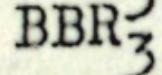
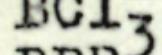
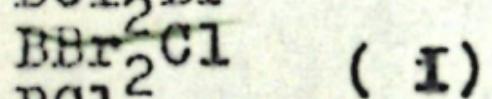
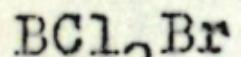


$B\bar{C}l_2Br$

V 4846

1955



Goubeau J., Richter D.E., Becher H.J.

Z. anorgan. und allgem. Chem., 1955, 278, N 1-12-13

Gemischt substituierte Verbindungen in der Reihe Bortrichlorid - Bortribromid und ihre Schwingungsspekten.

PJX., 1956, 42339

J.

1956.

~~БСГБ~~

Lindeman L.P., Wilson R.

J. Chem. Phys., 1956, 24, 242.

Рассеяние электронов
неравноточечных алюминиевых
изородигофобов бора.

$BBr_2 Cl_2$

Coll. rocky ground.

1961

$BBr_2 Cl$

Evans W.H.

Di molten
sulfur.

Preliminary Report on the
Thermodynamic Properties of
Selected Light-Element and
Some related Compounds.

US.NBS, Report N7093, 1961.

V 4891

1962

BF_2Cl , BF_2Br , BCl_2F , BCl_2Br , BBr_2F , BBr_2Cl
(Vi, sil.post.)

Meisingseth E.

Acta Chem. Scand., 1962, 16, 2321-4.
Calculation of Urey-Bradley potential constants. II. Planar XY_2Z molecules

CA, 1963, 59, N 1, 41f.

Est. origin.

J.

A-823 1966

$XnBX_3-n$ (1)

n=2

$X=Cl, Br, X^1=N(CH_3)_2, Br, F, C_2H_5, H=O=J.$

Lappert M.F., Pedley J.B., Riley R.N.D.
Tweedale A.,
Chem. Commun., 1966, (21), 789-9.

Ionization potentials and electronic
spectra of halo and aminoboranes, and a
study of some redistribution reactions.

J.

CA, 1967, 56, No, 33263d.

$BBrCl_2$

2000

1964

DECA, INC., 1000 E. 2000 S., MILWAUKEE, WISCONSIN
West Bend, Wisconsin 53590
Spectroscopic analysis, part No. 1007, 03431, 070-01
Colorimetric methods and visual standards. VII.
Notes on methods for colored organic substances

No. 1007, 03, 122, 2024025

6

1984
V-5508

BF_2Cl , BFCl_2 , BF_2Br , BFBr_2 , BCl_2Br , BClBr_2

(sil. post., i, cpressive ammaka konci)

Nagarajan G., Mueller A.,

Monatsh. Chem., 1967, 98(1), 73-6.

Mean amplitudes of vibration of
borohalides of the ZBY_2 -type.

J.

F

CA, 1967, 66, N20, 89868X.

A1173

1968

5 (2.0 co-ordinates max)

BX_3 , BX_2Y & $BXYT$, yz , $y_1y_2 = F, G, B_3$,
 y_1

Lappert M.F., Litrow M.R., Peatley J.H.
Riley P.N.K., Tweedale A.

g

J Chem Soc, 1968, A, 312, 3105-3110 (au)

Bonding & facilities of compounds
of Boron and the group IV elements
Part II. Ionization potentials of

In XRD, 1963, 14, 191

on one

BCl_3 , BBr_3 , BCl_2Br , BClBr_2 , (Aut. Koef.) 1968
 CCl_3B , CCl_2Br_2 , CClBr_3 , CCl_4 , CBr_4 5 14

Mattes R., Becker H.Y. 6526

Z. Phys. Chem. (Frankfurt am Main), 1968,
61 (L-4), 144-91

Force constant calculations for boron
trichloride, carbon tetrachloride and com-
pounds in this series with mixed
substituents 10 Cal, 1969, Z. O. J. 12, 50-573e

1868
mosen. noer (BXY_2 , $\text{ye} \bar{v} 62.5$)
X, Y = Cl, F, Br)

Venkateswarlu K., Shamambal P.
Indian J. Pure and Appl. Phys.,
1968, 6, no. 9, 463 - 465 (acces)
molecular compounds of mixed
boron radicals.

Precry, 1969, 3D 163

10

(9)

8

BCl_2Br

1969.

Wolfe & F.
et al.

H.K. Creek

CuI. MeI

"J. Mol. Struct"

1969, 3 N 4-5,

293-303



(CuI. BF_3 ; II)

1971

ВСЛ ВЧчастоты
колебанийспе. н.

Х-1971-14

14 Б158. Предсказание и подтверждение спектра комбинационного рассеяния хлорбромидов, хлориодидов, бромиодидов и хлорбромиода бора. Cerg Clau de. Prévision et mise en évidence du spectre Raman des chlorobromures, chloroiodures, bromoiodures et chlorobromoiodure de bore. «Bull. Soc. chim. France», 1971, № 2, 415—423, XV (франц.; рез. англ.)

Рассчитаны частоты колебаний семи смешанных галогенидов бора BCl₂Br, BBr₂Cl, BCl₂J, BJ₂Cl, BBr₂J, BJ₂Br, BClBrJ, исходя из известных частот BX₃, где X=Cl, Br и J. Все силовые постоянные при расчете представлены как функции одного параметра. Значение этого параметра, равного отношению диагональных силовых постоянных антисимм. и симм. вал. кол., взято из расчета

+3



хлорбромметанов. Измерены спектры КР указанных галогенидов. Отмечено удовлетворительное совпадение вычисленных и эксперим. частот и показано, что расчетные силовые постоянные хорошо описывают эффект изотопозамещения по атомам бора и хлора. Указано, что использованное значение параметра может быть также успешно применено для расчета частот колебаний галогенидов кремния и германия. Е. Разумова

1973

BBrCl₂

Vigeanu,

Fouassier Monigue, et al.
"J. Chim. phys. et phys-chim Biol."
1973, 70, (10, 1518-24.)

(cuu · B(SH)₃; \overline{m})

BCl_2Br_2

BClBr_2

Vi

1973

Müller J.
Mohan N.; Cristophli emk.
Tossidis S., Dräger M.

"Spectrochim. acta"

1973, A-29, N7, 1345-56.

(cet. PS₄³⁻ - III)

BCl_2Br

BClBr_2

(Fe)

XV-3681

Lommel 9955 | 1980

Rothe E.W., et al.

Inorg. Chem., 1980,
19, 829-31

(ac BF_3 ; i^{II})

B BrCl₂

[See series EK 11705] 1980

Thyagarajan G., Subhedar
M. K.

ans. no. 1, Indian J. Pure and
Applied Phys., 1980, 18,
392 - 395.

$BBrCl_2$

1986

$BClBr_2$ Aron J., Hindler Z.R.,
Ford T.A.

et. n.

S. Afr. J. Chem., 1986,
39, N1, 39-45.

(cui. $BClF_2$; \underline{III})

$BBrCl_2$

1986

$BClBr_2$. Aron Y., Ford T. A.

S. Afr. J. Chem., 1986,
v. n. 39, n^o 1, 33-38.

(C₆₀ • $BClF_2$; III)

$B\bar{C}l_2 Br$ Araconia R.,
Lorono M.

1994

Decr. THEOCHEM 1994,
no. 279-84.
II(3), 279-84.

(coll. $\bullet BF_3$; III)