УДК 543.422

Новый уникальный метод точного определения потенциальной функции молекул на основе спектров микроволновых и субмиллиметровых волн: двухатомная молекула С.С. Сидько

Научный руководитель: профессор, д.ф.-м.н. О.Н. Уленеков Национальный исследовательский Томский политехнический университет, Россия, г. Томск, пр. Ленина, 30, 634050 E-mail: sss60@tpu.ru

A new unique method for the precise determination of the intramolecular potential energy surface on the basis of microwave and submillimeter-wave spectra: diatomic molecules as a relevant illustration

S.S. Sidko

Scientific Supervisor: Prof., Dr. O.N. Ulenekov Tomsk Polytechnic University, Russia, Tomsk, Lenin str., 30, 634050 E-mail: sss60@tpu.ru

Abstract. A new method for the precise semiempirical determination of the basic parame ters (structural parameters and parameters of the intramolecular potential energy surface, PES) of a molecule on the basis of highly accurate experimental data from the microwave and submillimeter-wave regions is suggested. The options and advantages of this method in comparison with the other methods of molecular PES determination are discussed using a diatomic molecule as an appropriate illustration. The HCl molecule is exploited as a suitable example. It is shown with this example that the use of a very limited number (ten for H35Cl and five for D35Cl) of submillimeter-wave line positions allows one to determine the values of the equilibrium rotational parameter, harmonic frequency, and anharmonic coefficients of the third, fourth, and fifth order with accuracy of 0.01 %, 0.01 %, 0.01 %, 2.1 %, and 10.1 %, respectively, in comparison with the analogous results obtained from extensive infrared studies.

Keywords: intramolecular potential energy surface; diatomic molecule; basic parameters of HCl molecule

Введение

Внутримолекулярная потенциальная гиперповерхность – это математическая конструкция, описывающая взаимодействие между атомами внутри молекул. Максимально точное определение внутримолекулярной потенциальной гиперповерхности молекулы в течение длительного времени было (и продолжает оставаться) одной из важнейших задач физической химии. В современной физической химии для определения параметров внутримолекулярных потенциальных гиперповерхностей (в случае двух-атомных молекул функций) (ВПФ) большинства молекул обычно используются два основных метода: метод прямого квантово механического расчета (использующий различные модификации метода ab initio) [1, 2] и полуэмпирический метод [3, 4], основанный, с одной стороны, на знании с высокой точностью положения линий исследуемой молекулы в достаточно широком инфракрасном спектральном диапазоне, а с другой – на возможности для получения набора соотношений в аналитической форме, позволяющих связать требуемые параметры ВПФ со спектроскопическими параметрами, полученными из экспериментальных данных (такими как гармоник, ангармонические коэффициенты И параметры резонансного взаимодействия), с другой стороны.

Нелостятки метолов

Основным преимуществом первого (ab initio) метода является то, что он позволяет получить более (для малых молекул) или менее (для больших молекул) корректное качественное описание ВПФ молекул в широком диапазоне изменений длин связей и углов между связями. В то же время, при использовании современных суперкомпьютеров даже для самых маленьких молекул (мы не говорим о молекулах с числом ядер более 4) точность предсказания как положений линий, так и численных значений параметров ВПФ значительно ниже в сравнении с точностью современных экспериментов в инфракрасной области (или, более того, в областях микроволновых и субмиллиметровых волн). В то же время, с количественной точки зрения, полуэмпирический метод дает значительно лучшие результаты в окрестности равновесной конфигурации молекулы по сравнению с методами аb initio. Наилучшие результаты, конечно, могут быть получены при использовании комплексного подхода, который заключается в первоначальном расчете с последующей калибровкой полученных результатов по данным, полученным в результате полуэмпирического анализа. В любом случае, определение как можно более точных полуэмпирических параметров ВПФ для конкретной молекулы является очень важной и целесообразной задачей.

Если говорить о полуэмпирическом определении ВПФ на основе высокоточных экспериментальных инфракрасных данных, то это очень сложно, по крайней мере, по двум причинам. Во-первых, для реализации полуэмпирической процедуры даже для простейшей многоатомной (трех-/четырех-атомной) молекулы необходимо располагать высокоточной экспериментальной информацией о большом количестве не только основных и первых обертоновых частотно-колебательных диапазонов, но и для ряда обертоновых и комбинационных диапазонов высокого порядка. Однако этого (особенно если принять во внимание наличие многочисленных резонансных взаимодействий и так называемых "запрещенных" зон практически для любой многоатомной молекулы) в реальности практически никогда не происходило. Другая (вероятно, еще более серьезная проблема) заключается в следующем: необходимо иметь (или определять) соответствующие аналитические соотношения, которые связывали бы спектроскопические параметры, полученные в результате анализа высокоточных экспериментальных данных, с желаемыми параметрами ВПФ. Вывод таких формул требует использования поправок высокого порядка операторной теории возмущений [4-6], что является чрезвычайно сложной задачей, если говорить о колебательных параметрах высокого порядка и необходимых для корректного учета параметров резонансного взаимодействия различного типа.

Преимущества нового подхода

В данной работе приводятся некоторые соображения, которые позволят решить задачу полуэмпирического определения параметров ВПФ молекул (до силовых параметров пятогошестого порядка для простых молекул или до силовых параметров четвертого-пятого порядка для молекул с пятью и более ядрами) на основе высокоточных экспериментальных данных в микроволновом и субмиллиметровом диапазонах волн. Такая возможность основана на трех основных моментах. Во-первых, в микроволновом и субмиллиметровом диапазонах волн очень высокая точность данных, которая дает возможность определять параметры вращения молекулы с точностью до 8-9 значащих цифр; центробежные параметры могут быть определены по экспериментальным данным с точностью до 6-7 значащих цифр. Второе преимущество заключается В значительно более простом алгоритме формул/соотношений, необходимые «экспериментальные» которые свяжут спектроскопические параметры даже с силовыми параметрами ВПФ молекул высокого порядка. Важно также, что в этом случае отсутствуют проблемы как резонансных взаимодействий, так и необходимости учитывать сильно возбужденные колебательные состояния. Знание результатов и положений теории изотопного замещения [7] является третьим полезным базовым моментом, поскольку только совместное рассмотрение как можно большего числа различных изотопологов молекулы может дать возможность решить проблему. И, в этой связи, следует отметить, что, в отличие от использования инфракрасных экспериментальных данных, даже экспериментальная регистрация небольшого количества линий нескольких изотопологов дает возможность получить правильные значения их спектроскопических параметров, которые могут быть использованы в дальнейшем анализе и число таких различных изотопологов может быть достаточно большим.

Как «инструмент» для иллюстрации возможностей и особенностей предлагаемой процедуры в данной работе рассмотрена простейшая молекула, а именно двухатомная.

Результаты

В качестве результата данной работы, можно сделать вывод, что предложенный метод определения основных молекулярных параметров на основе микроволновых и субмиллиметровых экспериментальных данных является правильным и значительно эффективным. Кроме того, метод дает возможность получения значительно более обширной и корректной количественной информации о параметрах ВПФ по сравнению с существующим аналогичным полуэмпирическим методом, который основан на ИК-экспериментальных данных или на результатах расчетов "ab initio".

В ходе данной работы был предложен новый метод точного полуэмпирического параметров определения основных параметров (структурных параметров внутримолекулярной потенциальной функции, ВПФ) молекулы на основе высокоточных экспериментальных данных в микроволновой и субмиллиметровой областях спектра. Возможности и преимущества этого метода по сравнению с другими методами молекулярного определения ВПФ обсуждаются с использованием двухатомной молекулы в качестве подходящей иллюстрации. В качестве примера используется молекула HCl. На этом примере показано, что использование очень ограниченного числа (десять для $H^{35}Cl$ и пять для $D^{35}Cl$) положений линий из субмиллиметрового диапазона длин волн позволяет определять значения равновесного параметра вращения, гармонической частоты и коэффициентов ангармонизма третьего, четвертого и пятого порядка с точностью до 0,01 %, 0,01 %, 0,01 %, 2,1 %, и 10,1 %, соответственно, по сравнению с аналогичными результатами, полученными в результате обширных инфракрасных исследований.

Список литературы

- 1. Koch S., Kutzelnigg W. Comparison of CEPA and CP–MET methods // Theoretica Chimica Acta. 1980. Vol. 59. P. 387–411. URL: https://doi.org/ 10.1007/BF00553396.
- 2. Mladenovic M., Botschwina P., Puzzarini C. Six-dimentional potential energy surface ond rovibrational energies of the HCCN radical in the ground electronic state // J. Chem. Phys. 2006. Vol. 110. P. 5520–5529. URL: https://doi.org/10.1021/jp056743u.
- 3. Nielsen H.H. The vibration–rotation energies of molecules // Review of Modern Physics. 1951. Vol. 23. P. 90–136. URL: https://doi.org/10.1103/RevModPhys.23.90.
- 4. Kuchitsu K., Morino Y. Estimation of anharmonic potential constants. II. Bent XY2 molecules // Bull. Chem. Soc. Japan. 1965. Vol. 38. P. 814–824. URL: https://doi.org/10.1246/bcsj.38.814.
- 5. Papousek D., Aliev M.R. Molecular vibrational–rotational spectra // Elsevier Scientific Publishing Company: Amsterdam, 1982. 323 p.
- 6. Cheglokov A.E., Ulenikov O.N., Zhilyakov AS., Cherepanov V.N., Makushkin Yu.S., Malikova A.B. On the determination of spectroscopic constants as functions of intramolecular parameters // Journal of Physics B: At. Mol. Opt. Phys. 1989. Vol. 22. P. 997–1015. URL: https://doi.org/10.1088/0953-4075/22/7/009
- 7. Bykov A.D., Makushkin Yu.S., Ulenikov O.N. On isotope effects in polyatomic molecules: Some comments on themethod // J. of Mol.Spectrosc. 1981. Vol. 85. P. 462–479. URL: https://doi.org/ 10.1016/0022-2852(81)90217-4.