

С_УЗН

CH_3 (CH_2 , CH_2)

1470

1953

Хочянова Т.А., Китайгородский
А.И., Свружков Ю.Т.

Ув. физ. химии, 1953, 27, N5, 647-656

Кристаллической структуре
подформы.

РЖХ, 1954, N8, 23150

W

CH₃

T. A. Wiggins. E. R. Shull

1953

A. M. Bunk J. Chem. Phys

21, 1368-73.

Вращ. квант. уровни молекулы
при большом разрыве связей

CH₃F $V_0 = 5959.46 \text{ cm}^{-1}$ $B' - B'' = 0.000325 \text{ cm}^{-1}$

$B' = 0.34489 \text{ cm}^{-1}$

CH₃Cl

CH₃I.

СНХ
3

Гоуринов М. Матвеев Г. Р.
Список растений 1956, 242, №26, 3056

Список растений кристаллического подорожника

CH_3 (г.; смольные пос.) 1464

1956

Kexfer R. M., Cheung H.,

J. Chem. Phys., 1956, 24, 56, 1186-1195 (англ).

Внизирониз инфра Красного поащениз
Кристаллическую подоформа.

Рух, 1957, 512, 40328

Ю

2

1956

~~CH~~
CH₃

Stammreich H., Forneris R

Spectrochim. acta, 1956, 8, 52 (англ.)

Рамановский спектр
водорода

спектр
комб. расс.

$\omega_{2,3}$	105
ω_4	153
ω_3	437
$\omega_{7,9}$	578
$\omega_{6,8}$	1067
ω_1	3038

СН I_3

1962
Robinson C.C., Tare S.A., Thompson
H.W.

Ук смитрон

Proc. Roy. Soc., 1962, A 289,
N 1339, 492.

Импульсивности колебаний по-
ис СН в газопористых и
пленочных системах.
(см. СНSe₃)

ф. 1963. 79.

СНУ₃

Александров Ю.А. 1969
Горнов Л.М.

Пс. прикл. спектроск,
11/5, 864

(см. СНС₃) III

см. н.

СНУ₂ - 9

ВР-ХIV-106

1969

13 Б1143. Изучение кинетики р-ции $\text{CHJ}_3 + \text{HJ} \rightleftharpoons \text{CH}_2\text{J}_2 + \text{J}_2$. Обзор термохимических свойств галогенометанов и галогенометильных радикалов. Furuyaama Shozo, Golden David M., Benson Sidney W. Kinetic study of the reaction $\text{CHJ}_3 + \text{HJ} \rightleftharpoons \text{CH}_2\text{J}_2 + \text{J}_2$. A summary of thermochemical properties of halomethanes and halomethyl radicals. «J. Amer. Chem. Soc.», 1969, 91, № 27, 7564—7569 (англ.)

Скорость взаимодействия CHJ_3 с HJ при 158—206° определялась с помощью спектрофотометра. Р-ция протекает по механизму $\text{J}_2 \rightleftharpoons 2\text{J}(\text{K}_p)$; $\text{RJ} + \text{J} \xrightleftharpoons[2]{1} \text{R} + \text{J}_2$;

(+1) III

(+1) I

X. 1970. 13



$$R + H\overset{3}{J} \xrightleftharpoons[4]{} RH + J. \quad -d(RJ)/dt = k_1 K_p^{1/2} (J_2)^{1/2} \cdot (RJ) / [1 + k_2 \cdot (J_2) / k_3 (HJ)]$$
 Найдено, что $\lg k_3 / k_2 \sim 0,1$. Отсюда

$$\lg k_1 = (11,75 \pm 0,17) - 9,63 \pm 0,36) / \theta,$$

где $\theta = 2,3 RT$ (л/моль·сек). Рассчитаны энергии связей: $D(CHJ_2 - J) = 45,7 \pm 1,2$, $D(CHJ_2 - H) = 102,7 \pm 2,5$ ккал/моль. Теплота образования радикала CHJ_2 найдена равной $79,9 \pm 2,3$ ккал/моль. Приведены данные по теплотам образования различных галогенметанов и галогенометильных радикалов. С. С. Поляк

1969

CH₃

Морозов В. П.,
Фов Аленко Н. Ф.

V;

Ж. гос. химии,

1969, 43, 10, 2432

(Сел. CH₃F) III

1969

CHI₃CAI₃

M. W.

110120s Molecular constants for CHI₃ and CDI₃. Sarma, Y. Anantarama; Tiruvenganna, P. (Andhra Univ., Waltair, India). *Spectrosc. Mol.* 1969, 18(205), 26-8 (Interlingua). A set of potential energy consts. were obtained for CHI₃ and CDI₃ from the vibrational spectral data. From these, the rotational distortion consts. and mean amplitudes of vibration were calcd. for the 2 mols. The rotational distortion consts. D_J , D_{JK} , and D_K were, resp., 69.73, -146.09, and 78.48 for CHI₃; and 68.58, -143.82, and 77.36 Hz. for CDI₃. The principal mean amplitudes of vibration in picometers at 298.16°K. were 7.76 (C-H), 5.29 (C-I), 9.46 (I...I), and 12.05 (H...I) for CHI₃; and 6.64 (C-D), 5.24 (C-I), 9.43 (I...I), and 10.75 (D...I) for CDI₃.
Forrest F. Cleveland

C. A. 1969.

70.24

1973

HCT₃

Isotani Sadao

HCT₃

Cienc Cult (Sao Paulo)

1973, 25(6) 575-7 (Eng)

(Z xy)

(all Br Si H₃; III)

CH₃

1973

сущ.
нов

Schmidt K.H., Muller A.,
J. Mol. Struct., 1973,
18, No1, 135-151.

● (ср. CH₃F; III)

CH₃I₃

1973

Timoshinin V.S.;
et al.

центр.
расшир.
расшир.

"Opt. Spektrosk."

1973, 39 (1), 205-6

(см. CHF₃; III)

CH₂I₃ (empyrum. napaner.).

1974.

Iwata Y., Watanabe T.,

Annu. Rep. Res. React. Inst., Kyoto
Univ., 1974, 7, 87-93

Reinvestigation of the crystal
structure of iodoform by neutron
diffraction.

C.A. 1975, 82 n24. 148611.

HCF_3

Kuznetsov P. M.

1974

завис.
длины
связи и
электроотр.

Литер. в Культ., 1974,
26, №9, 875-876

Х. 1976. №5

H_3CF_2 ; II
или HCF_3 ; III)

50917.3479

Ch, Ph, MGU, TC

31603 (спектр)

1975

CH I₃

#4-9758

Dawson Peter, Berenblut B.J.

The Raman Spectrum of iodoform. "Spectrochim. Acta", 1975, A31, N 8, 1049-1054

(англ.)

0452 пик

420 424

ВИНИТИ

50904.7309
Ph, TC, MGU

структ. спектр
CH₂I₂ 40892
флюорес.

1975

ХЗ-9726

Kawasaki M., Lee S.J., Bersohn R.

Photodissociation of molecular
beams of methylene iodide and iodoform.

"J.Chem.Phys.", 1975, 63, N 2, 809-814

(англ.) (ан. CH₂I₂; III) 0443 ПЧК

415 415 0435

ВИНИТИ

#4 - 8322

1975

CHI₃

Manne R. Wittel R.,
Morant's B.S.

примеч.
черт

"Mol. Phys." 1975

29 №2, 425-500

См. - прим. Взаимозв. с

CH₃

XIV-6305

1975

(A.P.)

Isal B.P., et al.,
J. Phys. Chem., 1975, 79, (6),
570-4.

(cur. CH₃Br, III)

HCl₃

1982

Isotari Sadao, Alix

Alain J. P., et al.

Vi

An. Acad. brasil. cienc,
1982, 54, N1, 41-51.

( cur. FCH₃; III)

CHJ₃

1982

Di

Von Niessen W., Asbrink
Lief, et al.,

J. Electron. Spectrosc.
and Relat. Phenom., 1982,
26, N 2, 173-201.

CF₃H

1983

Dhanalakshmi A.,
Kamala P.

Vi;

Bull. cl. sci. Acad. roy.
Belg., 1983, 69, n2, 110-116.

( ex. CF₃H; III)

CHI_3

1983
Nolte R., Seibert A., et al.

по-
мечено-
мечено-
мечено.

Z. Naturforsch.,
1983, A38, N5, 591-
-592.

(ср. CH_2I_2 ; III)

CHI_3

1983

Ovaska M., Kivinen A.,
et al.

ref. n.
J. Mol. Struct., 1983, 98,
N 1-2, 19-26.

● (cr. C_2Cl_4 ; III)

CH₃

1984

Aron J., Bunnell J., et al.

Chem.
Nov.

J. Mol. Struct., 1984, 110,
N 3-4, Suppl.: Theochem,
19, N 3-4, 361-379.

(Chem. CH₃F; III)

CH₂I₂

1988

Parsons Andrew S.,
Weaving Julia S. et al.

Chem.
Nocciol.,
Vi;

S. Afr. J. Chem. 1988,
41 (3), 115-22.

(Chem. CH₂I₂; III)

CH₃

1994

Chen Cheng, Lu Li-Hwa,
et al.

J. meopee. THEOCHEM 1994,
paerem 116 (1-3), 219-27.

( ceer: I_2 ; III)

1995

F: CHI3

P: 3

14B1302. Инфракрасные спектры формилиодида и карбонилиодида в газовой фазе. The gas-phase infrared spectra of formyl iodide and carbonyl iodide / Barnes I., Becker K. H., Starcke J. [Chemical Physics Letters] // Chem. Phys. Lett. - 1995. - 246, N 6. - С. 594-600. - Англ.

Исследованы ИК-спектры поглощения (в области $4000-500 \text{ см}^{-1}$), газ.) формилиодида O=CHI (I), образующегося при фотоокислении иодоформа CHI_3 в присутствии оксида азота $\text{NO}[x]$, при давлении 1013 мбар и t -ре $298 \pm 2 \text{ K}$, а также карбонилиодида (II), образующегося при нагревании тетраиодида углерода CI_4 в потоке кислорода. Отмечена термич. устойчивость II при 298K, в то время как I в течение нескольких минут разлагается с образованием CO.

РМХ 1997

HCl_3

1997

Fernandez-Liencres M. P.
Fernandez G. M. et al.

Chem.
noeu. J. Mol. Struct. 1997,
407 (2-3), 101-116.

( Chem. H_3CF ; III) ✓