

C_2Bn_4

1953

8356 - IV



Malherbe F.E., Allen G., Bernstein H.J.
Can. J. Chem., 1955, 31, 1223-8

Infrared and Raman...

C_2Br_4
коад. сн.

Mann D.E. Mealy. 1955
Plyler E.K.

Bull. of the Am. Ph. Soc. 30, 53
'64

Коад. сн. C_2Br_4 .

3-100 μ .

Обознач. веществ C_2F_4 , C_2Cl_4

C_2Br_4 ● коад. фото
соединения.

C_2Br_4

смер
(C_2F_4)
(C_2Cl_4)

D.E. Mann, J.H. Neal, E.K. Plyler

1956

J. Ch. Ph., 24, 1008.

IV - 4880

Косм. смер C_2Br_4 .

и.к. смер C_2Br_4 в разл. растворителях
и в жидком виде исследована в
обл. 3-100 м.

Основные переходы: $\nu_1 = 1535, 265, 144$

$\nu_2 = 880, 208$ $\nu_{24} = 766, 119$

$\nu_{34} = 635, 188$ $\nu_{23} = 464$

$\nu_{14} = 664$ $\nu_{14} = 245$

Криводзье озоу каренне тагэу C_2F_4 , C_2Cl_4 и C_2Br_4 .

	C_2F_4	C_2Cl_4	C_2Br_4
1	1872	1521	1535
2	778	747	265
3	394	235	144
4	(120)	(110)	(66)
5	1340	1000	880
6	551	347	208
7	406	288	245
8	508	512	464
9	1337	908	466
10	218	176	119
11	1186	777	635
12	558	310	188

Криводзье румоз.
 2-м аэрозоль
 $1500^{\circ}K$ зэс 1000
 зме C_2Cl_4 и C_2Br_4

C₂Br₄

Kurea Shimanouchi 1957
есть у Гурбурга

ссыл. постр.

Mann & E. Fano & L. Mead J.R.
Shimanouchi T.

м.н.

J. Chem. Phys, 1957
27, (1), 51-59

C_2Br_4

Книга Shimanouchi 1963
есть у Зурбана

Shimanouchi T.

суд. мст.

Pure Appl. Chem.
1963, 4 (1), 131-45



(in CCl_4)

C_2F_4 , C_2Cl_4 , C_2Br_4 , F_2CClF , $CClFC.CH_2$,

F_2CClCl , $C_2H_2F_2$, C_2H_2Br (vi)

Болотина Е.Н., Капиталь В.Н.,
Крайнов Е.П., Клошковский Ю.В., Кукина В.С.,
Свердлов Л.М.

Тр. Коммис. по Спектроскопии, АН СССР,
1964, /I/, I20-4

Расчет и интерпретация колебательных
спектров молекул различных классов

J

СА., 1965, 63, № 13, I7325c

1965

50609.3523

Ch

C_2F_4 ; C_2Cl_4 , C_2Br_4
(vi, c.u. noc)

14-11468

Alti Giancarlo de, Galasso Vinicio, Costa Gia-
como. Potential energy constants, mean-square
amplitudes of vibration and rotational dis-
tortion constants for C_2F_4 , C_2Cl_4 and C_2Br_4 .
"Spectrochim. acta", 1965, 21, N4, 649-658

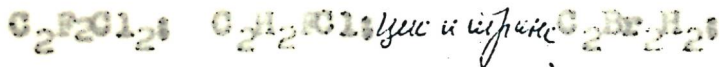
10

(англ.)

Есть опечатки

И-709 - IV

1965



Ключковский Л. Л., Луканин В. В., Спердатов
Л. Л.

Х. Физ. химия, 1965, 39, вып. 8, 1911-21

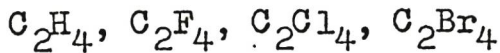
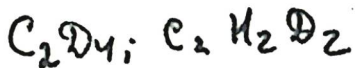
Колесников С. С. Спектры постоянных...

РХ, 1966, 15128

J.

1965

IV 9716



(Ia, Ib, Ic)

Kuchitsu K., Oka T., Morino Y.
J.Mol.Spectry, 1965, 15(1), 51-67

Calculation of ...

J

C_2Br_4

Venkateswarlu K., 1966
Mariani S.

Czechosl. J. Phys., 1966, B16,
N4, 290-95.

Среднее асимметричное колеба-
тельное движение молекулы
типа X_2Y_4 (см. C_2H_4)

ф. 1966. 108

XIV-1405

1967

C₂Br₄

структура

5 Б73. Электронографическое исследование газообразных тетрабромэтилена и гексабромбензола. Strand Tor G. Electron diffraction investigation of gaseous tetrabromoethylene and hexabromobenzene. «Acta chem. scand.», 1967, 21, № 4, 1033—1045 (англ.)

Электронографическим методом с использованием сектор-микрофотометрич. методики исследованы молекулы C₂Br₄ (I) и C₆Br₆ (II). При расшифровке электронограмм использовалось квазикинематич. приближение теории рассеяния. Для атома брома комплексные атомные факторы рассеяния вычислены по методу нерелятивистских парциальных волн с использованием релятивистского и нерелятивистского потенциала по Хартри-

ж. 1968. 5

Фоку. Получены следующие результаты. Молекула I имеет симметрию D_{2h} и следующие значения межъядерных расстояний (А): $C=C$ $1,362 \pm 0,009$, $C-Br$ $1,881 \pm 0,003$ и $BrCBr$ $115,2 \pm 0,3^\circ$. Молекула II обладает конфигурацией, несколько искаженной по отношению к конфигурации симметрии D_{6h} и следующими значениями межъядерных расстояний (А): $C-C$ $1,403 \pm 0,005$, $C-Br$ $1,880 \pm 0,004$.

В. Спиридонов

1969

C₂B₄

Togavasi G'xa

Kern. köhl, 1969,

32, n2, 233

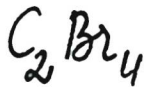
Амт. көб.

Tasroth

көб.

с.т. ност.

(C₂H₄)^{III}



Lysin S. J.

1970

средне-кв.
анализ.
исход.

Czech. J. Phys.,
20(4), 464.

(see. C_2F_4) III



C₂Br₄

Fogareasi G.

1970

сум. пост.

и.

ср. - кв.

Асимметрия
колеб.

Acta Chim. (Bucharest)

1970, 66, 1, 87.

● (C₂Br₄)^{III}

1971

C₂H₄

Jeyapandian S.
Savari R. G. G.

m.n.

J. Mol. Spect. 1971
8, v 1-2, 107-14

(C₂H₄)IV

$C_2 Br_4$

XIV - 923 1971
Ramaswamy K.
Devarajan V.

J. Mol. Struct., 8(3), 325

Chem. U.

(Chem. $C_2 Cl_4$; $C_2 F_4$) III

C_2Br_4

1976

Merez. P.

(см. ное.)

Мадж. кем. ларја,
1976, 31 N12, 634-36
(векр.)

●
(см. C_2H_4 ; III)

C_2Br_4

omnuck 8009

1979

Ramaswamy K.

Ramanathan P.

cul. nom.

J. Mol. Struct., 1979, 51, ~1,
127-132.

(cul. C_2H_4 ; III)

C_2Br_4

1980

Pulin V. E., et al.

Deposited Doc. 1980,
VINITI 5344-5380,
27pp.

Vi, cer.
no cer.



(cer. C_2HF_3 ; III)

С. В. 4

1980

Лурин В. Ф., и др.

(см. поясн.; в.)

Пункты деп. в ВНИИТИ
18 дек. 1980 г., N 5344-80 деп.

см. С. HF₃ - III

C₂Br₄

Lommu 12252 1981

kb. lex.
factor,
cul. no. 1.

Fleming B. D., et al.
Z. Naturforsch., 1981
A36, 459-62.

C_2Br_4

1982

Von Niessen W., StBrink
Lief, et al.

V_i

J. Electron. Spectrosc.
and Relat. Phenom., 1982,
26, 112, ● 173-201.

C_2Br_4

1987

Karunanidhi N.,

Nandai R. Thamarai.

сел. посей.,

посей. центрo-

бен. иско-

пемия,

Коресоме.

посей.

Indian J. Phys., B

1987, 61B(1), 65-7.

(сел. C_2F_4 ; III)