# **УСПЕХИ ФИЗИЧЕСКИХ НАУК**

### КОНФЕРЕНЦИИ И СИМПОЗИУМЫ

# Научная сессия Отделения физических наук Российской академии наук

(29 марта 2006 г.)

29 марта 2006 г. в конференц-зале Физического института им. П.Н. Лебедева РАН состоялась Научная сессия Отделения физических наук Российской академии наук. На сессии были заслушаны доклады:

1. Бункин А.Ф., Нурматов А.А., Першин С.М. (Научный центр волновых исследований Института общей физики им. А.М. Прохорова РАН, Москва). Когерентная четырехфотонная спектроскопия низкочастотных либраций молекул в жидкости.

2. Симоненко В.А. (Российский федеральный ядерный центр "Всероссийский научно-исследовательский институт технической физики им. Е.И. Забабахина", г. Снежинск, Челябинская обл.). Исследования высокоинтенсивных процессов и экстремальных состояний веществ с помощью ядерных взрывов; некоторые применения результатов.

3. Бучельников В.Д., Таскаев С.В. (Челябинский государственный университет), Васильев А.Н. (Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова), Коледов В.В., Ховайло В.В., Шавров В.Г. (Институт радиотехники и электроники РАН, Москва). Магнитные сплавы с памятью формы: фазовые переходы и функциональные свойства.

Краткое содержание докладов публикуется ниже.

PACS numbers: 33.20.-t, 42.65.-k, 87.50.Jk

# Когерентная четырехфотонная спектроскопия низкочастотных либраций молекул в жидкости

## А.Ф. Бункин, А.А. Нурматов, С.М. Першин

#### 1. Введение

Одной из наиболее актуальных проблем в исследовании ассоциированных жидкостей (в том числе жидкой воды и водных растворов белков) является изучение молекулярной структуры ближнего порядка этих сред, формы и размеров молекулярных комплексов, образующихся в результате сильного межмолекулярного взаимодействия. Такая информация может быть получена из данных по рассеянию тепловых нейтронов [1-3], а также из оптических спектров низкочастотных молекулярных движений в жидкости. Спектры спонтанного

комбинационного рассеяния (КР) света (в диапазоне  $< 100 \text{ см}^{-1}$ ) и рассеяния в крыле Рэлея [4] вблизи нулевых частотных отстроек также содержат сведения о структуре молекулярных комплексов в жидкости, поскольку зависят от межмолекулярных колебаний и ориентационных движений молекул. Однако использование классических методов оптической спектроскопии (инфракрасное (ИК) поглощение и КР) в спектральной области от нескольких единиц до 100 см<sup>-1</sup> (0–3 ТГц) наталкивается на ряд экспериментальных трудностей.

Отдельной сложной проблемой является спектроскопия низкочастотных колебательных и вращательных резонансов, лежащих в диапазоне  $1-5 \text{ см}^{-1}$ , возникающих в тех средах, где возможно существование устойчивых молекулярных комплексов сложной формы с временем жизни, значительно превышающим время переключения водородной связи  $\sim 10^{-13}$  с. Такие резонансы могут появляться в биологических макромолекулах, состоящих, как правило, из субглобул с молекулярным весом  $\sim 10^3$  а.е., соединенных пептидными или водородными связями [5, 6]. Изучение подобных резонансов расширяет понимание геометрии соединения биологических макромолекул с молекулами растворителя и механики движения этих комплексов.

Одним из направлений нелинейно-оптической спектроскопии, позволяющим эффективно решать данную задачу, является четырехфотонная спектроскопия крыла Рэлея [7, 8]. Этот подход дает возможность существенно повысить отношение сигнал/шум в низкочастотных спектрах за счет фазирования в макроскопическом объеме ориентационных и трансляционных движений молекул с помощью двух лазерных волн с частотами  $\omega_1$  и  $\omega_2$ , разность которых  $\omega_1 - \omega_2$  сканируется в области крыла Рэлея. Измеряемым параметром здесь является состояние поляризации излучения на частоте  $\omega_s = \omega_1 - (\omega_1 - \omega_2)$ , нелинейный источник которого имеет вид [9, 10]

$$\mathbf{P}_{i}^{(3)} = 6\chi_{ijkl}^{(3)}(\omega_{s};\omega_{1};\omega_{2};-\omega_{1})\mathbf{E}_{j}^{(1)}\mathbf{E}_{k}^{(2)}\mathbf{E}_{l}^{(1)*}.$$
 (1)

Здесь  $\chi^{(3)}$  — кубическая восприимчивость среды, пропорциональная корреляционной функции флуктуаций оптической анизотропии,  $\mathbf{E}^{(1)}$  и  $\mathbf{E}^{(2)}$  — амплитуды взаимодействующих полей. Интенсивность регистрируемого сигнала  $I_{\rm s} \propto |\chi^{(3)}|^2 I_1^2 I_2$ . Подчеркнем, что четырехфотонное взаимодействие лазерных полей с ансамблем Спектральное разрешение в четырехфотонной спектроскопии определяется шириной аппаратной функции, равной в первом приближении свертке ширины спектра генерации обоих лазеров с частотами  $\omega_1$  и  $\omega_2$ . Эти частоты в наших измерениях (см. разделы 2, 3) находились в области прозрачности исследуемой среды; спектральное разрешение составляло ~ 0,1 см<sup>-1</sup>.

Отметим, что в четырехфотонной спектроскопии крыла Рэлея при соответствующем выборе поляризации волн  $\mathbf{E}^{(1)}$  и  $\mathbf{E}^{(2)}$  [6-8] измеряется сигнал, пропорциональный мнимой части кубической восприимчивости среды:  $I_{\rm s} \sim ({\rm Im}\,\chi^{(3)})^2$ . Это обстоятельство обеспечивает важное преимущество четырехфотонного рассеяния по сравнению с ИК-спектроскопией, поскольку здесь появляется возможность регистрировать, используя единую технику эксперимента, резонансы поглощения электромагнитного излучения для слоев жидкости толщиной до 30 см в широкой (вплоть до терагерцевого диапазона) области спектра (0-30 ТГц). Несомненно, указанное преимущество оказывается принципиальным при исследовании биомакромолекул, поскольку позволяет изучать их низкочастотные спектры в естественной среде в водных растворах. Отметим, что для непрерывного перекрытия такого диапазона частот (0-30 ТГц) в миллиметровой и субмиллиметровой спектроскопии требуется использование нескольких типов источников излучения [11].

Другое преимущество обусловлено возможностью различать вклады в регистрируемый сигнал, связанные с различными механизмами ориентационной релаксации в жидкости [12, 13], которые по-разному проявляются в спектрах четырехфотонного рассеяния. Так, уширение линии с центром на нулевой частоте,  $\omega_1 - \omega_2 = 0$  (узкая часть крыла Рэлея), обусловлено медленными ориентационными движениями молекулярных ассоциатов, тогда как вклад быстрого вращательного движения молекул должен проявляться в широкой части крыла Рэлея,  $|\omega_1 - \omega_2| > 1$ . Возможность существования ориентационной релаксации, эквивалентной свободному вращению молекул в жидкой фазе за времена меньшие 1 пс, обсуждалась в ряде работ [12, 13]. Однако спектр, состоящий из узких резонансов свободного вращения молекул в жидкости, пока, насколько нам известно, непосредственно не регистрировался.

Одна из фундаментальных задач, возникающих в физике жидкого состояния, в частности в физике воды, заключается в объяснении особенностей водородной связи в средах, молекулы которых различаются значением ядерного спина атомов водорода. Примерами таких молекул являются орто- и парамодификации молекул воды, в которых суммарный спин атомов водорода равен либо 1 (ортомолекулы), либо 0 (параизомеры). Молекулы орто- и параизомеров H<sub>2</sub>O в водяном паре в равновесных условиях находятся в соотношении 3:1, они отличаются вращательным спектром [14] и хорошо идентифицируются в газовой фазе [15]. В работе [15] обнаружено, что при пропускании водяного пара через пористый материал с развитой поверхностью, а также над поверхностью органических (ДНК, белок лизоцим) и неорганических соединений [16] происходит обогащение паров воды молекулами ортоизомеров.

Наблюдаемое селективное отклонение от равновесного соотношения объяснялось тем, что непрерывно вращающиеся ортоизомеры молекулы воды обладают большей подвижностью, тогда как парамолекулы характеризуются большей способностью к образованию комплексов. Вопрос о существовании и спектроскопических проявлениях орто- и паракомпонент воды в жидкой фазе остается пока открытым. Неясно также, существует ли какая-либо селективность по признаку орто- и парамодификации молекул в межмолекулярных взаимодействиях в жидкости.

В этом докладе приводится обзор последних экспериментов лаборатории прикладной гидрофизики Научного центра волновых исследований Института общей физики им. А.М. Прохорова РАН, в которых с помощью четырехфотонного рассеяния наблюдались спектры низкочастотных либраций (крутильных колебаний) и вращений молекул в различных жидкостях в диапазоне 0-3 ТГц. Выбор жидкостей был основан на гипотезе о том, что вклад вращательных резонансов в сигнал четырехфотонного рассеяния будет увеличиваться по мере ослабления межмолекулярного взаимодействия. Кроме того, были систематически изучены спектры четырехфотонного рассеяния в области 0-100 см<sup>-1</sup> в макроскопическом объеме водных растворов белка α-химотрипсин. Такой выбор диапазона был обусловлен тем, что именно в этом диапазоне расположены резонансы Мандельштама-Бриллюэна, крыло Рэлея, а также КР-резонансы, относящиеся к колебательным и ориентационным движениям молекулярных фрагментов белка и собственные низкочастотные спектры орто- и пара-спин-изомеров молекул H<sub>2</sub>O в жидкой фазе.

#### 2. Эксперимент

Эксперименты проводились на установке, подробно описанной в [17]. Две встречные волны  $\mathbf{E}^{(1)}$  и  $\mathbf{E}^{(2)}$  с частотами  $\omega_1$  и  $\omega_2$  распространялись в кювете с жидкостью. Входное и выходное окна кюветы, изготовленные из плавленого кварца, незначительно влияли на состояние поляризации проходящего лазерного излучения. Волна  $\mathbf{E}^{(1)}$  (излучение второй гармоники Nd:YAGлазера, работающего на одной продольной моде, типичная плотность мощности  $\sim 60 \text{ MBt cm}^{-2}$ ) имела круговую поляризацию. Волна E<sup>(2)</sup>, перестраиваемая по частоте (плотность мощности  $\sim 10 \text{ MBt см}^{-2}$ ), являлась линейно поляризованной. При таком выборе состояний поляризации взаимодействующих волн [9, 10] нерезонансный вклад от электронной подсистемы среды в сигнал, определяемый нелинейным источником (1), может быть существенно подавлен настройкой поляризационного селектора.

Поскольку орты поляризации волны сигнала на частоте  $\omega_s$  и волны  $\mathbf{E}^{(2)}$  неколлинеарны, а их направления распространения совпадают, сигнал четырехфотонного рассеяния селектировался призмой Глана. Ширина аппаратной функции спектрометра (~ 0,1 см<sup>-1</sup>) и спектральный диапазон (от –1200 до 300 см<sup>-1</sup>) определялись выходными характеристиками лазера на растворе красителя "Coumarin-500" в этаноле. Этот лазер (волна  $\mathbf{E}^{(2)}$ ) накачивался излучением третьей гармоники Nd:YAG-лазера и программно перестраивался по частоте. Для каждого значения частоты  $\omega_2$  производилось усреднение сигнала по 10–30 отсчетам, затем частота лазера перестраивалсь автоматически с шагом

 $\sim 0,119~{\rm cm^{-1}}$ . Нулевая частотная отстройка привязывалась с точностью до 0,02 см<sup>-1</sup> по резонансам Мандельштама – Бриллюэна, дальнейшая перестройка длины волны контролировалась по модам интерферометра Фабри–Перо с базой 7 мм (область дисперсии  $\sim 1,4~{\rm cm^{-1}}).$ 

Измерения проводились в воде "Milli-Q" (H<sub>2</sub>O), тяжелой воде (D<sub>2</sub>O), 30%-ном и 5%-ном водных растворах перекиси водорода (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) и белка α-химотрипсин (концентрации 10 и 17 мг м $^{-1}$ ), а также в жидком четырехлористом углероде (CCl<sub>4</sub>) в спектральном диапазоне от -100 до 100 см<sup>-1</sup>. Здесь отрицательные отстройки относились к сигналу рассеяния в антистоксовой области. Вода "Milli-Q" (реагентное качество, тип I, сопротивление 18,2 МОм см, остаточные примеси не более 20 мкг  $\pi^{-1}$ ) производилась непосредственно перед экспериментом на установке "Millipore". Образцы D<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> и CCl<sub>4</sub> являлись промышленными реактивами классов ОСЧ (особо чистый) и ХЧ (химически чистый). Среди перечисленных сред наиболее сильное межмолекулярное взаимодействие, вызванное водородной связью, наблюдается в H<sub>2</sub>O, а слабое — в CCl<sub>4</sub>, молекулы которого считаются сферическими волчками [18].

#### 3. Результаты эксперимента

На рисунке 1 приведены спектры четырехфотонного рассеяния в спектральном диапазоне от -8 до 8 см<sup>-1</sup>, полученные в CCl<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>O и водном растворе перекиси водорода в одинаковых условиях эксперимента. В спектральной области  $\pm 0,5$  см<sup>-1</sup> в каждом из спектров наблюдается дублет линий (отмечены стрелками), вызванный рассеянием на акустических фононах (резонансы Мандельштама – Бриллюэна), и ряд узких, сравнимых с шириной аппаратной функции спектрометра, резонансов в области > 1 см<sup>-1</sup>. Для удобства сравнения спектры, представленные на рис. 1, нормированы на соответствующие максимумы сигналов четырехфотонного рассеяния на резонансах Мандельштама – Бриллюэна, сечение которых в CCl<sub>4</sub> примерно в 5 раз



**Рис. 1.** Спектры четырехфотонного рассеяния, нормированные на соответствующие максимумы сигналов на резонансах Манделыштама–Бриллюэна в следующих жидкостях: CCl<sub>4</sub> (кривая *I*), H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (кривая *2*) и H<sub>2</sub>O (кривая *3*) в спектральном диапазоне от -8 до 8 см<sup>-1</sup>. В спектральной области ±0,5 см<sup>-1</sup> в каждом из спектров наблюдается дублет линий (отмечены стрелками), вызванных рассеянием на акустических фононах.



Рис. 2. (а) Фрагмент спектра четырехфотонного рассеяния в области  $\omega_1 - \omega_2 > 0$  для жидкого CCl<sub>4</sub> (кривая *I*), на который наложен фрагмент этого же спектра в области  $\omega_1 - \omega_2 < 0$  (кривая 2). Вертикальными линиями показаны частоты вращательного спектра КР молекулы CCl<sub>4</sub>, рассчитанные *ab initio*. (б) Спектры четырехфотонного рассеяния в воде (кривая *I*) и растворе белка (кривая 2). Вертикальными линиями показаны частоты резонансов молекулы OH и H<sub>2</sub>O.

больше, чем в воде [10]. Этот фактор обеспечивает соответствующее визуальное уменьшение амплитуды резонансов в CCl<sub>4</sub> (см. рис. 1). Из спектров видно, что наибольший вклад в сигнал рассеяния в области вне диапазона  $\pm 1$  см<sup>-1</sup> наблюдается в CCl<sub>4</sub>, а наименьший — в H<sub>2</sub>O. Увеличение вклада узких резонансов в спектр водного раствора H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> по сравнению со вкладом этих резонансов в спектр воды (H<sub>2</sub>O) можно объяснить ослаблением межмолекулярного взаимодействия в перекиси водорода. Известно, что молекулы H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> образуют две водородные связи с H<sub>2</sub>O, а молекулы воды — четыре [1, 2].

На рисунке 2а приведен фрагмент спектра сигнала четырехфотонного рассеяния в области  $\omega_1 - \omega_2 > 0$  в жидком CCl<sub>4</sub> (кривая *I*), на который наложен фрагмент этого же спектра в антистоксовой области  $\omega_1 - \omega_2 < 0$ (кривая 2). Частоты вращательного спектра свободной молекулы <sup>12</sup>C<sup>35</sup>Cl<sub>4</sub> (концентрация таких молекул в CCl<sub>4</sub> составляет ~ 32,54 % [19]), рассчитанные *ab initio*, показаны вертикальными линиями. Расчет проводился без учета изотопического замещения атомов Cl и C [19]. Из рисунка 2а видно, что спектральное положение резонан-

[УФН 2006

сов при положительных (кривая *1*) и отрицательных (кривая *2*) отстройках удовлетворительно (с точностью аппаратной функции) совпадает с расчетным для вращательного спектра газа CCl<sub>4</sub>. Дополнительные линии в экспериментальном спектре, вероятно, обусловлены наличием резонансов молекул CCl<sub>4</sub> с другим изотопным составом. Аппроксимация спектра, изображенного на рис. 2а, функцией 0,267 ехр [( $\omega_1 - \omega_2$ )/0,647] + 0,12, имеющей ширину ~ 1,3 см<sup>-1</sup> по уровню е<sup>-1</sup>, позволяет оценить время ориентационной релаксации, обусловленной низкочастотными либрациями молекул, как ~ 25 пс. Это значение совпадает с характерным временем (10–50 пс) диэлектрической релаксации органических жидкостей [20].

На рисунке 2б приведены фрагменты спектров H<sub>2</sub>O (кривая *I*) и водного раствора  $\alpha$ -химотрипсина (кривая *2*) в концентрации 10 мг мл<sup>-1</sup>. Резонансы воды отмечены вертикальными линиями. Линия  $\alpha$ -химотрипсина (2,8 см<sup>-1</sup>) отмечена указателем. Резонансы воды 2,26 см<sup>-1</sup> и 3,21 см<sup>-1</sup> с точностью аппаратной функции отнесены к вращательным переходам 4<sub>14</sub>-3<sub>21</sub> и 5<sub>33</sub>-4<sub>40</sub> основного колебательного состояния орто- и пара-спинизомеров молекул воды соответственно [14]. Из спектра 2 (рис. 26) видно, что в растворе белка отсутствует линия 3,21 см<sup>-1</sup> параизомера воды. Этот факт, по-видимому, связан с селективным демпфированием свободного вращения и связыванием молекул параизомера воды молекулами белка, как и в случае пропускания паров над шероховатой поверхностью [16].

Была проведена серия экспериментов, в которых в одинаковых условиях регистрировался спектр четырехфотонного рассеяния в тяжелой (D<sub>2</sub>O) и легкой (H<sub>2</sub>O) воде и их 50%-ной смеси в диапазоне  $0-100 \text{ см}^{-1}$  (0-3 ТГц). Целью экспериментов являлось сопоставление частот обнаруженных вращательных резонансов молекул D<sub>2</sub>O и H<sub>2</sub>O в жидкой фазе с табличными значениями [14, 21]. На рисунке За в качестве примера приведен спектр смеси  $H_2O$  и  $D_2O$  (1:1) в области 0-50 см<sup>-1</sup>, сглаженный по трем экспериментальным точкам для удобства сравнения с табличными данными. Указателями отмечены резонансы вращательных переходов, относящиеся к спектрам свободных вращений молекул D<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O и HDO в газе по данным [14, 21, 22]. Штриховыми указателями отмечены наиболее интенсивные линии вращательных переходов орто-спин-изомера воды. На рисунке 36 приведен фрагмент спектра в области 32-40 см<sup>-1</sup>, где видны четыре линии орто- и парамолекул H<sub>2</sub>O [14]. Следует заметить, что соотношение амплитуд линий в этих спектрах может отличаться от их соотношения в спектре ИК-поглощения, поскольку в четырехфотонном рассеянии они пропорциональны  $(1-3\rho)$ , где  $\rho$  — степень деполяризации соответствующих КР-активных резонансов [10]. Отметим, что вращательные резонансы трех типов молекул (D<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O и HDO) наблюдаются при четырехфотонном рассеянии в жидкости в спектрах 50%-ной смеси D<sub>2</sub>O и H<sub>2</sub>O без заметных смещений частоты.

Последнее обстоятельство требует пояснений. Вопрос о влиянии межмолекулярного взаимодействия на смещение частот резонансов КР- и ИК-поглощения при переходе от газа к жидкости интенсивно исследовался в середине XX в. (см., например, монографию [23]). Показано, что для разных типов взаимодействия это смещение составляет от  $\sim 0.2$ % до  $\sim 0.001$ % от значе-



**Рис. 3.** (а) Спектр четырехфотонного рассеяния в смеси 50:50 тяжелой ( $D_2O$ ) и легкой ( $H_2O$ ) воды. (б) Фрагмент спектра рис. а в области дублета линий 36,6 и 37,13 см<sup>-1</sup> переходов орто- и пара-спинизомеров молекул воды.

ния частот соответствующих переходов. Очевидно, что для частот молекулярных колебаний, лежащих в диапазоне  $1000-4000 \text{ см}^{-1}$ , эта поправка является заметной величиной. Однако для наблюдаемых в наших экспериментах вращательных резонансов в диапазоне  $< 100 \text{ см}^{-1}$  этот сдвиг должен составлять порядка  $0,2 \text{ см}^{-1}$ , т.е. являться сравнимым с шириной аппаратной функции спектрометра.

Была проведена серия экспериментов с целью обнаружения влияния молекул белка на резонансы орто- и пара-спин-изомеров молекулы в жидкой фазе. На рисунке 4 приведен спектр деионизованной воды "Milli-Q" в диапазоне 0-100 см<sup>-1</sup>. В спектре хорошо видны наиболее сильные в указанном диапазоне резонансы 79,8 см<sup>-1</sup> (парамолекула) и 88,1 см<sup>-1</sup> (ортомолекула) [14, 24], отмеченные соответствующими указателями. Данные резонансы относятся к вращательным переходам основного колебательного состояния пара- и ортоспин-изомеров молекул воды (4<sub>04</sub>-3<sub>13</sub>) и (4<sub>14</sub>-3<sub>03</sub>) соответственно. Здесь в скобках указаны вращательные квантовые числа J, K<sub>a</sub>, K<sub>c</sub> начального и конечного уровней соответствующих переходов основного изотопа молекулы воды, взятые из базы данных HITRAN (high-resolution transmissions molecular absorption database) [14]. Отметим, что большинство остальных сильных линий спектра поглощения паров воды в диапазоне



**Рис. 4.** Панорамный спектр четырехфотонного рассеяния в воде "Milli-Q" в диапазоне 0-100 см<sup>-1</sup>.



**Рис. 5.** Фрагмент спектра воды "Milli-Q" в диапазоне частотных отстроек от 73 до 91 см $^{-1}$ . Резонансы орто- и парамолекул H<sub>2</sub>O отмечены указателями.

0-100 см<sup>-1</sup> образованы наложением близких резонансов орто- и параизомеров воды [14] и поэтому менее удобны для поставленной выше задачи.

На рисунке 5 представлен фрагмент спектра воды в диапазоне частотных отстроек от 73 до 91 см<sup>-1</sup>. На основе данных базы HITRAN [14] все наблюдаемые в спектре резонансы могут быть отнесены к вращательным переходам нижнего колебательного состояния 74,1 см<sup>-1</sup> ( $5_{14}-5_{05}$ ), 78,2 см<sup>-1</sup> ( $7_{25}-7_{16}$ ), 88,1 см<sup>-1</sup> ( $4_{14}-3_{03}$ ) ортомодификаций и 79,8 см<sup>-1</sup> ( $4_{04}-3_{13}$ ), 85,0 см<sup>-1</sup> ( $9_{46}-8_{53}$ ), 90,8 см<sup>-1</sup> ( $12_{75}-11_{84}$ ) парамодификаций основного изотопа молекулы H<sub>2</sub>O. Резонансы орто-и парамолекул воды отмечены указателями.

На рисунке 6 приведены фрагменты спектров раствора белка  $\alpha$ -химотрипсин (концентрация 17 мг мл<sup>-1</sup>) в диапазоне 73–91 см<sup>-1</sup> и воды "Milli-Q". Для удобства сравнения спектр воды растянут по оси ординат в восемь раз. Вращательные резонансы орто- и параизомеров молекулы воды указаны соответственно тонкими и жирными стрелками. Отнесение этих резонансов к частотам проводилось по данным работы [14]. На рисунке четко идентифицируются следующие вращательные переходы ортомодификации воды: 73,3 см<sup>-1</sup> (3<sub>30</sub>-3<sub>21</sub>),



Рис. 6. Фрагменты спектров водного раствора  $\alpha$ -химотрипсина (концентрация 17 мг мл<sup>-1</sup>) в диапазоне 73–91 см<sup>-1</sup> и воды "Milli-Q". Вращательные резонансы орто- и параизомеров молекулы указаны соответственно тонкими и жирными стрелками.

74,1 см<sup>-1</sup> (5<sub>14</sub>-5<sub>05</sub>), 77,3 см<sup>-1</sup> (9<sub>45</sub>-9<sub>36</sub>), 81,0 см<sup>-1</sup> (9<sub>36</sub>-9<sub>27</sub>), 82,15 см<sup>-1</sup> (4<sub>32</sub>-4<sub>23</sub>), 83,5 см<sup>-1</sup> (10<sub>47</sub>-9<sub>54</sub>), 85,6 см<sup>-1</sup> (7<sub>34</sub>-7<sub>25</sub>), 86,4 см<sup>-1</sup> (4<sub>23</sub>-4<sub>14</sub>), 88,1 см<sup>-1</sup> (4<sub>14</sub>-3<sub>03</sub>). Заметим, что линия ортоизомера 88,1 см<sup>-1</sup> (4<sub>14</sub>-3<sub>03</sub>) осталась доминирующей в спектре после растворения в воде  $\alpha$ -химотрипсина, в то время как линия параизомера 79,8 см<sup>-1</sup> (4<sub>04</sub>-3<sub>13</sub>) оказалась сильно подавленной, что указывает на селективность взаимодействия молекул белка с орто- и параизомерами H<sub>2</sub>O.

## 4. Обсуждение

Проведенные эксперименты показывают, что в спектрах четырехфотонного рассеяния лазерного излучения в нескольких жидкостях (CCl<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>O, D<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) проявляются узкие резонансы, частоты которых с точностью до ширины аппаратной функции спектрометра совпадают с частотами вращательных переходов основного электронного и колебательного состояний соответствующих молекул. При этом в спектре жидкой воды отдельно идентифицируются линии, относящиеся как к ортомодификациям, так и к парамодификациям основного изотопа молекулы H<sub>2</sub>O. Эти же линии с усилением почти на порядок величины наблюдаются в спектрах водного раствора  $\alpha$ -химотрипсина. Последнее обстоятельство свидетельствует об увеличении доли свободных молекул воды в растворах белка.

Увеличение вклада вращательного спектра в сигнал четырехфотонного рассеяния в растворе белка по сравнению с аналогичным вкладом в случае H<sub>2</sub>O можно объяснить образованием слабой водородной связи между молекулами воды и белка. Наблюдаемое в эксперименте преимущественное подавление в белковом растворе вращательных линий параизомера молекулы воды свидетельствует о селективной гидратации биологических макромолекул параизомерами молекулы воды. Заметим, что ранее [25] наблюдалась селективная сорбция параизомеров молекул воды из газовой фазы при их пропускании над поверхностью образцов ДНК, лизоцима и коллагена.

Можно предположить, что свободное вращение молекул в жидкостях возникает в тот момент, когда сила межмолекулярного взаимодействия (наибольшая в воде из-за водородной связи) для некоторых молекул обращается в нуль в результате флуктуаций плотности при тепловом движении молекул. Эта сила быстро изменяется с межмолекулярным расстоянием, поскольку, например, для потенциала Леннарда-Джонса

$$U(r) = -\frac{a}{r^6} + \frac{b}{r^{12}}$$
(2)

притягивающая сила убывает как  $\sim r^{-7}$ . В результате отдельные молекулы приобретают возможность свободного движения, становясь, по существу, молекулами газа.

Наличие вращательной структуры в спектрах четырехфотонного рассеяния позволяет спектрально разделить и оценить относительную долю вкладов быстрых и медленных молекулярных движений. Такая возможность отсутствует в КР и ядерном магнитном резонансе, где все виды ориентационного движения дают вклад в уширение регистрируемых резонансов [3, 4, 12, 13]. Полученные в наших экспериментах спектры указывают на наличие в исследованных жидкостях заметного количества свободных молекул, не участвующих в момент зондирования в образовании ассоциированных комплексов.

Отметим, что поскольку каждый из резонансов, вклад которого в четырехфотонный спектр пропорционален  $(\text{Im}\chi^{(3)})^2$  (см. соотношение (1)), отражает какой-либо механизм диссипации энергии в среде (гиперзвуковые волны, либрации, свободное вращение молекул), кривые на рис. 1-6 воспроизводят спектры поглощения исследованных сред в терагерцевом и субтерагерцевом диапазонах частот. Тот факт, что эти спектры не являются сплошными, дает возможность найти частоты, на которых различные жидкости, в частности вода, имеют больший или меньший уровень поглощения сверхвысокочастотного (СВЧ) излучения. Это обстоятельство позволяет по-новому рассмотреть многочисленные факты селективного воздействия СВЧ-излучения на живые организмы [11]. При этом высокая добротность резонансов с шириной линии не более порядка ширины аппаратной функции ( $\sim 0,2 \text{ см}^{-1}$ ) указывает на возможность их насыщения при импульсном воздействии резонансного излучения. Спектральное разделение вкладов быстрых и медленных движений в ориентационную релаксацию молекул открывает дополнительные перспективы в изучении молекулярных взаимодействий в физике жидкости [26].

За рамками данного доклада осталось обсуждение результатов серии работ по измерению фрактальной размерности полимеров, молекулярных ассоциатов и биологических макромолекул в жидкости по низкочастотным спектрам четырехфотонного рассеяния. Это направление активно развивается [27, 28]. В наших экспериментах [29, 30] изучался спектральный отклик когерентного четырехфотонного рассеяния лазерного излучения в области крыла Рэлея, из которого вычисляется дисперсия плотности фононных состояний. Известно [27, 28], что дисперсия плотности фононных состояний является основным источником информации при изучении фрактальной размерности конденсированных сред. Развитый нами подход дает целый ряд преимуществ по сравнению с традиционными методами малоуглового рассеяния тепловых нейтронов и рентгеновского излучения, а также со спонтанным рассеянием света в крыле Рэлея. К упомянутым преимуществам можно отнести следующее: относительная простота эксперимента; высокий уровень полезного сигнала по сравнению с уровнем сигнала в случае спонтанного рассеяния в крыле Рэлея; высокий уровень энергетического (спектрального) разрешения, особенно по сравнению с уровнем разрешения в нейтронографии; возможность выделения в регистрируемом сигнале составляющих, относящихся к медленным переориентациям крупных молекулярных фрагментов, вследствие когерентного характера рассеяния. Подчеркнем, что последний фактор отсутствует в традиционных подходах к измерению фрактальной размерности.

Особый интерес вызывает успешная регистрация низкочастотных спектров растворов белков в воде, т.е. в естественной для биологических молекул среде. Отметим, что растворение белка α-химотрипсин сопровождается проявлением избирательного свойства образовывать комплексы только с параизомером молекулы воды. Регистрация способности спин-селективной адсорбции белков в водном растворе дает возможность развивать принципиально новые подходы к исследованию свойств мембранного белка аквапорин, ответственного за пропускание последовательной цепочки единичных молекул воды в клетку, открытие которого отмечено Нобелевской премией [31].

Прикладное значение обнаруженных низкочастотных резонансов в воде очевидно. Несомненно, наиболее интересным здесь является изучение резонансного воздействия СВЧ-излучений и средств мобильной связи с частотой ~ 1,8 ГГц на биологические объекты. Это следует из того, что молекулы воды и гидроксила имеют вращательные резонансы на частотах 0,072 см<sup>-1</sup> (2,16 ГГц) и 0,057 см<sup>-1</sup> (1,72 ГГц), которые близки к частотам СВЧ-устройств и излучения космических мазеров на этих молекулах [32].

#### 5. Выводы

Таким образом, впервые с помощью спектроскопии когерентного четырехфотонного рассеяния лазерного излучения в нескольких жидкостях (CCl<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>O, D<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) в субмиллиметровом диапазоне длин волн (0–100 см<sup>-1</sup>) обнаружены узкие резонансы, частоты которых с точностью до ширины аппаратной функции спектрометра совпадают с частотами вращательных переходов основного электронного и колебательного состояний соответствующих молекул. При этом в спектре воды отчетливо регистрируются резонансы, относящиеся к линиям орто- и параизомеров основного изотопа молекулы H<sub>2</sub>O в газовой фазе.

Резонансный вклад когерентных либраций в сигнал четырехфотонного рассеяния существенно возрастает при переходе от воды к раствору белка. Механизм этого явления до конца не ясен, однако можно предположить, что наличие молекул белка в растворе приводит к нарушению исходной топологии сетки водородных связей в воде, увеличивая концентрацию слабо связанных молекул.

Обнаружено, что молекула белка в растворе селективно взаимодействует с парамодификацией молекулы H<sub>2</sub>O. Данное явление дает возможность интерпретировать избирательность воздействия микроволнового излучения на биологические объекты [11] и в перспективе разработать новый класс лазерных биотехнологий. Работа выполнена при частичной поддержке грантов РФФИ 05-02-16020, 05-02-08311, Программы РАН "Оптическая спектроскопия и стандарты частоты" и гранта поддержки научных школ РФ № 1553.2003.

## Список литературы

- 1. Eisenberg D, Kauzmann W The Structure and Properties of Water (New York: Oxford Univ. Press, 1969)
- Walley E, in *The Hydrogen Bond: Recent Developments in Theory* and *Experiments* (Eds P Schuster, G Zundel, C Sandorfy) (Amsterdam: North-Holland, 1976) Ch. 29
- Okhulkov A V, Demianets Yu N, Gorbaty Yu E J. Chem. Phys. 100 1578 (1994)
- 4. De Santis A et al. Chem. Phys. Lett. 133 381 (1987)
- 5. Brown K G et al. Proc. Natl. Acad. Sci. USA 69 1467 (1972)
- 6. Genzel L et al. Biopolymers 15 219 (1976)
- 7. Bunkin A F et al. Phys. Rev. B 52 9360 (1995)
- 8. Bunkin A F et al. J. Raman Spectrosc. 36 145 (2005)
- Shen Y R The Principles of Nonlinear Optics (New York: J. Wiley, 1984) [Шен И Р Принципы нелинейной оптики (М.: Наука, 1989)]
- Ахманов С А, Коротеев Н И Методы нелинейной оптики в спектроскопии рассеяния света: активная спектроскопия рассеяния света (М.: Наука, 1981)
- Бецкий О В, Девятков Н Д, Кислов В В Биомедицинская радиоэлектроника (4) 13 (1998)
- 12. Bartoli F J, Litovitz T A J. Chem. Phys. 56 413 (1972)
- 13. O'Reilly D E, Peterson E M, Scheie C E J. Chem. Phys. 60 1603 (1974)
- Rothman L S et al. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf. 96 139 (2005); http://www.elsevier.com/locate/jqsrt
- Oka T, in Advances in Atomic and Molecular Physics Vol. 9 (Ed. D R Bates) (New York: Academic Press, 1973) p. 127
- 16. Tikhonov V I, Volkov A A *Science* **296** 2363 (2002)
- 17. Bunkin A F, Nurmatov A A Laser Phys. 13 328 (2003)
- 18. Weber A (Ed.) *Raman Spectroscopy of Gases and Liquids* (Berlin: Springer-Verlag, 1979)
- 19. Tse W S, Lin S J Chinese J. Phys. 25 581 (1987)
- Вукс М Ф Электрические и оптические свойства молекул и конденсированных сред (Л.: Изд-во ЛГУ, 1984)
- 21. Molecular Spectroscopy, Jet Propulsion Laboratory, California Institute of Technology, http://spec.jpl.nasa.gov
- Быков А Д, Синица Л Н, Стариков В И Экспериментальные и теоретические методы в спектроскопии молекул водяного пара (Новосибирск: Изд-во СО РАН, 1999)
- Волькенштейн М В, Ельяшевич М А, Степанов Б И Колебания молекул Т. 2 (М.: ГИТТЛ, 1949)
- 24. Avila G et al. J. Mol. Spectrosc. 220 259 (2003)
- 25. Potekhin S A, Khusainova R S Biophis. Chem. 118 84 (2005)
- 26. Gaiduk V I, Gaiduk V V, McConnell J Physica A 222 46 (1995)
- Pietronero L, Tosatti E (Eds) Fractals in Physics: Proc. of the Sixth Trieste Intern. Symp., Trieste, Italy, July 9-12, 1985 (Amsterdam: North-Holland, 1986)
- 28. Alexander S Phys. Rev. B 40 7953 (1989)
- 29. Bunkin A F et al. Laser Phys. 15 707 (2005)
- 30. Bunkin A F et al. J. Raman Spectrosc. 37 693 (2006)
- 31. Murata K et al. *Nature* **407** 599 (2000)
- 32. Стрельницкий В С УФН 113 463 (1974)

PACS numbers: 28.70. + y, 62.50. + p, 97.80.Jp

# Исследования высокоинтенсивных процессов и экстремальных состояний веществ с помощью ядерных взрывов; некоторые применения результатов

В.А. Симоненко

#### 1. Введение

Ядерные взрывы характеризуются не только большим количеством выделяемой энергии, но и ее высокой на-

чальной плотностью, наличием мощных импульсных потоков нейтронов, гамма-квантов, рентгеновского и электромагнитного излучения. Они сопровождаются интенсивными радиационными, гидрогазодинамическими, электромагнитными, сейсмическими процессами. Такие свойства явления давали возможность изучать процессы, ранее недоступные для физических исследований. Уже при подготовке и проведении первых воздушных взрывов было обращено внимание на важную закономерность развития сильного взрыва в газах — автомодельность возникающего ударно-волнового течения (Л.И. Седов [1], К.П. Станюкович [2], Дж. Тейлор [3]). В дальнейшем это свойство сильных взрывов стали наблюдать и использовать в лабораторных экспериментах, например при диагностике энергии мощных лазерных импульсов [4] и при интерпретации ряда взрывных астрофизических явлений.

При достаточно мощных сосредоточенных взрывах в предположении степенной зависимости коэффициента теплопроводности от температуры автомодельной является и более ранняя, тепловая стадия переноса энергии (Я.Б. Зельдович и А.С. Компанеец [5, 6]). Такие процессы осуществляются, когда уже установилось тепловое равновесие излучения и вещества, но газодинамический перенос энергии еще пренебрежимо мал. Закономерности этой стадии также несут информацию о нелинейных теплопроводных свойствах сред. Тепловому этапу предшествует этап неравновесного распространения излучения (для взрывов в воздухе рассмотрен А.С. Компанейцем и Е.Я. Ланцбургом [7]). Развитие взрыва в воздухе сопровождается также рядом газодинамических, тепловых и световых процессов (см. обзор в монографии Я.Б Зельдовича и Ю.П. Райзера [6]). Значительная часть этих процессов использовалась для обоснования и применения методов определения энергии ядерных взрывов в атмосфере.

С 1964 г. ядерные взрывы в нашей стране проводились под землей. Переход к подземным взрывам не только поставил новые задачи, но и открыл более благоприятные возможности для физических исследований. При взрывах в конденсированных средах можно также выделить стадии, аналогичные воздушным. Однако они существенно отличаются не только характерными масштабами, но и определяющими закономерностями.

За время воздушных испытаний в нашей стране был проведен лишь один успешный натурный эксперимент, направленный на использование высокоинтенсивных процессов для исследований — физический опыт 1957 г. [8]. Такие исследования при подземных взрывах в нашем институте были начаты в первых натурных опытах и продолжались вплоть до последнего испытания в 1989 г. Автору посчастливилось участвовать в постановке, проведении и интерпретации большинства из них.

Эти исследования стимулировали развитие теоретических моделей протекания высокоинтенсивных импульсных процессов и моделей описания экстремальных состояний веществ, создание математических комплексов и программ для описания высокоинтенсивных быстропротекающих процессов. Они сопровождались проведением ряда специализированных натурных экспериментов, с помощью которых проверялись теоретические модели, их математическая реализация, накапливались экспериментальные данные. Фактически, была разработана научная технология, включающая в себя