

$C_2Br_4H_2$

C₂H₂Br₂

Sundaram S., Piotrowski J.A.

C₂D₂Br₂

Miller S.F., Cleveland F.F.

Bull. Am. Phys. Soc., 1958, II, 3, 12, 140.

Рамаан спектроскопия и к.к. спектроскопия

C₂H₂Br₂ и C₂D₂Br₂

С₂Н₂Вг₄

IV - 9824

1962

С₂Д₂Вг₄

(спектр)

✓ 22 Б102. Колебательный спектр и структура симметричного тетрабромэтана и его дейтерированного аналога. Piotrowski E. A., Sundaram S., Miller S. I., Cleveland F. F. The vibrational spectrum and structure of symmetric tetrabromoethane and its deuterate analogs. (Abstract). «Developm. Appl. Spectrosc. Vol. 1». Chicago, Ill., Appl. Spectrosc. Soc., 1962, 251 (англ.)

Изучены ИК-спектры и спектры комб. расщ. $C_2H_2Br_4$ и $C_2D_2Br_4$. Эксперим. данные сравнены с расчетными, полученными по методу Вильсона. Л. Комарова

к. 1964 г. д. д.



CHBr₂ · CHBr₂

CHCl₂ · CHCl₂

(vi)

спектры
поглощения
+ ваку

ф. 1966. 87

8 Д265. Длинноволновые ИК-спектры и поворотная
изомерия тетрахлор- и тетрабромэтанов. Chant-
ry G. W., Gebbie H. A., Griffiths P. R., La-
ke R. F. Far infra-red spectra and the rotational isome-
rism of symmetrical tetrachloro- and tetrabromo-ethane.
«Spectrochim. acta», 1966, 22, № 1, 125—129 (англ.)

С помощью интерференционного спектрометра FS-520
с разрешением $4-2 \text{ см}^{-1}$ и точностью $\pm 0,5 \text{ см}^{-1}$ в обла-
сти $400-50 \text{ см}^{-1}$ получены спектры поглощения жидких
CHBr₂ · CHBr₂ и CHCl₂ · CHCl₂ при толщине слоев 1 мм.
На основании полученных данных и результатов ранее
опубликованных работ составлены таблицы, в которых
дано полное отнесение всех наблюдаемых в области
 $3000-50 \text{ см}^{-1}$ полос поглощения, соответствующих
18-ти основным колебательным частотам $\nu_1, \nu_2, \dots, \nu_{18}$
обоих поворотных изомеров (гош- и транс-форм) иссле-
дованных молекул. Н. Ярославский

1966

1-1921 M-IV
1966-12-29



1969

$CuBr_2$ $CuBr_2$

Abraham R. J., Parry K. A.

Chem. Commun., 1969,

N 17, 963.

$(Cu(C_2Br_2H_4))^{III}$

su(cu)

$\text{CHBr}_2 \text{CHBr}_2$

1970

Vi

71827 Vibrational spectra and internal rotation in 1,1,2,2-tetrabromoethane. Carlson, Gerald L.; Fateley, William G.; Hiraishi, Jiro (Mellon Inst., Carnegie-Mellon Univ., Pittsburgh, Pa.). *J. Mol. Struct.* 1970, 6(2), 101-16 (Eng). The far ir and Raman spectra of the cryst. gauche and trans forms of $\text{CHBr}_2\text{CHBr}_2$ have been obtained. These new data have resulted in considerable changes in the vibrational assignments previously reported for these rotational isomers. The energy and entropy differences between the 2 forms in the liq. state were 680 ± 150 cal/mole and -0.5 ± 0.5 eu. The liq. state torsional frequency for each isomer has been located, and these frequencies, along with the measured energy difference, have been used to det. the potential function hindering internal rotation about the C-C bond.

RCBF

C.A. 1970. 73. 14

C_2H_2 ВЧ

Тюлева Н.Е.
Свердлов.И.

1941

расчет

Ув. Высш. учебн. заве-
дения. Рязань, 1941,
№ 1, 153-156

(См. $C_2O_2H_2$)