

№ 1 — 1975

УДК 621.315.592

Ю. А. ЗАРИФЬЯНЦ, В. Ф. КИСЕЛЕВ, С. Н. КОЗЛОВ и Ю. Ф. НОВОТОЦКИЙ-ВЛАСОВ

ОБ ЭНЕРГЕТИЧЕСКОМ СПЕКТРЕ БЫСТРЫХ ЭЛЕКТРОННЫХ ЛОВУШЕК НА РЕАЛЬНОЙ ПОВЕРХНОСТИ ПОЛУПРОВОДНИКА

Рассмотрен энергетический спектр быстрых состояний на поверхности Ge, Si и PbS с позиций теории неупорядоченных систем. Обсуждаются возможные источники флуктуационных полей и причины их изменений при различных воздействиях.

Наиболее полную информацию об энергетическом спектре поверхностных состояний дают исследования квазиравновесного эффекта поля. Подобные исследования, выполненные на реальных поверхностях Ge [1, 2], Si [3], InSb [4] и GaAs [5], показывают, что в подавляющем большинстве случаев зависимость величины заряда, захваченного быстрыми поверхностными состояниями (Q_{fs}), от поверхностного потенциала Y изображается монотонной кривой. Такой характер зависимости $Q_{fs}(Y)$ объясняется преобладанием непрерывного (или квазинепрерывного) распределения энергетических уровней поверхностных состояний в запрещенной зоне кристалла, плотность которых намного превышает плотность дискретных уровней [2]. Этот вывод однозначно подтвержден опытами, показавшими, что монотонный характер кривых $Q_{fs}(Y)$ сохраняется вплоть до достаточно низких температур [6].

В литературе нет единого мнения о природе быстрых поверхностных состояний. Автор [7] полагает, что энергетическим уровням быстрых состояний, лежащим в той или иной части запрещенной зоны, соответствуют дефекты определенного типа (вакансии, дивакансии и т. п.). Поскольку число возможных типов дефектов конечно, автор [7] приходит к выводу о дискретности энергетического спектра быстрых состояний. В подавляющем большинстве случаев эксперимент дает непрерывный спектр быстрых ловушек.

Мы считаем более перспективным рассмотрение поверхности полупроводника с позиций теории неупорядоченных систем [8]. Согласно этой теории благодаря присутствию «случайных» полей в неупорядоченной системе происходит размытие границ разрешенных энергетических зон [9—12]. От валентной зоны отщепляется «хвост» состояний донорного, а от зоны проводимости — акцепторного типа [9]. Авторы [13] впервые использовали эти представления, рассматривая спектр быстрых состояний на реальной поверхности полупроводника. Наблюдающаяся в эксперименте система квазинепрерывных поверхностных уровней обусловлена, по мнению авторов [13], нарушениями трансляционной симметрии атомного потенциала в приповерхностной области полупроводника. В литературе причины такого рода нарушений специально не анализировались.

В настоящей работе мы рассмотрим возможные источники «случайных» полей на реальной поверхности полупроводника и причины их изменений при различных воздействиях. С этой целью мы провели ряд исследований влияния адсорбции разных по структуре молекул на кривые захвата $Q_{fs}(Y)$. Для общности выводов эти исследования были проведены как на моноатомных полупроводниках Ge и Si, так и на бинарном полупроводнике PbS.

Результаты и их обсуждение

В качестве объектов исследования использовались монокристаллы Ge, p- и n-типа ($\rho = 20 \div 40$ OM·cm), Si n-типа ($\rho = 1100$ OM·cm) и p-типа ($\rho = 2600$ OM·cm), а также монокристаллические пленки PbS n-типа ($\rho = 1,5$ OM·cm), напыленные в вакууме на AT-срез пьезокварца. Образ-



Рис. 1. Кривые захвата заряда быстрыми ловушками на поверхности германия после прогревов в вакууме при различных $T_{\pi p}$ (1 — до прогрева, 2 — 500 и 3 — 750° К); после адсорбции на поверхности Ge — 500 озона (О), аммиака (\times) и П—БХ (Δ), а также после адсорбции воды (\Box) на поверхности Ge-750° ции воды (\Box) на поверхности Се-750° ции воды (\Box) на поверхности (\Box (\Box) на поверхности (\Box) на поверхности (\Box) на поверхн



Рис. 2. Кривые захвата заряда быстрыми ловушками на поверхности кремния после прогревов в вакууме при различных $T_{\rm пр}$ (1 до прогрева, 2 — 650, 3 — 800 и 4 — 900° К)

цы Ge травились в пергидроле, Si — в травителе типа CP, пленки PbS не травились. Измерения проводились методом эффекта поля на большом синусоидальном сигнале в вакууме 10⁻⁶ мм рт. ст. и различных средах. Температура измерения для Ge и PbS была 300° K, а для Si — 370° K [3].

Как видно из рис. 1, прогрев образцов Ge в вакууме до $T_{\rm np}$ =500° K (образцы Ge — 500) ¹ приводит к монотонному росту захвата (т. е. к росту плотности быстрых поверхностных состояний) во всем исследованном диапазоне Y. Из рис. 1 следует, что непрерывный характер

¹ Здесь и далее цифра после символа полупроводника указывает величину T_{пр}.

спектра при этом сохраняется. Контакт с парами воды после таких прогревов и последующая откачка приводят к восстановлению исходного (до прогрева) спектра быстрых поверхностных состояний. В отличие от воды адсорбция аммиака и озона на образцах Ge-500 почти не изменяет плотности быстрых состояний, а адсорбция молекул парабензохинона (П—БХ) увеличивает плотность состояний в верхней половине запрещенной зоны.

Протревы в интервале $T_{mp} = 600 - 650^{\circ}$ К мало изменяют кривые $Q_{fs}(Y)$. При $T_{mp} \simeq 750^{\circ}$ К наблюдается резкое возрастание плотности состояний. Адсорбция воды ($p \simeq 10^{-2}$ мм рт. ст.) на такой поверхности не изменяет спектр быстрых состояний (рис. 1).

Качественно сходный характер изменения кривых $Q_{fs}(Y)$ при прогревах наблюдался и в случае Si (рис. 2). Вплоть до $T_{mp} = 650^{\circ}$ K кри-



Рис. 3. Кривые захвата на быстрые поверхностные состояния образца PbS-500: 1 — до адсорбции, 2 — после адсорбции О₂

2. Addition of the second s



Рис. 4. Спектр быстрых поверхностных состояний на германии: 1 — свежетравленный образец, 2 — после легирования поверхности золотом (по [14]), 3 — после прогрева в вакууме нри 500° К

вые $Q_{fs}(Y)$ практически не изменяются. Захват начинает существенно расти при $T_{mp} > 700^{\circ}$ К. Кривые захвата как в случае кремния, так и в случае PbS, являются монотонными функциями Y (см. рис. 2 и 3). Адсорбция кислорода на поверхности образца PbS-500 несколько увеличивает плотность быстрых состояний, монотонный характер спектра при этом сохраняется (см. рис. 3).

Анализ литературных данных показывает, что непрерывный характер спектра, как правило, сохраняется и при других активных воздействиях на поверхность: легировании металлами [14], ионной бомбардировке [15], термическом окислении [16], а также при замене «собствениого» окисла на поверхности Ge и Si другими химическими соединениями, например, Ge—SiO₂ [17], Ge—Ge₃N₄ [18] или Si—Al₂O₃ [19]. Сохранение характера спектра быстрых состояний при больших вариациях в их интегральной плотности в условиях столь разнообразных воздействий трудно согласовать с наличием на поверхности каких-либо конкретных дефектов. Более непринужденно все эти особенности объясняются с позиций теории неупорядоченных систем.

Рассчитанные из данных рис. 1-3 минимальные плотности быстрых состояний при различных воздействиях изменяются от 2.1011 до 6.10¹² см² эВ⁻¹ для Ge, от 3.10¹¹ до 4.10¹² см эВ⁻¹ для Si и от 2.10¹² до З·10¹² см⁻²эВ⁻¹ для PbS. Полные концентрации быстрых поверхностных состояний в запрещенной зоне во всех случаях не менее 10¹²-10¹³ см⁻². Учитывая радиус экранирования рассматриваемых материалов, видим, что кулоновские поля быстрых центров захвата перекрываются¹. Последнее определяет кооперативный характер «случайных» полей, что свойственно неупорядоченным системам [10, 20]. По этой причине характер энергетического спектра быстрых поверхностных состояний мало зависит от конкретного вида дефектов. Все нарушения приводят к возникновению плотного спектра дискретных уровней. Близость учоней по энергии, конечно, не означает пространственной близости соответствующих центров локализации носителей². В эксперименте такой спектр будет проявляться как непрерывный (рис. 4). Последнее не значит, что в спектре не могут проявляться отдельные дискретные уровни. Определенные примеси могут приводить к возникновению достаточно глубоких потенциальных ям. При наличии случайных полей уровни этих примесей будут уширяться. Появление этих примесей приводит также к изменению всего квазинепрерывного спектра быстрых уровней. Так, в случае легирования поверхности Ge золотом авторы [14] помимо изменения квазинепрерывного спектра быстрых состояний наблюдали возникновение размытого максимума (рис. 4).

Рассмотрим возможные источники случайных полей на поверхности. В случае монокристаллической пленки PbS из-за низкого коэффициента прилипания кислорода (~10-9) окисные трехмерные фазы на поверхности после прогрева в вакууме, по-видимому, отсутствуют [22]. Источниками полей скорее всего являются дефекты вакансионного типа, свойственные бинарным соединениям. В случае Ge и Si ситуация иная. Реальная поверхность этих полупроводников покрыта окисной пленкой, основными структурными элементами которой являются тетраэдры GeO_4 и SiO₄. Атомы Ge и Si в центре таких тетраэдров находятся в sp³-гибридизации. Образование вакансий, связанных с изменением валентности Ge или Si, о которых говорится в работах [7, 23], в условиях травления и прогревов при умеренных температурах не типично для GeO₂ и SiO₂ [8]. Образование на поверхности фазы моноокиси [24] также маловероятно благодаря тому, что гибридными связями в молекулах SiO и GeO являются п- и о-связи, как в молекуле CO. Образование прочной трехмерной структуры моноокиси при этом невозможно. То, что обычно называют моноокисью GeO и SiO, по существу является двухкомпонентной смесью SiO₂ и Si (GeO₂ и Ge).

На наш взгляд, основная причина неупорядоченности границы раздела Ge—GeO₂ или Si—SiO₂ связана со значительными вариациями

¹ В случае поверхностных рекомбинационных центров, концентрация которых \$10⁹ см⁻² [2, 3], среднее расстояние между центрами больше радиуса экранирования. Согласно [11, 12] при этом в запрещенной зоне возникает дискретный уровень. Подходы теории неупорядоченных систем не противоречат принятой модели о дискретном характере рекомбинационного центра [2].

² В неупорядоченной системе, даже при высокой концентрации дефектов, когда принадлежащие различным уровням волновые функции перекрываются, носители заряда на этих уровнях могут оставаться локализованными [20]. Это качественно отличается от случая упорядоченной системы, когда перекрытие волновых функций вызывает появление примесной зоны [21].

валентных углов между соседними тетраэдрами и длин ребер этих тетраэдров.

Известно, что структуры, построенные из тетраэдров, устойчивы, когда соседние тетраэдры имеют только общие вершины [25] (рис. 5, *a*). В стеклообразных модификациях SiO₂ равновесный угол Si—O—Si колеблется (143±17°) [23]. По мере уменьшения угла (рис. 5, *б*), благодаря росту сил отталкивания, возникает деформация тетраэдра. Если



Рис. 5. Схема расположения тетраздров SiO₄(GeO₄) в SiO₂(GeO₂). Черные кружки — атомы Si(Ge), светлые кружки — атомы О в пределе соседние тетраэдры будут иметь о щие ре ра рис. , в или грани (рис. 5, г), то это приведет к резкому уменьшению длины общих ребер соседних тетраэдров [25].

ИК-спектры прямо указывают на значительные вариации в длинах связей и валентных углах связей Si-O-Si [26] и Ge-O-Ge [27]. При деформации тетраэдров GeO₄ и SiO₄ ввиду значительной степени ионности связей Ge-O (Si-O) [28-29] изменяются эффективные заряды б центральных атомов Si и Ge. Наибольшие флуктуации δ имеют место вблизи границы раздела полупроводник — окисел, где сочленения резко различаются по своим размерам тетраэдров алмазоподобной структуры полупроводника и те.раздров окисла. Значительные вариации б и являются причиной возникновения флуктуирующих полей на поверхности полупроводника [8].

Случай резкой деформации тетраэдров окисла реализуется при дегидрата-

ции окислов SiO₂ и GeO₂ при T_{пр}>700° К. Связанное с дегидратацией исчезновение двух соседних ОН-групп приводит к повороту тетраэдров образованию перенапряженных мостиков, например Si-O-Si И (рис. 5). Этим можно объяснить резкий рост плотности быстрых поверхностных состояний при прогреве образцов германия при T_{пр}>700°K (см. рис. 1) ¹, Аналогичная картина имеет место и в термически окисленных монокристаллических пленках PbS. На границе раздела PbS — окисная фаза имеет место сочленение элементов кубической и ромбической симметрии. В этом случае плотность быстрых состояний возрастает настолько, что приложенное к поверхности полупроводника поперечное электрическое поле практически полностью ими экранируется.

Перейдем к рассмотрению влияния адсорбции на спектр быстрых состояний. Авторы [13] объясняют уменьшение захвата при адсорбции полярных молекул тем, что, мигрируя по поверхности, эти дипольные молекулы закрепляются вблизи наиболее сильных флуктуаций атомного потенциала, сглаживают их и тем самым уменьшают размытие разрешенных зон. Однако эта чисто электростатическая трактовка не может объяснить всю совокупность экспериментальных фактов. Действительно, при близких значениях дипольного момента адсорбция молекул

¹ Регидратация с разрывом кислородного мостика и восстановлением ОН-групп является активированным процессом и реализуется с заметной скоростью только при высоких упругостях паров воды [8].

 H_2O (µ=1,8D) на Ge-500 резко уменьшает плотность состояний, а NH₃ (µ=1,5D) оставляет спектр практически неизменным, так же, как и озон (µ=0,52 D) (см. рис. 1). Адсорбция кислорода (µ=0) на PbS увеличивает захват (см. рис. 3).

С нашей точки зрения, изменение спектра быстрых ловушек при адсорбции есть результат действия нескольких конкурирующих процессов.

Возникновение медленных состояний. Адсорбция приводит к возникновению вблизи границы раздела системы медленных состояний высокой концентрации $10^{13}-10^{14}$ см⁻²эВ⁻¹) для Ge, Si. PbS'. Для донорных молекул (D) H₂O и NH₃ основой медленных состояний являются комплексы типа D^{+ δ_1} X^{- δ_1}, для акцепторных молекул (A) — A^{- δ_1} X^{+ δ_1}. Здесь X — атомы или группы атомов Ge, Si, PbS; $\delta_1 < q$ (q — заряд электрона). Величина δ_1 существенно зависит от химического окружения центра, т. е. от свойств всего комплекса [30].

Связанные с возникновением медленных состояний хаотически распределенные по поверхности поля могут повлиять на спектр флуктуационных уровней быстрых состояний. Захват заряда на медленные состояния приведет к дополнительному изменению этих полей. Однако оценить степень влияния этого фактора на спектр быстрых поверхностных состояний довольно трудно. Очевидно, для этого необходимо знать суммарную концентрацию заряженных медленных состояний, в то время как данные по заряжению поверхности при адсорбции отражают разностный заряд в системах акцепторных и донорных состояний. Поэтому отсутствие заметного изменения плотности быстрых поверхностных состояний при адсорбции ряда молекул (озон, аммиак, см. рис. 1), приводящей к резкому изменению заряжения поверхности (см. данные [1, 2, 30]), не может служить доказательством отсутствия влияния перезарядки медленных состояний на систему случайных полей. Автор [1] отмечал, что изменение заряда в медленных состояниях при эффекте накопления приводит к изменению плотности быстрых ловушек. Однако эти изменения невелики.

Изменение координационной сферы поверхностных атомов. Как было показано ранее [8], адсорбция H_2O и NH_3 на Ge и Si протекает по координационному механизму. Молекулы свободно проникают через достаточно пористую структуру окисла и внедряются в координационную сферу приповерхностных атомов Ge и Si, существенно изменяя валентные углы и длины связей сильно деформированных на границе раздела тетраэдров. Мы отмечали ранее [8], что адсорбция H_2O и NH_3 на SiO₂ приводит к расширению твердого тела. Эти возмущения могут изменять распределение случайных полей на поверхности.

Ионные процессы. Как показано в работе [8], молекулы воды, адсорбированные по координационному механизму, сильно протонизированы. При заполнениях много ниже монослоя на поверхности SiO₂ наблюдалось возникновение гроздей молекул H₂O, внутри которых происходил интенсивный обмен протонами. Благодаря высокой диэлектрической проницаемости воды в таких гроздях возможна диссоциация молекул на H⁺ и OH⁻. Образовавшиеся ионы могут существенно изменить «случайные» поля на поверхности. По-видимому, именно этим объясняется нейтрализующее действие воды, приводящее к резкому уменьшению захвата на быстрые ловушки (см. рис. 1) и уменьшению концентрации центров рекомбинации в Ge [1, 2]. Этот эффект отсутствует при адсорбции аммиака. Хотя молекулы NH₃ и адсорбируются по координационному механизму, однако их протонизация существенно ниже, Константа диссоциации молекул NH₃ на несколько порядков ниже, чем у воды.

Рассмотренные выше процессы могут происходить одновременно и приводить как к сглаживанию флуктуирующих полей на границе раздела Ge—GeO₂(Si—SiO₂), так и к увеличению их амплитуды. При всех трех указанных механизмах часть быстрых состояний может не находиться в непосредственном контакте со средой. Адсорбция может протекать на центрах, являющихся основой медленных состояний. В силу кооперативного характера «случайных» полей рассмотренные выше процессы приведут к изменению всего спектра быстрых ловушек. Для проверки этого предположения, а также для выяснения доминирующей роли того или иного механизма влияния адсорбции на кривую захвата необходимо существенно расширить круг исследуемых молекул. Ценную информацию о роли ионных процессов дадут кинетические исследования изменений кривой $Q_{fs}(Y)$ при различных заполнениях поверхности адсорбированными молекулами. Большой интерес для физики поверхности представляют исследования влияния «неупорядоченности» на рассеяние носителей вблизи поверхности и проявление ее в оптических переходах.

ЛИТЕРАТУРА

and Room

an start

- Новотоцкий Власов Ю. Ф. Труды ФИАН, 48, 3, 1969.
 Ржанов А. В. Электронные процессы на поверхности полупроводников. М., 1971.
 Мурина В. В., Новотоцкий Власов Ю. Ф. «Физика и техника полупроводников», 6, 1125, 1972.
 Бриллиантов Э. И., Новотоцкий Власов Ю. Ф. «Физика и техника полупроводников», 2, 1393, 1968.
 Дмитрук Н. Л., Ляшенко В. И. «Украинский физический журнал», 16, 104, 1971.
- 1971.
- 6. Ржанов А. В., Мигаль В. П., Мигаль Н. Н. «Физика и техника полу-проводников», 3, 231, 1969.
- 7. Литовченко В. Г. «Физика и техника полупроводников», 6, 802, 1972. 8. Киселев В. Ф. Поверхностные явления в полупроводниках и диэлектриках. M., 1970.
- 9. Губанов А. И. Квантовоэлектронная теория аморфных и жидких полупроводников. М., 1963.
- 10. Лифшиц И. М. ЖЭТФ, 53, 743, 1967.
- 11. Бонч-Бруевич В. Л. «Физика твердого тела», 4, 2660, 1962; 5, 1852, 1963; «Физика и техника полупроводников», 2, 363, 1968. 12. Mott N. F. Phil. Mag., 19, 835, 1969. 13. Овсюк В. Н., Ржанов А. В. «Физика и техника полупроводников», 3, 294,
- 1969.
- 14. Мацас Е. П., Примаченко В. Е., Снитко О. В. «Украинский физический журнал», 13, 905, 1968.
- 15. Литовченко В. Г., Лысенко В. С. «Физика и техника полупроводников», 4, 72, 1970.
- 16. Дроздов В. Н., Ковалевская Т. И., Ржанов А. В., Свиташев К. К. «Микроэлектроника», 2, 154, 1973. 17. Ржанов А. В., Ковалевская Т. И. «Физика и техника полупроводников»,
- 4, 321, 1970.
- 18. Покровская С. В., Овсюк В. Н. «Неорганические материалы», 6, 978, 1971. 19. Наttory Т. Japan J. Appl. Phys., 10, 202, 1971.

- 20. Бонч-Бруевич В. Л. ЖЭТФ, 61, 1168, 1971. 21. Литовченко В. Г., Ковбасюк В. П. «Физика и техника полупроводников», **3**, 870, 1969.
- 22. Земел Дж. Н. В сб.: «Поверхностные свойства твердых тел». М., 1972, стр. 317.
- 23. Revesz A. G., Zaininger K. H. RCA Rev., 29, 22, 1968. 24. Арсламбеков В. А. В сб.: «Механизмы взаимодействия металлов с газами». М., 1964, стр. 167.
- 25. Pauling L. J. Phys. Chem., 56, 361, 1952.

- 26. Потапов Е. В., Раков А. В. «Оптика и спектроскопия», 29, 751, 1970. 27. Дроздов В. Н., Ковалевская Т. И., Ржанов А. В., Свиташев К. К. «Микроэлектроника», 2, 46, 1973.
- «микроэлектроника», 2, 40, 1973. 28. Ревеш А. Г. В сб.: «Полевые транзисторы». М., 1971, стр. 101. 29. Обухов-Денисов В. В., Соболев Н. Н. и Черемисов В. П. «Оптика и спектроскопия», 8, 505, 1960. 30. Kozlov S. N., Kiselev V. F., Novototskii-Vlasov Ju. F. Surf. Sci.,
- and and a state of the second second 28, 395, 1971.

Поступила в редакцию 12.6 1973 г.

Кафедра общей физики для химфака

D-011 ₹ …

T (2.5 1.1. e 🔡

(a) A set of the se 2.25 . . 114010 in a start and a start and a start a st . . :

2 <u>-</u> 2 ·:.. . '

. .