

Спектроскопия стеклообразующих систем



Министерство народного образования Датвийской ССР Датвиблина ордена Трудорого Красного Знамени государственный университет вм. П.Стучка

> Научно-исследоветельский институт физики твердого тела

and start have been an interfaction of starting of the

and the stand the stationer

CHEKTPOCKOINA CTEKJOOEPASYDUNX CHCTEM

Междуведомственный сборник научных трудов

A WEAK AT COMPANY STORY

contraction of the second state of the second state

Investor Balanty - War

Capit-Karlo Selle

A. Vielenaberta

ЈатенАский государственный униворситет им. Ш.Стучки Рига 1966

TAD Nº

5498

УДК 539.213+666.11.01

СПЕКТРОСКОПИЯ СТЕКЛООБРАЗУЮЩИХ СИСТЕМ: Межлувед.сб. науч.трудов. / Отв.ред. А.Силинь. - Рига: ЛГУ им.П.Стучки. -1988. - 236 с.

В сборник включены работы ученых высших учебных заведений, а тчкже научно-исследовательских учреждений Латвийской ССР и г. Москвы по теоретическому и экспериментальному изучению структурных особенностей и дефектов широкощелевых стеклообразующих материалов, а также различных физических процессов, протекающих в этих веществах. Содержится информация также о результатах применения ряда спектроскопических методов в такого рода исследовательском процессе. Предлагается модель расчета электронной структуры точечных дефектов в стеклах, описывается метод анализа спектров ЭПР в неупорядоченных твердых телах. Обсуждаются механизмы электронно-атомных процессое в стеклообразном диоксиде кремния.

сов в стеклообразного месанизмы электронатонных процес-Сборник научных трудов предназначен для научных работников, аспирантов и студентов старших курсов, интересующихся как общими проблемами физики твердого тела, так и особенностями стеклообразного состояния вещества.

Рис. 59, табл. 8.

PERAKLENOHHAR KOJLIETUR

D.Закис, Я.Клява, Д.Миллерс, Г.Раманс, Л.Скуя, А.Силинь (отв.ред.), А.Шендрик.

> Печатается по решению Издательского совета ЛГУ им. П.Стучки

C 20403-104y 25.88.1704060000



Латениский государственный университет им. П. Стучки, 1988

LYU ZINA TISKA BLIDIEKA

Введение

Среди твердых тел стеклообразующие системы заслуживают, чтобы на них обращали особое внимание. Они широко применяются в качестве оптических матери..лов, изолирующих покрытий и элементов опто- и микроэлектроники. Стабильное существование этих веществ в стеклообразном и кристаллическом состояниях позволяет проводить сравнительные исследования кристаллов и стекол одинакового химического состава по методологии, разработанной для кристаллов.

В настоящем сборнике научных трудов основное внимание уделяется результатам экспериментальных исследований физических характеристик широкощелевых стеклообразующих материалов, проведенных различными спектроскопическими методами, например, оптическими, электронно-парамагнитными, термоактивационными. Спектроскопические характеристики, как правило, изучены в широком диапазоне температур. Анализируются данные о влиянии технологических воздействий на спектроскопические свойства изучаемых стеклообразующих систем.

На основе полученных результатов определены такие фундаментальные характеристики стеклообразующих веществ, как геометрическая структура и ее особенности, так называемые собственные дефекты, свойства элементарных возбуждений (фононов, экситонов, электронов, дырок и т.п.), механизмы электронно-атомных процессов. Сформулированные выводы имеют непосредственное практическое значение: они позволяют намечать расширенное применение конкретных стеклообразующих материалов в качестве активных и пассивных оптических элементов, а также опто- и микроэлектронных устройств.

A STEDA SOUTHARD

CTPYKTYPHNE OCOEENHOCTN

УДК 539.2.22

ФОРМАЛЬНАЯ ЭНЕРГЕТИЧЕСКАЯ (ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ) СХЕМА ОПИСАНИЯ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ЭЛЕКТРОМАГНИТНОГО ИЗЛУЧЕНИЯ СО СТЕКЛОМ

D.P.Закис

Латвийский государственный университет им. Петра Стучки

Специфика стеклообразного состояния вещества выяснена настолько детально, что для описания поведения в различных особых условиях позволяет пользоваться всеми основными современными микромоделями. Однако нередко их применение основано на таких деталях структуры стекла, которые вряд ли можно называть основными (фундаментальными). Поэтоку есть смысл определить некоторую обобщенную (формальную) модель поведения твердого состояния вещества в конкретных внешних условиях, с которой можно было бы сопоставлять микромодели, выявлая при этом преимущества, недостатки и границы применимости последних.

В данной работе предпринята попытка построения такой формальной модели - энергетической схемы для описания взаимодействия электромагнитного излучения с веществом в твердом состоянии с любой степенью упорядоченности структуры, включая структуру стекла.

Из всех известных в настоящее время разновидностей твердых тел (кристаллы, стекла, поликристаллы, керамика, ситаллы и др.) только кристаллы и стекла могут иметь достаточно (в пределе – полностью) однородную структуру. В последнее время к ним прибавилось новое состояние – квазикристаллическое [1]. Однородность структуры вещества опроделяет не только особые его практические применения, но и позволяет для ее описания пользоваться относительно простыми и наглядными моделями. Так, для характеристики, например, керамики следует дать отдельное описание не только кристаллов и "связующей" фазы между ними, но и их относительных концентраций, дисперсности, формы и т.д.

Предельно просто задается структура идеального кристалла: указывается структура только одной элементарной ячейки и процедура ее пространственного переноса при образовании решетки. Аналогичная, но менее "строгая" процедура возможна и для стекол [2]; в этих случаях в роли элементарных ячеек выгодно использовать структурные элементы, задав при этом правила их взаимной состыковки. Построенная таким образом пространственная сетка стекла репрезентирует структуру идеального стекла.

Известно, что реальные кристаллы и стекла могут быть представлены как идеальные с определенными наборами дефектов. При этом в первом приближении реальное состояние характеризуется типами и концентрациями (наборами) дефектов без указания их конкретного пространственного размещения в теле. В случае так называемых термодинамически равновесных дефектов указание их размещения даже лишено смысла из-за их динамичности (статистичности).

Кроме сходства, кристаллы и стекла имеют и существенные различия. В макроскопическом масштабе они в первую очередь проявляются как анизотропия кристалла и изотропия стекла. Такой особенностью стекла выгодно воспользоваться с точки зрения применения к его описанию наиболее общего формального термодинамического подхода. Ведь известно, что все основные термодинамические параметры (T, P, U, S и др.) являются скалярными величинами, заданными для однородного и изотропного состояния системы. Именно этим требованиям дучшэ всего соответствуют газообразное и кидкое состояния вещества, а из твердых - только стеклообразное. Однако интересующая нас задача - описание взаимодействия низкоэнергетического излучения со стеклом - в формальную термодинамическую мсдель непосредственно не укладывается в связи с ярко выраженной неоднородностью исходного состояния (издучение вне тела и твердое тело) и анизотропией (ориентированный поток поляризованных частиц – фотонов). Поэтому попытаемся выяснить необходимые при этом приближения и допущения.

Рассмотрим термодинамически неравновесную систему поток фотонов + твердое тело и допустим, что в ней в адиабатических условиях происходит релаксация с достижением равновесия. Допустим, что в исходном (неравновесном) состоянии энгропия системы имеет значение S_1 , а в конечном (равновесном) - S_0 . Ссгласно второму началу термодинамики, $S_1 < S_0$, а. S_0 при данном значении полной (излучения и твердого тела) внутренней энергии U имеет максимальное возможное значение.

Обычно нас интересует конечное состояние не всей системы, а только ее части – твердого тела. К нему в отдельности, строго говоря, второе начало термодинамики неприменимо. Поэтому выделим некоторое промежуточное состояние системы, в котором все фотоны вошли в область пространства, занятую твердым телом, но еще не поглотились. В этот промежуточный момент систему можно сузить до объема твердого тела. Энтропия системы при переходе в это состояние практически не изменяется, т.е. остается равной S₁.

Напомним, что адмабатические условия, в которых согласно второму началу термодинамики происходит возрастание энтропии с достижением максимального значения при равновесии, не требуют сохранения суммарного импульса всех частиц в системе. Ясно, что в случае строго направленного потока суммарный чмпульс фотонов имеет максимальное значение. В равновесии же суммарный импульс всех частиц в системе по определении равняется нулю (это так называемое "хаотическое" распределение или принцип эквипартиции степеней свободы системы в равновесии). Однако в данном случае суммарный импульс потока фотонов, способный давать так называемое "световое давление", настолько мал, что не может существенно повлиять на состояние (точнее - положение в пространстве) твердого тела. Поэтому пренебрежение им вполне допустимо. Таким образом основным вопросом является выяснение возможных изменений состояния твердого тела при ихождении в него потока фотонов. Ясно, что в случае попадания энергии фотонов в "цель прозрачности" твердого тела они не поглотятся и релаксация закончится лишь потерей суммарного импульса потока при превращении его в хаотически перемещающийся в объеме тела "фотонный газ", подобно тому, как потеряет свою направленность струя обычного газа после впуска ее в замкнутый объем.

В реальных твердых телах абсолютных щелей прозрачности нет. Их наличие чаще всего трактуется как действие определенных правил отбора при взаимодействии фотонов с веществом. Вообще говоря, чем более упорядоченным (менее энтропийным) является излучение и чем более упорядоченным твердое тело, тем "строже" будут правила отбора. Поэтому установится равновесие между поглощением и испусканием фотонов твердым телом. В интересующих нас условиях (энергия фотонов, вошедших в твердое тело, существенно больше характерных энергий фотонов теплового излучения тела) суммарной энергией теплового фона излучения можно пренебречь. Это значит, что практически вся энергия излучения будет передана атомно-электронной структуре твердого тела.

В пренебрежении весьма ничтожными изменениями объема твердого тела ^и при достижении всей системой в целом термодинамического равновесия свободная энергия F, определяемая известным выражением

F=U-TS, goctureet (I)

минимального значения: F = Fo, a S=So.

Внутренняя энергия системы экспериментально непосредственно не определяется. Чаще всего об изменении состояния системы судят по изменению величин Т и S. В ограниченном

[№] В условиях отсутствия или ничтожно малого внешнего давления работой, совершаемой телом при расширении, можно пренебречь в любом случае. интервале изменения Т и S приближенно можно пользоваться линейной зависимостью между изменением внутренней энергии с температурой, т.е. некоторым постоянным значением теплоемкости вещества С.

В принципе С может иметь любое значение в интервале $0 < C \leq \infty$. Значение $C = \infty$ возможно только в идеализированной (нереальной) модели фазового перехода первого рода при одной фиксированной температуре. В реальных условиях эти переходы из-за неидеальности (дефектности) структуры всегда являются диффузными [3], и поэтому теплоемкость может иметь только конечные значения $0 < C < \infty$.

Обычно для веществ в твердом состоянии, т.е. кристаллов при T < T. (T. - температура плавления) и стекол при T <T. (Т_g - температура стеклообразования) теплоемкость имеет значения в районе 0,5-5 Дж.К-^I.см⁻³. Таким образом при поглощении в I см³ вещества IO^{I8} фотонов с энергией IO зВ его температура может увеличиваться на 0,2-2 К. Это можно считать максимальным "тепловым эффектом", так как в указанных условиях структура (следовательно, и "структурная" энтропия) тела практически не изменяется и вся поглощенная энергия расходуется на повышение температуры. Увеличение энтропии и связанное с этим возрастание теплоемкости в результате образования термических (термодинамически равновесных) дефектов в кристаллах и стеклах очень мало, поскольку требует преодоления широкой энергетической и энтропийной "шели". Например, для образования дефекта типа разорванной ковалентной связи требуется концентрация энергии порядка 2-5 эВ на одну определенную (ориентированную в нужном направлении), локализовенную в объеме не более 10-23 см3 к "живущую" там не менее 10-12 см степень свободы.

Однако эти высокознергетические и "низкоэнтропийные" условия могут выполняться на самой первой стадии взаимодействия излучения с веществом. На этой стадии, в оговоренных выше условиях, акты поглощения отдельных фотонов можно счигать практически независимыми друг от друга. В."термодинамическом приближении" такой акт позволяется рассматривать как образование локализованного нагретого участка на некотором фоне, играющем роль термостата. Отвлекаясь от подробностей образования этого участка, попытаемся выяснить особенности его энергетического и структурного состояния и взаимодействие с этим термостатом.

Для того, чтобы выделенный нами участок называть нагретым, в нем должно быть достаточно большое число возможных степеней свободы (грубо говоря - спектр степеней свободы этого участка должен быть достаточно близким к спектру фона) и соблодаться принцип эквипартиции относительно распределения по ним энергии, т.е. условие "теплового хаоса". Из расчетов энергетического спектра кластерных моделей следует, что первое условие достаточно хорошо выполняется уже при объеме кластера порядка 10⁻²⁰ см³.

Возможность установления в этом кластере локального теплового равновесия ("хаоса") зависит от соотношения скоростей релаксации (перераспределения) энергии внутри кластера и между кластером и фоном (матрицей). В матрицах с относительно ярко выраженной зонной структурой энергетического спектра (ярко выраженными широкими щелями), каковыми являются как кристаллы, так и стекла, скорости релаксации по отдельным зонам между кластером и матрицей (τ_2 на рис.), повидимому, превышают скорости релаксации между зонами внутри кластера (τ_1 на рис.), т.е. $\tau_1 > \tau_2$. Это свидетельствует о малой вероятности создания условий "локального нагрева".

Все же попробуем оценить условия внутри каким-то образом созданного участка с локальным нагревом. Поглощение фотона с энергией IO зВ для большинства интересующих нас типичных стеклообразующих веществ достаточно для перевода в состояние стабильной жидкости, т.е. поднятия температурн Г ≥ Г, лишь участка с объемом не более IO^{-I9} см³. Однако для отнесения состояния этого участка к жидкому следует предположить наличие между ним и матрицей достаточно резких границ. Известно, что такие границы наблюдаются только между



Рис. Схема междузонных (I) и пространственных (2, между некоторым кластером "б" и остальным объемом "а") релаксаций энергий в твердом теле (верхняя часть - пространственная модель, нижняя - энергетическая модель), характеризуемых временами релаксации т, и т, соответственно.

кристаллом и жидкостью, но не наблюдаются между стеклом и жидкостью. Следовательно, предположение о локальном расплавлении стекла при поглощении одного фотона с достаточно большой энергией невозможно.

С учетом вышесказанного о релаксации (распределении) энергии поглощенных фотонов можно сделать общий вывод о невозможности применения представления о локальном нагреве к описанию радиационного дефектообразования в рассмотренных твердых телах. Радиационное дефектообразование требует высокой концентрации энергии (низкой ее энтропийности) на определенных степенях свободы в очень малом участке объема. Нетрудно убедиться в том, что средняя энтропия на один фотон в рассмотренном нами случае слишком низкая для того, чтобы с учетом даже некоторого ее возрастания при поглощении оставаться достаточно для эффективного дефектообразования.

Это значит, что с точки зрения термодинамики акт поглощения фотона, в результате которого рождается радиационный дефект, в целом направлен в сторону возрастания энтропии, но отличается от случая установления полного теплового равновесия (полной тепловой деградации энергии в системе) лишь "застреванием" энтропии между двумя, упомянутыми выше крайними значениями S₁ (до поглощения) и S₀ (после поглощения и установления полного теплового равновесия).

Это "застревание" связано с резким возрастанием времен локальной редаксации структуры с течением времени после момента поглощения фотона. В зависимо ти от скорости этого процесса система в реальном масштабе времени "застревает" (замораживается) в состоянии с любой промежуточной энтропией $S_1 < S < S_0$. Этим определяется набор возможных метастабильных радиационных нарушений (дефектов) структуры.

Известно, что стеклообразное состояние часто интерпретируется как состояние с "замороженной" энтропией [4]. Поэтому уже частичное "размораживание" энтропии при взаимолействии излучения с веществом в принципе приволит не только к ее увеличению, но и уменьшению. Проще всего это можно представить как стимулированную радиацией частичную кристаллизашию стекла. Несомненно, что этот процесс в целом не противоречит второму началу термодинамики, так как уменьшение энтропии твердого тела в районе поглощения фотона компенсируется увеличением энтропии системы в целом за счет так называемой "деградации" низкоэнтропийной энергии фотона в более высокоэнтропийные формы. Интересно, что при этом в общем энтропийном балансе системы существенную роль может играть "навязанная" фотоном ориентация кристаллита, которая интерпретируема как по крайней мере частичное сохранение поляризации или направления движения фотона в результате его "замораживания" в пространственной анизотропии кристаллита.

ЛИТЕРАТУРА

I. Запрещенная симметрия пятого порядка может свидетельствовать о существовании квазикристаллической фазы // *86 Физика за рубежом. Сер. А, Исследования. - М., 1986. -С 228-239.

2. Закис D.P. Дефекты в стеклообразном состоянии вещества. - Рига, 1984. - 202 с.

312 с. Волов Б.Н. Размытые фазовые переходы. - Рига, 1972. -

4. Ландау Л.Д. Лифшиц Е.М. Статистическая физика. -М., 1976. - Ч. I. - 085 с.

Статья поступила 2 июля 1987 года.

УДК 539.213.2

ЧЕТ КОНТИНУАЛЬНОЙ НЕУПОРИДОЧЕННОСТИ В РАСЧЕТАХ ОПТИЧЕСТИХ ХАРАКТЕРИСТИК СТЕКОЛ В МОДЕЛИ МОТ. ЛЕУЛЯРНОГО КЛАСТЕРА

Л.Н.Канторович Рижский медицинский институт

Введение

Для проведения корректного квантово-химического моделирования многих процессов в стеклах с участием точечных дефек. ов (ТД), находящихся в различных зарядовых состояниях, электронную структуру этих дефектов необходимо рассматривать в рамках одних и тех же приближений и методов [I]. Это требование в настоящее время последовательно может быть выполнено только в рамках модели внедренного молекулярного кластера (ВМК) [2], изучающей на основе методов квантовой химии детально только ТД и его ближайшее окружение и учитывающей (самосогласованно) отклик остатка стекла (безынерционную и инерционную поляризации) на кулоновское поле ТД. Следует заметить, что учет поляризации, особенно для ТД поляронного типа, может оказаться принципиально важным. Неучет этого обстоятельства может приводить, например, к неправильной трактовке спектров поглощения ТД [3].

Несмотря на то, что общие идеи метода ВМК применимы к любым неупорядоченным твердым телам, в [2] были получены конкретные формулы для кристалла, и, следовательно, в случае стекла они непосредственно неприменимы. Поэтому целью настоящей работы является построение в рамках метода ВМК методики расчета электронной и пространственной структуры ТД в стеклах. Оказывается, что при рассмотрении стекол более удобен подход [4], основанный на представлении поляризации в виде локализованных атомных возбуждений, имеющих смысл экситонов Френкеля в случае идеального кристалла, нежели подход, основанный на представлении о структурных элементах, использованный в [2] для учета поляризации остатка кристалла.

В качестве модели стекла выберем кристалл со случайной сэткой атомов, образованной случайными малыми сдвигами атомов из узлов решетки идеального кристалла \bar{R}_{j_0} на вектор $\bar{u}_j = \bar{R}_j - \bar{R}_{j_0}$, где \bar{R}_j - положение ј-го атома. Такая неупорядочешная система может служить простейшей моделью идеального стекла в случае, когда связи атомов идеального кристалла не нарушены: изменены лишь длины и углы связей. При этом можно также ввести понятие элементарной ячейки (ЭЯ) такого стекла, как полученной в результате некоторой непрерывной деформации ЭЯ идеального кристалла. Однако, в противовес последнему случаю, ЭК стекла отличаются друг от друга. В дальнейшем ограничимся узкозонным диэлектриком с одним атомом в ЭЯ.

Экситонное представление гамильтониана стекла в отсутствие ТД

Предположим, что волновую функцию стекла Ψ можно представить в виде суперпозиции детерминантов (конфигураций), составленных из некоторого набора локализованных на атомах функций $\omega_{1\lambda}(\bar{r}) = \omega_{\lambda}(\bar{r}-\bar{R}_{1})$ (λ - тип функции), предполагающихся ортогональными. Для диэлектрика Т, находящегося в основном состоянии, занятом одноэлектронным состоянием, можно сопоставить функции $\omega_{j\alpha}$ (образуют валентные зоны типа α), а свободным – функции $\omega_{j\beta}$ (зоны проводимости стекла). Для простоты будем учитывать переходы на том же уэле, т.е. возбуждения типа $\omega_{j\alpha} - \omega_{j\beta}$, которые мы будем обозначать знаком $\mathfrak{F} = (j\alpha\beta)$. Тогда гамильтониан стекла может быть представлен в виде [4]:

 $\hat{\mathcal{H}} = 2 \sum_{\vec{y},\vec{y}'} C_{\vec{y},\vec{y}'} b_{\vec{y}}^{+} b_{\vec{y}'}, \qquad (1)$

где b⁺_x(b_x) - бозе-операторы рождения (уничтожения) возбуждения γ ($\alpha - \beta$ на узле ј), С $_{\gamma \sigma}$ - некоторые коэффициенты, зависящие от положений атомов R_j , R_j , а также от величины дипольного момента перехода μ_s и средней энергии перехода E_s на узле ј. В этом случае Ψ строится в пространстве состояний (...), где п_л = 0, I - число возбуждений типа у. Ограничимся простейшим случаем трех вырожденных валентных р -зон (ot = x , y , z) и одной s-зоны проводимости, когда β = s (sp - модель [4]) и учтем только синглетные переходы. Тогда $\mu_{\pi} = \mu$, $E_{\pi} = E$ и $\gamma = (jxs)$, (jys), (jzs) принимает для данного ј только три значения, нумеруемые индексом х . Диагонализируя (I) с помощью канонического преобразования $b_x + \xi_u, b_x^+ + \xi_u^+$, получаем $\mathcal{H} = 2 \sum E_u \xi_u^+ \xi_u^+, E_u^-$ энергия коллективных возбуждений в стекле, 5, , 5, - операторы новых элементарных возбуждений (в отличие от b; , b; они описывают уже делокализованные бозе-экситоны). В случае узких зон Еµ≃Е ≈Е, Е нирина запрещенной щели стекла с данным случайным расположением атомов (R;) . Используя теорию возмущений, нетрудно показать, что Е может быть представлена разложением по случайным малым смещениям атомов о; .

Простой вид гамильтониана позволяет точно вычислить целый ряд свойств стекла, в частности, может быть вычислен тензор диэлектрической проницаемости [5] в виде разложения по \tilde{u}_j и, следовательно, спектр поглощения стекла. Для сравнения с экспериментом необходимо в окончательных выражениях провести усреднение по случайному полю [6]. В частности, в случае некоррелированного гауссова случайного поля вероятность реализации $\mathscr{D}[{\tilde{u}_j}] = \operatorname{flexp} (-u_{j\delta}^2/4\delta_j^2) / \delta_j \sqrt{2\pi}$, δ_j^2 дисперсия смещения атомов, предполагаемая одинаковой для всех атомов: $\delta_i^2 = \sigma^2$; $\delta = x, y, z$.

Таким образом, используемая нами модель возбуждений стекла содержит в рассматриваемом случае всего три параметра: μ , E_g , 6^2 . Заметим, что в случае идеального кристалла $\mu^{2/E_g} = (I - \frac{1}{\epsilon_{\infty}}) \frac{\Omega_0}{8\pi}$, где ϵ_{∞} - высокочастотная дизлектрическая постоянная, Ω_0 - объем ЭЯ [4]. В первом приближении можно считать, что это же соотношсние верно и для стекла, если под ϵ_{∞} понимать высокочастотную дизлектрическую проницаемость стекла, Ω_0 - средний объем ЭЯ.

Внедрение кластера в решетку

Пусть атомы кластера образуют область I, а остаток стекла – область 2. Волновой функции системы $\Psi(X, X') = = \hat{A} \Psi_1(X) \Psi_2(X')$, где \hat{A} – оператор антисимметризации, $\Psi_1(X)$, $\Psi_2(X')$ – волновые функции электронов областей I и 2, соответствует в приближении сильной ортогональности Ψ_1 и Ψ_2 [7] полная энергия U = $E_1 + E_2 + E_{12}$, где $E_1 = \langle \Psi_1 | \hat{H}_1 \Psi_2 \rangle$ – собственная энергия Ofласти I с гамильтонианом \hat{H}_1 , $E_2 = = \langle \Psi_2 | \hat{H}_2 | \Psi_2 \rangle$, \hat{H}_2 - гамильтониан области 2, $E_{12} = \langle \Psi_2 | \hat{H}_2 | \Psi_2 \rangle$ - энергия взаимодействия с гамильтонианом $\hat{H}_{12} = \hat{J}_{12} - \hat{K}_{12}$, где \hat{J}_{12} - кулоновское взаимодействие областей I и 2, а \hat{K}_{12} оператор обменного взаимодействия областей I и 2. Хотя обменное взаимодействие легко учесть, мы его для простоты опустим.



Для вычисления Ψ_2 напишем гамильтониан области 2 в экситонном представлении:

$$\hat{H}_2 + \hat{H}_{12} - \hat{\mathcal{H}}_2 + \hat{\mathcal{H}}_{12} = 2 \sum_{\vec{s},\vec{s}'} [c_{\vec{s}} b_{\vec{s}'}^+ b_{\vec{s}'}^- + \sum_{\vec{s}} (\Gamma_{\vec{s}} b_{\vec{s}} + \Gamma_{\vec{s}}^+ b_{\vec{s}'}^+), \quad (2)$$

где сумымирование ведется только по узлам области 2, а параметр

$$\Gamma_{F} \simeq -\sqrt{2} \mu \mathcal{E}_{\alpha}^{\text{pol}}(\overline{R}_{j}), \quad \mathcal{E}_{\alpha}^{\text{pol}}(\overline{R}) = \int \Delta \rho_{1}(\overline{r}) e_{\alpha}(\overline{R} - \overline{r}) \, d\overline{r}, \quad (3)$$

где $\Delta \varphi_1(\tilde{r}) = \varphi_1(\tilde{r}) - \varphi_{1_0}(\tilde{r})$ – изменение плотности заряда области I, связанное с наличием ТД, $\varphi_1(\tilde{r})$ – плотность заряда области I без ТД, $\tilde{e}(\tilde{r}) = \tilde{r}/r^3$, $\tilde{E}^{pol}({}^0\tilde{R})$ – поле поляризации. Из (3) видно, что область 2 в действительности "чувствует" не поле плотности $\varphi_1(\tilde{r})$ кластера, а <u>отличие</u> области I с ТД и без него, как и в прежней реализации модели ВМК [2,3].

Гамильтониан (2) легко диагонализируется с помощью канонического преобразования операторов $b_{3} - \xi_{3}$, $b_{5}^{+} - \xi_{5}^{+}$ с унитарной матрицей $W = ||W_{3}$, ||, диагонализирующей матрицу $C = ||C_{37}||$, с последующим переходом к операторам смещенных гармонических осцилляторов:

$$\mathcal{H}_{2} + \mathcal{H}_{12} = 2\sum E_{y} \xi_{y}^{+} \xi_{y}^{-} + \Delta E \sim 2E_{y} \sum \xi_{y}^{+} \xi_{y}^{-} + \Delta E, \qquad (4)$$

где энергия поляризации

$$\Delta E = -\sum_{q} \frac{1}{2E_{g}} \left| \sum_{q} \Gamma_{q} W_{q} \right|^{2} = -\frac{1}{2E_{g}} \sum_{q} |\Gamma_{q}|^{2} = -\frac{\mu^{2}}{E_{g}} \sum_{j \in \mathbb{Z}} |\mathcal{E}_{pol}(\mathcal{R}_{j})|^{2}$$
(5)

для основного состояния области 2 ($\langle \Psi_2 | \xi_2^* | \xi_2 \rangle = 0$) как раз совпадает с энергией $E_2 + E_{12} = \langle \Psi_2 | \Re_2 + \Re_1 2 | \Psi_2 \rangle$.

Для получения окончательного результата выражение (5) необходимо еще усреднить по случайному полю:

$$\langle \Delta E \rangle = -\sum_{j \in \mathbb{Z}} \int d\vec{r} \, d\vec{r} \, \Delta q_1(\vec{r}) \, \Delta q_1(\vec{r}) \langle \frac{\mu^2}{E_g} \vec{e}(\vec{R}_j - \vec{r}) \vec{e}(\vec{R}_j - \vec{r}) \rangle .$$
 (6)

Для уяснения физического смысла полученного результата выразим $\frac{\mu^2}{E_0}$ через ε_{∞} и используем равномерное усреднение (модель континуума), когда $\xi^{\text{pol}}(\vec{R_i})$ постоянна внутри ЭЯ:

$$\langle \Delta E \rangle = -\frac{\Omega_0}{2} \sum_{j \in \mathbb{Z}} \langle \vec{P}(\vec{R}_j) \vec{E}^{pol}(\vec{R}_j) \rangle = -\frac{1}{2} \int \vec{P} \vec{E}^{pol} d\vec{R}$$
, (7)

где $\tilde{F} = \frac{\xi_{\infty} - 1}{4\pi\epsilon} \tilde{E}^{pol}$ - вектор поляризации диэлектрика. Видно, что в контийнуальном пределе получается верный макроскопический результат для энергии поляризации диэлектрика, ограниченного областью 2, полем \tilde{E}^{pol} сторонних зарядов с плотностью $\Delta \varphi_1(\tilde{r})$ [8]. Выражение (7) может быть использовано в качестве энергии поляризации при расчетах ТД в стеклах с сильной неупорядоченностью ($|\tilde{u}_1| \leq \frac{1}{2}\sqrt[3]{\Omega_0}$). В случае слабой неупорядоченности ($|\tilde{u}_1| < \sqrt[3]{\Omega_0}$) вместо равномерного усреднения используем некоррелированное гауссово сдучайное поле $\mathcal{P}[{\tilde{u}_1}]$. Для этого предварительно разловим подынтегральное выражение в (6) в ряд по \tilde{u}_1 вплоть до членов второго порядка и вынесем μ^2/E_g за знак среднего. Так как ($u_{j\alpha}$) = $Q_1 < U_{j\alpha} = U_{j\alpha}$, $V_{j\alpha} = \frac{1}{2}$, окончательно имрем:

$$\langle \Delta E \rangle = \Delta E_0 + (1 - \frac{1}{\epsilon_0}) \frac{\Omega_0}{\partial T} \sum_{e} \sigma^2 Sp \{\Pi(\vec{R}_{i_0}) \Pi(\vec{R}_{i_0})\},$$
 (B)

где ΔE_0 - энергия поляризации в области 2 идеального кристалла, созданная плотностью $\Delta \rho_4$ [2,3], а второе слагаемое в (8) соответствует вкладу в $\langle \Delta E \rangle$ из-за слабой неупорядоченности. Тензор П(\vec{R}_1) с компонентами П_{иси} (\vec{R}_1) = = $\frac{\partial}{\partial R_{\mu'}} \mathcal{E}_{\pi}^{pol}(R_1)$ определяет изменение поля на j-ом узле.

ОКН⁴ Таким образом, мы в модели ВМК получили выражения для полной энергии стекла с ТД U [Ψ₁] = E₁ + (ΔE) в виде функционала от волновой функции Ψ₁ кластера. Варьирование U [Ψ₁] по Ψ⁴ позволяет получить эффективное уравнение Шредингера для области I, "внедренной" в остальную решетку, состоящую из случайной сетки атомов:



$$\{H_1(\vec{r}_1, \dots, \vec{r}_n) + \sum_{i=1}^{n} V^{pq}(\vec{r}_i)\} \Psi_1(\vec{r}_1, \dots, \vec{r}_n) = E'_1 \Psi_1(\vec{r}_1, \dots, \vec{r}_n),$$
 (9)

где п- число электронов в области I, а V^{pol} - потенциал поляризации. В случае сильной неупорядоченности

$$V^{\text{pol}}(\vec{R}) = \int \vec{e} (\vec{R} - \vec{r}) \vec{P}(\vec{r}) d\vec{r} = \int \frac{-\text{div} \vec{P}(\vec{r})}{|\vec{R} - \vec{r}|} d\vec{r}$$
(10)

и совпадает с потенциалом наведенных в диэлектрике зарядов [8], а в случае слабой неупорядоченности в предположении некоррелированного гауссова случайного поля:

$$V^{pol}(\vec{r}) = (1 - \frac{1}{\epsilon_{\infty}})\frac{\Omega_0}{4\pi} \sum_{j \in \mathbb{Z}} \{\vec{e}(\vec{r} - \vec{R}_{i_0}) \vec{e}^{pol}(\vec{R}_{i_0}) + \sigma^2 \text{Sp}[T(\vec{r} - \vec{R}_{i_0})\Pi(\vec{r} - \vec{R}_{i_0})]\}_{s}(11)$$

где тензор Т имеет компоненты: $T_{\alpha\alpha'}(r) = \delta_{\alpha\alpha'}/r^3 - 3r_{\alpha}r_{\alpha'}/r^5$. В (II) первое слагаемое совпадает с потенциалом поляризации идеального остатка кристалла [2,3]; второе же слагаемое учитывает случайные смещения атомов стекла из узлов решетки.

Обсуждение результатов

Полученные в настоящей работе формулы позволяют рассчитать электронную структуру ТД в стекле со случайной сеткой атомов (континуальная неупорядоченность) в модели молекулярного кластера. Общая схема такого расчета ничем не отличается от расчета свойств ТД в кристаллах [2,3]: сначала рассматривается система без ТД (так называемое идеальное стекло [6]), вычисляется тензор диэлектрической проницаемости стекла, спектр поглощения, которые путем сравнения с соответствующими экспериментальными данными используются для нахождения параметров экситонного гамильтониана идеального стекла. Затэм полученный полуэмпирический гамильтониан используется для описания поляризации остатка стекла вне кластера (области 2). Полученное уравнение (9) для волновой функции кластера содержит поле поляризации (а также слущенное нами обменное взаимодействие, см. [1,2]) в качаюте операторе взаимодействия кластера с окружением. Оператор V⁹⁶¹ зависит от Δq_1 , т.е. в конечном счете от Ψ_1 . Следовательно, поляризация должна учитываться <u>самосогласованию</u>. Важно отметить. что для ТД поляронного типа (особенно для заряжениых ТД) учет поляризации необходим для расчета как основноге, так и возбужденных состояний ТД и приводит ка:: к изменению формы термов ТД, так и к неодинаковым сдвигам их по энергетической оси [1-3]. Поэтому для таких ТД учет поляризации принципиально важен для корректного описания их оптических характеристик.

Рассмотренная простая модель стекла без труда может быть обобщена. В частности, если в ЭЯ имеется более одного атома, то наряду с V^{pol} в поле области 2 в (9) имеется еще так называемое маделунговское поле остатка VMad (F) [1-3]. В случае сильной неупорядоченности (V^{Mad}) = 0, так как в целом ЭЯ всегда нейтральна, а атомы ЭЯ практически с одинаковой вероятностью могут занимать любое положение в ячейке. В случае слабой неупорядоченности в «VMad» наряду с полем V.Mad (F) остатка идеального кристалла содержится добавка на неупорядоченность порядка б*. Кроме того, может быть использована более общая модель экситонного гамильтониана, учитывающая взаимодействие большего числа зон. Это не приведет к каким-либо новым качественным результатам, однако число параметров модели может значительно увеличиться. Наконец, полученные в настоящей работе результаты могут быть обобщены и для стекол с нелокальным характером переноса возбуждений, когда, кроме рассмотренных выше локальных возбулдений на атомах, учитываются также возбуждения с переносом электрона с одного атома на соседний с ним.

ЛИТЕРАТУРА

I. Жидомиров Г.М., Шлогер А.Л., Канторович Л.Н. Современные модели теории хемосорбции // Современные проблемы квантовой химии. – Л., 1987. – С.225-282.

2. Канторович Л.Н. Влияние поляризации кристаллов диэлектриков на строение и тупнельную рекомбинацию радиационных дефектов: Автореф.дис. ...канд.физ.-мат.наук. - Саласпилс, 1985. - 16 с.

3. Shluger A.L., Kotomin B.A., Kantorovich L.N. Quantum-Chemical Simulation of Impurity-Induced Trapping of a Hole: [L1] Centre in Mg0 // J.Phys.C: Solid State Phys. - 1986. -Vol.19. - P.4183-4199.

4. Канторович Л.Н. Экситонное представление электронной поляризации в диэлектрических кристаллах // Изв.АН ЛатвССР. Сер.физ.и техн.наук. - 1987. - \$ 5. - С.18.

5. Бётгер X. Принципы динамической теории решетки. -М., 1986. - 392 с.

6.Бонч-Бруевич В.Л., Звягин И.П. и др. Электронная теория неупорядоченных полупроводников. - М., 1981. - 384 с.

7. Мак-Вини Р., Сатклиф Б. Квантовая химия молекул. -М., 1972. - 380 с.

8. Дандау Л.Д., Дийшиц Е.М. Электродинамика сплошных сред. - М., 1982. - 620 с.

Статья поступила 24 июня 1987 года.

МЕТРИКА ПРОСТРАНСТВА СЛУЧАЙНОГО ВЕКТОРА В ТЕОРИИ СПЕКТРОВ ЭПР НЕУПОРЯДОЧЕННЫХ ТВЕРДЫХ ТЕЛ

Я.Г.Клява

Латвийский государственный университет им. Петра Стучки

Парамагнитные центры - примеси и дефекты в твердом теле, обладающие отличным от 0 электронным спином - принято описывать набором параметров спин-гамильтониана H [1]. Соответствующим выбором системы координат число этих параметров может быть уменьшено; назовем локальной системой координат парамагнитного центра такую систему, в которой число параметров спин-гамильтониана минимально (и равно N). В системе координат, жестко связанной с рассматриваемым образцом твердого тела, т.е. в системе координат образца каждый такой центр характеризуется N+3-мя спектроскопическими параметрами {H, Ω} = {H', ..., HN, Ψ, Ψ, Ψ, φ} , rge Ω = [Ψ, ϑ, φ} - совокупность эйлеровых углов, задающих ориентацию локальной системы координат относительно системы координат образца. (В случае кристалла систему координат образца естественно отождествить с системой главных кристаллографических осей; в случае макроскопически изотропного твердого тела, в частности, стекла, выбор этой системы произволен.)

Неупорядоченность твердого тела с точки зрения ЭПР проявляется прежде всего в статистическом разбросе спектроскопических параметров, который может быть описан плотностью совместного распределения $P(\bar{H}, \bar{\Omega})$, где аргументы функции Pпредставляют собой случайные переменные - компоненты N+3-мерного случайного вектора $\bar{X} \equiv \{\bar{H}, \bar{\Omega}\} [2,3]$. Вместо $\bar{X} \equiv \{X^1, \dots, X^{N+3}\}$ удобно рассматривать стандартизованные случайные переменные $\bar{x} \equiv \{x^1, \dots, x^{N+3}\}$, определяемые соотношениями $x^{!=} (X^1 - \bar{X}^1) / \Delta X^1$, где \bar{X}^1 - среднее значение переменной X^1 , ΔX^1 - ее среднек вадратичное отклонение. Наиболее простое выражение спектра ЭПР - поглоденной мощности как функции магнитной индукции В при этом запишется в виде

$$\mathcal{P}(B) = \int P(\bar{x}) \, \delta(\bar{B}(\bar{x}) - B) \, dx^1 \dots \, dx^{N+3},$$
 (1)

где **Б** - резонансное значение магнитной индукции для центра с определенными значениями спектроскопических параметров. Волее полное выражение *P* приводится в [3].

Выражение (I) описывает "уширение" спектра ЭПР, вызванное неупорядоченностью структуры. Для анализа возникающих при этом эффектов перейдем от случайного вектора \tilde{x} к новому случайному вектору $\tilde{Y} = \{Y^1, \dots, Y^{N+3}\}$, выбрав в качестве координаты Y^1 переменную \tilde{B} . В новых координатах (I) запишется как

$$\mathcal{P}(B) = \int P[\bar{x}(\bar{Y})] \left| \frac{\partial \bar{x}}{\partial Y} \right| \delta(Y^1 - B) dY^1 \dots dY^{N+3}, \qquad (2)$$

где $d\bar{x}/d\bar{Y} = (d\bar{Y}/d\bar{x})^{-1}$ - якобиан преобразования переменных. (Предполагается, что имеет место гзаимное однозначное соответствие между случайными векторами \bar{x} и \bar{Y} . Если это предположение не выполнено и обратное преобразование $\bar{x} = \bar{x}(\bar{Y})$ представляет собой многозначную функции, имеющую к ветвей, выражение в правой части (2) следует вычислить для каждой ветви по отдельности и затем провести суммирование по k.)

Упрощение выражения (2) требует явного вычисления dx/dy. Формально можно записать [4, с.506]:

$$\frac{\partial \vec{x}}{\partial \vec{Y}} = \left(\frac{\det [\vec{g}_{ij}]}{\det [g_{ij}]}\right)^{1/2} = \left(\frac{\det [g^{ij}]}{\det [\vec{g}^{ij}]}\right)^{1/2}, i, j=1, \dots, N+3, \quad (3)$$

где д и ў - метрический тензор простренства 2 случайного вектора, выраженный в переменных х и У, соответственно; нижними индексами обозначены коварнантные компоненты, верхними - контравариантные, Для компонант тензора ў получим выражения [4, с.497]

$$\widetilde{g}^{ij} = \sum_{m_j \to 1}^{m_j} \frac{\partial Y^i}{\partial x^m} \frac{\partial Y^j}{\partial x^n} g^{mn}, \quad i, j = 1, \dots, N+3, \quad (4)$$

Поскольку переменные Y^2, \ldots, Y^{N+3} пока никак не специализированы, в их выборе имеется достаточный произвол. В частности, их всегда можно определить таким образом, чтобы система координат $Y^1 \equiv \bar{B}, Y^2, \ldots, Y^{N+3}$ была полутеодезической относительно $Y^1 [4, c.538]$, т.е. чтобы ось \bar{Y}^1 была ортогональна координатной N+2-мерной гиперповерхности Σ , задаваемой уравнением $Y^1 \equiv \bar{B} = const$:

$$\widetilde{g}^{11} = \widetilde{g}^{11} = \begin{cases} \sum_{m,n=1}^{N-3} \frac{\partial \widetilde{B}}{\partial x^m} \frac{\partial \widetilde{B}}{\partial x^n} g^{mn} \equiv (\nabla \widetilde{B})^2, & l=1, \\ 0, & i=2, \dots, N+3, \end{cases}$$
(5)

где ($\nabla \bar{B}$)² - квадрат модуля градиента резонансной магнитной индукции, рассматриваемой как функция стандартизованных спектроскопических параметров \bar{X} . При этом тензор \bar{g} представится матрицей вида

 $\begin{bmatrix} \tilde{g}^{ij} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} (\nabla \bar{B})^2 & [0]^T \\ \hline \\ \hline \\ [0] & [6^{pq}] \end{bmatrix} \qquad i, j = 1, \dots, N+3,$ (6)

где [0]- матрица-столбец, содержащая N+2 нулевых элемента, [0]^T- соответствующая матрица-строка, G^{pq} - компоненты матрицы ассоциированного (контравариантного) метрического тензора гиперповерхности Σ , совпадающие с компонентами тензора \tilde{g} соответствующих индексов.

Итак, мы ввели (формально) в пространстве 22 риманову [4, с.505] метрику. При этом естественно несколько переопределить плотности распределения компонент случайного вектора. В стандартной теории вероятностей нормировка плотности распределения случайного вектора х производится соотношением ([4, с.554])

$$\int P(\vec{x}) dx^1 \dots dx^{N+3} = 1$$
, (7)

в котором неязно предполагается евклидова метрика пространст-10 20. Для риманова пространства (7) следует переписать в виде

$$P'(\bar{x}) d\bar{x} = 1,$$
 (8)

где

$$d\bar{x} = \frac{dx^1 \dots dx^{N+3}}{(\det [g^{ij}]^{1/2}}, i, j = 1, \dots, N+3 - (9)$$

- элемент объема [4, с.517], $P'(\bar{x}) = P(\bar{x})(det[g^{ij}])^{1/2}$. Подстановка выражения (6) в (3) дает

- 24 -

$$\frac{d\bar{x}}{d\bar{Y}} = \frac{(\det[g^{ij}])^{1/2}}{(\nabla\bar{B})(\det[G^{pq}])^{1/2}}, \quad i,j=1,\dots,N+3, \quad (10)$$

Принимая во внимание, что в полутеодезических переменных Ў элемент объема записывается как d¥=dY¹dб, где

$$dG = \frac{dY^2 \dots dY^{N+3}}{(\det [G^{pq}])^{1/2}}, \quad p,q=2,\dots,N+3 - (II)$$

- элемент площади гиперповерхности **Σ**, окончательно получаем

$$\mathcal{P}(B) = \int_{\Sigma_B} \frac{P'(\overline{x}(\overline{Y})) d\sigma}{|\overline{YB}|}, \qquad (12)$$

где индекс В при символе гиперповерхности Σ означает, что вычисление следует проводить при $\bar{B} = const = B$.

Из (12) явствует, что вид спектра ЭПР в неупорядоченном твердом теле, в первую очередь, будет определяться свойствами функции $|\nabla B(\bar{H}, \bar{\Omega})|$. В частности, можно ожидать появления "сингулярностей" – сравнительно узких (в рассматриваемом здесь приближении – бесконечно узких) "линий" в спектре при значениях $\bar{B} = B$, для которых $|\nabla B|$ обращается в нуль.

До настоящего момента мы никак не специализировали вида метрики пространства \mathscr{X} . Представляется естественным, что эта метрика должна учитывать свойства спектроскопических параметров как случайных величин. Полное описание этих свойств содержится в плотности совместного распределения $P(\vec{H}, \vec{\Omega}) =$ = $P(\vec{X})$. В первом приближении, однако, достаточно ограничиться описанием с помощью корреляционных моментов распределения (центральных моментов второго порядка) [4, с.555]:

$$\lambda_{ij} = \langle (X^i - \overline{X}^i)(X^j - \overline{X}^j) \rangle = \Delta X_i \Delta X_j \rho_{ij}, \quad (I3)$$

где ρ_{ij} - коэффициент корреляции между i-м и j-м параметрами. При произвольном линейном невырожденном преобразовании переменных

$$Z^{i} - \overline{Z}^{i} = \sum_{m=1}^{N \leq 3} \alpha_{m}^{i} \left(X^{m} - \overline{X}^{m} \right)$$
(14)

величины Л преобразуются по закону [4, с.562]

$$\widetilde{\lambda}_{ij} = \sum_{m,n=1}^{N+3} \alpha_m^i \alpha_n^j \lambda_{mn}$$
(15)

(где $\tilde{\lambda}_{ij}$ - корреляционные моменты величин Zⁱ и Z^j), совпадающему с законом преобразования контравариантного тензора ранга 2 (ср. выражения (14,15) и (4), Для стандартизованных случайных переменных $\lambda_{mn} = \rho_{mn} (\Delta x_m = \Delta x_n = 1)$; для преобразований вида (14) при дополнительном условии

$$(\Delta Z^{i})^{2} = \sum_{m,n=1}^{N+3} a_{m}^{i} a_{n}^{l} \varphi_{mn} = 1, \quad i=1,..., N+3$$
 (16)

 $\tilde{\lambda}_{ij} = \tilde{\rho}_{ij}$, i,j = 1, ..., N+3, где $\tilde{\rho}_{ij}$ - хозффициенты коррелации между Zⁱ и Z^j; т.е. закон преобразования коэффициентов корреляции также совпадает с (4). Это обстоятельство дает нам право отождествить коэффициенты корреляции с компонентами контравариантного метрического тензора, g^{ij}, пространства X случайного вектора, выраженными в системе координат \tilde{x} . В соответствии с этим индексы коэффициентов корреляции в дальнейшем мы будем записывать наверху.

Приведенный выше анализ нуждается в некоторой модификации в части, относящейся к эйлеровым углам ϑ , $\varphi(x^{N+2}, x^{N-3})$. Действительно, поскольку ϑ , φ суть сферические координаты, подпространство этих переменных обладает римановой метрикой уже изначально (без учета их случайного характера). Соответствующий контравариантный метрический тензор представляется матрицей [4, с.186,505]

 $\begin{bmatrix} y^{N+2} & N+2 & y^{N+2} & N+3 \\ y^{N+2} & N+3 & y^{N+3} & N+3 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 1 & 0 & y^{N+2} \\ 0 & 1/\sin^2 \Theta \end{bmatrix}.$ (17)

Таким образом, необходим определенный "синтез" метрики, обусловленной геометрическим смыслом углов О, ч с метрикой, отражающей их свойства как случайных величин. Естественной представляется реализация этого "синтеза" в форме

- N+2 N+2 - N+2 N+3]		N+2 N+3	Carlo an
9 g	=,	N+2 N+3	sin t	(18)
g ^{N+2} N+3 g ^{N+3} N+3	[]	sin t	sin ² O	and a

Таким образом в качестве компонент g¹¹ контравариантного метрического тензора пространства \mathscr{H} , относящихся к переменной φ (i=N+3 или j=N+3) следует взять соответствующие элементы матрицы коэффициентов корреляции, деленные на sin \mathfrak{F} , а при i = j=N+3 — 1/sin \mathfrak{F} .

Рассмотрим теперь частный (но наиболее часто встречающийся в практике) случай макроскопически изотропного неупорядоченного твердого тела. Можно показать, что в этом случае коэффициенты корреляции между переменными Ψ, Θ, φ, а также между любой из этих переменных и любым параметром спингамильтониана равны 0. При этом матрица тензора g сводится к

 $[g^{ij}] = \begin{bmatrix} [\varphi^{ij}] & [0]^T \\ 1 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 1/\sin^2 \Theta \end{bmatrix}$ i,j=1,...,N, (I9)

где $[q^{ij}]^-$ матрица коэфициентов корреляции между параметрами спин-гамильтониана, [0] - нулевая матрица из 3-х строк и N столбцов, $[0]^T$ - соответствующая транспонированная матрица. Кроме того, произвол в выборе системы координат образца позволяет в данном случае исключить зависимость \overline{B} от угла Ψ , и для $(\nabla \overline{B})^2$, согласно (5,19), получаем

 $(\nabla \bar{B})^2 = (\nabla_0 \bar{B})^2 + (\nabla_H \bar{B})^2,$ (20)

где

 $(\nabla_{\Omega}\bar{B})^{2} = \left(\frac{\partial\bar{B}}{\partial\Phi}\right)^{2}\Delta\Phi^{2} + \left(\frac{\partial\bar{B}}{\partial\psi}\right)^{2}\frac{\Delta\psi^{2}}{\sin^{2}\Phi}$

(2I)

$$(\nabla_{H}\overline{B})^{2} = \sum_{i,j=1}^{N} \sum_{i} \frac{\partial \overline{B}}{\partial H^{i}} \frac{\partial \overline{B}}{\partial H^{j}} \Delta H^{i} \Delta H^{j} \varrho^{ij}.$$
(22)

В (21) $\Delta \vartheta$ и $\Delta \psi$ соответствуют равномерному распределению ϑ в интервале $[0, \pi]$ и ψ - в интервале $[0, 2\pi]$; нетрудно показать, что $\Delta \vartheta = \sqrt{\pi^2 - \vartheta} / 2$, $\Delta \psi = \pi / \sqrt{3}$. В формуле (I2) P'(\tilde{x}) при этом заменяется на $\frac{1}{4\pi}$ P'(\tilde{h}), где $\tilde{h} = \{x', \dots, x''\}$, и интеграл берется по N+I-мерной гиперповерхности Σ'_{B} , заданной уравнением $\tilde{B}(\tilde{H}, \vartheta, \psi) = \text{const} = B$.

$$\mathcal{P}(B) = \frac{1}{4\pi} \int_{\mathbf{x}_{\mathbf{h}}} \frac{P'[\overline{\mathbf{h}}(\overline{\mathbf{Y}})] d\delta'}{|\nabla \overline{B}|}, \qquad (23)$$

где IVBI дается формулами (20-22).

и

В случае "идеального" поликристалла неупорядоченность обусловлена только хаотичностью ориентации парамагнитных центров; структура их окружения идентична (влиянием границ зерен мы пренебрегаем). При этом разброс параметров Hⁱ отсутствует: $\Delta H^i = 0$, i = 1, ..., N. Условие наблюдения сингулярностей, $|\nabla_{\Omega} \vec{B}| = 0$, в этом случае определяет координаты так называемых "поликристаллических" стационарных точек [3,5]. Ширины соответствующих сингулярностей ("линий") в рассматриваемом приближении бесконечно малы. При наличии структурной неупорядоченности окружения парамагнитных центров величина $|\nabla_{H} \vec{B}|$ становится отличной от нуля и, очевидно, определяет уширение сингулярностей.

Связь ширины "линии" ЭПР с величиной (∇_{H} Ві наиболее просто установить при нормальном (гауссовом) виде P(\hat{h}) и линейном характере зависимости В от параметров спин-гамильтониана в области P(\hat{h}) ≠ 0. По аналогии с общим преобразованием $\tilde{Y} = \tilde{Y}(\tilde{x})$ перейдем от случайного вектора \hat{h} к новому случайному вектору $\tilde{\chi} \equiv \{\chi \equiv \tilde{B}, \chi^2, ..., \chi^N\}$. Ввиду произвола в выборе переменных $\chi^2, ..., \chi^N$ потребуем, чтобы все они линейно зависели от \hat{h} в области P(\hat{h}) ≠ 0. Тогда функция P($\tilde{\chi}$) также будет нормальной (гауссовой). Если потребовать, чтобы система осей $\chi^1, ..., \chi^N$ была полугеодезической относительно $\chi^1 \equiv \tilde{B}$, то ось $\tilde{\chi}^1$ будет нормальной к координатной гиперповерхности

- 27 -

 $\chi^1 = \text{const}$. В таком случае переменная χ^1 окажется некоррелированной с переменными χ^2, \dots, χ^N . Но для гауссова распределения из отсутствия корреляции между случайными переменными вытекает их независимость [4, с.583], т.е. мультипликативность плотности совместного распределения:

$$P'(\chi) = P'(\bar{B}) P'(\chi^2, ..., \chi^N),$$
 (24)

причем P'(Б) - также гауссиан (одномерный), нормированный условием типа (8):

$$P'(\overline{B}) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} \exp\left[-\frac{1}{2} \left(\frac{B_0 - \overline{B}}{\sigma_B}\right)^2\right], \quad (25)$$

где B_0 - среднее значение переменной $\chi^1 \equiv \bar{B}$, δ_8 - ширина распределения, отождествляемая с шириной линии ЭПР:

$$\delta_{B}^{2} = \sum_{i,j=1}^{N} \frac{\partial \overline{B}}{\partial h^{i}} \frac{\partial \overline{B}}{\partial h^{j}} \rho^{ij}.$$
 (26)

Легко видеть, что $6_B^2 = (\nabla_H \overline{B})^2$ (ср. выражения (26,22). Подставляя (24) в (23) и учитывая нормировку $P'(\chi^2,...,\chi^N)$

на гиперповерхности Ев, получаем .

$$\mathcal{P}(B) = \frac{1}{I\nabla_{\mu}\overline{B}I} P^{\mu}(\overline{B}) \left| = \frac{1}{\sqrt{2\pi}\sigma_{B}} \exp\left[\frac{1}{2}\left(\frac{B_{0}-\overline{B}}{\sigma_{B}}\right)^{2}\right]. \quad (27)$$

Это означает, что спектр ЭПР в данном случае представляет собой "обычную" гауссову функцив, нормированную условием типа (7), причем ее ширина <u>равна</u> величине $IV_{H}\bar{B}I$. В общем случае можно ожидать, что $IV_{H}\bar{B}I$ будет пропорциональна ширине линии ЭПР с коэффициентом пропорциональности, близким к I (для разумной функциональной формы распределения $P(\bar{H})$).

Соотношение (26) указывает на интересную возможность появления в спектрах ЭПР сильно разупорядоченных твердых тел нового типа сингулярностей, соответствующих "аморфным" стационарным точкам [3]. Условие наблядения последних имеет вид (VĒ)² = (V_nĒ)² + (V_nĒ)² = 0. (28) Частный случай подобной сингулярности может наблюдаться для спин-гамильтониана зеемановского вида ($H^1 = g_1$, $H^2 = g_2$, $H^3 = g_3$), где g_i - компоненты эффективного g-фактора [I]) при перекрывании распределений антикоррелированных компонент ($q^{ij} \approx -1, i \neq j$) [2,3].

ЛИТЕРАТУРА

I. Абрагам А., Блини Б. Электронный парамагнитный резонанс переходных ионов. - М., 1972. Т.І. Там же. - 1973. Т.2.

2. Peterson G.E. Magnetic Resonance and Glass Structure // Amorphous Magn. 2. Proc. 2nd Intern.Symp. - Troy. -N.Y., 1976. - P.535-548.

J. Kliava J. BPR of Impurity Ions in Disordered Solids. Distributions of the Spin Hamiltonian Parameters // Phys.status solidi,b, 1986. - Vol.134, N 2. - P.411-455.

4. Корн Г., Корн Т. Справочник по математике для научных работников и инженеров. - М., 1973. - 832 с.

5. Taylor P.C., Baugher J.F., Kris H.E. Magnetic Resonance Spectra in Polycrystalline Solids // Chem.Rev.-1975. - Vol.75, B 2. - P.203-240.

Статья поступила I июля 1987 года.

ФОТОЭЛЕКТРОННАЯ ЭМИССИЯ ТОНКИХ ПЛЕНОК SiO₂, ВОЗЕУЖДЕННАЯ ФОТОНАМИ С ЭНЕРГИЕЙ В ОБЛАСТИ ПРОЗРАЧНОСТИ

А.М.Праулиныш, Я.А.Липскис ^ж НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки * Рижский НИИ микроприборов

Введение

Фотоэлектронную эмиссию (ФЭЭ) из кристаллического и стеклообразного SiO₂ и тонких пленок SiO₂ на Si изучают уже на протяжении двадцати лет [I-4]. Определено, что порог эмиссии из кремния через пленку SiO₂ толщиной I5 ны находится при энергии около 5,6 зВ [I], а эмиссия из пленки толщиной IOO ны начинается при энергии 6,6 зВ [4]. Установлено, что фундаментальная ФЭЭ из диоксида кремния начинается и при энергии, превышающей IO,2 зВ [I], и при энергии, превышающей IЗ,2 зВ [3,4]. Механизмы ФЭЭ в области энергии возбуждающего излучения из области прозрачности диоксида кремния от 6,0 до 9,6 зВ однако до сих пор не ясны. Нашей задачей являлось исследование механизма ФЭЭ в интервале энергии возбуждающего излучения от 6,0 до I2,2 зВ.

Методика и исследованные образцы

Для исследования свойств пленок SiO₂ на Si использовался метод фотоэлектронной эмиссии. Спектры относительного квантового выхода ФЭЭ мы измеряли на установке, собранной на основе вакуумного монохроматора ВМР-2 (вакуум в камере измерения безмасляный, давление от IO⁻⁴ до 0,7·IO⁻⁴ Па) при комнатной температуре. Источником вакуумного ультра-



Р и с. І. Схема измерения фотоэлектронной эмиссии.

 1 - диоксид кромния; 2 - кремний; 3 - держатель об-разца; 4 - источник напряжения смещения; 5 - электрометр; 6 - коллектор фотоэлектронов; hv - свет возбуждающего из-RNHOPVYL.

фиолетового излучения служила лампа ЛД(Д) с окном из Mg F2 . Камера измерения эмиссии отделялась от монохроматора окном из LiF. Сигнал регистрировался с помощью электрометра A-I-52 с чувствительностью IO-16 А. Схема измерения приведена на рис. І.

Изучались тонкие пленки SiO, полученные термическим окислением кремния в атмосфере сухого и влажного кислорода, а также в парах воды при температуре окисления около 1100 °C; толщина пленок SiO 2 от 0,01 до 0,8 мкм.

Экспериментальные результаты и обсуждение

Порог фотоэлектронной эмиссии SiO₂ на Si для плэнок различной толщины наблюдался при различных эначениях энергии возбуждающего излучения (см. рис.2). Для проверки применимости метода ФЭЭ в исследовании пленок SiO₂ на Si на установке, где давление в камере образца находится в пределах от 10^{-4} до 0,7·10⁻⁴ Па, были использованы те же образцы, что и в работе [4]. Ход кривой относительного квантового выхода эмиссии пленки SiO₂ толщиной IOO ны (см. рис.2, кривая $\triangle \triangle$) совпадает с ходом кривой аналогичного спектра, приведенного в работе [4], поэтому можно сделать вывод, что метод ФЭЭ при исследовании пленок SiO₂ на Si применим также и на установке где давление в камере образца находится в пределах от 10^{-4} до 0,7·10⁻⁴ Па.

Как видно из рис.2, местонахождение полос относительного квантового выхода ФЭЭ в интервале энергий от 8 до 10 эВ существенно зависит от толщины пленки SiO₂. Обнаружилось также смещение полос относительного квантового выхода эмиссии



Рис. 2. Спектры относительного квантового выхода фотоэлектронной эмиссии У из тонких пленок разной толщины.



Рис. 3. Спектры относительного квантового выхода фотоэлектронной эмиссии У при падении возбуждающего излучения под углом с 67,5° (кривая I), 22,5° (кривая 2) и 0° (кривая 3).

при изменении угла падения возбуждающего излучения (см.рис.3). Аналогичная картина наблюдалась в спектрах возбуждения ломинесценции и спектрах отражения [5] в интервале энергия возбуждающего излучения от 6,0 до 9,6 зВ при исследованиях фотолюминесценции и отражения пленок SiO₂ и обълснялась интерференцией возбуждающего излучения. Это показывает, что спектры относительного квантового выхода ФЭЭ при энергии от 6,0 до 9,6 зВ также модулированы интерференцией возбуждающего излучения. Таким образом точное определение порога фотоэлектронной эмиссии и зависимости порога эмиссии от толщины пленки SiO₂ при использовании спектров относительного квантового выхода ФЭЭ затрудняется.

Стравливанием пленок SiO₂ в HF сдвиг порога фотоэлектронной эмизсии получается в сторону меньших энергий (до 6 зВ). Однако этот порог по энергии выше порога в случае эмиссии из кремния (от 5,0 до 5,2 эВ для непрямых переходов и от 5,4 до 5,6 эВ для прямых переходов в зависимости от типа и концентрации легирующей примеси [6]), что подтверждает наличие пэреходного слоя состава SiO_x (0 < x < 2) на границе раздела Si-SiO₂. В спектрах относительного квантового выхода фотоэлектронной эмиссии из системы Si-SiO₂ после стравливания пленки SiO₂ интерференционных явлений не наблюдается. По этому можно судить, что в случае ФЭЭ из системы Si-SiO₂ в области прозрачности SiO₂ квантовый выход зависит от места возбуждения по толщине пленки SiO₂, т.е. поглощение возбуждающего излучения происходит в объеме пленки SiO₂ или даже на поверхности пленки SiO₂.

При толщине пленок SiO, 200 ни установлено уменьшение значения относительного квантового выхода эмиссии во времени (в течение нескольких минут) с выходом на стационарное значение. Относительный спад составлял примерно 20% от первоначальной величины, что, очевидно, связано с процессами зарядки пленки SiO2. При толщине пленок примерно 800 нм пленка заряжалась полностью, т.е. квантовый выход ФЭЭ уменьшился до нуля. Процессы зарядки (нестационарная ФЭЭ) происходили при возбуждении как в районе 7.7 эВ, так и в районе 10,2 эВ (наиболее интенсивные линии источника возбуждающего излучения, отвечающие областям прозрачности и фундаментального поглощения SiO,, соответственно), что указывает на существование нескольких отличающихся механизмов фотоэлектронной эмиссии. В случее стационарной ФЭЭ при возбуждении в области прозрачности SiO, фотоны частично поглощаются дефектаки пленки SiO, вызывая эмиссию электронов с дефектов. Часть фотонов, проходящих через пленку SiO2, выбивают электроны из валентной зоны объема кремния и из состояния переходного слоя Si-SiO2. Выбитые электроны доходят до ионизированных дефектов и захватываются на них. Подтверждается это также усилением ФЭЭ при подсветке излучением с энергией от 5.5 до 8.8 эВ [4]. Однако при возбуждении знаргией около 10,2 эВ стационарная ФЭЭ наблюдается, так как происходит нонизация экситонов на границе раздела Si-SiO2. Освободившиеся при этом электроны захватываются на ионизированных дефектах пленки SiO2.
В случае нестационарной ФЭЭ фотоны или экситоны (при возбуждении в районе экситонной полосы с энергией I0,2 эВ) не могут дойти до границы раздела Si-SiO₂ из-за большой толщины пленки SiO₂, так как эффекты нестационарной ФЭЭ наблюдаются, когда толщина пленок превышает 200 нм.

В тонких пленках SiO₂ толщиной порядка I5 ны наблюцается прямое возбуждение электронов валентной зоны кремния в состояния зоны проводимости, лежащие выше уровня вакуума, с последующим проходом через пленку SiO₂ в вакуум [I], чем вызвано смещение порога ФЭЭ от 5,0 зВ для непрямых переходов кремния [6] до 5,6 зВ [I].

Заключение

Механизм фотоэлектронной эмиссии тонких пленок SiO₂ на Si в интервале энергии фотонов от 6,0 до IO эВ имеет сложный характер. При энергии от 6,0 до 9,6 зВ, т.е. в области проэрачности SiO₂ происходит прямое возбуждение фундаментальной ФЭЭ из кремния и переходного слоя Si-SiO₂ с последующим проходом фотовозбужденных электронов сквозь пленку SiO₂ и с выходом в вакуум. Осуществляется также прямая ионизация дефектов в пленке SiO₂. Заряд, возникающий при ионизации дефектов, компенсируется электронами, фотоинжектированными из кремния и переходного слоя Si-SiO₂. Полная компенсация пространственного заряда осуществляется при толщине пленок не более 200 нм.

При энергии фотонов около IO эВ основную роль играет фотовозбуждение экситонов в пленке SiO₂ с последующей ионизацией на дефектах в самой пленке или в переходном слое Si-SiO₂.

- Spectrum and the second second second second second second

the test the sain

ЛИТЕРАТУРА

1. Distefano T.H., Eastman D.E. The Band Edge of Amorphous SiO, by Photoinjection and Photoinductivity Measurements // Solid State Commun. - 1971. - Vol.9, N 24. - P.2259-2261.

2. Сорокин О.М., Бланк В.А. Оптическое поглощение и внешний фотоэффект SiO, и Al,O3 в области энергий 6-40 эВ // Оптика и спектроскопия. - 1976. - Т.41, вып.4. - С.602-606.

3. Trukhin A.N. Investigation of the Photoelectric and Photoluminescent Properties of Crystalline Quartz and Vitreous Silica in the Fundamental Absorption Region // Phys.status aclidi.b. - 1978. - Vol.86, N 7. - P.67-75.

4. Трухин А.Н., Андрю Р., Дексерсмакер Р., Эврард Р. Эмиссия фотоэлектронов в вакуум из переходного слоя системы SiO₂-Si // Электронные процессы и структура дефектов в стеклообразующих системах. - Рига. - 1982. - С.80-93.

5. Праулиныш А.М., Трухин А.Н. Фотолюминесцентные свойства пленок SiO₂ на Si // Физика и химия стеклообразующих систем. - Рига. - 1979. - С.3-IO.

6. Физический энциклопедический словарь: Т.5 // М. - 1966. - С.576.

Статья поступила 2 июля 1987 года.

УДК 539.213;548.313.25

СТРУКТУРА НЕКРИСТАЛЛИЧЕСКИХ МАТЕРИАЛОВ С ОКТАЭДРИЧЕСКИМ ВЛИЖНИМ ПОРЯДКОМ ТИПА WO3 И Mo03

Г.М.Раманс, Е.В.Габрусенок, Г.Я.Вилде НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Тонкие аморфине пленки WO₃ и MoO₃ известны как материалы, которые обладают электрохромными свойствами [1,2]. Для более глубокого понимания происходящих в пленках превращений при электрохромном окрашивании требуется знания их атомарной структуры.

Серьезной проблемой при исследовании структуры аморфных материалов является несогласие результатов, полученных на

образцах, приготовленных разными способами [1,2]. По данным дифракции рентгеновских лучей для аморфных пленок WO3 предполагается модель непрерывной случайной сетки октаздров. сочлененных по вершинам [3]. Электронно-дифракционные и электронно-микроскопические исследования дают основание говорить о микрокристаллическом строении аморфных пленок WO3 [4-6]. Базой для молекулярной модели [7] служило строение WO3 в газообразном состоянии, а способность пленок к адсорбщий газов использована для создания ксерогельной модели их строения [8]. В молекулярной модели предполагается структура пленок. образованная из тетраздров, сцепившихся в трехчленные кольца, которые между собой ссединяются молекулами воды, а ксерогельная модель - это кластеры с заполненными водой порами (в пленках, полученных термическим испарением в вакууме, обнаружены молекулы воды - до 0,5 молекул на одну молекулу W0,[3]].

По данным комбинационного рассеяния света (КР) пленок WO₃, полученных термическим испарением, предложены модели, которые отражают структуру кристаллических гидратов триоксида вэльфрама [9] и гексагональную модификацию WO₃ [I0]. Особенности строения гексагональной модификации, образующей шестичленные кольца октаздров WO₆, обнаружены и в пленках, полученных анодным окислением [II].

Структура аморфных пленок MoO₃ исследована лишь методом электронной микроскопии высокого разрешения [4] и методом электронной дифракции [5]. Сравнение же структур некристаллических WO₃ и MoO₃ представляет значительный интерес в связи с тем, что кристаллические фазы имеют различное строение. Интерес также представляет изучение на основе этих соединений образования октаздрического ближнего порядка.

Данная работа посвящена изучению методом КР пленок WO₃ и MoO₃, полученных катодно-реактивным распылением. Метод изготовления пленок обусловлен возможностью получить образцы без молекул воды в их составе, что подтверждается данными термогравиметрического анализа [3].

Методика исследования

Пленки WO_3 и MoO_3 мы приготовили методом катодно-реактивного распыления мишеней вольфрама и молибдена в атмосфере аргона и кислорода при отношении парциальных давлений 70/30 и при разных температурах подложки. Температуру подложки T_n измеряли термопарой со стороны, не подверженной воздействию потока ионов, тем самым истинные значения температуры на поверхности могли быть занижены. Напыление проводилось на подложках из кремния, оксида магния и стекла.

Степень структурного упорядочения контролировали методом дифракции рентгеновских лучей. Отметим, что увеличение (больше 50%) содержания кислорода в составе рабочего газа не позволило получить аморфные образцы даже при температуре подложки 250 К. Снижение (меньше 5%) содержания кислорода в составе рабочего газа приводило к образованию нестехиометрических пленок, на что указывало изменение их окраски.

Комбинационное рассеяние света мы исследовали на установке SPEX RAMALOG, используя аргоновый лазер с длиной волны 514 нм. Измерения проводили при отражающей конфигурации. Разрешающая способность для кристаллических образцов составила I-2 см^{-I}, а для аморфных образцов - 3-4 см^{-I}.

Результаты и обсуждение

На рис.І представлены спектры КР пленок WO_3 , полученных при разных температурах подложки. При $T_n < 350$ К спектры КР пленок в области валентных колебаний характеризуются широкой полосой от 600 до 900 см⁻¹ и острым максимумом при 950 см⁻¹; такие спектры подобны спектрам КР пленок, полученных другими методами [9,10,12]. Так как предполагается, что в данных образцах отсутствуют молекулы воды, то максимум при 950 см⁻¹, очевидно, может отражать и присутствие концевых атомов кислорода на поверхности микрокристаллитов [9], и особенности плотности колебательных состояный решетки WO_3 .



Рис. I. Спектры комбинационного расселния света пленок WO₃, полученных катодно-реактивных распылением при разных температурах подложки.

При Т_n~400 К спектр КР в области валентных колебаний имеет две полосы, характерные для кристаллического WO₃, но уширенные и сдвинутые к меньшим частотам. Фазу, в которой образуются эти пленки, мы называем микрокристаллической [13], потому что на рентгеновских дифрактограммах появляются широкие максимумы (полуширина составляет 2-3 градуса угла рассеяния, для аморфной фазы ~ 5-10 градусов [13]), образованные слиянием острых максимумов, характерных для объемных кристаллических модификаций WO₃. Из численных расчетов колебательных спектров, проведенных для кристаллического WO₃ [14], установлено, что валентные колебания вольфрамкислородных цепочек, расположенных адоль различных кристаллографи-



Рис. 2. Спектры комбинационного рассеяния света пленок MoO₃, полученных катодно-реактивным распылением при разных температурах подложки.

ческих осей, обладают значительной независимостью (в структуре, образованной прямыми цепями -0-W-О-W- с неравноценными длинами связей W-О, эти валентные колебания полностью независимы) и главным образом определяются силовыми постоянными взаимодействиями вольфрам-кислород. С увеличением неравноценности длины связей W-О, расположенных в трансположении в цепочке -О-W-О-W-, частоты валентных колебаний повышаются. Таким образом, появление двух полос в области валентных колебаний свидетельствует о тсм, что микрокристаллиты, образующие структуру пленок, сохраняют характерные черты решетки кристаллического WO₃. Использованием метода КР удается получать больше информации неже: и примене-

- 40 -



Рис. 3. Спектры комбинационного рассеяния света кристаллических фаз МоО₃ и гидратов МоО₃.

нием метода дифракции рентгеновских лучей, так как на дифрактограммах невозможно различать максимумы, относящиеся к отдельным кристаллографическим осям [13].

Повышение Т, приводит к образованию пленок, спектр КР которых становится характерным для моноклинной фазы WO₃ (см.рис.I).

Данные КР тонких пленок MoO_3 показаны на рис.2. Обнаруживается сходство спектра некристаллических образцов ($T_n < 325$ K) со спектром аморфных пленок WO_3 . Повышение T_n до 345 К приводит к образованию колебательных полос при 774 и 850 см⁻¹. С повышением T_n появляются еще три полосы в области валентных колебаний при 666, 820 и 995 см⁻¹, которые при дальнейшем росте температуры постепенно превращаются в спектр KP, характерный для объемной модификации MoO_3 ($T_n \ge 475$ K).

На рис.З приводятся спектры КР кристаллического MoO₃ и, учитывая возможность проникновения молекул H₂O в структуру пленок, также спектры гидратов триоксида молибдена. Объемную фазу МоО3 и В-МоО3Н20 образовывают слои октаздров МоО,, которые соединены как по вершинам, так и по ребрам, притом каждый октаздр имеет один концевой атом кислорода [15], которыя в области от 900 до 1000 см-1 проявляется на спектрах КР в виде узкого максимума. Структуру дигидрата МоО, образовывают слои сочлененных по вершинам октазлров с короткой связые концевого этома кислорода и молекулой воды, присоединенной перпендикулярно слор [16]. Как мы видим (см.рис.З), ни одна из известных кристаллических фаз не соответствует спектру КР пленок МоО, полученному сразу после кристаллизации. Такой спектр КР можно отнести к новой фазе В-МоО,, найденной в порошкообразном виде [17] и в виде тонких пленок [13]. На подложках из MoO при T. ~ 575 К и 80% кислорода в рабочем газе нам удалось получить хорошие пленки, выделяющие эту фазу (см.рис.2 и рис.3). Как следует из денных дифракционных исследования [13,17]- это также подтверждается исследованиями КР, новая фаза МоО, имеет топологию решетки, подобную моноклинной фазе WO.

Существовањие фазы β -MoO₃ объясняет образование одинаковой топологии атомарного строения некристаллических пленок и WO₃, и MoO₃. Отсутствие же для этой фазы максимума в области 900 - IOO см^{-I} вызывает сомнение по поводу отнесения максимума в спектре КР при 950 см^{-I} в аморфных пленках к колебаниям концового атома кислорода. Для уточнения этого факта требуются дальнейшие исследования.

При сравнении спектров КР образцов, полученных разными методами, существенных различий не наблидается. Можем отметить, что пленки, полученные катодно-реактивным распылением, более стабильны к воздействию лазерного излучения с длиной волны 514 ны нежели пленки, полученные методом термического испарения. Если для кристаллизации последних достаточно мощности IO Br/см², то первые не кристаллизуются и при 400 Br/см². Это можно объяснить разным поглощением излучения укстанной длины волны.

Что касается модельных представлений, то, очевидно, отсутствие выраженных колебательных мод, характерных для

молекулярных соединений в аморёном состоянии, отвергает молекулярное строение тонких пленок некристаллических WO, и МоОз. Модель непрерывной случайной сетки возможна лишь в случае, когда октаздры имеют искаженную форму, что и наблюдается на функциях радиального распределения [5] и не противоречит данным КР. Но, к сожалению, в моделях, построенных для такой сетки, плотность аморыных пленок получается на IIS выше, чем в кристалле [18], в то ремя как плотность аморфных пленок на 10-30" ниже плотности кристаллов. Микрокристаллитная и ксерогельная модели друг друга не исключают, так как кластерами могут быть микрокристаллиты определенных размеров со структурой известных кристаллических фаз WO, и MoO,. По данным КР трудно судить о присутствии в структуре аморфного WO, микрокристаллитов гексагональной фазы. Если бы это имело место, то при кристаллизации должны были бы появляться характерные для этой фазы колебательные моды, так как переход из гексагональной фазы в ромбоздрическую происходит при температуре, превышающей температуру кристаллизации [II].

Выводы

Для аморфных пленок WO₃ и MoO₃, приготовленных катодно-реактивным распылением, установлено, что при переходе из аморфного состояния в кристаллическое состояние образовывается микрокристаллическая фаза. Для MoO₃ это новая модификация, она имеет структуру решетки, подобную структуре решетки моноклинной фазы WO₃. Таким образом, данные КР подтверждают результаты дифракционных исследований, согласно которым топология атомарной структуры некристаллических пленок и для WO₃, и для MoO₃ одинакова.

Авторы выражают благодарность Вейспалсу А.А. за помощь в приготовлении образцов гидратов МоО2.

ЛИТЕРАТУРА

1. Dautremont-Smith W.C. Transition Metal Oxide Electrochromic Materials and Displays: A.Review // Displays. -1982. - N.1. - P.3-22.

2. Lampert C.M. Electrochromic Materials and Devices for Energy Efficient Windows // Sol.Energy Mat. - 1984. -Vol.11, N 1. - P.1-27.

3. Zeller H.R., Beyeler H.U. Blectrochromism and Local Order in Amorphous WO3 // Appl.Phys. - 1977. - Vol.13. -P.231-237.

4. Shiojiri M., Miyano T., Kaito C. Electron Microscopic Studies of Structure and Crystellization of Amorphous Metal Oxide Films // Jap.J.Appl.Phys. - 1979. - Vol.18, N 10. - P.1937-1945.

5. Раманс Г.М., Патмалниекс А.А. Структура и морфология аморфных пленок триоксида вольфрама и молибдена // Электрохромизм. - Рига, 1987. - С.67-82.

6. Олавский С.С., Сергезв М.С., Толстихина А.Л., Авилов А.С., Шкорняков С.М., Семилетов С.А. Структура ближнего атомного порядка аморфных пленок WO₃ // Докл. АН СССР. -1984. - Т.275, № 6. - С.1415-1419.

7. Arnoldussen T.C. A Model for Electrochromic Tungsten Oxide Microstructure and Degradation // J.Electrochem. Soc. - 1981. - Vol.128, N 1. - P.117-123.

8. Schlotter P., Pickelmann L. The Xerogel Structure of Thernally Evaporated Tungsten Oxide Layers // J.Blectronic Mat. - 1982. - Vol.11, N 2. - P.207-236.

9. Ramans G.M., Gabrusenoks J.V., Veispals A.A. Structure of Tungstic Acids and Amorphous and Crystalline W03 Thin Films // Phys.status solidi.a. - 1982. - Vol.74, N 1. - P.K41-K44.

10. Mercier R., Bohnke O., Bohnke C., Robert G., Carquille B. Etude in situ par spectrométrie vibrationelle ' de couches minces électrochromes d'oxyde de tungstêne WO et d'oxyde de molybdène NoO₃ // Mat.Res.Bull. - 1983. - ³ Vol.18, N 1. - P.1-7.

11. Falaras P., Froelicher M., Froment M., Hugot-le Goff A. Electron Microscopy and Raman Spectroscopy Studies of Anodically Formed Tungsten Oxide Films // J.Microsc. Spectr.Electron. - 1984. - Vol.9, N 1. - P.39-45. 12. Клеперис Я.Я., Габрусенок Е.В., Дусис А.Р., Раманс Г.М. О строении аморфных пленок триоксида вольфрама // Изв.АН ЛатвССР. - 1982. - № 5. - С.61-63.

13. Ramans G.M., Gabruseroks J.V., Lusis A.R., Patmalnieks A.A. Structure of Amorphous Thin Films of WO, and MoO₃ // J.Non-Cryst.Sol. - 1987. - Vol.90, N 1-3.- F.637-640.

14. Габрусенок Е.В. Динамика решетки и фазовые переходы в триоксиде вольфрама: Автогеферат // 1985. - С.16.

15. Böschen I., Krebs B. Kristallstructur der "weissen Molybdänsaure" α-MoO₃·H₂O // Acta crystallogr. - 1974. -Vol.B30. - P.1795-1800.

16. Asbrink S., Brandt B.G. A Study of the Crystal Structure of MoO. 2H.O Including Localization and Refinement of the Hydrogen Atom Positions // Chemica scripta. -1971. - Vol.1. - P.169-181.

17. McCarron III B.M. β-MoO₂: a Metastable Analogue of WO₂ // J.Chem.Soc., Chem.Commun. - 1986.-N 4. - P.336-338.

18. Coey J.M.D., Murphy P.J.E. An Octahedral Random Network // J.Nor-Cryst.Sol. - 1982. - Vol.50, N 1. -P.125-128.

Статья поступила 22 июня 1987 года.

УДК 539.2:535.3

СПЕКТРОСКОПИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ ОСОБЕННОСТЕЙ СТРУКТУРЫ СТЕКЛООБРАЗНОГО ДИОКСИДА КРЕМНИЯ

А.Р.Силинь

НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Введение

Прямыми структурно-чувствительными методами (см. обзор []) установлено, что основным структурным элементом стеклообразного диоксида кремния является кремний-кислородный тетраздр. Общеизвестно [2], что при образовании непрерывной сетки стекла уже во взаимной ориентации двух соседних кремний-кислородных тетраздров, которые связываются между собой мостиковыми атомами кислорода, проявляется беспорядок, в основном как разброс значений величины угла Si-O-Si . Однако из анализа кривой радиального распределения электронной плотности в стекле и из структурных данных кристаллических модификация диоксида кремния следует. что имеется также некоторая определенность во взаимном расположении каждых двух тетраздров в стекле и оно похоже на их расположение в «-кварце [3]. Можно полагать, что и кремний-кислородные тетраздры в стекле слегка искажены (подобно тому, как это имеет место в «-кварце [4]), хотя точность поямых структурно-чувствительных методов не позволяет об этом судить. Появляется возможность существования конфигурационных солитонов [5].

Таким образом, в структуре стеклообразного диоксида кремния отсутствует идеальный ближний порядок, но одновременно присутствуют признаки промежуточного порядка (определенные закономерности взаимного расположения тетраздров). Это приводит к большому разнообразию сроднего окружения калдого конкретного атома в идеальной непрерывной сетке стеклообразного диоксида кремния. Часть атомов может быть расположена в кристаллоподобных микрообластях, а некоторые атомы - в аморфных микрообластях. Следовательно, в структуре стеклообразного диоксида кремния одновременно присутствуют признаки непрерывной изотропной сетки и микрокристалличности. Все сказанное относится к основной структуре стеклообразного диоксида кремния; особенностч в ней появляются при достаточно больших отклонениях в окружении некоторых атомов.

Определение особенностей структуры

Особенности (собственные дефекты) в структуре стекла обычно появляются тогда, когда полностью нарушается ближний порядок у какого-нибудь из атомов основного вещества. Общие закономерности определения дефектов и необходимость их существования в стеклообразном состоянии вещества рассмотрены в монографии D.P.Закиса [6]. Нарушение ближнего порядка у атома в стеклообразном диоксиде кремняя может осуществляться при язменении координационного числа и при появлении несоответствующего основной структуре атома в ближнем окружении, если сохраняется правильное координационное число.

Одновременное уменьшение координационного числа на единицу для атомов кремния и кислорода следует рассматривать как разрыв кремний-кислородной связи с образованием комплементарной пары элементарных собственных дефектов - немостикового атома кислорода и трехкоордикированного атома кремния. Увеличение координационного числа для атома кремния маловероятно, но это возможно для атома кислорода, если существенно изменить его зарядовое состояние.

Появление несоответствующего основной структуре атома в ближайшем окружении можно трактовать как образование "неправильных" химических связей в сетке стеклообразного диоксида кремния. Конкретно это овначает, что могут возникать кремний-кремниевые и кислород-кислородные химические связи, которые не должны существовать в идеальной структуре стеклообразного диоксида кремния. Эти дефекты представляют собой простейшие агрегаты из элементарных дефектов: кремнийкремниевая связь (кислородная вакансия) получается при соединении двух трехкоординированных атомов кремния, а кислород-кислородная связь (пероксиднай мостик) получается при соединения двух немостиковых атомов кислорода. Существование умических связей внутри агрегатных дефектов стабилизирует их по сравнению с элементарными собственными дефектами и делает более вероятным присутствие таких дефектов в реальной структуре стекла.

Зарядовая и химическая нейтральность простейших агрегатных дефектов позволяет им присутствовать в стекле в любом взаимном концентрационном соотношении. В стехиометрических образцах их концентрация минимальна, поскольку происходит взаимная компенсация кислородообогащенных (пероксидных мостиков) и кремнийобогащенных (кислородных вакансий) дефектов. Следует отметить, что в реальной структуре стеклообразного диоксида кремния по технологическим причинам часто имеется дефицит кислорода.

Обсуждение экспериментальных результатов позволяет заключить [7], что дефицит кислорода в стеклообразном диоксиде кремния в основном проявляется в виде других кремнийобогащенных дефектов - двухкоординированных атомов кремния. Эти дефекты относятся к нарушениям ближнего порядка, происходящим в силу изменения координационного числа атомов. Конхретно: координационное число атома кремния уменьшается на два. Однако такая перестройка вокруг атома кремния не требует больших затрат энергин, так как меняется тип химических связея [7]. Этим, видимо, присутствие двухкоординированных атомов кремния в структуре образцов с дефицитом кислорода делается более предпочтительным по сравнению с присутствием кислородных вакансий. Для окончательного решения вопроса с присутствии тех или иных особенностей в структуре конвретного образца стеклообразного дноксида кремния должны быть установлены их спектроскопические характеристики.

Спектроскопическые характеристики дефектов

Прецизионными исследованиями ЭПР установлено [8], что в стеклообразном дноксиле кремния одна из компонечт пары разорванной кремний-кислородной связи - трехкоординированный атом кремния - имеет спектроскопические характеристики известных Е'-центров (оптическое поглощение при 5,75 вВ и сигнал ЭШР со средним значением g-фактора g = 2,0013). Продолжается обсуждение причины отсутствия в этом материале люминесценции при возбуждении его в полосе поглощения Е'-центров при 5.75 оВ. Анализ, проведенный в работе [9], показывает, что к отсутствию люминеоценции может привести электронная структура изолированных трехкоординированных атомов кремния. Спектроскопические характеристики двух ассоциированных трехкоординированных атомол кремния (кислородная вакансия) с захваченной дыркой очень близки спектроскопическим ха-K рактеристикам изолированного трехкоординированного атома кремния [9]. Это подтверядается тем, что влияние изотопа 295 в кислородной вакансяя на вид сигнала ЭПР соседнего трехкоординированного атома кремния с неспаренным электроном очень слабое [8]. Значит, спектроскопические характеристики кислородной вакансии с захваченной дыркой полностью обусловлены элементарным собственным дефектом - трежкоординированным атомом кремния.

Другая компонента комплементарной пары дефектов, образовавшихся при разрыве кремний-кислородной связи - немостиковый атом кислорода - характеризуется красной лиминесценцией с максимумом при 1,9 эВ, возбуждаемой в полосах поглощения при 2,0 и 4,75 зВ [10]. Вероятно, что рассматриваемый дефект имеет такие же ЭПР-характеристики, какие имеет так называемый "дырочный центр немостикового атома кислорода" [11], который "дырочный" назван условно: ведь устеновленная электронная структура центра [11] показывает, что весь ядерный заряд в центре компенсирован электронами, т.е. дефект по отношению к сетке стекла нейтрален. Из-за динамики немостикового атома кислорода [10] вид сигнала ЭПР сильно зависит от температуры, поэтому точное определение параметров спектра затруднительно.

Кроме рассмотренных элементарных дефектов, спектроскопические характеристики установлены также для двухкоординированных атомов кремния. Фотолкминесцентным способом определего, что такие дефекты дают известную полосу поглощения при 0.05 зВ (так называемую В₂-полосу), в которой возбуждаются полосы люминесценции при 4.3 и 2.65 зВ [12]. Все электроны в этих дефектах спарены, и поэтому они в основном состоянии не дают сигнала ЭПР.

Простейшие агрегатные дефекты - кислородная вакансия и пероксидный мостик - также имеют спаренные электроны (непаремагнитны), но они могут давать локальные энергетические уровни для электронов. Согласно обзору [13], кислородная вакансия имеет пустой уровень, который расположен в запрещенной щели близко к краю зоны проводимости (не далее 3 зВ), а пероксидный мостик может давать заполненный уровень в запрещенной щели на расстоянии примерно 3 оВ выше потолка валентной зоны. Из свойств электронной структуры диоксида кремния [14] следует, что электронные переходы из валентной зоны на пустой уровень кислородной вакансии и переходы с заполненного уровня пероксидного мостика в зону проводимости будут трудно наблюдаемы вследствие высокой плотности экситонных состояний при соответствующих энергиях возбуждения (>9 лВ). Возможности обнаружения этих дефектов спектросколическими методами затруднительны.

В облученных образцах стеклообразного диоксида кремния обнаружен сложный агрегатный собственный дефект - пероксидный радикал, на котором локализован неспаренный электрон [11]. В процессе изучения спектров ЭПР установлено, что электрон с неспаренным спином чаще всего локализован на том атоме кислорода, который прямо не связан с атомом кремнил. Предполагается, что такие дефекты дают полосу поглощения в районе 7,6 зВ.

В результате перераспределения заряда между эломентарными собственными дефектами образуются так называемые "пары с переменной валентносты» - отрицательно заряженный немостиковый атом кислорода и подожительно заряженный трехкоординированный атом кремния или трехкоординированный атом кислорода. Эти дефекты непарамагнитны, а их оптические характеристики еще уточняются. Гипотетически рассматриваются также пары, в которых распределение заряда имеет противоположный знак(положительно заряженный немостиковый атом кислорода и отрицательно заряженные трехкоорди ированные атомы кремния). Вопрос об их существовании и спектроскопическом проявлении остается открытым.

На данном этапе исследований все основные характеристики облученных чистых образцов стеклообразного диоксида кремния более или менее однозначно сопоставлены с обнаруженными особенностями структуры (собственными дефектами). В целях уточнения результатов сопоставления и развития разработки моделей собственных дефектов необходимо усовершенствовать спектроскопические методы исследования.

Возможности применения спектрескопических методов

Как с научной, так и с практической точек эрения первостепенное значение имеет чувствительность определенного спектроскопического метода. До недавнего времени самым чувствительным был метод ЭПР, поэволяющий детектировать присутствие особенностей структуры (дефектов) с неспаренным электроном до концентрации 1011 см-3. Однако в условиях расширенного использования дазеров и применения образцов стекол с большой оптической длиной (километры) на первый план по чувствительности выходят оптические методы, которыми в настоящее время можно обнаружить присутствие дефектов до концентрации 109 см-3. Кроме того, как мы видели, не все дефекты парамагнитны. В случае дефектов со спаренными электронами можно, конечно, применять оптическое детектирование сигнала ЭПР при возбуждении центра, однако это не простая экспериментальная задача, потому что теория данного метода нулдается в усовершенствования.

0

Определение основных оптических параметров изучаемого дефекта (спектры поглощения и люминесценции, поляризационные и временные характеристики, рассеяние света и др.), а также их зависимостей от температуры позволяет достаточно однозначно установить его химический состав, геометрическур и энергетическую структуру. Существенное увеличение интенсивности света позволяет изучать центры (дефекты) в возбужденном состоянии и наблюдать явления вынужденного комбинационного рассеяния света. Необходимо отметить, что ультрафиолетовое облучение высокой интенсивности не только генерирует дополнительные дефекты в стеклообразном диоксиде кремния, но и изменяет основную структуру этого вещества [15].

Выводы

I. Нарушения ближнего порядка в стеклообразном диоксиде кремния обусловлены особенностями его структуры.

2. К настоящему времени проведенные исследования позводяют систематизировать спектроскопические характеристики собственных дефектов.

 Для исследования особенностей структуры стеклообразного диоксида кремния преммущества имерт оптические методы.

JИТЕРАТУРА

И Порай-Кошиц Е.А. О структуре однокомпонентных стекол // Физ. и хим. стекла. - 1977. - Т.3, № 4. - С.292-305.

2. Mozzi R.L., Warren B.E. The Structure of Vitreous Silice // J.Appl.Crystallogr. - 1969. - Vol.2. -P.164-172.

3. Силинь А.Р. Энергетические схемы электронов в кварце // Учен.зап.Латв.ун-та. - 1973. - Т.182. - С.20-35.

4. Smith G.S., Aleksander L.E. Rafinement of the Atomic Parameters of α-Quarts // Acta crystallogr. - 1963. - Vol.16. -P.462-471. 5. С.линь А.Р., Миллерс Д.К., Кривадс Э.А. О возможности существования конфигурационных солитонов в стеклообразном диоксиде кремния // Тез.докл. 6-го симпозиума по оптическим и спектральным свойствам стекол. - Рига, 1986. -С.160.

6. Закис D.P. Дефекты в стеклообразном состоянии ветества. - Рига, 1984. - 202 с.

7. Silin A.R., Skuja L.N. Intrinsic Defects in Pused Silica // J.Non-Cryst.Solids. - 1985. - Vol.71. - P.443-445.

8. Griscom D.L. B'-Center in Glassy 510 // Phys.Rev.B: Solid State. - 1980. - Vol.22, N 9. P. 4192-4203.

9. Силинь А.Р. Точечные дефекты и процессы их создания в стеклообразном диоксиде кремния // Вопросы физики стеклообразного состояния. - Рига, 1985. - С.74-100.

10. Skuja L.N., Silin A.R. A Model for the Non-Bridging Oxygen Center in Fused Silica. The Dynamic Jahn-Teller Effect // Phys.status solidi.s. - 1982. - Vol.70, N 1. - P.43-49.

11. Griscom₂D.L., Friebele B.J. Fundamental Defect Conters in Glass: Si Hyperfine Structure of the Non-Bridging Oxygen Hole Center and the Percxy Redical in a-SiO₂ // Phys. Rev.B: Solid State. - 1981. - Vol.24. N 8. - P.4896-4898.

12. Skuja L.N., Streletsky A.N., Pakovich A.R. A New Intrinsic Defect in Amorphous SiO₂, Twofold Coordinated Silicon // Solid State Communs. - 1984. - Vol.50, N 12. -P.1069-1072.

13. Robertson J. Atomic Defects in Glasses // Phys. Chem.Glasses. - 1982. - Vol.23. W 1. - P.1-17.

14. Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты в элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном 8102. -Рига, 1985. - 244 с.

15. Pieri G., Devine R...B. Ultraviolet Irradiation Induced Compaction and Photostohing in Amorphous Thermal SiO₂ // Mat.Res.Soc.Symp.Proc. - 1986. - Vol.61. - P.187-195.

Статья поступила 16 ирня 1987 года.

УДК 535.34:555.37:666.19

ИССЛЕДОВАНИЕ ЛОКАЛИЗОВАНИНХ СОСТОЯНИЙ ДИОКСИДА КРЕМНИЯ, НАТРИЕВО- И СВИНЦОВО-СИЛИКАТНЫХ СТЕКОЛ

А.Н.Трухин

НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Введение

Локализованные состояния силикатных стекол впервые выделены в стеклообразном трисиликате натрия (см., напр., [1,2]). Они представляют собой центры люминесценции, возбуждаемые в области фундаментального поглощения как во внутрицентровом [1,2], так и туннельно-рекомбинационном процессе [3]. Их модель предложена [1,2] в виде кремний-кислородного тетраздра, содержащего немостиковый атом кислорода, связанный с ионом натрия. Модель можно проверить на кварцевом стекле, активнрованном натрием.

Локализованные состояния трисиликата натрия были выявлены при наблюдении ряда основных эффектов, таких как поляризованная люминесценция, полоса возбуждения люминесценция, максимум которой не соответствует максимуму полосы поглошения, возрастание без насыщения интенсивности фотолюминесценции с понижением температуры. Для того, чтобы проверить, как себя могут проявлять локализованные состояния в сидикатных стеклах яного химического состава, были проведены поисковые исследования свинцово-силикатных стекол.

В сдучае наипростейшего силикатного стекла - стеклосбразного диоксида кремния - пока не обнаружены состояния, вызванные неупорядоченностью структуры, как это бывает с натряево-силикатным стеклом. Существование автолокализованных экситонов в кристаллическом кварце дает основание предполагать существование таковых и в стехлообразном диоксиде кремния. лавным аргументом в пользу этого предположения можно считать эксперимент, проведенный по наблюдению короткоживущего поглощения в стеклообразном диоксиде кремния. Полоса указанного поглощения соответствует Е'-центрам. В неупорядоченной структуре экситоны локализованы, и можно было бы ожидать больших величин эффективности создания автолокализованных экситонов в стекле, однако это по яюминесценции не наблюдается. Кроме того, в случае кристалла также существует несоответствие между высоким значением энергетического выхода рентгено- и катодолюминесценции (20%) и изким квантовым выходом фотолюминесценции автодокализованного экситона (0,CI).

В настоящей работе будут обсуждаться результать поисковых исследований фотолжинесценции автолокализованного экситона в стеклообразном диоксиде кремния и кристалическом кварце и анализировачы упомянутые выше противорочия.

Автолокализованный экситон в стеклообразном диоксиде кремния

Существование автолокализованного экситона в кристаллическом кварце доказано по люминесценция, возбуждаемой только в области фундаментального поглощения [2,4]. В кристалже люминесценция разгорается при охлаждения образца до температуры жидкого азота, излучение имеет постоянную времени затукания I мс при возбуждении короткиня (IO нс) импульсами света. При температурс жидкого телия (ниже I5 K) кинетика затухания усложивется: появляются две компоненты – одна при охлаждении образца ускоряется ($\tau = 0, 6-0, I$ мс); а другая замедялется ($\tau = I2$ мс), что мы объясняем расщеплением триплетного уровня в нулевом магнитном поле.

В стеклообразном диоксиде кремния наблюдали только рентгено- и катодоломинесценцию [5]. Квантозый выход фотолиминесценции при низких томпературах, если возбуждение происходит в области фундаментального поглощения, очень мал. так что имеется альтернативная возможность прямого нозбужлания примесных центров. Поэтому спектральное выделение лимянеспенции автолокализованного экситона возможно только путем сопоставления кинетики затухания люминесценции в наиболее чистых образцах, возбужденных как в области прозрачности. так и в области фундаментального поглощения. Из рис. I видно. что в чистых образцах, при фотонах возбуждения окодо 9.0 зВ и при температуре жидкого гелия можно выделить люмичесценцию. длительность затухания которой около 0,2 мс (при этом люминесценция, возбуждаемая в области прозрачности, имеет инур длительность). Люминесценция стекла, возбуждаемая в области фундаментального поглощения, слаба на фоне люминесценции, возбуждаемой в области прозрачности (см.рис.1.а). На рис.1.б можно сопоставить площадь под кривыми затухания для кристалла и стекда при возбуждения в области фундаментального поглошения. Собственная люжинесценция стекла имеет квантовый выход более чем в 10 раз меньший выхода такого же излучения кристалла в аналогичных условиях. Если квантовый выход ложинесценции автолокализованного экситона в кристалле оценивается величиной 0,01, то в стекле квантовый выход этого же излучения судет 0.001, что соответствует порогу чувствительности установки. Люминесценция с длительностью затухания 0,2 ис набладается до температуры менее 15 К. При более высехой температуре длительность затухания ложинесценции уменьшается и се кинетика становится неразличныей на фоне кинетиже лиминесценция, возбухдаемой и в области прозрачности. Вероятно, что, как и в случае приставла, резкую температурную зависимость длятельности затухания при 15 К можно связывать с расшеплением триплетного уровня автолокализованного экон-TOHA B HYREBOM MORE.

Низкий урозень явантового выхода доминесценции автолокализованного эконтона в сдучае кристаллического кварца связывается с "плехой" структурой поверкностного слоя полированного обравиа. Если, напрямер, удается получять пластинку кристалла расколом, то наблюдается резкое увеличение



Рис. І. Кинетика затухания фотолыминесценции кварцевого стекла марки КУ-І, возбужденной фотонами при энергии 9 зВ, Т=4,5 К (кривые І, а и б), при энергии 8,2 зВ,Т=4,5 К (кривая 2,а), при энергии 9,0 зВ,Т=80 К (кривая 2,6), а также фотолыминесценции кристаллического кварца, возбужденной при 9,0 зВ,Т=80 К.

Источник возбуждения - искра в атмосфере гелия при давлении 10 атм. Окно источника на отористого лития, монохроматор вакуумный. Ляминесценцию регистрировали через фильтр СЭС-21 ФОУ-79 со счетом фотонов, кинетику - многоканальным анализатором.

Затухание фотолизинесценции стекла марки Супразия W, также как пленок SiO2, при знергии возбуждения 9,0 аВ и 4,5 К аналогично кривым I,4 и 6.

- 57 -



Рис. 2. Спектры рентгеноломинесценции и се температурная зависимость при hv = 2,5 эВ (на врезке) кварцевого стекла марки КУ-I.

(около 10-20 раз) выхода люминесценции автолокализованного экситона, что позволлет оценить действительную величину квантового выхода люминесценции автолокализованного экситона около 0,3[±]0,2 и этим снимается проблема расхождения высокого энергетического выхода и имэкого квантового выхода люминесценции автолокализованного экситона в кристалле. По-видимому, структура стеклообразного состояния, которую можно рассматривать как "нарушенную" кристаллическую структуру, порождает процессы тушения автолокализованного экситона (от раскола стекла повыщение выхода люминесценции не наблюдается).

Была оценена температурная зависимость фотолиминесценции и спектры фотолиминесценции стеклообразного диоксида кремния при возбуждении в сбласти фундаментального поглощения.

- 58 -

Измерения проведены на пороге чувствительности, поэтому дается лишь оценка. В результате получено, что температурные зависимости и спектры фото- и рентгенолеминесценции качественно схожи. На рис.2 приведены спектры рентгеноломинесценщии и ее температурная зависимость, которая соответствует случав, описанному в работе [6] относительно халькогенидных стекол, когда имеется распределение энергин активации температурного тушения с наибольшей плотностью около нулевого значения. Видно, что при дальнейшем понижении температуры МЫ МОЖЕМ ОЖИДАТЬ ПОВЫШЕНИЯ КВАНТОВОГО БЫХОДА ЛОМИНЕСЦЕНЦИИ. Кроме того, можно предполагать и то, что зеличина выхода, наблюдаемая в кристалле, не будет достигнута и при меньших температурах, так как существуршие мягкие колебательные моды, обусловливающие превышение низкотемпературной теплоемкости стекла над теплоемкостью кристалла [11]. могут являться причиной, в сиду которой у нулевого значения появляется наибольвая плотность энергии активации тушения.

Моделирование локализованных состояний стеклообразного трисиликата натрия по центрам лиминесценции, образованным натрием в стеклообразном диоксиде кремния

Лиминесценция центров = Si-O⁻-Na⁺ в кварцевом стекле уже изучена [7]. В настоящей работе проводится сопоставление спектрально-кинетических шышнесцентных свойств чистых образцов натриево-силикатного стекла и кварцевого стекла, активированного натрием. В [2] предложена модель энергетической структуры возбужденного состояния центра в виде синглетного связыващего и синглетного и гриплетного разрыхляющих состояний атомов натрия и намостикового атома кислорода после возбуждения электрона на Зз-орбиталь натрия. Триплетное состояние центра имеет наименьщую энергию и переходы из него в синглетное основное состояние обусловливают длительное затухание люминесценции натриево-силикатного отекла, активированного натрием. Известно, что триплет-синглетные пере-



Рис. 3. Кинетика затухания фотолхминесценции кварцевого стекла, активированного литием (---), натрием (---) и калием (----) при 4,5 К (кривые 1) 80 К (кривые 2)и 250 К (кривые 3).

Фильтр УФС-І, Возбуждение фотонами при энергии 6,2-6,4 аВ.

ходы происходят только из-за примешивания некоторого синглетного состояния к триплетному. Степень примешивания определяется эффективностью спин-орбитального взаимодействия и близостью энергетических уровней. Эффективность спин-орбитального взаимодействия повышается с ростом значения заряда ядра. Действительно, при введения мона лития наблюдается увеличение длительности затухания и уменьшение ее при введении иона калия (рис.3). Спектры люминесценции и дозбуждения люминесценции образцов стекла трисиликата натрия и дноконда



Рис. 4. Оптические характеристики натриево-сидихатного стекда и кварцевого стекла, активированного натрием.

Спектр жоминесценции (кривая 1) и спектр возбуждения томинесценции (кривая 1') натриево-силикатного стекла при 4,5 К. Спектр люминесценции (кривая 2) и спектры возбуждения полинесценции (кривые 2' и 2") кварцевого стекла, активированного натрием. Кривые 2,2' при 80 К,2" при 4,5 К. Спектр поглощения (кривая 3) кварцевого стекла, активированного натрием. Спектр поглощения (кривая 4) образца натриево-силикатного стекла, после расплавления закатого между двумя пластинками из чистого кварцевого стекла. Толщина образца не определена, спектр измерен относительно двух пластинок из кварцевого стекла. Температура 3,4-290 К.

кремния представлены на рис.4. Поскольку доминесценция кварцевого стекла с ионами целочных металлов имеет внутрицентровой характер (при возбуждении стекла поляризованным светом доминесценция поляризована примерно на 10%), то подученная зависимость кинетики от заряда ядра иона является аргументом в пользу того, что нижнее возбужденное состояние центра ±Si-0°-Na⁺ имеет триплетную природу.

Оба объекта, SiO₂ - No и No₂O·3SiO₂, испытывают температурное тушение в одном и том же интервале температур (рис.5), что проявляется в уменьшении длительности затухания фотоловинесценции в диапазоне I-100 ыжс и снижении интенсивности фотоломинесценции при повышении температуры.

Собственная лиминесценция натриезо-силикатного стекла имеет быструр [8] компоненту затухания с длительностью около 8 истора температуре жидкого гелия, которая была приписана



Р и с. 5. Температурная зависимость фотолыминесценции натриево-силикатного стекла (кривые 2-5) и кварцевого стекла, активированного натрием (кривая 1).

Акминесценция къарцевого стекла, активированного натрием, измерена в стационарном режиме. 4ильтр У4С-1. Для натриево-силикатного стекла светосущиа от 1-50 мкс

Для натриево-силикатного стекла светосумыя от 1-50 мкс при возбуждении короткими (6 нс на полувысоте) импульсами искры (см.кривую 2), люжинесценция измерена при стационарном возбуждении и фильтре УИС-1 (см.кривув 3), светосумые от 1 до 100 с после возбухдения импульсами света длительностью I с (см.кривую 4), ультрафиолетовая часть полосы фотояхминесценции при 4,4 оВ, выделенией монохроматором МДР-2 (см. кривую 5). Энергия возбуждения 6,4 оВ.

синглет-синглетным переходам в центре = Si-O - Nu*. В кварцевом стекле, активированном натрием, такал компонента практически отсутствует или очень слаба. Однако, синглет-триплетные переходы проявляются в поглощения этого стекла [7], так как силе осциллитора полосы поглощения при 6,6 эВ около 0,2. Вероитно, что в натриево-силикатном стекле взаимодействия с окружением приводят к появлению барьера межцу синглетным связыващим и триплетным разрыхлающим состоянием. В кварцевом стекле с натрием такой барьер, по-видимому, мал.

Интересно отметить, что из изученного ряда = Si-O'-Li', No', K' выпалает центр = Si-O - H'. Кока на найдена доминис-

62 -

ценция последнего центра, которая аналогична люминесценции центров рассмотренного ряда, хотя поглощение центра #Si-0-H* наблюдается в стеклах III типа в области прозрачности стекдообразного дноксида кремния, так как при температуре жидкого азота фотонами с энергией около 7,7 зВ возбуждается свечение немостикового атома кислорода (о центре немостикового атома кислорода см. [9]), разгоранщееся почти в два раза при охлаждении от 80 К до 4,5 К. Поскольку в необлученных образцах стекла III типа в области внутрицентрового возбуждения немостикового атома кислорода его люминесценция не возбуждается, то наблюдаемое нами свечение может быть вызвано поглодением ≡Si-0-H+-центра. Так как коэффициент добавочного поглощения в области 7,7 оВ мал (1-2 см-1), хотя и концентрация =Si-0'-H'-центров в стекле III типа высокая, возможно, что природа поглощения этого центра, как и в случае ряда =Si-0-Li*, Na*, K*, связана с триплетными разрыхляющими состояниями. По-видимому, имеет место также пересечение возбужденных состояний в системе = Si-O⁰-H⁰, и нижайшими возбужденными состояниями являются излучательные состояния немостикового атома кислорода.

Локализованные состояния свинцово-силикатного стекла

На рис.б представлены спектрально-люминесцентные характеристики силикатных стекол, содержащих свинец в различной концентрации (от малых добавок до составов, содержащих свинец как составляющую основного вещества). Примечательно, что такой основной параметр люминесценции как кинетика зату кания и ее зависимость от температуры не менаются при столь широком диапазоне изменения концентрации свинца и сопутствущем его изменения спектральных характеристик. В первом приближении кинетика затухания и ее зависимость от температуры корошо соответствует довестному поведению центров люминесценции, образованных свинцом в различных матрицах (см., напр., [10]), и наолидаемое увеличение длительности затухания люми-



Рис. 6. Оптические характеристики натриево-силикатного стекла с различные содержанием окиси свинца.

Цифра I - спектры поглощения, 2 - спектры фотолюминесценции, 3 - спектры возбуждения фотолюминесценции, 4 - степень подяризации доминесценции при возбуждении поляризованным светом.

Один штрих у цифры - стекло марки ТФ-I, два штриха стекло № 118, три штриха - стекло № 119.

Измерения проведены при комнатной температуре, кроме отмеченных на рис.

Спектры стекла В 119 мало отличаются от спектров стекна В 118. Указанные стекла изготовлены при двухкратной "отмывке" тигля варкой натриево-силикетного стекла после варки стекла марки ТФ-1.

несценции в условиях понижения температуры связывается с проявлением метастабильности триплетного уровна иона Pb^{**} в исином приближении, обозначаемом ³P₀. Реэко зависит от концентрации свинца температурное тушение лиминесценции в рассматриваемом ряду. Так, при малых концентрациях свинца (стекло плавки # 119) интенсивность лиминесценции практически не зависит от температуры, начиная с компатной и ниже (рис.7). При больших концентрациях свинца доминесценция потушена при



Рис. 7. Температурная зависимость фотоллыминесценции стекла марки ТФ-I при энергии свечения 2,8 зВ и энергии возбуждения 4,5 зВ (кривая I) и при энергии свечения 2,3 зВ и энергии возбуждения 4,5 зВ (кривая 2), а также стекла № 118 (то же для № 119) при энергии свечения 2,9 зВ и при энергии возбуждения 3,9 зВ (кривая 3).

комнатной температуре и сильно разгорается при охлаждении образца марки '10-1, т.е. наблюдается характерное для неупорядоченных систем температурное тушение. В свинцово-силикатном стекле марки T0-1, в котором свинец является атомом основного вещества, наблюдается полоса в спектре возбуждения, максимум которой не соответствует максимуму в спектре поглощения, т.е. наряду с всзбуждением поляризованной люминесценции в области фундаментального поглощения неупорядоченного вещества при увеличении энергии фотонов мы имеет также некоторый тушащий процесс.

Ин рассмотрели три различные вида локализованных состояний в неупорядоченных структурах - автолокализованный экситон в стеклообразном диоксиде кремния и локализованные состояния в натриево- и свинцово-силикатных стеклах. Эти локальные состояния имеют различную электронную и геометрическую структуру, однако всем им присуще одно свойство - температурное тушение ломинесценции с некоторым распределением энергия активации по ансамблю структурно-неэквивалентных центров, причем небольшая плотность - это распределение при малых значениях энергии. Причины такого температурного тушения воррелируют с особенностным поведения теплоемкости неупорядоченных систем при низких температурах; такое поведение моделируется двухъямным потенциалом [11]. При туннелирова нии между эквивалентными состояниями двухъямного потенциала неупорядоченного твердого тела, по-видимому, имеет место прохожде: не аднабатического потенциала через точку пересечения основного и возбужденного состояния или близко к ней. Примечательно, что такой мехачизм тушения "работает" тогда, когда раднус центра таков, что в центр включается несколько атомов. Ярким примером являются различия электронных состояния при одинаковой геометрической структуре в случае ионных центров щелочных металлов по сравнению с центрами монов благородных металлов в стеклообразном диоксиде кремния. При наличии центров благородных монов в стеклообразном диоксиде кремния люкинесце ция во многом определяется внутримонными переходами, и двухъянный потенциал, моделирующий неупорядоченное состояние, не влияет на тушение и вероятности переходов. Во всех других случаях докализованные состояния имеют внутрицентровое тушение. по краяная мере при охлаждении до температуры жицкого гелия.

По-видимому, для выяснения микромеханизмов тушения необходимы подробные исследования тушения лиминесценции неупорядоченных структур при сверхнизких температурах.

ЛИТЕРАТУРА

- 67 -

 Trukhin A.N., Tolstoi M.N., Glebov L.B., Savelev V.L.
Blementary Electronic Excitations in Pure Sodium Silicate
Glasse: // Phys.status solidi, b. - 1980. - Vol.99. - P.155-162.

2. Трухин А.Н. Экситоны кристаллического и стеклообразного SiO₂ и локализованные состояния стеклообразного Na.0.3SiO₂ // Изв. АН ЛатеССР. Сер. физ.и техн. наук. - 1984. -¥ 3. - C.77-92.

3. Kangro A.R., Tolstoi M.N., Vitols I.K. Tunneling Recombination Luminescence in Na₂0.3SiO₂ Glass // J.Luminescence. - 1979. - Vol.20. - P.349-353.

4. Трухин А.Н., Плаудис А.Э. Исследование собственной поминесценции SiO₂ // Физ.твердого тела. - 1979. - Т.21, вып.4. - С.1109-1113.

5. Griscom D.L. Point Defects and Radiation Damage Processes in α-Quartz // Proc. 32nd Frequency Control Symp. Atlantic city. Washington DC: Electronic Industries Assoc. -1979. - 1.98-108.

6. Highshi G.S. and Kastner M. Charged Defect Pair Laminescence in a-AS₂O₃ // J.Phys.C: Solid State Phys. - 1979. -Vol.12. - P.L821-L926.

 Trukhin A.N. Luminescence of Fused Silice Containing Sodium // Phys.status solidi, a. - 1986. - Vol.93, N 2, - P.K185-K190.

8. Трухин А.Н., Интенсерг Л.Э., Савельев В.Л., Глебов Л.Б., Толстой М.Н. Модель электронной структуры локализованных состсяний стеклосоразного трисиликата натрия // Физ.твердого тела. - 1985. - Т.27, вып.10. - С.3101-3104.

9. Skuja L.N., Silin A.R., Bogenov A.G. On the Nature of the 1.9 eV Luminescences Centers in Amorphous SiO₂ // J. Non-Cryst.Solide. - 1984. - Vol.63. - P.431-436.

10. Зазубович С.Г., Хижнаков В.В. Поляризационная люминесценция и новая модель ртутеподобных ионов в ионных кристаллах // Изв. АН СССР. Сер. физ. - 1985. - Т.49, # 10. -С.1874-1879.

11. Black J.L. Relationship Between the Time-Dependent Specific Hest and the Ultrasonic Properties of Glass at Low Temperatures // Phys.Rev.B. - 1978. - Vol.17, N 6. - P.2740-2761.

Сгатья поступила 2 июля 1987 года.

УДК 539.2;548.4

КВАНТОВО-ХИМИЧЕСКОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ СТРУКТУРЫ АВТОДОКАЛИЗОВАННОГО ЭКСИТОНА В SiO2

A.J. Muorep

Химический факультет ШГУ им. Потра Стучки

В настоящее время можно считать достоверно установленным образование автолокализованных экситонов в диоксиде кремния [1,2]. Различие между стеклообразным и кристаллическим SiO, состоит в следующем: в первом распад автолокализованных экситонов приводит к образованию стабильных дефектов. в с-кварце образуются, видимо, только короткожисущие пары, аннигиляция которых приводиг к экситонной люминесценции в области 2.8 оВ [1.2]. имекщей характерное время ~ I мс и коррелирующей с оптическим поглощением в области 4,7-5,8 оВ[I]. В работах [1,2] предложена модель, согласно которой автолокализованный экситон в «-кварце представляет собой пару ближайших дефектов Френкеля. Детализация моделей образования структуры и распада экситона возможна только с привлечением теоретических методов, что было блестяще продемонстрировано на примере щелочно-галондных кристаллов [3]. Было однако экспериментально доказано, что в щелочно-галоидных кристаллах, в отличие от SiO2, возможно образование автодокализованного экситона в результате захвата электрона автолокализованной дыркой (V, -центром), что значительно облегчило построение теоретических моделей [3]. В общем же случае создание молалей автолокализованного экситона и его распада на дефекты Френкеля требует решения весьма сложной многоэлектронной задачи с учетом экситон-фононного взаимодействия, что в настоящее время возможно лишь на весьма приближенном уровне. В этой связи возрастает роль предварительных теоретических моделей, допускающих дальнойщую проверку экспериментальнымы методами.



Р м с. І. Пространственная структура пары дефектов Френкеля в SiO₂: кислородная вакансия - пероксидный мостик.

В работах [1,2] предполагается, что автолокадизация экситона происходит в результате кратковременного (на время жизни экситона) разрыва одной из связей Si-O. Для проверки этого положения нами проведено исследование адиабатической поверхности кристалла Si O2, соответствующей выходу одного из монов кислорода из регулярного узла решетки в мехдоузельное подожение с разрывом одной из связей с ближайшим ионом кремния на примере структуры идеального В-кристобалита. Расчеты выполнены в рамках модели внедренного молекулярного кластера. [4] без учета поляризации остатка кристалла мотодом частичного пренебрежения дифференциальным перекрыванием [5]. Для моделирования рассмотрена дефектная область из II структурных элементов 0-Si-0 [6], фрагмент которой приведен на рис. I. В идеальном В-кристобалите все связи Si-O эквивалентны, од. с нако по аналогии с о -кварцем мы выделили пары "различных" . связей. Стрелками показано направление поворота структурного элемента 0, -Si, -0, вокруг связи Si, -0, Сечение адиабатической поверхности кристалла в синглетном состоянин, соответствущее этому повороту без изменения длин связей и углов в иристание, рассчитьное методом ограниченного Хартри - Фока. имеет неглубокий (= 0,2 эВ) минимум при R0.-0. = 1,4 А. Дальнейший учет редаксации ионов ближайшего окружения показывает. что более энергетически выгодной является конфигурация, соответствуршая образованию пероксидного мостика Si--0, -0--Si-(см.рис. I). Выход мона кислорода в междоузедьное положение сопровождается перераспределением электронной плотности в системе. Полученную конфигурации конов, аналогично Н-центру в щелочно-галондных кристаллах, можно рассматривать как междоузельный атом кислорода, образующий связь с другим атомом кислорода типа 0, в одном уэле. Рассчитанная энергия образования конингурации составляет ~ 10 аВ. Электронная плотность, ранее локализованная на моне кислорода в узле кристалла, оказывается делокализованной по монам Si, и Si, ближаяшего окружения вакансии. Ион Si2 незначительно (~ 5% R sin) редаксирует в плоскость ближайших к нему ионов кислорода. Расстояние Si, -Si, составляет 3.3 Å, а расстояние 0, -0, - 1.4 Å. Однако проведенный анализ матрицы синглет-триплетных возбуядений системы в различных точках аднабатической поверхности показывает, что она содержит переходы с отрицательными значениями энергии, что соответствует триплетной неустойчивости основного состояния и свидстельствует о необходимости учета эффектов электронной корреляции [7]. Следует отметить, что подученная неми связь 0,-0, по природе аналогична связи между нонами кислорода в циклическом изомере SiO, [8,9]. В последнем случае учет мелэлектронной корреляции качественно не измения результата, однако энергия связи О-О оказалась на =4 эв MEHLUE, YEM SHEPFUS, DOJYYEHHAS METOJOM ab initio [9]. Hostoму окончательный вывод о стабильности описанной выше конфи-Гурации комплементарных дефектов Френкеля можно сделать толь-КО ПОСЛЕ ПООВЕДЕНИЯ ОВСЧЕТОВ С МНОГОДЕТЕРМИНАНТНЫМИ ВОЛНОВЫми функциями.

Триплетный характер неустойчивости свидетельсвует также о том, что триплетное состояние системы, возможно, является основным состоянием экситона. На это же указывают резуль-
таты экспериментов по оптическому детектированию ЭПР автодокализованного экситона в «-кварце [2] и большое время экситонной люминесценции, характерное для триплет-синглетных переходов. Отметим также, что триплетное состояние является основным для автолокализованных экситонов в щелочно-галондных кристаллах [3]. Для проверки этого предположения нами проведены расчеты адиабатической поверхности системы в триплетном состоянии, соответствующей рассмотренному выше повороту структурного элемента 04 - Si2-04 и релаксации монов бликайшего окружения. Расчеты выполнены методом неограниченного Хартри - Фока без спинового проектирования. Данный метод позволяет частично учесть электронную корреляцию, поэтому тем же методом целесообразно рассчитать и синглетный терм системы. Сечения аднабатических поверхностей синглетного и триплетного состояний, соответствуршие этому повороту без учета дополнительной редаксации окружения, приведены на рис.2. Энергия синглет-триплетного возбуждения кристалла, рассчитанная в молекулярном кластере, моделирующем совершенную решетку, составляет ~6,8 эВ, и это несколько меньше экспериментальноя (= 9 эВ [1]). Значение этой энергии, рассчитанное в модели КРЭН [5] методом конфигурационного взаимодействия [7], составляет ~ 8,5 эВ, что свидетельствует, в частности, о суцественном искажении волновых функций кристалла в модели молекулярного кластера. Теры триплетного состояния имеет минимум при смещении иона кислорода из узла на =0,3 Å. Слиновал плотность в этой конфигурации на монах Si, и O, разна = 0,7е на каждом. Полная энергия системы несколько (на ~ 0,2 оВ) понижается при смещении Si, на 0,02 R Si-о в направлении вакансии О,, спиновая плотность на нем при этом возрастает на 0,05 с ... Дальнейшее исследование деформации окружаршей решетки показывает, что описанная конфигурация в пределах точности расчета является устойчивой. Энергия лиминесценции, сопровождающей переход системы с триплетного терма на синглетныя, равна ~ 2,6 эВ. Неспаренный электрон на Si, локализован главным образом на З-орбитали. В спектре одноэлектронных состояний молекулярного кластера с дефектом в области состояний, соответствущих зоне проводимости кристалла, при смеще-



- 72 -

Р и с. 2. Сечения аднабатической поверхности кристалла идеального β -кристобалита, соответствующее вращению структурного элемента 0_6 -Si₂- 0_4 вокруг связи Si₂- 0_6 для основного синглетного и триплетного состояний системы.

нии 0, из узла появляется квазилокальное состояние, локализованное на 3р-орбитали Si, Энергия оптического возбуждения на это состояние, рассчитанная в приближении Лонге-Хиггинса и Попла [10], составляет 5,6 вВ, т.е. близка к энергии оптического поглощения Е'-центра [1].

Для проверки зависимости полученных результатов от формы и размера дефектной области нами проведены аналогичные расчеты в молекулярном кластере, содержавшем 5 структурных элементов O-Si-O. При этои как поведение адиабатических поверхностей, так и энергия люминесценции соглали с приведенивами выше.

Полученные результаты согласуются · экспериментальными данными [1,2] и качественной моделью автолокализованного эк-

ситона в SiO2 как пары ближайших центра немостикового атома кислорода и Е'-центра [1]. Большая величина слин-спинового взаимодействия в триплетном состоянии экситона (константа D спин-гамильтониана составляет 22.6 ГГц [2]) ь нашей модели объясняется сильным взаимодействием спинов электронов, докализованных на Si, и O, . В рассмотренной нами структуре идеального В-кристобалита все направления выхода кисдорода из регулярного узда решетки эквивалентны, что может приводить к вращению немостикового атома кислорода О, вокруг линии, соединяющей Si, и Si, Однако в «-кварце, где симметрия ниже, неэквивалентными могут быть даже экситоны, образованные в результате разрыва различных связей Si-O. Отметим, что терм синглетного состояния системы, рассчитанный в приближении неограниченного метода Хартри - Фока. не содержит минимума в области расстояний 0, - 0, ~1.4 Å. что также указывает на необходимость учета электронной корреляции для определения стабильности этой конфигурации дефектов.

Приведенные выше результаты позволяют сделать вывод, что автолокализация триплетного экситона в кристаллическом SiO₂ происходит в результате смещения иона кислорода из регулярного узла решетки в междоузельное положение на $\simeq 0,3$ Å и разрыва одной из связей Si-O, причем спиновая плотность локализована на ионах кремния и кислорода разорванной связи. Излучательный переход системы на синглетный терм приводит к восстановлению регулноной решэтки.

ЛИТЕРАТУРА

1. Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном SiO₂. -Рига, 1985. 244 с.

?. Hayes W., Kane M.J., Salminen O., Wood R.L., Doherty S.P. ODWR of Recombination Centres in Crystalline Quartz // J.Phys.C. 1984. - Vol.17, N 12. - P.2943-2953.

 Itoh N. Creation of Lattice Defects by Electronic Excitation in Alkali Halides // Adv.Phys. - 1982. - Vol.31, N 5. - P.491-551. 4. Жидомиров Г.М., Шлюгер А.Л., Канторович Л.Н. Современные модели теорил хемосорбции // Современные проблемы квантовой химии. - Л., 1987. - С.224-281.

5. Shluger A. Application of Molecular Models to Electronic Structure Calculations of Defects in Oxide Crystals.I. Parametrization of Modified INDO Method // Theor.Chim.Acta (Berlin). - 1985. - Vol.66, N 6. - P.355-363.

6. Geisser Ch., Shluger A. Structural Model for Silicon Dioxide // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.135, N 2. -P.669-679.

7. Местечкин М.М. Нестабильность уравнений Хартри - Фока и устойчивость молекул. - Киев, 1986. - 175 с.

8. Shluger A.L. On the Nonequivalence of Si-O Bonds in Silicon Dioxide // J.Phys.Chem.Solids. - 1986. - Vol.47, N 7. -P.659-664.

 Luke B.T., Pople J.A., Krogh-Jespersen M.-B. et al.
A Theoretical Survey of Unsaturated or Multiply Bonded and Bivalent Silicon Compounds // J.Amer.Chem.Soc. - 1982. Vol.104, N 10. - P.2797-2803.

10. Longuet-Higgins H.C., Pople J.A. The Electronic Spectra of Aromatic Molecules IV: Exited States of Odd Alternat Hydrocarbon Radicals and Ions // Proc.Phys.Soc. - 1955. -Vcl.68, N 427a. - P.591-600.

Статья поступила 22 июня 1987 года.

AEQEKTH

УДК 539.213.1:543.422.27

ЭПР ИЗОТОПИЧЕСКИ ОБОГАЩЕННОГО Mo^{5*} В СТЕХЛАХ СИСТЕМЫ Ва $0 - P_2 O_5 - WO_3$

А.Н.Бальс

НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Введение

Метод электронного парамагнитного резонанса (ЭПР), по сравнению с другими методами структурного анализа твердых тел, обладает особой чувствительностью к ближнему порядку, т.е. к особенностям структурной организации вещества на микроуровне. По характеру изменения формы спектра ЭПР в зависимости от химического состава образца можно сделать вывод о природе структурных изменений. Если скачкообразные изменения формы спектра могут свидетельствовать о перестройках в первой координационной сфере парамагнитного иона, то плавные изменения, по-видимому, обусловливаются структурными преобразованиями во второй и более далских его сферах.

Настоящая работа посвящена изучению по спектрам ЭПР d¹-иона Mo⁵ структурных преобразований в фосфатных стеклах при изменении состава стекла. В оксидных стеклах мон Мо встраивается в позицию модификатора [1], таким образом, исследование спектров Mo⁵ позволяет получить информацию об атомной структура в этой позиции. Однако наличие в природе наряду с четными изотопами Mo (ядерный спин I = 0; 74,625) нечетных изотопов (I° = 5/2; 25,385) приводит к тому, что спектра ЭПР Mo⁵ представляют собой суперпозицию спектров, описываемых спин-гамильтонианами R = p S g B R = p S g B + S Aî (S = I/2, I = 0), (I) (S = I/2, I = 5/2), (2)

где обозначения стандартные (2). Спектры ЭПР четных изотопов обусловливаются взаимодействием электронного спина с внешним магнитных полем (зеемановское взаимодействие), т.е. описываются дишь q-фактором (I), в то время как спектры нечатных изотопов характеризуются взаимодействием магнитных моментов неспаренных электронов с магнитным моментом ядра. обусловливающим сверхтонкую структуру спектра, и описываотся двумя тензорными параметрами о и А (2), в силу чего являются более информативными. Однако преобладающим в спектре ЭПР Мо с природным изотопическим составом является спектр четных изотопов Мо, спектр же нечетных изотопов мал. По этой причине при параметризации такого спектра, со-первых, невозможно извлечь значения параметров А, во-вторых, трудно точно определить параметры спектра четных изотопов, так как его форма искажена наложением спектра нечетных изотопов. Поэтому нами использовалось изотопическое обогаление. Образцы стекла дегировались оксидом молибдена (МоОз), в котором изотопическое содержание Мо было обогадено либо четным изотопом 96 Мо. либо нечетным изотопом 97 Мо.

Результаты измерения спектров ЭПР показывают, что спектры нечетного изотопа ⁹⁷Мо весьма чувствительны к составу стекла, однако структурную информацию можно извлечь липь путем их точной параметризации, моделируя форму спектра на ЭВМ.

Параметризация спектров ЭПР в стеклах представляет собой несравненно более сложную задачу, чем в кристаллах, так как требует определения не просто набора параметров спингамильтониана, а как минимум набора средних значений параметров спин-гамильтониана, набора их ширин распределений и набора коэффициентов корреляции между параметрами. Следовательно, если строго подходить к решению задачи моделирования спектра ЭПР Мо⁵⁺ в стекле с учетом сверхтонной структуры, то необходимо задать 6-мерную функцию совместного распределения [3], задать набор эйлеровых углов, позволяющих учесть взаимную орментацию ў и А относительно друг друга, что приводит к необходимости определения 54 величин. При таком подходе решение задачи принципиально невозможно, поэтому при создании программ моделирования использованы некоторые упрощения.

Как показано в работах [2,4], при условии линейности изменения магнитного поля в зависимости от параметров спингамильтениана и малости разброса этих параметров вклад в вирину линии ЭПР из-за разброса параметров определяется выражением

$$\Delta B^{2}(Q, \varphi) = \sum_{i,j}^{N} \left(\frac{\partial B_{p}(Q, \varphi)}{\partial H_{i}} \right) \left(\frac{\partial B_{p}(Q, \varphi)}{\partial H_{j}} \right) \Delta H_{i} \Delta H_{j} \varphi_{ij}, \quad (3)$$

где Q, φ - сферические углы вектора магнитной индукции B в системе осей спин-гамильтониана; B_p(Q, φ) - резонансные значения магнитной индукции; H_i H_j - параметры спин-гамильтониана; Δ H_i, Δ H_j - их среднеквадратичные отклонения (ширины распределения); φ_{ij} - коэффициенты коргеляции.

Условие резонанса, рассчитанное во втором порядке теории возмущения, имеет вид [5,6]

$$\begin{split} B_{p} &= \frac{hv}{g\beta} - KM_{1} - \frac{g\beta}{2hv} \left\{ (L^{2} - K^{2})M_{1}^{2} + \frac{1}{2} [Tr(A^{2}) - L^{2}][1(I+1) - M_{1}^{2}] \right\}, \ (4) \\ \text{rge} \ K &= f_{1}(g_{i}, A_{i}, Q, \varphi), \ L &= f_{2}(g_{i}, A_{i}, Q, \varphi), \ Tr(A^{2}) = f_{3}(A_{i}), \\ i &= x, y, z \end{split}$$

Расчет спектров ЭПР ведется в системе главных осей ў, а система главных осей А не всегда с ней совпадает. Поэтому возникает необходимость задания эйлеровых углов взаимной ориентации одной системы относительно другой. В данной работе предполагаем, что ў и А весьма близки к аксиальным (как показал результат дальнейшей параметризации спектров, это предположение оправдано). На основании вышеизложенного можно задать взаимную ориентацию систем осей ў и А одним углом Умежду z -осями. Тогда в системе главных осей ў матрица А будет иметь вид

0

$$A = \begin{bmatrix} A_{xx} & 0 & A_{xz} \\ 0 & A_{yy} & 0 \\ A_{zx} & 0 & A_{zz} \end{bmatrix},$$
(5)

а соответствующая матрица поворота [2] -

cosΨ	0	sinΨ	Contraction of	
0	1	0		(6)
-sin¥	0	cosΨ	Allen - Appe	

rge Y = const.

После проведенных упрощений форма спектра имеет вид $\mathcal{J}(B) = \int_{0}^{\pi/2} d\phi \int_{0}^{\pi/2} \sin Q \, dQ \, W(Q, \phi) F((B-B_p)/\Delta B),$ (7) где $W(Q, \phi) -$ вероятность перехода; $F((B-B_p)/\Delta B) - \phi$ ункция формен линии, которая выбирается в виде первой производной

функции Гаусса.

Тем не менее задача нахождения всех необходимых параметров остается весьма сложной и требует разработки специального подхода. В данной работе предложен метод последовательной полной параметризации. Сначала параметризуются спектры четных изотопов Мо - определяются средние значения, ширины распределения и коэфициенты корреляции для компонент 9. Затем, задавая определенные параметры компонент 9, параметризуются соответствующие спектры нечетных изотопов Мо и определяются прочие параметры.

Убедиться в правильности определенного набора параметров можно с помощью параллельной параметризации спектров, измеренных на другой частоте.

В качестве объекта исследования выбрана трехкомпонентная система BaO-P₂O₅-WO₃. На диаграмме состояний (рис.I) точки определяют набор химических составов стекол, выбранных для изготовления трех серий образцов. Образцы первой серии легируются MoO₃ с природным изотопическим содержанием Mo (0,005 мол.% сверх 100%). Второй -MoO₃, обогащенным ⁹⁶Mo,и третьей -MoO₃, обогащенным ⁹⁷Mo.

Закономерности стеклообразования в такой трохкомпонентной системе подробно изложены в [7]. На основании анализа (Иможно ожидать наличия нескольких тилов центров Мо⁵⁺ с различной структурой ближнего окружения. Следовательно, соответствурщие им спектры ЭШР должны существенно отличаться по форме. Из всех измеренных спектров выбрано несколько намболее ти-



Рис. І. Диаграмма состояний трехкомпонентной системы BaO-P, 05 -W03[6].

пичных для параметризации, исходя из предположения их элементарности. Результат параметризации спектров четных изотопов представлен на рис.2 и в табл. I. В процессе параметризации спектра нечетных изотопов (см. рис. I, точку ВІ) тщательно проверены характер и степень влияния на форму спектра всех без исключения параметров моделирования и определен оптимальный их набор, соответствующий наилучшему согласию с экспериментом. Результат параметризации, проверенный на двух частотах, представлен на рис.3 и в табл.2.

Как видно из рис.3, существуют участки рассчитанного спектра, которые не согласуются с участками экспериментального никаким подбором параметров. Естественно предположить, что этот спектр на самом деле неэлементарен, и невоспроизводимые особенности есть следствие суперпозиции его со спектрами других типов центров. Внимательное изучение формы спектров, состветствующих большим концентрациям WO₃ и кон-



Рис. 2. Результат параметризации спектров Мо⁵⁺ четных изотодов ⁹⁶Мо.

а - образец ВІ, б - образец В4.

1

Результаты параметризации спектров ЭПР четных изотопов Мо⁵⁺

00-		Параметры спин-гамильтониана											
раз цы	<u>ğ</u> , ±0,001		ğ, ±0,001	Δg, ±0,0005	Δg, ±0,0005	Δg, ±0,0005	Pxy	9yz	Prz.				
BI	1,939	1,920	1,887	0,0082	0,0078	0,0093	0,5	0,5	0,5				
B4	I,935	I,910	1,852	0,0065	0,0091	0,0182	0,5	0,5	0,5				



Рис. 3. Результат параметризации спектров ЭПР Мо⁵⁺ нечетных изотопов ⁹ Мо (образец ВІ).

°a - v = 9323 MFu; 6 - v = 4476 MFu.



Рис. 4. Результат вычитания экспериментальных спектров.

а - образец ВІ, б - образец В4, в - разность. Полученную разность надо сравнить с результатом параметризации на рис.3,а (образец ВІ).

9

Результат параметризации спектра ЭПР нечетных изотопов Mo^{5+} (образец BI), проверенный на двух частотах $(\Psi = 0; \ \varrho_{14}^{34} = 0, \ i, j = x, y, z$)

Пара	ютры сп	INH-LAWN	льтониан	ia (30018	HOBCH	00	взаны	юдей	CTB	se)
9x ±0,001	g _y ±0,001	<u> </u>	∆g _x ±0,0005	±0,	19 _y 0005	Δg ±0,00	<i>i</i> 005	999 8×9	899 8yz	999 xz	
I,939	1,920	1,887	0,0082	υ,	0078	0,0	093	0,5	0,5	0	,5
Парама	этры спи	н-гамил	ьтониани	a (o	верх	гонко	B 83	алмол	цейст	вие)
Ā _x (Тл) 10 ⁻⁴	А (Тл) 10-4	Ā, (TI 10-4	ο 1) ΔΑ (1) 10	Гл) -4	AA, I	(Тл) 0 ⁻⁴	۵۸, I	(Tn) 0 ⁻⁴	Pxy AA	Q AA Qyz	Pxz AA
55±1	45±1	103±1	8	I		5±I		3±I	0,5	0,5	0,5

центрациям Р. О. меньше 25% (т.е. составы образцов лежат на диаграмме состояний выше ортофосфатной линии (см. рис. I), где свойства стекла сильно меняются [7]) дало возможность предположить, что спектры образнов В4 и СІ на рис.І и есть спектры второго типа на рис.4.6. Это предположение можно проверить вычитанием из экспериментального спектра образца Ві на рис.4,а экспериментального спектра образца В4 на рис.4,6 с различными весовыми множителями. Результат вычитания приводится на рис.4, в. Видно, что эта процедура действительно позволяет значительно лучше воспроизвести форму экспериментального спектра, что и подтверждает правильность издоженного выше предположения. Однако окончательно это можно будет утверждать лишь после точной параметризации спектра образца В4 на рис.4,6. Следовательно, надо отметить, что результати, приведенные в табл.2, не окончательные, однако, исходя из данных, приведенных в литературе, например, [8,9,10]. можно заключить, что средние значения параметров спин-гамильтониана ($\bar{g}_x, \bar{g}_y, \bar{g}_z, \bar{A}_x, \bar{A}_y, \bar{A}_z$) определены достаточно точно.

Наиболее вероятное объяснение наличия двух видов спектров ЭПР Mo^{5+} - это предположение о существовании двух типов окружения иона Mo^{5+} . Для составов, расположенных на диаграмме состояния ниже ортофосфатной линии (см., напр., ВІ на рис.1), наиболее допустимый тип окружения для Mo^{5+} - "ильный" комплекс, что, по-видимому, и соответствует спектрам ЭПР Mo^{5-} первого типа (см.рис.2, а, рис.3 и [11]). Для составов, расположенных на диаграмме состояний выше ортофосфатной линии (см., напр., В4 на рис.1), преобладающим будет окружение Mo^{5-} октаэдрического вида, соответствующее спектрам второго типа (см. рис.2,6 и рис.4,6).

ЛИТЕРАТУРА

I. Альтшулер С.А., Козырев Б.М. Электронный парамагнитный резонанс соединений элементов промежуточных групп. -М., 1972. - 672 с.

2. Kliava J. EPR of Impurity Ions in Disordered Solids. Distributions of the Spin Hamiltonian Parameters // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.134, N 2. - P.411-455.

3. Корн Г., Корн Т. Справочник по математике для научных работников и инженеров. - М., 1968. - 780 с.

4. Bals A., Kliava J. Simulations of EPR Spectra for d Ions with Distributed Spin Hamiltonian Parameters // J. Magn.Reson. - 1983. - Vol.53. - P.243-258.

5. Daul C., Schläpfer C.W., Mohos B., Ammeter I., Gamp E. Simulation of EPR-Spectra of Randomly Oriented Samples // Computer Phys.Comm. - 1981. - Vol.21. - P.385-395.

6. Golding R.W., Tennant W.C. 1 Study of the Effect of Non-Collingar Zeeman, Hyperfine and Fine Structure Tensors on B.S.R. Spectra // Mol.Phys. - 1973. - Vol.25, N 5. -P.1163-1171.

7. Биелис И.Я., Миллере И.В. Стеклообразование и кристаллические фазы в системе ВаО-Р₂О₅-WO₃ // Физика и химия стеклообразующих систем. - Рига, 1977. - С.50-60. 8. Elahi M., Hekmat-Shoar M.H., Hogarth C.A., Lott K.A.K. Electron Spin Resonance Study in P.O. -MoO. and P.O. -MoO. -CaO Glasses // J.Mater.Scien. - 1979. - Vol.14. - P.1997-2000.

9. Lynch G.F., Sayer M. Impurity Effects in Tungsten Phosphate Glasses: I. Magnetic Resonance Properties // J. Phys.C: Solid State Phys. - 1973. - Vol.6. - P.3661-3688.

10. Che M., Mcateer I.C., Tench A.I. Electron Paramagnetic Resonance Study of Molybdenum Supported Catalysts Labelled with "No // J.Chem.Soc.Faraday Trans. - 1978. -Vol.I 74. - P.2378-2384.

II. Клява Н.Г., Бальс А.Н. Анализ формы спектров ЭПР ионов Мо⁵⁺ и W⁵⁺ в фосфатных стеклах // ФИЗ.и хим.стекла. -1984.-Т.10, № I. - С.47-52.

Статья поступида 16 июня 1987 года.

УДК 541.183

C

ОПТИЧЕСКИЕ СВОИСТВА И ФОТОПРЕВРАЩЕНИЯ ПАРАМАГНИТНЫХ ЦЕНТРОВ В SIO,

А.А.Бобышев, В.А.Радциг Институт химической физики АН СССР

Интерпретация полос оптического поглощения дефектов и определение механизма их фотопревращений значительно облегчается в том случае, когда в твердом теле удается контролируемым способом получать дефекты только одного типа. Это стало возможным в связи с новым подходом к приготовлению образцов диоксида кремния, содержащих на поверхности высокие концентрации дефектов [1,2]. Доступность дефектов для молекул из газовой фазы позволяет при новом подходе проводить направленную модификацию структуры дефектов и получать центры заданной структуры, используя, в частности, химические методы. Такум образом удалось смоделировать различные, центры в SiO₂ - как собственные, обусловленные марушением координации атомов кремния и кислорода, так и несобственные, связанные с присутствием примесных атомов (H, F и др.) и исследовать их свойства и реакционную способность. В качестве примера можно привести идентификацию пероксидных радикалов \equiv SiOO'[2], двухкоординированных атомов кремния = Si:[3,4] и центров типа H(I) и H(2) [4]. Аналогичные центры были затем идентифицированы и в объеме аморфного SiO₂[5]. Полученные экспериментальные данные свидетельствуют о близости структуры и свойств дефектов, стабилизированных на поверхности и в объеме диоксида кремния. Настоящая работа посвящена изучению оптических характеристик и путей фотопревращения основных типов парамагнитных центров в SiO₂.

На поверхности механически активированного диоксида кремния стабилизируются различные типы структурных дефектов [1,2,3], в том числе и парамагнитные центры \equiv Si' и \equiv SiO'. При взаимодействии этих центров с молекулами (0, 0₂, N₂ зарегистрированы следующие процессы, сопровождающиеся изменениями структуры поверхностных дефектов [2,3,4,7]:

$$= Si - 0 - N = N \longrightarrow = Si - 0^{\circ}$$

= Si $= Si - 0 - C = 0 \longrightarrow = Si - 0 - C = 0 \longrightarrow = Si - 0 - C = 0 \longrightarrow = Si - 0 - 0^{\circ}$

Все представленные на схеме промежуточные комплексы зарегистрированы експериментально. Используя эту схему, можно получать на поверхности диоксида парамагнитные центры одного определенного типа. Взаимопревращения радикалов можно проводить многократно без изменения их суммарного количества. При этом величина хемосорбции соответствующего газа равна количеству прореагировавших парамагнитных центров (в пределах точности использованных методов - ЭПР и волюмометрии, 10%).

Методика приготовления механически активированных образцов описана в [2]. Для регистрации спектров поглощения порошков диоксида кремния, содержащих на поверхности центры одного типа, использовали спектрофотометр "Hitachi-340" с интегрирующей сферой, с помощью которого измеряли интенсивность диффузио рассеянного света (диапазон I,5-6,5 зВ). Эталоном служил механически активированный порошок SiO₂, прогретый в вакууме при IIOO K (при этом происходит полная гибель парамагнитных центров в образце). Фотообдучение порошков производили светом лампы ДРШ-500 через водяной фильтр (hy<5,2 зВ) в мнертной атмосфере.

<u>Трехкоординированный атом кремния.</u> На поверхности SiO₂ экспериментально зарегистрированы три типа Е'-центров, в которых неспаренный электрон локализован на гибридной (смесь 3s-и Зр-состояний) орбитали центрального атома кремния. Эти центры отличаются строением координационной сферы [1,2,4,8]:

 $\begin{array}{c} \equiv Si - 0 & \equiv Si - 0 & \equiv Si - 0 \\ \equiv Si - 0 - Si' & E'_{s} & (I) & \equiv Si - 0 - Si' & E'_{s} & (2) & \equiv Si - 0 - Si' & E'_{s} & (3) \\ \equiv Si - 0 & H - 0 & H \end{array}$

или H(I)-центр [4]. В спектральном диапазоне I,5-6,5 зВ они имеют по одной полосе оптического поглощения. Различия в структуре координационной сферы Е'-центров отражаются на энергиях оптических переходов и константах изотропного СТВ (сверхтонкого взаимодействия) неспаренного электрона с центральным ядром ²⁹Si (табл. I). Последнее свидетельствует об Таблица I

Оптические и радиоспектроскопические характеристики Е'-центров в SiO,

C

Характеристики	Центры						
Star March 19	E's(I)	E's(2)	E'(3)				
EMARC, aB	6,3	6,0	4,7				
aiso ⁽²⁹ Si), MTa	47,9	42,2	29,5				

- 87 -

Центр	Положение максимума, Емакс, эВ	Ширина на полувысоте, эВ	Коэф. экстин- ции, М ⁻¹ см ⁻¹	Сила ос- цилляторя	
ESi*	6,3±0,2	1,2	5000	2·10 ⁻¹	
≡Si -0*	2,00±0,02	0,2	350	1,6.10-3	
The second	4,710,2	1,2	IIOO	4,8.10-2	
. = Si-0 -0*	5,4±0,2	I,3	1400	6,3.10-2	
=Si-0-C=0	3,6±0,1	0,5	1000	2,0.10-2	
=SI-0-N=N	3,1±0,1	· I,I	2770	I,I.10-I	
1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1	5,0±0,2	0,7	1200	3,8.10-2	
A Bar Th	6,5	?	>6600	>10-1	
=Si-0-C=0	1,9±0,1	0,7	1300	2,4.10-2	
0-0	4,6±0,2	1,0	580	1,7.10-2	
	6,0±0,3	1,5	3000	4,6.10-2	

Спектроскопические параметры полос оптического поглощения парамагнитных центров

изменении гибридизации центрального атома кремния и, согласно представлениям Коулсона (см., напр., в [9]), указывает на переход от пирамидальной структуры дефекта к более плоской.

Для $E'_{s}(1)$ -центров (симметрия c_{3v}) оптический переход можно связать с возбуждением неспаренного электрона на разрыхляющую молекулярную орбиталь типа $\overline{\alpha}_1$, построенную из 3p₂ атомной орбитали атома кремния (ось z направлена вдоль оси симметрии центра) и орбиталей лигандных атомов кислорода [9]. Такой переход является разрешенным, что подтверждается значением силы осциллятора (табл.2).

Немостиковый атом кислорода (оксирадикал). Для пара-- 0. магнитных центров -0-Si-0 на поверхности образца зарегистри-

рованы две полосы оптического поглощения (см. табя. 2). Близ-

кие по положению полосы для дефектов подобного типа наблодали и в объеме [6]. В работах [2,3]отмечалось, что регистрация спектра ЭПР поверхностных оксирадикалов в диапазоне 77-300 К затруднена. Спектр ЭПР этих центров $-g_1 = 2,00\pm0,01$, $g_1 = 2,16\pm0,01$ удалось наблюдать при температурах ≤ 77 К (низкая точность измерений обусловлена плохой разрешенностью спектра). Интенсивность сигнала не подчиняется закону Кюри, и при температурах выше 77 К регистрация сигнала затруднена.

С учетом результатов радиоспектроскопических измерений можно подробнее обсудить вопрос об электронном строении немостикового атома кислорода. Две верхние молекулярные орбитали (заполненная и полузаполненная) построены, в основном, из 2р. и 2р. атомных орбиталей немостикового атома кислорода. Величина расщепления между этими двумя молекулярныии орбиталями определяет значение компоненты 9,-центра [9]. Большая величина q, свидетельствует о том, что расцепление между соответствующими уровнями энергии не превышает десятых долей электрон-вольта. Таким образом, наблюдаемые полосы оптического поглощения в оксирадикале, энергии которых значительно выше, не связаны переходом между этими уровнями, энергии и характер электронных переходов теоретически пока недостаточно проанализированы. Однако в этом направлении сделаны первые шаги [10]. Близость системы уровней к орбитально-вырожденной позволяет связать отклонения от закона Кюри, наблюдаемые на температурной зависимости интенсивности сигнала ЭПР со спецификой релаксационных процессов в спиновой подсистеме оксирадикала [II].

Парамагнитный центр \equiv SiOO' (пероксидный радикал) образуется в результате взаимодействия молекулярного кислорода с E'-центрами (2]. В диапазоне I,5-6,5 эВ зарегистрирована одна полоса поглощения этих радикалов с максимумом при 5,4 эВ (табл.2 и рис.1). По положению и величине коэффициента экстинции эта полоса близка к полосам поглощения радикалов HOO' и пероксидных радикалов углеводородного типа[12]. Ее связывают с возбуждением электрона со связывающей на разрыхляющую молекулярну» орбиталь, локализованную на атомах кислор. да ($\pi \rightarrow \pi$ " переход) [13].



Рис. I. Спектр оптического поглощения и энергетическая диаграмма возможных путей превращения парамагнитных центров ≡ SiOO .

Парамагнитный центры =SiOCO', =SiCO', =SiONN' являются промежуточными продуктами окислительно-восстановительных свободнорадикальных процессов на поверхности диоксида кремния (см. схему на с. 86). Спектры оптического поглоцения центров приведены на рис.2,3,4, а их параметры представлены в табл.2. Оптические и радиоспектроскопические параметры радикалов =SiOCO' близки к соответствующим параметрам радикалов =SiOCO' близки к соответствующим параметрам радикалов ROCO', где R - углеводородный фрагмент [12]. Величина коеффициента экстинции радикалов ROCO была использована нами для оценки спектроскопических параметров полос оптического поглощения парамагнитных центров в SiO₂ (см. табл.2).

Для всех исследованных парамагнитных центров в спектральном диапазоне hv≤5,2 зВ имеются полосы поглощения (см. рис.2,3,4,5). Под действием света зарегистрированы превращения центров. Направление процесса фотопревращения контролировали радиоспектроскопическим методом, состав продуктов в газовой фазе анализировали масс-спектроскопически. Регистра-

- 90 -



Рис. 2. Спектры оптического поглощения E'-центров и энергетическая диаграмма для реакции распада E' (3)-центров.



Рис. 3. Спектр оптического поглощения и энергетическая диаграмма возйожных путей провращения парамагнитных центров ≡ Si0 CO.



Рис. 4. Спектр оптического поглощения и энергетическая диаграмма возможных путей превращения парамагнитных центров = SiCO; .



Рис. 5. Спектр оптического поглощения и энергетическая диаграмма возможных путей превращения парамагчитных центров = SiONN.

- 92 -

ция сигнала ЭПР парамагнитных центров ≡SiO затруднена (см. выше). Однако поверхностные парамагнитные центры такого типа можно модифицировать (реакция с молекулами СО или 0₂), количественно переводя их в другую форму (≡SiOCO или ≡SiOOO [2]). Образование центров ≡SiO также контролировали фотолюминесцентным методом [I5]. Такими способами был доказан факт образования оксирадикалов (см. рис. 1, 2, 3, 4).

На рис. I-5 также представлены энергетические диаграммы возможных процессов превращения парамагнитных центров в SiO₂. Диаграммы построены на основании прямых термохимических (тепловые эффекты) и кинетических (энергии активации реакций) измерений с использованием справочных данных [I4]. Направление фотопревращения указано знаком (F). Для сравнения показан также термический путь превращения радикалов - (T).

<u>E's (3)-центры (радикалы = Si-H)</u> образуются при присоединении атомов H к диамагнитным силиленовым центрам [4]. Фото- [I6] и термопревращения этих комплексов сопровождаются выбросом атома H (обратная реакция). Отметим низкую прочность Si-H-связи в E's(3)-центре.

Центры = SiOCO и = SiCO', _ Для этих центров направления фото- и термопревращений различаются (облучение проводили при 77 К, так как при 300 К они неустойчивы [2]). С помощью фильтрованного света было установлено, что в длинноволновой полосе (Е_{макс} = 2 зВ) выход фотораспада центров =SiCO₄ резко уменьшается.

Центры ΞSiONN (молекулы закиси азота) являются донорами атомов кислорода. Это их свойство широко используют для получения центров типа 0° на поверхности различных оксидов. Однако стабилизация центров типа ΞSiONN, насколько нам известно, не характерна для других систем. Направления фото- и термопревращения этого парамагнитного центра одинаковы.

Центры ≡ SiOO' (пероксидные радикалы) представляют собой одни из "фундаментальных" собственных дефектов з SiO₂ [5,17]. Полученные данные свидетельствуют о том, что фотои термопревращения этих центров сопровождаются отщеплением атома кислорода и об⊊азованием радикала ≡SiO'. Мсжно пред-

0

положить, что аналогичные процессы протекают и в случае объемных перокси; ных радикалов [17].

Фотораспад центров ≡Si,00' можно использовать для подучения атомов кислорода в SiO₂. Эти атомы могут реагировать с различными дефектами в твердом теле. Исследование процессов с участием атомов кислорода (мест и условий их стабилизации, механизма миграции и т.д.) важно для выяснения путей фото-, радиационных и термических превращений.

INTEPATYPA

1. Hochstrasser G., Antonini J.F. Surface States of Pristine Silica Surface. 1. ESR Studies of E Dangling Bonds and of CO^o Adsorbed Radicals // Surface Soi. - 1972. -Vol.32, N²4. - P.644.

2. Радциг В.А., Быстриков А.В. Исследование химически активных центров на поверхности кварца метоцом ЭПР // Кинетика и катализ. - 1978. - Т.19, № 3. - С.713.

3. Радциг В.А. Парамагнитные центры на поверхности раскола кварца. Взаимодействие с молекулами H₂ и D₂ // Кинетика и катализ. - 1979. - Т.20, № 2. - С.456.

4. Radtsig V.A., Bobyshev A.A. Twofold Coordinated Si and Ge Atoms and "Hydrogen" Paramagnetic Centers in Amorphous SiO₂ and GeO₂ // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.133. -P. 2621.

5. Griscom D.L. Defect Structure of Glasses // J. Non-Cryst.Solids. - 1985 - Vol.73, N 1-3. - P.51.

6. Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном SiO₂. -Рига, 1985. - 244 с.

7. Радциг В.А. Парамагнитные центры на поверхности раскола кварца. Взаимодействие с молекулами N₂O и CO // Кинетика и катализ. - 1979. - Т.20, № 2. - С.448.

8. Бобышев А.А., Радциг В.А. Силаноновые _0 Si=0-центры на поверхности механически активированного диоксида кремния // Кинетика и катализ. - 1988. - Т.29, № 2. - С.101-105.

. 9. Эткинс П., Саймонс М. Спектры ЭПР и строение неорганических радикалов. - М., 1970. - 310 с. 10. Bethkenhagen V., Hübner K. Cluster-Bethe-Lattice Approach to the Electronic Structure of Intrinsic Defects in v-SiO₂ // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.136. - P.721.

II Абрагам А., Блини Б. Электронный парамагнитный резонанс переходных ионов. - М., 1972. - 651 с.

I2. Мельников М.Я., Фок Н.В. Фотохимические реакции свободных радикалов в твердой фазе // Успехи химии. - 1980. -Т.49, № 2. - С.252.

13. McCain D.C., Polke V.E. Theory of Electron Spin g-Values for Peroxy Radicals // J.Magn.Res. - 1975. - Vol.20, N 1. - P.52.

I4. Радциг В.А. Структура и реакционная способность дефектов в механически активированных твердых телах: Дис... д-ра хим.наук.- М., 1985. - 455 с.

15. Стрелецкий А.Н., Пакович А.Б., Бутягин П.D., Гачковский В.Ф., Аристов D.И., Руфов D.Н. Люминесцентные свойства механических дефектов на поверхности кварца // Хим.физика. - 1982. - Т.I, № 7. - С.938.

16. Пакович А.Б., Стрелецкий А.Н., Скуя Л.Н., Бутягин П.D. Люминесценция силиленовых центров на поверхности механически активированного диоксида кремния // Хим.физика. - 1986. - Т.5, № 6. - С.812.

17. Амосов А.В., Корниенко Л.С., Морозова И.О., Рыбалтовский А.О., Чернов П.В. Термо- и фотостимулированный пострадиационный процесс образования и разрушения пероксирадикалов в кварцевом стекле // Физика и химия стекла. -1985. - Т.II, № 5. - С.6IЗ.

Статья поступила З июня 1987 года.

УДК 537.2:530.145:518.12

ЧИСЛЕННОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ДВУХКООРДИНИРОВАННОГО АТОМА КРЕМНИЯ В КВАРЦЕВОМ СТЕКЛЕ

Е.М. Дианов, В.О. Соколов, В.Б. Сулимов Институт общей физики АН СССР

В работе [1] для объяснения происхождения в кварцевом стекле полосы поглощения с максимумом при 5,03 зВ (247 нм) и возбуждаемой в этой полосе фотолюминесценции с максилумами при 4,3 зВ (288 нм) и 2,65 зВ (468 нм) была пред ложена модель собственного дефекта стеклообразного диоксида кремния (v-SiO₂) - двухкоординированного атома кремния (Si₂). Такой дефект, предположительно, создается также на поверхности кварцевого стекла при механическом разрушении [2]. В настоящее время известна лишь одна работа [3], в которой выполнено численное моделирование дефекта Si₂. Однако использование в ней несамосогласованного метода сильной связи вызывает сомнение в достоверности полученных количественных результатов. Таким образом, дальнейшее исследование дефекта Si₂ представляется весьма актуальным.

Расчет дефекта Si₂ был выполнен с использованием модели молекулярного кластера квантово-химическим полуэмпирическим методом МЧЦЦЦ/З (модифицированный метод частичного пренебрежения дифференциальным перекрыванием) [4]. Вычисления проведены для трех зарядовых состояний дефекта (Si_2^0 , Si₂^{*}, Si₂^{2*}) с помощью молекулярного кластера вида 0_3 Si-O--Si-O-SiO₃. Оборванные связи атомов кислорода на поверхности молекулярного кластера насыщались группами SiH₃, где H – водородоподобные псевдоатомы. Ранее с помощью этого подхода были выполнены расчеты характеристик бездефектного v-SiO₂ и вакансии кислорода [5-7], примесных дефектов фтора [8-10], различных дефектов, образованных при взаимодействии водорода с v-SiO₂ [II-I2], а также дефектов типа оборванных связей (трехкоординированный атом кремния и немостиковый атом кислорода) [I3]. Существенной особенностью выполненных расчетов является учет конфигурационной релаксации атомов дефекта и его окружения. Поиск равновесной конфигурации осуществлялся путем минимизации энергии образования молекулярного кластера по отношению к определенным геометрическим параметрам с помощью процедуры Девидона - Флетчера - Пауэлла[I4].

Расчеты были выполнены на ЭВМ ЕС-1045 с использованием программы SEMOCS, представляющей собой существенно переработанную версию программы, которая была составлена авторами метода МЧЦДД/З в 1978 году ^ж. В результате программа позволяет работать с молекулярными системами, содержащими до 50 атомов, 135 валентных атомных орбиталей, 74 двукратно заполненных молекулярных орбиталей (МО). Можно рассчитывать системы, имеющие как замкнутые, так и открытые электронные оболочки, причем в последнем случае используется известный метод "половинок электрона" [15]. Вычисляются эффективные заряды атомов, дипольные моменты системы, плотность состояний, энергии взаимодействия атомов и различные вклады в них, значения волновых функций, матрицы g-фактора для дублетных (спин 1/2) состояний, силы осцилляторов одноэлектронных переходов по теории возмущений в дипольном приближении.

В исходной конфигурации дефекта Si₂ атомы кремния Si_a Si_b , входящие в SiO₄-тетраздры, окружающие центральный атом кремния Si_c, находились с ним на одной прямой, так что расстояния Si_a-Si_c и Si_b-Si_c составляли 3,C6 Å. Атомы кислорода O_c и O_c, связывающие эти атомы кремния, располагались в одной плоскости (плоскость ху на рис.I) с ними, причем углы Si_a-O_ci-Si_c и Si_b-O_c-Si_c были равны I44⁰. Миними-

* Авторы искренне благодарны А.Н.Трухину за предоставление исходного текста программы MINDO/3 .

- 97 -







Рис. I. Равновесная конфигурация молекулярного кластера для различных зарядовых состояний двухкоординированного атома кремния (расстояния в ангстремах).

зация полной энергии молекулярного кластера осуществлялась по отношению к трем координатам каждого из атомов Si_c , O_c и O_{ci} , расстояниям атомов Si_a и Si_b от центров соответствующих SiO_c -тетраздров, а также расстоянию между этими центрами. Таким образом, в процессе минимизации атомы Si_c , O_c , O_{ci} перемещались свободно, атомы Si_a и Si_b - вдоль соответствующих тетраздрических осей, SiO_c -тетраздры поступательно вдоль сси х, (направление Si_c -Si_b).

Оказалось, что конфигурация дефекта Si₂ лишь незначительно изменяется с изменением зарядового состояния (см. рис.I): атомы Si_a, Si_b, Si_c, O_c и O_c, располагаются практически в одной плоскости, параллельной оси х (направление Si_b-Si_a), немного поворачивающейся с изменением зарядового состояния, составляя угол 17⁰ с плоскостью ху в зарядовом состоянии Si⁹ и совпадая с ней в зарядовом состояния Si² . Кроме того, происходит некоторое увеличение расстояния между центрами SiO_k-тетраздров, сопровождающееся выпрямлением цепочки Si_a-O_t-Si_t-O_c-Si_b. А именно, расстояния между центрами SiO_k-тетраздров равны 6,67; 6,84; 7,01 Å в зарядовых состояниях Si⁰₂ , Si²₂ , Si²₂ соответственно; атомы Si_a и Si_b смещаются к атомам кислорода O_c и O_c на 0,23; 0,15 и 0,08 Å, так что расстояния Si^a - Si paвно 6,24; 6,56 и 6,86 Å в тех же зарядовых состояниях (ср. с удвоенны: расстоянием Si - Si в рогулярной сетке v-SiO , равным 6,16 Å). Углы Si_a -O_c - Si_c и Si_a -O_c -Si_c составляют I36⁶41' и I39⁶49', I46⁶IO' и I50⁶33', I80⁶O' в зарядовых состояниях Si⁰₂ , Si^{*}₂ и Si²₂, соответственно.

Во всех зарядовых состояниях сохраняется цепочечная структура ковалентных связей между атомами дефекта (табл. I): имеются связи Si - O, Si - O, Si - O, N O, - Si, тричем в зарядовом состоянии Sig энергия взаимодействия атомов Si - 0, и Si - 0, всего на 3% меньше соответствующего значения в регулярной сетке, а взакиодействие Si, -0, , ослаблено уже на 14%. С переходом к зарядовым состояниям Si; н Si? происходит ослабление связей Si-O, и Sib-O, и одновременное существенное усиление взаимодействия Si, - 0, ... причем эффективные заряды атомов Si и Si, остаются практячески постоянными, а заряды атомов Si, , O, и O,, становятся более положительными (табл.2). Таким образом, с переходом от зарядового состояния Si2 к зарядовому состоянию Si2* происходит некоторое обособление квезимолекул SiO2 в пространстве между двумя SiO4-тетраздрами (однако даже в зарядовом состояния Si2* связя Sia-O, я Sia-O, остаются ковалентнымя в достаточно сильнымя).

Энергия образования молекулярного кластера для зарядового состояния Si⁰ несколько ниже (на 0,79 вВ) внергия образования бездефектного молекулярного властера. Поэтоку с энергетической точки зрения образование двужкоординированных атомов кромния достаточно выгодно, и их концентрация

Таблица]

Результаты расчета энергии взаимодействия атомов, эВ

	Зарядовые состояния									
100		Si2	A COMPANY	1. 2. 3	Siz			Si2*		
Связи	Вклады		Полная	Вкл	Вклады		Вклады		Полная	
这些得	ионные	ковалент ные	-	ионные	ковалент ные		HOHIDE	ковалент Ные	1	
Si -Si	3,56	0,00	3,56	3,48	0,00	3,48	3,36	0,00	3,36	
Si -Si	3,77	-0,42	3,35	5,72	-0,32	5,40	6,98	-0,03	6,95	
Si -0	-2,20	-0,02	-2,22	-I,94	-0,01	-I,95	-I,66	-0,0I	-1,67	
Si -0 -	1,03	-18,89	-17,86	0,65	-15,07	-14,41	0,06	-10,67	-10,61	
Sin-Si	3,71	-0,38	3,33	5,59	-0,26	5,33	6,92	-0,02	6,90	
Si0	1.14	-19,06	-17,92	0,61	-15,05	-14,44	0,0I	-10,54	-10,53	
Si -0.	-2,19	-0,02	-2,21	-I,90	-0,0I	-I,9I	-I.64	-0,0I	-1,65	
Si -0	3.71	-19,73	-16,02	3,67	-23,44	-19,77	4,3I	-28,98	-24,67	
Si -0	3,67	-19,63	-15,96	3,89	-23,75	-19,86	4,26	-28,84	-24,58	
0,-0,	1,73	-0,12	1,61	1,31	-0,15	1,16	1,01	-0,30	0,71	

Примечание. Энергии образования молекулярного кластера для зарядовых состояния Si2, Si2, Si2, Si2, pавны соответственно -18,02; -12,58; -4,02 эВ.

100



Р и с. 2. Схема одноэлектронных уровней для различных зарядовых состояний двухкоординированного атома кремния (энергия в электрон-вольтах).

Таблица. 2

Aroun	Эффективные заряды						
ATOMS	Si2	Si 2	Si2*				
Si	+1,27	+1,28	+1,29				
Sib	+1,27	+1,28	+1,23				
Si	+0,65	+1,06	+1,40				
0.	-0,58	-0,52	-0,47				
0,	-0,58	-0,52	-0,46				

Эффективные заряды атомов (единицы - |е|)

может быть велика. По существу она ограничена не энэргетическими, а комбинаторными соображениями, поскольку дефект с Si₂ может рассматриваться как дивакансия кислорода. Образование же Si₂ и Si₂²* в равновесных процессах маловероятно уже по энергетический соображениям.

Явфект Si₂ образует четыре уровня в запрещенной зоне v-SiO₂ (рис.2), причем в зарядовых состояниях Sl₂ м Si₂ электроны мысются только на нижнем уровне. Верхних три уровня не заполнены и лежат вблизи края зоны проводимости. Волновые функции всех состояний локализованы в основном на атомах Si_a, Si_b, Si_c, O_c и O_c, и лишь незначительно изменяются с изменением зарядового состояния в связи с переходом к выпрямленной цепочке в зарядовом состоянии Si²₂. Следует отметить перемещение уровней в запреденной зоне, вследствие чего они меняются местами: если обозначить уровни как I,2, 3,4 в порядке возрастания энергий в зарядовом состоянии Si⁹₂, то порядок уровней будат иметь вид 1,2,4,3 и I,4,2,3 в зарядовых состояниях Si²₂ и Si²₂, состветственно. Волновые функции уровней суть:

$$\begin{split} & \psi_1 = 0,10 \ \psi_s(Si_a) - 0,10 \ \psi_{p_x}(Si_a) + 0,10 \ \psi_{p_x}(Si_b) + 0,10 \ \psi_{p_x}(Si_b) + \\ & + 0,56 \ \psi_e(Si_c) - 0,39 \ \psi_{p_y}(Si_c) - 0,12 \ \psi_{p_x}(Si_c) - \\ & - 0,16 \ \psi_s(0_c) + 0,24 \ \psi_{p_x}(0_c) - 0,41 \ \psi_{p_y}(0_c) - 0,11 \ \psi_{p_z}(0_c) - \\ & - 0,15 \ \psi_s(0_c) + 0,24 \ \psi_{p_x}(0_c) - 0,41 \ \psi_{p_y}(0_c) - 0,12 \ \psi_{p_x}(0_c)) \ ; \\ & \psi_2 = 0,34 \ \psi_s(Si_a) - 0,13 \ \psi_{p_x}(Si_a) + 0,33 \ \psi_s(Si_b) + 0,13 \ \psi_{p_x}(Si_b) - \\ & - 0,65 \ \psi_s(Si_c) - \\ & - 0,17 \ \psi_s(0_c) - 0,10 \ \psi_{p_x}(0_c) + 0,13 \ \psi_{p_y}(0_c) - \\ & - 0,17 \ \psi_s(0_c) - 0,10 \ \psi_{p_x}(0_c) + 0,13 \ \psi_{p_y}(0_c)] \ ; \\ & \psi_3 = 0,35 \ \psi_s(Si_a) - 0,36 \ \psi_s(Si_b) + 0,20 \ \psi_{p_x}(Si_c) + \\ & + 0,15 \ \psi_s(0_c) - 0,17 \ \psi_{p_x}(0_c) - 0,15 \ \psi_s(0_c) - 0,17 \ \psi_{p_x}(0_c)] \ ; \\ & \psi_4 = 0,15 \ \psi_{p_2}(Si_a) + 0,14 \ \psi_{p_2}(Si_b) + 0,22 \ \psi_{p_y}(Si_c) - 0,85 \ \psi_{p_2}(Si_c) + \\ & + 0,30 \ \psi_{p_2}(0_a) + 0,31 \ \psi_{p_2}(0_c)] \ . \end{split}$$

Return Returns a principle mades to reading and

Волновая функция Ч, представляет собой несвязывающую MO по отношению к парам атомов Si_a - O_c, Si_b - O_c, Si_c - O_c и Si - 0, и, следовательно, не отвечает за ковалентное взаимодействие внутри цепочки ≡ Si-O-Si-O-Si≡. Однако эта волновая функция носит связывающий характер по отношению к атомам кислорода 0, и 0,, , благодаря чему в зарядовом состоянии Si2 угол 0, -Si, -O, всего на 3,5° больше тетраздрического; по мере удаления электронов с уровня I происходит переход от С_{2V} к D_{wh}-конфигурации тройки атомов 0, -Si, -O,.. Кроме того, волновая функция Ч, является связывающей трехцентровой МО и по отношению к атомам Si, Si, и Si, обеспечивая слабое ковалентное притяжение атомов Sig-Si, и Si, -Si, , которое также уменьшается с удалением электронов, что приводит к увеличению расстояния Sig - Sib и расстояния между центтрами SiO,-тетраздров и, в свою очередь, способствует выпрямлению цепочки ≡ Si-O-Si-O-Si ≡ .

Связи атомов кремния через мостиковые атомы кислорода О, и О, как и в регулярной сетке v-SiO, осуществляются через двух- и трехцентровые МО, содержащие вклады пар Si-О и троек Si-O-Si, соответствующие энергетические уровни лежат в средней части валентной зоны. Кроме того, существуют четырех- и пятицентровые МО, охватывающие всю целочку =Si-O-Si-O-Si= (за исключением одного из атомов Sla, b случае четырехцентровых МО). Например, МО с энергией -20,61 эВ имеет вид 0,12 φ_s (Si_a) - 0,21 φ_p (Si_a) + 0,10 φ_p (Si_a) + + 0,10 $\varphi_{p_2}(Si_a)$ + 0,11 $\varphi_s(Si_b)$ + 0,17 $\varphi_{p_2}(Si_b)$ + 0,32 $\varphi_s(Si_c)$ --0,16 4 (Si,) + 0,41 4, 10,) + 0,56 4, 10, 1.

Вообще же уровни этих МО лежат в области -22...-10 эВ.

0 0

Services applier and

В дипольном приближении разрешен переход электрона. между уровнями І и З (рис. 2), который возможен, очевидно, только в зарядовых состояниях Si2 и Si; . Энергия перехода для Si⁰ равна 5,27 эВ (236 нм)^ж, а сила осциллятора 0,51, что удовлетворитсльно согласуется с экспериментальными данными, приписываемыми этому дефекту [1].

Зарядовое состояние дефекта Si² является парамагнитным и может наблюдаться в спетрах ЭПР (однако вероятность образования мала). Главные значения g-фактора равны I,9998; 2,0015; 2,0019. Неспаренный электрон испытывает сверхтонкое взаимодействие с ядрами трех атомов кремния Si_a, Si_b и Si_c (в отношении I:I:2) и с ядрами двух атомов кислорода 0, и 0, (в отношении I:I).

Таким образом, из результатов расчетов следует, что дефект Si_2^0 действительно дает поглощение, энергия которого близка к экспериментальной в соответствии с моделью из работы [I]. Однако близкую энергию перехода дает и наш расчет нейтральной вакансии кислюрода (5,2 зВ или 240 нм, сила осциллятора $\approx 0,2$). По-видимому, существенное различие между этими дефектами должно проявиться в их взаимодействии с примесями (напр., водородом и хлором).

ЛИТЕРАТУРА

1. Skule L.N., Streletsky A.N., Pakovich A.B. A New Intrinato Defect in Amorphous SiO: Twofold Coordinated Silicon # Solid State Commun. - 21984. - Vol.50, N 12. -P.1069-1072

2. Стрелецкий А.Н., Пакович А.В., Гачковский Б.Ф. и др. Ланимесцентные свойства механических деректов на поверхности кварна // Хим.физика. - 1982. - 197. - С.938.

3. Bethkenhagen V., Hübner K. Cluster-Bethe-Lattice Approach for Intrinsic Defects in Silics // Phys.status solidi.b. - 1984. - Vol.26, N 1. - P.K71-K76.

^{*} Для Si; энергия перехода равна 5,82 эВ (213 нм). При переходе одного электрона с двукратно заполненного уровня на незаполненный энергия возоуждения отличается от разности одноэлектронных энергий на поправку, равную разности кулоновского и обменного интегралов до этих состояний [16, см. формулу(8.3.14) нас.223]. Энергия и рехода для Si⁰ вычислена с учетом этой поправки. 4. Bingham R.,C., Dewar M.J.S., Lo D.H. MINDO/3. An Improved Version of the MINDO Semiempirical SCF MO Method // J.Amer.Chem.Soc. - 1975. - Vol.97, N 6. - P.1285-1311.

5. Соколов В.О., Сулимов В.Б. Полуэмпирический расчет вакансии кислорода в 810.// Вторая Всесоюзная конференция по квантовой химии твердого тела, Лиелупе, 8-11 октября 1985 года: Тез.пленарных и стендовых докл. - Рига, 1985. -С.127.

6. Соколов В.О., Сулимов В.В. Полуэмпирический расчет геометрических параметров стеклообразного диоксида кремния // Изв.высш.учеб.заведений. Физика. - 1986. - Т.29, № 9. -С.117-118.

7. Sokolov V.O., Sulimov V.B. Semiempirical Calculation of Oxygen Vacancy in Vitreous Silica // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.135, N 1. - P.369-377.

В. Соколов В.О., Сулимов В.Б. Полуэмпирический расчет примеси замещения фтора в sio, // Вторая Всесовзная конференция по квантовой химии твердого тела, Лиелупе, 8-II октября 1985 года: Тез.докл. - Рига, 1985. - С.86.

9. Sokolov V.C., Sulimov V.B. Semiempirical Calculation of Fluorine Substitutional Impurity in Vitreous Silicon Dioxide // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.137, N 2. -P.K167-K170.

10. Дианов Е.М., Соколов В.О., Сулимов В.Б. Молекула Р2 в кислородной вакансии сетки стеклообразного диоксида кремния // Физ.и хим.стекла. - 1987. - Т.13, № 3. - С.478-481.

II. Соколов В.О., Сулимов В.Б. Численное моделирование дефектов в кварцевом стекле. - М., 1986. - 36 с. (Препринт № 149, Ин-т общ.физ. АН СССР.)

12. Дианов Е.М., Соколов В.О., Сулимов В.Б. Взаимодействие водорода с собственными дефектами кварцевого стекла. М., 1986. - 23 с. (Препринт № 260, Ин-т общ.физ. АН СССР.)

13. Дианов Е.М., Соколов В.О., Сулимов В.Б. Численное моделирование дефектов типа оборванных связей и их взаимодействие с примесями в стеклообразном диоксиде кремния // Труды Ин-та общей физики АН СССР. Т.15. Проблемы волоконной оптики. - М., 1988. - 160 с.

14. Computer Simulation of Solids: Lecture Notes Phys. -Berlin, 1983. - Vol.168. - P.16-17.

15. Губанов В.А., Курмась Э.З., Ивановский А.Л. Квантовая химия твердого тела. М., 1981. - 304 с.

16. Фудзинага С. Метод молекулярных орбиталей. - М., 1983. - 461 с.

13

Статья поступила 22 апреля 1987 года.

62

10

(I)

ТОНКАЯ СТРУКТУРА СПЕКТРОВ ЭПР В ОКСИДНЫХ СТЕКЛАХ

А.О.Меднис, Я.С.Трокш, Л.А.Чугунов Физико-математический факультет ЛГУ им.Петра Стучки

Электронный парамагнитный резонанс (ЭПР) ионов переходных и редкоземельных элементов в неупорядоченных твердых телах, в том числе и в стеклах, на протяжении длительного времени является предметом исследований, цель которых состоит в получении данных о симметрии поля лигандов, действующего на парамагнитные ионы-зонды, и в определении численных значений параметров спинового гамильтониана, описывающего спектры ЭПР (параметризация спектров).

Информация, заключенная в спектрах ЭПР, связана со структурой нижних энергетических уровней иона. Для ионов со спином S > I/2 имеет место начальное (в нулевом магнитном поле) расщепление уровней, обусловленное электростатическим полем лигандов [1]. Этот эффект приводит к появлению тонкой структуры энергетических уровней, проявляющейся в спектрах ЭПР.

В наиболее "чистом" виде тонкая структура проявляется в спектрах ЭПР ионов с конфигурацией $3d^5$ (Mn²⁺, Fe³⁺) и $4f^7$ (Eu²⁺, Gd³⁺), так как их результирующий орбитальный момент L в первом приближении равен нулю и действие поля лигандов сводится к косвенному расщеплению электронных состояний в нулевом поле [1]. Полный гамильтониан такъх ионов записывается в виде

$$\hat{\mathcal{H}} = \hat{\mathcal{H}}^{\circ} + \hat{\mathcal{H}}_{\mu\rho} + \hat{\mathcal{H}}_{i},$$

где $\hat{\mathcal{H}}^0$ - основная часть гамильтониана, описывающая взаимодействия, не зависящие от спиновых переменных, а $\hat{\mathcal{H}}_{KP}$ и $\hat{\mathcal{H}}_{z}$ члены, описывающие взаимодействие с полем лигандов и внешним магнитным полем (зеемановский член) соответственно. Га-
мильтониан ионов с отличным от нуля ядерным спином, кроме того, должен содержать член сверхтонкого взаимодействия, что однако для дальнейшего рассмотрения не имеет принципиального значения.

Таким образом, собственно спин-гамильтониан ионов с L = 0 (ионов S) имеет вид

$$\hat{\mathcal{R}}_{cn} = g_0 \beta \hat{B} \hat{S} + \sum_{n,m} b_n^m \hat{O}_n^m, \qquad (2)$$

g0- изотропный g-фактор, близкий к g-фактору свободгле От - спиновые операторы-эквиваленты, ного электрона. b" параметры тонкой структуры спин-гамильтониана, подлежащие экспериментальному определению. Наиболее общее требование к числу параметров спин-гамильтониана, связанное с величиной спина иона, состоит в необходимости учета членов спин-гамильтоннана вплоть до четвертой степени по спиновым операторам для S = 5/2 и до шестой степени для S = 7/2 [1]. Однако даже для параметризации спектров ионов S в монокристаллах обычно используют не более девяти параметров [2]. Вопрос о необходимости учета тех или иных параметров в каждом отдельном случае решается в зависимости от степени согласия между теорией и экспериментом. Для стекол задача параметризации спектров ионов S в первом приближении сводится к определению параметров b, и b, которые, по-видимому, оказывают наибольшее влияние на форму спектра [3]. При этом надо иметь в виду вероятностный характер описания вышеуказанных параметров. Каждый парамагнитный центр из статистического ансамбля описывается гамильтонианом вида

$\mathcal{H} = g_0 \beta \hat{B} \hat{S} + (D/3) \hat{O}_2^0 + E \hat{O}_2^2$, (3)

где D и E- параметры тонкой структуры ($D = 3b_2^0$, $E = b_2^2$), имеющие определенную функцию распределения. Основным методом параметризации спектров ЭШР в стеклах является метод модели- с рования на ЭВМ. Поскольку величины параметров D и E, которые могут быть использованы в качестве пробных при моделировании, спектров, заранее неизвестны, весьма желательно имоть дополнительные данные, ограничивающие область возможных значений величин D и E. Одним из источников таких данных может быть интегральных спектр ЭПР. Вопросам получения и интерпретации интегральных спектров ЭПР для ионов Mn^{2+} , Fe^{3+} , Eu^{2+} и Gd³⁺ и посвящена настоящая работа.

В принципе интегральный спектр может быть получен путем интегрирования получаемого экспериментально спектра первой производной. Однако даже в случае одиночных линий интегрирование связано с известными трудностями [4]. Поэтому более подробно остановимся на проблемах интегрирования спектров сложной формы и на достоверности получаемых при этом результатов.

Для интегрирования можно использовать либо метод аналогового интегрирования, либо метод численного интегрирования на ЭВМ. Нами был использован второй метод. Первая производная спектра поглощения в ходе эксперимента записывалась непосредственно в память ЭВМ. Весь спектр для магнитных полей B = 0-0.7 Тл в памяти ЭВМ был представлен 400 точками. Восстановление спектра поглощения по измеренной первой производной проводилось путем численного интегрирования по методу Эйлера [5].

Достоверность результатов, получаемых при интегрировании первой призводной, существенно зависит от правильного выбора нулевой линии [4]. Неправильный выбор нулевой линии проявляется в виде линейно меняющейся составляющей, которая искажает спектр поглощения и может привести к появлению ложного "поглощения в нулевом поле". В случае одиночных симметричных линий критерием правильности выбора нулевой линии считают совпадение начала и конца кривой поглощения [4]. Но именно несовпадение начала (нулевое магнитное поле) и конца кривой (сильные магнитные поля) несет информацию о поглощении в нулевом поле. Поэтому вышеуказанный критерий в рассматриваемом нами случае не применим. В настоящей работе за нулевое принято экспериментально измеренное значение первой производной поглощения в точке при В = 0. В этой точке первая производная должна равняться нулю, так как спектр поглощения симметричен относительно направления магнитного поля. Поскольку значение первой производной определяется экспериментально, то имеет место некоторая погрешность выбора нулевой линии. Степень влияния этой погрешности на результат интегрирования э леит от конкретного вида кривой первой производной. Оцененная нами погрешность выбора нулевой линии не превышает 3% от максимального абсолютного значения первой производной поглощения. Численные эксперименты показали, что при указанной вариации положения нулевой линии для рассматриваемых спектров ошибка в результате интегрирования не превышает погладка 10%.

Результаты интегрирования спектров Mn^{2+} , Fe^{3+} в фосфатных стеклах, Eu^{2+} в алюмосиликатном и Gd³⁺ в германатных стеклах представлены на рис.I,2. Все интегральные спектры, кроме спектра Fe^{3+} с $g_{0\phi\phi} \approx 4,3$ (см.рис.I, кривая 3), свидетельствуют о наличии поглощения в нулевом поле. Поглощение при B = 0 в спектрах ионов Mn^{2+} и Fe^{3+} в стеклах было обнаружено сравнительно давно [6,7,8]. Однако объяснения его происхождения весьма противоречивы.

Анализ возможных причин появления такого поглощения проведем для предельных случаев E = 0 и E = D/3, между которыми заключены все физически возможные случаи [9,10]. Для спина S = 5/2 основной уровень иона расщепляется на три дважды вырожденных уровня с энергиями

$$\varepsilon_1 = -\frac{8}{3}D$$
, $\varepsilon_2 = -\frac{2}{3}D$, $\varepsilon_3 = \frac{10}{3}D$ mpu $E = 0$ (4)

и

 $\varepsilon_1 = -3,53D$, $\varepsilon_2 = 0$, $\varepsilon_3 = 3,53D$ при $E = \frac{I}{3}D$. А для слина S = 7/2 имеем четыре дважды вырожденных уровня:

 $\varepsilon_1 = -5D$, $\varepsilon_2 = -3D$, $\varepsilon_3 = 1D$, $\varepsilon_4 = 7D$ при E = 0, (5)

 $\varepsilon_1 = -7,240, \varepsilon_2 = -1,890, \varepsilon_3 = 1,690, \varepsilon_4 = 7,240$ при $E = \frac{1}{3}0$. Вероятность перс одов между этими уссенями под действием периодического возмущения (линейно поляризованное магнитнос СВЧ-поле \tilde{B}_1) с усрэжнением по ориентациям рассчитывалась нами псоформуле





Рис. 2. Интегральные спектры Gd^{3+} в системе GeO₂SiO₂·B₂O₃·Li₂O при различных концентрациях Gd_2O_3 (кривые: I - I,5; 2 - I,0; 3 - 0,25 мас.5) и Eu²⁺ в системе SiO₂·Al₂O₃ (4).

$$\overline{P}_{ij} = \frac{1}{N} \sum_{\alpha,\beta} \int_{0}^{\alpha} \int_{0}^{\alpha} |\langle \Psi_{i}^{\alpha}| \tilde{B}_{1} \hat{S} | \Psi_{j}^{\beta} \rangle|^{2} \sin \vartheta \, d\vartheta \, d\psi, \qquad (6)$$

где ск, $\beta = 1,2$ (нумеруют волновые функции і-го (j-го) спинового уровня после снятия крамерсова вырождения), i, j = = 1,2..., S+1/2 (S- полуцелый спин), N- нормировочный коэффициент, \tilde{B}_1 - вектор СВЧ-поля. Расчет показывает, что наибольшую вероятность имеют переходы между уровнями

Вероятности остальных переходов на один-два порядка меньше при $E \neq 0$ и равны нулю при E = 0. Следовательно, поглощение СВЧ-кванта hv может иметь место в случае выполнения хотя бы одного из следующих условий (в скобках даны относительные вероятности переходов):

hv = 2D(0,6I5); hv = 4D(0,385) при E = 0, (8)

hy = 3,53 D (1) при E = D/3

для S = 5/2 и

$$\begin{split} hv &= 2D (0,441); \quad hv = 4D (0,353); \quad hv = 6D (0,206) \text{ при } E = 0, \\ hv &= 3,78D (0,442); \quad hv = 5,35D (0,524) \text{ при } E = D/3 \end{split}$$

для S = 7/2. соответственно.

Принимая во внимание величину кванта З-сантиметрового диапазона, в котором проводились измерения (hv≃0,3 см⁻¹), можно получить следующие оценочные значения:

 $D \simeq 0,075-0,15$ см⁻¹ для S = 5/2 и D $\simeq 0,05-0,15$ см⁻¹ для S = 7/2. (9)

Рассмотрим, как согласуются эти значения с полученными при моделировании спектров. Для Mn²⁺ и Fe³⁺ принято счи- с тать, что сигналы с g_{3dd} = 4,3 и 2,0 обусловлены различными типами центров [9]. В пёрвом случае ионы 3d⁵ находятся в сильном поде лигандов, характеризующемся средними значениями $D_0 \simeq 0.24 \text{ cm}^{-1} (Mn^{2+}) \text{ M} D_0 \simeq 0.5 \text{ cm}^{-1} (Fe^{3+}), \text{ a bo bropom}$ в слабом поле: D. : 0,02 см-1 (Mn2+) и D. =0,1 см-1 (Fe3+) [10]. Следовательно, поглощение в нулевом поле может быть обусловлено ионами 3d⁵. находящимися в слабом поле лиганцов. Это предположение подтверждается отсутствием поглощения при B = 0 в спектре Fe³⁺ с единственным сигналом $q_{oth} = 4,3$. В отличие от ионов 3d⁵ установлено, что спектры Eu2+ и Gd³⁺ связаны с одним типом изолированных центров [II.I2]. Сохранение формы кривых поглощения при изменении концентрации активатора указывает, что поглощение в нулевом поле обусловлено изолированными центрами, а не кластерами. Тогда, согласно [9], эти центры могут характеризоваться параметром 0,05 см-1 < 0, 15 см⁻¹. Величина пераметра D, полученная нами для нонов 4f⁷, согласуется с величиной D₀ = 0,051-0,056 см⁻¹, приведенной в. [12] для Gd³⁺ в натриево-силикатном стекле. Вместе с тем, поглощение в нулевом поле, наблюдаемое в трехсантиметровом диалазоне, не исключает возможности описания спектров ионов 4f' в других стеклах, например, германатных или фосфатных, большими средними значениями, чем приведенные в работе [12]. На это указывают частотные зависимости спектров в диапазоне 4,5-18 ГГц [13].

ЛИТЕРАТУРА

I. Абрагам А., Блини Е. Электронный парамагнитный резонанс переходных ионов. - М., 1972. - Т.І. - 651 с.

2. Мейльман М.Л., Самойлович М.И. Введение в спектроскопию ЭПР активированных монокристаллов. - М., 1977. - 256 с.

3. Griscom D.L. Electron Spin Resonance in Glasses // J.Non-Cryst.Solids. - 1980. - Vol.40, N 1-3. - P.211-272.

4. Пул Ч. Техника ЭПР-спектроскопии. - М., 1970. - 557 с.

5. Корн Г., Корн Т. Справочник по математике для научных работников и инженеров. - М., 1973. - 831 с. 6. Carnevale A., Peterson G.E., Kurkjian C.R., Some Examples of H to g Transformations as Applied to Fe²⁷ EPR in Glass // J.Non-Cryst.Solids. - 1976. - Vol.22. - P.268-275.

7. Nicklin R.C. et al. EPR of Mn²⁺ in As-S-I and As-Te-As-Te-I Glasses // J.Chem.Phys. - 1973. - Vol.58, N 6. -P.2579-2584.

8. Nicklin R.C. et al. Electron Spin Resonance of Gd³⁺ in Glasses of the Soda-Silica-Yttria System // J.Chem.Phys. -1973. - Vol.59, N 4. - P.1652-1668.

9. Kliava J. EPR of Impurity Ions in Disordered Solids // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.134. - P.411-455.

10. Вайдава М.А., Клява Я.Г., Трокш Я.С. Структурное положение и неупорядоченность ближнего окружения Те^{э*} в оксидных стеклах // Тез.докл. УIII Всесоюзн.совещания по стеклообразному состоянию. - Л., 1986. - С.128-129.

11. Čugunov L., Kliava J. "Simulation" of Randomnessin the Environment of Rare-Earth S-ions in Glasses: EPR of Gd³⁺ in YALG:Sc // J.Phys.C:Solid State Phys. - 1984. - Vol.17. -P.5795-5797.

12. Brodbeck C.M., Iton L.E. The EPR Spectra of Gd³⁺ and Eu²⁺ in Glassy Systems // J.Chem.Phys. - 1985. - Vol.83, N 9. -P.4285-4299.

13. Чугунов Л.А. ЭПР ионов ви²⁺и Gd³⁺ в неулорядоченных кислородосодержащих твердых телах: Автореф.дис. ... канд. физ.-мат. наук. - Тарту, 1984. - 16 с.

Distantia and the

Статья поступила 12 июня 1987 года.

СПЕКТРОСКОПИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ НИТРИДА КРЕМНИЯ

П.А. Дундур

НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Нитрид кремнии известен давно. В последние десятилетия, помимо как материал для огнеупорных изделий, он стал широко использоваться в электронике в качестве дизлектрика со специфическими функциями. Наряду с диоксидом кремния нитрид кремния в настоящее время входит в конструкции значительной части интегральных микросхем и других электронных изделий. Почти все новейшие базовые технологические процессы изготовления интегральных микросхем основываются на использовании специфических свойств нитрида кремния. Этим дополняются возможности локальной маскировки диоксида кремния. Благодаря эффекту памяти нитрид кремния также используется для создания памяти современных ЭВМ [1].

Пленки нитрида и оксинитрида кремния обычно аморфны. Идеальная структура аморфного нитрида кремния $a-Si_3N_4$ образована из непрерывной сетки неупорядоченно расположенных кремний-азотных тетраздров, соединенных между собой вершинами. В центре тетраздра находится кремний. В кристаллическом состоянии стабильны две модификации ($\propto n \beta$) нитрида кремния. Они отличаются расстояниями Si-N между центрами соседних тетраздров, а также величиной углов N-Si-N. Для обеих кристаллических модификаций Si₃N₄ характерны неодинаковые расстояния Si-N в тетраздре. В аморфной форме размер областей с сохранением ближнего порядка зависит от условий синтеза пленок. Для образцов, синтезированных при температурах 700-800 °C, это около I ны, при 1000 °C - I-I,5 ны [I]. Расстояния Si-N в тетраздрах I,7-I,8 Å, N-N-2,6-3,0 Å; угол Si-N-Si около I20° [I]. Кремний имеет $3s^23p^2$ валентных электрона, которые дают sp^3 -гибридизацию и соответственно тетраздрическую координацию. Азот имеет $2s^22p^3$ валентных электрона, образующих sp^2 -гибридизацию. Это приводит к тройной координации азота. В Si₃N₄ химическая связь в первом приближении образуется путем перекрывания sp^3 -орбиталей кремния и sp^2 -орбиталей азота, что дает б-связь. В нитриде кремния преобладает главным образом ковалентная связь и небольшое количество ионной связи [1,2].

Реальная структура аморфного нитрида кремния не бывает идеальной, она всегда имеет нарушения структуры из-за собственных и примесных дефектов. Концентрация этих дефектов зависит не только от чистоты исходных материалов, но и очень существенно от условий синтеза пленок. В качестве неконтролируемой примеси обычно присутствует кислород, который в тетраздре замещает азот. В большом количестве присутствует водород. Присутствие водорода улучшает "память" пленок Si₃N₄. Особенно много его, когда в качестве исходных материалов синтеза используют моносилан и амыиак [I]. Из собственных дефектов характерны трехкоординированный атом кремния \equiv Si⁰ и мостиковый атом кремний - кремний \equiv Si-Si \equiv , немостиковый атом азота = N⁰ и = N⁻[I-3].

Целью нашей работы было исследование спектроскопических характеристик пленок аморфного нитрида кремния.

Образцы и методики исследований

Пленки нитрида кремния из смеси моносилана с аммиаком наносились на кремний в реакторе пониженного давления при температуре 870 °C. Обогащение Si₃N₄ кремнием проводилось путем изменения соотношения SiH₄:NH₃.

Для катодолюминесцентных исследований использовалась установка, состоящая из вакуумного криостата с безмасляными насосами, электронной пушки и дифракционного монохроматора МДР-23. Регистреция люминесцентного излучения проводи-

0

лась фотоэлектронным умножителем (ФЗУ-106, З9А, 79) в режиме счета фотонов.

При измерении спектров фотолюминесценции излучение лампы ДДС-400 после прохода через световой фильтр разлагалось дифракционные монохроматором МДР-2. Для регистрации фотолюминесценции использовался призменный монохроматор ври-1 и фотоэлектронный умножитель в режиме счета фотонов.

Люминесценция пленок

Интенсивность люминесценции пленок нитрида кремния невысокая, квантовый выход мал. Наибольшей в спектрах катодоломинесценции нитрида кремния (рис. I) обычно обладает



Рис. I. Зависимость интенсивности I катододоминесценции Si₃ N₄ от длины волны. Энергия возбуждения 3 каВ, ток 20 мкА, ФЗУ-106.



полоса мэлучения с максимумом при 3,3 эВ. В зависимости от условий получения пленок максимум перемещается в пределах ^{±0}, I эВ. В ряде партий пленок на фоне вышеупомянутой полосы появляется узкий пик при 3, I6 зВ, интенсивность которого растет с обогащением пленок кремнием [4]. В интервале длин волн от 200 до 800 нм в спектрах выделяются также полосы при 4,6; 2,0 и I,75 зВ, в отдельных образцах появляются слабо выделяющиеся на общем фоне полосы при 2,9 и 2,3 зВ. Постоянные времени затухания в полосах при 4,6; 3,3; 3, I6 и 2,3 зВ отличаются мало (рис.2) и составляют (4[±]2)·10⁻⁸ с. После быстрой стадии люминесценции наблюдается медленная стадия, которая, вероятно, обусловлена рекомбинационными процессами. Кинетические исследования катодолюминесценции проводились по методике, описанной в [6].

При возбуждении фотолюминесценции нитрида кремния квантами света с энергией ήω_ε= 4,6 вВ и выше в спектрах издучения при комнатной температуре наблюдаются полосы с максикумами при 1,75 и 3,3 вВ (рис.3). С понижением температуры, на-



Рис. 3. Интенсивность І фотолюминесценции Si₃N₄ в зависимости от длины волны. Возбуждение fiω_F = 4,6 эВ, ФЗУ-83.

P eve. 2. Manateria aspyrama





чиная с 200 К, появляется новая полоса с максимумом при 2,3 аВ, интенсивность которой растет с охлаждением пленки. С ростом интенсивности полосм при 2,3 аВ падает интенсивность полосы при 1,75 аВ. С понижением температуры меняется также интенсивность излучения при 3,3 аВ. Температурые зависимости излучения при 1,75 и 3,3 аВ немонотонны (рис.4). Полоса при 2,3 аВ в зависимости от технологии синтеза пленок и термообработки может появиться в спектрах фотолюминесценция Si₃N, и при комнатной температуре, как это показано в [7].

Полосы лиминесценции при 3,3; 2,3 и 1,75 вВ возбуждаются светом с hω_c ≥3,3 вВ, особенно эффективно при 3,8-4,8 зВ.

DALLY DONUE T

Зарядовое состояние пленок

Тонжие пленки нитрида кремния являются хорошей маской от подвижного ионного заряда [1]. Однако они имеют значительное количество ловушек и способны хранить инъецированный в имх заряд продолжительное время.

Исследованные нами пленки были нанесены на монокристадлический кремний марки КДЕ-IO (использовался напыленный термическим испарением в вакууме через маску акоминиевый электрод). В целом пленки Si₃N, имели отрицательный заряд с поверхностной плотностью (2-5)·IO⁻² Кл/см². По толщине пленки заряд распределен неравномерно. Объемная плотность заряда у поверхности Si₃N, с воздухом составляет 8·IO⁻³ Кл/см². Внутри пленки она падает, и даже меняет знак на положительный, а у границы с кремнием в Si₃N, опять преобладает отрицательный заряд, и его плотность достигает 8·IO⁻³ Кл/см³.

Модели дефектов

Нами в [8] была выдвинута гипотеза, которал далее развита в [4,5],о том, что в нитриде кремния на точечном нейтральном дефекте =SI-SI= по поляризационному механизму происходит захват электронов и дырок. Эти же самые центры (электроны и дырки) ответственны за эффект памяти в пленках и участвуют в доминесценции. Однако в ранее рассмотренной модели не нашла отражения полоса доминесценции при 2,3 эВ и нами не обсуждались причины существования в тонких пленках нытрида кремния объемного заряда.

Приведенные нами характеристики по фото- и катодоломинесценции, а также существующие в литературе данные по оптическим и другим исследованиям можно объяснить, если принять энергетическую схему дефектов структуры нитрида кремния, приведенную на рис.5.

Согласно теоретическим расчетам [3], в нитриде кремныя присутствует большая концентрация дефектов = SI-SI =



Р и с. 5. Энергетическая схема дефектов и дожинесцентных переходов в интриде кремния.

 $(10^{20}-10^{21}$ см⁻³). Расчеты энергетической структуры дефекта з Si₃N, показывают, что связывающие б-орбитали дают уровень у прал залентной зоны, а антисвязывающие б^{*}-орбитали находятся у дна зоны проводности. Наблюдаемая в лиминесценция полоса при 4,6 зВ нам представляется внутрицентровым переходом в дефекте \equiv Si-Si \equiv электрона с антисвязывающей б^{*}-орбитали на связывающую б-орбиталь. Это подтверждается малам временем затухания люминесценция.

Локализация электрона и дырхи осуществляется благодаря выигрыну в энергия, подучаемому при поляризация решетки. Согласно [9], при задвате носителя на нейтральный центр образуется потенциальная яма глубиной $V_p = -q^2 / x_p R_3$, где R_0 радмус дефекта, $x_p^{-1} = x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая проницаемость в Si₃N₄ $x_m^{-1} - x^{-1}$ – поляронная дизлектрическая гарактерная энергия докализации E si₃^(h) \approx I,5 эВ. Это деет радиус дефекта R₀ $\approx 10^{-6}$ см [4]. Нами предполагается, что захват электронов осуществляется на антисвязывающей б^{*}-орбитали, а захрат дырок на связывающей б^{*} - орбитали дефекта sist. S₁ = . Такая модель центров захвата электронов и дырок объясняет большие сечения захвата электронов и дырок $G_{\rm R}^{*}$ = $6_{\rm I}^{\rm h} \approx 5 \cdot 10^{13} {\rm ~cm}^2$ и большие сечения рекомбинации $G_{\rm R}^{\rm h} \approx G_{\rm R}^{*}$ = $3 \cdot 10^{13} - 5 \cdot 10^{-14} {\rm ~cm}^2$ [4].

Наблюдаемая в катодо- и фотолюминесценцки полоса с максимумом при 3,3 аВ вызвана рекомбинацией захваченного по поляризационному механизму носителя (электрон, дырка) с носителем противоположного знажа из велентной зоны или зоны проводимости. Короткое время затухания катодолюминесценции подтверждает это предположение.

Диминесцентное издучение в полосе при 2,3 зВ можно объяснить рекомбинацией электрона с ≡Si⁻ дефекта с дыркой, захваченной на ≡Si-Si≡ дефекте, расположенном рядом. Большая чувствительность этой полосы и температуре и условиям синтеза пленои объясняется влиянием водорода на концентрацию центров ≡Si⁻. В сильно легированных водородом пленках интенсивность полосы при 2,3 зВ низкая [7]. Ход температурной зависимости этой полосы двет основание предположить, что конфигурационные координаты участвующих в доминесценции центров частично перекрываются и тушение доминесценции происходит по закону Мотта. Излучение в полосе при 1,75 зВ, на наш взгляд, вызвано рекомбинацией локализованных в решетке по поляризационному механизму электрона и дырки, расположенных рядом. Судя по температурной зависимости катодольминесценции, полосы при 1,75 и 3,3 зВ являются конкурирующими.

В Si₃N₄ большая концентрация связей Si-H и N-H. Они не дают уровней в запрещенной зоне [3].

Наличие большой концентрации отрицательно заряженных центров немостикового атома азота = N⁻ в нитриде кремния [3], по нашему мнению, является основной причиной существования отрицательного объемного заряда в пленках $Si_3 N_4$. Полученные нами концентрации заряда $5 \cdot 10^{-16}$ см⁻³ по порядку величины совпадают с теоретически рассчитанной концентрацией = N⁻ дефектов [3].

наят аналтронан иссеріттаціятся за антисацианськах слантакаў вістурнітурскі війстананацаї і політатах, кілета 19. с. Сакад нолеть політан, аланта алактонна с таках

Заключение

Тонкие аморфные плении нитрида кремныя харахтеризуются полосами излучения при катодном возбуждения с максимумами при 1,75; 2,0; 3,3 и 4,6 зВ. При фотовозбуждения с энергией, разной ширине запрещенной зоны или большей, характерными явяяются полосы при 1,75; 2,3 и 3,3 зВ. Наиболее вероятные механизмы явымнесценции следущихе.

Издучение при 4,6 зВ является внутрицентровым переходом электрона с антисвязывающей б*-орбитали на связывающую б-орбиталь связи дефекта =Si-Si = .

Полосу излучения при 3,3 зВ дает рекомбинация свободной дырки или электрона с локализованным в решетке по поляризационному механизму электроном или дыркой.

Рекомбинация электрона с дефекта =Si⁻ с локализованной дыркой, расположенной рядом, сопровождается излучением при 2,3 sB, а с локализованными в решетке по поляризационному механизму электронами и дырками полосу при 1,75 зB.

В тонких пленках нитрида кремния имеется встроенный отрицательный объемный заряд, причиной существования которого является большая концентрация немостикового атома азота = N⁻.

Автор благодарит D.Г.Шавалгина, В.Я.Баркана и М.Е.Спрингиса за оказание помощи при измерениях и А.Р.Силиня за полезную дискуссию при обсуждении результатов.

ЛИТЕРАТУРА

I. Белый В.И., Васильева Л.Л., Гриценко В.А. и др. Нитрид кремния в электронике. - Новосномрск, 1982. - IBO с.

2. Брытов И.А., Гриценко В.А., Романенко В.Н. Электронная структура аморфного нитрида кремния. - Нолосибирск, с 1986. - 142 с. (Препринт 6-84 Института физики полупроводников СО АН СССР.)

3. Robertson 5., Powell M.I. Gap States in Silicon Nitride // J.Appl.Phys. - 1984. - Vol.44, N 4. - P.415-417.

- 123 -

4. Pundur P.A., Shavalgin J.G., Gritsenko V.A. On the Nature of Deep Centres Responsible for the Memory Effect and Luminescence of -SiM_ with x 4/3 // Phys.status solidi,s. -1986. - Vol.94. - P.²k107-k112.

5. Пундур П.А. Шавалгин Ю.Г. О структуре аморфных пленок оксинитрида кремния по данным люминесценции // Изв.АН ЛатвССР.Сер.физ. и техн.наук. - 1985, №2. - С.58-61.

Janson J.L., Rachko Z.A. Nature of Impurity Induced
UV Luminescence of MgO Crystals // Phys.status solidi,a. 1979. - Vol.53. - P.121-126.

7. Vasilev V.V., Mikhailovskiy I.P. Effect of High-Temperature Annealing on PL Spectra of Silicon Nitrade // Phys. status solidi.s. = 1985. - Vol.90. - P.355-358.

8. Гриценко В.А., Пундур П.А. Катодолюминесценция аморфного нитрида кремния // Физ.твердого тела. - 1983. - Т.25, вып.5. - С.1560-1562.

9. Nott N.E., Davis B.A. Electron Processes in Non-Crystalline Materials. - Oxford: Clarendon Press, 1979.

Статья поступила 15 июня 1987 года.

УДК 539,213:546.284

INMUHECLICHTING KBAPILEBOTO CTEKIA, IETUPOBAHHOTO OJOBOM

Л.Н.Скуя

НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

В работах [1,2] были исследованы оптические характеристики двухкоординированных по кислороду атомов Si и Ge (так называемых Si⁰₂ - и Ge⁰₂ -центров ^K) в кварцевом стехле. Длинноволновые полосы фотолюминесценции (ФЛ) этих центров при 2,65 и 3,05 вВ соответственно были отнесены к триплет-

Нижний индекс - координация, верхний - общий электрический заряд центра. синглетным переходам. Целью нашей работы было изучение вопроса о существовании изозлектронного с $Si_2^0 - и Ge_2^0$ -центрами дефекта на олове - Sn_2^0 -центра. Совместное исследование параметров длинноволновых полос ФЛ Si_2^0 -, Ge_2^0 м Sn_2^0 -центров может окончательно подтвердить интеркомбинационный характер этих полос. Вопрос является принципиальным, так как, согласно альтернативной модели [3], указанные полосы относятся к переходам с переносом заряда в околопримесных вакансиях кислорода.

Методика эксперимента

Изучались образцы кварцевого стекла, наплавленные по технологии стекла "КИ" и легированные оловом в концентрациях 0,1 м 0,005 мас.% (по синтезу). Установка для измерения спектров и кинетики ФЛ описана в [1]. В качестве импульсных источников света использовался азотный лазер и ксеноновая лампа с шириной импульса на полувысоте 80 нс. Управление экспериментом, сбор и обработка данных велись с помощью микроЭЕМ ZX SPECTRUM . Спектры ФЛ регистрировались фотоэлектронным умножителем ФЭУ-100 (фотокатод типа S-20) и не корректировались на спектральную чувствительность измерительного тракта.

Результаты

В спектрах ФЛ легированных оловом стекол появляются полосы с максимумами сколо 4, I и 3, I эВ (рис. I). Они примерно в 4 раза интенсивнее в образце с более высоким содержанием олова. Интенсивность полосы при 4,0 эВ растет примерно в II раз при понижении T от 293 до 80 К. Полоса ФЛ при с 3, I зВ имеет полосы возбуждения при 3,75 и 4,7 вВ ^м, а полоса ФЛ при 4,0 зВ - полосу возбуждения при 4,66 зВ ^м (рис. 2).

^{О Ж} Измеренные полосы возбуждения при 4,7 оВ могут быть несколько искажены из-за значительной оптической плотности образца в районе максимума полосы.



Р м с. І. Спектры фотолюминесценции кварцевого стекла, легированного О,І мас.%Sn, измеренные при Т = 80 К м Т = 293 К. Энергия возбуждения 3,7 зВ (пунктир) м 4,8 зВ. Разрешение дучше 65 маВ.

В спектрах оптического поглощения наблюдаются соответственно интенсивная полоса при 4,8 эВ ($\alpha = 22$ см⁻¹ для образца с 0,1 мас.%Sn) и слабое "плечо" в районе 3,7 зВ. Кинетика затухания полосы ФЛ при 3,1 зВ хорошо описывается экспонентой с $\tau = 10,0$ мкс (рис.3). Она практически не зависит от

обраща в рейони маконнуми писока

Diver.

- 126 -



Рис. 2. Спектры возбуждения кварцевого стекла, легированного 0,1 мас. % Sn, измеренные при энергиях издучаемых фотонов 3,0 эВ (точки) и 4,0 зВ (квадратики). Разрешение дучше 60 мэВ.

температуры с районе 80-300 К и одинакова при возбуждении в добой из обеих полос возбуждения. Затухание полосы ФЛ при 4.1 зВ короче возбуждающего импульса света, т.е. $\tau < 20$ нс (T = 80 K).

Обсуждение

Рассматриваемые полосы ФЛ, очевидно, связаны с Sn, так как таких полос нет в нелегированных образцах и их интенсивность корредирует с содержанием Sn. Хотя полоса ФЛ



Р м с. 3. Кинетика затухания доминесценции, измеренная при hv = 3,0 эВ и температуре 293 К (1,3) и 80 К (2). Энергия возбуждения 3,68 эВ (1,2) и 5,17 эВ (3).

при 3,I зВ близка по спектру к полосе ФЛ примесного центра на германии [2], резко отличающиеся кинетики затухания ($\tau = 10,0$ и 109 мкс) показывают, что в нашем случае эта подоса имеет иную природу. Измеренное значение $\tau = 10,0$ мкс является излучательным временем жизни и не искажено термическим тушением, так как τ не зависит от температуры.

Почти полное совпадение коротковолновых полос возбуждения для полос ФЛ при З, I и 4, I зВ (см. рис. 2) дает основание предполагать, что между этими полосами ФЛ существует связь или, даже, что они обусловлены одним центром. Относительное спектральное расположение этих полос ФЛ, соотноше-

es ser e tattando monadeborteres e See condo there and sar

- 128 -

ние между временами жизни, наличие второй, более слабой полосы возбуждения для длинноволновой полосы $\Phi I - все это$ является типичными признаками синглет-синглетных (усл.обозн. $S_0 = S_1$) и триплет-синглетных ($S_0 = T_1$) переходов в одном и том же сильно локализованном центре излучения [4]. Поэтому рассматриваемые полосы ΦI можно отнести к одному центру: полосу ΦI при 3, I аВ и полосу возбуждения при 3,7 аВ - к частачно запрещенным $T_1 + S_0 - и S_0 - T_1$ -переходам, а полосу ΦI при 4,0 аВ и полосу возбуждения при 4,7 аВ - к разрешенным $S_1 + S_0 - и S_0 + S_1$ -переходам.

При возбуждении длинноволновой полосы ФЛ в полосе возбуждения при 3,7 эВ спектр люминесценции несколько (на 0,05-0,10 эВ) уширен в сторону низких энергий по сравнению. со спектром при возбуждении в полосе 4,7 вВ (см.рис. I). Это, очевидно, и послужило в работе [3] основанием для отнесения этих двух полос возбуждения к различным центрам. Однако точное совпадение кинетик затухания ФЛ при возбуждении в обеих полосах (рис.3) доказывает, что имеется всего только один тип центров свечения. Имеющее место расширение полосы свечения можно объяснить статистическим распределением параметров центров в стекле. Ожидается, что статистическое распределение параметров центров будет заметно влиять на скорость спиновоя S, ~~ Т, конверсии, т.е. на эффективность заселения излучательного Т,-уровня при возбуждении в S_-S,-полосе при 4,7 эВ. Действительно, скорость S, ~-Т, -конверсии зависит от интеграла перекрывания вибронных функций состояний S, и T, [4], и таким образом даже небольшие возмущения, изменяющие энергию терма на величину, соответствующую Heскольким колебательным квантам, могут ощутимо повлиять на (см.рис. 1) показывает, что существует корреляция между энергией терма Т, и скоростью S,Т,-конверсии.

По своим спектрально-кинетическим характеристикам об- с суждаемый центр является полным аналогом изученных в [1,2] Si⁰₂ - и Ge⁰₂-центров. Поэтому мы по аналогии предполагаем, что он обусловлен двухкоординированным по кислороду атомом олова с симметрией докального окружения С₂₁. Во. "денным состояниям S₁ и T₁ тогда будут соответствоветь терым ¹B₁ и ³B₁. В эти состояния заселяется пустая орбиталь Бр (b₁) олова, направленная перпендикулярно плоскости O-Sn-O.

Проведем анализ изменения кинетики затухания длинноволновых полос ФЛ в ряду Si⁰₂ -, Ge⁰₂ - и Sn⁰₂-центров. Вероятность оптического перехода 1/т в дипольном приближения равна [4]

$$1/\tau = \frac{4E^{2}}{3\hbar^{4}c^{3}} |\langle \Psi_{f}|e\vec{f}|\Psi_{f}\rangle|^{2}, \quad (I)$$

где τ – издучательное время кизни возбужденного состояния, Е – енергия перехода, Ψ_t и Ψ_i – волновые функции конечного и исходного состояний, $e\bar{r}$ – сператор дипольного момента. Для трицлет-синглетной доминесценции $\Psi_i \equiv T_1$ и $\Psi_f = S_0$.

В етсутствие спин-орбитального взаимодействия матричный элемент $\langle S_0 | efl T_1 \rangle$ равен нулю и $T_1 - S_0$ -переход строго запрещен, так как оператор ег действует только на орбитальную часть T_1 , а спиновые части S_0 и T_1 ортогональны. Спин-орбитальное взаимодействие можно рассматривать как возмущение, которое примешивает к состоянию T_1 некоторое близлежащее синглетное состояние (так называемый возмущающий синглет) S_0 :

$$T_{1}^{(1)} = T_{1}^{(0)} + \frac{\langle S_{p}|H'|T_{1}\rangle}{E(T_{1}) - E(S_{p})} S_{p}, \qquad (2)$$

где H' - оператор спин-орбитальной связи, $E(T_1)$, $E(S_p)$ - энергии состояний T_1 , S_p .

Подстановка (2) в (1) дает

$$1/\tau = \frac{4E^{3}|\tilde{M}_{op}|^{2}}{3\pi^{4}c^{3}[E(T_{1}) - E(S_{p})]^{2}} |\langle S_{p}|H'|T_{1} \rangle |^{2}, \quad (3)$$

rge Mon = < SplerISo > .

Для оценки матричного элемента в правой части уравнения (3) можно использовать равенство [4].

$$\langle S_{g}|H'|T_{1}\rangle = \langle \varphi_{\alpha}|H'|\varphi_{\beta}\rangle,$$
 (4)

.....

где φ_{∞} и φ_{β} - неодинаково заселенные молекулярные орбитали (МО) в двух конфигурационных (двухэлектронных) волновых функциях, представляющих состояния S_n и T₁.

Далее, МО можно представить как линейную комбинацию атомных орбиталей (АО):

$$\varphi_{\alpha} = \sum_{N} \sum_{\mu} C_{\alpha \mu N} \varkappa_{\mu N} , \qquad (5)$$

где N нумерует атомные ядра, на которых локализована MO, μ - тип AO, $\varkappa_{\mu N}$ - AO типа μ , центрированныя на ядре N, $C_{\mu\nu N}$ - коэффициенты разложения.

Подставляя (5) в (4) и отбрасывая двухцентровые интегралы, получаем

$$(\varphi_{\alpha}|H'|\varphi_{\beta}) = \sum_{N} \sum_{\mu} \sum_{\chi} C_{\alpha\mu}^{*} C_{\beta\chi N} (\mathcal{K}_{N\mu}|H'|\mathcal{K}_{N\chi}).$$
(6)

Интегралы по АО в правой части уравнения отличны от нуля только для пар АО с такими индексами µ, g, которым соответствуют одинаковые квантовые числа п и [, но различные m,. Известно [4], что для таких АО

$$\langle \chi_{N\mu}|H'|\chi_{N\mu}\rangle = \frac{1}{2}S_{(\mu\nu)N},$$
 (7)

где $\xi_{(\mu_f)N}$ - фактор спин-орбитальной связи для АО типа р или f на ядре N.

Подставляя (7), (6) и (4) в (3), получаем

$$1/\tau = \frac{2E^{3}|\tilde{M}_{op}|^{2}}{3\hbar^{4}c^{3}[E(T_{1}) - E(S_{p})]^{2}} \left| \sum_{N} \sum_{\mu} \sum_{r} C^{*}_{\alpha\mu N} C_{\beta\sigma N} S_{(\mu\sigma)N}^{2}(B) \right|^{2}$$

Если только две АО \varkappa_{Ny} и \varkappa_{Ng} дают основной вклад в сумму уравнения (8), т.е. если спин-орбитальная связь определяется в основном только АО типа и и у на N-и ядре, то из (8) следует, что

$$1/\tau \sim \frac{E^{3}|\tilde{M}_{op}|^{2}}{[E(T_{1}) - E(S_{p})]^{2}} \left| C_{\alpha\mu N}^{*} C_{\beta\gamma N} \underline{E}_{(\mu\gamma)N} \right|^{2}$$
(9)

Если имеетоя изоэлектронный ряд центров люминесценции с близкими спехтральным параметрами, как это имеет место в



- 132 -

Р м с. 4. Корреляция между экспериментально измеренными вероятностью издучательного перехода 1/т., энергией максимума полосы люминесценции Е и константами спин-орбитального взаимодействия 5 в ряду Si²₂ -, Ge²₂ - и Sn²₂ -центров (см. формулу 10).

случае Si_{2}^{0} -, Ge_{2}^{0} - и Sn_{2}^{0} -центров, то кожно предположить, что коэффициенты разложения $C_{\alpha\mu N}$ и матричный элемент синглетного перехода \overline{M}_{op} в этом ряду остаются приблизительно постоянными. Возмущающим синглетом S_{p} в нашем случае, вероятно, является S_{2} , так как смещивание S_{1} и T_{1} в группе симметрик $C_{2\nu}$ запрещено. Разницу энергий $E(S_{p}) - E(T_{1})$ можно сценить по разнице энергий максимумов полос поглощения $S_{0} - S_{2}$ и $S_{0} - T_{1}$. Для Si_{2}^{0} и Ge_{2}^{0} она равна ~3,6 и ~3,2 эВ. Будем полагать, что $E(S_{p}) - E(T_{1}) = const$. Тогда

1/7~ E352.

(IO)

В качестве 5 можно брать 2 р-электрона в пр² конфигурации атомов Si, Ge и Sn (17,6; 109,1; и 260 моВ соответственно [4]), а в качестве Е-энергию максимума полом ФЛ Т₁-S₀. Полученный результат позволяет сделать несколько твердых заключений. Во-первых, подтверждается, что длинноволновые полосы ФЛ Si⁰₂ -, Ge⁰₂ м Sn⁰₂-центров обусловлены триплетсинглетными переходами. Во-вторых, подтверждается, что все три упомянутых центра имеют аналогичную структуру и образуют изоэлектронный ряд.

Изложенное заставляет пересмотреть известную модель "кислородных вакансий", предложенную ранее [3] для объяснения рассмотренных примесных и собственных полос ФЛ. Наличие двух типов полос ФЛ для каждой примеси по этой модели обусловлено существованием вакансий различного типа и локализацией возбуждения в одной или другой половине околопримесной вакансии. Для объяснения наличия двух полос возбуждения для длинноволновой полосы ФЛ в работе [3] постудируется некоторый переход электрона с одной стороны вакански на другую. Однако из изложенного ясно, что присутствие двух полос ФЛ для каждой примеси объясняется просто обменным расшеплением. В частном случае примеси Sn в модели "кислородных вакансий" полоса возбуждения при 3.75 оВ приписывается вакансии кислорода между двумя атомами Sn (обознач. ≡ Sn Sn ≡), а полоса при 4,8 зВ - вакансии типа ≡ Sn Si≡. Если бы это имело место, то ввиду большого различия в константах спин-орбитальной связи Si и Sn кинетика затухания для центра = Sn Si = должна была бы быть примерно в 4 раза более медленной, чем для центра = Sn Sn = (см. формуду (8), суммирование по двум ядрам). Однако кинетика затухания при возбуждении в обеих C полосах практически идентична (см. рис. 3). Аналогичное про-

0

тиворечие между моделью "вакансий кислорода" [3] и экспериментом наблодается и в случае примеси германия.

В реакции Sn_2^0 -центра с атомарным водородом образуется парамагнитный так называемый H (III)-центр, дающий дублет в спектре ЭПР со сверхтонким расцеплением 15 мТл [3,6]. H(III)центр является изоэлектронным аналогом известных H(I)- и H(II)-центров, имеющих структуру $-\frac{1}{0} = Si^*$ и $-\frac{1}{0} = Ge^*$ [7]. По аналогии с H(I)- и H(II)-центрами можно предположить, что H(III)-центр образуется в реакции

-0 - $Sn \rightarrow H^{*}$ -0 - O - Sn^{*}

т.е. H(III)-центр соответствует Е'-центру на одове, у которого один лигандный атом кислорода заменен на атом водорода. Увеличение константы расщепления в ряду H(I), H(II), H(III) (7,4; II,9 и I5 мТл) указывает на ослабление связи с водородом в рассматриваемом ряду. Эта закономерность соответствует наблюдаемому в эксперименте уменьшению термической стабильности [6,7] в ряду H-центров.

Таким образом, данные ЭПР также согласуются с данными в предложенной здесь модели Sng-центра.

Автор благодарит А.В.Шендрика за предоставление образцов.

ЛИТЕРАТУРА

1. Skuja L.N., Streletsky A.N., Pakovich A.B. A New Intrinsic Defect in Amorphous SiO₂: Twofold Coordinated Silicon // Solid State Commun. - 1984. - Vol.50, N 12. - P.1069-1072.

2. Skuja L.N., Trukhin A.N., Plaudis A.E. Luminescence in Germanium-Doped Glassy SiO₂ // Phys.status solidi,a, -1984. - Vol.84, N 2. - P.N153=K157.

3. Амосов А.В. Кислородные вакансии в сетке кварцевого стекла и их спектроскопические проявления // Стеклообразное состояние. - Л., 1983. - С.155-159. 4. Мак-Глынн С., Адзуми Т., Киносита М. Молекулярная спектроскопия триплетного состояния. - М., 1972. - 448 с.

5. Гурьянов А.Н., Гусовский Д.Д., Дианов Е.М., Машинский В.М., Неуструев В.Б., Хопин В.Ф. Цараметры люминесценции в кварцевом стехде с добазкой двускиси германия // Докд. АН СССР. - 1982. - Т.264, № І. - С.90-93.

6. Шендрик А.В. Структура водородных парамагнитных центров в стеклосоразном кремназеме по данным ЗПР // Оптические и спектральные свейства стекол: Тез.докл. УГ симпознума. - Рига, 1986. - С.189-190.

7. Radtsig V.A., Bobyshev A.A. Twofold Coordinated Si and Ge Atoms and "Hydrogen" Paramagnetic Centers in Amorphous SiO, and GeO, // Phys.status solidi,b. - 1986. - Vol.133, N 22 - P.621-627.

Статья поступила 2 июня 1987 года.

УДК 546.34.226:541.124.128

C

РАДИАЦИОННЫЕ ДЕФЕКТЫ И ПРОДУКТЫ РАДИОЛИЗА В КЕРАМИКЕ ОРТОСИЛИКАТА ЛИТИЯ

D.Е.Тиликс, Т.И.Горбовицкая, Г.К.Кизане, D.D.Тиликс, Я.А.Малнач^{*}, В.Я.Грабовскис^{жи}

Химический факультет ЛГУ им. Петра Стучки * Институт физики АН Латвийской ССР ** НИИ физики твердого тела ЛГУ им, Петра Стучки

Радиационные дефекты (РД) и продукты радиолиза (ПР) в неорганических керамических материалах исследованы меньше, чем в кристаллическом и стеклообразном состояниях тех же соединений. Причиной этого является как меняющиеся состав и структура спеченной керамики, представляющей смесь микрокристаллитов и стеклообразной фазы, так и трудность применения традиционных методов исследования РД (напр., абсорбционной спектроскопии). С другой стороны, вопросы радиационной стойкости керамики приобретают все большее значение [1]. Прогнозирование эксплуатационных свойств таких материалов требует знания механизмов протекающих в них сложных радиационно-химических процессов, что, в свою очередь, связано с применением комплекса методов качественного и количественного опре деления всего спектра РД и ПР в таких материалах.

В данной работе на примере керамики из ортосиликата лития сделана попытка связать результаты исследования РД и IIP, полученные различными методами - оптическими (терыости мулированная люминесценция (ТСЛ), радиолюминесценция (РЛ), фотолкминесценция (ФЛ), методом электронного парамагнитног резонанса (ЭПР) и химическими методами. При этом необходимо отметить, что оптические методы и ЭПР позволяют однозна но определить ряд РД в неизмененной матрице, а химические методы основаны на разрушении матрицы (растворении) и переводе РД и ПР в химически активные частицы, отличающиеся по своим окислительно-восстановительным свойствам. Следует отметить, что при использовании химического метода некоторые различающиеся по структуре и составу РД и ПР при растворении образуют одинаковые химически активные частицы, что вызывает необходимость объединения этих РД и ПР в группы с одинаковыми окислительно-восстановительными свойствами. Но даже тыкой групповой анализ позволяет следить за кинетикой и механизмом образования РД и ПР.

Методика работы

Для приготовления керемики использовались исходные поликристаллические порошки $Li_{2}SiO_{4}$ и $Li_{2}SiO_{3}$ марки х.ч., из которых спрессовывались таблетки (10х5 мм) и спекались при 1223 К в течение 1-2 часов. Стеклообразные материалы готовились путем расплавления шихти из SiO_{2} и $Li_{2}O_{3}$ соответствущих составов при 1673 К, варки массы в течение часа и быстрого охлаждения разлитой массы. Химический состав (содержание лития, кремния) контролировался по методи кам, описанным в работе [2]; фазовый состав определялся рентгеноструктурным анализом. Примеси в готовых материалах не превышали 10^{-4} мас.% (напр., железо - $3 \cdot 10^{-5}$, алюминий - $1 \cdot 10^{-4}$ мас.% и т.д.). РД и ПР создавались облучением образцов быстрыми электронами и гамма-издучением (температура обдучения не выше 310 К, доза поглощения до 20 МГр).

Оптические исследования облученных и необлученных образцов (в основном стеклообразных) включали измерение и анализ спектров УФ-поглощения, ТСЛ, РЛ и ФЛ стандартными методами. Спектры люминесценции измерялись при помощи монохроматора МДР-2 и ФОУ-106. Возбуждение РЛ осуществлялось излучением рентгеновской лампы с вольфрамовым анодом (ток 10 мА, напряжение 60 кВ). Селективное возбуждение ФЛ проводилось лампой ДДС-400. Спектры ЭПР порошкообразных образцов регистрировались на установке РЭ-1306 трехсантиметровового диапазона. В качестве эталона для определения концентрации парамагнитных РД использовался образец MgO с известной концентрацией примесных ионов Mn⁻². Для расчета g-факторов пользовались известными значениями g для третьей и четвертой линий Mn². в MgO (g = 2,0301 и 1,981 соответственно) и расщеплением между ними (H = 8,68 мТл).

Определение РД и ПР химическими методами проводилось по конечным продуктам реакций химически активных частиц – гидратированных РД и ПР - с соответствующими акцепторами после растворения образцов [3]. Продукти реакций в основном измерялись газохроматографически – Н₂ (электронные РД и ПР) и О (дырочные РД и ПР) и спектрофотометрически – Fe³ и I₃ (дырочные РД и ПР). В качестве селективных растворителей использовались:

- 1) 0,4 M * H2SOL +2M C2H5OH;
- 0,4 М H₂SO₄+1 М NoNO₃ для разделения одно- и многозлектронных РД и коллоидального лития;
- 0, I M NaOH + I M KCNS для определения элементарного кремния;
- 4) 0,4 M H2SO 40,5 M K [Fe(CN)6] ;

М - молярная концентрация растворов, моль/л.

- 5) 0,4 M H2SOL+0,5 M LUSOL ;
- 6) 0,4 M H2 SO, +0,5 M K2Cr 2 07;
- 7) 0,4 М H₂SO₄+0, I M KMnO₄ для разделения отдельных видов дырочных РД и ПР;
- 8) 0,2 M H2SOL+10-2 M FeSOL ;
- 9) 0,2 М H₂SO₄+0,6 М КІ для определения общего количества дърочных РД и ПР.

Чувствительность химических методик равнялась 10¹⁷ отдельных РД или ПР на I г образца (при максимальной навеске 50 мг и минимальной растворимости вещества 10⁻² М), точность ± 10%.

Результаты и их обсуждение

Основной задачей оптических исследований стеклообразного (2Li, 0.3Si0,) и кристаллического (Li, 0.Si0,) силиката лития было выяснение элементарных процессов образования и свойств докализованных электронных возбуждений и РД с последующим переносом этих процессов на промежуточное состояние - керамику. Согласно [4], в стеклообразных силикатах щелочных металлов воздействие квантов с энергией вблизи края фундаментального поглощения приводит к созданию локализованных электронных возбуждений (L -центров), которые могут релаксировать путем высвечивания или распада на дефекты (Е, - и Н, -центры). В стеклообразном силикате лития подоса фундаментального поглощения перекрывается с дополнительной полосой при 5,3 эВ, связанной с неравномерным распределением лития (рис.1, врезка) [4]. Возбуждение такого силиката энергией 6,0 и 5,3 эВ приводит к возникновению двух полос фотолюминесценции, отвечающих, возможно, двум центрам различной природы с Е нак = 2,9 эВ и Е нак = 3,7 эВ (см.рис.1,а). Доминесценцию с Е = 2,9 эВ, по аналогии с натриево-силикатными стеклами, можно отнести к свечению L-центров [4]. Возбуждение люминесценции с E = 3,7 эВ происходит в основном светом 5,3 ав и может быть связано с неравномерным распределением иснов лития (т.е. создание цен-



Рис. I. Оптические исследования силикатов лития: а - спектр ломинесценции при 77 К (I - РІ кристаллического $Li_20.SiO_2$; 2 - РЛ стеклообразного $2Li_20.3SiO_2$; 3 - ФЛ стекдообразного $2Li_20.SiO_2$ при возбуждении 5,3 зВ; 4 - ФІ стеклообразного $2Li_20.3SiO_2$ при возбуждении 6,I зВ; врезка спектр поглощения стеклообразного $2Li_20.3SiO_2$ при 77 К;

6 - спектры ТСІ (1,2 - стеклообразный 2Li20.3SiO2 ; 3,4 - кристаллический Li20.SiO2).

тров типа ${}^{\circ}E_2^{\circ}$, $H_2^*H_3^{\circ}$ [4]). Рл исследовалась и на стеклообразном, и на кристаллическом силикате лития. Поскольку спектры свечения обоих видов силикатов были одинаковы (рис.], а) и идентичны спектрам ФЛ, можно полагать, что радиационное создание дефектов как в стеклообразных, так и в кристаллических силикатах осуществляется через электронные возбуждения. Совпадение положения основных полос в спектрах TCЛ стек с лообразного и кристаллического силикатов лития (см.рис. 1, в) свидетельствует о наличим в них одинаковых типов дефектов. Спектральный состав лиминесценции при этом такой же, как и

- 139 -

в случае ФЛ и РЛ. В высокотемпературной области ТСЛ преобладает люминесценция с Е_{макс} = 3,7 аВ, что свидетельствует о более эффективном образовании Е₂, H₂, H₂, H₃, -центров.

С целью получения первичной инфотмации о природе РД в керамике ортоснанката лития было проведено исследование спектров ЭПР гамма-облученных образцов в интервале доз 0.002-17 МГр. Измерение суммарной концентрации парамагнитных РД (ПМРД) по спектрам ЭПР и сравнение с данными химического анализа показало. что лишь часть общего количества РД в керемике Li_SiO, проявляется в спектрах ЭПР - от 10% при больших дозах и 50% при малых. Остальные РД либо не парамагнитны, либо в силу каких-то причин, например, сильного уширения линий за счет циполь-дипольного взаимодействия ПАРД в агрегатных дефектах при высоких дозах, либо из-за образования слабой химической связи между ПМРД, докализованными в соседних узлах кристаллической решетки (напр., Si⁰...Si [7]), не дают спектров ЭПР. Спектры ЭПР гаммаоблученного Li SiO, показаны на рис. 2. а.б. При дозах облучения 0,002-0,01 MГр это изотропный синглет с q= = 2.000810.0004 и шириной между точками максимального наклона 1.1[±]0.05 мТл. С ростом дозы спектр уширяется и q-фактор несколько смещается в сторону больших значения (см. рис. 2, а, 2, 3). При высоких дозах облучения появляется также дополнительная низкополевая линия с q= 2,043. Полная концентрация ПМРД, рассчитанная по суммарным спектрам, достигает предельного значения уже при дозе облучения 0,5 МГр и со-ставляет (5-7)·10¹⁷ деф./г. Интервал термической стабильности ПМРД простирается до 623 К, однако уже при комнатной температуре в процесс хранения образцов наблюдалась медленная гибель ІМРД, ответственных за изотропный синглет

В результате изучения термического отжига ПМРД и эффектов насыщения с ростом СВЧ-мощности в наблюдаемом при больших поглощенных дозах суммарном спектре ЭПР удалось выделить индивидуальные составляющие.

На рис.2 показано изменение спектра ЭПР образца, обдученного дозой I,5 МГр (см.рис.2,а,3), в процессе термического отжига. По мере повышения температуры образца кон-





a - D_{лога} = 0,002 МГр (1), 0,2 МГр(2) и 1,5 МГр(3); 6 - после последовательного термоотжи га образна с р = 1,5 МГр при 426 К (10 мин) (1), при 473 К (10 мин)^с (2), при 573 К (15 мин) (3). центрация ПМРД уменьшается. При этом линия с g = 2,043 (C) полностью исчезает уже при 473 K, а диния с g = 2,002 расщепляется на две - А и В, интенсивность одной из них, а именно А, падает существенно быстрее, ием другой. Кроме того, линия А заметно насыщается с ростом СВЧ-мощности, а гибель соответствующего ей центра сопровождается интенсивной ТСЛ ($T_{makc} = 383$ K). При температуре 573 K линия А полностью исчезает. Оставшийся индивидуальный спектр (рис.2, a; 3) можно интерпретировать как анизотропный синглет, относящийся к ПМРД с трехосной анизотропией g-фактора ($g_1 = 2,0154; g_2 = 2,0094;$ $g_3 = 2,0013$). Линия А по параметрам скорости насыщения совпадает с изотропным синглетом, наблюдаемым при малых дозах (см.рис.2, a, 1) и не меняющим своих характеристик при отжиге соответствующих образцов вплоть до полного исчезновения линии.

Таким образом, синглет с g = 2,001-2,002, наблюдемый при средних и больших дозах поглощения (рис.2,а,2,3), не является элементарным, а состоит, по крайней мере, из двух перекрывающихся спектров - элементарного синглета с g = 2,008 (рис.2,а,1) и анизотропного синглета (рис.2,6,3) (центры А и В, соответственно).

В литературе имеется обширный материал по спектрам ЭПР облученных кристаллического и стеклообразного диоксида премния (см., напр., в [5]) и щелочно-силикатных стекол [6]. Полученные нами результаты в сравнении с литературными данными по SiO, и щелочно-силикатным стеклам позволяют провести предположительное отнесение выделенных индивидуальных составляющих суммарного высокодозного слектра к определенным ПМРД. Нанболее вероятным дефектом, ответственным за изотропный синглет А (си.рис.2,6), является трехкоординированный атом кремния, т.е. центр типа = Si , аналогичный Е -центру в дноксяде кремния [7]. Спектр В по форме и параметрам совладает со спектром, отнесенным в облученном SiO, и в щелочно-свянкатных стеклах к дырочному центру, связанному с немостиковым атомом кислорода (напр., [6-8]). Это РД типа = Si-0°, образущийся в результате нонизации силикат-нона. Линия С (см. рис. 2, б), вероятно, является частых хорошо изученного спектра частицы 0- (анизотропный синглет с аксиально-симметричным g-фактором: g,= 2,03-2,05, g,= 2,01-2,001 [9]).
В количественном отношении намболее представительной компонентой в составе ПМРД являются центры трехкоординированного атома кремния: от 100-90% при малых дозах до 50% при средних (до 1,5 МГр) и больших дозах.

Образование РД и ПР при облучении твердых диэлектриков является результатом докального перераспределения электронной плотности на отдельных структурных и составных частицах твердого тела, что понводит к изменению их окислительно-восстановительных свойств. Химический подход к определению РД заключается в сравнении окислительно-восстановительных свойств этих элементов до и после облучения. При растворении облученного тверцого тела окислительно-восстановительные свойстве РШ и ПР прояваются в их взаимодействии с растворителем или селективным акцептором, в результате чего, исходя из анализа возможных молелей РШ и ПР в силикатах лития, можно ожидать появления таких химически активных частиц, как e_{a} , H^0 , OH, O_2^- , O^- , HO_2 , O_2^- и стабильных продуктов трансформации Н2, Н202, 02. Было последовательно использовано 9 специально разработанных для силиката лития систем растворитель - акцептор с различными редокс-свойствами [10]. Постоянство и селективность реакций РД и ПР в этих системах подтверждались независимостью выхода продукта реакций от концентрации акцептора, превышающей пороговую (напр., для системы H, SOL + FeSOL на рис. 3. а). Результаты такого разделения РД и ПР на группы в керамике ортосиликата лития показаны на рис.3,6. Видно, что в качестве ПР при облучении образуются 0, элементарный кремний, коллондальный литий, с из РД - междоузельный атомарный кислород, дефекты с "перекисным мостиком", ион-радикалы $\equiv SiO^0$, $\equiv Si^0$, $\equiv Si - 0 - 0^0$ и др. На основе таких исследований составлен перечень возможных РД и ПР в силикатах лития, подлежащих анализу химическими методами и методом ЭНР (табл.)

Табянца

Модели возножных РД и ШР в облученной керамике Li, SiO,

₩ n.n.	Структурная формула	Обозначение РД	Химический состав	Окисл восст.эк- вивалент	Промеж. прод. при растворе- нии	Метод опред.	
						хим.	ЭПР
1	2	1	4	5	6	7	8
1	І.Электронные РД	1 3 2 4 5	a south Brit	and the	1. 9 3 4		al and
1.	[=Si ⁰]	Eq	Элемент. кремний	+I	Hº	+, инд.	+, инд.
2.	[≡Si-Si≡]	Кислородная вакансия	Элемент. кремний	+2	H ₂	+, r p.	
3.	[=Si-0]Li2	E 2	Молекула лития	+2	H ₂	+, rp.	-
4.	[Li [°]]	Междоуз.атом	Атомарный дитий	+I		+, инд.	
	II. Электронные ПР	1		1	1.2.	See. E. S	1.8.2
5.	[Lin]	Коллондальн. литий	Металлич. литий	I+	H ₂	+,гр.	-
6.	[Si ⁰ _n]	Коллондальн. кремний	Свободный кремний	+4	H ₂	+, инд.	-
152.7	III. Дырочные РД	11 花林田生」	A CONTRACTOR	10000	1 6 . 9		
7.	[=Si-00-Si=]	H ₁ ⁺	Ион-радикал	-I	OHO	+, Fp.	18-2.9
8.	[=Si-00]	Hr4 (H2)	Ион-радикал	-I	OH	+, Fp.	+, ИНД.
9.	[0 ₁]	Междоуз.атом кислорода	Атомарный кислород	-2	H ₂ O ₂ .	+,	15
10.	[0º-Li]	12 2 2 2 1 1	Ион-раликал	-I	OH	+	

144

1	2	3	4	5	6	7	8	
ŏI.	[=Si-0-0°]	A CANA	Перокс.	-3	07	+, гр.	-	
12.	[0º-0-Li]		Перокс. радикал	-3	02	+,Fp.	-	
4	IУ. Дырочные ПР		NTL P		Last.	1200		
13.	[02]	Междоуз. газ	Молекул. кислород	-4	0 ₂	+, ЯНД.	4	
14.	[=Si-0-0-Si=]	Пероксидн.	Перекисн.	2	02	+, rp.		
15.	[=Si-0-0-Li]	Пероксидн.	Перекисн.	-2 .	02	+, rp.	-	
16.	Li202		Перекись лития	-2	02	+, rp.		145
1	1 de la companya de l	and the second second second second			1 in the second	- Internet		- '



Рис. 3. Химический анализ гамма-облученного Li₄SiO₄: а - зависимость выхода Fe³ при определении дырочных РД и ПР от концентрации акцептора - Fe² (1-я доза 5 МГр; 2-я - I МГр); б - количество различных групп РД и ПР от дозы облучения (I - 0⁰⁰⁹, 2 - 0⁻, 3 - общее количество электронных РД и ШР; 4 - 0⁻₂, 5 - 0⁻₂ и 0; ; 6 - Si⁰).

Выводы

 Идентичность спектрального состава фото-, рентгенои термостимулированной доминесценции стеклообразных кристаллических и керамических силикатов лития свидетельствует об одинаковой природе радиационных дефектов, образование которых возможно в результате распада высокоэнергетических электронных возбуждений с последующими ионными перемещениями.

2. Наиболее вероятным механизмом образования продуктов радиолиза в силикатах лития является агрегатизация первичных радиационных дефектов.

3. Применение в комплексе химических методов и методов ЭПР позволяет идентифицировать в силикатах лития 2 вида электронных РД (Li⁰, \equiv Si⁰), 2 вида дырочных РД (\equiv Si-O⁰,

- 146 -

≡Si-O-O⁰), 2 вида электронных ПР (коллондальный литий, элементарный кремний), 2 вида дырочных ПР (кислород, перекисные соединения).

INTEPATYPA

I. Кадомпев Б.Б., Пустинович В.И. Международный токамак - реактор ИНТОР, фаза I. // Атомная энергия. - 1983. -Вып.2. - С.83-98.

2. Шарло Г. Методы аналитической химии. - М., 1965. -980 с.

3. Бугаенко Л.Т., Тиликс D.E., Шварц К.К. Возможность изучения электронных и дырочных продуктов радиодиза шелочно-галоидных кристаллов методом растворения // Радиационная физика.-Рига, 1973. - Вып.7. - С.197-225.

Trukhin A.N., Tolstoi M.N., Glebov L.B., Savelev V.L.
Elementary Electronic Excitations in Pure Sodium Silicate
Glesses // Phys.status solidi,b. - 1980. - Vol.99, N 1. P.155-162.

5. Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном SiO₂. -Рига, 1985. - 244 с.

6. Griscom D.L. Defects in Amorphous Insulators // J. Non-Cryst.Solids. - 1978. - Vol.31, N 2. - P.241-266.

7. Скуя Л.Н., Стрелецкий А.Н. Корреляция свойств обемных м поверхностных дефектов стеклообразного диоксила кремния // Изв.АН ЛатвССР. Сер.физ.и техн.наук. - 1965. - # 4. -С.47-56.

8. Силинь А.Р., Скуя Л.Н., Шендрик А.В. Радиационные собственные дефекты в стеклообразном кремнеземе: немостиковый кислород // Физ.и хим.стекла. - 1978. - Т.4. - С.405-410.

9. Эльвих Л.П., Горбовицкая Т.И., Бугаенко Л.Т., Тиликс D.E. Радикальные продукты 7 -радиолиза нитрата бария при комнатной температуре // Химия высоких энергий. - 1977. -T.II, # 5. - С.313-316.

10. Тиликс Ю.Е., Кизане Г.К., Малнач Я.А., Лея Г.В. Определение радиационных дефектов в силикатах лития химическими методами // Тез.докл. IУ Всесовзн.совеш.по гетерогенным процессам в радиационной химии. - Кемероьс, 1986. -С.30-36.

Статья поступила 28 июня 1987 года.

УДК 539.21

ИССЛЕДОВАНИЕ КАТОДОЛЕМИНЭСЦЕНЦИИ ТОНКИХ СЛОЕВ ОКСИНИТРИДА КРЕМНИЯ

Ю.Г.Шавалгин, Ю.И.Чихал НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Пэтра Стучки

Введение

, Возросший интерес к тонким слоям оксинитрида кремния обусловлен их все более широким применением в микроэлектронике и интегральной оптике [1,2].

Оксинитрид кремния $a-SiN_x O_y$ имеет промежуточный состав между диоксидом кремния $Si O_2 u$ нитридом кремния Si_3N_4 . В настоящее время принято считать, что оксинитрид кремния состоит из тетраздров $SiN_z O_u$, где z+u=4, а не является смесью кластеров $Si O_2 u Si_3N_4$ [2,3]. Из этого следует, что, изменяя содержание кислорода в пленках, можно в широких пределах менять оптические, электрические и другие свойства $a-SiN_x O_y$.

Однако модельные представления о локальных состояниях в запрещенной зоне аморфного нитрида кремния α -Si₃N₄, обусловленных дефектами в этом материале, часто носят противоречивый характер [4,5], а для оксинитрида кремния, практически, не развиты.

Целью нашей работы являлось исследование катодолюминесценции (КЛ) оксинитрида кремния и механизмов, обусловливающих ее особенности.

Образцы и методика исследований

Исследуемые слои оксинитрида кремния были получены методом плазмохимического осаждения, описанным в [1]. Для осаждения слоев $a-Si_3N_4$ использовалась смесь SiH₄ и NH₃, для $a-SiN_xO_y$ -SiH₄:NH₃:NO. Характеристики мсследуемых образцов приведены в таблице. С использованием измеренного эллипсометрически коэффициента преломления п и данных, приведенных в [I], определен состав слоев.

Таблица

Образец	Структурная формула	Коэффициент	Содержание, ат.%			
yreal parties		n n	SI	0	N	
I	Si3N4	I,98	43	0	. 57	
2	SIN, O,	I,88	41	8	51	
3	SIN, O,	1,79	39	17	44	
4	SIN, O,	I,66	37	32	31	

Состав слоев оксинитрида кремния

Толщина исследуемых образцов составляла 2600-2900 нм. Спектры КЛ измеряли с помощью монохроматора МДР-23. Источником возбуждения служила электронная пушка. Регистрацию люминесценции производили фотоэлектронным умножителем ФЗУ-39А. Кинетику затухания КЛ измеряли аналогично методике, описанной в [6]. Режим измерения спектров КЛ: энергия возбуждающего пучка электронов 2,5 кзВ, ток на образец 30 µА.

Результаты и их обсуждение

Спектр КЛ $a-SiN_x O_y$ (содержание кислорода 8 ат.%) в области 190-430 ны имеет сложный вид и состоит из полос с максимумами при 230 ны (5,4 эВ), 270 ны (4,6 эВ), 365 ны (3,4 эВ), 390 ны (3,2 эВ) (см.рис.I.а).

Для a-Si₃N₄, как видно из рис.I,6, наблюдаются полосы КЛ с максимумами При 270 нм (4,6 аВ) и при 390 нм (3,2 гВ).



Рис. I. Спектры КЛ. a - a-SiN_xO_x; б - a-Si₃N₄.

Полосу КШ при 4,6 вВ б а-SiN_x Q, и а-Si₃N₄, используя ранее предложенную модель глубоких центров в а-Si₃N₄ [7], сопоставим с внутрицентровыми переходами в дефекте \pm Si-Si \pm между 6*-антисвязывающими и 6 -связывающими орбиталями этого дефекта, которые, возможно, отвечают за наличие хвостов зон проводимости и валентной зоны в а-Si₃N₄. Нами проведены кинетические исследования этой полосы. Кинетика полосы КЛ при 4,6 вВ в а-SiN_xO_y при возбуждении короткими (10⁻⁷ с) импульсами пучка электронов с энергией 2,5 кзВ носит экспоненциальный хврактер с постоянной времени затухания $\tau = 2,6 \cdot 10^{-7}$ с. Силу осциллятора этого перехода оценивали, комбинируя выражения [8]:

$$\pi = \frac{3\pi\epsilon_0 \hbar c^3}{e^2 \omega^3 |D|^2},$$

f = (2m \omega / 3\frac{\pi}{2}) |D|^2,

где f- сила осциллятора, D- матричный элемент электрического перехода с частотой ω , m и e- масса и заряд электрона, ε_0 - диэлектрическая постоянная вакуума, c- скорость света, \hbar - постоянная Планка.

Сила осциллятора этого перехода приблизительно равна 4,5·10⁻³, что указывает на частично запрещенный его характер.

Подтверждением соответствия полосы КЛ при 4,6 вВ анутрицентровым переходам в дефекте ≡ Si-Si≡ служат экспоненциальный характер затухания этой полосы и независимость положения максимума от ширины запрещенной зоны α-SiN_xO_y, которая, как будет показано ниже, увеличивается с увеличением содержания кислорода в слоях.

Помимо наблодаемой в $a-SiN_x O_y$ и $a-Si_3N_4$ полосы КЛ при 4,6 зВ, в обоих материалах наблюдается полоса при 3,2 зВ, которая, согласно работе [7], в $a-Si_3N_4$ также связана с дефектом $\equiv Si-Si \equiv$. Таким образом, все вышеизложенное доказывает существование в тонких слоях $a-SiN_x O_y$ характерного для $a-Si_3N_4$ [4,5,7] и, возможно, отвечающего в этом материале за эффект памяти дефекта $\equiv Si-Si \equiv$.

При переходе от a-Si₃N, к a-SiN, 0, и по мере узеличения содержания кислорода в слоях заметно повышается интенсивность КЛ этих слоев в области 200-250 нм. Как известно [9], по меро обогащения a-SiN, 0, кислородом наблюдается увеличение оптической ширины запрещенной зоны a-SiN 0, , объясняемой тем, что состояния, генетически связанные. с 20орбиталями N, формирующими края зон в а-Si3 N, , отодвигаются от краев зон в направлении разрешенных зон. Таким образом, можно было предположить, что увеличение интенсивности KI a-SiN, 0, в этом районе связано с "краевой" люминесценцией, максимум которой должен сдвигаться в сторону больших энергий, но при обрасотке наблюдаемых спектров КЛ a-SiN.O. мы получаем полосу с максимумом при 230 нм (5,4 оВ), положение которого не зависит от содержания кислорода з Слоях, а интенсивность растет с ростом содержания кислорода (см.рис.2). Окончатальный вывод о природе этой полосы КЛ в слоя: a-SiN, 0, сделать затруднительно, однако она, возможно, геметически связана с кислородом.



Рмс. 2. Полоса КЛ а-SiN_xO_y при 5,4 вВ. Содержание кислорода, ат. 5:

2 - 8; 3 - 17; 4 - 32. (Образец I кислорода на имеет.)

В спектре КД, показанном на рис.1, кривая а, наблюдается полоса с максимумом при 365 нм (3,4 зВ). При обогадении слоев кислородом максимум этой полосы сдвигается в коротковолновую сторону: для образца 3 максимум имеет место при 355 мм (3,5 зВ), а для образца 4 - при 340 нм (3,65 зВ). Сдвиг этой полосы коррелирует с увеличением ширины запрещенной зомы $a-SiN_xO_y$. По мере обогащения слоев кислородом ширина запрещенной зоны составляет для образцов 2 - 5,0; 3 - 5,4; 4 - 5,9 зВ (определена с использованием измеренного коэффициента преломления и данных [1]). Возможно, эта полоса обусловлена рекомбинацией локализованных электронов на дефекте \equiv Si^{*}, который, согласно расчетам [10], лежит на 1,7 зВ ниже дна зоны проводимости в $a-Si_3N_4$, со свободными дырками. Наблюдаемый сдвиг полосы подтверждает участие свободных носителей в этом переходе.

- 152 -

Заключение

I. Исследована катодоломинесценция а-SiN_xO_y в области 190-430 нм.

2. Предполагается, что 6*-антисвязывающая и б-связывающая орбитали дефекта \pm Si-Si \pm лежат в запрещенной зоне a-SiN_xO_y. Расстояния между б*-орбиталью и дном зоны проводимости, а также между б-орбиталью и потолком валентной зоны растут по мере увеличения содержания кислорода. Предполагается, что плотность состояний в a-SiN_xO_y, обусловленных б*- и б-орбиталями дефекта \pm Si-Si \pm , мало отличается от плотности соответствующих состояний в хвостах зон a-Si_xN₆.

3. Предложены модели, объясняющие наличие ряда полос в спектрах КЛ а-SiN, 0.

Авторы благодарят А.Р.Силиня за полезные замечания при обсуждении результатов.

INTEPATYPA

I. Белый В.И., Васильева Л.Л., Гриценко В.А. и др. Нитрид кремния в электронике. - Новосисирск, 1982. - 200 с.

2. Eidelman F.L., Latuta V.Z. et. al. The Structure of Si₃N₄ II // Phys.status solidi.a. - 1978. - Vol.50. - P.573-579.

 Цундур П.А., Шавалгин D.Г. О структуре аморыных пленок оксинитрида кремния по данным люминесценции // Изв. АН ЛатвССР. Сер.физ.и техн.наук. - 1985. - № 2. - С.58-61.

4. Агафонов А.И., Долгов М.В. и др. Фотоломинэсценция аморфного нитрида кремния // Письма в КТФ. - 1986. - Вып. 12, и 1. - С.10-15.

5 Ко В.А., Пундур П.А. Катодоломинесценция аморфного на еминя // Физ.твердого тела. - 198С. - Т.25, с вып.5. - 1562.

Jansons J.L., Rachko Z.A. Nature of Impurity Induced
UV Luminescence of MgO Crystels // Phys.status solidi,s, 1979. - Vol.53. - P.121-126.

7. Pundur P.A., Shavalgin J.G., Gritsenko V.A. On the Nature of Deep Centers Responsible for the Memory Effect and a-SiN_Luminescerce, where x 4/3 // Phys.status solidi,a. -1986. X- Vol.94, N 2. - P.107-112.

8. Лоудон Р. Квантовая теория света. - М., 1976. - 488 с.

9. Брытов И.А., Гриценко В.А. и др. Электронная структура нитрида кремния переменного состава // Нитриды: методы получения, свойства и области применения: Тез.докл.5-го Всесовзного семинара. - Рига, 1984. - С.49-50.

10. Robertson J., Powell M.I. Gap States in Silicon Nitride // Appl.Phys.Lett. - 1984. - Vol.44, N 4. - P.415-417.

Статья поступила 29 мая 1987 года.

УДК 643.53

ВЛИЯНИЕ ТЕРМООБРАБОТКИ НА ПАРАМАГНИТНОЕ ПОГЛОЩЕНИЕ КВАРЦЕВЫХ СТЕКОЛ

А.В.Шендрик

НИИ физики твердого тела ШГУ им. Петра Стучки

Тепловая история кварцевых стекол, наплавленных электротермическим способом, в значительной степени определяет многие их важнейшие эксплуатационные характеристики, в том числе вязкость [1] и потемнение в процессе термической обработки [2]. В работе [3] установлено, что после наплавления особо чистого дисксида кремния в графитовом тигле в стекле наряду с окрашиванием наблядается парамагнитное поглощение. Спектр ЭПР представляет широкур линию, появление которой обусловлено образованием кислородных парамагнитных центров типа 0⁷/₂. Образование кислородных центров отражает тот факт, что при наплавлении кварцевого стекла происходит термическая диссоциация диоксида кремния и общее содержание кислорода, увязанного в сетке кварцевого стекла, становится меньше стехиометрического. Чтобы подчеркнуть это, формулу для кварцевых стекол, синтезироранных в сильно восстановительных условиях, записывают в виде SiO_{2-x}, где х порядка 10⁻³ мол.% [4].

В настоящей работе предлагаются результаты исследования влияния предварительной термической обработки на спектры ЭПР кварцевых стекол, наплавленных электротермическим способом в вакууме и в атмосфере водорода. Изотермический отжиг образцов кварцевых стекол размером 2х2х20 мм проводился в силитовой печи при температуре 1200 °C в течение 8 часов. Для исключения поверхностных эффектов образцы стекол после термообработки промывались в плавиковой кислоте.

Измерение спектров ЭПР проводилось радиоспектрометром трехсантиметрового диапазона типа РЭ-I307 при комнатной температуре и при температуре жидкого азота. Магнитное поле калибровалось с помощью измерителя магнитной индукции типа Ш 1-9, частота генератора СВЧ измерялась частотомером ЧЗ-54 с преобразователем частоты ЯЗЧ-43.

Кварцевые стекла, наплавленные электротермическим способом в атмосфере водорода, представляют собой особую группу стекол. По своим спектральным характеристикам они во многом сходны и со стеклами, наплавленными в вакууме в электрических печах, и с газоплавленными кварцевыми стеклами. Так же, как у газоплавленных стекол, у них в инфракрасном спектре поглощения наблюдается интенсивная полоса в районе 2,73 мкм. Однако характерной особенностью этих стекол является то, что в процессе термообработки на воздухе при температурах выше 1100 °C указанная полоса поглощения может быть удалена полностью [5].

Проведенные исследования показали, что наиболее интенсивное разрушение полосы в районе 2,73 мкм происходит при температурах отжига 1100-1200 °С. Изотермический отжиг исследованных образцов проводился при этих температурах в течение шести часов.

Исходные образцы исследованных кварцевых стекол парамагнитных центров не седернат. В спектрах ЭПР термообрабутануух образцов регистрируются сигналы парамагнитного ноглощения. На рисунке представлены спектра ЭПГ термообработан-



Р и с. Спектры ЭПР образцов изарцевого стеила, наплавленных эдектротермическим способом при различных давлениях водорода.

а - 400-700 Па; 6 - 5,0 кПа; в - в вакууме. Спектры а и б получены после термообработки на воздухе при 1200 С в течение 8 часов. Спектр в получен после термообработки на воздухе при 1200 С в течение 24 часов. ных образцов, наплавленных в вакууме и при различных давлениях водорода. Интенсивность сигналов ЭПР в процессе термообработки растет, достигая максимума при полном разрушении полосы поглощения в районе 2,73 мкм, которая связана с наличием в кварцевых стеклах гидроксильных групп. На некоторых образцах исследованных кварцевых стекол концентрация термически индуцированных парамагнитных центров достигает 10¹⁸-10¹⁹ см⁻³.

В образцах кварцевых стекол, наплавленных при невысоких давлениях водорода (400-700 Па), после термообработки в спектрах ЭПР наблюдается сигнал парамагнитного поглошения со слабо выраженной аксиальной анизотропией и g. = 2,067 (см.рис., спектр а), а в образцах, наплавленных при давлении водорода 5.0 кПа и выше, после термообработки в спектрах ЭПР сигнал с хорошо выраженной аксиальной ани-DEPNCTDNDVETCR зотропией и с g, = 2,31 и g, = 1,95 (см.рис., спектр б). Близкий по форме спектр ЭПР можно получить после термообработки кварцевых стекол, наплавленных электротермическим способом в вакууме. После изотермической выдержки при температуре 1200 °С в течение 20-30 часов у таких стекол наблюдается слабое желто-коричневое окрашивание и в спектре ЭПР регистрируется аксиально-симметричный сигнал с g. = 2,24 и g. = = 1,97 (см.рис., спектр в).

При облучении термообработанных образцов гамма-источником Co⁶⁰ при комнатной температуре сигналы в спектрах СПР, приведенных на рисунке, ведут себя совершенно по-разному. После интегральной дозы 10⁹ Р сигнал в спектре ЭПР, приведенном на рисунке (спектр а), исчезает полностью, интенсивность сигнала в спектре б практически не меняется, а интенсивность сигнала в спектре в падает примерно на порядок. После гамма-облучения термообработанных стекол наряду с сигналами в спектрах, приведенных на рисунке, в спектрах ЭПР регистрируются обычные для кварцевых стекол радиационные парамагнитные центры [5]. Все сигналы в спектрах ЭПР, приведенных на рисунке, исчезают из спектров после термической обработки образцов в водороде. При этом наблюдается частичное восстановление интенсивности полосы поглощения в районе 2,73 мкм. При последующей термообработке эту полосу можно вновь убрать.

Полученные нами экспериментальные данные показывают, что в результате термообработки кварцевых стекол, наплавленных электротермическим методом в вакууме и в атмосфере водорода, в них образуются паремагнитные центры. Концентрация центров и форма спектров ЭПР зависят как от температуры, при которой производится изотермическая выдержка, так и от давления водорода при синтезе стекол. Анализ экспериментальных данных по исследованию кислородных парамагнитных центров в различных матрицах [6] показывает, что наблядаемые в термообработанных кварцевых стеклах парамагнитные центры обусловлены кислородом. В стеклах, наплавленных при различных давлениях водорода, в процессе термообработки образуются ионы 0_2^- . Аналогичные сигналы ионов 0_2^- необлученных образцов кварцевых стекол были зарегистрированы в спектрах ЭПР авторами работы [3].

Для парамагнитных центров кислорода, регистрируемых методом ЭШР, в различных неорганических матрицах компоненты g_{xx} и g_{yy} обычно мало отличаются. Небольшое отклонение g₁ от чисто спинового значения обусловлено неполным погашением орбитального момента. Положительное отклонение g₁ от чисто спинового значения определяется степеные локализации неспаренного электрона на разрыхляющем π^* -уровне атома кислорода [6].

Образование в процессе термообработки кислородных парамагнитных центров можно представить как результат разрушения гидроксильных групп. Действительно, большая энергия активации диффузии атома кислорода в кварцевом стекле (в интервале температур 925-1225 °С - 71,2 ккал/моль [7]) по сравнению с энергиями активации диффузии молекулярного водорода (в интервале температур 600-1000 °С - 15,8 ккал/моль [4]) или гидроксильной группы ОН (в интервале температур 700-I200 ⁰C - I7,3 ккал/моль [8]) способствует тому, что избыточные атомы кислорода в процессе термообработки не успевают выйти из объема стекла. Этот механизм качественно объясняет образование кислородных центров в процессе термической обработки кварцевых стекол, наплавленных в сильно восстановительных условиях. Частичное восстановление интенсивности полосы поглощения в районе 2,73 мкм свидетельствует о том, что часть гидроксильных групп в процессе термообработки уходит из объема стекла.

Водород в сетке кварцевых стекол может находиться. по крайной моро, в трех различных формах: молекулярный водород, метастабильные и стабильные гидроксильные группы. Было показано [5]. что стабильные гидроксильные группы не могут быть удалены из парофазных кварцевых стекол III типа даже после переплавления стекла в электрической печи в вакууме при температуре 1800 °С. В то же время метастабильные группы удаляются из объема стекла уже в процессе изотермической выдержки образцов на воздухе при температурах выше 900 °С. Общая концентрация гидроксильных групп в различных кварцевых стеклах III типа может сильно меняться от образца к образцу, но концентрация метастабильных гидроксильных групп в них незначительна. В то же время в кварцевых стеклах, наплавленных электротермическим способом в атмосфере водорода, концентрация гидроксильных групп может быть близка к содержанию в парофазных кварцевых стеклах III типа, но в них практически все гидроксильные группы являются метастабильными. Газоплавленные кварцевые стекла II типа занимают промежуточное положение, поскольку при термообработке часть гидроксильных групп из них может быть удалена. В спекстрах ЭПР таких стекол после термообработки наблюдаются сигналы, аналогичные приведенным на рисунке, но значительно меньшей интенсивности.

Различие в характере вхождения гидроксильных групп в сетку кварцевых стекол объясняется в работе [5] различной степенью проплавленности разных типов стекол. Однако учитывая экспериментальные данные, полученные нами, различие в характере вхождения гидроксильных групп можно объяснить тем, что в процессе наплавления кварцевого стекла водород образует гидроксильные группы с атомами кислорода, занимающими различные структурные положения. Стабильные гидроксильные группы образуются за счет присоединения атома водорода к концевым немостиковым атомам кислорода. Гидроксильные группы, связанные непосредственно с кремнием, являются стабильными и не удаляются из объема стекла в процессе его термической обработки.

Метастабильные гидроксильные группы образуются присоединением водорода к междоузельным атомам кислорода, растворенным в сетке стекла, которые образуются при наплавлении в результате термической диссоциации диоксида кремния. В процессе термообработки такие гидроксильные группы разрушаются, водород выходит из объема стекла, и в спектрах ЭПР регистрируются кислородные парамагнитные центры. При последующей обработке таких стекол в атмосфере водорода гидроксильные группы можно частично восстановить.

Выводы

I. В процессе изотермической выдержки образцов кварцевого стекла, наплавленного электротермическим способом в вакууме и в атмосфере водорода, в них образуются кислородные парамагнитные центры. Концентрация центров и форма спектров ЭПР зависят как от температуры, при которой производится изотермическая выдержка, так и от давления водорода при синтезе стекол.

2. Кислородные парамагнитные центры образуются в результате разрушения метастабильных гидроксильных групп, в которых атом водорода присоединен к междоузельному атому кислорода, возникающему вследствие термической диссоциации диоксида кремния в процессе наплавления кварцевого стекла. Стабильные гидроксильные группы, которые не разрушаются при термообработке кварцевых стемол, связаны с водородом, локализованным около концевых немостиковых атомов кислорода.

- 161 -

ЛИТЕРАТУРА

I. Леко В.К., Мещерякова Е.В. Исследование особенностей влияния окислительно-восстановительных условий плавки на вязкость электронаплавленных кварцевых стекол // Физ.и хим.стекла. - 1975. - Т.І. - С.264-271.

2. Леко В.К., Степанова А.И. Исследование термического потемнения электронаплавленных кварцевых стекол // Оптикомехан. промышленность. - 1973. - № 3. - С.44-46.

3. Толькин В.А., Сидоров Т.А., Янчевская Е.А. Отклонение от стехиометрии и междоузельные парамагнитные ионы 07 в кварцевом стекле // Изв.АН СССР. Неорган.материалы. -1973. - Т.9. - С.466-469.

4. Bell T., Hetherington G., Jack K.H. Water in Vitreous Silica. P.2: Some Aspects of Hydrogen-Water-Silica Equilibria // Phys.Chem.Glass. - 1962. - Vol.3. - P.141-146.

5. Васильев Б.А., Шендрик А.В., Юдин Д.М. Термическая обработка стеклообразного кремцезема и ее влияние на оптические спектры и спектры ЭПР // Физика и химия стеклообразующих систем. - Рига, 1976. - С.56-63.

6. Lunsford J.H. ESR of Adsorbed Oxygen Species // Catalys.Rev. - 1973. - Vol.8. - P.135-157.

7. Sucov E.E. Diffusion of Oxygen in Vitreous Silica // J.Amer.Ceram.Soc. - 1963. - Vol.46. - P.14-20.

8. Roberts G.J., Roberts J.P. An Oxygen Tracer Investigation of the Diffusion of "Water" in Silica Glass // Phys. Chem.Glass. - 1966. - Vol.7. - P.82-89.

Статья поступила 16 июня 1987 года.

УДК 537.635:666

0 ПАРАМАГНЕТИЗМЕ СОЕСТВЕННЫХ ЦЕНТРОВ ОКРАСКИ НАТРИЕВО-СИЛИНАТНОГО СТЕКЛА

М.А.Элертс

Физико-математический факультот ЛГУ им. Петра Стучки

Известно, что воздействие ионизирующего излучения на щелочно-силикатные стекла приводит к образованию парамагнитных радиационных центров [I-II]. В указанных стеклах обнаружены как дырочные парамагнитные радиационные центры двух типов - HC₁ и HC₂ (по номенклатуре [I0]), так и электронный центр [I2]. Было предложено несколько моделей этих парамагнитных радиационных центров [2,3,5,8-12].

Ссылаясь на качественную корреляцию интенсивностей сигналов ЭПР НС, НС, и полос наведенного поглощения дырочных центров окраски Н, и Н, некоторыя авторы [3,4,6,12] приписывают эти полосы указанным парамагнитным центрам. Однако ни в одной из перечисленных работ не приводятся никакие кривые, свидетельствующие о количественной корреляции интенсивностей спектров ЭШР и наведенного поглощения. Только в [6] приведены спектры ЭПР и наведенного поглощения стекда Na₂O·3SiO₂ с различным содержанием воды (до 17 мас.%) после облучения рентгеновскими лучами, которые иллюстрируют влияние содержания воды на интенсивность полос наведенного поглощения и ЭПР дырочных центров. В спектре ЭПР этого стекла проявляются сигнал только от парамагнитного радиационного центра НС2, характерный для стекол с большим содержанием шелочного металла. Однако в спектрах наведенного поглощения, кроме полосы поглощения центров окраски Н; (2,0 оВ), приписываемой парамагнитному радиационному центру. НС, явно присутструет и полоса поглощения центров окраски Н₂⁺ (2,7 эВ), приписываемая парамагнитному центру HC₁, хотя в спектре ЭПР сигнал от этого центра отсутствует. Кроме того, в [10] указано, что, нагревая стекло до 420 К, парамагнитный радиационный центр HC₂ можно перевести в HC₁, характерный для малощелочных стекол. Однако термообесцвечивание в дироком интевале температур показывает, что перераспределения интенсивностей полос дырочных центров окраски не происходит и эти полосы уменьшаются пропорционально [13]. Следует указать и на противоречия в работах [3,4,12] и [6] по поводу приписания полос наведенного поглощения разным дырочным парамагнитным рациационным центрам.

Нельзя исключить возможность того, что перечисленные центры окраски, имеющие полосы поглощения в видимой и УФобластях, не парамагнитны. В таком случає уменьшение поглощения центров окраски в том же температурном интервале, в котором распадаются парамагнитные радиационные центры, может быть обусловлено том, что рекомбинация термически освобожденных электронов или дырок должна вызвать уменьшение концентрации центров противоположного знака.

Для разрешения перечисленных проблем, очевидно, требуется применять методы, позволяющие исследовать магнитные свойства центров в их полосах оптического поглощения. Одним из таких методов является метод магнитного циркулярного дихроизма (МЩ). Теоретические основы этого метода изложены в [14-18]. Там же показано и преимущество МЩД перед другими проявлениями магнитооптической активности вещества, например, фарадеевским вращением плоскости поляризации света. Преимущество МЩД заключается в более узкой спектральной области проявления эффекта, ограниченной самой полосой оптического поглощения центра, что во многих случаях исключает наложение поглощения от нескольких центров.

Для рассматриваемого случая поиска соответствия паре с магнитных радиационных центров и полос оптического цоглощения центра окраски можно показать, что парамагнитные центры должны давать сягнал МЩ в спектральной области своих полбе оптического поглощения. Как известно, явление ЭПР можно наблюдать только в том сдучае, если наложение магнитного поля на исследуемый центр вызывает эффект Зеемана расщепление основного состояния на энергетические неравноценные подуровни. В случае только одного неспаренного электрона один подуровень соответствует ориентации спина электрона параллельно внешнему магнитному полю, другой - антипараллельно. Явление МШ наблюдается в циркулярно поляризованном свете, у которого направление распространения параллельно силовым линиям магнитного поля (векторы KIIH) [14]. При переходе на возбужденный уровень по правилу отбора $\Delta M = \pm I$ (где M - квантовое число проекции подного магнитного момента центра на направление Н) изменение квантового числа $\Delta M = +I$ происходит при поглощении кванта света одной круговой поляризации (6 *) с одного подуровня, а переход с АМ = - I может произойти только при поглошении кванта другой круговой поляризации (б) [14]. Можно предположить, что форму полосы поглощения описывает контур Гаусса[14]

$$D(hv) = D^{(0)} \exp\left(\frac{-4\ln 2(hv - W)^2}{U^2}\right),$$
 (1)

где V - текущая частота, W - положение максимума полосы поглощения, U - ширина полосы на половине высоты, а

 $D^{(0)} = \delta n^{(0)} l$, (2)

I - толщина образца, б - сечение поглощения одного центра, п⁽⁰⁾ - концентрация центров на основном уровне. В отсутствие магнитного поля основной уровень энергетически вырожден и заселенности подуровней одинаковы. В магнитном поле из-за энергетической неэквивалентности подуровней их заселенности отличаются [15]

$$n(M) = \frac{n^{(0)} \exp\left(-\frac{g\beta M H_z}{2kT}\right)}{1 + \exp\left(-\frac{g\beta M H_z}{2kT}\right)},$$
 (3)

где n(M) - заселенность подуровня с квантовым числом M в магнитном поле, $n^{(0)}$ - заселенность подуровня в отсутствие поля, g - g - ϕ актор парамагнитного центра, β - магнетон Бора. Разница заселенностей расщепленных подуровней основного состояния являєтся причиной различий в интенсивностях поглощения света, ц. ркулярно поляризованного в противоположных направлениях. Иначе говоря, $D_{+} \neq D_{-}$, так как различаются n(M) при различных M. Поэтому в спектре МЦД в области полосы поглощения (I) наблюдается сигнал, пропорциональный напряженности магнитного поля. Такого типа вклад в сигнал МЦД от расщепления основного состояния обычно называется парамагнитным членом (или членом С) МЦД [I6]. Форма полосы МЦД такого типа совпадает с формой полосы поглощения (I), так как сдвиг по оси энергий максимумов полос поглощения W₊ и W₋ (I) незначителен - несколько обратных сантиметров при реально достигаемых значениях H.

Расщепление верхних возбужденных уровней, т.е. появление диамагнитного члена А в сигнале МЦД может только усилить эффект, при этом появляется характерная S-образная форма кривой МЦЦ.

С целью обнаружения новых аргументов в пользу связи между оптическими центрами окраски и парамагнитными радиационными центрами или опровержения такой связи были предприняты исследования спектров МЩД собственных центров окраски неактивированных и активированных ионами Tb^{3*}, Eu^{2*}, Eu^{3*} стекол в диапазоне 1,8-4,1 эВ. Стекла состава Na₂ 0·3SiO₂ синтезировались в восстановительных и в окислительных условиях.

Спектры МЩ были записаны на установке, описанной в [19]. После записи спектров МЩ необлученных стекол образцы, укрепленные в держателе из магнитооптического криостата, облучались при комнатной температуре. Затем облученные образцы погружались в жидкий гелий в магнитооптическом криостате. В некоторых экспериментах образцы облучались в криостате.

Спектрально-селективным УФ-облучением в активирован- с ных стеклах создавались только дырочные или только электронные центры окраски [20,21], а в неактивированных стеклах – центры окраски обоих знаков. В спектрах МЩД были обнаружены полоса, расположенные в спектральной области полос f-d поглощения парамагнитных ионов-активаторов как исходно существующих в стекле, так и полученных путем их перезарядки [22, 23,24]. Спектры ДЦД имели интенсивность сигнала (разность

оптических плотностей) ΔD в пределах от 5·10⁻⁴ до I·10⁻¹. В отличие от этого в неактивированных стеклах, синтезированных в разных окислительно-восстановительных условиях, и в необлученных, и в облученных полосы МЦА, превышающие предел чувствительности установки ΔD ≈ 5·10⁻⁵, не были обнаружены. В облученных активированных стеклах сигналы МЦА в области поглощения собственных электронных и дырочных центров окраски тоже не были обнаружены.

В [20,21] показано, что сечение поглощения центров окраски и полос f-d редкоземельных ионов одного порядка, а концентрации центров окраски и перезаряженных ионов активатора равны. Это означает, что сигналы МЦЦ парамагнитных центров окраски должны регистрироваться в наших условиях, постольку поскольку регистрируются сигналы от перезаряженных редкоземельных ионов.

Попытаемся оценить интенсивность сигнала МЦА, которую в этом случае должны были бы иметь центры окраски в своих полосах поглощения. Если примем для дырочных центров окраски H₂⁺ или H₃⁺ одну из моделей парамагнитных радиационных центров [2,3,5,8-12], то центр будет иметь один неспаренный спин. В таком случае ориентация спина может быть параллельна или антипараллельна магнитному полю. Тогда, при пренебрежении расдеплением верхних уровней, сигнал МЦД определяется расщеплением основного уровня на два подуровня. При этом из экспериментов ЭПР известен g-фактор дырочных парамагнитных радиационных центров: g = 2,01.

Мерой сигнала кругового дихроизма ΔD по определению являются разность оптических плотностей дихроичного вещества для света, поляризованного по правому кругу D⁻ и по левому D⁺:

$$\Delta D = D^{+} - D^{-}, \qquad (4)$$

(5)

Подставляя (2), получаем

 $\Delta D = 16(n_{+} - n_{-}),$

- 166 -

где n_{+} и n_{-} - концентрации центров на соответствующих подуровнях расщепленного основного уровня. Вместо n_{+} и n_{-} можно подставить (3) при M = $\pm 1/2$. После преобразования по-

$$\Delta D = D \frac{\exp\left(-\frac{g\beta H_z}{4 kT}\right) - \exp\left(\frac{g\beta H_z}{4 kT}\right)}{\exp\left(-\frac{g\beta H_z}{4 kT}\right) + \exp\left(\frac{g\beta H_z}{4 kT}\right)}.$$
 (6)

Подставляя численные значения g = 2,01; $\beta = 9,274 \cdot 10^{-24} \text{ A} \cdot \text{m}^2$; H = I Tл - относительно небольшая величина полн по сравнению с применяемым в магнитооптике величинами полей - получаем

$$\Delta D = D \frac{e^{0,08} - e^{-0,08}}{e^{0,08} + e^{-0,08}} = 0,08D.$$

В экспериментах наблюдалась оптическая плотность наведенного поглощения в полосах поглощения собственных центров окраски порядка $1 \cdot 10^{-2} < D < 1 \cdot 10^{-1}$. В таком случае парамагнитные собственные центры окраски должны были бы обнаруживать сигнал МЩ $1 \cdot 10^{-3} < \Delta D < 1 \cdot 10^{-2}$. Однако во всех исследованных стеклах состава $Na_2 0 \cdot 3SiO_2$ в спектральном диапазоне 1,8-4,1 оВ (300-650 нм), в котором поглощают центры окраски $E_2^-, H_3^+, H_2^+, H_4^+$, сигналы МЩ интенсивности более $\Delta D = 5 \cdot 10^{-5}$ отсутствуют. Следовательно, перечисленные собственные центры окраски не парамагнитны (не имеют неспаренных электронов) и обнаруженные в [6,10,25] парамагнитные радиационные центры не обладают полосами поглощения в видимой области спектра. Так как использованная установка не позволяла исследовать спектры МЩД при $\lambda < 260$ нм, то остается открытым вопроз о парамагнетизме центров окраски E_4^- .

Полученные результать указывают на то, что, кроме парамагнитных центров, модели которых описаны в [6,10,25], существуют и более сложные, неэлементарные собственные центры окраски. В теоретической работе [26] было показано, что в аморфных полупроводниках электроным и дыркам энергетически выгодно автолокализоваться попарно. Возможно, что и собственные оптические центры окраски стекла содержат 2 электрона или дырки. Таким образом, в неактивированных облученных натриевосиликатных стеклах этсутствуют полосы МЦД в видимой и бликней УФ-областях спектра. Поэтому можно выдвинуть предположение, что центры окраски, обусловливающие полосы оптического наведенного поглощения в видимой области в стекле No₂O-3SiO₂ не могут описываться моделями, предложенными для парамагнитных центров в [6,10,25]; эти центры окраски не парамагнитны как в неактивированном, так и в активированном стекле.

В противоположном случае – если все-таки допустить тождественность центров окраски H_2^* и H_2^* и парамагнитных радиационных центров HC₁ и HC₂ - следует найти сбъяснение факту отсутствия полос MUД у этих центров окраски.

ЛИТЕРАТУРА

I. Бебих Л.Г., Корниенко Л.С., Литвин Б.Н., Рыбалтовский А.О., Тихомиров В.А. Радиационные парамагнитные центры в стеклообразном и кристаллическом ультрафосфате лантана // Физ.и хим.стекла. - 1984. - Т.10, # 2. - С.139-144.

2. Griscom D.L., Friebele B.J., Long K.J., Pleming J.W. Fundamental Defect Centers in Glass: Electron Spin Resonance and Optical Absorption Studies of Irradiated Phosphorusdoped Silica Glass and Optical Pibers // J.Appl.Phys. - 1983. -Vol.54, N 7. - P.3743-3762.

3. Бреховских С.М., Викторова D.H., Телькин В.А. Влияние окислов щелочноземельных элиментов на оптический и ЭПР спектры облученного щелочно-силикатного стокла // Изв. АН СССР. Неорган.материалы. - 1972. - Т.8, № 9. - С.1659-1664.

4. Бреховских С.М., Тюлькин В.А. Радиационные центры парамагнитного и оптического поглощения в лантаносодержащих силикатных стеклах // Ж.прикл.спектроскопии. - 1973. -Т.18, # 1. - С.111-116.

5. Образцова Е.В., Лущенко В.П., Кузьмин И.И. Оптическое и парамагнитное поглощение в облученных электронами калиевобариевосиликатных стеклах // Физ.и хим.стекла. -1980. - Т.6, № 3. - С.344-345.

 Molf A.A., Friebele E.J., Griscom D.L., Acccella J., Tomozawa M. Radiation Induced Defects in Glasses with High Water Content // J.Non-Cryst.Solids. - 1983. - Vol.56, N 1-3.-P.349-354. 7. Карапетян Г.О., Юдин Д.М. Изучение действия ионизующей радиации на стекле системы No₂O·E₂O₃·SiO₂ методом электронного парамагнитного резонанса // Физ.твердого тела. -1962. - Т.4, № 10. - С.2647-2655.

8. Замотринская Е.А., Торгашинова Л.А., Ануфриенко В.Ф. О природе "дирочных" центров в облученных щелочно-силикатных стеклах // Изв.АН СССР. Неорган.материалы. - 1972. - Т.8, # 6. - С.1136-1140.

9. Kordas G., Camara B., Oel H.J. Electron Spin Resonance Studies of Radiation Damage in Silicate Glasses // J.Non-Cryst.Solids. - 1982. - Vol.50, N 1. - P.79-95.

10. Griscom D.L. Electron Spin Resonance Studies of Trapped Hole Centers in Irradiated Alkali Silicate Glasses: a Critical Comment on Current Models for HC, and HC, // J. Non-Cryst.Solids. - 1984. - Vol.64, N 1/2. - P.229-247.

11. Cases R., Griscom D.L. On the Structure of Defect Centers in g -Irradiated Alkali Silicate Glasses // Nuclear Instruments and Methods in Physics Research. - 1984. -Vol.Bl, N 2/3. - P.503-510.

12. Бреховских С.М. Радиационные эффекты, их связь с матрицей и дефектами структуры стекла // Физ.и хим.стекла. -1975. - Т.I., В 6. - С.484-489.

13. Глебов Л.Е., Канунников Л.А., Толстой М.Н., Шехмаметьев Р.И. Высокотемпературная термоломинесценция стекла состава Nu₂O·3SiO₂ // Физ.и хим.стекла. - 1978. - Т.4, # 2. -C.185-187.

14. Старостин Н.В., Феофилов П.П. Магнитная циркудярная анизотропия в кристаллах // Успехи физ.наук. - 1969. -Т.97. № 4. - С.621-655.

15. Букингем А., Стефенс П. Магнитная оптическая активность // Дисперсия оптического вращения и круговой дихроизм в органической химии. - М., 1970. - С.399-428.

16. Бадоз Ж. Оптическая активность, индуцированная магнитнам полем // Дисперсия оптического вращения и круговой дихроизм в органической химии. - К., 1:70. - С.388-398.

17. Запасский В.С., Старостин Н.В. Магнитооптические исследования f-d-переходов иона Yb^{2*} в красторлах типа флюорита // Оптика и спектроскопия. - 1972. - Т.32, № 6. -С.1245-1247.

6

18. Запасския В.С., Феофилов П.П. Развитие маснитооптич ской поляризациенной спектроскопии кристаллов // Спектроскопия кристаллов. - Л., 1978. - С.80-91. 19. Карисс Я.Э., Озолс D.Я., Пржевуский А.К., Чугунов Л.А., Элертс М.А. Установка для измерения спектров магнитного кругового дихроззма // Приборы и техн. эксперимента. -1983. - № 2. - С.186-188.

20. Арбузов В.И., Толстой М.Н., Элертс М.А. Влияние тербия на образование центров окраски в стекле Na₂0.3Si O₂ под действием УФ-излучения // Физ.и хим.стекла. - 1985. -Т.II, № 4. - С.461-471.

3. 21. Арбузов В.М., Толстой М.Н., Элертс М.А. Влияние Еu³ на образование центров окраски в стекле состава Na₂O·3SiO₂под воздействием УФ-излучения // Физ.и хим.стекла. - 1985. - Т.II, # 5. - С.547-555.

22. Арбузов В.И., Озолс D.Я., Толстой М.Н., Элертс М.А. Исследование парамагнетизма собственных и примесных центров окраски в натриево-силикатном стекле методом магнитного циркулярного дихроизма // Физ.и хим.стекла. - 1986. - Т.12, # 5. - С.608-611.

23. Арбузов В.И., Толстой М.Н., Элертс М.А. Абсолютные характеристики центров окраски в стекле Na₂O·3Si O₂ // Изв.АН СССР. Сер.физ. - 1986. - Т.50, № 3. - С.551-555.

24. Арбузов В.И., Разбен Э.Л., Элертс М.А. Исследование парамагнетизма радиационных и примесных центров окраски в стеклах методом МШИ // Оптические и спектральные свойства стекол: Тез.докл. УІ симпозиума.-Рига, 1986. - С.17.

25. Бреховских С.М., Викторова D.H., Ланда Л.М. Радиационные эффекты в стеклах. - М., 1982. - 182 с.

26. Клингер М.И. Автолокализованные состояния электронов и дырок // Успехи физ.наук. - 1985. - Т.146, № 1. -С.105-142.

Статья поступила З июня 1987 года.

ПРОЦЕССИ

УДК 548:539.12.04

KOPOTKORNBYWEE ONTWYECKOE NOFNOWSHUE B KBAPLE

А.Э.Алукер, В.В.Гаврилов, Р.Г.Дейч, Г.С.Думбадзе, А.М.Ситдиков Институт физики АН Латвийской ССР

Как известно, импульсные методы исследования в настоящее время играют большую роль в изучении первичных собственных дефектов в кварце и механизмов их создания ионизирующими издучениями. Достаточно указать на работы последних лот [I-4]. Применение метода абсорбционной спектроскопии с временным разрешениюм при возбуждении наносекундными импульсами электронов, особенно в сочетании с исследованием изменения объема [2,4], позволило получить большой объем информации о радиационном дефектообразование короткоживущих френкелевских пар дефектов в диоксиде кремлия. Нообходимо отметить, однако, что основное внимание исследователей было сосредоточено на изучении наводенного оптического поглощения в коротковолновой области спектра (4,0-6,0 эВ).

Целью проведенного эксперимента было изучение споктров наведенного импульсом электронов сптического поглощении кристаллического и стеклообразного SiO₂ в длинноволновой области спектра (1,5-4,5 вВ) в широком интервале температур више гелиевых.

Эксперимент

Исследовались образцы кристаллического SiO, высокой чистоты и стеклообразного SiO, III типа. Образцы размером 10x5x2 мм помещались в гелиевый криостат и подвергались воздействию одиночных импульсов сильноточного ускорителя электронов (длительность импульса тока на полувысоте 5 нс, плотность тока в импульсе 100 А/см2, максимальная энергия электронов 300 коВ). Импульс возбуждения создавал в образце концентрацию электронно-дырочных пар N≈10¹⁹ см⁻³. Зондирующий свот ксеноновой лампы, работающей в режиме дежурной дуги. проходил через образец под малым (~70) углом к грани, подверженной облучению, и, испытывая полное внутреннее отражение от нее, попадал на систему регистрации, состоящую из монохроматора МДР-2, фотоэлектронного умножителя ЭЛУ-18ФМ и скоростного осциллографа С7-19. Временное разрешение измерительного тракта I нс. Чувствительность измерения наведенного поглощения составляла ~0,1 см-1.

На рис. I-З представлены спектры наведенного поглощения в стеклообразном SiO₂ при различных температурах. В спектрах присутствуют полосы поглощения с максимумами при 2,0 зВ и в области 4,0-4,5 зВ. При низких температурах за I мкс (см.рис.I и 2) спектры заметно релаксируют. Релаксация поглощения в области 4,0-4,5 зВ при I2 К происходит быстрее, нежели в области 2,0 зВ, что обусловлено значительным вкладом компонентов спада с $\tau \sim I00$ нс в области 4,0-4,5 зВ (200 нс при 4,28 зВ, 300 нс при 4,13 зВ). Полоса в области 2,0 зВ релаксирует в основном со временем 5 мкс. В точке 2,5 зВ присутствует быстрая компонента с $\tau \approx I30$ нс. Это указывает на сложный характер полосы поглощения, что и проявляется на рис.I (см.кривую 2).

Спектр поглощения при 80 К (см. рис. 2) отличается от спектра при 12 К отсутствием в области 4,0-4,5 оВ дублетной структуры. Амплитуда поглощения в отой области падает при 80 К на 30%, а в области 2,0 оВ остается примерно такой же. Как в области 4,0-4,5 оВ, так и в области 2,0 оВ основной



Рис. I. Спектр наведенного оптического поглощения стеклообразного SiO₂ при 20 К.

Кривая I - через 5 нс после начала импульса облучения кривая 2 - через I мкс; на врезке - релаксация поглощения точке спектра 2,1 эВ.

вклад в релаксацию вносят компоненты с $\tau \approx IC$ мкс. Небольшой (~10%) вклад в спад поглощения после окончания импульса розбуждения вносят компоненты с τ ~100 нс (320 нс при 4;20 зВ, 200 нс при 2,14 зВ).

- 173 -

- 174 -



Рис. 2. Спектр наведенного оптического поглощения стеклообразного SiO₂ при 80 К.

Кривая I - 5 нс, 2 - 1 мкс; на врозке - релаксация поглощения в точке спектра 2,1 оВ.

При комнатной температуре скорость релаксации спектра наведенного поглощения увеличивается. В области E <3,5 оВ нам не удалось зарегистрировать наведенное поглощение. В коротковолновой области (рис.3) впледяются две полоси - с максимумом 4,5 оВ (основной компонент релаксации с $\pi \approx 140$ нс) и быстро релагсирующая полоса с максимумом в районе 4,0 оВ ($\pi \approx 80$ нс). Амплитуда поглощения в районе 4,5 оВ при 300 К приблизительно в 4 раза меньше, нежели при 12 К.

В спэктре наведенного поглощения кристаллического нварца при 60 К (рис.4) в области 1,5-3,5 эВ основной компонент





Рис. 3. Спектр наведенного оптического поглощения слеклоосразного SiO₂ при 293 К.

Кривая I - 5 нс, 2 - 100 нс; на врезке - релаксация поглощения в точке спектра 4,4 эВ.

релаксации имеет $\tau \approx 70$ нс. Причем амплитуда этого компонента, как видно из рис.4, растет с уменьшением Е. В спектральной области 3,5-4,5 эВ скорость релаксации значительно меньше – спад происходит за время ~I мс.

При температуре 300 К в спектре поглощения кристаллического SiO₂ наблюдаются полосы с максимумами при 4,8 вВ и в районе 4,0 вБ. В компонентах с $\pi \approx 20$ нс спадает около 90% амплитуды наведенного импульсом возбуждения оптического поглощения.



Рис. 4. Спектр наведенного оптического поглощения кристаллического SiO₂ при 80 К.

Кримая I - 5 нс, 2 - 300 нс; на врезке - релаксация поглощения в точке спектра 2,0 зВ.

Обсуждение

Остановимся на некоторых найболее существенных из полученных экспериментальных результатьх.

Согласно [5], полоса поглощения при 2,0 оВ в стеклооразном SiO₂ обусловлена центром номостикового атома кислорода и наблюдается в облученных нейтронамк и гамма-лучами образцах. Как видно из рис.1-3, в условиях нашего эксперимента полоса при 2,0 зв нестабильна и наблюдается лишь при низких температурах. Отсутсть о полоси в спектре, измеренном при 300 К, объясняется, по-видимому, тем, что при высокой температуре время жизни полосы значительно меньше длительности возбужаващего импульса. Интересным, на наш взгляд. является следующий факт: повышение температуры от 12 до 80 К не приводит к увеличению скорости релаксации полосы при 2.0 эВ (см.рис. 1 и 2). Так как немостиковый атом кислорода. является одним из компонентов френкелевской пары [5], то спад полосы поглощения при 2,0 эВ можно объяснить "захлопыванием" близких пар собственных дефектов. (Другие каналы стока центров немостикового атома кислорода, приводящие к исчезновению полосы поглошения. маловероятны из-за ограниченной скорости диффузии центра при низких температурах.) Близость времени жизни френкелевских пар дефектов (немостиковый атом кислорода - трехкоординированный атом кремния) при 12 и 80 К указывает, по-видимому, на туннельный характер аннигиляции пар. Естественно, что такой процесс возможен лишь при условии создания близких пар дефектов. Такие нестабильные пары собственных дефектов могут возникать в кварце в результате подпорогового дефектообразования [2]. При повышении температуры включаются термически активированные процессы, и аннигиляция пар дефектов происходит быстрее - при 300 К время жизни пар значительно меньше I нс.

В длинноволновом участке спектра наведенного поглощения α -SiO₂ (рис.4) наблюдается широкая бесструктурная полоса поглощения. Амплитуда поглощения растет с уменьшёнием энергии Е. Кинетика релаксации поглощения в диапазоне 1,5-3,5 зВ одинакова - экспоненциальный спад с $\tau \approx 70$ ис. В [6] короткоживущее поглощение кварца при 80 К было принисано внутризсниому поглощению света на свободных носителях за ряда. В рамках такой интерпретации время релаксации поглощения представляет собой время жизни носителей заряда в зоне относитольно захвата на ловушки. Если принять для сечения захвата нейтрального центра значение $\delta \approx 10^{-16}$ см², то в рамках газокинетических представлений экспериментально наблодаемое $\tau \approx 70$ не соответствует концентрации ловушск-3-10¹⁰ см².



Рис. 5. Спектр наведенного оптического поглощения кристальнического SiO₂ при 293 К.

Кривая I - 5 нс, 2 - 100 нс; на врезке - релаксация поглощения в точке спектра 4,4 оВ.

облучении для времени жизни электронов было получено эначение IO-I4 нс. Меньшие времена жизни электронов в стеклообразном SiO₂ обусловлены, по-видимому, наличием в неупорядоченных материалах локализованных состояний, которые можно рассматривать как-ловушки для свободных носителей заряда.

При комнатной температуро в кристаллическом кварце широкополосное короткоживущее поглощение отсутствует (рис.5). Это может объясниться двуми обстоятельствами: 1) времена жизни носителей относительно захвата цъм ЗСО и существенно меньше длительности возоуждающего импульса (реакое сокращстие времени жизни может быть обусловлено наличием отталкиващего барьера у центров захвата, что приводит и температурной зависимости сечения захвата); 2) сечение внутризонного поглощения света при комнатной температуры уменьшается. В на-
стоящее время у нас нет экспериментальных данных, которые позволили бы выбрать одну из перечисленных причин.

В кристаллическом кварце в отличие от стеклообразного при температуре 80 К не наблидается полоса поглощения немостикового атома кислорода при 2,0 аВ (см.рис.2 и 4). Согласно представлениям, развиваемым в [5], в кристаллической структуре SiO₂: такой дефект стабилизироваться не может. Возможно, короткоживущее поглощение немостикового атома кислорода в кристаллическом Si θ_2 будет обнаружено при гелиевых температурах.

В стеклособразном SiO₂ мы не обнаружили эффектов, связанных с поглощением на свободных носителях заряда. Принципиальная возможность осуществления такого рода явлений в неупорядоченных веществах пока не ясна.

Авторы благодарны М.И.Самойловичу и А.Р.Силинр за предоставление обрезцов кварца, использованных в проведенных экспериментах.

ЛИТЕРАТУРА

1. Гриценко В.П., Лисицан В.М., Степанчук В.Н. Поглощение и ламинесценции кристеллического кварца при наносекундном облучении электронами // Физ.твердого тела. - 1981. -Т.23, вып.2. - С.393-396.

2. Tanlaura K., Tanaka T., Itoh N. Creation of Quesistable Lattice Defects by Election Excitation in SiO₂ // Phys.Rev.Lett. - 1963. - Vol.51, E 5. - P.423-426.

3. Гриценко Б.И., Дисицын В.М. Собственные короткоживущие дефекти в кварце // Физ.твердого тела. - 1985. - Т.27, вып.7. - С.2214-2215.

4. Tanaka T., Eshite T., Tanimura K., Itoh N. Transient Optical Absorption and Luminescence Cepters in Amorphous $SiO_2 \propto$ Induced by Electronic Excitation //Cryst.Latt.Def. and Amorph. Nat. + 1985. - Vol.11. - P.221-228.

b. Силина А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возоукления в кристаллическом и стеклообразном Si 02. -Рига, 1965. - 244 с. 6. Алукер Э.Д., Гаврилов В.В., Дейч Р.Г., Чернов С.А. Короткоживущее оптическое поглощение в кристаллическом кварце, наведенное наносекундными импульсами электронов // Физ. твердого тела. - 1985. - Т.27, вып. П. - С.3448-3450.

7. Hughes R.C. Charge Carrier Transport Phenomena in Amorphous SiO₂ : Direct Measurement of the Drift Mobility and Lifetime // Phys Rev.Lett. - 1973. - Vol.30, N 26. - P.1333-1336.

Статья поступила 5 июня 1987 года.

YAK 546.28.21+539.216.22

наинных окончаныя процесса окисления на формирование переходного слоя на границе раздела кремний - двоксид кремния

А.В.Бельский, М.Р.Ванага, В.В.Сумров Рижский НИИ микроприборов

Необходимость повышения степени интеграции и бистродействия сверхбольших интегральных схем на основе структур металя - оксид - подупроводник и снижения напримения их питания выдвигает задачу получения высококачественных пленок диоксида кремния толщиной 20-30 нм. Однако уже на стадии измерения толцины таких пленом термически выращенного SiO₂ возникая с определенные трудности, связанные [1,2] с фактом влияния неучитываемого тонкого переходного слоя на границе раздела системы пленка - подложка. Этот слой может существенно исказать результаты измерения толщины методом еллипсометрии.

В настоящей работе сообщаются результаты исследования влияния окончания процесса окисления, т.е. стандартного процесса вы рузки пластин из печи на формирование переходного слоя.

Пленки оксида кремния получались окислением от 2 до 26 минут пластин кремния п типа с удельным сопротивлением 4,5 Ом • см в смеси азота и кислорода при температуре 1000 °С и восьмиминутной выгрузке.

Измерения толщины пленок проводились при помощи одлипсометра ЛЭФ-ЗМ на длине волны $\lambda = 0,6328$ мкм при трех углах (70°, 71°, 72°). Результаты обрабатывались на ЭВМ по программам, составленным для моделей однослойной и двухслойной пленки на подложке.

Соответствие структуры Si-SiO, модели однослойной системы пленка - подложка определялось путем сравнения решения прямой эллипсометрической задачи с расчетом эллипсометрических параметров Ч. и А., однозначно характеризующих форму и ориентацию эллипса, которыя описывает конец электрического вектора и плоскости, нормальной к направлению распространения света при отражении от структуры. Первый параметр У определяется соотношением tg W=IR, I/IR, I , где R, и R, комплексные коэфряциенты отражения для компонентов, поляризованных в плоскости падения и перпендикулярно ей. Второй параметр Д равен разности между фазами этих компонентов, возникшей вследствие отражения. Расчет проводился с использованием заданных значения показателя предомления п . толщины d и показателя поглощения k, и результат сравнивался с реально полученными значениями У . А . Соответствие расчетных Ψ . Δ . d экспериментальным свидетельствовало об адекватности выбранной однослойной модели. В случае несоответствия использовалась модель двухслойной пленки на подложке с поиском на ЭВМ параметров d, d, n, n, k . За исключением пластины, окисллешейся за 26 минут, полученные структуры Si-SiO, не представляли собой одно- или двухслойные системы диэлектрика с четко выраженными границами на кремниевой подложке.

Причиной возникновения неравномерного слоя (очевидно, на границе раздела системы Si-SiO₂) могут служить как минимум два фактора. Во-первых, при достаточно большом времени выгрузки на границе раздела успевает нарасти слой оксида, свойства которого отличаются от свойств объема оксида, так как выгрузка проходят в условиях понижения температуры в атмосферу, загрязненную неконтролируемыми примесями. Во-вторых, на границе раздела может присутствовать слой, состоящий из пор, кристаллитов и, возможно, фаз $Si_x N_y$. Измерения толщины пленок термически выращенного SiO_2 могут усложняться и в случае структурных изменений, происходящих в процессе роста [3,4].

Оценим толщину слоя, который может нарасти за время выгрузки. Учтем, что скорость роста слоя оксида зависит от температуры, которая, в свою очередь, определяется положением пластины в печи, а положение пластины является функцией скорости выгрузки. Тогда, считая, что при достаточно медленном движении тонкий слой успевает прийти в термодинамическое равновесие со средей, мы можем записать

$$d_0 = a \int_0^{\infty} \exp\left(-\frac{b}{k\left(T_0 - \frac{dT(l)}{dl}v_{surp} t\right)}\right) dt,$$

где d₀ - толщина слоя оксида, нарастающего за время выгрузки; a exp $\left(\frac{b}{kT}\right)$ = 7.35.10⁷ exp (-2,22 aB/kT) - скорость роста слоя оксида как функция температуры для линейного участка кинетической кривой (для тонких слоев), для (100) кремния и T<1273 K по [5]; τ - время выгрузки; T(1) - распределение температуры по пути выгрузки; v_{лыгр} - скорость выгрузки; T₀ - температура окисления (1273 K); к- постоянная Больцмана. Распределение температуры в печи показано на рисунке.



Рис. Распределение температуры в печи. 1- координата пластины на пути выгрузки. Падение ее происходит вне рабочей зоны, на отрезке от 50 до I30 см (см. рис.). Аппроксимируем кривую T(1) прямой линией на этом отрезке. Следовательно, для постоянной скорости вынимания можем записать

 $\frac{dT(l)}{dl} v_{bbrp} = \frac{dT(l)}{dl} \frac{dl}{dt} = \frac{dT(l)}{dt}$. Отскда после интегрирования получаем

 $d_{0} = \frac{ab}{k\frac{dT(l)}{dt}} \left[\left(\frac{1!}{b} - \frac{2!}{(b-kT_{0})^{2}} + \cdots \right) \frac{\exp(-b/(kT_{0})}{b} - \frac{b}{kT_{0}} \right] - \left(\frac{1!}{b/(k(T_{0}-dT(l)\tau/dt))} + \frac{2!}{(b/(k(T_{0}-dT(l)\tau/dt)))} + \frac{2!}{b/(k(T_{0}-dT(l)\tau/dt))} \right] + \frac{\exp(-b/(k(T_{0}-dT(l)\tau/dt)))}{b/(k(T_{0}-dT(l)\tau/dt))} \right],$ Зная, что dT(l)/dT = 125 К/мин, $\tau = 6,4$ мин, $a = 7.35 \cdot 10$, b = 2,22 зВ, мы получаем $d_{0} = 0,5$ ны. Таким образом, даже при учете неконтролируемого роста в атмосфере этот слов не дает существенного вклада в общур толщину.

Для экспериментальной проверки результатов было проведено окисление в течение 14 мин пластин марки КЭФ 5,4 и КДЕ 7.5. При этом часть пластин из рабочей зоны вынималась за 5 секунд, а часть - за 8 минут. Измесения показали. что независимо от времени выгрузки эллипсометрия не подтверждает соответствие расчетных данных опытным данным, за исключением образца кремния р-типа при восьмиминутной выгрузке. Эти данные можно считать опровержением предположения о влиянии выгрузки на сормирование особого сдоя на границе раздела Si-SiO, : в случае его правильности пленки, вынутые за 8 минут, имели бы такой слой, а вынутые за 5 секунд - нет. Существенная разница в тощине пленки оксида медленно и быстро вынутых пластин (1-2 ны) возникает из-за того, что какоето время лодочка с пластинами двигается по рабочей зоне, где поддерживаются параметры процесса окисления. Оценка на основе конкретных величин технологик окисления дает d = 1,6 нм.

Пластины р- и п-типа, выдержанные в азоте 15 минут при температуре окисления, по результатам эллипсометрии тоже имели неравномерный слой оксида, наросший, очевидно, из-за присутствия в азоте окисляющих агентов. Но они, по данным Оже-спектроскопия, не имели азота ни в связанном, ни в свободном состояния. Это, принимая во внимание неравномерность (в смысле эллипсометрии) слоев, полученных в чистом кислороде, позволяет отбросить версию о фазе Si_x N_y как причине наблюдаемого несоответствия между моделями и структурой Si-SiO₂.

Полученные результаты дарт основание считать, что образование слоя оксида со свойствами, отличными от свойств объема оксида на границе раздела Si-SiO,, характерно самому процессу термического окисления. В этой связи представляется интересным сравнить этот вывод с выводами в работах. [3,6]. В которых показано. что в определенных условиях в структуре тонких пленок, раступих в сухом кислороде, присутствуют кристаллические фазы, аморфизирующиеся при увеличения толщины пленки оксида. Там отмечается также, что аморфизация для кремния р-типа наступает раньше, чем для кремния п-типа. В результате наших экспериментов получены две пластины с разномерными слоями на кремнии р-типа при 14минутном окисления и на кремнии п-типа при 26-минутном окислении. Это при учете данных эллипсометрии может дать новый метод определения момента аморфизации по разбросу решения эллипсометрической задачи для каждого из углов. Используемых при проведении трехугловых измерений.

Авторы выражают благодарность Калначу Я.В. за проведение Оже-анализа.

JUTEPATYPA

I. Ged Fh., Varcille A. and Bois D. Ellipsometric Analysis of Thin Silicon Dioride Layers // Thin Solid Films. -1982. - Vol.91. - P.327-334.

2. Биленко Д.И., Дворкин Б.А. Зллипсометрический контроль неоднородных диэлектрических слоев // Эллипсометрия метод исследования поверхности. - Новосибирск, 1983. -С.93-96. 3. Румак Н.В., Хатько В.В., Плотников В.Н. Структура и свойс за термических пленок двускиси кремния на начальних стадиях роста // Докл. АН БССР. - 1984. - Т.28, Р 10. -С.887-890.

4. Jakubowski A., Ružyllo J. Cienkie Warstwy Henkowe dla Ukladów MOS VISI // Elektronika [PRL]. - 1984. - T.25, N 7. - S.15-19.

5. Massoud H.Z., Plummer J.D., Irene E.A. Thermal Oxidation of Silicon in Dry Oxygen // J.Electrochem.Soc. -1985. - Vol.132. - P.1745-1753.

6. Румак Н.В. Двухзонная физическая модель процесса термического окисления кремниевых подложек // Изв. АН БССР. Сер.физ.-техн.наук. - 1983. - # 3. - С.38-42.

Статья поступила 17 сентября 1988 года.

УДК 535.377;539.2;666.11

РЕКОМЕИНАЦИОННЫЕ ПРОЦЕССИ В НАТРИЕВО-СИЛИКАТНЫХ СТЕКЛАХ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ 300-700 К

Д.И. Брицс, И.К. Витол, В.Я. Грабовскис, У.Т. Рогулис НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Введение

Исследованию радиационных дефектов в активированных целочно-силикатных стеклах посвящено большое количество работ [1.2,3, и др.]. Несмотря на обширный экспериментальный материал, полученный к настоящему времени, ряд вопросов остаются неизученными. Имеются, например, разногласия в интерпретации спектров наведенного поглощения. Мало известно о рекомбинационных процессах и об отжиге центров окраски в стеклал. Видимо, решение этих вопросов затруднено в связи с тем, что при возбуждении образца ионизирующим издучением в матрице стекла одновременно создаются электронные и дырочные цейтры окраски. Задача облегчается, если в стекло ввести активаторы, склонные к перемене валентности, т.е. ионы переходных и ред: оземедьных металлов. Обычно электронными акцептореми в матрице силикатных стекол являются Eu^{3*} и Fe^{3*}, а в роли донора электронов выступает Tb^{3*}.

Известно, что в стекле Na₂O·3SiO₂, активированном Tb^{3*}, при УФ-возбуждении в максимум полосы f-d поглощения Tb^{3*} (5,5 gB), происходит ионизация тербия [4] и образование электронных центрое окраски и дырочного центра (Tb^{3*})^{*} [I]. В модельных биактивированных стеклах состава Na₂O·3SiO₂ c Tb^{3*} и Fe^{3*} при облучении в максимум полосы f-d поглощения ионов Tb^{3*}, происходит ионизация Tb^{3*} с образованием центров (Tb^{3*})^{*} и (Fe^{3*})⁻ путем фотопереноса электрона от ионов Tb^{3*} к ионам Fe^{3*}.

Целью проведенных исследований явилось изучение механизмов рекомбинационных процессов при отжиге электронных центров окраски в температурном интервале 300-700 К. Процессн, связанные с образованием и разрушением собственных дырочных центров окраски, нами не рассматриваются.

Методикь

Исследовались особо чистые стекла составов Na₂O·3 SiO₂, Na₂O·3SiO₂ с 0,02-0,I мол.% Tb₂O₃ и Na₂O·3 SiO₂ с 0,05 мол.% Tb₂O₃ и 0,004-0,04 мол.% Fe₂O₃, синтезированные методом, близким к изложенному в [5]. Образцы среднего размера Ix5x5 мм возбуждали УФ-светом ламп ДДС-400 или СВД-I20 через кварцевый призменный монохроматор и фильтр KCl-RbCl (IO мол.%) или рентгеновским издучением трубки с вольфрамовым анодом. Для измерения кривых термостимулированной люминесценции при температуре от 300 до 700 К использовался нагреватель, управляемый терморегулятором ВРТ, и ФЗУ-79 или ФЗУ-39 с синхродетектором. Спектры наведенного поглощения измерялись на спектрофстометре СФ-8, управляемом с помощью микроЭВМ "Электрника ЕК-ООІО". Они представлены в виде графиков, отражающих зависимость реличины наведенной оптической плотности ΔD от энергии кван эв Е. Кривне отжига наведенного поглощения представляют собой зависимости оптической плотности ΔD в полосе поглощения при 3,8 зВ от температуры отжига Т. Измерение кривых отжига наведенного поглощения производилось в режиме ступенчатого нагрева. Характерной особенностью такого режима отжига центров окраски было то, что облученный при 300 К обг зец выдерживался при заданной температуре T₁ >300 K в течение 5 минут и затем охлаждался до комнатной температуры для определения величины ΔD . На следующей ступени температура отжига повышалась на несколько градусов, и далее вся процедура определения значения ΔD повторялась. Спектры электронного парамагнитного резонанса (ЭПР) регистрировались спектрометром РЭ-1306. Отжиг сигнала ЭПР исследовался в том же режиме, что и отжиг наведенного поглощения.

Энергия активации и частотные факторы термостикулированного отжига электронных центров окраски определялись по методике фракционного термовысвечивания, разработанной И.А.Тале [6].

Результаты

На рис. I приведена кривол термостимулированной люминесценции (ТСЛ) стекла $Na_2O.3 SiO_2 c 0.02 мол.% Tb_2O_3$, обдученного УФ-светом с hv ~ 5,5 эВ при 300 К. Излучение имеет несколько перекрывающихся пиков, что затрудняет их выделение. По данным целого ряда экспериментов можно выделить по крайней месе пять пиков ТСЛ. Введение в стекло примесных ионов Fe^{3.}, которые эффективно захватывают электроны, присодит к подавлению этих пиков (см. кривые 2 и 3 на рис. I) образца с Tb^{3.}, в особенности в области выше 450 К. Спектры ТСЛ моноактивированных и биактивированных стекол во всем температурном интервале содержат только линии излучения ионов (Tb^{3.}).

Нами установлено, что в стекле $Na_20.3 Si O_2$, активированном Tio^{3+} , наводится сигнал ЭПР с g = 1,999, который ис-



Рис. I. Кривые термостимулированной доминесценции стекол состава Na₂O·3SiO₂-Tb^{3*} с различной концентрацией Fe^{3*} после возбуждения с hv~ 5,5 зВ.

чезает при оптической стимуляции светом з hv = 3,7 эВ. Оптическая стимуляция светом в полосу поглощения центра окраски E₄⁻ не приводит и уменьшению сигнала ЭПР. На рис.2 приведены спектры навеценного поглощения моноактивированного стекла Na₂0·3SiO₂ с Tb³⁺ (кривая 1) ч биактивированного стекла Na₂0·3SiO₂ с Tb³⁺ и Fe⁵⁺ (кривая 2), которые при 300 К облучались УФ-светом с hv = 5,5 эВ. При оптической стимуляции моноактивированных и биактивированных стекол с hv = 3,7 эВ обесцвечивается полоса наведенного поглощения с E₄ = 3,7 эВ (см. разностный спектр на врезке рис.2). Аналогичная картина наблюдается и в особо чистых неактивированных стеклах Na₂0·3SiO₂.



Ak,

2



Рис. 2. Спектры наведенного поглощения после возбуядения с hv~ 5,5 эВ.

Кривая I - No. 03 SiO, с 0. I мол. % Tb₂O₃; кривая 2 - No. 0.3 SiO, с 0.05 мол. % Tb₂O₃; кривая 2 - разностный спектр облученных с hv~5,5 эВ стекол после стимуляции с hv~3,7 эВ.

На рис.3 приведены кривые отжига наведенного поглощения (кривая I) и сигнала ЭПР с g = 1,999 (кривая 2) особо чистого стекла $No_2 O.3 SiO_2 - Tb^3$. Отжиг наведенного поглощения представляет многостадийный процесс, который имеет три выраженных стадии. Сигнал ЭПР с g = 1,999 коррелирует с отжигом дефектов в интервале температур от 350 до 450 К. В процессе отжига монотонно смещается максимум (кривая 3 на рис.3) и полуширина (кривая 4 на рис.3) разностного спектра.



Рис. 3. Отжиг наводенного поглощения при 3,8 оВ (кривая I) и сигнала ЭШР с g=1,999 (кривая 2), максимум (кривая 3) и полужирина (кривая 4) разностного спектра поглощения электронных центров окраски в зависимости от температуры стекла No₂O-3SiO₂ - Tb³ после возбуждения с hv-5,5 оВ.

На рис.4. изображена средняя эноргия активации Е (кривая I) и частотный фактор S (кривая 2) термического разрушения электронных центров окраски, определенные по методике фракционного термовыс вечивания. Обнаружено, что при температуре, превызающей 450 К, резко (бо-

- 190 -



Рис. 4. Энергия активации (кривая 1) и частотный фактор (кривая 2) рекомбинационного процесса в стекле Na₂O·3SiO₂ - Tb³⁺ после возбуждения с hv-5,5 эВ.

лее чем на два порядка) падает значение частотного фактора, а также уменьшается величина средней энергки активации.

Обсуждение

Как показано в работе [I], в стекле $Na_20.3SiO_2$, активированном Tb^3 , при УФ-возбуждении в максимум полосы f-d поглощения Tb^{3*} происходит ионизация тербия и образование электронных центров окраски E_2^* и E_4^* и дырочного центра $(Tb^{3*})^*$. Однако, если следовать выше представленной модели, то столь сложный процесс TCJ (см.кривую I на рис.I) мы должны объяснить термическим разрушением лишь одних E_4^* -центров иди термической делокализацией дырки с центра $(Tb^{3*})^*$, что, на наш взгляд, невозможно сделать по следужцим причинам. Спектры TCJ моноактивированных и биактивированных стекол во всем температурном интервале содержат только линии излучения ионов $(Tb^{3*})^*$. Это свидетельствует о том, что до температуры 700 К не происходит термическое разрушение дырочного центра

(Tb³⁺)* и все пихи TCI обусловлены термическим разрушением электронных центров окраски. Если бы высокотемпературные пики ТСЛ были обусловлены термической делокализацией дырки с (Tb³⁺)* . то в биактивированном образце с Fe³⁺ концентрация (Tb³⁺)* существенно не менялась бы по сравнению с образцом без примесных нонов железа и предполагаемый пик TCI (Tb³⁺)* должен был бы сохраниеть интенсивность, близкую к первоначальной. В нашем случае (см. кривне 2 и 3 на рис. I) светосумма ТСЛ биактивированного стекла уменьшается при повышении концентрации соактиватора Fe^{3*}. В пользу того, что ТСЛ не может быть обусловлена только термическим разрушением Е. центров, говсрит и то, что в неактивированных натриево-силикатных стеклах наряду с Е-центрами наводятся собственные электронные центры окраски, поглощающие при энергии 5,8 и 3,7 эВ [7]. Изложенные выше результаты по изучению ТСЛ и оптического обесцвечивания, так же как по отжигу нареденного поглощения и сигнала ЭПР, указывают на то, что за высокотемпературную ТСЛ (до 450 К), полосу поглощения 3,6-3,8 эВ (частично), сигнал ЭПР с g = 1,999 ответственны электронные центры DKDSCKN.

Рассмотрим с учетом полученных экспериментальных данных процессы рекомбинации при температуре от 300 до 700 К. До температуры 450 К частотный фактор термостимулированного отжига достигает порядка 10^{13} - 10^{14} , что соответствует делокализации электронов с электронных центров захвата. При температуре, превышающей 450 К, частотный фактор падает на два порядка (до 10^{11} - 10^{12}) и приближается к значениям, характерным для ионных процессов (см.рис.4). Ионная проводимость натриево-силикатных стекол растет во всем интервале температуры (от 300 до 700 К), но, по-видимому, при 450 К достигает значений, достаточных для определяющего участия ионов в рекомбинационных процессах. Энергия активации диффузии ионов Na^{*} составляет 0,6 зВ [8, т.4, ч.1, с.169]. а значения энергии активации термического отжига при температуре выше 450 К находятся в интервале 1,3-1,5 зВ, т.е. они более чем два раза выше. На наш вэгляд, возможны по меньшей мере два механизма участия ионных процессов в термостимулированной рекомбинации. Предположим такую ситуацию, когда атомная структура вокруг дефекта меняется во время наблюдения термоактивационного перехода системы из одного равновесного состояния в другие. Тогда, в рамках модели [9], изменение структуры центра окраски проявится как изменение с температурой эффективной величины активационного барьера. Если пертурбант имеет отрицательное зарядовое состояние, то высота эффективной величины активационного барьера для электронных центров захвата с температурой будет понижаться и это, в свою очередь, приведет и дополнительному росту интенсивности ТСЛ, следовательно возрастет величина эффективной энергии термической ионизации и значение честотного фактора [10].

В нашем случае, по-видимому, пертурбантом является Na, который увеличивает энергетическую глубину электронного центра захвата, и это проявляется как уменьшение эффективной энергии термической ионизации (см.рис.4). Возможно другое предположение. Наблюдаемая энергия активации термического отжяга (порядка электрон-вольта) сравнима с энергией активации термической диссоциации [11] или ионизации [12] небольших молекул щелочных атомов. Такая модель соответствует тому, что в натриево-силикатных стеклах некоторую часть электронных центров захвата представляют электроны, захваченные молекулами (кластерами) щелочных ионов.

Обнаруженное нами сильное подавление эффективности излучательных рекомбинационных процессов в биактивированных стеклах (см.кривые 2 и 3 на рис.1), в особенности при температуре, превышающей 450 К, на наш вэгляд, сбъяснимо большим сечением захвата электронов ионами Fe³. Из-за этого резко падает концентрация образовавшихся при ионизации Tb³ собственных электронных центров окраски натриево-силикатного стекла, причем этот эффект наиболее сильно сказывается на образовании глубоких центров, имеющих наименьшее сечение захвата. При рекомбинации (Fe³) с центров с (Tb³) излучательная рекомбинация не осуществляется. Авторы благодарны В.Г.Тале за помощь при проведении экспериментов по фракционному термовысвечиванию и И.А.Тале за участие при обсуждении некоторых результатов.

Выводы

1. Рекомбинационные процессы в натриево-силикатных стеклах при температуре 300-700 К, обусловленные термическим разрушением электронных центров захвата, можно разделить на две группы: при температуре ниже 450 К происходит термостимулированная делокализация электронов с центров захвата, а при температуре выше 450 К в термостимулированной рекомбинации принимают участие ионные процессы.

2. В температурном интервале до 450 К выявлен отжиг перамагнитных электронных центров окраски, поглощающих в диапазоне 3.6-3.8 оВ.

3. Введение в натриево-силикатные стекла примесных ионов железа приводит к резкому подавлению эффективности излучательных рекомбинационных процессов при температуре выше 450 К.

ЛИТЕРАТУРА

I. Арбузов В.И., Толстой М.Н., Элертс М.А. Влияние тербия на образование центров окраски в стекле Na₂O·3SiO₂ под деяствием УФ-излучения // Физ.и хим.стекла. - 1985. - Т.II, # 4. - C.46I-471.

2. Арбузов В.И., Толстой М.Н., Элертс М.А. Влияние Еи³* на образование центров окраски в стекле состава Na₂O·3 SiO₂ под действием УФ-излучения // Физ.и хим.стекла. - 1985. -T.II, # 5. - C.547-555.

3. Глебов Л.Б., Цокучаев В.Г., Истровский Г.Г. Спектры поглощения силикатных стекол высокой чистоти с переменным содержанием Fe³⁺, окрашенных д-излучением // Физ.и хим.стекла. - 1985. - Т.11, В І. - С.79-86.

4. Арбузов В.И., Витол И.К., Кангро А.Р., Топова Л.Б., Талстой М.Н. Туннельная рекомбинационная люминесценция стекла состава Na2D·3 Si O₂, активированного Tb³⁺ // Физ.и хим. стекла.- 1986. - Т.8, # I. - C.82-87. 5. Глебов Л.Б., Попова Л.Б., Толстой М.Н., Русан В.В. Получение силикатного стекла особой чистоты // Физ.и хим. стекла. - 1976. - Т.2, № 6. - С.569-571.

6. Тале И.А. Термоактивационная спектроскопия люминесцирующих твердых тел // Изв.АН СССР. Сер.физ. - 1981. -Т.45, # 2. - С.245-252.

7. Докучаев В.Г., Петров М.А. Новые полоси поглощения центров окраски в натриево-силикатных стеилах // Оптические и спектральные свойства стекол; Тезисы докл. 6-го симпозиум... Рига. - 1986. - С.70.

8. Мазурин О.В., Стрельцина М.В., Швайко-Швайковская Т.П. Свойства стекол и стеклообразующих расплавов. - Л. - 1980. -462 с.

9. Тале И.А. Термостимулированная доминесценция LiF-Mg, Ті, возмущенная ионной подвижностью // Изв.АН СССР. Сер.физ. -1986. - Т.50, № 3. - С.556-562.

10. Тале В.Г., Гурдзиелс П.Я. Ионно-стимулированное разрушение активированных центров захвата в КСІ-ТІ // Изв.АН ЛатвССР, Сер.физ.и техн.наук. - 1987. - # 2. - С.37-42.

11. Martins J.L., Buttet J., Car R. Electronic and Structural Properties of Sodium Clusters // Phys.Rev.B.: Solid State. - 1985. - Vol.31, N 4. - P.1804-1816.

12. Saunders A., Clemenger K., de Beer W.D. Photoionization and Suell Structure of Potassium Clusters // Phys.Rev.B.: Solid State. - 1985. - Vol.32. N 2. - P.1366-1368.

Статья поступила 4 мюня 1987 года.

УДК 548.162:539.16:666.11.01

ВЛИЯНИЕ НЕУПОРНДОЧЕННОСТИ НА РАДИАЦИОННЫЕ ПРОЦЕССЫ В ТВЕРДЫХ ТЕЛАХ

Д.К.Миллерс

НИИ физики твердого тела ШГУ им. Петра Стучки

Неупорядоченность в твердых телах

Неупорядоченность структуры твердых тел может быть рассмотрена в двух аспектах. Это, с одной стороны, неупорядоченность, связанная с геометрическими искажениями структурных элементов и их взаимным расположением, с другой стороны, неупоряпоченность, обусловленная наличием примесей (химическим составом). В последнем случае можно говорить о наличии и в твердом теле нескольких типов структурных элементов. Для стеклообразного состояния может иметь место и та , и другая неупорядоченность структуры. Например, в стеклообразном SiO, неупорядоченность обусловлена как геометрическими искажениями структурных элементов - кислородных тетраэдров, содержащих атом кремния, так и наличием связей, отличающихся от кремний-кислородных связей (кремний-кремниевые, кислород-кислородные связи, связи кремния с примесью, связи кислорода с примесью [1,2] Последний вид неупорядоченности можно рассматривать как наличие структурных элементог другого химического состава.

Принято считать, что в стеклообразном SiO₂, так же, как и в других стеклах, геометрические искажения большинства структурных элементов незначительны и из-за этого обеспечивается сохранение ближнего порядка. Предполагается, что отсутствие дальнего порядка и вместе с тем периодической структуры при неличии большого числа структурных элементов является следствием "накопления" небольших искажений. Представление о таком "накопления" структурных эскажений может оказаться не всегда правильным, так как подразумевается чисто аддитивное сложение некоторых свойств, пренебрегая качественными изменениями всей системы.

Неупорядоченность в кристаллах также может быть обусловлена как геометрическими искажениями структурных элементов, так и отсутствием или избытком некоторых атомов или ионов в структурных элементах, а текже наличием примесей. В таком случае говорят о цефектах вкристаллах (дислокациях, поверхностях блоков, вакансиях и т.п.). В ионных кристаллах отсутствие или избыток ионов в структурном элементе вызывает значительные геометрические искажения этого элемента, а наличием примеси такие геометрические искажения создаются далеко не во всех случаях. В то же время понятия примесь и примесные дефекты по отношению к кристаллам не всегда применимы. Суцествуют соединения, которые образуют кристаллы непрерывного ряда твердых растворов, например, ряд твердого раствора ТІСІ-ТІВГ и некоторая область ряда ТІВГ-ТІІ. Относительно кристаллов галогенидов таллия под структурным элементом мы понимаем совокупность, включающая 9 монов - один мон таллия в окружении 8 ионов галогена. Взаимное расположение ионов схематически изображено на рис. І. Свойства кристаллов упомянутого ряда [3] показывают, что не имеет места система, представляющая механическую смесь двух веществ, а образуется новая гомогенная (с макроскопической точки эрения) система. Кроме того, в областях ряда со сравнимыми концентрациями обоих компонентов теряет смысл понятие примесь. Рассмотрение возможной структуры этих систем приводит к двум альтернативным предположениям: либо моны двух отличающихся галогенов по структурным элементам расположены статистически (хаотическое взаимное распределение монов галогенов), либо взаимное расположение этих ионов отличается от статистического (например, каждый структурный элемент содержит в строго определенном соотношении монов отличающихся галогенов). Кристалл, соответствуршия первому предположению, можно гассматривать как менее упорядоченную систему по сравнению с кристаллом, соответствующим второму предположению.



Р и с. І. Взаимное расположение монов в структурном элементе галогенидов таллия.

(70,2% ТІСІ, 29,8% ТІВг); 4,12 Å для КРС-5 (45,7% ТІВг, 54,3% ТІГ).

Упорядоченность тверцого тела должна заметно сказываться на протекании радиационных процессов и на свойствах электронных возбуждений. Исследованию свойств электронных возбуждений и образованию радиационных дефектов в SiO₂ различной упорядоченности (христаллический и стеклообразный SiO₂) посвящено много работ, основные положения которых обобщены в [4]. Влияние неупорядоченности на процесс создания и свойства рациационных дефектов в стеклах III типа, содержащих значительное количество примеси гидроксила (вплоть до IO^{-I} мас.ť [5-7]), исследовано в меньшей степени.

Проведены исследования по изучению влияния примесей на свойства электронных возбуждений и накопления радиационных дефектов в ионных кристаллах. В этом отношении наиболее ИССЛЕДОВАНЫ ШЕЛОЧНО-ГАЛОИДНЫЕ КОИСТАЛЛЫ, ОЛНАКО НЕПОСОВЛственное влияние примеси на процесс радиационного дефектообразования рассмотрено лишь в немногих работах. например. [8.9]. Также в единичных работах [3,10-12] обсуждаются свойства электронных возбуждений и радиационное дефектообразование в кристаллах TICI-TIBr и TIBr-TII при различных концентрациях компонентов. В настоящее время нам не известна ни одна работа, в которой шла бы речь с свойствах электронных возбуждений, о процессах радиационного дефектообразования и процессах рекомбинации радиационных дефектов в кристаллах TICI-TIBE и TIBE-TII, имеющих постоянное количественное соотношение компонентов, но различное распределение отличарщихся ионов галогена по структурным элементам, т.е. учитывалось бы наличие упорядоченности структуры кристалла.

Образование радиационных дефектов в стеклообразном SiO₂ III типа

Известно, что в стеклообразном Si O₂ III типа собственные радиационные дефекты могут быть созданы электронным возбуждением в процессе их локализации [4]. При этом необходимо выполнение двух условий – энергия электронного возбуждения должна быть достаточной для создания радиационных дефектов, и это возбуждение должно достаточно сильно взаимодействовать с колебаниями атомной подсистемы стекла. Выполнение последнего условия обеспечивает передачу энергии электронного возбуждения атомной подсистеме. Эсли при этом процесс изредачи локализован в пространстве, то вся энергия электронного возбуждения передается весьма малому числу атомов и может происходить образование радиационных дефектов.

В твердых телах устойчивые, долгоживущие радиационные дефекты, как правило, бывают пространственно значительно разделенными и локализованными, что предотвращает их рекомбинацию. Таким образом, при оценке влияния неупорядоченности на накопление радиационных дефектов следует учитывать и влияние неупорядоченности на условия дефектообразования, и влияние неупорядоченности на условия пространственного разделения и локализации дефектов.

Исходя из этих предпосылок, провнализируем возможный вклал Гидроксильных групп в накоплении радиационных дефектов в стеклообразном Si O, III типа. Электронные состояния, определяемые связью между атомами кислорода и водорода, в стеклах III типа, вероятно, представляют собой квазилокальные или локальные состояния, слабо взаимодействующие с электронными состояниями, обусловленными связями Si-O. На это указывают результаты [13], полученные при изучении миграции релаксированных экситонов в стехлообразном SiO, III типа. Следовательно, возбуждение связи между атомами кислорода и водорода в этих стеклах должно привести к электронному возбуждению, локализованному на этой связи. Энергия, необходимая для разрыва связи Si-О и образования первичной пары дефектов в стехлообразном SiO2, составляет примерно 8 эВ [4]. Энергия, необходимая для разрыва связи между атомами кислорода и водорода в стеклах III типа, вероятно, несколько меньше 8 эВ, что следует из сопоставления значений энергии диссоциации свободных молекул. Так, для молекулы SiO, энергия диссоциации 8,26 эВ [14]. а для молекулы ОН имеем значения энергии диссоциации в зависимости от зарядового состояния примерно в пределах от 4,4 по 5.1 эВ [14]. В частности, для молекулы ОН, не имеющей избыточного электрического заряда, эта энергия равна 4,39 эВ [14]. Следовательно, для образования радиационных дефектов необходимо. чтобы электронное возбуждение, локализованное на связи между атомами кислорода и водорода в стеклообразном SiO, III типа, имело энсргию, превышающую 5,1 зВ.

Ввиду того, что энергия колебаний ОН-группы маходится в щели между разрешенными энергиями колебательных состояний [4] при передаче энергии электронного возбуждения волебательной подсистеме эта энергия будет сосредоточена на нескольких атомах [4], а ее основная доля - на атоме кислорода, связанном с атомом водорода и с атомом кремния. Это может привести к разрыву связи между атомами кислорода и водорода и значительному пространственному смещению последнего, т.е. может произойти образование дефектов - немостикового атома кислорода и нейтрального атома водорода. Последний с сеткой стекла связан слабо, на что указывает малое значэние - всего 0,07 эВ - энергии термической активизации делокализации [15].

Таким образом, искажения, обуслов.енные примесью гияроксила в стеклообразном SiO, III типа, могут служить причиной эффективного образования дефектов в области низких температур. Действительно, известно, что при температуре, которая ниже примерно 100 К. в этих стеклах под действием продолжительного облучения рентгеновскими лучами происходит образование и накопление немостиковых атомов кислорода в больших концентрациях [4], вплоть до 1018 см-3. Однако, ожидается более эффективная генерация и накопление немостиковых атомов кислорода и нейтральных атомов водорода в случае непосредственного возбуждения электронов на связях между атомами кислорода и водорода. Причины этого следующие. Во-первых, концентрация ОН-групп около 1019 см-3 в стеклообразном SiO, III типа [4] и, так как действие ионизирующего излучения (рентгеновских лучей) неселективно, то ожидается, что таким воздействием возбужденных связей ОН будет примерно на три порядка меньше, чем возбужденных связей Si-O. Во-вторых, известно, что мигрирующие электронные возбуждения основного вещества в стеклообразных SiO, III типа свою энергию ОН-группам передают крайне слабо [4]. В-третьих. неизвестно, что в стеклообразном Si O, III типа при температуре выше 80 К происходили бы процессы излучательного распада электронных возбуждений, локализованных на связи между атомами кислорода и водорода. Это дает основания предполагать. что такие электронные возбуждения преимущественно распадаются безызлучательно, передавая свою энергию колебательной подсистеме.

Как в настоящем сборнике сообщается ^ж, эффективное накопление немостиковых атомов кислорода происходит при облучении стеклообразного Si O₂ III типа квантами из области энергии примерно 7,5-8,0 зВ. Не исключено, что эти кванты создают электронные возбуждения, локализованные на связях ОН. Энергия таких электронных возбуждений значительно превосходит энергию диссоциации свободны: ОН-групп, следовательно, избыток энергии может способствовать пространственному разделению дефектов, что предотвращает их рекомбинацию.

Люминесценция кристаллов КРС-6 и КГС-5

Создание радиационных дефектов в кристаллах галогенидов таллия связано с распадом ниэкоэнергетических электронных возбуждений [16]. Эти возбуждения генстически связаны с электронными состояниями в ионе Tl' [11], а галогенное окружение иона таллия лишь до некоторой степени влияет на их свойства [17]. Кристаллы галогенидов таллия (в том числе КРС-6 и КРС-5) имеют структуру типа CsCl. Исключение составляют кристаллы Tll, имеющие структуру типа CsCl лишь при температуре, превышающей 433 K, однако эти кристаллы мы рассматривать не будем.

Ближайшее окружение какдого иона таллия составляют 8 ионов галогена (см.рис.1). В кристаллах КРС-6 на 8 ионов галогена приходится 6 ионов хлора и 2 иона брома, а в кристаллах КРС-5 ионы брома и ионы иода содержатся в равных количествах [18].

В [3] приводятся данные об изменении постоянной решетки и спектров люминесценции в кристаллах TlCl_xBr_{1-x} в зависимости от количественного состава этих кристаллов (рис.2). Предполагается, что широкая полоса люминесценции в кристаллах TlCl, имеющая максимум при 2,6 эВ [16], обусловлена рекомби-

* См. статью Хиноверовой И.А. "Радиационные эффекты в стеклообразном SiO₂ с примесью гидроксила". с.217.

12





Р и с. 2. Изменение спектра люминосценции и относительные изменения постоянной решетки твердых растворов кристаллов Tl Cl-Br по данным работы [3].

нацией радиационных дефектов и что люминесцентное излучение порождено электронными переходами в ионах таллия. При малых концентрациях ионов Br в TICI в спектрах люминесценции наблюдается сдвиг и уширение этой полосы [17], что связано главным образом с разупорядочением окружения ионов таллия. Такая ситуация может быть рассмотрена и вполне истолкована в понятиях системы кристалл - примесь, что и сделано в [19]. Однако, в области концентрации обоих компонентов, близкой к составу КРС-6, обнасужены качественные изменения - появляется новая узкая полоса люминесценции и происходит скачок в изменении постоянной кристаллической решетки (см.рис.2) [3]. Эти изменения могут быть объяснены изменением упорядоченности системы. Возможно, что в определенных условиях в кристаллах КРС-6 расположение монов галогена становится настолько регулярным, что в ближайшем окружении подавляющего. большинства ионов таллия оказывается по 6 ионов хлора и по 2 иона брома. При этом в кристалле существует своеобразная

- 203 -

"сверхрешетка", определенная расположением ионов брома. Можно представить три отличающихся варианта расположения ионов брома в структурном элементе, и во всех этих случаях можно построить упомянутую "сверхрешетку". В таких структурах свойства электронных возбуждений и радиационных процессов должны сильно отличаться от соответствующих свойств и процессов в системе кристаля - примесь.

Необходимо подчеркнуть, что кристаллы КРС-6 высокой степени упорядоченности, вероятно, можно получить лишь в строго эпределенных условиях. Изменения условий пыращивания и последующего охлаждения кристаллов КРС-6 может привести к распределению ионов галогена, более близкому к случайному распределению или к другому результату - агрегатизации однотипных ионов галогена. Это значит. что соответствующая термическая обработка этих и подобных кристаллов может привести к резкому изменению их свойств и что при одном и том же количественном составе возможны системы различной упорядоченности. Действительно, для кристаллов КРС-5 обнаружено [19], что спектр их люминесценции при 80 К, состоящий из двух полос, зависит от предварительной термической обработки кристалля. В спектре люминесценции закаленного кристалла преобладает коротковолновая полоса, а отожженного кристалла - длинноволновая полоса. т.е. меняется взаимное отношение интенсивности полос. Возможно, изменения спектра люминесценции свидетельствуют об изменениях в степени упорядоченности системы.

Заключение

Структурная неупорядоченность, обусловленная изменением химического состава структурных элементов, заметно сказывается на протекании радиационных процессов в твердых телах.

В стеклообразном SiO₂ с примесью водорода возбуждение электронов, находящихся на связях между атомами кислорода и водорода, приводит к созданию локализованных электронных возбуждений, в актах безызлучательного распада которых могут образовываться радиационные дефекты - немостиковый атом кислорода и атом водорода.

Смещанные кристаллы галогенидов таллия только до определенных количественных соотношений компонентов можно рассматривать как неупорядоченные системы. В области количественного соотношения компонентов, соответсвующего составам КРС-6 и КРС-5, могут образовываться системы высокой степени упорядоченности.

ЛИТЕРАТУРА

I. Закис Ю.Р., Клява Я.Г. Дискретные и континуальные нарушения структуры твердых тел // Вопросы физики стеклообразного состояния. - Рига. - 1985. - С.51-73.

2. Robertson J. Defect Mechanisms in d-SiO₂ // Philos. Mag.B. - 1985. - Vol.52, N 3. - P.371-377.

 Kenichiro Takahei, Koichi Kobayashi. Impurity-Induced Self-Trapping of Holes and Minority-Ion Percolation in TICI-TIBr Mixed Crystals // J.Phys.Soc.Jsp. - 1978. - Vol.44, E. 6. - P.1850-1860.

4. Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном SiO₂. -Рига, 1985. - 244 с.

5. Силинь А.Р., Скуя Л.Н. Влияние гидроксила на генерацию радиационных дефектов в стеклообразном SiO₂ // Тезисы докл. Всесоюзного семинара по радиационным явлениям в широкозонных опт. материалах. - Самарканд, 1979. - С.56-57.

6. Griscom D.L. Thermal Bleaching of X Ray Induced Defect Centers in High Purity Fused Silica by Diffusion of Radigytic Molecular Hydrogen. # J.Non.Cryst.Solids. - 1984. -N.68. - P.301-325.

7. Shelby J.E. Radiation Effects in Hydrogen-impregnated Vitreous Silica // J.Appl.Phys. - 1979. - Vol.50, N 5. - P.3702-3706.

В. Даулетбекова А.К., Акилбеков А.Т., Эланго А.А. Влияние примесей лития и натрия на радиационное дефектообразование в области температур 4,2-300 К в кристалле КВг Физ.твердого тела. - 1982. - Т.24, вып.10. - С.2920-2924. 10. Artyshenko V.G., Voitsekhovskii V.K., Kornienko L.S., Lisitskii I.S., Rybeltovskii A.O. Effects of Ionizing Radiation on Optical Properties of Thallium Halides in the 0,36 to 15 µm Range // Phys.status solidi,a. - 1984. - Vol.85. -P.167-171.

II. Григорьева Л.Г. Радиационные дефекты в галогенидах таллия // Электрончые процессы и дефекты в ионных кристаллах. - Рига, 1985. - С.63-84.

12. Григорьева Л.Г., Миллерс Д.К. Распад электронных возбуждений в Titl и Titl-TiBr на радиационные дефекты // Тезисы докл. 5-ого всесоюзн.совещания по радиационной физике и химии ионных кристаллов. - Рига, 1983. - С.264-266.

I3. Трухин А.Н. Диффузия экситонов в SiO, // Радиационные явления в широкозонных оптических материалах: Тезиси докл.Всесовэн. семинара. - Ташкент, 1979. - С.60-61.

14. Хьюбер К.-П., Герцберг Г. Константы двухатомных молекул. - М., 1984. - 366 с.

15. Silin A.R., Skuja L.N. Spectroscopic Properties and Mutual Conversion Reactions of Quasimolecular Hydroxyl and Non-Bridging Oxygen Defects in Vitreous Silica // J.Molecular Structure. - 1980. - Vol.61. - P.145-148.

16. Григорьева Л.Г. Процессы создания и рекомбинации радиационных дефектов в галогенидах таллия и щелочных металлов: Аьтореферат диссертации на соискание ученой степени канпидата наук. - Саласпилс, 1986. - 16 с.

17. Григорьева Л.Г., Миллерс Д.К., Лисицкий И.С., Лихолетова Т.Л. Край фундаментального поглощения и люминесценция в системе TICI-TIBr // Изв.АН ЛатвССР. Сер.физ.и техн. наук. - 1985. - № 6. - С.37-41.

18. Акустические кристаллы / Под ред. М.П.Шаскольской. -М., 1982. - 6.2 с.

19. Закис Ю.Р., Григорьева Л.Г., Миллерс Д.К. Исслодование композиционной упорядоченности смешанных кристаллов ГІВг-ТІІ по их спектрам люминесценции // всесоюзное совещание "Доминесценция молекул и кристаллов", Таллин, 27-29 октября 1967 г.: Тезисы докладов. - Таллин, 1987. -С. II2.

Статья поступила 2 июля 1987 года.

УДК 535.378+541.124.16

ТРИБОЛЮМИНЕСЦЕНЦИЯ ПЛАВЛЕНОГО КВАРЦА А.Н.Стрелецкий, С.И.Панов, А.Б.Пакович Институт химической физики АН СССР

Механическое разрушение плавленого кварца сопровождается возбуждением свечения в видимой области спектра [1-6]. При интенсивных механических воздействиях, например, в ударных волнах'[4] наблюдается широкий непрерывный спектр, который можно связать с тепловым излучением. При разрушении в вибромельнице [2,5] или расколе кварцевых волокон [6] в спектрах свечения зарегистрированы две полосы люминесценции собственных дефектов структуры материала с максимумами при 1,95 и 2,8 оВ [5-7]. В настоящей работе сопоставлены закономерности триболюминесценции при двух способах механического воздействия: расколе кварцевых стержней при их одноосном нагружении (рис.1,а) и механической обработке порошков кварца в вибрационной мельнице (рис.1,6). В обоих случаях измерения проводили по двухлучевой схеме регистрации спектра реального состава и кинетики триболюминесценции.



Рис. I. Схемы установок для изучения триболюминесценции при расколе кварцевых стержней (а) и механической обработке порошка в вибрационной мельнице (б).

I - кварцевый стержень-образец; 2 - нож; 3-зажим; 4 зеркало; 5 - светопроводы; 6 - вибромельниця.

Спектры триболюминесценции и центры свечения

В спектрах триболюминесценции (рис.2) зафиксированы четыре полосы свечения: красная с максимумами при 1,91 и 2,0 зВ (соответственно 650 и 620 нм); зеленая с максимумом при 2,3 зВ (540 нм); синяя – при 2,8 зВ (440 нм) и фиолетовая – при 3,45 зВ (360 нм).

Соотношение интенсивности различных полос в спектрах дюминесценции зависит от способа механического воздействия. При одноосном нагружении кварцевых цилиндров со специально нанесенным надрезом образуется магистральная трещина, и стержень раскалывается зеркально на две части. При этом фиксируются красная и зеленая полосы триболюминесценции (см. рис. 2, а). На начальной стадии механической обработки порошка в



Рис. 2. Спектры триболюминесценции плавленого кварца, возникающей при расколе стержней (а) и механической обработке порошка в вибрационной мельнице (б).

Спектр б соответствует 2-минутной обработке образца. Спектральное разрешение показано вертикальными полосами.

вибрационной мельнице происходят преимущественно множественные расколы частиц, и в спектре люминесценции регистрируются чее четыре полосы излучения (см.рис.2,б). Люминесценция в красной области спектра связана с излучением свободных радикалов =SiO* (немостиковых атомов кислорода) [5]. Их время жизни в электронно-возбужденном состояния -(1-3)*10⁻⁵ с [9]. Синяя люминесценция с характерным временем затухания 1,6*10⁻² с обусловлена триплет-синглетным переходом в силиленовом центре (двухкоординырованном атоме кремния) =SiO: [7,10]. Более слабые зеленая и фиолетовая полосы обнаружены впервые, и их природа пока не установлена; однако они наблюдаются при механической обработке плавленого кварце различного происхождения, и можно полагать, что они связаны не с примесными центрами, а с собственными дефектами.

При механической обработке основная часть дефектов образуется на поверхности образца и доступна молекулам газа окоужающей среды. Поэтому интенсивность триболюминесценции некоторых полос (в частности, красной и синей) в химически активной среде зависит от давления газа. Тушение люминесценции может быть связано с химическими реакциями поверхностных центров свечения (например, с водородом: = Si^{*}+H₂ [II], \pm SiO^{*}+H₂ [5]) или с обратным химическим взаимодействием с молекулами газовой среды (например, \pm SiO^{*}+O₂ [I2]). В большинстве случаев тушение люминесценции проявляется в сокращении характерного времени затухания свечения. В инертной среде (He,Ar) тушение но происходит.

Импульсы триболюминесценции

На рис.З и 4 приведены осциллограммы импульсов триболюминесценции при расколе и механической обработке порошка плавленого кварца. Видно, что продолжительность и формы импульсов различны для различных спектральных полос и зависят от способа разрушения. При анализе кинетических закономерностей импульсов триболюминесценции необходимо учитывать соотношение



Рис. 3. Импулься трисолеминесценции при зеркальном расколе гварцевого стержня диаметром 5 мм.

Верхний луч (а) - красная полоса; нижний луч (б) - аеленая полоса свечения.



1.10-2 c

Рис. 4. Импульсы красной (а) и синей (б) триболюминесценции при продолжительной (более 30 минут) обработке кварца в вибромельнице. Частота колебаний рабочей ампулы 50 Гц (а) и 10 Гц (б). между временем механического воздействия τ_{μ} и временем жизни центров свечения в электронно-возбужденном состоянии τ_{a} : при $\tau_{\mu} \ll \tau_{a}$ фронт разгорания импульса определяется накоплением центров, а затухание - их излучением; при $\tau_{\mu} \gg \tau_{a}$ кинетика импульсов связана с характеристиками механического воздействия. Соотношение указанных времен зависит как от типа центров свечения, так и от способа механического воздействия, т.е. раскола кварцевых стержней, или обработки порошка кварца в вибрационной мельнице.

При зеркальном расколе магистральная трещина распространяется со скоростью ~ 0.3 V (где V - скорость звука) [13] и для кварцевых стержней диаметром несколько миллиметров время прорастания трещины составляет ~ 10⁻⁶ с. Это значительно меньше времени жизни радикалов ≡SiO' в электронновозбужденном состоянии (T_{sio.*} ~ 10⁻⁵ с). Поэтому фронт разгорания импульса люминесценции в красной полосе (см.рис.3,а) определяется в основном некоплением на поверхности раскола радикалов ≡ Si O** по мере роста магистральной трещины. Действительно, продолжительность фронта разгорания импульса красной люминесценции пропорциональная диаметру стержня. Участок спада интенсивности свечения подчиняется экспоненциальному закону с характерным временем затухания, равным Т. со. , не зависит от размера образца и соответствует высвечиванию накопившихся к моменту завершения раскола центров люминесцен-. ции в возбужденном состоянии.

Можно полагать, что скорость образования центров в электронно-возбужденном состоянии dN*/dt прямо пропорциональна скорости роста поверхности раскола dS/dt. Тогда, считая, что время жизни центров в электронно-возбужденном состоянии равно т, для концентрации возбужденных центров справедливо уравнение:

$$\frac{dN^{*}(t)}{dt} = k \frac{dS(t)}{dt} - \frac{N^{*}}{\tau}, \qquad (I)$$

где k - константа. Из (I), учитывая, что интенсивность свечения I(t)= $\beta N^*(t)/\tau$, где β - выход свечения, получаем S(t) = A[I(t) τ + $\int I(t) dt'$], (2)



Рис. 5. Заънсимость величины поверхности раскола S(t) (I) и светосуммы $\Sigma(t) = \int I(t') dt'$ зеленой полосы люминесценции (2) при распространении магистральной трещины. Размер поперечного сечения образца 5,3х3,2 мм.

где $A=1/(k\beta)$. По уравнению (2) из формы импульсов красной люминесценции легко установить зависимость S(t). На рис.5 приведена зависимость S(t), построенная по уравнению (2) для образца с сечением прямоугольной формы размером 3,2х5,3 мм. Фрактографическое исследование поверхности скола показало, что в этом случае фронт трещины распространялся параллельно бозышой стороне прямоугольника. Следовательно, ось ординат на рис.5 соответствует длине пробега трещины при расколе образца. Видно, что примерно 0,5 мкс трещина разгоняется, затем около I мкс двигается с постоянной скоростьр, а потом скорость роста трещины резко замедляется. Максимальная скорость роста трещины в этом опыте составляет 1,9 км/с, что хорошо соответствует литературным данным [13].

Импульсы зеленой люминесценции при расколе кварцевых стержней (см.рис.3,б) почти симметричны. Оказалось, что интенсивность зеленой полосы прямо пропорциональна скорости роста поверхности раскола. Действительно, как видно из рис.5, завесимость светосумын зеленой люминесценции: $\Sigma(t) = JI(t') dt'$ полностью повторяет кривую роста поверхности раскола: $S(t) = A\Sigma(t)$ и в уравнении (2) для этих центров $I(t)\tau \ll JI(t') dt'$. Отсяда следует, что время жизни возбужденного состояния для центров этого типа «Т меньве чем 5.10⁻⁷ с. Таким образом, исследование триболюминесценции при расколе стержней плавленого кварца позволяет получить детальную информацию о скорости распространения трецины.

В вибромельнице при длительной механической обработке порошка в рабочей ампуле характерная продолжительность импульсов триболюминесценции (см.рис.4) значительно превышает время пробега трещины при расколе. В этом случае люминесценция в красной полосе состсит из групп импульсов, появляющихся с частотой колебаний рабочей ампулы с шарами (см.рис.4,а). Число единичных импульсов в одной группе соответствует числу шаров в ампуле; они имеют симметричную форму и полуширину порядка 10^{-4} с, что значительно больше $\tau_{eS0^{-8}}$. Следовательно, продолжительность импульсов красной триболюминесценции определяется временем удара шара о слой порошка. Отсюда можно оценить и среднее давление шара на материал [14].

Время жизни триплетного состояния в силиленовом центре $\tau_{sSi;*}$, с которым связана синяя полоса триболюминесценции, составляет ~10⁻² с. Поэтому при обычной частоте колебаний рабочей ампуль 50 Гц единичные импульсы сливаются в сплошной фон; при снижении частоть до 10 Гц удается выделить отдельные импульсы (см. рис.4,6) с участками спада интенсивности свечения между ними, соответствующими τ_{sdiff} .

Процессы возбуждения триболюминесценции

Возбуждение люминесценции при расколе массивных стеряней и механической обработке порожка плавленого кварца связано, по-видимому, с различным процессами.

При зеркальных расколах происходит разрыв кремний-кислородных связей, и можно полагать, что часть образуванихся при этом дефектов (например, радикалов ЗSiO') возникает в электронно-возбужденном состоянии. Этот вывод подтверждается анализом кинетических закономерностей импульсов ломинесценции при расколе. На начальной стадки механической обработки так-



Рис. 6. Зависимость интенсивности красной (а) при E = I,9I эВ, зеленой (б) при E = 2,3 эВ, синей (в) при E = = 2,8 зВ и фиолетовой (г) при E = 3;45 зВ полос триболюминесценции от продолжительности механической обработки кварца в вибромельнице.

же в основном происходят расколы частиц [8]. При этом, как и в случае зеркальных расколов, наиболее интенсивными являются красная и зеленая полосы излучения. Так как интегральная интенсивность свечения порошка в вибромельнице значительно выше, чем при расколе отдельного стержня, то в этом режиме удается зафиксировать первоначально более слабые синюю и фиолетовую полосы люминесценции (см. рис. 2,6).

После нескольких минут обработки в вибромельнице, когда удельная поверхность порошка достигает нескольких квадгатиих метров на грамм, скорость роста удельной поверхности резко уменьшается и основную роль начинают играть процессы трения [8]. В этих условиях по мере увеличения продолжительности механической обработки наблюдается быстрэе уменьшение интенсивности зелзной и фиолетовой полос люминесценции (кривые б, г на рис.6). Поэтому можно предположить, что эти полосы люминесценции возбуждаются в основном при расколах частиц.

- 214 -
В режиме трения механическая обработка порошка не сопровождается расколами частиц и ростом удельной поверхности образца. Тем не менее интенсивность красной и синей полос свечения увеличивается (кривые а, в на рис.6). Следовательно. люминесценция при трении возбуждается по другому механизму. В этих условиях интенсивность полос зависит от состояния сформированной поверхности, прежде всего от концентрации на ней раличных поверхностных дефектов. Так, например, интенсивность синей полосы после предварительной обработки порошка в водороде увеличивается в несколько раз [15]. Можно предположить, что возбуждение триболюминесценции в режиме трения трения обусловлено вторичными свободно-радикальными реакциями. Инициированными перемешиванием и трением частиц порошка в вибромельнице. Например, возбуждение синей полосы триболюминесценции. за которую ответственен силиленовый центр. может происходит в ходе реакция (3) и (4):

$$\begin{array}{c} -0 \\ -0 \\ -0 \end{array} \stackrel{\text{si}}{\underset{-0}{\text{si}}} + \stackrel{\text{si}}{\underset{-0}{\text{si}}} \stackrel{\text{o}}{\underset{-0}{\text{si}}} - \frac{-0 \\ -0 \\ -0 \\ -0 \end{array} \stackrel{\text{si}}{\underset{-0}{\text{si}}} + \stackrel{\text{o}}{\underset{-0}{\text{si}}} \stackrel{\text{o}}{\underset{-0}{\text{si}} \stackrel{\text{o}}{\underset{-0}{\text{si}}} \stackrel{\text{o}}}{ \stackrel{\text{o}}} \stackrel{\text{o}}} \stackrel{\text{o}}$$

Аналогичные реакции предложены и для возбуждения красной полосы триболюминесценции [15].

ANTEPATYPA

1. Hochstrasser G., Antonini J.F. Surface States of Pristine Silica/Surface Sci. - 1972. - Vol.32, N 3. -P.644-664.

2. Стрелецкий А.Н., Бутягин П.Ю. Люминесценция и адсорбция при перестройке свежей поверхности раскола кварца // Докл. АН СССР. - 1975. - Т.225, № 5. - С.1118-1120.

3. Chapman G.N., Walton A.J. Triboluminescence of Glasses and Quartz // J.Appl.Phys. - 1983. - Vol.54, % 10. -P.5961-5965. 4. Kondo. K., Ahrens T.J., Sawaoka A. Shock-Induced Rediation Spectra of Fused Quartz // J.Appl.Phys. - 1983. -Vol.54, N 8. - P.4382-4385.

5. Стрелецкий А.Н., Пакович А.Б., Гачковский В.Ф., Аристов Ю.И., Руфов Ю.Н., Бутягин П.Ю. Ломинесцентные свойства механических дефектов на поверхности кварца // Химическая физика. - 1982. - Т.І, № 7. - С.938-946.

6. Zink J.I., Beese W., Schindler J.W., Smiel A.J. Triboluminescence of Silica Core Optical Fibers // Appl.Phys. Lett. - 1982. - Vol.40, N 2. - P.110-112.

7. Пакович А.Б., Стрелецкий А.Н., Скуя Л.Н., Бутягин П.Ю. Люминесценция силиленовых центров на поверхности механически активированного диоксида кремния // Химическая физика. - 1986: - Т.5, № 6. - С.812-821.

8. Стрелецкий А.Н., Бутягин П.Ю. Механохимия поверхности кварца. II. Роль трения // Кинетика и катализ. -1980. - Т.21, № 3. - С.770-775.

9. Скуя Л.Н., Стрелецкий А.Н. Корреляция свойств объемных и поверхностных дефектов стеклообразного диоксида кремния // Изв.АН ЛатвССР. Сер.физ.и техн.наук. - 1985. - № 4. -С.47-56.

 Skuja L.N., Streletsky A.N., Pakovich A.B. A New Intrinsic Defect in Amorphous SiO₂: Twofold Coordinated Silicon // Solid State Commun. - 1984. - Vol.50, N 12. p.1069-1072.

 Пакович А.Б., Стрелецкий А.Н., Скуя Л.Н. Кинетика взаимодействия водорода с центрами синей ломинесценции на поверхности кварца // Кинетика и катализ. - 1984. - Т.25, № 3. - С.753-756.

I2. Пакович А.Б. Триболюминесценция кварца: Дисс.на соиск.ученой степени канд.физ.-мат.наук. - М., 1984.

13. Пух В.П. Прочность и разрушение стекла. - Л., 1973. - 155 с.

14. Павлычев И.К., Пакович А.Б., Стрелецкий А.Н., Бутягин П.D. Динамика работы и энергонапряженность вибрационной мельницы // УДА-технология: Теэисы докладов 3-го семинара. -Тамбов, 1984. - С.34-36.

I5. Стрелецкий А.Н., Пакович А.Б., Бутягин П.D. Структурные дефекты и возбуждение триболюминесценции в аморфном диоксиде кремния // Изв. АН СССР. Сер. физ. - 1986. - Т.50, # 3. - С.477-482.

Статья поступила 2 июня 1987 года.

УДК 539.213

РАДИАЦИОННЫЕ ЭФРЕКТЫ В СТЕКЛООБРАЗНОМ Si O2 С ПРИМЕСЬЮ ГИДРОКСИЛА

И.А.Хиноверова

НИИ физики твердого тела ЛГУ им. Петра Стучки

Благодаря высокой химической, термической и редиационной стойкости, а также широкой области прозрачности стеклообразный SiO₂ применяется во многих отраслях промышленности, в частности, в таких как микроэлектроника, лазерная технике, волоконная оптика и т.п. Стеклообразный диоксид кремния является к тому же одним из простейших по составу стекол, поэтому используется в качестве удобной модели для изучения стеклообразного состояния вещества. Актуальным ропросом в исследовании физических свойств стеклообра. Это SiO₂ является изучение собственных дефектов и их взаимодействия с неметаллическими примесями.

При выяснении роли примесных дефектов в изменении физических свойств стеклообразного SiO₂ особое место занимает примесь гидроксила, так как гидроксил присутствует в промышленных стеклах всех марок. Стекла с большим содержанием гидроксила наиболее радиационно-стойкие при комнатной температуре [1]. При температуре жидкого азота под действием ионизирующей радиации гидроксил распадается, образуя собственный дефект - немостиковый атом кислорода и атомарный водород [1]:

Исследование эффективности радиационного образования центров окраски в стеклообразном SiO₂ различных типов показало, что именно в стеклах, содержащих в высокой концентрации гидроксил, происходит наиболее эффективное образование немостиковых атомов кислорода при температуре жидкого азота [1]. Для этих собственных дефектов характерна красная люминесценция (максимум полосы излучения при 1,9 эВ), возбуждаемая в полосах поглощения этих центров при 2,0 и 4,75 эВ [1-6]. Кроме немостиковых атомов кислорода, образовываются Е'-центры, т.е. собственные дефекты, ответственные за полосу поглощения с максимумом при 5,75 эВ [7-9].

Изучение влияния собственных дефектов на физические свойства стеклообразного SiO₂ имеет важное прикладное значение, так как известно, что их присутствие является основной причиной уменьшения светопропускания изделий из стеклообразного SiO₂ в видимой и ультрафиолетовой областях. Эти дефекты ухудшают рабочие параметры окон мощных разрядных труб и лазеров, волоконных световодов и других оптических элементов. Так, при вытягивания световодов из безгидроксильного стекла образуется полоса поглощения при 2,0 эВ, обусловленная немостиковыми атомами кислорода, а при фотовозбуждении в этой полосе замечено красное свечение [IO]. При облучении световодон в них наводится поглощение с максимумом при 2,0 ъВ[II]. Облучение нейтронами создает собственные дефекты во всех типах стелоя [I2-14].

Цель настоящей работы - обсуждение результатов исследования процессов образования и накопления собственных дефектов в стеклообразном SiO₂ с большим содержанием примеси гидроксила при температуре жидкого азота под действием рентгеновских лучей и излучения из области вакуумного ультрафиолета (БУФ).

Методика эксперимента

Исследовались образцы синтетического стеклообразного диоксида кремния (стекло III типа) марок КУ-I и Корнинг 7940 размером IOxIOxIO мы³ с содержанием примеси гидроксила 10^{-I} мас.%. Суммарное содержание металлических примесей составило < 10⁻⁴ мас.%.

Обдучение образцов и измерения проводились при температуре жидкого азота.

0

В качестве источников облучения использовались рентгеновская трубка БСВ2-W (напряжение на трубке 50 кВ, анодный ток 11 мА), встроенная в вакуумную камеру газоразрядная лампа с дейтериевым наполнением и с кварцевым окном. Спектральный диапазон излучения лампы в БУФ-области ≤ 8,0 эВ.

Процесс накопления немостиковых атомов кислорода и Е'центров контролировался по изменению поглощения, обусловленного этими центрами, в точках спектра, где перекрывание полос поглощения незначительно.

Спектры поглощения получены однолучевым методом. Регистрация световых потоков осуществлялась в режиме счета фотонов. Ошибка измерения оптической плотности ΔD составляет ±0,01.

Спектры инфракрасного (ЛК) поглощения стеклообразного SiO₂ марки КУ-I измерены на образце толщиной 0,4 мм при температуре 62 К. В качестве источника света использовался ЛКизлучатель-"глобар", приемником света служил полупроводниковый детектор. Разложение ЛК-излучения по длинам волн осуществлялось монохроматором SPM-I с призмой из LiF.

Результаты и их обсуждение

до настоящего времени было известно, что в стеклообразном SiO₂ с большим содержанием примеси гидроксила при температуре жидкого азота немостиковые атомы кислорода эфф эктивно генерируются ионизирующим излучением [1]. При комнатной температуре как ионизирующим излучением, так и фотонами с энергией из НУФ-области [15,16] наводятся лишь незначительные изменения в спактрах поглощения этих стекол; при облучении также наблюдается слабое красное свечение, которое с прекращением облучения пропадает [16].

Как показывают спектры наведенного поглощения (рис.1), эффективность накопления собственных дефектов в случае их создания светом намного выше, чем в случае созлания дефектов рентгеновскими лучски (пртенсивность излучения рентгеновской трубки и дейтериевой лицик применно одинакова).



Рис. I. Спектры наведенного поглощения SiO₂: рентеновскими лучами (____) и ВУФ-излучением (_____). Цифры у спектров указывают длительность облучения в часах.

Результаты исследования кинетики накопления собственных дефектов приведены на рис.2. В случае создания дефектов рентгеновскими лучами кинетика накопления и немостиковых атомов кислорода, и Е'-центров линейна, т.е. источник генерации дефектов в этом случае можно считать неиссякающим, а процессы генерации дефектов превалирующими над процессами рекомбинации. Кинетика накопления немостиковых атомов кислорода была определена и по изменению интенсивности красной люминесценция [17]: на протяжении 35 часов облучения рентгеновскими лучами эта кинетика динейна; максимально достигнутая концентрация немостиковых атомов кислорода были порядка 10¹⁷ см⁻³, что составляет примерно одну сотур долю от общей концентрации гидроксида.



Рис. 2. Кинетика накопления немостиковых атомов кислорода (кривые 1 и 4) и Е'-центров (кривые 2 и 3) под действием рентгеновских дучей (---) и ВУФ-издучения (----).

Образование собственных дефектов в случае их создания рентгеновскими лучами возможно из различных источников, так как энергия возбуждения достаточно велика: возможен как разрыв регулярной кремний-кислородной связи, так и образование собственных дефектов за счет разрыва связи кремния или кислорода с технологическими примесями (такими как водород, хлор, фтор и др.); кроме того, немостиковые атомы кислорода могут создаваться при разрыве связи 0-0 в пероксидном мостике, а E -центры - и при разрыве связи Si-Si.

В случае создания собственных дефектов фотонами из ВУФ-области кинетика накопления Е'-центров выходит на насыщение (см.рис.2), а число немостиковых атомов кислорода продолжает расти и в спектре наведенного поглощения после длительного облучения наблюдается лишь широкая подоса с максимумом около 4,8 зВ. При создании собственных дефектов путем ВУ4-излучения источником Е'-центров могут быть образования типа = Si-R, где в роли R может выступать преимущественно водород, гидроксил, хлор, а также другие примеси. Кинетика накопления Е'-центров достигает уровня насыщения, что возможно при выполнении хотя бы одного из условий: а) наличия иссякающих источников создания дефектов. б) усиления роли процессов рекомбинации, т.е. увеличения вклада обратной реакции - создания \equiv Si-R из Е'-центров и в) перезарядки созданных Е'-центров. Что касается протекания обратных реакций, то это маловероятно из-за низкой подвижности примесей при температуре жидкого азота.

Основным источником образования немостиковых атомов кислорода под действием ВУФ-излучения может быть примесь гидроксила. т.е. немостиковые атомы кислорода образовываются при отрыве атомарного водорода в гидроксильной группе, связанной с атомом кремния. Такое предположение подтверждается данными ЭПР облученчых стекол: в спектре ЭПР, кроме сигнала от немостиковых атомов кислорода и Е'-центров, наблюдается сигнал и от атомарного водорода *. Концентрация немостиковых атомов кислорода, определенная по формуле Смакулы (сила осциллятора 0,1 [14] в полосе поглощения с максимумом при 4,8 оВ), после ВУФ-облучения с течение в часов составляет 10.18 см-3, и как видно из рис.З. при увеличении длительности облучения концентрация этих атомов будет продолжать расти. Цля стекла III типа концентрация любой примеси, "кроме" гидроксила, намного ниже 1018 см-3 [18]. Кроме того, были проведены исследования влияния ВУФ-излучения на поглощение гидроксила в ИК-области спектра (полоса поглощения с максимумом при 0,46 эВ, или 2,7 мкм [14]. В результате облучения в максимуме полосы набладается уменьшение амплитуды поглощения, соответствующее уменьшению концентрации гидроксила приблизительно на 1018 см-3, т.е. в таком же количестве, в каком образуются немостиковые атомы кислорода. В районе 0,45-0,42 зВ (2,77-2,95 мкм) происходит увеличение поглощения, причем после отжига при комнатной температуре происходит прирост поглодения в максимуме полосы,

* Автор благодарит А.В.Шендрика за измерение спек-



гис. 5. паменения ис-поглощения гидроксила под висм НУФ-излучения.

Кривая I.- необлученный образец, кривая 2 - образец, облученный в течение 10 часов, 3 - образец, отожженный при комнатной температуре 12 часов.

а в районе 0,45-0,42 оВ (2,77-2,95 мкм) уровень поглощения восстанавливается до первоначального.

Представляет интерес определение области создания немостиковых атомов кислорода, так как до сих пор не было известно, возможно ли создать собственные дефекты фотонами из ближней ВУФ-области при температуре жидкого азста. Для определения спектральной области создания немостиковых атомов кислорода образцы стекла облучались фильтрованным светом. При облучении фотонами с энергией из области I, 5-7,5 зВ образование немостиковых атомов кислорода практически не наблюдалось. Следовательно, эффективное создание немостиковых атомов кислорода происходит при воздействии ВУФ-излучения с энергией 7,5-8,0 эВ. Фотоны с энергией выше 8,2 эВ создают электронные возбуждения собственного вещества, и эти возбуждения на ОН-группах не локализувтся [14]. Можно предположить, что излучение с энергией 7,5-8,0 зВ приводит к возбуждению электронной подсистемы гидроксила и в результате электронно-колебательной релаксации происходит разрыв связи О-Н с образованием немостиковых атомов кислорода и атомарного водорода.

Выводы

I. В стеклообразном диоксиде кремния с примесью гидроксила создание и накопление собственных дефектов (немостиковых атомов кислорода и Е'-центров) при температуре жидкого азота возможно как ионизирующей радиацией, так и фотонами с энергией 7,5-8,0 эВ, причем более эффективно БУФ-излучением.

 Немостиковые атомы кислорода в стекле SiO₂ III типа под действием ВУФ-излучения при температуре жидкого азота образовываются при разрыве связи О-Н.

Автор благодарит А.Р.Силиня и Д.К.Миллерса за консультации и ценные замечания.

ЛИТЕРАТУРА

I. Силинь А.Р., Скуя Л.Н., Шендрик А.В. Радиационные собственные деректы в стеклообразном кремнеземе. Немостиковый кислород // Физ.и хим.стекла. - 1978. - Т.4, № 4. -С.405-410.

2. Skuja L.N., Silin A.R., Mareš I. Decay Time and Polarization Properties of Luminescence Centers in Vitreous Silica // Phys.status solidi.a. - 1978. - Vol.50, N 2. -P.K149-K152. 3. Skuja L.N., Silin A.R. Optical Properties and Energetic Structure of Non-Bridging Oxygen Centers in Vitreous SiO₂ // Phys.status solidi,s. - 1979. - Vol.56, N 1. -P.K11-K13.

4. Скуя Л.Н. Свойства центров немостикового атома кислорода в стеклообразном кремнеземе // Физика и химия стеклообразующих систем. - Рига, 1980. - С.70-78.

5. Primak W., Uphaus R.A. Fast Neutron Induced Luminescence in Vitreous Silica and Quartz // J.Chem.Phys. -1958. - Vol.29, N 4. - P.972-973.

6. Skuja L.N., Silin A.R. A Model for the Non-Bridging Oxygen Center in Fused Silica. The Dynamic Jahn-Teller Effect // Phys.status solidi,a. - 1982. - Vol.70, N 1. - P.43-49.

7. Griscom D.L. E'-Center in Glassy SiO.: Microwave Saturation Properties and Confirmation of the Primary Si Hyperfine Structure // Phys.Rev.B. - 1979. - Vol.20, N 5. -P.1823-1834.

8. Griggom D.L. B'-Center in Glassy SiO₂: ¹⁷0, ¹H and "Very Weak" Si Superhyperfine Structure //² Phys.Rev.B. -1980. - Vol.22, N 9. - P.4192-4202.

9. Sigel C.H.Jr. Ultraviolet Spectra of Silicate Glasses: A Review of Some Experimental Evidence // J.Non-Cryst. Solids. - 1973/74. - Vol.13, N 1. - P.372-398.

 Kaiser P. Drawing-Induced Coloration in Vitreous Silics Fibers // J.Opt.Soc.Amer. - 1974. - Vol.64, N 4. -P.475-481.

II. Гурьянов А.Н., Гусовский Д.Д., Дианов Е.М. и др. Радиационно-оптическая устойчивость стеклянных волоконных световодов с малыми потерями // Квантовая электроника. -1979. - Т.6, № 6. - С.1310-1319.

12. Силинь А.Р., Скуя Л.Н., Лапенас А.А. Влияние нейтронного облучения на люминесценцию стеклообразного кремнезема Тезисы докл. 4-го всесоюзного симпозиума по оптическим и спектральным свойствам стекла. – Рига, 1977. – С.8–9.

13. Силинь А.Р., Трухин А.Н., Скуя Л.Н. Природа и особенности структуры центров люминесценции в SiO₂ // Тезисы докл. 25-го совещания по люминесценции. - Львов, 1978. - С.200.

14.Силинь А.Р., Трухин А.Н. Точечные дефекты и элементарные возбуждения в кристаллическом и стеклообразном SiO₂ // Pura, 1985. - 244 с. 15. Скуя Л.Н., Силинь А.Р. Генерация дефектов в кварцевом стекле под ВУФ-облучением // Тезисы докл. 6-й Всесоюзной конференции по физике ВУФ-излучения и взаимодействию излучения с веществом. - М., 1982. - С.160.

16. Stathis I.H., Kastner M.A. Vacuum-Ultraviolet Generation of Luminescence and Absorption Centers in a-SiO₂ // Philos.Mag.B. - 1984. - Vol.49, N 4. - P.357-362.

17. Силинь А.Р., Милдерс Д.К., Хиноверова И.А. Влияние радиации на стеклообразный диоксид кремния с примесью гидроксила // Физ.и хим.стекла. - 1987. - Т.13, № 3. - С.425-428.

18. Леко В.К., Мазурин О.В. Свойства кварцевого стекла. - Л., 1985. - 165 с.

Статья поступила 18 июня 1987 года.

Заключение

Научные данные спектроскопических исследований стеклообразующих систем однозначно показывают, что стеклообразующие твердые тела имеют широкие практические и научные перспективы. Физические свойства таких веществ многогранны и поддаются управлению. Стеклообразующие системы в неупорядоченном состоянии, как правило, находят неиболее широкое и всестороннее практическое применение. Наряду со свойствами, общими для этих веществ и в кристаллическом, и в стеклообразном состояниях, имеются и такие, и это особые свойства, которые весьма чувствительны к технологии изготовления. Таким образом стеклообразующими системами можно перекрывать широкие пиапазоны интересных и нужных характеристик.

адаатын энэн СОДЕРЖАНИЕнеринд А.П. 906-0

- 227 - -

Введение.....

СТРУКТУРНЫЕ ОСОБЕННОСТИ

.....

3

ЗАКИС D.P. Формальная энергетическая (термодинамичес- кая) схема описания взаимодействия электромагнитного излучения со стеклом	A 4
КАНТОРОВИЧ Л.Н. Учет континуальной неупорядоченности в расчетах оптических характеристик стекол в модели молекулярного кластера	I'2
КЛЯВА Я.Г. Метрика пространства случайного вектора в теории спектров ЭПР неупорядоченных твердых тел	21
ПРАУЛИНЫШ А.М., ЛИПСКИС Я.А. Фотоэлектронная эмиссия тонких пленок SiO ₂ , возбужденная фотонами с энергией в области прозрачности	30
РАМАНС Г.М., ГАБРУСЕНОК Е.В., ВИЛДЕ Г.Я. Структура некристаллических материалов с октаздрическим ближним порядком типа WO3 и MoD3	36
СИЛИНЬ А.Р. Спектроскопические исследования особеннос- тей структуры стеклообразного диоксида кремния	46
ТРУХИН А.Н. Иссладование локализованных состояний ди- оксида кремния, натриево- и свинцово-силикатных стекол	54
ШЛЮГЕР А.Л. Квантово-химическое моделирование струк- туры автолокализованного экситона в SiO2	68

ДЕФЕКТЫ

ВАЛЬС А.Н. ЭПР изотопически обогащенного Mo ⁵ * в стек- лах системы BaO-P ₂ O ₅ -WO ₅	75
ВОБЫШЕВ А.А., РАЩИГ В.А. Оптические свойства и фото- превращения парамагнитных центров в SiO2	85
ДИАНОВ Е.М., СОКОЛОВ В.О., СУЛИМОВ В.Б. Численное мо- делирование двухкоординированного атома кремния в кварцевом стекле	96
МЕДНИС А.О., ТРОКШ Я.С., ЧУГУНОВ Л.А. Тонкая структура спектров ЭПР в оксидных стеклех.	105

5 Te W. C. Patrices, 19 rector, 20000 cots, 74 Jefermouries rector, 20000 cots, 74 Jefermouries

ПУНДУР П.А. Спектроскопические карактеристики нитрида кремния.	114
СКУЯ Л.Н. Люминесценция кварцевого стекла, легирован- ного оловом	124
ТИЛИКС Ю.Е., ГОРЕОВИЦКАЯ Т.И., КИЗАНЕ Г.К., ТИЛИКС D.Ю., МАЛНАЧ Я.А., ГРАБОВСКИС В.Я. Радиационные дефекты и продукты радиолиза в керамике ортосиликата лития.	135
ШАВАЛГИН Ю.Г., ЧИХАЛ Ю.И. Исследование катодолюминес- ценции тонких слоев оксинитрида кремния	148
ШЕНДРИК А.В. Влияние термообработки на парамагнитное поглощение кварцевых стекол	154
ЭЛЕРТС М.А. О парамагнетизме собственных центров окраски натриево-силикатного стекла	162
ПРОЦЕССЫ	1091 0.8
АЛУКЕР А.Э., ГАВРИЛОВ В.В., ДЕЙЧ Р.Г., ДУМБАДЗЕ Г.С., СИТДИКОВ А.М. Короткоживущее оптическое поглощение в кварце	171
БЕЛЬСКИЙ А.В., ВАНАГА М.Р., СУМРОВ В.В. Влияние окон- чания процесса окисления на формы рование переходного	180

БРИЦС Д.И., ВИТОЛ И.К., ГРАЕОВСКИС В.Я., РОГУЛИС У.Т.	
Рекомбинационные процессы в натриево-силикатных стек-	
лах при температуре 300-700 К	192

ХИНОВЕРОВА И.А. Радиационные эффекты в стеклообразном SiO₂ с примесью гидроксила...... 217

Заключение.	 	 	 	 	226
	8 T 1 1			and the second se	

CHERTPOCKONINA CTEKNOOEPASYDUNX CHCTEM

E& BP-ARSA-

Пастандание сооб да страстите и тот сообщати актива области с от експонские сооб иза страсти на тот сообщати и сообщате со нак на сооб иза страстите сообщате с сообщате трак иза со торености усласти и сообщате сообщате и сообщате и сообщате дата консклюто рассилски и сообщате сообщате и сообщате дата консклюто рассилска и сообщате сообщате и сообщате и сообщате сообщате страстите и сообщате и сообщате и и сообщате сообщате страстите сообщате и сообщате и и сообщате сообщате сообщате сообщате сообщате и и сообщате сообщате сообщате сообщате сообщате и и сообщате сооб

Межлуведомственный сборник научных трудов.

Рецензенты: Ц. Экманис,

зам. директора по научной работе ФЭИ АН ЛатьССР, д-р физ-мат. наук;

А. Самановский, доц. кафедри физики подупроводников ЛГУ им. П. Стучки. канд. физ.-мат. наук:

А.Убелис, зав.лаб.оптически иницийро» Винных процессов ЛГУ им. п.Стучки, конд.физ.-мат.наук.

Редакторы: А.Силинь, В.Полмане Технический редактор в корректор М.Дреймане

Подписано к печати 18.08.1988. ЯГ 05407 Ф/б 60х84/16. Бумага и. 15,3 физ. печ. л.14.0 усл. печ. л. 10,5уч. - изд. л. Тираж 500 экз. Зак. и 1077 Цена 2 р. 20 к.

Латвийский государственный университет им. П.Стучки 226098 Рига, б. Райниса, 19 Отпечатано на ротапринте, 226050 Рига, ул.Вейденбаума,5 Латвийский государственный университет им. П.Стучки

PEDEPATH

УДК 539.2.22

Закис D.P. ФОРМАЛЬНАЯ ЭНЕРГЕТИЧЕСКАЯ (ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ) СХЕМА ОПИСАНИЯ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ЭЛЕКТРОМАГНИТНОГО ИЗЛУЧЕНИЯ СО СТЕКЛОМ.

Предложенс рассматривать поглощение потока фотонов стеклом как переход термодинамической системы в равновесное или новое метастабильное состояние в адиабатических и изотермических условиях. Показана невозможность применения модели локального расплавления и возможность образования локальных изменений структуры (дефектов) как с повышенной, так и с пониженной энтропией.

УДК 539.213.2

Канторович Л.Н. УЧЕТ КОНТИНУАЛЬНОЙ НЕУПОРЯДОЧЕННОСТИ В РАСЧЕТАХ ОПТИЧЕСКИХ ХАРАКТЕРИСТИК СТЕКОЛ В МОДЕЛИ МОЛЕКУ-ЛЯРНОГО КЛАСТЕРА.

Предложена модель внедренного молекулярного кластера для расчета электронной структуры точечных дефектов в стеклах. В качестве модели стекла рассматривается узкозонный диэлектрик со случайной сеткой атомов, образованной хаотическими сдвигами атомов из узлов идеального кристалла. Получено эффективное уравнение Шредингера для электронов кластера, учитыващее (самосогласованно) отклик остатка стекла на поле дефекта. Поляризация стекла описывается в рамках экситонного представления. Рассмотрены предельные случаи сильной и слабой неупорядоченностей.

УДК 537.535

КЛЯВА Я.Г. МЕТРИКА ПРОСТРАНСТВА СЛУЧАЙНОГО ВЕКТОРА В ТЕОРИИ СПЕКТРОВ ЭПР НЕУПОРЯДОЧЕННЫХ ТВЕРДЫХ ТЕЛ.

Предложен метод анализа спектров ЭПР в неупорядоченных твердых телах, основанный на введении римановой метрики в пространстве случайного вектора спектроскопических параметров, причем в качестве контравариантных компонент метрического тензора выбиралтся коэффициенты корреляции между этими параметрами. Метод позволяет получить общее выражение ширины линии ЭПР как функции ширин распределений параметров спин-гамильтониана. Предсказано существование сингулярностей спектров, соответствующих "аморфным" стационарным точкам гиперповерхности постоянных значений резонансной магнитной инцукции.

УДК 537.312.53

Праулины А.М., Липскис Я.А. ФОТОЭЛЕКТРОННАЯ ЭМИССИЯ ТОНКИХ ПЛЕНОК SiO₂, ВОЗЕУЖДЕННАЯ ФОТОНАМИ С ЭНЕРГИЕЙ В ОБЛАСТИ ПРОЗРАЧНОСТИ.

Определено, что механизм фотоэлектронной эмиссии из тонких пленок SiO₂ на Si имеет сложный характер. Это означает, что происходит ионизация дефектов пленки SiO₂, ионизация состояний на границах Si-SiO₂ и SiO₂-вакуум, а также фундаментальная фотоэлектронная эмиссия из кремния.

УДК 539.213;548.313.25

Раманс Г.М., Габрусенок Е.В., Видде Г.Я. СТРУКТУРА НЕКРИСТАЛЛИЧЕСКИХ МАТЕРИАЛОВ С ОКТАЭДРИЧЕСКИМ БЛИКНИМ ПО-РЯДКОМ ТИПА WO, И McO1.

Проводилось исследование спектров комбинационного рассеяния света тонких аморфных пленок WO,и MoO₃, полученных катодно-реактивным распылением. Проведено сравнение этих спектров со спектрами комбинационного рассеяния кристаллических образцов известных структурных модификаций этих соединений. Результаты свидетельствуют об одинаковой топологии строения некристаллических пленок WO₃ и MoO₃, образованной сочлененными по вершинам октаздрами. Установлено, что при переходе из некристаллического состояния в кристаллическое образовывается микрокристаллическая фаза, которая в случае MoO₃ имеет структуру, подобную структуре объемной модификации WO₃.

УДК 539.2:535.3

Силинь А.Р. СПЕКТРОСКОПИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ ОСОБЕННОС-ТЕЙ СТРУКТУРН СТЕКЛООБРАЗНОГО ДИОКСИДА КРЕМНИЯ.

Рассмотрена основная структура и ее особенности в стеклообразном диоксиде кремния. Систематизированы варианты нарушения ближнего порядка - собственные дефекты. Приведены спектроскопические характеристики изученных собственных дефектов. Анализируется развитие спектроскопических исследований. Прогнозируется расширение применения оптических методов исследования.

the forest of the second second second second

УДК 535.34:555.37:666.19

Трухин А.Н. ИССЛЕДОВАНИЕ ЛОКАЛИЗОВАННЫХ СОСТОЯНИЙ ДИ-ОКСИДА КРЕМНИЯ, НАТРИЕВО- И СВИНЦОВО-СИЛИКАТНЫХ СТЕКОЛ.

Выявлено, что общим свойством люминесцирующих локализованных состояний исследованных неупорядоченных веществ является температурная зависимость интенсивности люминесценции, по которой интенсивность возрастает при понижении температуры вплоть до 4 К и ниже. По литературным данным, такая зависимость соответствует внутрицентровому тушению с максимумом в распределении энергии активации вблизи нуля. Возможная причина такого распределения - "мягкие" колебательные моды, присущие всем неупорядоченным системам и описываемые двухъямным адиабатическим потенциалом. Получены новые свойства исследованных локализованных состояний. Низкий квантовый выход (0,01-0,05) фотолюминесценции автолокализованного экситона в кристаллическом кварце связан с разупорядочением приповерхностного слоя полированных образцов. Влияние разупорядочения согласуется с низким (0,001) квантовым выходом фотолюминесценции автолокализованного экситона стеклообразного диоксида кремния и при температурах жидкого гелия. Подтверждена модель локализованных состояния в виде кремний-кислородного тетраздра с ионом натрия у иона немостикового кислорода для стеклообразного трисиликата натрия путем сопоставления люминесцентных свойств чистого трисиликата натрия и стеклообразного диоксида кремния, активировенного натрием. Выделены локализованные состояния свинцово-силикатных стекол, ломинесцентные свойства которых в нулевом приближении объясняются уровнями двухзарядного катиона свинца.

УДК 539.2;548.4

Шлюгер А.Л. КВАНТОВО-ХИМИЧЕСКОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ СТРУК-ТУРЫ АВТОЛОКАЛИЗОВАННОГО ЭКСИТОНА В SiO,.

Самосогласованным полуэмпирическим методом INDO в рамках модели молекулярного кластера показано, что автолокализация триплетного экситона в кристаллическом SiO₂ происходит в результате смещения иона кислорода из регулярного узла решетки в междоузельное положение на $\approx 0,3$ Å и разрыва одной из Si-O -связей, причем спиновая плотность локализована на ионах кремния и кислорода разорванной связи.

УДК 539.213.1;543.422.27

Бельс А.Н. ЭПР ИЗОТОПИЧЕСКИ ОБОГАЩЕННОГО Мо⁵ В СТЕХЛАХ СИСТЕМЫ ВаО-РаО5-WO3.

Рассмотрен метод последовательной полной параметризации спектров ЭПР Мо⁵* в стеклах ВаО-Р₂О₅-WO₃, основанный на использовании изотопического обогащения Мо⁵⁴. Приведены результаты параметризации спектров четных и нечетных изотопов Мо^{5*}. Обнаружены два вида спектров ЭПР Мо^{5*}, которые соответствуют двум различным типам центров.

УДК 541.183

Бобышев А.А., Радинг В.А. ОПТИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА И ФОТО-ПРЕВРАЩЕНИЯ ПАРАМАГНИТНЫХ ЦЕНТРОВ В SiO.

В диоксиде кремния зарегистрированы спектры оптического поглощения парамагнитных центров \equiv SiOC', \equiv Si

УДК 537.2:530.145:518.12

Дианов Е.М., Соколов В.О., Сулимов В.Б. ЧИСЛЕННОЕ МО-ДЕЛИРОВАНИЕ ДВУХКООРДИНИРОВАННОГО АТОМА КРЕМНИЯ В КВАРЦЕВОМ СТЕХЛЕ.

С помощью квантово-химического полуэмпирического метода МЧЩП/З в модели молекулярного кластера приведены результаты численного моделирования характеристик двухкоординированного атома кремния в кварцевом стекле. Для различных зарядовых состояний этого дефекта найдена оптимальная конфигурация атомов, соответствующая минимуму энергии образования кластера. Рассчитаны энергии оптических переходов, вычислены параметры спектра ЭПР.

УДК 537.635

Меднис А.О., Трокы Я.С., Чугунов Л.А. ТОНКАЯ СТРУКТУРА СПЕКТРОВ ЭПР В ОКСИДНЫХ СТЕКЛАХ.

Получены интегральные спектры ЭПР 3-сантиметрового дизпазона ионов Mn²⁺, Fe³⁺, Eu²⁺ и Gd³⁺ в оксидных стеклах. В большинстве случаев установлено наличие поглощения СВЧ-излучения в нулевом магнитном поле. Проведен расчет вероятностей переходов, определяющих величину поглощения, и установлены значения параметр зв тонкой структуры центров, дающих вклад в наблюдаемое явление.

УДК 535.376:539.21

Пундур П.А. СПЕКТРОСКОПИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ НИТРИДА КРЕМНИЯ.

Методами катодо- и фотолюминесценции и высокочастотных вольт-фарадных характеристик исследованы тонкие аморфные пленки нитрида кремния на кремнии. В диапазоне энергий квантов излучения от I,6 до 6,3 эВ в спектрах катодолюминесценции наблюдаются полосы при I,75; 2,0; 3,3 и 4,6 эВ. При фотовозбуждении с тю E д характерны полосы при I,75; 2,3; 3,3 эВ. В пленках существует отрицательный объемный заряд. Предложены модели центров люминесценции и захвата заряда.

УДК 539.213:546.284

Скуя Л.Н. ЛЮМИНЮСЦЕНЦИЯ КВАРЦЕВОГО СТЕКЛА, ЛЕГИРОВАН-НОГО ОЛОВОМ.

В кварцевом стекле, легированном Sn, наблюдаются полосы фотоломинесценции при 3,1 эВ (полосы возбуждения при 3,7 и 4,8 зВ) и при 4,0 зВ (возбуждение при 4,8 зВ). Они обусловлены переходами из триплетных и синглетных возбужденных состояний двухкоординированного по кислороду олова (Sn?-центра). Sn?-центр является изоэлектронным аналогом известных Si? - и 262? -центров. Времена жизни триплетных состояний этих центров хорошо коррелируют с изменением энергий спин-орбитальной связи в ряду атомов Si, Ge, Sn.

УДК 546.34.226:541.124.128

Тиликс D.E., Горбовицкая Т.И., Кизане Г.К., Тиликс D.D., Малнач Я.А., Грабовскис В.Я. РАДИАЦИОННЫЕ ДЕФЕКТЫ И ПРОДУКТЫ РАДИОЛИЗА В КЕРАМИКЕ ОРТОСИЛИКАТА ЛИТИЯ.

Рассматривается возможность применения таких методов, как оптические, радиоспектроскопические, химические для качественного и количественного определения радиационных дефектов и продуктов радиолиза в керамике силикатов лития различного химического и структурного состава. Показано, что совместное применение этих методов позволяет идентифицировать до двух видов электронных и до двух видов дырочных радиационных дефектов, по два вида электронных и дырочных продуктов радиолиза, а также селективно определять группы радиационных дефектов и продуктов радиолиза, имеющих одинаковые окислительно-восстановительные свойства.

колов, оприделения в почной полновали установ завление законо волов подоводой странение странение понтров, лакора болов и настрание

УДК 539.21

Шавалгин Ю.Г., Чихал Ю.И. ИССЛЕДОВАНИЕ КАТОДОЛЮМИНЫС-ЦЕНЦИИ ТОНКИХ СЛОЕВ ОКСИНИТРИДА КРЕМНИЯ.

Установлено, что спектр катодолюминесценции тонких слоев оксинитрида кремния в области 190-430 нм имеет сложный характер и состоит из полос с максимумами при 230, 270, 365 и 390 нм. По мере увеличения содержания кислорода в слоях ряд полос претерпевает изменения. Предложены модели, объясняющие наличие соответствующих полос в спектрах катодоломинесценции.

УДК 543.53

Шендрик А.В. ВЛИЯНИЕ ТЕРМООБРАБОТКИ НА ПАРАМАГНИТНОЕ ПОГЛОЩЕНИЕ КВАРЦЕВЫХ СТЕКОЛ.

Исследовано влияние предварительной термической обработки на спектры ЭПР кварцевых стекол, наплавленных электротермическим способом в вакууме и в атмосфере водорода. Установлено, что в процесса изотермической выдержки на воздухе при температуре 1200 °С в кварцевых стеклах образуются кислородные парамагнитные центры типа 07. Концентрация центров и форма спектров ЭПР зависят как от температуры, при которой производится изотермическая выдержка, так и от давления водорода при синтезе стекол. Кислородные парамагнитные центры образуются за счет разрушения метастабильных гидроксильных групп.

УДК 537.635:666

Элертс М.А. О ПАРАМАГНЕТИЗМЕ СОВСТВЕННЫХ ЦЕНТРОВ ОКРАСКИ НАТРИЕВО-СИЛИКАТНОГО СТЕКЛА.

Вычислена интенсивность сигналов магнитногс циркулярного дихроизма. Эти сигналы должны были бы иметь парамагнитные собственные центры окраски натриево-силикатного стекла, если бы те поглощали в видимой области спектра. На основании стсутствия магнитного циркулярного дихроизма в областях полос поглощения центров окраски натриево-силикатного стекла в видимой области спектра сделан вывод о непарамагнитности этих центров окраски.

УДК 548:539.12.04

Алукер А.Э., Гаврилов В.В., Дейч Р.Г., Думбадзе Г.С., Ситдиков А.М. КОРОТКОЖИВУЩЕЕ ОПТИЧЕСКОЕ ПОГЛОШЕНИЕ В КВАРЦЕ.

Исследуемое короткоживущее оптическое поглощение в кристаллическом и стеклообразном SiO₂ наведено мощным наносекундным пучком электронов в интервале температур I2-300 К. Обсуждается возможная природа наблюдаемого короткоживущего поглощения.

УДК 546.28.21+539.216.22

Бельский А.В., Ванага М.Р., Сумров В.В. ВЛИЯНИЕ ОКОНЧА-НИЯ ПРОЦЕССА ОКИСЛЕНИЯ НА ФОРМИРОВАНИЕ ПЕРЕХОДНОГО СЛОЯ НА ГРАНИЦЕ РАЗДЕЛА КРЕМНИЙ - ДИОКСИД КРЕМНИЯ.

Использованные методы эллипсометрии показали наличие на границе раздела кремний - диоксид кремния слоя, исчезавщего при дальнейшем окислении. Свойства этого исчезающего слоя отличаются от свойств толстых пленок. Расчетами и экспериментально показано, что причиной образования такого слоя не может быть выгрузка. Данные Оже-анализа подтвердили предположение о непричастности азотной атмосферы к присутствию исчезающего слоя.

УДК 535.377;539.2;666.11

Брице Д.И., Витол И.К., Грабовские В.Я., Рогулис У.Т. РЕКОМЕИНАЦИОННЫЕ ПРОЦЕССИ В НАТРИЕВО-СИЛИКАТНЫХ СТЕКЛАХ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ 300-700 К.

Проведены комплексные исследования спектров наведенного оптического поглощения. ЭПР, термостимулированной ломинесценции чистых и активированных Тр^{3*} и Fe^{3*} натриево-силикатных стексл в интервале температур от 300 до 700 К. Выявлен отжиг электронных парамагнитных центров окраски с g = 1,999, поглощающих в спектральном дчапазоне 3,5-3,8 эВ. Определены два интервала температуры, характеризующиеся различными частотными факторами рекомбинационного процесса. Обнаружено, что введение примеси Fè³⁺ приводит к резкому подавлению эфективности издучательного рекомбинационного процесса при температуре, превышающей 450 К.

УДК 548.162:539.16:666.11.01

Миллерс Д.К. ВЛИЯНИЕ НЕУПОРЯДОЧЕННОСТИ НА РАДИАЦИОННЫЕ ПРОЦЕССН В ТВЕРЛИХ ТЕЛАХ.

Рассмотрена неупорядоченность твердого тела, обусловленная геометрическими искажениями структурных элсментов и наличием примесей. Обсуждены возможности создания локализованных электронных возбуждений на связях между атомами кислорода и водорода в стеклах SiO, III типа и образования радиационных дефектов при распаде этих возбуждений. Предполагается, что некоторые смещанные кристалы таллиевых галогенидов обладают высокой степенью упорядоченности, что сказывается на их люминесцентные свойства.

УДК 535.378+541.124.16

Стрелецкий А.Н., Панов С.И., Пакович А.Б. ТРИЕОЛЕМИНЕС-ШЕНЦИЯ ПЛАВЛЕНОГО КВАРЦА.

Обобщаются результаты исследования триболюминесценции плавленого кварца. Сопоставляются спектральный состав, кинетика отдельных импульсов и интегральной интенсивности излучения при расколе стержней и механической обработке материала в вибрационной мельнице. Рассматривается природа ценгров свечения. Обсуждаются возможные механизмы возбуждения триболюминесценции.

УДК 539.213

Хиноверова И.А. РАДИАЦИОННЫЕ Эффекты в стехлообразном SiO, с примесью гидроксила.

Рассматривается кинетика накопления собстьенных дефектов стеилообразного SiO₂ с примесью гидроксила под действием рентгеновского и вакуумкого ультрафиолетового излучения при температуре жидкого азота. Обсуждаются возможные механизмы образования собственных дефектов при рентгеновском и ВУФ-облучении. Определена спектральная область создания немостиковых атомов кислорода под действием ВУФ-излучения. Показано, что основные источником образования немостиковых атомов кислорода является примесь гидроксила.





Цена 2.20