

Cs - Bv

1960

1700

Co_2F_2 , Co_2Cl_2 , Co_2Br_2 , Co_2I_2

(ΔE, отношение

→ Rⁿ димера и мономера)

Амелин П.А., Горохов Л.Н.,

Сидоров Л.Н.

Докл. АН СССР, 1960, 135, в. 1, 113-116

Ж. физ. хим., 1959, 33, в. 12, 2322-2323

Масс - спектрометрическое...

РК., 1961, 14655

Cl, CsBr, CsI, CsBr⁺, CsI⁺ (D₀). 1949

F^+ , Cs_2Cl^+ , Cs_2Br^+ (ΔH_f) is VI 4168

Knowlitz J.,
J. Chem. Phys., 1969, 50(8), 3503-12 13

photoionization of high-tempera-
re vapors. V. Cesium halides, che-
ical shift of autoionization.

M, 10 (9) CA, 1969, 71, 52, 6661d.

1971

2: (PBr_5 (14), PBr_7 (14); $EsBr_3$ (14))

Gabes W., Gerding H., 13 10

Rec. trav. chim. 1971, 90, 112, 157-
164 (ann.)

X. 5294

Raman spectra of phosphorus pentabromide, phosphorus heptabromide and caesium tribromide.

Pu Xu, 1971, 136171

10

5

$\text{Li}_2(\text{F}_2, \text{Cl}_2, \text{Br}_2 \text{I}_2)$ (мол. парам, 97%
 $\text{Na}_2(\text{F}_2, \text{Cl}_2, \text{Br}_2 \text{I}_2)$ термод.
 $\text{K}_2(\text{F}_2, \text{Cl}_2, \text{Br}_2 \text{I}_2)$ р-ции)
 $\text{Rb}_2(\text{F}_2, \text{Cl}_2, \text{Br}_2 \text{I}_2)$ $\bar{X}$ 7614
 $\text{Cs}_2(\text{F}_2, \text{Cl}_2, \text{Br}_2 \text{I}_2)$ от. 9588

Краснов К.С., Соколов В.Т.,
 Морозов Г.В., Менюгов В.В.
 мем. , 1972, 10, №, 760-64

10 (9)

св72

CsBrF_2

ВР 7725 - X

1973

14 Б196. Получение и спектр комбинационного рассеяния дифторбромата цезия. Surles Terry, Gaug-terman Lloyd A., Human Herbert H. The preparation and Raman spectrum of cesium difluorobromate (I). «J. Inorg. and Nucl. Chem.», 1973, 35, № 2, 668—670 (англ.)

(Vi)

CsBrF_2 (I) получен при перегонке смеси BrF_3 с Br_2 над CsF при 0° в контейнере из полихлортрифторэтилена, находящийся при т-ре жидк. азота. Измерен спектр КР тв. I (возбуждение — Кг-лазер) в области $100\text{—}700\text{ см}^{-1}$. Проведено отнесение наблюдаемых частот по типам колебаний. Показано, что ион BrF_2^- изоэлектронен KrF_2 .

А. П. Курбакова

Х. 1973 № 14

40212.3780

SIS, Ch, TE

CSBrF₄

6 HF

1973

58811 GR

1761

радион. спектр

Surles Terry, Quarterman L.A., Human
Herbert H. Spectroscopic and conductimet-
ric studies of halogen fluoride compounds
in anhydrous hydrogen fluoride. "J. Flu-
or.Chem.", 1974, 3, N 3-4, 293-306

(англ.)

002.2.013

029 029

035

ВИНИТИ

NaHF_2 ; KHF_2 ; CsHCl_2 ; CsHClBr ;
 CsHBr_2 ; CsHClI ; $(\text{CD}_3)_3\text{NC}_2\text{D}_5\text{HCl}_2$; (Vi) 1973
 $(\text{CD}_3)_4\text{NHCl}_2$; $\text{CsCl}_{1/3}(\text{H}_3\text{O}^+\text{HCl}_2^-)$ $\bar{x}$ 8097

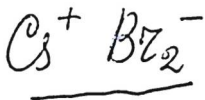
Smith Y. A. S., Temme F. P., Ludman C. J.,
Waddington T. C.,
J. Chem. Soc., Faraday Trans., 2, 1973,
69, N10, 1477-85 (ans.)

Neutron inelastic scattering studies
on the hydrogen dihalides.

10

14

CA, 1974, 80, N10, 54021c



[num 4913]

1976

Andrews L.

Spectrosc. Revs. 1976,

11, N1, 125-61

encl
(vi)

MBr_2^- , MT_2^- (y. p. i. nekr) 1976.

M = щелочной металл.

Andrews L., X-9751

J. Amer. Chem. Soc., 1976,
98 (8), 2152-6.

Optical spectra of the
dibromide and diiodide ions...

C.A. 1976.24. N24. 17179tc. 10



60407.7219
Ch, Ph, DB, TC

$\text{Cs}^+ \text{HBr}_2^-$ 40892

1976

* 4-12431

$\text{Cs}^+ \text{HClBr}^-$

Ault Bruce S., Andrews Lester.
Infrared spectra of the $\text{M}+\text{HBr}_2^-$ and
 $\text{M}+\text{HClBr}^-$ ion pairs and their
deuterium analogs isolated in argon
matrices at 15 K.

"J.Chem.Phys.", 1976, 64, N 5, 1986-1993
(АНГЛ.)

0595 ЖЖ

571 574 587

ВИНИТИ

BP-9683-X

U - 14434, X - 9977 1976
(LiF)₂, (NaF)₂, (KF)₂, (RbF)₂, (LiCl)₂,
(NaCl)₂, (KCl)₂, (RbCl)₂, (CsCl)₂, (LiBr)₂,
(NaBr)₂, (KBr)₂, (RbBr)₂, (CsBr)₂, (LiI)₂,
(NaI)₂, (KI)₂, (RbI)₂, (CsI)₂ (св. мех. процесс)

Brumer P., Karplus M., теор. эксперим.
J. Chem. Phys. 1976, 64, N12, 5765



10 10

$(CsBr)_2$

$(CsBr)_3$

см/узм

до, ди

кв. мех.

расчет

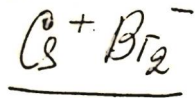
*US-11491

Welch D.

1976

J. Chem Phys 1976,
64 (2) 835-9 (eng)

$(Cu(LiF)_2; \underline{III})$



(сверхр. к.р.)
v_i)

1976

Wight C. A., et al.

Juerg. Chem. 1976,
15, N9, 2147-50.

(all. $\text{Li}^+ \text{Br}_2^-$, III)

70325.I777
TC

(CsBr)₂ 40892

1977
* 5 - 14434

Brumer Paul, Karplus Martin.

Erratum: perturbation theory and ionic models for alkali halide systems. II. Dimers.

"J. Chem. Phys.", 1977, 66, N3, 1388
(англ.)

0839 пак .

ВН 822.830

ВНИТИ

$\text{Cs}_2 - \text{Br}_2$

1977

Соломоник В.Г.

Рукопись деп. в ВИНТИ
5дек. 1977г., №4387-77 Деп.

(ЧЕ)

св. $\text{Li}_2 - \text{Cl}_2 - \text{III}$

Cs_2Br_2

1974-

Соломошки В.Г.

Средн. атом.
кислотный,
структ., 17

Автореферат
диссертации на
соискание з.д.
степени к.х.н.

ИХТИ, Иваново, 1974

Cs_2Br_2
3410

Martin T.P., Schaber H.

1978

M.N.

Deuka

J. Chem. Phys., 1978, 68, 4299

[55]

Cs_2Br_2 ●

de. 11

LiF_2 , Li_2Cl_2 , Li_2Br_2 , Li_2I_2
 NaF_2 , NaCl_2 , NaBr_2 , NaI_2
 KF_2 , KCl_2 , KBr_2 , KI_2
 RbF_2 , RbCl_2 , RbBr_2 , RbI_2
 CsF_2 , CsCl_2 , CsBr_2 , CsI_2

(во в. стр.,
 до, с. н. пост.,
 Vi)

1949

1949

A-3748

Сословников В. Г., Краснов К. С.

Ж. физ. химии, 1949, 53, № 2, 284-289.

Исследование геометрии
 строения, силового поля и калло-
 тельных спектров неорганических
 молекул с помощью метода мо-
 дели. I. Молекулы M_2X_2 .

Рис. 1, 1949, 12 5 227 Ю, М (Р)

Cs_2Br_2

вместе 8399 1979

Соломонов В.Т.
Норвич В.С.

М.Н.

Ис. гнз. вместе
1979, 53, 1693-97

Cs_2Br_2

1981

Manivannan G., et al.

потенц.

ноет.,

ноет.

целотрбелк.

раетржк.

термод.

ср-чмч.

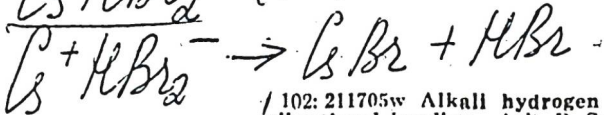
Z. Naturforsch., A.

1981, 36 A (9), 975-979.

●
(см. Li_2F_2 ; III)

CsHBr₂ (De)

1985



в мануск

/ 102: 211705w Alkali hydrogen bihalides as candidates for vibrational bonding. Ault, B. S.; Manz, J. (Dep. Chem., Univ. Cincinnati, Cincinnati, OH 45221 USA). *Chem. Phys. Lett.* 1985, 115(4-5), 392-4 (Eng). Spectroscopic measures of vibrational bonding in alkali hydrogen bihalides are suggested. Application to matrix-isolated CsHBr₂ indicates a ≈ 2 kJ-mol⁻¹ contribution to the ≈ 16 kJ-mol⁻¹ dissocn. energy of $\text{Cs}^+ \text{HBr}_2^- \rightarrow \text{CsBr} + \text{HBr}$.

C. A. 1985, 102, N24.

C_2Br_2

1991

Chauhan R. S.,
Sharma S. C. et al.

u.n. J. Chem. Phys. 1991.

95, N6.C. 4397-4406.

(cell. Li_2F_2 ; III)