01

Анализ колебательно-вращательной структуры фундаментальной полосы *v*₆ молекулы ¹³СНF₃

© Е.С. Бехтерева¹, А.Л. Фомченко^{1¶}, Т. Ерсин¹, S. Bauerecker²

 ¹ Исследовательская школа физики высокоэнергетических процессов, Национальный исследовательский Томский политехнический университет, 634050 Томск, Россия
 ² Institut für Physikalische und Theoretische Chemie, Technische Universität Braunschweig, D-38106, Braunschweig, Germany

[¶] e-mail: fomchenko@tpu.ru

Поступила в редакцию 01.11.2021 г. В окончательной редакции 20.12.2021 г. Принята к публикации 30.12.2021 г.

Исследован ИК спектр высокого разрешения фундаментальной полосы v_6 молекулы ¹³CHF₃, расположенной в районе 450–750 cm⁻¹. Анализ спектра выполнялся на основе метода комбинационных разностей основного состояния. В результате анализа было проинтерпретировано около 5500 переходов, на основе которых определено 2607 экспериментальных значений энергий колебательно-вращательных уровней в состоянии $v_6 = 1$. Полученные результаты превосходят известную в литературе информацию как по объему полученной экспериментальной информации, так и по числу извлеченных из экспериментальных данных высоковозбужденных колебательно-вращательных уровней энергии. На основе извлеченных из спектра данных были определены спектроскопические параметры исследуемого состояния, которые воспроизводят исходные данные с погрешностью $4.4 \cdot 10^{-5}$ cm⁻¹.

Ключевые слова: трифторметан, колебательно-вращательный спектр, спектроскопические параметры.

DOI: 10.21883/OS.2022.04.52277.2731-21

Введение

На современном этапе развития науки о микромире практически вся высокоточная как количественная, так и качественная информация о молекулах как физических объектах извлекается спектроскопическими методами из анализа спектров поглощения молекул. Анализ колебательно-вращательных спектров высокого разрешения позволяет определить энергетические уровни молекулы и найти спектроскопические постоянные, из которых впоследствии могут быть определены структурные характеристики и потенциальная функция молекулы. Имея информацию о спектроскопических свойствах молекул, можно решать многочисленные задачи в области физиологии, биохимии, экологии, планетологии, астрофизики и других областей науки.

Трифторметан — это химическое органическое инертное соединение, которое используется в различных областях, например, в полупроводниковой промышленности при плазменном травлении оксида кремния и нитрида кремния, в качестве средства пожаротушения, производится в качестве побочного продукта при производстве тефлона и т. д. Также следует отметить, что СНF₃ является мощным парниковым газом. Согласно данным секретариата Всемирной метеорологической организации в последние годы развивающиеся страны стали крупнейшими производителями трифторметана и его выбросы учтены в Киотском протоколе. На основе вышесказанного можно сделать вывод, что исследование спектров молекулы CHF₃ представляет большой интерес для многочисленных как чисто академических, так и прикладных задач атмосферной оптики, физики и химии молекул.

В колебательно-вращательной спектроскопии различные изотопологи молекулы трифторметана изучались неоднократно. Изотополог 12 CHF₃ является наиболее распространенным в природе, поэтому он исследовался гораздо чаще и более подробно, чем другие изотопологи [1–16]. В настоящей работе предметом исследования является другой изотополог данной молекулы — 13 CHF₃, спектры которого были изучены лишь в нескольких работах [17–21]. Однако информация о нем, хоть и менее распространенном в естественных условиях изотопологе трифторметана, имеет важное значение для корректного решения задач молекулярной спектроскопии. Настоящая работа посвящена исследованию тонкой колебательно-вращательной структуры полосы ν_6 молекулы 13 CHF₃.

Детали эксперимента

Исследуемый спектр молекулы 13 CHF₃ был измерен на фурье-спектрометре Bruker IFS 125HR (Технический университет Брауншвейга, Германия) в диапазоне $350-900 \text{ cm}^{-1}$ с разрешением 0.00096 cm⁻¹. Спектр из-

Разрешение, cm^{-1}	Оптическая длина пути, т	Давление, Ра	Температура, К	Число сканов
0.00096	4.05	50	297	240
Приемник	Апертура, mm	Источник	Светоделитель	Калибровочный газ
GeCu	1.5	Globar	KBr	H ₂ O, CO ₂

Таблица 1. Экспериментальные условия для ИК спектра молекулы ¹³СНF₃

мерялся в ячейке Уайта из нержавеющей стали с длиной основания 1 m и максимальной длиной пути 50 m. Экспериментальные условия для наблюдения данного спектра приведены в табл. 1. Спектральное разрешение ограничивалось лишь доплеровским уширением. Погрешность определения волнового числа в исследуемом спектральном диапазоне для ненасыщенных, неперекрывающихся и не аномально слабых линий оценена как $(2-3) \cdot 10^{-4} \text{ cm}^{-1}$.

На рис. 1 представлен зарегистрированный спектр в диапазоне $440-570 \,\mathrm{cm}^{-1}$, в котором расположена фундаментальная полоса v_6 . Центр полосы находится около 506.7 cm⁻¹.

Общая информация о молекуле ¹³CHF₃ и теоретическое описание спектра

Молекула ¹³СНF₃ является молекулой типа симметричного волчка, группа симметрии которой изоморфна точечной группе С_{3v} [22,23]. Как следствие, любое колебательное состояние данной молекулы является состоянием симметрии А1, А2 или Е. Таким образом, все колебательно-вращательные переходы между двумя колебательными состояниями разрешены симметрией молекулы (за исключением переходов A_1/A_1 и A_2/A_2). Полоса v₆, которая рассматривается в настоящем исследовании, является "перпендикулярной" полосой ($E \leftarrow A_1$) с правилами отбора (так называемые "разрешенные" переходы) [24,25] $\Delta J = 0, \pm 1$ и $\Delta K = \pm 1$. Следует также учитывать дополнительное правило: переходы разрешены только между двумя вырожденными колебательновращательными состояниями (типа $E \leftarrow E$) или между двумя невырожденными колебательно-вращательными состояниями (типа $A_1 \leftarrow A_2$ или $A_2 \leftarrow A_1$). Также в данном спектре возможны слабые "запрещенные" переходы, правила отбора для которых такие же, как и для "разрешенных", за исключением ограничения на значение ΔK : для "запрещенных" переходов оно произвольное.

Известно, что одним из наиболее успешных методов исследования спектров высокого разрешения различного типа многоатомных молекул является метод эффективных операторов [26–28]. Показано [29,30], что для исследования состояний симметрии *E* молекул типа симметричного волчка соответствующий эффективный гамильтониан имеет вид

$$H^{E} = H_{1}^{E} + H_{2}^{E} + H_{3}^{E}, (1)$$

где

$$\begin{split} H_{1}^{E} &= (|E_{1}\rangle\langle E_{1}| + |E_{2}\rangle\langle E_{2}|) \Big\{ E + B(J_{x}^{2} + J_{y}^{2}) + CJ_{z}^{2} \\ &- D_{J}J^{4} - D_{JK}J^{2}J_{z}^{2} - D_{K}J_{z}^{4} + H_{J}J^{6} + H_{JK}J^{4}J_{z}^{2} \\ &+ H_{KJ}J^{2}J_{z}^{4} + H_{K}J_{z}^{6} + L_{J}J^{8} + L_{JJK}J^{6}J_{z}^{2} + L_{JK}J^{4}J_{z}^{4} \\ &+ L_{KKJ}J^{2}J_{z}^{6} + L_{K}J_{z}^{8} + P_{J}J^{10} + P_{JJK}J^{8}J_{z}^{2} + \dots \\ &+ [(\epsilon J_{z} + \epsilon_{J}J_{z}J^{2} + \epsilon_{K}J_{z}^{3} + \dots), (J_{+}^{3} + J_{-}^{3})]_{+} + \dots \Big\}, \quad (2) \\ H_{2}^{E} &= (|E_{1}\rangle\langle E_{2}| - |E_{2}\rangle\langle E_{1}|) \Big\{ 2(C\xi)J_{z} + \eta_{J}J_{z}J^{2} + \eta_{K}J_{z}^{3} \\ &+ \eta_{JJ}J_{z}J^{4} + \eta_{JK}J_{z}^{3}J^{2} + \eta_{KK}J_{z}^{5} + \eta_{JJJ}J_{z}J^{6} + \eta_{JJK}J_{z}^{3}J^{4} \\ &+ \eta_{JKK}J_{z}^{5}J^{2} + \eta_{KKK}J_{z}^{7} + \eta_{JJJJ}J_{z}J^{8} + \eta_{JJJK}J_{z}^{3}J^{6} + \dots \Big\}, \quad (3) \\ H_{3}^{E} &= (|E_{2}\rangle\langle E_{2}| - |E_{1}\rangle\langle E_{1}|) \Big\{ [C, (J_{+}^{2} + J_{-}^{2})]_{+} \\ &+ [F, (J_{+}^{4} + J_{-}^{4})]_{+} + (|E_{1}\rangle\langle E_{2}| + |E_{2}\rangle\langle E_{1}|) \\ &\times [iC, (J_{+}^{2} - J_{-}^{2})]_{+} + [iF, (J_{+}^{4} - J_{-}^{4})]_{+} \Big\}, \quad (4) \end{split}$$

И

$$C = \frac{1}{2} \gamma + \frac{1}{2} \gamma_J J^2 + \gamma_K J_z^2 + \frac{1}{2} \gamma_{JJ} J^4 + \gamma_{JK} J^2 J_z^2 + \gamma_{KK} J_z^4 + \dots,$$

$$F = \frac{1}{2} \kappa + \frac{1}{2} \kappa_J J^2 + \kappa_K J_z^2 + \frac{1}{2} \kappa_{JJ} J^4 + \kappa_{JK} J^2 J_z^2 + \kappa_{KK} J_z^4 + \dots,$$
(5)

где *E*, *B*, *C*, *D_J*, *D_{JK}*, *D_K*, *H_J*, *H_{JK}*, *H_{KJ}*, *H_K*, *L_J*, ... вращательные параметры и параметры центробежного искажения. Операторы $(J_+^3 + J_-^3)$ связывают вращательные состояния |JK > u |JK' > c различными значениями квантовых чисел *K*, а именно $\Delta K = K - K' = \pm 3$, а операторы J_+ и J_- имеют вид $J_{\pm} = J_x \mp i J_y$. Параметры ϵ_J и ϵ_K описывают зависимость главного параметра ϵ от квантовых чисел *J* и *K*. Выражение $[\dots,\dots]_+$ обозначает антикоммутатор. Оператор (3) описывает так называемое k-l-расщепление в молекулах типа симметричного волчка. Например, первое слагаемое $2(C\xi)J_z$ описывает его главный вклад; остальные параметры описывают различные порядки поправок центробежного искажения. Оператор (4) описывает разного рода связи



Рис. 1. Экспериментальный спектр молекулы ¹³СНF₃ в районе полосы *v*₆.

между колебательно-вращательными состояниями с разными значениями *K*.

Интерпретация спектра и результаты анализа

В данной работе был проведен анализ спектра полосы v_6 , которая ранее не была изучена. Анализ спектра проводился на основе метода комбинационных разностей, ранее широко использовавшегося авторами для исследования спектров различного типа молекул [31–33]. Все переходы осуществлялись с основного колебательновращательного состояния, параметры которого были взяты из работы [18].

На рис. 2 представлена небольшая часть спектра высокого разрешения в районе 489.05–489.5 сm⁻¹, на которой изображена *P*-ветвь полосы ν_6 (а именно кластер ${}^PP_{26}(K,\Gamma)$) молекулы 13 CHF₃. Можно видеть четкую структуру спектра.

В результате анализа было проинтерпретировано около 5500 линий, которые были использованы для определения колебательно-вращательных уровней верхнего состояния $v_6 = 1$. В результате было определено 2607 колебательно-вращательных энергий исследуемого колебательного состояния, которые соответствуют максимальным значениям квантовых чисел $J^{\text{max}} = K^{\text{max}} = 54$. В качестве иллюстрации часть полученных значений энергий представлена в табл. 2.

Полученные значения энергий были использованы в процедуре варьирования с эффективным гамильтонианом (1). В результате решения обратной спектроскопической задачи был получен набор вращательных и центробежных параметров колебательного состояния $v_6 = 1$, приведенный в табл. 3. В скобках при значениях параметров приведены величины статистических 66-процентных доверительных интервалов. Параметры, приведенные без доверительных интервалов, были взяты равными параметрам основного состояния. Такое допущение было сделано, поскольку, во-

Таблица 2. Фрагмент списка экспериментальных колебательно-вращательных энергий возбужденного колебательного состояния $v_6 = 1$ молекулы ¹³CHF₃

J	K	Г	Ε,	$\delta \cdot 10^{-5}$,	J	K	Г	Ε,	$\delta \cdot 10^{-5}$,
			cm^{-1}	cm^{-1}				cm^{-1}	cm^{-1}
8	8	Ε	523.99362	-3	9	4	A_2	536.43383	-1
8	7	A_1	526.02440	1	9	3	1E	537.21420	-4
8	7	A_2	526.02440	1	9	2	Ε	537.68251	4
8	6	1E	527.74297	1	9	0	Ε	537.79038	8
8	5	Ε	529.14937	5	9	1	Ε	537.32563	-10
8	4	A_1	530.24340	1	9	4	Ε	534.07350	0
8	4	A_2	530.24340	1	9	5	A_1	532.36983	3
8	3	1E	531.02502	-4	9	5	A_2	532.36983	3
8	0	Ε	531.58111	-15	9	6	2E	530.35622	1
8	1	Ε	531.11743	-5	9	7	Ε	528.03268	0
8	2	A_1	530.34435	1	9	8	A_1	525.39915	-1
8	2	A_2	530.34435	1	9	8	A_2	525.39915	-1
8	3	2E	529.26163	0	9	9	2E	522.45555	-3
8	4	Ε	527.86915	-3	10	10	A_1	532.08179	-4
8	5	A_1	526.16678	-7	10	10	A_2	532.08179	-4
8	5	A_2	526.16678	-7	10	9	1E	534.73403	-2
8	6	2E	524.15451	-2	10	8	Ε	537.07387	1
8	7	Ε	521.83210	-3	10	7	A_1	539.10137	2
8	8	A_1	519.19959	-1	10	7	A_2	539.10137	2
8	8	A_2	519.19959	-1	10	6	1E	540.81657	-8
9	9	1E	527.84891	4	10	5	Ε	542.21985	0
9	8	Ε	530.19038	2	10	4	A_1	543.31107	0
9	7	A_1	532.21958	2	10	4	A_2	543.31107	0
9	7	A_2	532.21958	2	10	2	Ε	544.55809	10
9	6	1E	533.93654	2	10	2	A_1	543.44856	-10
9	5	Ε	535.34125	-2	10	2	A_2	543.44856	-10
9	4	A_1	536.43383	-1	10	3	2E	542.36350	8

первых, спектроскопические параметры возбужденного колебательного состояния не должны сильно отличаться по величине и знаку от параметров основного колебательного состояния. Во-вторых, при варьировании данных параметров не наблюдается улучшения результатов расчета (не уменьшается среднеквад-



Рис. 2. Фрагмент спектра высокого разрешения полосы ν_6 молекулы 13 CHF₃ в диапазоне 489.05–489.5 сm⁻¹.



Рис. 3. Разности между экспериментальными и расчетными значениями энергетических уровней состояния $v_6 = 1$ в зависимости от квантового числа *J*.

ратичное отклонение), а при их занулении происходит искажение параметров, задействованных в процедуре подгонки. Здесь же для удобства читателя приведены параметры основного колебательного состояния, взятые из работы [18]. Полученный в данной работе набор параметров является физически разумным и воспроизводит исходные экспериментальные данные со среднеквадратичным отклонением $d_{\rm rms} = 4.4 \cdot 10^{-5} \,{\rm cm}^{-1}$, что соответствует точности нашего эксперимента. В качестве иллюстрации качества полученных результатов на рис. З представлены разности между экспериментальными и расчетными значениями энергетических уровней состояния $v_6 = 1$ в зависимости от квантового числа *J*.

Параметр	Основное состояние [18]	$(v_6 = 1)$
Ε		506.7518878(41)
В	0.344304863	0.344432202(26)
С	0.1892506	0.188909725(26)
$\Delta_J \cdot 10^6$	0.373859	0.375938(45)
$\Delta_{JK} \cdot 10^6$	-0.596077	-0.601015(76)
$\Delta_K \cdot 10^6$	0.3024	0.304719(39)
$H_J \cdot 10^{11}$	0.06217	0.0598(24)
$H_{JK} \cdot 10^{11}$	-0.283	-0.1857(41)
$H_{KJ} \cdot 10^{11}$	0.343	0.2255(31)
$L_J \cdot 10^{16}$		-0.337(52)
$L_{JJK} \cdot 10^{16}$		0.750(74)
$L_{JK} \cdot 10^{16}$	-0.0138	-0.0138
$L_{JKK} \cdot 10^{16}$	0.28	0.28
$\epsilon \cdot 10^7$		0.5157(74)
$2C\xi$		-0.29970142(40)
$\eta_J \cdot 10^5$		0.12787(21)
$\eta_K \cdot 10^5$		-0.13075(21)
$\eta_{JJ} \cdot 10^9$		0.2638(32)
$\eta_{JK} \cdot 10^9$		-0.5247(29)
$\eta_{KK} \cdot 10^9$		0.2681(56)
$\eta_{JJJ} \cdot 10^{12}$		-0.1674(57)
$\eta_{JJK} \cdot 10^{12}$		0.3349(11)
$\eta_{JKK} \cdot 10^{12}$		-0.1674(57)
$\gamma \cdot 10^3$		-0.2962029(61)
$\gamma_J \cdot 10^8$		0.147846(72)
$\gamma_{JK} \cdot 10^{12}$		-0.79041(23)
$\kappa_J \cdot 10^{11}$		-0.04445(66)
$\kappa_{JJ} \cdot 10^{14}$		0.013719(28)

Таблица 3. Спектроскопические параметры основного состояния и состояния $v_6=1$ молекулы ¹³CHF₃ (в сm⁻¹)

Заключение

В работе впервые проведен анализ колебательновращательной структуры спектра высокого разрешения полосы v_6 молекулы ¹³CHF₃. В результате анализа было проинтерпретировано около 5500 переходов, принадлежащих исследуемой полосе с максимальными значениями квантовых чисел $J^{max} = K^{max} = 54$. Полученные экспериментальные данные о более 2600 колебательновращательных энергиях уровней возбужденного колебательного состояния ($v_6 = 1$) были использованы для определения спектроскопических параметров эффективного гамильтониана исследуемого состояния. Полученные параметры воспроизводят исходные экспериментальные данные со среднеквадратичным отклонением $4.4 \cdot 10^{-5}$ cm⁻¹.

Финансирование работы

Исследование выполнено при финансовой поддержке Томского политехнического университета.

Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

Список литературы

- S.N. Ghosh, R. Trambarulo, W. Gordy. J. Chem. Phys., 20 (4), 605 (1952). DOI: 10.1063/1.1700501
- [2] G. Graner, R. Anttila, J. Kauppinen. Mol. Phys., 38 (1), 103 (1979). DOI: 10.1080/00268977900101551
- [3] H-R. Dübal, M. Quack. Chem. Phys. Lett., 80 (3), 439 (1981).
 DOI: 10.1016/0009-2614(81)85053-1
- [4] G. Graner, G. Guelachvili. J. Mol. Spectrosc., 107 (2), 215 (1984). DOI: 10.1016/0022-2852(84)90001-8
- [5] J.P. Champion, G. Graner. Mol. Phys., 58 (3), 475 (1986).
 DOI: 10.1080/00268978600101301
- [6] M. Carlotti, G. Di Lonardo, L. Fusina, A. Trombetti. J. Mol. Spectrosc., **123** (1), 135 (1987).
 DOI: 10.1016/0022-2852(87)90266-9
- [7] A. Amrein, M. Quack, U. Schmitt. Mol. Phys., 60 (1), 237 (1987). DOI: 10.1080/00268978700100181
- [8] A.S. Pine, G.T. Fraser, J.M. Plíva. J. Chem. Phys., 89 (5), 2720 (1988). DOI: 10.1063/1.455023
- [9] A.S. Pine, J.M. Pliva. J. Mol. Spectrosc., 130 (2), 431 (1988).
 DOI: 10.1016/0022-2852(88)90090-2
- [10] M.A.O. Pashaev, O.I. Baskakov, B.I. Polevoy, S.F. Dyubko.
 J. Mol. Spectrosc., 131 (1), 1 (1988). DOI: 10.1016/0022-2852(88)90100-2
- [11] R. Bocquet, D. Boucher, W.D. Chen, J. Cosleou, J. Demaison.
 J. Mol. Spectrosc., 158 (2), 494 (1993).
 DOI: 10.1006/jmsp.1993.1096
- [12] G. Cazzoli, L. Cludi, G. Cotti, L. Dore, C. Degli Esposti,
 M. Bellini, P. De Natale. J. Mol. Spectrosc., 163 (2), 521 (1994). DOI: 10.1006/jmsp.1994.1044
- [13] K.M. Smith, G. Duxbury, D.A. Newnham, J. Ballard. J. Mol. Spectrosc., 212 (1), 6 (2002). DOI: 10.1006/jmsp.2002.8525
- [14] A. Ceausu-Velcescu, H. Bürger, G. Graner. J. Mol. Spectrosc., 220 (2), 298 (2003). DOI: 10.1016/S0022-2852(03)00133-4
- [15] A. Ceausu-Velcescu, J. Cosléou, J. Demaison, G. Graner,
 G. Duxbury, H. Bürger. J. Mol. Spectrosc., 220 (2), 291 (2003). DOI: 10.1016/S0022-2852(03)00132-2
- S. Albert, S. Bauerecker, E.S. Bekhtereva, I.B. Bolotova, H. Hollenstein, M. Quack, O.N. Ulenikov. Mol. Phys., 116 (9), 1091 (2018). DOI: 10.1080/00268976.2017.1392628
- [17] H.F. Chambers, R.W. Kirk, J.K. Thompson, M.J. Warner, P.M. Wilt. J. Mol. Spectrosc., 58 (1), 76 (1975).
 DOI: 10.1016/0022-2852(75)90157-5
- [18] I.B. Bolotova, O.N. Ulenikov, E.S. Bekhtereva, S. Albert, Z. Chen, H. Hollenstein, D. Zindel, M. Quack. J. Mol. Spectrosc., 337, 96 (2017). DOI: 10.1016/j.jms.2017.05.003
- S. Albert, E.S. Bekhtereva, I.B. Bolotova, Z. Chen, C. Fábri, H. Hollenstein, M. Quack, O.N. Ulenikov. Phys. Chem. Chem. Phys., 19 (39), 26527 (2017). DOI: 10.1039/c7cp04762b
- [20] H. Hollenstein, M. Lewerenz, M. Quack. Chem. Phys. Lett., 165 (2–3), 175 (1990). DOI: 10.1016/0009-2614(90)85425-c
- M. Pashaev, O.I. Baskakov, B.I. Polevoy, S.F. Dyubko.
 J. Mol. Spectrosc., 131 (1), 1 (1988). DOI: 10.1016/0022-2852(88)90100-2
- [22] P. Bunker. *Molecular symmetry and spectroscopy*, 1st ed. (Academic Press, New York, 1979). DOI: 10.1016/B978-0-12-141350-7.X5001-0

- [23] O.N. Ulenikov, G.A. Onopenko, N.E. Tyabaeva, S. Alanko, M. Koivusaari, R. Anttila. J. Mol. Spectrosc., 186 (2), 293 (1997). DOI: 10.1006/jmsp.1997.7431
- [24] O.N. Ulenikov, E.S. Bekhtereva, V.A. Kozinskaia, J.-J. Zheng,
 S.-G. He, S.-M. Hu, Q.-S. Zhu, C. Leroy, L. Pluchart. J. Mol. Spectrosc., 215 (2), 295 (2002).
 DOI: 10.1016/S0022-2852(02)98667-4
- [25] O.N. Ulenikov, A.E. Cheglokov, G.A. Shevchenko, M. Winnewisser, B. Winnewisser. J. Mol. Spectrosc., 157 (1), 141 (1993). DOI: 10.1006/jmsp.1993.1012
- [26] G. Guelachvili, O.V. Naumenko, O.N. Ulenikov. J. Mol. Spectrosc., 131 (2), 400 (1988).
 DOI: 10.1016/0022-2852(88)90247-0
- [27] O.N. Ulenikov, O.V. Gromova, E.S. Bekhtereva, N.I. Raspopova, P.G. Sennikov, M.A. Koshelev, I.A. Velmuzhova, A.P. Velmuzhov, A.D. Bulanov. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 144, 11 (2014). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2014.03.025
- [28] O.N. Ulenikov, O.V. Gromova, E.S. Bekhtereva, Y.V. Krivchikova, E.A. Sklyarova, T. Buttersack, C. Sydow, S. Bauerecker. J. Mol. Spectrosc., **318**, 26 (2015). DOI: 10.1016/j.jms.2015.09.009
- [29] H. Lin, O.N. Ulenikov, S. Yurchinko, X.-G. Wang, Q.-S. Zhu.
 J. Mol. Spectrosc., 187 (1), 89 (1998).
 DOI: 10.1006/jmsp.1997.7463
- [30] O.N. Ulenikov, E.S. Bekhtereva, O.V. Gromova, A.L. Fomchenko, C. Sydow, S. Bauerecker. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 272, 107795 (2021).
 DOI: 10.1016/j.jqsrt.2021.107795
- [31] O.N. Ulenikov, O.V. Gromova, E.S. Bekhtereva, I.B. Bolotova, I.A. Konov, V.-M. Horneman, C. Leroy. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., **113** (7), 500 (2012). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2012.01.006
- [32] O.N. Ulenikov, O.V. Gromova, E.S. Bekhtereva, G.A. Onopenko, Y.S. Aslapovskaya, K.-N. Gericke, S. Bauerecker, V.-M. Horneman. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 149, 318 (2014). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2014.08.013
- [33] O.N. Ulenikov, E.S. Bekhtereva, Y.V. Krivchikova, Yu.B. Morzhikova, T. Buttersack, C. Sydow, S. Bauerecker. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 166, 13 (2015). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2015.07.004