

B22 CLO



PbBr₂Cl₂ (); anal. 100g.) + 11 1068.

Nelson L.Y., Pinenel G.C. XI 379

Jorg. Chem., 1968, 7(9) 1695-9

Infrared spectra of chlorine -
bromine poly halogen. By matrix
isolation.

CaS -

CA, 1968, 69, w18, f2399;

10

Hafner

Br₂Cl₂
upper
mid way

72399j Infrared spectra of chlorine-bromine polyhalogens by matrix isolation. Nelson, Leonard Y.; Pimentel, George C. (Univ. of California, Berkeley, Calif.). *Inorg. Chem.* 1968, 7(9), 1695-9 (Eng). The ir spectra of several new Cl-Br compds. have been obtained. The compds. were produced by passing a mixt. of inert gas (Ar, Kr, or Xe), Cl, and Br through a microwave discharge and then condensing upon a CsI window maintained at 20°K. Anal. of the spectra has shown that several T-shaped mols. (analogous to ClF_3^-) possessing either the Cl-Br-Cl or the Cl-Br-Br linear unit have been formed. The most definitely identified species is BrBrCl_2 . The bond force consts. derived are estd. to be slightly larger than those for the corresponding ions, in accordance with comparisons of ClF_3^- to ClF_2^- and of the Cl_3^- radical to Cl_3^- .

RCHH

+ Juv

C.A : 1968-69-18

X

Br Br Cl₂

13 Б223. Инфракрасные спектры полигалогенов хлора и брома (метод матричной изоляции). Nelson-Leeo
Ladd Y., Pimentel George C. Infrared spectra of
chlorine-bromine polyhalogens by matrix isolation. «Inorg-
gan. Chem.», 1968, 7, № 9, 1695—1699 (англ.)

1968

Исследованы ИК-спектры (4000—200 см⁻¹) нескольких новых соединений Cl₂ и Br₂. Соединения получены при прохождении смеси инертного газа (Ar, Kr или Xe), Cl₂ и Br₂ через СВЧ-разряд и затем сконденсированы на окошке из CsJ, находящемся при 20° К. Анализ спектров, проведенный с учетом изотопных сдвигов, показал, что продукты реакции имеют Т-образную форму, причем линейная часть состоит из фрагментов Cl—Br—Cl и Cl—Br—Br. Наиболее точно идентифицированным продуктом является BrBrCl₂. Проведен расчет нормальных колебаний полученных соединений. Величины силовых коэф. радикала X₁—X₂—X₃ или линейной трехцентровой части соотв-щих Т-образных молекул оказались большими, чем для отрицат. ионов X₁—X₂—X₃.

Я. М. Кимельфельд

Х. 1969

13

Cl_2Cl_2 , Br_2Cl_2 , I_2C_2 , $\text{Br}\text{Cl}\text{C}_2$, $\text{N} \frac{1972}{2359}$
 BrJC_2 , ClJC_2 (?); st.n., const.n., m.q)

Christensen D.H., Hoyer-Hansen T., Klapboe P., Kloster-Jensen S., Tucker E.B.,

Spectrochim. Acta, 1972,

A28, N5, 939-51

ECTB Q. R.

EP

b

30809.614

Ph, Ch, TF,
Ex-Ch/XHB-z BCl_2Br BCl_2Br_2

31603

4-1347

X

Müller A., Mohan N., Cristophiemk P.,
 Tossidis I., Dräger M. Investigation of
 the vibrational spectra of PS_4^{3-} , CS_3^{2-} ,
 $\text{CS}_2\text{Se}^{2-}$, CSSe_2^{2-} , CSe_3^{2-} , BCl_2Br and BClBr_2 .
 "Spectrochim. acta", 1973, A29, N7, 1345-
 1356 (англ.)

0934 ПИК

922 923 4 2.3.

ВИНИТИ

1975

$\text{Cl}_2 \dots \text{Cl}_2$, $\text{BrCl} \dots \text{Cl}_2$, $\text{Br}_2 \dots \text{Cl}_2$
 u gyre (resonance microscy.
 nys) XI-4757

Dixon D.O., Hetschbach D.R.,

J. Am. Chem. Soc., 1975, 97 (21)
 6268-70.

Molecular beam chemistry. Reac-
 tions exchanging van der Waals bonds
 among three or more halogen
 molecules.

see 1975 in 198 192001 n

HO

⊕

50804.3652

Ch, TC, MGU, DB

29547

 Br_2Cl^+ (Vi) 1975
xy 9530

Wilson W. W., Landa B., Aubke F.

The new interhalogen cations BrCl_2 and Br_2Cl . "Inorg. and Nucl. Chem. Lett.", 1975, 11,
N 7-8, 529-534

(англ.)

0427 ПИК

394 395

0419

ВИНИТИ

BrCl_4

1995

Ehrhardt R.,
Ysteren M.

at initio
precīm
Vie, eūnyskī.
nāpācēcīpm

Spectrochim. Acta,
Part A 1995, 51.A (4),
699-707.

(see. KCl_4 ; $\underline{\text{III}}$)