

**А.С. Жиляков, Ю.С. Макушкин, А.Б. Маликова,
О.Н. Улеников, А.Е. Чеглоков, В.Н. Черепанов**

ВНУТРИМОЛЕКУЛЯРНАЯ ПОТЕНЦИАЛЬНАЯ ФУНКЦИЯ МЕТАНА

Ангармонические $K_{\lambda\mu\nu}$ -параметры потенциальной функции метана определены на основе экспериментальных вращательных, резонансных постоянных, постоянных тетраэдрического расщепления молекул CH_4 и CH_2D_2 . В качестве иллюстрации корректности полученного потенциала воспроизведены постоянные молекул CH_4 и CH_2D_2 , а также выполнены расчеты предсказательного характера для молекул CH_3D и CHD_3 .

Решение многих задач атмосферной оптики, связанных с исследованием и использованием информации о параметрах спектральных линий той или иной молекулы, может быть существенно упрощено, если известна внутримолекулярная потенциальная функция этой молекулы. В данной работе речь пойдет об определении ангармонической части потенциальной функции метана.

Имеющиеся работы, посвященные этой проблеме, можно разбить на две группы. В первой группе работ потенциальная функция определялась методами *ab initio* расчетов (см. обзоры в [1–2] и ссылки там); во второй — параметры потенциальной функции определялись на основе экспериментальных данных о колебательно-вращательных спектрах [3–5]. Следует сказать, что к настоящему времени точности *ab initio* расчетов далеки от желаемых. Поэтому работы второй из вышеупомянутых групп представляют особый интерес. Среди работ [3–5] особо известной и цитируемой является работа [3]. Однако параметры, указанные в этой работе, как неоднократно отмечалось (см., например, [6]), нельзя считать корректными. Причины в том, что ангармонические постоянные в [3] были определены без учета возможных резонансных взаимодействий (которые могут весьма сильно исаживать спектроскопические постоянные, определяемые из экспериментальных данных) и существующих в молекулах типа CH_4 сильных неоднозначностей в параметрах (см., например, [7–8]).

В данной работе мы приводим результаты предпринятой нами попытки еще раз определить кубичные ангармонические постоянные молекулы метана на основе современных экспериментальных данных о колебательно-вращательных спектрах этой молекулы и ее дейтеропроизводных. При этом нами были приняты во внимание как резонансные взаимодействия, так и возможные неоднозначности во вращательных, резонансных постоянных и параметрах тетраэдрического расщепления. Недостаток исходной экспериментальной информации о молекуле CH_4 явился причиной того, что при определении ангармонических параметров использовались также данные о молекулах CH_2D_2 , CH_3D и CHD_3 . Это, в свою очередь, потребовало установления корректных связей между ангармоническими $k_{\lambda\mu\nu}$ -параметрами всех четырех молекул. Такие связи были получены на основе общих результатов работы [9]. Необходимые для расчетов формулы, связывающие спектроскопические постоянные с параметрами внутримолекулярной потенциальной функции, взяты из работ [7, 10] и в ряде случаев получены нами [11].

В качестве исходных использовались данные работы [12] для диады (v_2, v_4) и пентады ($2v_2, 2v_4, v_2+v_4, v_1, v_3$) молекулы CH_4 (см. табл. 1–2), а также колебательно-вращательные α -постоянные дейтерометана CH_2D_2 (табл. 3). Как показал анализ, ряд экспериментальных параметров (в табл. 3 отмечены звездочками) нельзя считать корректными. Поэтому они в качестве исходных данных при решении задачи не использовались. В итоге для определения 13 параметров $k_{\lambda\mu\nu}$ и 3 параметров неоднозначности было взято 39 спектроскопических постоянных (см. табл. 1–3) молекул CH_4 и CH_2D_2 . Полученные ангармонические постоянные и параметры неоднозначности приведены в табл. 4. Здесь же для сравнения приведены данные работы [3].

Таблица 1

Спектроскопические постоянные $t_{v\gamma, \tilde{v}\gamma}^{\Omega(\text{К}, \Gamma)} \cdot 10^2$ диады
взаимодействующих состояний молекулы CH_4 (в см^{-1})

v	γ	\tilde{v}	$\tilde{\gamma}$	$\Omega\text{КГ}$	$t_{\text{расч}}$	$t_{\text{расч}}^{(наш расчет)}$	$t_{\text{расч}, [3]}$
0100	E	0100	E	$20A_1$	−0,6640	−0,6817	−0,3716
				$22E$	−3,1455	−3,2097	−3,0054
0001	F_2	0001	F_2	$20A_1$	−0,1813	−0,2204	−0,1684
				$22E$	−0,9418	−0,9694	−1,8558
				$22F_2$	−2,7579	−2,7912	−4,2083
0100	E	0001	F_2	$22F_2$	−3,570	−3,570	−3,570

Таблица 2

Спектроскопические константы $t_{v_1, \tilde{v}_1}^{\Omega(K_1, \Gamma)}$ пентады взаимодействующих колебательных состояний молекулы CH_4 (в см^{-1})

v	γ	\tilde{v}	$\tilde{\gamma}$	$\Omega\Gamma\Omega$	$t_{\text{эксп}}$	$t_{\text{расч}}^{(наш расчет)}$	$t_{\text{расч}}^{[3]}$
1000	A_1	1000	A_1	$20A_1$	$-3,771 \cdot 10^{-2}$	$-3,804 \cdot 10^{-2}$	$-3,891 \cdot 10^{-2}$
0010	F_2	0010	F_2	$20A_1$ $22E$ $22F_2$	$-3,5664 \cdot 10^{-2}$ $1,0028 \cdot 10^{-2}$ $-0,1733 \cdot 10^{-2}$	$-3,4326 \cdot 10^{-2}$ $0,9901 \cdot 10^{-2}$ $-0,1488 \cdot 10^{-2}$	$-3,6327 \cdot 10^{-2}$ $1,0554 \cdot 10^{-2}$ $3,9504 \cdot 10^{-2}$
1000	A_1	0010	F_2	$22F_2$	$-2,471 \cdot 10^{-2}$	$-2,481 \cdot 10^{-2}$	$-2,349 \cdot 10^{-2}$
0010	F_2	0200 0101 0101 0002 0002	E F_1 F_2 E F_2	$11F_1$ $11F_1$ $11F_1$ $11F_1$ $11F_1$	$-0,9189$ $-1,886$ $-0,7681$ $1,6182$ $0,000$	$-0,6129$ $-1,333$ $-0,8026$ $1,8120$ $0,000$	$-0,4910$ $-1,130$ $-0,5492$ $1,3472$ $0,000$
0010	F_2	0101 0002	F_2	$00A_1$ $00A_1$	$-54,020$ $-51,926$	$-54,020$ $-51,985$	$-60,01$ $-42,051$
1000	A_1	0200 0002	A_1 A_1	$00A_1$ $00A_1$	19,48 98,89	11,84 107,80	14,85 99,15
1000	A_1	0101	F_1	$11F_1$	0,805	0,012	0,127

Таблица 3

Колебательно-вращательные постоянные $\alpha_{\lambda}^A, \alpha_{\lambda}^B, \alpha_{\lambda}^C$ молекулы CH_2D_2 (в см^{-1})

λ		Эксперимент	Литература	Наш расчет	Расчет [3]
1	A B C	0,0374 0,0169 0,0021	[13] [13] [13]	0,0379 0,0217 0,0024	0,0346 0,0238 0,0070
2	A^* B^* C^*	-0,236 0,0825 0,0418	[18] [18] [18]	0,0032 0,0303 0,0332 0,0320	0,0081 0,0297 0,0318
3	A B C	0,0369 -0,0910 -0,1132	[14] [14] [14]	0,0366 -0,0920 -0,1065	0,0338 -0,0876 -0,1107
4	A^* B C	0,1114 0,0187 0,0289	[17] [17] [17]	-0,0296 0,3528 0,0146 0,0252	0,3464 0,0168 0,0251
5	A B C	-0,0385 0,0585 -0,0343	[16] [16] [16]	-0,0485 0,0677 -0,0315	-0,0498 0,0617 -0,0339
6	A B C	0,0211 0,0170 0,0140	[13] [13] [13]	0,0183 0,0144 0,0131	0,0219 0,0179 0,0152
7	A^* B C	-0,1238 0,0600 0,0237	[17] [17] [17]	-0,0276 -0,3648 0,0650 0,0222	-0,3602 0,0640 0,0201
8	A^* B^* C^*	0,0119 -0,0237 0,0627	[18] [18] [18]	0,0398 0,0143 0,0611 0,0221	0,0394 0,0157 0,0191
9	A B C	0,0229 -0,0587 0,1102	[15] [15] [15]	0,0260 -0,0572 0,1064	0,0284 -0,0557 0,1093

В качестве иллюстрации корректности полученных результатов были восстановлены параметры молекул CH_4 и CH_2D_2 , использованные в качестве исходных данных. Результаты такого расчета приведены в табл. 1–3. Здесь же для сравнения приводятся результаты расчетов с потенциалом Грея–Роббетте [3]. В последнем случае, чтобы сделать сравнение более корректным, расчет с потенциалом из [3] также оптимизировался введением трех α -параметров неоднозначности. Видно, что даже при такой оптимизации расчет с потенциалом [3] для молекулы CH_4 дает большие отличия от эксперимента, чем расчет с потенциалом, полученным нами.

Для полос v_1, v_3, v_5, v_6, v_9 молекулы CH_2D_2 экспериментальные α -параметры были получены без учета резонансов [13–16]. Поэтому и в наших расчетах резонансы не учитывались. Для полос v_4 и v_7 в [17] резонансные взаимодействия были приняты во внимание. Поэтому и нами в расчетных формулах был учтен резонанс Кориолиса ζ_{47}^A , который, как показывает анализ, может оказывать влияние лишь на α_4^A и α_7^A параметры. В связи с этим значения параметров в табл. 3 приведены как в рамках модели, учитывающей (первая строка), так и не учитывающей наличие резонанса. Заметим, что в первом случае расчет дает значения, лучше согласующиеся с экспериментальными, но лежащие от экспериментальных по другую сторону по сравнению с безрезонансной моделью (например α_7^A , (безрез.) = $-0,3648$; α_7^A (эксп.) = $-0,1238$; α_7^A (рэз.) = $-0,0267 \text{ см}^{-1}$). Заметим также, что в безрезонансной модели $\zeta_{47}^z = 0$; ζ_{47}^z (эксп.) = $0,469$ [17], а $\zeta_{47}^z = 0$; ζ_{47}^z (расч.) = $0,579$. Нетрудно заметить следующую тенденцию: если при анализе экспериментальных данных устремить ζ_{47}^z от значения $0,469$ к значению $0,579$, то величина α_7^A будет стремиться к значению, рассчитанному нами. То же самое можно сказать и о параметре α_4^A .

Таблица 4

Кубичные ангармонические постоянные молекулы CH_4 (в см^{-1})

$\lambda_{\mu\nu}$	n^*	$k_{\lambda_{\mu\nu}}$ (наш расчет)	$k_{\lambda_{\mu\nu}}$ [3]
111	1	—147,60	—149,33
122	$\sqrt{\frac{1}{2}}$	—23,71	29,70
133	$-\sqrt{\frac{1}{3}}$	820,85	843,51
144	$-\sqrt{\frac{1}{3}}$	—49,95	32,90
134	$-\sqrt{\frac{1}{3}}$	—215,61	—198,32
222	—2	5,79	17,67
233	—2	83,16	92,00
234	—2	264,15	294,00
244	—2	4,03	36,00
333	$-\sqrt{\frac{1}{6}}$	474,06	70,15
334	$-\sqrt{\frac{3}{2}}$	211,88	77,16
344	$-\sqrt{\frac{3}{2}}$	110,39	93,69
444	$-\sqrt{\frac{1}{6}}$	54,45	8,64

Параметры неоднозначности	
$\alpha_{010}^{1(1, F_1)} E, 0001F_2$	$-2,268 \cdot 10^{-3}$
$i\alpha_{0100E, 0001F_2}^{2(2, F_2)}$	$2,653 \cdot 10^{-4}$
$\alpha_{(01)F_2, (00)2F_2}^{1(1, F_1)}$	$-1,268 \cdot 10^{-3}$

*Коэффициенты $n_{\lambda_{\mu\nu}}$ связывают используемые нами параметры $k_{\lambda_{\mu\nu}}$ с ангармоническими параметрами $C_{\lambda_{\mu\nu}}$ Хекта [10].

Экспериментальные значения параметров полос v_2 и v_8 определялись в [18] также в рамках резонансной модели. Как показывает анализ, для этой пары полос резонанс может искажать лишь α_2^C и α_8^C параметры. Поэтому в табл. 3 мы приводим по два значения этих параметров. Видно, что α_2^C параметр практически одинаков в обеих моделях. Параметр же α_8^C в модели, учитывающей резонанс, хорошо согласуется с экспериментальным значением, чего не скажешь о втором параметре, полученном в безрезонансной модели. Значения $\alpha_2^{A,B}$ и $\alpha_8^{A,B}$ в нашем расчете близки к результатам Грея–Роббетте и отличаются от экспериментальных данных. По нашему мнению, это различие может быть устранено более точной, чем в [18], обработкой экспериментальных данных.

Еще одной иллюстрацией корректности полученных и приведенных в табл. 4 результатов могут служить расчеты предсказательного характера для параметров молекул CH_3D и CH_3D_3 (см. табл. 5—

6; для v_1 СН₃Д экспериментальные данные отсутствуют), которые при определении ангармонических констант $k_{\lambda\mu\nu}$ не использовались. Из табл. 5, в частности, видно, что результаты предсказания хорошо согласуются с экспериментальными данными и в целом лучше их описывают, чем параметры, рассчитанные на основе потенциала [3]. Некоторое несоответствие между рассчитанными и экспериментальными значениями параметров α_λ^B ($\lambda = 3, 5, 6$) может быть устранено усовершенствованием экспериментальных значений этих параметров. Действительно, последовательный анализ v_6 — полосы в [22], затем в [23] и, наконец, в [20] (в [22] использовалась безрезонансная модель, в [23] учтен резонанс между v_6 и v_3 , в [20] учтены резонансы уже между тремя состояниями полос v_6 , v_3 и v_5) изменил, например, «экспериментальное» значение α_6^B -параметра в 10 раз (от 0,0459 до 0,0047 см⁻¹) и сделал его достаточно близким к предсказанному нами.

Таблица 5

Колебательно-вращательные постоянные $\alpha_\lambda^A, \alpha_\lambda^B$ молекулы СН₃Д (в см⁻¹)

λ		Эксперимент	Литература	Наш расчет	Расчет из [3]
2	<i>A</i>	0,0050	[19]	0,0054	0,0113
	<i>B</i>	0,0423	[19]	0,0410	0,0391
3	<i>A</i>	-0,0233	[20]	-0,0220	-0,0245
	<i>B</i>	0,0218	[20]	0,0087	0,1097
4	<i>A</i>	0,0240	[21]	0,0341	0,0368
	<i>B</i>	0,0155	[21]	0,0179	0,0208
5	<i>A</i>	0,0497	[20]	0,0431	0,0310
	<i>B</i>	-0,0088	[20]	0,0011	-0,0926
6	<i>A</i>	-0,0366	[20]	-0,0312	-0,0201
	<i>B</i>	0,0047	[20]	0,0094	0,0431

Таблица 6

Колебательно-вращательные постоянные $\alpha_\lambda^B, \alpha_\lambda^C$ молекулы СНД₃ (в см⁻¹)

λ		Эксперимент	Литература	Наш расчет	Расчет из [3]
1	<i>B</i>	0,0179	[24]	0,0168	0,0177
	<i>C</i>	0,0090	[24]	0,0072	0,0097
2	<i>B</i>	0,0176	[25]	0,0151	0,0167
	<i>C</i>	0,0222	[25]	0,0219	0,0216
3	<i>B</i>	0,0115	[28]	0,0123	0,5095
	<i>C</i>	-0,0106	[28]	-0,0098	-0,0106
4	<i>B</i>	-0,0594	[26]	0,0194	0,0208
	<i>C</i>	0,0233	[26]	0,0158	0,0155
5	<i>B</i>	-0,0046	[27]	-0,0040	-0,0050
	<i>C</i>	-0,0206	[27]	-0,0164	-0,0176
6	<i>B</i>	-0,0006	[28]	-0,0012	-0,2506
	<i>C</i>	0,0283	[28]	0,0248	0,0251

В табл. 6 представлены результаты предсказательных расчетов для молекулы СНД₃. Видно, что для полос v_1 , v_2 , v_4 , v_5 наши результаты близки к расчету [3] и в основном хорошо согласуются с экспериментальными данными. Необходимо отметить, что $\alpha_\lambda^{B,C}$ (эксп.) параметры в [24—27] определялись в рамках безрезонансной модели и при более корректной обработке экспериментальных данных могут быть улучшены. В связи с этим будет улучшаться соответствие результатов расчета экспериментальным данным. В пользу такого утверждения говорит и тот факт что для полос v_3 и v_6 , экспериментальные данные для которых обрабатывались в рамках модели, учитывающей резонанс [28], результаты наших предсказательных расчетов хорошо согласуются с экспериментальными данными.

Все вышесказанное позволяет надеяться, что полученный в данной работе потенциал является корректным и может быть использован в задачах как молекулярной спектроскопии, так и атмосфер-

ной оптики. Окончательный же вывод о возможностях полученного результата можно, видимо, сделать лишь после расчетов реальных спектров, которые авторы предполагают провести в ближайшем будущем.

1. Fogarasi G., Pulay P. Vibrational Spectra and Structure./Ed. J.R. Durig. Elsevier. 1985. 286 p.
2. Raynes W.T., Lazzaretti P., Zanasi R., Sadlej A. J., Fouler P.W. //Mol. Phys. 1987. V. 60. P. 509.
3. Gray D.L., Robiette A.G. //Mol. Phys. 1979. V. 37. P. 1901.
4. Abounajd A. These d'etat. Dijon. France. 1984. 119 p.
5. Макушкин Ю.С., Савельев В.Н., Улеников О.Н. //Оптика и спектроскопия. 1980. Т. 48. С. 480.
6. Brodersen S., Lolck J.-E. //J. Mol. Spectrosc. 1987. V. 126. P. 405.
7. Жилинский Б.И., Перевалов В.И., Тютерев В.Г. Метод неприводимых тензорных операторов в теории спектров молекул. Новосибирск: Наука.1987. 231 с.
8. Ulenikov O.N.//J. Mol. Spectrosc. 1986. V. 119. P. 144.
9. Быков А.Д., Макушкин Ю.С., Улеников О.Н. Изотопозамещение в многоатомных молекулах. Новосибирск: Наука. 1985. 159 с.
10. Hecht K. //J. Mol. Spectrosc. 1960. V. 5. P. 355.
11. Cheglokov A.E., Ulenikov O.N., Zhilyakov A.S., Cherepanov V.N., Makushkin Yu.S., Malikova A.B. //Compt. Enhanc. Spectrosc. 1988 (в печати).
12. Poussique G., Pascaud E., Champion J.-P., Pierre G. //J. Mol. Spectrosc. 1982. V. 93. P. 351.
13. Deroche J.C., Guelachvili G. //J. Mol. Spectrosc. 1975. V. 56. P. 76.
14. Deroche J.C., Graner G., Cabana A. //J. Mol. Spectrosc. 1975. V. 57. P. 331.
15. Deroche J.C., Pinson P. //J. Mol. Spectrosc. 1975. V. 58. P. 229.
16. Deroche J.C., Graner G., Bendtsen J., Brodersen S. //J. Mol. Spectrosc. 1976. V. 62. P. 68.
17. Morillon-Chapey M., Alamichel C. //Can. J. Phys. 1973. V. 51. P. 2189.
18. Akiyama M., Nakagawa T., Kuchitsu K. //J. Mol. Spectrosc. 1977. V. 64. P. 109.
19. Richardson E.H., Brodersen S., Krause L., Welsh H.L. //J. Mol. Spectrosc. 1962. V. 8. P. 406.
20. Tarrago G., Delaveau M., Fusina L., Guelachvili G. //J. Mol. Spectrosc. 1987. V. 126. P. 149.
21. Betrencourt-Stirnemann C., Alamichel C., Graner G. //C. r. hebd. Seanc. Acad. Sci., Paris. 1967. V. B265. P. 549.
22. Pinkley L.W., Narahari Rao K., Tarrago G., Poussique G., Dang-Nhu M. //J. Mol. Spectrosc. 1977. V. 68. P. 195.
23. Tarrago G., Narahari Rao K., Pinkley L.W. //J. Mol. Spectrosc. 1980. V. 79. P. 31.
24. Rea D.G., Thompson H.W. //Trans. Faraday Soc. 1956. V. 52. P. 1304.
25. Jennings D.E., Blass W.E. //J. Mol. Spectrosc. 1975. V. 55. P. 445.
26. Kattenberg H.W., Brodersen S. //J. Mol. Spectrosc. 1976. V. 59. P. 126.
27. Dupre-Maquaire J., Dupre J., Tarrago G. //J. Mol. Spectrosc. 1981. V. 90. P. 63.
28. Dupre-Maquaire J., Tarrago G. //J. Mol. Spectrosc. 1982. V. 96. P. 156.

Институт оптики атмосферы
СО АН СССР, Томск
Томский государственный
им. В.В. Куйбышева

Поступила в редакцию
1 августа 1988 г.

A. S. Zhilyakov, Yu. S. Makushkin, A. B. Malikova, O. N. Ulenikov,
A. E. Cheglokov, V. N. Cherepanov. The **CH₄ Intramolecular Potential Function**.

The anharmonic k_{uv} -constants of the methane intramolecular potential function are derived from experimental tetrahedral splitting, rotational, and resonance parameters of the CH₄ and CH₂D₂ molecules. The correctness of the potential obtained is illustrated. The spectroscopic constants for CH₃D and CHD₃ are predicted.