

HBCl₂

BSP-V 4886

1963

BHCl₂ (Vi)

B₂H₅Cl (P, Tb, Tm, Ve)

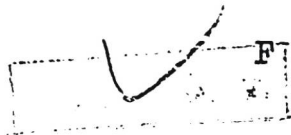
Myers H.W., Putham R.E.

Inorgan. Chem., 1963, 2, N 3, 655-657

On the properties of monochlorodiborane

PJX., 1964, 9B14

Be., J.



1964

HBCl₂

2

✓ 16 Б100. Спектры HBCl₂ и DBCl₂, изолированных в матрице. Bass C. D., Lynds L., Wolfram T., De-
Wames R. E. Matrix isolation spectra of HBCl₂ and
DBCl₂. «Inorgan. Chem.», 1964, 3, № 7, 1063—1064 (англ.)

BP-5273-V

X. 1966. 16



HBCl₂
DBCl₂
cncop &
ma nuse

1964
Matrix isolation spectra of HBCl₂ and DBCl₂. C. D. Bass, L. Lynds, T. Wolfram, and R. E. DeWames (N. Am. Aviation, Canoga Park, Calif.). *Inorg. Chem.* 3(7), 1063-4(1964). The DeWames and Wolfram method of vibrational analysis of substituted and perturbed mols. (CA 60, 6227h) was applied to planar XY₃ mols., and the spectra of HBCl₂ and DBCl₂ were calcd. from the observed frequencies of BCl₃ without invoking a force-const. model. The results of the calcs. are compared with the observed frequencies, and assignments and other interesting features are discussed. A. P. Mills

BP-5273-V

C.A. 1964. 61. 8
9047a

$\text{BCl}_3 + \text{HBCl}_2$
у:

6 Б223. Колебательный анализ замещенных и возмущенных молекул. II. Плоские молекулы XY_3 ; применение к BCl_3 — HBCl_2 — DBCl_2 . Bass C. D., Lunds L., Wolf-ram T., DeWames R. E. Vibrational analysis of substituted and perturbed molecules. II. Planar XY_3 molecules; application to BCl_3 — HBCl_2 — DBCl_2 . «J. Chem. Phys.», 1964, 40, № 12, 3611—3618 (англ.)

Определение основных частот какой-либо молекулы по ее ИК-спектру часто затрудняется наложением полос, принадлежащих примесям изотопич. модификаций. Если же эти частоты неизвестны, то не могут быть определены и силовые постоянные, а следовательно, не могут быть вычислены частоты изотопич. молекул. Поэтому предлагается метод, позволяющий вычислять по частотам одной молекулы частоты ее изотопич. аналога без знания силовых постоянных. Метод основан на применении функции Грина и применен к плоским и неплоским колебаниям плоских молекул XY_3 и их изотоппроизводных. В качестве примера приведены и расшифрованы ИК-спектры BCl_3 , смеси HBCl_2 — BCl_3 , DBCl_2 — HBCl_2 — BCl_3 . Обсуждено и предложено отнесение частот колебаний этих молекул к типам симметрии и к колебаниям связей и углов. Выведены ф-лы, связывающие частоты колебаний с массами атомов. Сообщение I см: РЖХим, 1964, 18Б55.

М. Ковнер

1964

V-4839

(Lund)

ж. 1965. 6



XY₃

BCl₃

HBCl₂

paraf. 2nd

Canob. 110g.

3rd

V-4839

1964

Vibrational analysis of substituted and perturbed molecules
 II. Planar XY₃ molecules; application to BCl₃-HBCl₂-DBCl₂
 C. D. Bass, L. Lynds, T. Wolfram, and R. E. DeWames (N. Am.
 Aviation Sci. Center, Canoga Park, Calif.). *J. Chem. Phys.*
 40(12), 3611-18(1964). The vibrational frequencies of isotopi-
 cally substituted planar XY₃ mols. were obtained by using the
 Green's function and partitioning techniques. HBCl₂ was con-
 sidered to be an isotopic species of BCl₃ and its spectrum was
 calcd. without invoking a force-const. model. The excellent
 agreement between predicted and observed spectra indicates that
 even the force-const. changes can be neglected as a 1st approxn.
 From these calcs., 5 of the 6 HBCl₂ fundamentals were observed
 and identified: $\nu_1 = 762$ and 740 cm.^{-1} , ¹⁰B- and ¹¹B-Cl symmetric
 stretches; $\nu_2 = 2617 \text{ cm.}^{-1}$, B-H stretch (no splitting); $\nu_4 =$
 1100 and 1089 cm.^{-1} , ¹⁰B- and ¹¹B-Cl asymmetric stretch; $\nu_5 =$
 892 cm.^{-1} (¹¹B only), in-plane H deformation; and $\nu_6 = 795$ and
 784 cm.^{-1} , out-of-plane deformation. Frequencies observed and

C. D. Bass et al. N3 25996

2

identified for the deuterated compd. are: $\nu_2 = 969 \text{ cm.}^{-1}$, B-D stretch; and $\nu_6 = 661$ and 645 cm.^{-1} , ^{10}B - ^{11}B splitting. The calcs. also indicate that the other frequencies not observed are hidden by BCl_3 bands, and that ν_3 , a B-Cl bending mode is, at $\approx 285\text{--}290 \text{ cm.}^{-1}$, outside the range of this instrument.

RCJQ

BHCl_2

V-529-1

1964

~~B_2HCl_2~~

колеб.
спектр

8 Б136. Колебательный спектр дихлороборана. Bri-
eux de Mandirola O., Westerkamp J. F. The
vibration spectrum of dichloroborane. «Spectrochim. acta»,
1964, 20, № 10, 1633—1637 (англ.)

х. 1967. 8

~~B₂Cl₂~~
V_i ?
(une. vocie.)
BRCl₂

The vibration spectrum of dichloroborane. O. Brieux de Mandirola and J. F. Westerkamp (Univ. Buenos Aires). *Spectrochim. Acta* 20(10), 1633-7(1964)(Eng). An analysis of the normal vibrations of dichloroborane was made, according to the conventional Wilson's method of symmetry coordinates. The mol. was assumed to be planar and belonging to C_{2v} symmetry. Data from previous work was used and the calcd. spectrum fitted to the observed one by adjusting the force consts. and bond distances; the angles were assumed to be 120° . The available ir spectrum covers the range from 650 to 3000 cm^{-1} . A complete assignment was reached of the observed frequencies.

1964
V-5291

Of these, the one at 2625 cm^{-1} is fundamental A_1 type; frequencies at 1110 and 885 cm^{-1} are B_1 , with the observed isotopic lines at 1115 and 925 cm^{-1} . The out-of-plane frequency belongs to type B_2 and is at 900 cm^{-1} . Two fundamental frequencies of type A_1 are predicted at 556 and 170 cm^{-1} . The Teller-Redlich Product Rule was used as a check for isotopic shift and assignment of lines. The results are in agreement with the assumed C_{2v} symmetry and planarity of the mol.

RCSQ

C.A. 1965-63-5
5118h-5119a

~~B₂ #4 C₂~~

BH C₂

Y_i

6 Д148. Колебательный спектр дихлорборана. Brieux de Mandirola O., Westerkamp J. F. The vibration spectrum of dichloroborane. «Spectrochim. acta», 1964, 20, № 10, 1633—1637 (англ.)

Обычным методом Вильсона в координатах симметрии проведен анализ норм. колебаний дихлорборана. Молекула принимается плоской и относится к симметрии C_{2v} . Необходимые для расчета данные взяты из предыдущих работ. Вычисленный спектр с выбранным набором силовых постоянных и длин связей соответствует наблюдаемому. Анализировался ИК-спектр в области от 3000 до 650 см^{-1} . Предложена интерпретация всех наблюдаемых частот. Из них одна частота, равная 2625 см^{-1} , принадлежит основному типу A_1 , частоты 1110 и 885 см^{-1} — типу B_1 , с наблюдаемыми изотопич. линиями при 1115 и 925 см^{-1} . Частота неплоских колебаний относится к типу B_2 и равна 900 см^{-1} . Предсказаны две основные частоты типа A_1 : 556 и 170 см^{-1} . С помощью правила Теллера — Редлиха получены величины, которые используются для проверки изотопич. сдвига и определения линий. Результаты находятся в соответствии с предполагаемой симметрией C_v . А. Шинкарев

фн. 1966. (82)

1964
1625-1

Физ. I

539.12.01

Kretzschmar M.

Strip approximation with Regge poles and bootstrap equations for pion-pion scattering.

Nuovo cimento, 1965, 39, N 3, 835—866.

Полосочное приближение с полюсами Редже и уравнения модели «зашнуровки» для рассеяния пионов пионами. Библиогр. 16 назв.

V 4885

1964

BHCl_2 (vi)

de Mandirola O.B., Westerkamp J.F.,
Spectrochim Acta, 1964, 20 (10), 1633-7
The vibration spectrum of dichloroborane.

J

CA., 1965, 63, N 5, 5118h



НВCl₂
спектр

11 Д236. ИК-спектр ν_2 дихлорборана и дихлорборана-*d*. Lynds L., Bass C. D. Infrared spectrum of ν_2 of dichloroborane and dichloroborane-*d*. «J. Chem. Phys.», 1964, 40, № 6, 1590—1593 (англ.)

Изучены основные ν_2 частоты НВCl₂ и DBCl₂ при высоком разрешении. Наблюдалась серия равнорасположенных линий, которая имела вид перпендикулярных полос высокосимметричных молекул. Анализ спектров дает приблизительные значения для малых моментов инерции, откуда рассчитаны следующие величины: длина связи В—Н $1,13 \pm 0,2$ Å и валентный угол Cl—В—Cl $119,7^\circ \pm 3^\circ$. Определено положение центра полосы для НВCl₂ ($2616,9 \text{ см}^{-1}$).

1964
V-4884

ф. 1964. 118

1964

V-4884

HBCl₂DBCl₂

U.K.

J, ν_2 , ν_1

① Infrared spectrum of ν_2 of dichloroborane and dichloroborane-d.
 L. Lynds and C. D. Bass (N. Am. Aviation Sci. Center, Canoga
 Park, Calif.). *J. Chem. Phys.* 40(6), 1590-3(1964). The ν_2
 fundamental of HBCl₂ and DBCl₂ was observed under high resolu-
 tion. A series of evenly spaced lines occurs, which has the
 appearance of a perpendicular band of a symmetric top mol.
 Analysis of the spectra gives an approx. value for the smallest
 moment of inertia, from which the following mol. dimensions are
 calcd.: B-H bond length = 1.13 ± 0.2 A. and Cl-B-Cl bond
 angle = $119.7 \pm 3^\circ$. The position of the band center, 2616.9
 cm^{-1} , for HBCl₂, also was detd.

RCJQ

G.A. 1964-60-9

10069e

HBCl_2

DBCl_2

V-4884

1964

№ 1 Б112. Инфракрасный спектр ν_2 дихлорборана и дейтеродихлорборана. Lynds L., Bass C. D. Infrared spectrum of ν_2 of dichloroborane and dichloroborane-d. «J. Chem. Phys.», 1964, 40, № 6, 1590—1593 (англ.)

Изучена тонкая структура полосы ν_2 HBCl_2 и DBCl_2 при высоком разрешении. Эта полоса имеет вид перпендикулярных полос симметрич. волчков. Из анализа спектров получены приближенные значения наименьшего момента инерции; определены значения $r_{\text{в-п}}$ ($1,13 \pm 0,2 \text{ \AA}$) и Cl-B-Cl ($119,7 \pm 3^\circ$). Для HBCl_2 $\nu_2 = 2616,9 \text{ см}^{-1}$. Р. Ф.

ж. 1965.1

$\text{H}^{11}\text{BCl}_2$

V-5484

1966

D 15 Б199. Инфракрасный спектр ν_6 $\text{H}^{11}\text{BCl}_2$. L y n d s L.
Infrared spectrum of ν_6 of $\text{H}^{11}\text{BCl}_2$. «J. Chem. Phys.»,
1966, 44, № 4, 1721—1722 (англ.)

X. 1967. 15

1966

V-5484

 $H^{11}BCl_2$ (V6)

H.R.

Cuekup

Infrared spectrum of ν_6 of $H^{11}BCl_2$. L. Lynds (N. Am. Aviation Sci. Center, Thousand Oaks, Calif.). *J. Chem. Phys.* 44(4), 1721-2(1966)(Eng); cf. *CA* 61, 15541g. The fine structure of the fundamental ν_6 of this compd. has been measured. Rotational consts. calcd. from ν_6 agree well with those calcd. previously from the ν_2 fundamental. The assignment of this band system to ν_6 is discussed.

Graham S. Pearson

C.A. 1966. 64. 11
15185e

$\text{H}^{11}\text{BCl}_2$

V-5484

1966

(вращ.
полос.)

10 Д237. ИК-спектр колебания ν_6 $\text{H}^{11}\text{BCl}_2$. Lynds L.
Infrared spectrum of ν_6 of $\text{H}^{11}\text{BCl}_2$. «J. Chem. Phys.»,
1966, 44, № 4, 1721—1722 (англ.)

Исследована тонкая структура фундаментального
внеплоскостного колебания ν_6 $\text{H}^{11}\text{BCl}_2$ в 10—20% моляр-
ной смеси с $^{11}\text{BCl}_3$, имеющим высокую изотопич. чистоту.
Серия почти эквидистантных полос по обе стороны
основного колебания $\nu_6 = 784,4 \pm 0,5 \text{ см}^{-1}$ отождествляет-
ся с *P*- и *R*-ветвями колебательно-вращательной полосы
внеплоскостного колебания. Наблюдаемые частоты ко-
лебательно-вращательной структуры сравниваются со
значениями, рассчитанными в приближении симметрич-
ного волчка. Полученный спектр использован для рас-
чета вращательных постоянных. Библ. 10 назв. С. Карпов

р. 1966.. 10я

V 5485

1986

HBCl₂, HBr₂ (vi)

Lynds L.

Spectrochim. Acta, 1966, 22 (12), 2133-5

Vibrational assignments of HBCl₂ and HBr₂

CA, 1967, 66, N10, 42008b

J.

F

HBCl_2

1966

2 Б219. Замечания к отнесению основных колебаний HBCl_2 и HBr_2 . Lynds L. Comments on the vibrational assignments of HBCl_2 and HBr_2 . «Spectrochim. acta», 1966, 22, № 12, 2123—2125 (англ.)

а) Пересмотрено отнесение основных колебаний HBCl_2 и HBr_2 . На основании исследований ИК-спектров поглощения газообразных HBCl_2 , HBrCl_2 и DBCl_2 , а также их ИК-спектров при низких т-рах (10°K) предложено новое отнесение большинства полос поглощения.
Г. Кузьяни

Вср-изв-5860-1

х. 1968.2



HBCl₂

1966

42008b Vibrational assignments of HBCl₂ and HBr₂.
L. Lynds (N. American Aviation Sci. Center, Thousand Oaks,
Calif.). *Spectrochim. Acta* 22(12), 2123-5(1966)(Eng); cf.
Brieux de Mandirola and Westerkamp, CA 63, 5118h. Po-
lemic. H. V. Venkatesetty

+1

C.A. 1967. 66. 10

89-5860-V

[X]

V4592

1966

HBF_2 , DBF_2 , HBCl_2 i dr. 81 (TDF)

Nagarajan G.

Acta Phys. polon., 1966, 29, 1966B 86, 841-852

Bond and molecular polarizabilities, mean amplitudes of vibration and thermodynamic function in some dihaloboranes.

RJXim., 1967, 7B302

J Est orig

$B''Cl_2H$

7555-1

6 Д130. Обобщенные средние амплитуды и постоянные Кориолиса для дихлороборана, дибромоборана и хлортрифторида. Venkateswarlu K., Purushothaman C. Generalised mean amplitudes and Coriolis constants in dichloroborane, dibromoborane and chlorine trifluoride. «Acta phys. polon.», 1966, 30, № 5, 801—806 (англ.)

Приводятся значения частот колебаний типов симметрии A_1, B_1, B_2 молекул $B^{11}Cl_2H$, $B^{11}Br_2H$, ClF_3 и значения длин связей и валентных углов в этих молекулах. Для них вычислены формы колебаний в координатах симметрии, матрицы средних квадратичных амплитуд Σ , обобщенные средние квадратичные амплитуды для пар связанных и несвязанных атомов $\langle \Delta z^2 \rangle$, $\langle \Delta x^2 \rangle$, $\langle \Delta y^2 \rangle$, $\langle \Delta z \Delta x \rangle$ и по 11 значений постоянных взаимодействия Кориолиса ζ . Правильность вычисления последних проверена при помощи правил сумм. Приведены ф-лы, выражающие обобщенные амплитуды через смещения атомов и элементы матриц S^a Мила и Поло и через массы атомов и геометрич. параметры молекул. М. Ковнер

9. 1967. 60



$B^{11}Cl_2H$

1966
14 B90. Обобщенные средние амплитуды и постоянные Корнелиса дихлорборана, дибромборана и хлортрифторида. Venkateswarlu K., Purushothaman C. Generalised mean amplitudes and coriolis constants in dichloroborane, dibromoborane and chlorine trifluoride. «Acta phys. polon.», 1966, 30, № 5, 801—806 (англ.)

V-555-1

Из значений частот колебаний типов симметрии A_1 , B_1 , B_2 молекул $B^{11}Cl_2H$, $B^{11}Br_2H$, ClF_3 и значений длин связей и валентных углов вычислены формы колебаний в координатах симметрии, матрицы средних квадратичных амплитуд Σ , обобщенные средние квадратичн. амплитуды для пар связанных и несвязанных атомов $\langle \Delta z^2 \rangle$, $\langle \Delta x^2 \rangle$, $\langle \Delta y^2 \rangle$, $\langle \Delta z \Delta x \rangle$ и 11 значений постоянных взаимодействия Корнелиса Σ . Приведены ф-лы, выражающие обобщенные амплитуды через смещения атомов и элементы матриц S^a через массы атомов и геометрич. параметры молекул. М. Ковнер

X. 1967. 14

24

V-5569

1966

BCl₃, HBCl₂ (sil. post.)

Wolfram T., Dewames R.E.

Bull. Chem.Soc. Japan, 1966, 39, N2, 207-14.

Internal coordinate green's function
analysis of molecular vibrations with
application to XY₂Z planar molecules.

RX., 1966, 215111

J.

W



HBCE 2

1947

Ramaswamy K., Shanmugam G.

J. Annamalia Univ., Part B.,
1947, 31, 47-56.

суд. н.

суд. н.



(суд. HBCE 2 III)

HBCl_2

1979

CH_3Cl

лазерная
спектроскопия



11 Д541. Химическая реакция BCl_3 с CH_4 , инициируемая лазерным излучением. Laser-induced chemical reaction of BCl_3 with CH_4 . Schramm B. «Laser-Induced Process. Mol.: Phys. and Chem. Proc. Eur. Phys. Soc. Div. Conf.. Edinburgh, 1978». Berlin e. a., 1979, 274—276 (англ.)

Исследована реакция BCl_3 с CH_4 в газовой фазе, инициируемая непрерывным (I) или импульсным (II) излучением CO_2 -лазеров. Идентификация продуктов реакции производилась методами масс-спектрометрии и ИК-спектроскопии. Изучено влияние длины волны и мощности лазерного излучения, его характера, соотношения реагентов и общего давления газовой смеси на характеристики реакции. В условиях I реакция носила термич. характер и протекала только при достаточно высоких конц-ях реагентов и мощности лазерного из-

ф. 1981, 18, №11.

лучения. В условиях II наблюдалась изотопич. селек-
тивность (по $^{10,11}\text{B}$) реакции при облучении линиями
R24 и P22 CO_2 -лазера и низких давлениях реагентов.
Показано, что продуктами реакции, инициируемой ла-
зерным излучением, являются HBCl_2 и CH_3Cl .
С. Литке

HBCl_2

6908

1980

Miller H. J., et al

Di, photo-
ionization.

J. Amer. Chem. Soc.,
1980, 102, n 15, 4900-4906.

● (see BCl_3) III

HBCl_2 (7)

Lomnick 12077 | 1981.

Frost D.C., et al.

розр.
спектр

кв.сх.
факт

J. Amer. Chem. Soc.,
1981, 103, 4428-32

1982

 BNCI_2
 BCl_3 (vi)

3 Б210. Спектроскопия комбинационного рассеяния света: изучение процесса химического осаждения бора из газовой фазы. Raman spectroscopy: study of boron CVD process. Bouix J., Berthet M. P., Dazord J., Vincent H. «Raman Spectrosc.: Linear and Nonlinear. Proc. 8th Int. Conf., Bordeaux, 6—11 Sept., 1982». Chichester e. a., 1982, 667—668 (англ.)

Методом КР света исследован процесс хим. осаждения бора из газовой фазы на подложку SiC при использовании реакц. смеси $\text{H}_2 + \text{BCl}_3$. Состав газовой фазы в объеме до $1,3 \cdot 10^{-4} \text{ мм}^3$ проанализирован в зависимости от расстояния до Пв подложки. Вблизи подложки ($< 0,3 \text{ мм}$) в газовой фазе обнаружены BNCI_2 и HCl . Из анализа формы полосы симм. кол. BCl_3 ($\Delta\nu = 469 \text{ см}^{-1}$) и чисто вращательного спектра H_2 ($\bar{\nu} = 59,5 \text{ см}^{-1}$) как функции т-ры и парц. давл. H_2 и BCl_3 . Найден состав смеси и ф-ции, протекающие с преиму-




Х. 1983, 19, №3


 BCl_3 (vi)

ственным образованием B вблизи подложки. Полученные результаты указывают на эффективность метода КР при изучении газовой смеси *in situ* в процессе хим. газофазного осаждения, поскольку он позволяет точно описать типы р-ций в зависимости от расстояния до подложки и условий, при к-рых образуется покрытие.

Н. Н. Морозов

Результ



HBCl_2

1983



Westwood N.P.C.

Mol. Ions: Geom. and

Электрон. Struct. Proc.

Атмосфер. NATO Adv. Study Inst.

сентябрь. Isle of Kos, Sept. 30. 10,

1980. New York; London, 1983,

275-278. (see MBF_2 ; III)

HBCl_2
 DBC_2

1985
23 Б1244. Инфракрасный спектр дихлорборана, полученного реакцией инициированной CO_2 лазером. Infrared spectrum of dichloroborane produced by CO_2 laser enhanced reaction. Lee K.-H., Takeo H., Kondo S., Matsumura Ch. «Bull. Chem. Soc. Jap.», 1985, 58, № 6, 1772—1777 (англ.)

На фурье-спектрометре измерены ИК-спектры с разрешением $0,12 \text{ см}^{-1}$ газ HBCl_2 (I) и DBC_2 (II), полученных р-цией между BCl_3 и H_2D_2 , инициированной радиацией импульсного CO_2 -лазера. Проведен анализ вращат. структуры полосы $\nu(\text{BH})$ в области $2680—2560 \text{ см}^{-1}$, рассчитаны вращат. постоянные и постоянная центробежного искажения I, к-рые сравниваются с данными МВ-спектров. Силовое поле I, II рассчитано двумя методами: решением обратной колебательной задачи с использованием полного набора эксперим. частот и неэмпирич. квантовохим. методом. Силовые постоянные, полученные двумя методами, различаются в 0,81 раза. Расчет с использованием силового поля, полученного квантовохимически, дает завышенные значения частот $\text{H}^{11}\text{B}^{35}\text{Cl}_2$, $\text{H}^{10}\text{B}^{35}\text{Cl}_2$, $\text{D}^{11}\text{B}^{35}\text{Cl}_2$ и $\text{D}^{10}\text{B}^{35}\text{Cl}_2$.

И. А. Гарбузова

ν_i , см. пост.

X. 1985, 19, № 23

HBCl_2

1993

119: 34676r Mean amplitudes of HBCl_2 , HAlCl_2 and HGaCl_2 .
Baran, E. J. (Fac. Cienc. Exactas, Univ. Nac. La Plata, 1900) La
Plata, Argent.). *Monatsh. Chem.* 1993, 124(3), 287-9 (Ger).
Mean amplitudes of vibration of the isostructural mols. HBCl_2 ,
 HAlCl_2 and HGaCl_2 and of its deuterated analogues have been calcd.
from spectroscopic data in a wide temp. range. The results are
briefly discussed and some comparisons with data of related species
are also made.

сложение
амплитуд
колебаний

HAlCl_2 , HGaCl_2

(12) ☒

C.A. 1993, 119, N 4

BHCl₂

1994

121: 166125m Microwave spectrum of dichloroborane (BHCl₂). Sugie, Masaaki; Takeo, Harutoshi; Matsumura, Chi (Nat. Inst. Materials and Chem. Research, Tsukuba, Japan 305). *Spectrochim. Acta, Part A* 1994, 50A(8-9), 1379-87 (Eng). The microwave spectrum of dichloroborane has been obsd. and the rotational consts. of four isotopic species are detd. as follows: A = 46911.09(7), B = 3185.937(10) and C = 2980.425(14) MHz for the normal species, A = 46747.14(8), B = 3099.543(14) and C = 2904.037(14) MHz for BHCl³⁷Cl, A = 49302.05(24), B = 3185.536(32) and C = 2989.368(51) MHz for ¹⁰BHCl₂ and A = 35153.18(9), B = 3186.026(15) and C = 2918.233(11) MHz for BDCl₂. The following complete r_s structure was detd.: r_s(B-H) = 1.184(2) Å, r_s(B-Cl) = 1.735(2) Å and ∠Cl-B-Cl = 120.4(2)°. The hyperfine structure due to the two chlorine and one boron nuclei has been analyzed.

MB, Kpa -
USAM. NOCM,
2e, 4

C.A. 1994, 121, N14