К преобладает рассеяние электронов на ионизованных примесях и дефектах, в то время как при комнатной температуре основной вклад в рассеяние вносят тепловые колебания решетки.

Наблюдение эффекта пассивации в гидрогенизированных и отожженных образцах (группа Ш) дает основание предположить, что необходимый для пассивации атомарный водород образуется в процессе облучения из  $H_2$  молекул, так как водород в кремнии при температурах, близких к комнатной, преимущественно находится в молекулярном виде [1]. При достаточно высокой интенсивности и большой длительности облучения происходит стимулируемый  $\gamma$ -квантами распад молекул  $H_2$ , т.е. генерация атомарного водорода, который может эффективно захватываться как радиационными дефектами, так и легирующей примесью (P), приводят тем самым к эффекту пассивации. Однако вследствие того, что при температурах 80–85 °С интенсивно протекает и процесс распада комплексов водорода с мелким донором, захват водорода на глубокие центры и соответственно их пассивация преобладают, что и приводит к увеличению радиационной стойкости рассматриваемых структур.

Таким образом, на основе анализа влияния гидрогенизации на изменение концентрации и подвижности электронов в образцах *n-Si* в результате облучения  $\gamma$ -квантами  $Co^{60}$  можно сделать вывод, что предварительное введение водорода в *n-Si* из разряда приводит к повышению радиационной стойкости материалов.

## Список литературы

- [1] Pearton S.J., Corbett J.W., Shi T.S. // Appl. Phys. A. 1987. V. 43. P. 153-195.
- [2] Chevalier J., Aucouturier M. Ann. Rev. Mater. Sci. 1988. V. 18. P. 219-256.
- [3] Омельяновский Э.М., Поляков А.Я. // Высокочистые вещества. 1988. № 5. С. 5-19.
- [4] Pearton S.J. // Phys. Stat. Sol. (A). 1982. V. 72. P. K73-K75.
- [5] Ковешников С.В., Носенко С.В., Якимов Е.Б. // ФТП. 1988. Т. 22. В. 5. С. 922-924.

- [6] М укашев Б.Н., Т окмолдин С.Ж., Т амен-  
да ров М.Ф., А бдуллин Х.А., Ч ихрай Е.В.//  
ФТП. 1988. Т. 22. В. 6. С. 1020-1024.
- [7] Б умай Ю.А., У льяши н А.Г., Шакин И.А.,  
Ш лопак Н.В. // ФТП. Т. 24. В. 12. С. 2141-  
2144.
- [8] B e r g m a n K., S t a v o l a M., P e a r -  
t o n S.J., L o p a t a J. // Phys. Rev. B.  
1988. V. 37. N 5. P. 2770-2773.

Белорусский  
политехнический  
институт,  
Минск

Поступило в Редакцию  
30 октября 1991 г.