01

# Уширение давлением углекислого газа линий поглощения молекул воды в области колебательной полосы $v_1 + v_2 + v_3$

© Т.М. Петрова, А.М. Солодов, А.А. Солодов, В.М. Дейчули, А.С. Дударёнок¶, Н.Н. Лаврентьева

Институт оптики атмосферы им. В.Е. Зуева СО РАН, Томск, Россия

<sup>¶</sup>e-mail: dudaryon@iao.ru

Поступила в редакцию 05.09.2024 г. В окончательной редакции 04.10.2024 г. Принята к публикации 08.10.2024 г.

> На фурье-спектрометре IFS 125 HR в области  $8830-9000 \text{ cm}^{-1}$  зарегистрированы линии поглощения молекулы H<sub>2</sub>O, уширенные давлением углекислого газа. Для аппроксимации линий использовался модифицированный контур Фойгта, учитывающий зависимость уширения от скоростей сталкивающихся молекул. Впервые определены параметры линий поглощения H<sub>2</sub>O, принадлежащих следующим колебательновращательным полосам:  $v_1 + v_2 + v_3$ ,  $2v_1 + v_2$ ,  $6v_2$ ,  $v_1 + 3v_2$  и  $3v_2 + v_3$ . Расчеты коэффициентов уширения проведены полуэмпирическим методом, в котором используется корректирующий фактор с подгоночными параметрами, зависящими от квантовых чисел. Представлены рассчитанные при комнатной температуре коэффициенты уширения линий водяного пара давлением углекислого газа; вращательное квантовое число углового момента *J* варьируется от 0 до 9.

Ключевые слова: водяной пар, атмосфера Марса, атмосфера Венеры, уширение линий, H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub>.

DOI: 10.61011/OS.2024.10.59413.7044-24

### 1. Введение

При изучении эволюции и свойств атмосфер ближайших к Земле планет из-за сильной вариативности их температур и давлений необходимо знание параметров контуров спектральных линий водяного пара, уширенных давлением углекислого газа. Две планеты земной группы Солнечной системы (Марс и Венера) обладают атмосферами, где доминирующим является углекислый газ (~ 96%), что кардинальным образом отличает их от земных условий. Точность моделирования спектрального поглощения в углекислых атмосферах имеет первостепенное значение для восстановления количественных характеристик поглотителей (концентраций молекул) и атмосферных условий (температуры, давления). В настоящее время атмосфера Марса исследуется российским спектрометром ACS в диапазоне 2.2-4.4 µm, разрешающая способность которого превышает 50 000 [1]. Низкие давления и температуры — условия, характерные для атмосферы Марса, также соответствуют наблюдаемым в верхней мезосфере Венеры (> 70 km), которая расположена выше непрозрачного облачного слоя планеты. Верхняя мезосфера Венеры — область, где малые газовые составляющие подробно изучались только в рамках космической миссии "Венера-Экспресс". Продолжение детальных исследований малых газовых составляющих — одна из ключевых задач, которая стоит перед инструментами проектируемых космических миссий на Beнepy: Shukrayaan-1 Индийского космического агентства [2] и "Венера-Д" Государственной корпорации по космической деятельности "Роскосмос" [3].

Вертикальное распределение водяного пара в атмосферах планет является ключом к пониманию переноса воды и интенсивности потери ее планетами, т.е. необходимо для изучения эволюции воды на планетах и в их атмосферах.

По сравнению с уширением азотом и кислородом, число работ, посвященных исследованию коэффициентов уширения линий водяного пара, индуцированного давлением углекислого газа, мало [4-10]. В 2019 г. была опубликована работа [5], в которой в двух спектральных диапазонах  $2.7 \,\mu m \, (3060 - 4370 \, cm^{-1})$  и  $6 \,\mu m$ (1350-2300 cm<sup>-1</sup>) были проведены теоретические и экспериментальные исследования коэффициентов уширения и сдвига линий. До этого были выполнены эксперименты в спектральной области 2.7 µm [4]. Работа [6] также посвящена анализу спектров в области 2.7 µm, была проведена повторная регистрация спектров поглощения H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub>, уточнены условия эксперимента. Для определения параметров использовались современные модели формы контура, и было показано, что наилучшей моделью является профиль Фойгта, учитывающий зависимость уширения и сдвига от скоростей сталкивающихся молекул (квадратичный контур Фойгта qSDV). Сравнение полученных значений коэффициентов уширения [6] и параметров, определенных авторами данной работы и опубликованных ранее [7], показывает хорошее согласие — в среднем отличие составляло 1.3%. Нами также был расширен спектральный диапазон исследований — были определены значения коэффициентов уширения и сдвига в трех спектральных областях 5150-5550, 6760-7430 и 10100-10800 cm<sup>-1</sup> [8-10]. В данной работе проведены измерения в спектральной области 8830-9000 cm<sup>-1</sup>.

В [5,11] представлены расчетные значения полуширин линий, проведенные по полуклассическому методу Робера-Бонами [12,13], который исходит из точного моделирования межмолекулярного потенциала, учитывает тонкие детали столкновений и внутримолекулярной динамики и включает приближение параболической траектории. Авторами данной работы ранее были выполнены расчеты коэффициентов уширения Н2О-СО2 согласно подходу, в котором полуэмпирический метод [14] дополнен использованием точных вариационных волновых функций, полученных из глобальных вариационных расчетов [15]. Их использование не только позволяет улучшить расчеты параметров контура, но и расширяет область применения метода вплоть до уровня диссоциации молекулы. В работе [14] для проведения вычислений применялся полуэмпирический подход, в котором параметры модели определяются из подгонки к экспериментальным значениям полуширин. В настоящей работе вычисления проводились также по полуэмпирическому методу.

Статья организована следующим образом: в разд. 2 дано краткое описание условий эксперимента и процедуры обработки данных, в третьем разделе приведены основные соотношения ударной теории уширения линий и описаны детали расчетов. В разд. 4 представлены измеренные и рассчитанные параметры контура, а также сравнение и обсуждение результатов.

# 2. Эксперимент

В спектральной области 8830-9000 сm<sup>-1</sup> с помощью фурье-спектрометра Bruker IFS 125HR (ИОА СО РАН, Томск) были выполнены измерения спектров поглощения молекулы воды, уширенных давлением углекислого газа. Более подробно описание экспериментальной установки представлено в [16]. В качестве излучателя в спектрометре использовался вольфрамовый источник света, регистрация излучения осуществлялась с помощью детектора InSb, охлаждаемого жидким азотом. Оптическая кювета длиной 22 cm размещалась внутри кюветного отделения спектрометра. Регистрация спектров поглощения молекулы воды проводилась при пяти различных значениях давления СО2: 0.092, 0.251, 0.394, 0.541 и 0.693 atm. Измерение давления H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub> смесей производилось с помощью датчика давления DVR5 (паспортная погрешность — 1 mbar). Давление паров воды менялось от 0.092 до 0.0123 mbar и определялось с помощью датчика MKS Baratron, имеющего паспортную погрешность 0.25%. Все измерения проводились при комнатной температуре и спектральном разрешении 0.01-0.012 ст<sup>-1</sup>. Разрешение выбиралось таким образом, чтобы оно была меньше ширины линий поглощения водяного пара для каждого давления буферного газа. Диаметр апертуры интерферометра был

установлен в соответствии с разрешением спектрометра и составлял 1.15 mm. Аподизация была выполнена с помощью функции boxcar. Для улучшения отношения сигнал/шум при измерении спектров поглощения для каждого буферного газа проводилось 3000 сканирований. Отношение сигнал/шум было определено с помощью стандартной программы OPUS 6.5 и равнялось 2500 для единичного поглощения.

Для определения параметров линий поглощения молекулы воды использовалась процедура одновременной подгонки с помощью метода наименьших квадратов спектров, зарегистрированных при разных экспериментальных условиях. Был использован профиль Фойгта, учитывающий зависимость уширения и сдвига от скоростей сталкивающихся молекул (квадратичный контур Фойгта (qSDV), для которого достаточно простой алгоритм приведен в работах [17,18]. Определялись следующие параметры спектральных линий: положение центра, интенсивность, коэффициенты самоуширения, уширения и сдвига, индуцированные давлением углекислого газа, и параметр, характеризующий зависимость уширения от скорости сталкивающихся молекул. На рис. 1 показан пример подгонки одной из исследованных линий поглощения молекулы воды при использовании для аппроксимации двух моделей формы контура — традиционный контур Фойгта и профиль qSDV. Результаты аппроксимации с помощью контура Фойгта приведен в качестве примера. Нижняя панель показывает разность между экспериментальным и рассчитанным спектрами. Давление паров воды контролировалось по значениям интенсивностей линий поглощения, представленных в базе данных HITRAN [19], и в ходе выполнения экспериментальных работ изменения давления замечено не было.

Детальный анализ погрешностей определения параметров линий поглощения, зарегистрированных с помощью метода фурье-спектроскопии, проведен во многих работах, в том числе и наших (например, в [8]). Они зависят от погрешностей измерения давления, температуры, оптической длины и ошибок, возникающих при подгонке контура спектральной линии. Нами было показано, что к основным источникам неопределенности коэффициентов уширения спектральных линий можно отнести статистические ошибки, получаемые при подгонке параметров. Для анализа мы использовали зарегистрированные с высоким отношением сигнал/шум изолированные линии поглощения молекулы воды, либо линии, для которых легко учитывались все близко расположенные линии. Это позволило значительно уменьшить статистические ошибки подгонки и сделать вывод, что для линий поглощения молекулы воды, рассматриваемых в данной работе, общая погрешность определения коэффициентов уширения не превышает 1.5-2%.



**Рис. 1.** Пример экспериментального спектра (линия поглощения H<sub>2</sub>O с центром 8751.70991 cm<sup>-1</sup>) и отклонений между экспериментальным и рассчитанным спектрами при аппроксимации контурами V (средняя панель) и qSDV (нижняя панель).

### 3. Методика и детали расчетов

Использованный для расчетов полуэмпирический метод основан на ударной теории уширения и модифицирован введением дополнительных параметров, определяемых с привлечением эмпирических данных. Параметры модели определяются подгонкой коэффициентов уширения к экспериментальным значениям. Ранее мы использовали подход, разработанный совместно с коллегами из Университетского колледжа Лондона (University College London), в котором внутримолекулярные эффекты учитываются на основе точных волновых функций и уровней энергии, получаемых из вариационных расчетов [20].

Этот подход учитывает вклады всех каналов рассеяния, индуцируемых столкновениями молекул; для их расчета мы использовали вероятности переходов  $D^2(ii'|l_1)$  и  $D^2(ff'|l_1)$ , восстановленные из коэффициентов Эйнштейна в списке линий ВТ2. При вычислении параметров уширения и сдвига линий [15] мы учитывали каналы рассеяния, индуцированные столкновениями и допустимые по симметрии. Чтобы выбрать коэффициенты Эйнштейна из 500 миллионов значений, представленных в полном списке ВТ2, необходима отсечка. Проведенный анализ показал, что можно пренебречь вкладами каналов рассеяния с  $\omega_{ii'} > 700 \,\mathrm{cm}^{-1}$  и  $K_a - K'_a > 3$ .

Оптика и спектроскопия, 2024, том 132, вып. 10

Важно отметить, что использование списка линий BT2 позволяет рассчитывать параметры контура линий воды вплоть до предела диссоциации молекулы.

Здесь мы применили традиционный подход, когда выражение для полуширины представляется следующим образом:

$$\gamma_{if} = \operatorname{Re} \sum_{int} \int dvv \int dbb \left(\frac{v}{v'}\right)^2 \times f\left(b, v, l_1, l_2, D^2(ii'|l_1), D^2(ff'|l_1)\right).$$
(1)

Интеграл  $\int dv \dots$  есть усреднение по столкновениям,  $f(b, \dots)$  — некоторая функция, содержащая величины  $D^2(ii'|l_1)$  и  $D^2(ff'|l_1)$ , которые зависят только от молекулярных постоянных поглощающей молекулы и которые связаны с каналами рассеяния  $i \to i'$  и  $f \to f'$ , b — прицельное расстояние, v — начальная скорость столкновения,  $l_1$  и  $l_2$  — индекс мультиплетности для поглощающей и уширяющей молекул. Подынтегральное выражение в (1) разлагаем в ряд и получаем [14]

$$y_{
m if} = A + \sum D^2(ii'|l)P_{l_1l_2}(\omega_{ii'}) \ + \sum D^2(ff'|l)P_{l_1l_2}(\omega_{ff'}) + \dots,$$



**Рис. 2.** Зависимость экспериментальных (звездочки) и расчетных (кружки), коэффициентов уширения линий поглощения  $H_2O-CO_2$ , полученных в данной работе, от вращательных квантовых чисел.

$$A = \frac{n}{c} + \sum_{j_2} \rho(j_2) \int_0^\infty v dv b_0^2(v, j_2),$$
 (2)

 $b_0(v, j_2)$  — параметр прерывания,  $\rho(j_2)$  — заселенность уровня  $j_2$  уширяющей молекулы.

Функции эффективности каналов рассеяния можно представить в виде

$$P_{l_1 l_2}(\omega) = P_{l_1 l_2}^{\text{ATC}}(\omega) [1 + a_1 \omega + a_1 \omega^2 + \ldots] \equiv P_{l_1 l_2}^{\text{ATC}}(\omega) C(\omega),$$
(3)

где  $P_{l_1 l_2}^{\text{ATC}}(\omega)$  — функция эффективности взаимодействия в приближении Андерсона—Тсао—Карнатта, а выражение в квадратных скобках в равенстве (3) представимо в виде *J*-зависимых выражений, параметры которых подгоняются к экспериментальным значениям полуширин.

Корректирующий фактор в (3) был получен в следующем виде:

$$C = c_1 \left( c_2 \sqrt{J} + 1 \right), \tag{4}$$

где  $c_1, c_2$  — подгоночные параметры. Вид корректирующего фактора определяется из анализа вращательной зависимости полуширин линий CO<sub>2</sub>.

При столкновениях молекул H<sub>2</sub>O и CO<sub>2</sub> главный вклад в уширение дает взаимодействие между дипольным моментом водяного пара (1.8549 D для основного состояния) и квадрупольным моментом углекислого газа (4.02 DÅ). Существенную роль играют индукционное и дисперсионное взаимодействия, а также электростатические взаимодействия более высоких порядков, в первую очередь квадруполь-квадрупольные взаимодействия ( $Q_{bb}(H_2O) = -0.13, Q_{cc}(H_2O) = -2.50, Q_{aa}(H_2O) = 2.63 DÅ, где a, b и c представляют собой оси инерции).$ 

# 4. Обсуждение результатов

В спектральной области 8830-9000 сm<sup>-1</sup> большинство переходов относятся к колебательно-вращательной полосе  $v_1 + v_2 + v_3$ , которая является наиболее сильной полосой в исследуемом спектральном диапазоне, еще несколько переходов принадлежат полосам 2v1 + v2 (5линий),  $6\nu_2$  (1 линия),  $\nu_1 + 3\nu_2$  (1 линия),  $3\nu_2 + \nu_3$ (1 линия) (табл. 1). В данной работе детальный анализ был проведен для 50 линий R-ветви. На рис. 2 представлены измеренные (контур qSDV) и вычисленные нами коэффициенты уширения линий водяного пара давлением углекислого газа в зависимости от  $J'' + 0.1(J'' - K''_a)$ . Из рисунка также видно хорошее согласие вращательных зависимостей наших экспериментальных и расчетных значений. Среднеквадратичное отклонение (СКО) данных равно  $0.0089 \,\mathrm{cm}^{-1} \cdot \mathrm{atm}^{-1}$ , что соответствует 5.7%. Полученные полуширины линий хорошо согласуются с рассчитанными Гамашем по методу Робера-Бонами [11]: СКО вычисленных данных [11] и наших измеренных равно  $0.0129 \,\mathrm{cm}^{-1} \cdot \mathrm{atm}^{-1}$ , а наших вычисленных —  $0.0128 \text{ cm}^{-1} \cdot \text{atm}^{-1}$ .

Было проведено сравнение экспериментальных полуширин линий, полученных в данной работе и в наших предыдущих публикациях, для полос перпендикулярного типа — полосы  $v_3$  [7],  $v_1 + v_3$ ,  $2v_2 + v_3$  [8],  $v_2 + v_3$  [9],  $2v_1 + v_3$ ,  $v_1 + 2v_2 + v_3$  [10]. На рис. 3 видны одинаковые зависимости полуширин линий от вращательных квантовых чисел для различных полос поглощения, причем номеру линии соответствует коэффициент уширения с одними и теми же значениями вращательных квантовых чисел верхнего и нижнего колебательных состояний. В табл. 2 приведены СКО полученных нами полуширин линий и экспериментальных данных [7–10].

Ранее в наших работах (например, в [21]) для H<sub>2</sub>O-(He, Ar, Kr и Xe) было показано наличие зависи-



**Рис. 3.** Экспериментальные полуширины (контур qSDV) линий поглощения H<sub>2</sub>O, полученные в данной работе (звездочки) и в работах [7–10], в скобках приведены колебательные квантовые числа верхнего состояния.

Оптика и спектроскопия, 2024, том 132, вып. 10

$v_{\rm HITRAN},{ m cm}^{-1}$	$v_1v_2v_3$	$J'K_a'K_c'$	$J^{\prime\prime}K^{\prime\prime}_{a}K^{\prime\prime}_{c}$	Эксперимент		Расчет
				$\gamma$ , cm <sup>-1</sup> · atm <sup>-1</sup>	$\gamma^2$ , cm <sup>-1</sup> · atm <sup>-1</sup>	$\gamma$ , cm <sup>-1</sup> · atm <sup>-1</sup>
8830.230601	111	101	000	0.2215(11)	0.0427(12)	0.2237
8842.895688	210	414	303	0.1685(12)	0.0451(11)	0.1524
8848.069690	111	212	111	0.1849(13)	0.0418(11)	0.1822
8857.463816	210	2 2 1	110	0.1906(10)	0.0387(10)	0.1853
8861.124522	111	211	110	0.2012(16)	0.0432(8)	0.2180
8869.871481	111	303	202	0.1961(14)	0.0403(12)	0.2012
8874.582623	210	3 2 2	211	0.1923(11)	0.0455(9)	0.1867
8882.871916	111	414	3 1 3	0.1320(18)	0.0320(12)	0.1194
8884.497013	111	312	211	0.2072(10)	0.0550(11)	0.2159
8887.786580	210	4 2 3	312	0.1665(9)	0.0226(9)	0.1810
8899.130581	111	4 2 3	322	0.1268(8)	0.0345(9)	0.1155
8899.692123	111	505	404	0.1257(11)	0.0290(8)	0.1158
8907.902475	111	432	3 3 1	0.1221(13)	0.0365(9)	0.1136
8909.111042	111	4 3 1	330	0.1201(13)	0.0283(10)	0.1169
8909.361899	111	422	3 2 1	0.1605(12)	0.0343(9)	0.1806
8912.255288	1 1 1	616	515	0.1064(12)	0.0277(8)	0.1041
8925.221812	111	717	616	0.1015(11)	0.0266(9)	0.0959
8928.477583	1 1 1	533	432	0.1098(13)	0.0262(9)	0.1095
8932.529234	111	532	431	0.1226(9)	0.0283(8)	0.1203
8933.461795	111	523	422	0.1683(8)	0.0375(10)	0.1742
8934.739864	111	625	524	0.1089(8)	0.0211(8)	0.1102
8936.261269	111	542	441	0.1062(12)	0.0198(10)	0.1116
8936.408647	111	541	440	0.1045(14)	0.0146(11)	0.1122
8937.130081	111	818	717	0.0867(13)	0.0149(10)	0.0873
8937.233391	111	808	707	0.0842(9)	0.0149(7)	0.0866
8948.149016	111	909	808	0.0778(8)	0.0117(6)	0.0791
8948.441599	111	919	818	0.0815(9)	0.0141(7)	0.0794
8948.763184	111	634	533	0.1039(9)	0.0164(6)	0.1079
8950.333776	111	726	625	0.1060(14)	0.0234(7)	0.1019
8953.478657	111	624	523	0.1574(15)	0.0306(9)	0.1475
8954.129705	060	616	523	0.1545(15)	0.0213(10)	0.1436
8955.053438	111	716	615	0.1114(13)	0.0181(11)	0.1043
8955.722146	1 3 0	652	523	0.1526(10)	0.0255(9)	0.1458
8956.293315	111	633	532	0.1274(14)	0.0275(11)	0.1245
8957.196631	111	643	542	0.0951(10)	0.0115(9)	0.1048
8957.600737	111	10 1 10	919	0.0716(14)	0.0075(11)	0.0722

Таблица 1. Коэффициенты уширения линий поглощения молекулы воды в области 8830-9000 cm<sup>-1</sup>

			,		
111	642	541	0.1029(11)	0.0192(10)	0.1096
111	10 0 10	909	0.0866(12)	0.0165(9)	0.0721
031	651	532	0.1317(11)	0.0266(9)	0.1178
111	827	726	0.0959(13)	0.0165(8)	0.0932
111	817	716	0.0950(12)	0.0158(9)	0.0884
210	634	523	0.1510(11)	0.0224(8)	0.1464
111	744	643	0.0982(14)	0.0195(9)	0.1007
111	928	827	0.0935(12)	0.0166(8)	0.0856
111	725	624	0.1368(13)	0.0355(9)	0.1211
111	734	633	0.1337(14)	0.03139(12)	0.1223
111	836	735	0.0948(9)	0.0140(10)	0.0909
111	10 1 9	918	0.0792(9)	0.0101(9)	0.0730
111	937	836	0.0927(10)	0.0212(9)	0.0809
111	844	743	0.1009(9)	0.0266(8)	0.0954
111	835	734	0.1358(14)	0.0329(11)	0.1149
	$ \begin{array}{c} 1 1 1 \\ 1 1 1 \\ 0 3 1 \\ 1 1 1 \\ 1 1 1 \\ 1 1 1 \\ 2 1 0 \\ 1 1 1 \\ 1 1 \\ $	1 1 1       6 4 2         1 1 1       10 0 10         0 3 1       6 5 1         1 1 1       8 2 7         1 1 1       8 1 7         2 1 0       6 3 4         1 1 1       7 4 4         1 1 1       7 2 5         1 1 1       7 3 4         1 1 1       8 3 6         1 1 1       9 3 7         1 1 1       8 3 4         1 1 1       8 3 5	111       642       541         111       10010       909         031       651       532         111       827       726         111       817       716         210       634       523         111       744       643         111       725       624         111       734       633         111       836       735         111       937       836         111       844       743         111       835       734	1         1         1         6         4         2         5         4         1         0.1029(11)           1         1         1         0         10         9         9         9         0.0866(12)           0         3         1         6         5         1         5         3         2         0.1317(11)           1         1         1         8         2         7         7         2         6         0.0959(13)           1         1         8         2         7         7         2         6         0.0950(12)           2         1         0         6         3         4         5         2         3         0.1510(11)           1         1         7         4         6         4         3         0.0982(14)           1         1         7         2         5         6         2         4         0.1368(13)           1         1         7         3         4         6         3         0.1337(14)           1         1         1         9         3         7         8         3         6         0.0927(10) </td <td>1         1         6         4         2         5         4         1         0.1029(11)         0.0192(10)           1         1         1         0         10         9         9         9         0.0866(12)         0.0165(9)           0         3         1         6         5         1         5         3         2         0.1317(11)         0.0266(9)           1         1         1         8         2         7         7         2         6         0.0959(13)         0.0165(8)           1         1         8         1         7         7         6         0.0950(12)         0.0158(9)           2         1         6         3         4         5         2         3         0.1510(11)         0.0224(8)           1         1         7         4         6         4         3         0.0982(14)         0.0195(9)           1         1         7         3         4         6         3         0.1368(13)         0.0355(9)           1         1         7         3         4         6         3         0.1337(14)         0.03139(12)           1         1</td>	1         1         6         4         2         5         4         1         0.1029(11)         0.0192(10)           1         1         1         0         10         9         9         9         0.0866(12)         0.0165(9)           0         3         1         6         5         1         5         3         2         0.1317(11)         0.0266(9)           1         1         1         8         2         7         7         2         6         0.0959(13)         0.0165(8)           1         1         8         1         7         7         6         0.0950(12)         0.0158(9)           2         1         6         3         4         5         2         3         0.1510(11)         0.0224(8)           1         1         7         4         6         4         3         0.0982(14)         0.0195(9)           1         1         7         3         4         6         3         0.1368(13)         0.0355(9)           1         1         7         3         4         6         3         0.1337(14)         0.03139(12)           1         1

Таблица 1 (продолжение)

*Примечание.*  $v_1, v_2, v_3$  — колебательные квантовые числа верхнего уровня,  $J'K'_aK'_c$  и  $J''K'_aK'_c'$  — вращательные квантовые числа верхнего и нижнего состояний соответственно,  $\gamma$  — коэффициенты уширения линий поглощения H<sub>2</sub>O, индуцированных давлением CO<sub>2</sub>,  $\gamma^2$  — параметры, характеризующие зависимость уширения от скорости сталкивающихся молекул.



**Рис. 4.** Экспериментальные полуширины линий поглощения  $H_2O$ , полученные в данной работе в полосе  $v_1 + v_2 + v_3$  (звездочки), в работе [7] в полосе  $v_3$  (светлые кружки) и в работе [9] в полосе  $v_2 + v_3$  (черные кружки).

мости коэффициентов уширения линий поглощения молекулы воды от колебательных квантовых чисел с ростом колебательного возбуждения увеличивались значения коэффициентов уширения, причем эта зависимость явно проявлялась при изменении колебательных квантовых чисел  $v_1$  и  $v_3$ , при изменении  $v_2$  она очень слабая. Интересно рассмотреть подобные зависимости для случая уширения линий углекислым газом. Мы взяли два набора линий поглощения, принадлежащих полосам  $v_3$ ,  $v_2 + v_3$ ,  $v_1 + v_2 + v_3$  и  $v_1 + v_3$ ,  $v_1 + v_2 + v_3$ ,  $v_1 + 2v_2 + v_3$ . Из рис. 4 видно, что полуширины всех линий, за исключением двух в полосе  $v_2 + v_3$ , меньше чем в полосе  $v_1 + v_2 + v_3$ , разница в среднем составляет 4.6%; полуширины линий поглощения полос  $v_3$  и  $v_2 + v_3$  совпадают в пределах экспериментальной погрешности, разница составляет 2.2%. Для второго набора данных такие четкие зависимости не наблюдаются. Хотя рассмотрены линии полос, отличающихся только возбуждением изгибного колебания, имеется различие в коэффициентах уширения линий поглощения H<sub>2</sub>O с одинаковым набором вращательных квантовых чисел. Из рис. 5 видно, что большинство линий в полосе  $v_1 + v_2 + v_3$  уширены в среднем сильнее, чем в полосах  $v_1 + v_3$  и  $v_1 + 2v_2 + v_3$ , на 4.3 и 2.9% соответственно. Полученные различия можно объяснить тем, что, исходя из целей гранта РНФ, были определены параметры всех сильных линий поглощения молекулы воды, включая находящиеся под одним контуром [8].

### 5. Заключение

В спектральной области  $8830-9000 \text{ cm}^{-1}$  определены коэффициенты уширения для 50 наиболее сильных линий поглощения молекулы воды колебательновращательных полос  $v_1 + v_2 + v_3$ ,  $2v_1 + v_2$ ,  $6v_2$ ,  $v_1 + 3v_2$  и  $3v_2 + v_3$ . Полученные с помощью модифицированного контура Фойгта (qSDV) коэффициенты уширения

Таблица 2. Среднеквадратичные отклонения наших измеренных/вычисленных и экспериментальных [8-11] коэффициентов уширения линий R-ветви H<sub>2</sub>O давлением CO<sub>2</sub>

Источник	Полосы	CKO, $cm^{-1} \cdot atm^{-1}$	
Эксперимент [7]	$\nu_3$	0.0078	
Эксперимент [8]	$v_1 + v_3, 2v_2 + v_3$	0.0105	
Эксперимент [9]	$\nu_2 + \nu_3$	0.0059	
Эксперимент [10]	$2\nu_1 + \nu_3,  \nu_1 + 2\nu_2 + \nu_3$	0.0091	
Расчет [7]	$\nu_3$	0.0095	
Расчет [8]	$v_1 + v_3, 2v_2 + v_3$	0.0109	
Расчет [9]	$\nu_2 + \nu_3$	0.0088	
Расчет [10]	$2\nu_1 + \nu_3, \nu_1 + 2\nu_2 + \nu_3$	0.0114	



Рис. 5. Экспериментальные полуширины линий поглощения  $H_2O$ , полученные в данной работе в полосе  $v_1 + v_2 + v_3$  (звездочки), в работе [8] в полосе  $v_1 + v_3$  (квадраты), в работе [10] в полосе  $v_1 + 2v_2 + v_3$  (треугольники).

находятся в хорошем согласии с экспериментальными данными [7-11]. Использование для аппроксимации линий поглощения молекулы H<sub>2</sub>O, уширенных давлением СО2, современных моделей формы контура позволило получить новые высокоточные значения коэффициентов уширения, которые описывают спектры на уровне экспериментальной погрешности. Проведенные полуэмпирическим методом расчеты хорошо согласуются с измерениями.

Полученные в работе параметры линий поглощения молекулы воды, уширенных давлением углекислого газа, позволят более точно определять концентрацию Н2О в углекислотных атмосферах планет и рассчитывать эти параметры для других спектральных областей. Дальнейший прогресс заключается в экспериментальном и теоретическом исследовании сдвигов линий H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub> и

[6] E. Ducreux, B. Grouiez, S. Robert, M. Lepere, B. Vispoel, R.R. Gamache, L. Regalia. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 323, 109026 (2024). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2024.109026

DOI: 10.1006/jmsp.1995.1060

- [7] V.M. Deichuli, T.M. Petrova, A.A. Solodov, A.M. Solodov. Atmosp. Ocean. Opt., 35, 634 (2022).
- V.M. Deichuli, T.M. Petrova, A.A. Solodov, A.M. Solodov, A.A. Fedorova. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 293, 108386 (2022). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2023.108850
- [9] T.M. Petrova, A.M. Solodov, A.A. Solodov, V.M. Deichuli, N.N. Lavrentieva, A.S. Dudaryonok. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 311, 108757 (2023). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2023.108757
- [10] Y.G. Borkov, T.M. Petrova, A.M. Solodov, A.A. Solodov. J. Mol. Spectrosc., 344, 39 (2018). DOI: 10.1016/j.jms.2017.10.010
- [11] L. Régalia, E. Cousin, R.R. Gamache, B. Vispoel, S. Robert, X. Thomas. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 231, 126 (2019). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2019.04.012

получении их точных значений в широком спектральном диапазоне.

### Финансирование работы

Работа выполнена в рамках проекта Российского научного фонда (грант № 24-22-00170).

### Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

#### Список литературы

- [1] O. Korablev, F. Montmessin, A. Trokhimovskiy, A.A. Fedorova, A.V. Shakun, A.V. Grigoriev, B.E. Moshkin, N.I. Ignatiev, F. Forget, F. Lefévre, K. Anufreychik, I. Dzuban, Y.S. Ivanov, Y.K. Kalinnikov, T.O. Kozlova, A. Kungurov, V. Makarov, F. Martynovich, I. Maslov, D. Merzlyakov, P.P. Moiseev, Y. Nikolskiy, A. Patrakeev, D. Patsaev, A. Santos-Skripko, O. Sazonov, N. Semena, A. Semenov, V. Shashkin, A. Sidorov, A.V. Stepanov, I. Stupin, D. Timonin, A.Y. Titov, A. Viktorov, A. Zharkov, F. Altieri, G. Arnold, D.A. Belyaev, J.L. Bertaux, D.S. Betsis, N. Duxbury, T. Encrenaz, T. Fouchet, J.-C. Gérard, D. Grassi, S. Guerlet, P. Hartogh, Y. Kasaba, I. Khatuntsev, V.A. Krasnopolsky, R.O. Kuzmin, E. Lellouch, M.A. Lopez-Valverde, M. Luginin, A. Määttänen, E. Marcq, J. Martin Torres, A.S. Medvedev, E. Millour, K.S. Olsen, M.R. Patel, C. Quantin-Nataf, A.V. Rodin, V.I. Shematovich, I. Thomas, N. Thomas, L. Vazquez, M. Vincendon, V. Wilquet, C.F. Wilson, L.V. Zasova, L.M. Zelenyi, M.P. Zorzano. Space Science Reviews, 214(1), 1 (2018). DOI: 10.1007/s11214-017-0437-6
- [2] N. Shaji. [электронный ресурс]. URL: https://www.lpi.usra. edu/vexag/meetings/archive/vexag17/presentations/Nigar.pdf
- [3] D.A. Gorinov, N.A. Eismont, I.D. Kovalenko, A.S. Abbakumov, S.A. Bober. Solar System Research, 53 (7), 506-510 (2019). DOI: 10.1134/S0038094619070244
- [4] L.R. Brown, C.M. Humphrey, R.R. Gamache. J. Mol. Spectrosc., 246, 1 (2007). DOI: 10.1016/j.jms.2007.07.010 [5] R.R. Gamache, S.P. Neshyba, J.J. Plateaux, A. Barbe,

L. Regalia, J.B. Pollack. J. Mol. Spectrosc., 170, 131 (1995).

64\*

- [12] D. Robert, J. Bonamy. J. Phys. France, 40, 923 (1979).
   DOI: 10.1051/jphys:019790040010092300
- [13] Q. Ma, R.H. Tipping, C. Boulet. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 103, 588 (2007). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2006.08.001
- [14] A.D. Bykov, N.N. Lavrentieva, L.N. Sinitsa. Mol. Phys., 102, 1653 (2004). DOI: 10.1080/00268970410001725765
- [15] Н.Н. Лаврентьева, Б.А. Воронин, А.А. Федорова. Опт. и спектр., **118** (1), 13 (2015). [N.N. Lavrentieva, B.A. Voronin, A.A. Fedorova. Opt. Spectrosc., **118** (1), 11 (2015). DOI: 10.1134/S0030400X15010178].
- [16] V.M. Deichuli, T.M. Petrova, A.A. Solodov, A.M. Solodov,
   V.I. Starikov. Mol. Phys., **121**, 5 (2023).
   DOI: 10.1080/00268976.2023.2216133
- [17] N.H. Ngo, D. Lisak, H. Tran, J.-M. Hartmann. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., **129**, 89 (2013).
   DOI: 10.1016/j.jqsrt.2013.05.034
- [18] H. Tran, N.H. Ngo, J.-M. Hartmann. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., **129**, 199 (2013).
   DOI: 10.1016/j.jqsrt.2013.06.015
- [19] I.E. Gordon, L.S. Rothman, R.J. Hargreaves, R. Hashemi, E.V. Karlovets, F.M. Skinner, E.K. Conway, C. Hill, R.V. Kochanov, Y. Tan, P. Wcisło, A.A. Finenko, K. Nelson, P.F. Bernath, M. Birk, V. Boudon, A. Campargue, K.V. Chance, A. Coustenis, B.J. Drouin, J.-M. Flaud, R.R. Gamache, J.T. Hodges, D. Jacquemart, E.J. Mlawer, A.V. Nikitin, V.I. Perevalov, M. Rotger, J. Tennyson, G.C. Toon, H. Tran, V.G. Tyuterev, E.M. Adkins, A. Baker, A. Barbe, E. Cané, A.G. Császár, A. Dudaryonok, O. Egorov, A.J. Fleisher, H. Fleurbaey, A. Foltynowicz,
  T. Furtenbacher, J.J. Harrison, J.-M. Hartmann, V.M. Horneman, X. Huang, T. Karman, J. Karns, S. Kassi, I. Kleiner, V. Kofman, F. Kwabia-Tchana, N.N. Lavrentieva, T.J. Lee, D.A. Long, A.A. Lukashevskaya, O.M. Lyulin, V.Yu. Makhnev, W. Matt, S.T. Massie, M. Melosso, S.N. Mikhailenko, D. Mondelain, H.S.P. Müller, O.V. Naumenko, A. Perrin, P.L. Polyansky, E. Raddaoui, P.L. Raston, Z.D. Reed, M. Rey, C. Richard, R. Tóbiás, I. Sadiek, D.W. Schwenke, E. Starikova, K. Sung, F. Tamassia, S.A. Tashkun, J. Vander Auwera, I.A. Vasilenko, A.A. Vigasin, G.L. Villanueva, B. Vispoel, G. Wagner, A. Yachmenev, S.N. Yurchenko. J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transf., 277, 107949 (2022). DOI: 10.1016/j.jqsrt.2021.107949
- [20] R.J. Barber, J. Tennyson, G.J. Harris, R.N. Tolchenov. Monthly Notices of the Royal Astronomical Society, 368, 1087 (2006). DOI: 10.1111/j.1365-2966.2006.10184.x
- [21] В.И. Стариков, Т.М. Петрова, А.М. Солодов, А.А. Солодов,
   В.М. Дейчули. Опт. атмосф. и океана, 36, 262 (2023).
   DOI: 10.15372/AOO20230403