

BBrīj

Br_3^-

Shimanouchi T.

1963

cite. no. 26.

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

Force constants of small molecules.

(cite. CCl₄)

C. A. 1963. 59. 12
13447 cf

V 4859

1965

BCl₄
BBr₄ (cudobrenom, V_i)

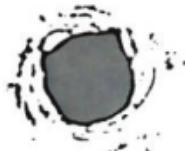
Craigton J.A.

J.Chem.Soc., 1965, Nov, 6589-6591

The vibrational spectra of the tetrachloro-
barate and tetrabromobarate ions.

PJF., 1966, 6D280

J



1966

A-823

ClBcl₃

X₁₀BX_{3-n}(I)

X=Cl, BR, X¹=N(CH₃)₂, Br, C₂H₅, n=0-3.

n=2

Lappert M.F., Pedlez J.B., Riley R.N.K,
Tweedale A.,

Chem. Commun., 1966, (21), 788-9.

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

J, F

CA, 1967, 66, N8, 33263d.

5

B_{Cl}₄⁻ - g(v_i, erreichbar ist) V 5399 (1966.)

BBr₄⁻

Müller A, Nagarajan G, Padolini L
Z. anorg. und allgem. Chem., 1966, 347,
Nr 5-6, 269-274 (Recr.);

Kraftkonstanten und mittlere
Schwingungsamplituden von BCl₄⁻
und BBr₄⁻.

Rukw, 1963, 17576

10 ②

BBr_4^-

Mueller A.,
Nagarajan G.,
Fadini A.

1967

Z. Anorg. Allg. Chem., 353,
N 3-4, 223

алл.
норм.

поправка к синтетической
поступившей и средней
качественной алюмини-
зации BCl_4^- и BBr_4^- .

$(\text{алл. } \text{BCl}_4^-) \bar{\underline{\text{III}}}$

40215.4255

TE, DB, Ch

BBr⁻

, 75543

1973

17250

Deneufeglise Marie-Claire, Dhamelin-
court Paul, Migeon Michel. Mise en évi-
dence par spectrométrie Raman de brome-
res mixtes du bore et du phosphore.

"C.r.Acad.sci.", 1974, C278, N 1,

17-20 (франц.)

032 032 343 3

ОГРН 100000000000000

ВИНИТИ

40909.1818

Ph, TC, Ch

BB₂

423025

(м.н)

1974

4-6071

Ramagwamy K., Shanmugam G. Green's function analysis of the vibrations of some XY₄tetrahedral ions.

"Acta phys. pol.", 1974, А 45, N 6, 809-

818

(англ.)

0100

157 157 = 138

ВИНИТИ

ВВРУ
[Омник 16137] 1982

Mohan S., Mukurthan A.,

М. 17.

шн. ноеj., Indian J. Pure and
средние AppL Phys, 1982, 20,

август.

Комбайн.

N 4, 315-317.

BBr₄-

1986

5 Л141. Колебательные спектры солей тетрабромфосфония (PBr_4^+) с некоторыми тетраброматными анионами (MBr_4^-). Vibrational spectra of tetrabromophosphonium (PBr_4^+) salts of some tetrabromate anions (MBr_4^-). Shamir Jacob, Schneider Shlomo, van der Veken Benjamin J. «J. Raman Spectrosc.», 1986, 17, № 6, 463—466 (англ.)

Исследованы ИК-спектры (700—30 см⁻¹) твердых комплексов тетрабромфосфониума (I) с MBr_4 , где $M=B$, Al, Ga и In, а также спектры КР комплексов I при возбуждении лазерными линиями 514,5 и 647,1 нм. Описана процедура синтеза комплексов I в неводных растворах. Проведен колебательный анализ спектров комплексов I. Предположено, что твердые комплексы I обладают ионной структурой, в которой тетраэдрич. ионы имеют симметрию типа T_d . Сопоставлены колебательные спектры комплексов I и аналогичных хлоридов. Сделан вывод о частичной неэквивалентности локальных силовых полей в твердых комплексах I, что определяет нарушение правил отбора для интенсивности линий КР и ИК-поглощения этих соединений.

(73)

phi. 1987, 18, N5

на 88' И. В. А.

AlBr₄, BaBr₄, InBr₄

(
ВКЛК
ДИМ

BBr₄⁻

1986

106: 92730w Vibrational spectra of tetrabromophosphonium (PBr_4^+) salts of some tetrabromate anions (MBr_4^-). Shamir, Jacob; Schneider, Shlomo; Van der Veken, Benjamin J. (Dep. Inorg. Anal. Chem., Hebrew Univ. Jerusalem, 91904 Jerusalem, Israel). *J. Raman Spectrosc.* 1986, 17(6), 463-6 (Eng). Complete Raman and IR spectra were recorded for PBr_4^+ salts of BBr_4^- , $AlBr_4^-$, $GaBr_4^-$, and $InBr_4^-$. The compds. were prepd. by pptn. From non-aq. solvents in which the reactants were dissolved and reacted. Their vibrational spectra were interpreted on the basis of these complexes being of ionic structure of the general formula $[PBr_4]^+ [MBr_4]^-$, both ions being tetrahedral with T_d symmetry. All the expected fundamentals were obsd. and assigned.

смржкннъа,
Ди

(73) ~~71~~

c.A. 1987, 106, n/2