

УДК 541.135

**ДИНАМИЧЕСКИЕ ПАРАМЕТРЫ МОЛЕКУЛЫ
АЦЕТОНИТРИЛА НА ОСНОВЕ АНАЛИЗА ФОРМЫ
ПОЛОСЫ СПЕКТРА КОМБИНАЦИОННОГО РАССЕЯНИЯ
СВЕТА***

© 1997 С.А. Еременко, О.Н. Калугин, Д.А. Нерух

Поступила в редакцию 13 июня 1997 г.

Введение

Ацетонитрил (АН) как растворитель благодаря высокой полярности перспективен в химической технологии и моделировании биохимических процессов. Его молекула имеет простое и высокосимметричное строение (тип симметрии C_{3v}), что обуславливает его широкое использование в спектральном физико - химическом эксперименте. Не смотря на большое количество работ, посвященных исследованию АН [1 - 7], вопросы, связанные с динамикой его молекулы, освещены в литературе недостаточно полно. Одними из наиболее информативных методов исследования в данной области являются ИК - и КР - спектроскопия, дающие возможность получить динамические молекулярные параметры (автокорреляционные функции и времена релаксации молекулярных колебаний или вращений) на основе анализа формы спектральной полосы [8 — 10].

Фурье преобразование изотропной и анизотропной компонент КР - спектров, соответствующих полносимметричным нормальным колебаниям дает соответственно полную колебательную корреляционную функцию (КФ) (как сумму авто $\Phi_{vib}^{self}(t)$ и кросс $\Phi_{vib}^{cross}(t)$ части) и произведение авто-компонент колебательной, вращательной КФ [11 — 14]

$$\Phi_{vib}^{self}(t) + \Phi_{vib}^{cross}(t) = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{\infty} I_{iso}(\omega) \exp(i\omega t) dt, \quad (1)$$

$$\Phi_{vib}^{self}(t)\Phi_{rot}^{self}(t) = \int_{-\infty}^{\infty} I_{aniso}(\omega) \exp(i\omega t) dt. \quad (2)$$

* Вестник Харьковского университета. 1997. Химические науки. № 1

Количественной мерой процесса релаксации обычно служит интегральная характеристика — время релаксации [15]

$$\tau_\alpha = \int_0^\infty \Phi_\alpha(t) dt, \quad \alpha=vib, rot. \quad (3)$$

Как видно из ур. (1, 2) из КР - спектров невозможно выделить вращательную корреляционную функцию $\Phi_{rot}^{self}(t)$ без привлечения внешних теоретических моделей для авто - части колебательной корреляционной функции $\Phi_{vib}^{self}(t)$. Поэтому в данной работе рассмотрены только суммарная колебательная корреляционная функция (1) и время колебательной релаксации.

Для получения корреляционных функций и времен релаксации из экспериментальных спектров необходимо иметь индивидуальную спектральную полосу, которая практически не перекрывается с другими, что не наблюдается в ацетонитриле. Поэтому возникает вопрос о разделении сложного спектра, состоящего из нескольких сильно перекрывающихся полос, на индивидуальные составляющие в соответствии с выбранной теоретической моделью формы спектральной полосы. Как показали наши исследования, такое разделение спектра не является тривиальной задачей и стандартные процедуры не позволяют произвести корректное выделение индивидуальных полос. Эта проблема мало исследована в литературе, что потребовало разработки специальной методики разложения спектра и получения статистических оценок погрешности искомых параметров.

Таким образом целью данной работы является разработка алгоритма, позволяющего из экспериментального КР спектра получить параметры динамики молекул жидкого ацетонитрила.

Эксперимент

В работе исследованы КР спектры АН при температуре 25°C в области валентных колебаний $v_2(a_1)$ ($C\equiv N$) в интервале 2350 — 2150 см⁻¹ и $v_4(a_1)$ ($C=C$) в интервале 980 — 850 см⁻¹. На рис. 1 в качестве примера показан экспериментальный спектр колебания v_2 .

Ацетонитрил квалификации “х.ч.” подвергался фракционной перегонке пять раз: трижды с P_2O_5 , затем с K_2CO_3 и, окончательно, без осушителя.

Спектры КР регистрировали с использованием перпендикулярной геометрии измерения на приборе Ramanor U — 1000 (Jobin Yvon) с разрешением 0.15 см^{-1} на длине волны 5791 Å.

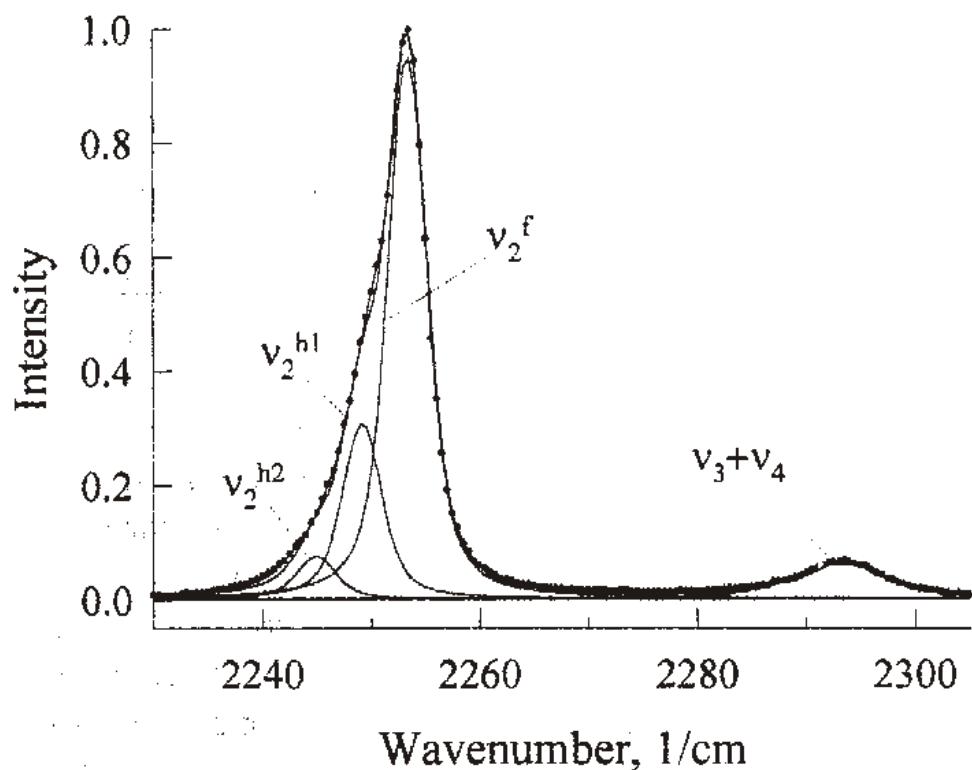


Рис. 1. Спектр изотропного рассеяния ацетонитрила в области колебания v_2 и его разложение на составляющие.

В соответствии с работой [16], спектр АН в области частот $2350 - 2150 \text{ см}^{-1}$ был представлен как сумма четырех индивидуальных полос: составной $v_3 + v_4$ ($\sim 2290 \text{ см}^{-1}$), фундаментальной v_2^f ($\sim 2250 \text{ см}^{-1}$) и двух горячих $v_2^{h1} = v_2 + v_8 - v_8$ и $v_2^{h2} = v_2 + 2v_8 - 2v_8$ со смещением Δv_2 и $2\Delta v_2$ в область низких частот соответственно. В области частот $980 - 850 \text{ см}^{-1}$ экспериментальный спектр воспроизводили тремя полосами: фундаментальной v_4^f ($\sim 916 \text{ см}^{-1}$) и двумя горячими полосами $v_4^{h1} = v_4 + v_8 - v_8$ и $v_4^{h2} = v_4 + 2v_8 - 2v_8$ со смещением Δv_4 и $2\Delta v_4$ в область высоких частот соответственно.

Отношение интегральных интенсивностей S_0 фундаментальной и горячих полос взято в соответствии с Больцмановским фактором

$$S_0(v_x^{h1}):S_0(v_x^{h2}):S_0(v_x^f) = 3\exp(-hc2v_g/kT):2\exp(-hcv_g/kT):1 : (4)$$

где $x=2,4$.

Методика обработки данных

Рассмотрим задачу разложения экспериментального спектра на известное число полос заданной формы. Пусть аппроксимирующая функция имеет вид

$$I^{\text{theor}}(X, v) = B(v) + \sum_j I_j^{\text{band}}(v), \quad (5)$$

где вектор X представляет собой набор параметров, определяющих форму индивидуальной полосы и подлежащих определению, $B(v)=av+b$ — базовая линия, учитываящая “белый шум” и «тренд» прибора, $I_j^{\text{band}}(v) = S_0 I_j(v)$ — интенсивность j -й индивидуальной полосы, S_0 — интегральная интенсивность полосы. Тогда, в соответствии со стандартной задачей МНК, решение состоит в определении такого X , который минимизирует выражение

$$Q = \sum_{i=1}^N [I^{\text{exp}} - I^{\text{theor}}(X, v_i)]^2, \quad (6)$$

где N — число точек в спектре, I^{exp} — экспериментальный спектр. Следующий этап исследования — выбор формы индивидуальной спектральной полосы. Вопрос о форме спектральной линии непосредственно связан с выбором модели корреляционной функции.

Проведенный нами предварительный анализ показал, что как функция Лоренца

$$L(v, \sigma_L, v_{\max}) = \frac{1}{\pi} \frac{\sigma_L/2}{(v - v_{\max})^2 + (\sigma_L/2)^2}, \quad (7)$$

так и функция Гаусса

$$G(v, \sigma_G, v_{\max}) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}\sigma_G} \exp\left[-\left(\frac{v - v_{\max}}{\sigma_G}\right)^2\right], \quad (8)$$

широко используемые в спектроскопии [5, 6], по отдельности плохо описывают КР - спектр ацетонитрила в исследуемых областях. Для изотропных КР - спектров , содержащих информацию о колебаниях молекул это можно объяснить тем, что в соответствии с описанной в литературе теорией колебательной релаксации [11, 12, 18, 19], функции Лоренца и Гаусса являются крайними случаями, которые соответствуют быстрой и медленной модуляции колебания излучающей молекулы ее окружением. Исходя из этого нами была выбрана интегральная свертка функций (7) и (8) (функция Фойгта)

$$I(v) = \int_{-\infty}^{\infty} L(v - \mu, \sigma_L, v_{\max}) G(\mu, \sigma_G) d\mu \quad (9)$$

с параметром $\beta = \sigma_G / \sigma_L$, который определяет вклад гауссиана в свертку и, соответственно, регулирует форму спектральной полосы

Удобство данной функции заключается в том, что ее вычисление не требует применения процедуры численного интегрирования т.к. интеграл (9) можно выразить через интеграл вероятности $Erf(x)$, для которого существуют асимптотические разложения в ряды. Кроме того, при использовании функции Фойгта мы можем легко учесть аппаратную функцию спектрального прибора, что является очень важным при количественных расчетах [17]. Функция Фойгта позволяет учесть аппаратную функцию непосредственно в процессе оптимизации, т.к. форма аппаратной функции использованного нами прибора, установленная нами в предварительных расчетах, наиболее точно описывается функцией Гаусса. Поэтому с учетом аппаратной функции ур. (9) можно преобразовать к виду

$$I(v) = S_0 \int_{-\infty}^{\infty} L(v - \mu, \sigma_L, v_{\max}) G(\mu, \beta \cdot \sigma_L + \sigma_G^{laser}, v_{\max}) d\mu, \quad (10)$$

где σ_G^{laser} — параметр аппаратной функции прибора.

Недостаток данной функции заключается в том, что ее параметры не имеют четкого физического смысла. По современным представлениям [19 — 21] наиболее физичной моделью колебательной релаксации является модель Кубо и соответствующая корреляционная функция

$$\Phi_{\text{vib}}(t) = \exp \left\{ -M_2 \left[\tau_\Delta^2 \exp(-t/\tau_\Delta - 1) + \tau_\Delta t \right] \right\}, \quad (11)$$

где M_2 характеризует среднюю силу взаимодействия молекулы с окружением, τ_Δ описывает скорость релаксации флуктуаций окружения, а произведение $\sqrt{M_2} \tau_\Delta$ определяет скорость модуляции частоты исследуемого колебания.

Аналитически провести Фурье — преобразование данной функции и получить уравнение формы спектральной кривой невозможно. Использование численного Фурье — преобразования приводит к большим затратам машинного времени и возникновению еще большей неопределенности в нахождении искомых параметров из — за неизбежных ошибок при численном преобразовании. В тоже время, как это видно из рис. 2 корреляционные функции Кубо и Фойгта очень близки.

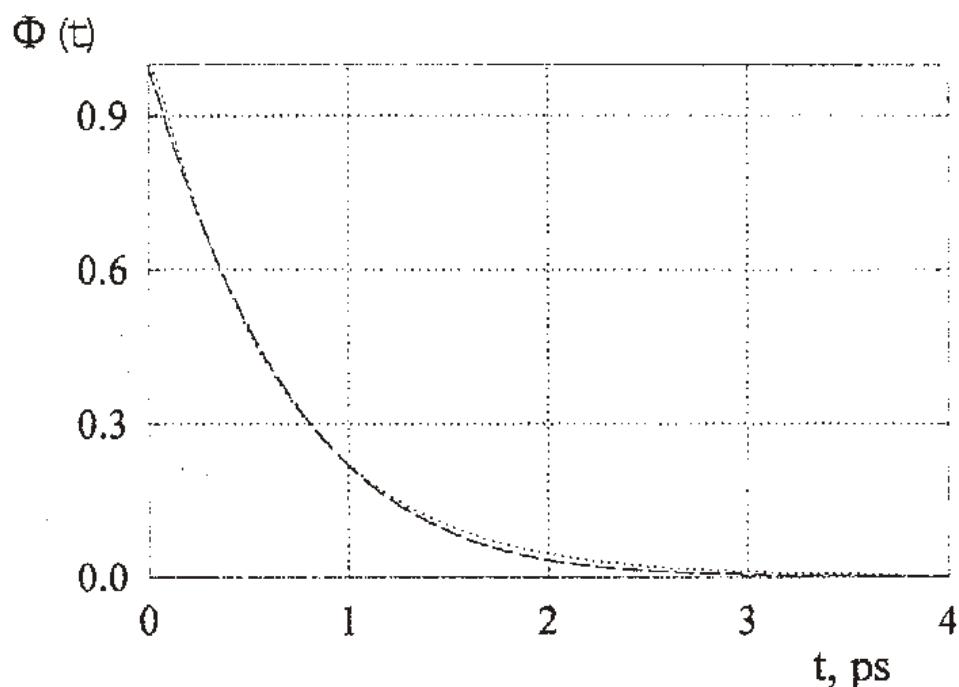


Рис. 2. Корреляционные функции, вычисленные для полосы колебания v_2 АН по уравнению Кубо (пунктирная линия) и по функции Фойгта (штриховая линия).

Это дает основание в процессе разделения экспериментального спектра на индивидуальные полосы использовать модельную

функцию (10), а затем, получить параметры функции Кубо подогнав Фурье - образ функции Фойгта, построенный по оптимизированным параметрам, функцией Кубо.

Таким образом, параметрами, подлежащими оптимизации для области спектра в диапазоне колебания v_2 , были следующие: β - общий для всех полос параметр, $\sigma_L (\sigma_L^{h1} = \sigma_L^{h2} = \sigma_L^f)$, $\sigma_{3+4,L}$ - полуширины полосы, $v_{2,max}^f$, $v_{3+4,max}$ - положение максимумов полос, Δv_2 - смещение положения максимума первой горячей полосы $v_{2,max}^{h1}$ относительно положения максимума фундаментальной полосы $v_{2,max}^f$ (положение максимума второй горячей полосы $v_{2,max}^{h2}$, как уже отмечалось, рассчитывалось в соответствии с выражением $v_{2,max}^{h2} = v_{2,max}^f - 2\Delta v_2$), $S_{2,0}^f$, $S_{3+4,0}$ - интегральная интенсивность, а и b - параметры базовой линии.

В качестве метода минимизации Q нами был выбран метод деформируемого многогранника, обладающий высокой устойчивостью и не требующий вычисления производных [18]. Как уже было отмечено ранее, наши исследования показали, что использование стандартной процедуры минимизации не дает однозначного решения при разложении сложного спектра, состоящего из нескольких сильно перекрывающихся полос. Это выражается в том, что при проведении нескольких оптимизаций из различных начальных приближений получаются различные результаты, т.е. стандартный метод не позволяет однозначно определить значение вектора X . По нашему мнению это может быть обусловлено двумя причинами: 1) сильной пологостью поверхности оптимизируемой функции из — за большого количества параметров и сильной зависимости между некоторыми из них; 2) наличием большого количества неглубоких локальных минимумов на многомерной поверхности оптимизируемой функции, что может быть обусловлено погрешностями в вычислении теоретической функции.

Для решения данной проблемы нами был разработан специальный алгоритм, позволяющий с использованием стандартного метода деформируемого многогранника и непосредственного участия исследователя в процессе оптимизации получить значения искомых параметров и их статистические оценки погрешности.

Для удобства рассмотрения выберем один оптимизируемый параметр x_k , значение которого необходимо определить. Тогда алгоритм можно записать так:

1. Зададим серии начальных приближений с разными значениями параметра x_k . Именно этот этап требует максимального участия исследователя. Дело в том, что начальные приближения необходимо задать достаточно точно, т.е. близко к оптимальным, и значение целевой функции должно быть близко к минимуму. Изменение параметра x_k , как правило, приводит к существенному изменению остальных параметров теоретической зависимости. Добиться хорошего соответствия экспериментального и теоретического спектров на данном этапе можно только варьируя величины параметров и визуально сравнивая теоретический и экспериментальный спектры, зная смысл каждого параметра. Разработанная нами компьютерная программа позволяет визуализировать данный процесс.

2. Проводим серию процессов оптимизации с заданными начальными приближениями.

3. Полученные значения параметра x_k усредняем. Среднее значение x_k считается искомой величиной, а среднеквадратичное отклонение от среднего — статистической оценкой данной величины.

Результаты

С использованием описанного выше алгоритма были рассчитаны параметры индивидуальных полос (ур. 10) фундаментальных колебаний v_2 и v_4 (таблица 1). Как следует из полученных результатов, погрешность в определении положения полос (v_{\max}) составляет около 1%, интегральной интенсивности (S_0) — около 5%, полуширины (σ_L) — 10%, отношение полуширин Гауссовой и Лоренцевой частей свертки (β) — более 30%.

Таблица 1. Оптимизированные характеристики фундаментальных полос v_2 и v_4

Параметр	v_2	v_4
v_{\max}	2253.3 ± 0.15	919.3 ± 0.15
S_0	34.58 ± 0.48	29.97 ± 0.5
σ_L	2.60 ± 0.22	2.13 ± 0.25
β	0.27 ± 0.09	0.26 ± 0.1

В соответствии с описанной выше методикой, Фурье - образы индивидуальных полос v_2^f и v_4^f были аппроксимированы функцией Кубо с помощью линейного метода наименьших квадратов. Параметры последней вместе с соответствующими временами релаксации для данных колебаний приведены в таблице 2.

Таблица 2. Параметры КФ Кубо для исследованных спектров

Параметр	v_2	v_4
$\tau_{vib} \cdot 10^{12}$, с	3.56 ± 0.18	4.34 ± 0.22
$M_2 \cdot 10^{-24}$, с $^{-2}$	1.70	2.91
$\tau_\Delta \cdot 10^{12}$, с $^{-1}$	0.17	0.08
$\sqrt{M_2 \tau_\Delta}$	0.23	0.14

На основании приведенных в табл. 2 результатов можно заключить, что время колебательной релаксации колебания v_2 меньше, чем v_4 , что может быть обусловлено большей жесткостью связи C≡N по сравнению с C—C. Модуляция колебаний в ацетонитриле — быстрая, так как $\sqrt{M_2 \tau_\Delta} < 1$ [21]. Второй факт имеет подтверждение в литературе [22] и говорит о том, что благодаря высокой подвижности молекул АН окружение рассматриваемой молекулы меняется довольно быстро.

Таким образом, разработанный нами алгоритм разделения экспериментального спектра на индивидуальные полосы, а также использованная нами процедура преобразования Фурье - образа функции Фойгта в корреляционную функцию Кубо позволяет получить физически обоснованные количественные характеристики колебательного движения молекул АН.

Настоящая работа частично финансировалась Фондом фундаментальных исследований Украины (проект 3.3/63 «МікроPIMC») и Международным научным фондом Дж. Сороса (грант № UAC000+UAC200).

Литература

1. Sastry M.X.S., Singh S. J. Raman. Spectrosc. 1984. V. 15. № 2. P. 80 — 85.
2. Hasimoto S., Ohba T., Ikawa S. Chem. Phys. 1989. V. 138. № 1. P. 63 - 69.
3. Arnold K.E., Yarwood J., Price A.H. Mol. Phys. 1983. V. 48. № 3. P. 451 - 470.
4. Breuillar — Alliot C., Souussen — Jacob. J. Mol. Phys. 1974. V. 28. № 28 P. 905 - 912.
5. Перелыгин И.С., Иткулов И.Г., Краузе А.С. Хим. физ. 1993. Т. 12. № 3. С. 409 - 419.
6. Kazutoshi Tanabe, Jiro Miraishi. Spectrochim. Acta. 1980. V. 36(A). P. 665 - 672.
7. Maroncelli M. J. Chem. Phys. 1991. V. 94. № 3. P. 2084 - 2093.
8. Gordon R.G. J. Chem. Phys. 1965. V. 42. P. 3658 - 3668.
9. Gordon R.G. Adv. Magn. Res. 1968. V. 31. № 1. P. 1 — 42.
10. Gordon R.G. J. Chem. Phys. 1966. V. 44. № 5. P. 123 — 133.
11. Bratos S., Marechal E. Phys. Rev. 1971. V. 4. P. 1078 - 1089.
12. Bratos S., Tarjus G. Phys. Rev. 1981. V. 24A. № 3. P. 1591 — 1600.
13. Wei D., Patey G.N. J. Chem. Phys. 1989. V. 91. № 11. P. 7113 — 7129.
14. Wei D., Patey G. J. Chem. Phys. 1993. V. 99. № 7. P. 4928 — 4931.
15. Evans M., Evans G.J., Coffey W.T., Grigolini P. Molecular Dynamics and Theory of Broad Band Spectroscopy. John Wiley & Sons. 1982. 865р.
16. Калугин О.Н., Нерух Д.А., Еременко С.А., Ванькевич А.В., Нерух А.Г. Журн. неорган. химии 1996. Т. 41. № 2. С. 261 — 271.
17. Орлова И.Д.. Молекул. спектроск. 1981. вып.5. С. 210 - 231.
18. Химмельблау Д. Прикладное нелинейное программирование. М.: Мир. 1975. 534 с.
19. Rothschild W.G. J. Chem. Phys. 1975. V. 62. № 4. P. 203-210.
20. Kubo R. J. Phys. Soc. Japan. 1962. V. 17. P. 1100 — 1120.
21. Kirillov S.A. Chem. Phys. Lett. 1992. V. 200. № 1,2. P. 205 — 206.
22. Rothschild W.G. J. Chem. Phys. 1976. V. 65. № 1. P. 10 — 16.