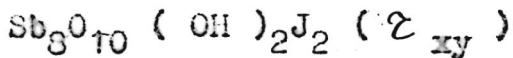


Sb - J

2081-III



1955

Edstrand M.

Arkiv Kemi, 1955, 8, N 3, 279-298

(*anne*)

On the structures of antimony (III) oxide halogenides. IV. The crystal structure of $\text{Sb}_8\text{O}_{10}(\text{OH})_2\text{J}_2$ and isomorphous bromide and chloride

PX., 1956, N 5, 12188

2082

1959

JbCl₈ (Z_c, L XYZ)

JA1Cl₆ (Z_c, L XYZ)

Vonk C.G., Nibonga E.H.

Acta crystallogr., 1959, 12, A 11,
859-866 (*Abstr*)

The crystal structure of JbCl₈
and JA1Cl₆.

FX., 1960, 56034

X4078

1957

$MgF_2, NO_3F_4, 7F_2, 86F_6$

$M=K, As, Cs$

10 12

(u.s. & foreign currency)

Schweitzer M. Ludovici W. Naumann D.

Sardor P. Scharf B.

Chem. Ber., 1968, 101 (12), 4211-20

Iodine trifluoride.

11

CA, 1969, 72, 58, 3381d

(D)

1969

SB7

Danon Nejat, ugr

C.ч. Acad. sci, 1969, C269,

№ 21, 1249

трансл.
ностр.

(См. SB Br) III

I_2^+ ; Br_2^+ ; Cl_2^+ ; I_3^+ ; Br_3^+ ; X_{13786} $\left(\begin{array}{l} v_i; \\ \text{cur.} \\ \text{norm.} \end{array} \right)$ 1972
 Cl_3^+ ; $Cl_3^+ AsF_6^-$; $Cl_2 F^+ AsF_6^-$;
 $ClF_2^+ AsF_6^-$; $BrF_2^+ AsF_6^-$; $ICl_2^+ SbCl_6^-$;
 $I_2 Cl^+ SbCl_6^-$

Gillespie R. J.; Morton M. J., Sowa J. M.,

Advan. Raman Spectrosc., 1972,
 1, 539-45 (anul.)

Raman spectra of halogen and
 interhalogen cations. 9

CA, 1973, 79, N26, 151107x

10

(Φ)

SbI_5^{2-} (r4)

1973

Раман-спект

Hooper, M.A., et al.
" J. Inorg. Nucl. Chem. "
1973, 35(7), 2335-42.

● (см. $SbBr_5^{2-}$; III)

41227.4548

TC

29547

(Pavlovich)

1974

 $\text{IO}_2\text{F}_3 \cdot \text{SbF}_5$

2

4-7740

Carter H.A., Ruddick J.N., Sams J.R.,
Aubke F. Some reactions of iodine(VII)
 dioxide trifluoride, IO_2F_3 . "Inorg. and
 Nucl. Chem. Lett.", 1975, 11, N 1, 29-
 -34

(англ.)

0266 ДИК

0266 ДИК

244 246

025

ВИНИТИ

41115.7827
TC, Ph, Ch

SVCL 02
96615
Раман - спектр

1974
2764

Forneris R., Tavaras-Forneris Y.

Vibrational spectrum and structure of
the ICl_2^+ cation.

"J. Mol. Struct.", 1974, 23, N 2, 241-252
(англ.)

0234 пик

212 214 U 226

ВИНИТИ

IF₆SbF₆

XIII - 3152

1975

12 Д317. Анализ нормальных координат JF₆SbF₆.
Basile L. J., Hohorst F. A., Ferraro J. R. A normal coordinate treatment of IF₆SbF₆. «Appl. Spectrosc.», 1975, 29, № 3, 260—261 (англ.)

Получены ИК-спектры поглощения JF₆SbF₆ в области 270—720 см⁻¹. Молекула состоит из 2×2 ионов JF₆⁺ и SbF₆⁻ с формой, близкой к октаэдрической. Наблюдаемые полосы отнесены к колебаниям этих ионов. Выполнен расчет частот колебаний ионов с представлением силовых постоянных полем Юри—Бредли, модифицированным полем Юри—Бредли, валентной схемой и модифицированной валентной схемой. Вычисленные частоты иона IF₆⁺ лучше согласуются с опытными данными при использовании полей Юри—Бредли. Применение валентной схемы приводит к результату $\nu_1 > \nu_2$, что противоречит опыту. Обсуждаются вклады силовых постоянных в колебания, рассчитанные по разным схемам. Описание колебаний иона SbF₆⁻ лучше удается при использовании модифицированной валентной схемы. Библи. 8.

М. В. Тонков.

ф. 1975
N 12

JF₆SbF₆

XIII-3152

1975

23 B277. Анализ нормальных координат JF₆SbF₆. Basile L. J., Hohorst F. A., Ferraro J. R. A normal coordinate treatment of JF₆SbF₆. «Appl. Spectrosc.», 1975, 29, № 3, 260—261 (англ.)

Проведен анализ нормальных координат JF₆SbF₆ и вычислены силовые постоянные для 4 вариантов силового поля: типа Юри—Бредли (ПЮБ); модифицированного поля Юри—Бредли (МПЮБ), орбитального валентно-силового поля (ОВСП) и модифицированного орбитального валентно-силового поля (МОВСП). Уточнение силовых постоянных проводили методом наименьших квадратов до наилучшего согласия вычисленных и эксперим. частот. Для JF₆⁺ лучшее согласие между вычисленными и эксперим. частотами ν_1 , ν и ν_3 достигнуто при использовании ПЮБ и МПЮБ, причем $\nu_1 < \nu_2$. Для деф. частот ν_4 , ν_5 и ν_6 лучшее согласие достигнуто при использовании ОВСП и МОВСП. Аналогичный результат получен ранее для др. гексагалогенидов. Для вал. и деф. форм SbF₆⁻ наилучшим является МОВСП, что согласуется с аналогичными данными по PF₆⁻, AsF₆⁻, PCl₆⁻ и SbCl₆⁻.

Е. Разумова

X 1975 № 23

60608.1241

Ch, TC

(и.к. черт)

40534

$\text{IF}_6^+ \text{SbF}_6^-$

1976

*13-13194

(Stein Lawrence)
Hohorst Frederick A. Gebert

Elizabeth. Hexafluoroiodine(VII)hexafluoroantimonate(V) ($\text{IF}_6^+ \text{SbF}_6^-$). "Inorg. Chem.", 1975, 14, N9, 2233-2236 (англ.)

0631 п.к

616

617

623

ВИНИТИ

Sb I₅

Kothekar V.

1976

"J. Quantum Chem" 1976,

расчет
электр.
строения

10, №6, 993-1005 (англ.
рус. фр. нем.)

(см Sn F₄; III)



Sb J₆³⁻

*4-17079

1976

Samuel N.K., et al.

Indian J. Phys. 1976,
50(4), 463-7.

(cur. used.)

(all Sb Cl₆³⁻) III

$\text{YOF}_5 \cdot \text{SbF}_5$ ommeu 6811 1978
Brownstein M., et al.

Раман
спектр Can. J. Chem. 1978,
56, 2253-58

SbF_5^{2-}

1978

Gimarc B.M.

J. Am. Chem. Soc. 1978,
100(8), 2346-53

Электро-
структура
расчет

с.м. AlF_5^{2-III}

Sb Y⁻₄

1978

расчеты эл.
структ.

Glmars, B.M. et al.
J. Am. Chem. Soc. 1978, 100(8),
2402-5.

эл. Cl F₄^{+-III}

IBI-5

[OM 36909]

1992

концепция,
констан-
та, кон-
струкция,
абсолют,
абсолют

Freidung J, Thiel W,
J. Comput. Chem.,
1992, 13, N 2, 165-176

2000

F: Sb2I10**P: 3**

134:242937 Analysis of electronic structure and quadrupole coupling in dimeric transition and nontransition halides in terms of the density functional theory. Poleshchuk, O. Kh.; Koput, Ya.; Latoshinska, I. N.; Nogai, B.; Shanina, Yu. A. Tomsk State Pedagogical Institute, Tomsk, Russia. Russ. J. Coord. Chem. (2000), 26(11), 784-791. in English.

The electronic structure of dimeric M_2X_6 ($M = Al, Ga, In, I$; $X = F, Cl, Br, I$) and M_2X_{10} ($M = Sb, Nb$; $X = Cl, Br, I$) was analyzed using the d. functional theory. The calcd. parameters of the NQR spectra were compared with the exptl. values. Binding of the bridging and terminal halogen atoms was examd. using the natural orbitals of the metal-halogen bond. The inversion of the halogen NQR frequencies for the compds. of transition and nontransition elements is explained.

№210

(om. 41384)

2001

нектрон. Poleshchek O.Kh. et al;

сп-ра, у. Мол. Ауст.

Кларенов. (Theochem) 2001,

вданы 574, 233-243