ХІV МЕЖДУНАРОДНАЯ КОНФЕРЕНЦИЯ СТУДЕНТОВ, АСПИРАНТОВ И МОЛОДЫХ УЧЕНЫХ «ПЕРСПЕКТИВЫ РАЗВИТИЯ ФУНДАМЕНТАЛЬНЫХ НАУК» 462

АНАЛИЗ СПЕКТРОВ ВЫСОКОГО РАЗРЕШЕНИЯ ПОЛОС $2v_1$, $v_1 + v_3$ И $2v_3$ МОЛЕКУЛЫ ${}^{32}S^{16}O^{18}O$

Ян Иншу

Научные руководители: профессор, д.ф.-м.н. О.Н. Уленеков, профессор к.ф.-м.н. О.В. Громова Национальный исследовательский Томский политехнический университет, Россия, г.Томск, пр. Ленина, 30, 634050 E-mail: 978437082@qq.com

ANALYSIS OF HIGH-RESOLUTION SPECTRA OF THE BANDS $2v_1$, $v_1 + v_3$ AND $2v_3$ OF THE $^{32}S^{16}O^{18}O$ MOLECULE

Yang Yingshu

Scientific Supervisors: Prof., O.N. Ulenikov, Prof., O.V.Gromova Tomsk Polytechnic University, Russia, Tomsk, Lenin str., 30, 634050 E-mail: 978437082@gq.com

Abstract. The high resolution infrared spectra of the ${}^{32}S^{16}O^{18}O$ molecule were recorded with a Bruker IFS 120 HR Fourier transform interferometer for the first time in the region of 1800 - 2800 cm⁻¹ where the bands $2v_1$, $v_1 + v_3$, and $2v_3$ are located. The subsequent weighted fit of experimentally assigned transitions was made with the Hamiltonian model which takes into account the resonance interactions between the studied vibrational states.

Введение. Диоксид серы - одно из важнейших химических соединений, которое используется в научных исследованиях в таких областях как химия, астрофизика, атмосферная оптика, лазерная физика и т.д. SO₂ играет важную роль в эволюции и извержении вулканов [1]. Сернистый ангидрид (SO₂) - бесцветный газ с резким запахом, один из главных загрязнителей атмосферы. Диоксид серы образуется при сжигании ископаемого топлива на предприятиях топливно-энергетического комплекса и в двигателях внутреннего сгорания, а также на предприятиях нефтехимического комплекса. Сернистый газ вреден не только для окружающей среды, но и для человека. В атмосфере он реагирует с водяным паром с образованием вторичного загрязнителя – серной кислоты (H₂SO₄) [2, 3]. В целом SO₂ - одно из самых важных соединений в атмосферном цикле Земли [4]. Чтобы решить проблемы удаленного обнаружения и контроля SO₂ на месте, важно детальное знание структуры спектров поглощения SO₂ в различных областях спектра электромагнитных волн, особенно в инфракрасной области излучении [5]. Исследование спектров высокого разрешения двуокиси серы также важно для планетологии, например, в атмосфере Венеры, где содержание двуокиси серы в миллион раз выше, чем в атмосфере Земли [6, 7].

В течение многих лет проводились спектроскопические исследования данной молекулы в микроволновой, субмиллиметровой и в инфракрасной области [8]. Однако, существует необходимость в дальнейших лабораторных исследованиях спектроскопических характеристик диоксида серы. Поэтому целью данной работы является изучение колебательно-вращательного спектра высокого разрешения полос $2v_l$, $v_l + v_3$ и $2v_3$ молекулы ${}^{32}S^{16}O^{18}O$, которые не исследовались ранее.

Методы исследования. В спектральной области 1800 - 2800 см⁻¹ на инфракрасном Фурье спектрометре *Bruker IFS 120 HR* в сочетании с ячейкой Уайта были зарегистрированы четыре спектра.

ХІV МЕЖДУНАРОДНАЯ КОНФЕРЕНЦИЯ СТУДЕНТОВ, АСПИРАНТОВ И МОЛОДЫХ УЧЕНЫХ «ПЕРСПЕКТИВЫ РАЗВИТИЯ ФУНДАМЕНТАЛЬНЫХ НАУК»

Источником излучения является глобар. Окна поглощающей ячейки были изготовлены с применениемKBr, CaF₂-светоделитель и полупроводниковый детектор с антимонидом индия (InSb) были использованы для регистрации спектров.

Допплеровское уширение для ${}^{32}S^{16}O^{18}O$ при 298 К составляет от 0,0027 см⁻¹ (при 1800 см⁻¹) до 0,0042 см⁻¹ (при 2800 см⁻¹). Уширение давлением было между 0,00003 и 0,0014 см⁻¹ в используемом диапазоне давлений от 10(I) до 280(II) Па. Время измерения составляло около 2,4 мин на одно сканирование (полное время регистрации от 11 до 43 часов). Спектры были откалиброваны с помощью линий молекулы N₂O при парциальном давлении N₂O около 10 Па.

Исследуемые спектры I и II в области 2100 - 2700 см⁻¹ приведены на рис.1. Полосы трех различных изотопических соединений, ${}^{32}S^{16}O_2$, ${}^{32}S^{18}O_2$ и ${}^{32}S^{16}O^{18}O$, наблюдаются в обоих спектрах. Однако, как видно из сравнения спектров I и II, наличие ${}^{32}S^{16}O^{18}O$ в образце II выше, чем в образце I. Таким образом, полоса $2v_1$ молекулы ${}^{32}S^{16}O^{18}O$ (центр полосы 2240 см⁻¹) значительно лучше выражена в спектре II.



Рис. 1. Спектры I и II молекулы ³²S¹⁶O¹⁸O в области 2100-2700 см⁻¹

Исследуемые полосы принадлежит к *a*-типу и *b*-типу и имеет следующие правила отбора: $\Delta J = 0, \pm 1$ 1 и $\Delta K_a = 0, \pm 1, \pm 2, \pm 3, ..., \Delta K_c = \pm 1, \pm 3,$ Вращательные энергии основного состояния были рассчитаны с помощью параметров из работы [9].

Результат. В результате работы был исследован колебательно-вращательный спектр высокого разрешения в районе полос $2v_1$, $v_1 + v_3$ и $2v_3$ молекулы ${}^{32}S^{16}O^{18}O$, которые не исследовались ранее. Около 3500, 3900 и 2850 переходов со значениями квантовых чисел J/Ka, равными 59/20, 68/25 и 43/18

463

ХІV МЕЖДУНАРОДНАЯ КОНФЕРЕНЦИЯ СТУДЕНТОВ, АСПИРАНТОВ И МОЛОДЫХ УЧЕНЫХ «ПЕРСПЕКТИВЫ РАЗВИТИЯ ФУНДАМЕНТАЛЬНЫХ НАУК»

определены для полос $2v_1$, $v_1 + v_3$ и $2v_3$, соответственно. В результате решения обратной спектроскопической задачи получен набор из 39 параметров, который воспроизводит исходные данные с экспериментальной точностью.

Таблица 1

464

Параметры	(200)	(101)	(002)	(000)
Е	2240.351232(28)	2454.025702(25)	2674.782845(29)	
А	1.9742528(11)	1.95281269(86)	1.93174999(94)	1.97140279376
В	0.32129068(18)	0.32175733(15)	0.32221930(20)	0.32437916881
С	0.275551346(88)	0.275536284(51)	0.27561746(20)	0.277910933117
$\Delta_K imes 10^4$	0.83648(11)	0.81428(18)	0.79196(14)	0.814875996
$\Delta_{JK} \times 10^5$	-0.3263(11)	-0.3692(18)	-0.3996(14)	-0.361443882
$\Delta_J \times 10^6$	0.19374(17)	0.19754(17)	0.20175(18)	0.1969054

Спектроскопические параметры колебательного состояния (200) (101) (002) молекулы ³²S¹⁶O¹⁸O (в см⁻¹)

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Wallace PJ. Volcanic SO₂ emissions and the abundance and distribution of exsolved gas in magma bodies. J Volcanol Geotherm Res 2001;108:85-106.
- Self S, RAmpino MR, Barbera JJ. The possible effects of large 19th and 20th century volcanic eruptions on Zonal and hemispheric surface temperatures. J Volcanol Geotherm Res 1981;11:41-60.
- 3. McCormic MP, Thompson LW, Trepte CR, Atmospheric effects of the Mount Pinatubo eruption. Nature 1995;373:399-404.
- Charlson RJ, Anderson TL, McDuff RE. The Sulfur Cycle. In: Butcher SS, Charlson RJ, Orian GH, Wilfe GV (eds) Global biogeochemical cycles. Academic, San Diego, 285-299.
- Huang X, Schwenke DW, Lee TJ. Empirical infrared line lists for five SO₂ isotopologues: ^{32/33/34/36}S¹⁶O₂ and ³²S¹⁸O₂. J Mol Spectrosc 2015;311:19-24.
- 6. Bezard B, DeBergh C, Fegley B, Maillard J-P, Crips D, Owen T, Pollack JB, Grinspoon D. The abundance of sulfur dioxide below the clouds of Venus. Geophys Res Lett 1993;20:1587-1590.
- 7. Marcq E, Betraux J-L, Montmessin F, Belyaev D. Variations of sulfur dioxide at the cloud top of Venus's dynamic atmosphere. Nature Geoscience 2013;6:25-28.
- Ulenikov ON, Onopenko GA, Gromova OV, Bekhtereva ES, Horneman V-M. Re-analysis of the (100), (001), and (020) rotational structure of SO₂ on the basis of high resolution FTIR spectra. J Quant Spectrosc Radiat Transf 2013;130:220-232.
- 9. Ulenikov ON, Bekhtereva ES, Krivchikova YuV, Zamotaeva VA, Buttersack T, Sydow C, Bauerecker S. Study of high resolution spectrum of ${}^{32}S^{16}O^{18}O$: The v_1 and v_3 bands. J Quant Spectrosc Radiat Transf 2016;168:29-39.

Россия, Томск, 25-28 апреля 2017 г.