# Комбинационное рассеяние света в зигзагообразных фторполимерных молекулах

© В.М. Бузник, В.С. Горелик\*, П.П. Свербиль\*, А.К. Цветников, А.В. Червяков\*\*

Институт химии Дальневосточного отделения Российской академии наук, Владивосток. Россия

\* Физический институт им. П.Н. Лебедева Российской академии наук,

\*\* Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова,

119899 Москва, Россия

(Поступила в Редакцию в окончательном виде 9 апреля 2002 г.)

Выполнены исследования спектров комбинационного рассеяния света ультрадисперсного порошка, состоящего из зигзагообразных фторполимерных молекул типа  $F(CF_2)_nF$ , представляющих собой модель одномерного нанокристалла. Проведено сопоставление этих спектров с соответствующими спектрами соединений  $C_nF_{2n+1}Br$  (n = 6, 7, 8, 9, 10, 14) и фторопласта. Установлено, что частоты оптических колебаний фторполимерных молекул  $F(CF_2)_nF$  сдвинуты по отношению к соответствующим частотам колебаний молекул  $C_6F_{13}Br$  более чем на  $10 \text{ cm}^{-1}$ . На основе измеренных частотных сдвигов и с использованием теории колебаний кристаллической двухатомной цепочки конечной длины оценена длина наночастиц ультрадисперсного фторорганического порошка: L = 2-2.5 nm.

Работа выполнена при поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (грант № 02-02-16221).

Комбинационное рассеяние (КР) света зигзагообразными органическими молекулами исследовалось ранее для *n*-алканов ( $C_nH_{2n+2}$ ) и их фторзамещенных аналогов [1–4]. Соединения, содержащие молекулы такого типа, находят широкое практическое применение. В частности, фторопласты, в первую очередь политетрафторэтилен (ПТФЭ) F(CF<sub>2</sub>)<sub>n</sub>F ( $n = 10^5 - 10^7$ ), используются в химической и атомной промышленности, в машиностроении и на транспорте. В медицине ПТФЭ применяется в качестве материалов для искусственных органов кровообращения, а соединения типа  $C_nF_{2n+1}Br$  ( $n \sim 10-15$ ) — в качестве искусственных кровезаменителей.

Нами разработан способ получения низкомолекулярного ПТФЭ, имеющего вид ультрадисперсного порошка (УПТФЭ). Этот материал уже нашел применение в качестве антифрикционных добавок к машинным маслам.

Свойства и применение фторуглеродных соединений зависят от длины полимерной цепи. Определение этого параметра сопряжено с большими трудностями. В связи с этим представляет интерес решение такого рода задачи на основе анализа спектров КР в зигзагообразных фторполимерных молекулах.

Исследования зигзагообразных фторполимерных молекул конечной длины представляют также большой интерес с фундаментальной точки зрения для установления закономерностей динамики колебаний конечных одномерных кристаллических цепочек.

Основные цели настоящей работы — исследовать спектры КР ультрадисперсного порошка фторполимерных молекул  $F(CF_2)_nF$  и сопоставить их со спектрами молекул  $C_nF_{2n+1}Br$ , исследовавшимися ранее в работе [2], а также со спектром ПТФЭ; определить длину фторполимерных молекул  $F(CF_2)_nF$  на основе модели кристаллической цепочки конечной длины.

### 1. Методика эксперимента

Для возбуждения спектров КР использовался аргоновый лазер ( $\lambda = 488.0$  nm) мощностью 100 mW. Регистрация спектров проводилась на автоматизированном КР-спектрометре, включающем в себя двойной монохроматор ДФС-12, систему счета фотонов, интерфейсный микропроцессорный модуль и персональный компьютер, с помощью которого осуществлялось управление монохроматором, накопление и обработка экспериментальных данных. Спектральная ширина щели составляла 2 cm<sup>-1</sup>. Анализируемые в настоящей работе образцы фторорганических соединений представляли собой кристаллические порошки белого цвета. Их исследования проводились с использованием геометрии рассеяния "на отражение".

#### 2. Результаты эксперимента

На рис. 1 приводятся полученный спектр КР УПТФЭ и для сравнения спектры КР фторорганических зигзагообразных молекул типа  $C_nF_{2n+1}Br$ , полученные ранее [2]. Здесь же приведен спектр КР фторопласта  $F(CF_2)_nF$ , полученный в настоящей работе. Спектры представлены в диапазоне 0–1500 сm<sup>-1</sup>.

Низкочастотная область этих спектров показана на рис. 2. Как видно из рис. 1, в области частот 0–400 сm<sup>-1</sup> обнаруживается интенсивная полоса в низкочастотной области спектров КР и ряд взаимно перекрывающихся полос в диапазоне 200–300 сm<sup>-1</sup>. С увеличением числа звеньев *n* в молекулярной цепи частота низкочастотного максимума КР монотонно убывает (рис. 2). При значениях n = 6, 7 и 8 наблюдаемая низкочастотная полоса состоит из нескольких компонент; для n = 9, 10 и 14

<sup>117924</sup> Москва, Россия



Рис. 1. Общий вид спектров КР соединений:  $I - \Pi T \Phi \Im$ , 2 — УПТФЭ, 3 —  $C_{14}F_{29}Br$ , 4 —  $C_{10}F_{21}Br$ , 5 —  $C_9F_{19}Br$ , 6 —  $C_8F_{17}Br$ , 7 —  $C_7F_{14}Br$ , 8 —  $C_6F_{13}Br$ .



**Рис. 2.** Изменения в низкочастотной области спектров КР в зависимости от длины молекулярной цепи; стрелка указывает положение "акустической" моды. Обозначения кривых те же, что на рис. 1.

обсуждаемая полоса становится практически бесструктурной, а для фторопласта и ультрадисперсного порошка полностью пропадает.

На рис. 3 и 4 приводятся спектры КР в области частот "скелетной" оптической моды  $(719-733 \text{ cm}^{-1})$ ,

соответствующей противофазному движению углеродных атомов, и симметрично-валентной моды  $CF_2$ -связи (1360–1380 cm<sup>-1</sup>). Как видно из приведенных рисунков, наблюдаемые высокочастотные полосы хорошо проявляются на всех спектрах КР, и с увеличением числа атомов в молекулярной цепи частота максимума обсуждаемых линий КР монотонно возрастает.



**Рис. 3.** Изменения в высокочастотной области спектров КР в зависимости от длины молекулярной цепи; стрелка указывает положение "оптической" моды. Обозначения кривых те же, что на рис. 1.



**Рис. 4.** Изменения в высокочастотной области спектров КР в зависимости от длины молекулярной цепи; стрелка указывает положение симметрично-валентного колебания CF<sub>2</sub>-связи. Обозначения кривых те же, что на рис. 1.

# Обсуждение полученных результатов

Наблюдаемые сдвиги частот положений максимумов КР в зависимости от длины цепочки можно объяснить на основе теоретической модели зигзагообразной молекулы как кристаллической цепочки конечной длины.

Рассмотрим одномерную кристаллическую решетку, состоящую из атомов двух сортов. Уравнения движения в этом случае имеют вид

$$m_1 \frac{d^2 u_1(l)}{dt^2} = -f \mathbf{1}[u_1(l) - u_2(l-1)] + f_2[u_2(l) - u_1(l)],$$
  
$$m_2 \frac{d^2 u_1(l)}{dt^2} = -f_2[u_2(l) - u_1(l)] + f_1[u_1(l+1) - u_2(l)].$$
(1)

В общем случае атомы соединены связями различных типов, характеризующимися числовыми постоянными  $f_1$  и  $f_2$ . Если  $f_1 = f_2$  и  $m_1 = m_2$ , то из (1) для решения в виде плоской монохроматической волны  $u(l) = u \cdot e^{i(kla - \omega t)}$  можно получить закон дисперсии

$$\Omega_{-}^{2} = \frac{2f}{m} - \frac{2f}{m} \cos\left(\frac{ka}{2}\right),$$
  
$$\Omega_{+}^{2} = \frac{2f}{m} + \frac{2f}{m} \cos\left(\frac{ka}{2}\right).$$
 (2)

При малых волновых векторах, вблизи центра зоны Бриллюэна получаем приближенно

$$\Omega_{-}^{2} = \frac{f}{m} \sin^{2}\left(\frac{ka}{2}\right),$$
  

$$\Omega_{+}^{2} = \frac{4f}{m} - \frac{f}{m} \sin^{2}\left(\frac{ka}{2}\right).$$
(3)

Если ввести обозначения  $\frac{f}{m} = \frac{4s^2}{a^2}$ , из (3) получаем

$$\Omega_{-}^{2} = \frac{4s^{2}}{a^{2}} \sin^{2}\left(\frac{ka}{2}\right),$$
  
$$\Omega_{+}^{2} = \frac{16s^{2}}{a^{2}} - \frac{4s^{2}}{a^{2}} \sin^{2}\left(\frac{ka}{2}\right).$$
 (4)

Здесь *s* — параметр, характеризующий скорость распространения волны в цепочке,  $a = 2.53 \cdot 10^{-8}$  ст — длина периода двухатомной цепочки, соответствующей фторорганической молекуле  $F(CF_2)_nF$ , *k* — волновой вектор.

Из (4) следует, что предельное значение частоты оптической моды при k = 0 есть  $\Omega_0 = 4s/a$ .

Для цепочек с конечным числом атомов, имеющих длину L = Na, устанавливается стоячая волна с минимально возможным значением волнового вектора

$$k_{\min} = \frac{2\pi}{\lambda_{\max}} = \frac{\pi}{Na} \quad (\lambda_{\max} = 2L).$$
 (5)

Для достаточно длинных молекул типа  $C_n F_{2n+1} Br$  и  $F(CF_2)_n F$  можно полагать, что  $L = Na = \frac{na}{2}$ .

Наблюдаемые экспериментально наиболее интенсивные линии КР можно рассматривать как проявление решеточных мод с минимально возможным волновым вектором  $k_{\min}$  акустической и оптической ветвей колебаний молекулярной цепочки.

Таким образом, следует ожидать, что с увеличением числа звеньев N молекулярной цепи частоты акустической  $\Omega_{ac}$  и оптической  $\Omega_{opt}$  мод должны изменяться по закону

$$\Omega_{\rm ac}^2 = \frac{4s^2}{a^2} \sin^2\left(\frac{\pi}{2N}\right),$$
  
$$\Omega_{\rm opt}^2 = \Omega_0^2 - \frac{4s^2}{a^2} \sin^2\left(\frac{\pi}{2N}\right).$$
 (6)

Переходя к волновым числам  $\nu = 1/\lambda$ , из (6) получаем

$$v_{\rm ac}^{2} = \frac{s^{2}}{\pi^{2}a^{2}c^{2}}\sin^{2}\left(\frac{\pi}{2N}\right),$$
$$v_{\rm opt}^{2} = v_{0}^{2} - \frac{s^{2}}{\pi^{2}a^{2}c^{2}}\sin^{2}\left(\frac{\pi}{2N}\right).$$
(7)

Из (7) с учетом того, что L = Na, получаем следующие соотношения:

$$v_{\rm ac}^2 = \frac{s^2}{\pi^2 a^2 c^2} \sin^2\left(\frac{\pi a}{2L}\right),$$
$$v_{\rm opt}^2 = v_0^2 - \frac{s^2}{\pi^2 a^2 c^2} \sin^2\left(\frac{\pi a}{2L}\right).$$
(8)

В соответствии с (4) для скорости распространения *s* волны в цепочке имеет место

$$s = \frac{\pi a c \nu_0}{2}.$$
 (9)

Используя формулу (9), можно вычислить параметр *s*. При этом величина  $v_0$  определяется путем линейной экстраполяции экспериментальных значений  $v_{opt}$  для длинных цепочек, полученных по спектрам КР. С помощью формул (8) можно вычислить длину молекулы, используя экспериментальные данные для значений  $v_{ac}$  и  $v_{opt}$ . Соответственно получаем два соотношения

$$L_1 = \frac{\pi a}{2} \cdot \frac{1}{\arcsin\left(\frac{\pi a c v_{ac}}{s}\right)},\tag{10}$$

$$L_2 = \frac{\pi a}{2} \cdot \frac{1}{\arcsin\left(\frac{\pi ac\sqrt{\nu_0^2 - \nu_{opt}^2}}{s}\right)}.$$
 (11)

При наличии дополнительных ветвей колебаний молекулярной цепочки закон дисперсии может быть получен на основе рассмотрения кристаллической цепочки с дополнительной связью. В этом случае имеет место следующее уравнение:

$$\nu^{2} = (\nu_{0}')^{2} \pm \frac{(s')^{2}}{\pi^{2}c^{2}a^{2}}\sin^{2}\left(\frac{\pi}{2N}\right).$$
 (12)

Физика твердого тела, 2002, том 44, вып. 12

Частоты колебаний	$(cm^{-1})$	), полученные из	в спектров КР	фторорганических	соединений, и длины*	молекул (nm)	
-------------------	-------------	------------------	---------------	------------------	----------------------	--------------	--

Тип молекулы	$ u_{\rm ac}$	$ u_{\text{opt}}$	V .	$L_1$		$L_2$		$L_3$	
				(10)	(17)	(11)	(18)	(13)	(19)
$C_6F_{13}Br$	142.8	720.5	1362.5	0.98	1.02	1.02	1.05	1.01	1.03
$C_7F_{15}Br$	135.5	722.4	1367.1	1.04	1.07	1.10	1.13	1.16	1.18
$C_8F_{17}Br$	117.8	723.8	1368.2	1.21	1.23	1.18	1.20	1.21	1.23
C <sub>9</sub> F <sub>19</sub> Br	111.4	725.8	1370.2	1.27	1.30	1.33	1.35	1.32	1.34
$C_{10}F_{21}Br$	100.6	727.2	1372.1	1.42	1.45	1.47	1.49	1.44	1.46
$C_{14}F_{29}Br$	77.9	730	1376.7	1.85	1.87	1.94	1.95	2.02	2.04
УПТФЭ		731.8	1377.0	_	_	2.68	2.69	2.09	2.10
ПТФЭ		732.7	1380.4	—	—	3.62	3.63	4.10	4.11

\* Значения длин молекул L<sub>1</sub> получены из соотношений (10) и (17), L<sub>2</sub> — из (11) и (18), L<sub>3</sub> — из (13) и (19) соответственно.

Знак в (12) зависит от знака величины массы фонона рассматриваемой дисперсионной ветви: для положительной массы фонона в (12) необходимо выбрать знак плюс, а для отрицательной — минус. Эксперимент показал, что сдвиг частоты симметрично-валентного колебания CF<sub>2</sub>-связи подчиняется формуле (12) с отрицательной массой фонона.

Из экспериментально измеряемых значений v и  $v'_0$ , соответствующих выбранной ветви колебаний, можно также определить длину L = Na молекулярной цепочки

$$L_{3} = \frac{\pi a}{2} \frac{1}{\arcsin \frac{\pi a c \sqrt{|\nu^{2} - (\nu_{0}')^{2}|}}{s'}}.$$
 (13)

Экспериментальные данные для частот  $v_{ac}$ ,  $v_{opt}$  и частоты v, соответствующей симметрично-валентному колебанию CF<sub>2</sub>-связи, полученные из спектров KP, приводятся в таблице. Там же приводятся вычисленные по формулам (10), (11), (13) значения  $L_1, L_2, L_3$  длин молекул C<sub>n</sub>F<sub>2n+1</sub>Br, УПТФЭ и ПТФЭ. Для фторопласта полученное значение длины молекулы можно интерпретировать как размер упорядоченного, квазикристаллического участка бесконечной цепи фторполимера, в котором кристаллические области чередуются с разрывами, обусловленными изменением направления кристаллической цепи. Рассмотрим также приближенные формулы, соответствующие большой длине молекулы ( $N \gg 1$ ). Тогда из формул (8) и (12) получим следующие уравнения:

$$v_{\rm ac} = \frac{s}{2cL},\tag{14}$$

$$\nu_{\rm opt}^2 = \nu_0^2 - \frac{s^2}{4c^2 L^2},\tag{15}$$

$$v^2 = (v'_0)^2 \pm \frac{(s')^2}{4c^2 L^2}.$$
 (16)

Отсюда следуют формулы для длин молекул в этом приближении

$$L_1 = \frac{s}{2c\nu_{\rm ac}},\tag{17}$$

$$L_2 = \frac{s}{2c\sqrt{\nu_0^2 - \nu_{\rm opt}^2}},$$
 (18)

$$L_3 = \frac{s'}{2c\sqrt{|\nu^2 - (\nu_0')^2|}}.$$
(19)

Вычисленные по формулам (10), (11), (13), (17)–(19) приближенные значения длин молекул  $L_1$ ,  $L_2$ ,  $L_3$  представлены в таблице. Как видно из таблицы, эти значения оказываются близкими. Это дает возможность пользоваться приближенными формулами для достаточно длинных молекул.

На рис. 5 приводятся рассчитанные зависимости частоты v от величины  $\pi/n$  в соответствии с соотношениями (7) и (12) при условии N = n/2, а также результаты экспериментальных исследований для обсуждаемых соединений. Как видно из рисунка, наблюдается удовлетворительное согласие теории и эксперимента. На основе полученных экспериментальных данных определены необходимые параметры, характеризующие соответствующий закон дисперсии: параметр  $s = 8.75 \cdot 10^5$  cm/s, характеризующий скорость распространения волны в цепочке, и  $v_0 = 733.8$  cm<sup>-1</sup>, определяющий предельное значение частоты оптической моды, соответствующее значению k = 0.



**Рис. 5.** Сравнение теоретических дисперсионных кривых (I-3), рассчитанных из соотношений (7) и (12), с экспериментальными данными (I–III). I — симметрично-валентная ветвь колебания CF<sub>2</sub>-связи, 2 — оптическая ветвь скелетных колебаний, 3 — акустическая ветвь скелетных колебаний; I — экспериментальные данные для  $C_nF_{2n+1}Br$  (n = 6, 7, 8, 9, 10, 14); II — для УПТФЭ; III — для ПТФЭ.

На основе выполненных экспериментов установлено, что частота моды, соответствующей валентным полносимметричным колебаниям CF<sub>2</sub>-связи, изменяется с изменением длины цепи рассматриваемых цепных молекул в соответствии с дисперсионным законом (12), характеризующимся следующими параметрами:  $s' = 14.2 \cdot 10^5$  cm/s и  $v'_0 = 1381.6$  cm<sup>-1</sup>.

На основании установленных законов дисперсии для рассматриваемых моделей молекулярных цепочек нами вычислены длины молекул для наночастиц ультрадисперсного порошка и фторопласта. Соответствующие значения представлены в таблице.

Таким образом, в результате выполненных экспериментов установлено, что в спектрах КР зигзагообразных фторорганических молекул ультрадисперсного порошка и фторопласта присутствуют линии, частоты которых сдвинуты по отношению к частотам соответствующих линий КР зигзагообразных фторуглеродных молекул  $C_nF_{2n+1}$ Вг. По сдвигам этих частот с помощью дисперсионных зависимостей, установленных для простых моделей одномерных двухатомных кристаллических цепочек, проведены оценки длины наночастиц ультрадисперсного фторполимерного порошка и размеры областей кристалличности фторопласта.

Важно отметить, что в наших экспериментах не удалось обнаружить достаточно четких низкочастотных спутников в спектрах КР УПТФЭ и ПТФЭ, соответствующих продольным акустическим модам (LAM), хотя такие моды хорошо появляются в спектрах КР перфторбромуглеродов ( $C_nF_{2n+1}Br$ ). Причина этого может быть связана не только с трудностями регистрации низкочастотных спектров КР, но также с возможным сильным затуханием LAM. Это затухание может быть обусловлено сильным взаимодействием между наночастицами фторполимера.

Результаты данной работы могут быть использованы для контроля длин зигзагообразных фторорганических молекул, используемых для различных приложений.

## Список литературы

- [1] S.I. Mizushima, T. Simanouti. J. Am. Chem. Soc. **71**, 1320 (1949).
- [2] Л.П. Авакянц, В.С. Горелик, Л.И. Злобина, А.В. Червяков, О.Н. Шартс. Известия РАН. Сер. физ. 64, 6, 1189 (2000).
- [3] A.M. Amorim da Costa Eduarda, B.H. Santos. Rev. Port. Oulm. 28, 154 (1984).
- [4] J.R. Ferrar, K. Nakamoto. Introductory Raman Spectroscopy. Acad. Press, Inc., Harcourt Brace and Comp., Publishers, Boston–San Diego–N.Y.–London–Sudney–Tokio–Toronto (1994). P. 350.