

Se Br₂

SrBr₂

Osmun 2480 1931.
Heldfeld K.

чешск.

Z. Physik, 1931, 68,
610-31.

Die Bandenspektren...



Sr Br₂ Аксенов Т. А., Смирнов Б. П. 1957
182

структура

Кристаллография

1957, 2, №4, 475

Известное распределение
исследования стрелов
молнии - таежные

от-Тоб II гр.
сего отмен N 182



IX 2453

1957

SrF_2 , SrBr_2 , SrCl_2 , SrF_2 ($x-y$, xy)

BaF_2 , BaCl_2 , BaF_2 , BaBr_2 ($x-y$)

Акимин П.А., Смирidonov В.П.,

Соболев Т.А., Маулов В.А.,

Иссл. химии, 1957, 31, N 8, 1871-4

Р.Х., 1958, 52643

ЕСТЛ 10

IX 1712

1958

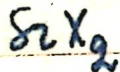
$3\alpha F_2$, $3\alpha Bn_2$, $3\alpha Cl_2$, $3\alpha I_2$ ($7x-y$, $4xy$)
 $3\alpha F_2$, $3\alpha Cl_2$, $3\alpha I_2$, $3\alpha Bn_2$ ($7x-y$)

Акимен П. А., Стериганов В. П.,
Соболь Г. А., Маслов В. А.

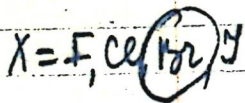
Есть ф. к.

Ис. физ. химии, 1958, 32, 58-61

1958



Стериганов В.П.



ММУ, хим. ф-т, 1958.

Экспериментальное
исследование моле-
кул галогенидов SrX_2
в период. сис-те
Менделеева.

(автор)

есть автор.

A 671

1959

XY_2 ($X = \text{Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Zn, Cd, Hg,}$
 $Y = \text{F, Cl, Br, I}$) (Z , sil. post.)

Berry R.S.

J. Chem. Phys., 1959, 30, N 1, 286-90

Деформационные колебания в гало-
иодах металлов II группы.

PJX., 1959, N 15, 52380
J.

Est.f.k.

T. sp.

Sr Br₂

Ir(NO₃)₂

Paylar A.R.

1961

Univ. Microfilms, Order No 61-
42455, 95p.

Dissert. Abstr, 22, 1431 (1961)

meq. ch. ls specimens in
cupara specimens

CA .1962.56.6.

5459h

Gr B2

Gr, H,

SHW,

SSm

Taylor A.R.

1961

Env. Sts., 1961, 22, no. 1431

Mez. mag. cl. to Formid. a

under Formid

Срб2

Акмулла Т. А

1962

Донлар

Инструкция по
использованию
стрелкового
оружия в газовой
среде

сод. 9 страниц

SrBr_2

раств.
сум. ност.

1962
152

$(\text{Cell. ZnCl}_2)_{III}$

SrBr_2

ВФ-2630-IX 1962

Краснов К. С.

Максимов А. И.

Сед. пос.

ν_i

Ир. структура. Имм

1962, 3 № 703-6.

Sr Br_2

Dwornik H.S.,
Vredig M.A.

1963

J. Phys. Chem., 1963, 67, 627

The heat of fusion and
transition of alkaline
earth and rare earth
metal halides.



BaBr₂

Blanc M.

1960

Ann. Phys., 1960, 615-653

Определение температуры плавления
искусственных полимеров и
соев. Связи между
структурой и
температурой плавления.

$$T_m = 2000 \pm 350 (1126^\circ \text{K})$$

$\text{SnBr}_2(2)$

smmuck 1721.

1963.

L. Brewer, G. R. Somayajulu et al.
J. Chem. Rev. 1963, 63, III
THERMODYNAMIC PROPERTIES.....

(u.n.)

Sz Br.

Owens A.S.,
Bredig M.A.

1953

OH

OHs

J. Phys Chem, 1953, 67, 699

SrBr₂

1963

Wharton L., Berg R.A.,
Klemperer W.

Sympos. Molec. Struct. and
Spectrosc., Columbus, 1963,
Columbus, Ohio, S.A., 76.

Коллекция документов
из библиотеки ЗИ-ТОБ.

(сер. BaF₂) III

Se Br₂

Wharton L., Berg R. A.,
Klemperer W.

1963

203

J. Chem. Phys., 1963, 39, 2023 (v 8)

Концентрация диатомидов
из - зеленых железных.

(сое. BaF₂) III

IX 2408

1963

BaF_2 , BaCl_2 , BaBr_2 , BaI_2 , SrF_2 ;
 SrCl_2 , CaF_2 , CaCl_2 , CaBr_2 , SrBr_2 , SrI_2
(entirety).

Wharton L., Berg R. A., Klemperer W.

J. Chem. Phys., 1963, 39, 18, 2023-31

P. X 2064 17534

10 ccn open

CaBr_2 ,

CaH_2 ,

SrH_2 ,

SrI_2 ,

BaH_2

BaH

Hutchison J. P. Heads-
U.S. At Energy Comm,
IS-T-50, 33 pp (1965) (Eng).

Распределение элементов
по рол, т. н. л., т. н. н.
и относительным ~~вещ~~
процент и водород
и др.

IX 1479

1965

MX₂ (vi, where $M = Be, Ca, \underline{Sr}, Ba, Mg$)

$x = \text{halogen} (F, Cl, \underline{Br}, I)$

^a
Nagajana G.,

Indian. J. Phys., 1965, 39, No. 405-20

10

P.K., 1966, 22B153

IX - 1191

1966

BeCl_2 , BeF_2 , BeBr_2 , BeI_2 , MgCl_2 , MgF_2 ,
 MgBr_2 , MgI_2 , CaF_2 , CaCl_2 , CaBr_2 , CaI_2 , SrF_2 ,
 SrCl_2 , SrBr_2 , SrI_2 , BaF_2 , BaCl_2 , BaBr_2 , BaI_2
(реометр. скуп-ка)

Hayes E.

J. Phys. Chem., 1966, 70, 3740-3742

РЖХ, 1967, 14559

10 есть опр.

Sev 22

Kayes E. F

1984

У. Р. Л. С. С. С. - 40, 111, 3740

Ваше письмо у меня и сейчас

в диспансерах и в больницах
группы II а

(ссылка на X2)

$\text{Vi}(\text{Kmn})$ (PbCl_2 , PbBr_2 , BaBr_2 , SrBr_2 , 1968
IX 411-~~88~~ BaCl_2 , $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{D}_2\text{O}$,
9¹⁰ $\text{BaBr}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $\text{BaBr}_2 \cdot 2\text{D}_2\text{O}$,
 $\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, $\text{SrBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$).

Hadni A., Morlet G., Brehat F.
Spectrochim. acte, 1968, A24, n 8, 1164-
1175 (p. 7)
Spectres d'absorption dans l'infrarouge,
lointain de sept halogénures anhydres
et hydratés: BaCl_2 , BaBr_2 , SrBr_2 , SrCl_2 ,
Px X₄, 1968, 45240 W  15

MgF₂, CaF₂, SrF₂, BaF₂, CaF₂, SrCl₂, BaCl₂,
CaBr₂, CaI₂, BeBr₂, BeAt₂, MgF₂ (1969)
BeF₂, MgAt₂, CaAt₂, SrBr₂, SrF₂,
SrAt₂, BaBr₂, BaF₂; BaAt₂, RaF₂,
RaCl₂, RaBr₂, RaF₂, RaAt₂ (v₁, v₃)

Баїков В.И.

Опти. спектроск., 1969, 27, N 6,

923-29

(9)

20

CA70

Ca F ₂ , Ca Cl ₂ , Ca Br ₂ , Sr F ₂ , Sr Cl ₂ , Sr Br ₂ , Ba Cl ₂ , Ba F ₂ , Ba Br ₂ , Hg Cl ₂ , Hg F ₂ , Hg Br ₂ , Pb F ₂ , Pb Cl ₂ , Pb Br ₂ , Sn F ₂ , Sn Cl ₂ , Sn Br ₂	56	14	1972
		Ei, Kopas	

Hamill W. H.,
J. Chem. Phys., 1972, 56, N8, 4191-4194
(annul.)

Single ion transitions in ionic
diatomic molecules.

Bre Pur, 1972, 9D152

10

Sz Br
2

BP-4742-~~1X~~ 1973

Coulson C.A.

van. empty

J. Chem 1973, 11
N5, 683-690 (ann)

CaBr₂, SrBr₂, BaBr₂ (Do, Δ Hf) IX 4355 | 1973

CaOHBr₂, SrOHBr₂, BaOHBr₂, CaBr₂, SrBr₂, BaBr₂ (Δ Hf)

Турбур Л.В., Работов В.Т., Хитров А.Н.

В сб. "Шестая Всес. конф. по калоримет-
рии, 1973. Рассир. тезисы докл. Тбилиси,
"Мецниеребд", 1973, 316-319 (IX 4424)

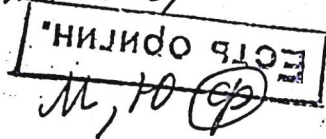
Спектрофотометрическое определение энергий

диссоциации газобразных соединений
щелочноземельных металлов с бромом.

РЖ Хим., 1974

35799

14



Sr Be₂

ommuek 1580

1973

Hulkarni R.S., Sarma G.R.

Semiempirical methods in molecules

"J. Phys. B: Atom. and Mol. Phys.",

1973, 6, 2577-2581.

неприс
св. 8/4

SrBr_2

Nakatsuji Hiroshi

1973

"J. Amer. Chem. Soc."

1973, 95, N2, 354-61.

"Формы молекул в основном
и возбужденном состоянии."

● (см. BeH_2 ; III)

геометр.
структ.

$SrBr_2$

Авторегерат 1974
Байков В. И.

$\nu_1; \nu_3$

И. К. спектры по масс.
паров фторидов щелоч.
и щелочно-земельн.
металлов.

1944

Sr Br₂

Амтров А. Н.

Авторегерации в.д.и.

МГу 1944.

М.Н.

Су Вч₂

(геометрия
выбор м.п.)

Отчет по научно-иссл. 1975
работы

"Электронограф. исследований
галогенидов щелочно-
земельных металлов."

Руковод. Туркина Л.В. Езов Ю.С.
Отв. исполн. Каспаров В.В.

IX - 5386

Review of, react. comp (BeF_2 , BeCl_2 , BeBr_2 ,
 BeI_2 , MgF_2 , MgCl_2 , MgBr_2 , MgI_2 , CaF_2 ,
 CaCl_2 , CaBr_2 , CaI_2 , SrF_2 , SrCl_2 , SrBr_2 , SrI_2 ,
 BaF_2 , BaCl_2 , BaBr_2 , BaI_2)

Guido M, Giger G,

J. Chem. Phys. 1976, 65, 14, 1397-1402/ann.

Ion model and equilibrium
configuration of the gaseous alkaline-
earth dihalides. ○

Proc. Acad. 1977, 351)

10 (P)

Sr Br₂

1976

определ. УВТАМ

опред. №. 1976?

(м.а.)

опред. уч. Берман Г. А.,
Емел. Ю. С.

Sr Br

*45-18850

1977

Hildenbrand D.L.

(Do)

J. Chem. Phys. 1977,
66 N8, 3526-9.

● (Cell. Ca Br; III)

Sr Br₂

1974

Yoshimura E; et al.

спектр
нормы.

Appl. Spectrosc., 1974,
31 (6), 560-62

● (ср. SrCl₂; III)

Sr Br₂ [immer u 4
6 name Hildentbrand] 1978

Hildentbrand S. K.

(Do)

in Press

$SrBr_2$.

ommuch 8664

1978

Brake M.C., et al.

снрхкт.
молелу
Ji

J. Electrochem. Soc.
1979, 126 (8), 1387-96

SrBr₂ [medium & typhoid] 1979

De Maria G., Spoliti M.

u.n. Centro di studio per la
termodinamica chimica
alle alte temperature
(CSTC)-CNR.

Italy, Univ. Roma, 1979.

Tables Spectroscopic properties
of inorganic molecules.

SrBr_2

1979

Lee E.P.F., Potts G.W.

кв. мех.
раств
промош.
сепар.

Proc. R. Soc. London., Ser. A,
1979, 365 (1722), 395-411.



(см. MgCl_2 ; III)

5. В. 2

1980

Качапов В. В.

М. н;

Ученый

Андреев, гусей-тис
на сибирские гусей
список К. Х. А.

М. н. т. 5, 1980.

Sr Br₂

1980

структурн.
параметры,
связ.
постоян.,
Vi

Отчет „Комплексное исследование термодинамических

свойств и молекулярных постоянных“, ИТУ, Ленинград, 1982 (годовой отчет за 1980г.)

GrB2

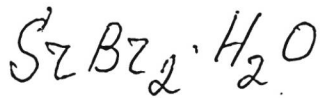
Албтман А. Б.,

1981

геометр.
структура,
параметры
потенц.
ф-ции

Равновесная геометрия
и внутримолекулярное движение
некоторых дигидрогенов
целочисленных элементов
таблиц.

Автореферат диссертации
на соискание ученой
степени К. Х. Н.,
Москва, 1981.



1982

Lutz H.D., Christian H.

Vi; J. Mol. Struct., 1982,
96, N 1-2, 61-72.

(see $\text{BaCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$; III)

SrBr₂

1983
Hase Yoshiyuki, Takahata Yuji.

неорен. An. Acad. Bras. Cienc.
разреш. 1983, 55(1), 23-26.

● (ca. CaBr₂; III)

SrBr₂

1984

Calli G., Tosi M. P.

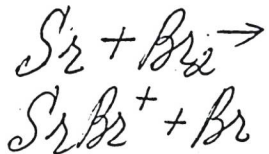
Int. Cent. Theor. Phys.

Int. Atom. Energy Agency.

[Prepr.], 1984, N51, 23pp, ill.

Ракетн
с. н.,
реценз.
смысл.

(с. н. MgF₂; III)



[om. 20062]

1984

Meyer H.-J., Schmelze Th.
et al.,

интер.
поперечн.
сечение

Chem. Phys., 1984, 90,
№ 1-2, 185-194.

Sr + Bz₂

1984

Schulze Th., Meyer H.-J.,
Ross U.

Ae;

Chem. Phys. Lett., 1984,
112, N 6, 563-566.

●
(see Bz₂⁻ ; III)

S_2/M_2

от. 28370

1987

Альтман А.Б., Вемикеленкова Б.И.

Структура
колебат.
частоты

и др.
Таблицы рекомендуемых
сроковых даемых

Демонирован. во ВНИИКИ
Госстандарта СССР 17.02.87г.

№ 295.

SiBr_2

30353

1988

Краснов К.С.,
Филиппенко М.В.

и.п.

(обзор)

ОМЦИТЭХИМ,

Деп. № 378-ХП-86,
Черкассы, 1988.

1991

InBr_2 Kaupp Martin, Schleyer
Paul v. R. et al.

спрыктура,
расчет.

J. Am. Chem. Soc. 1991,
113(16), 6012-20.

(ср. ● BeF_2 ; III)

1991

$SrBr_2$ Seijo Luis, Barandiaran
Zoila, et al.

et al. J. Chem. Phys. 1991. 94,
N5. C. 3762-3773.

(cur. ● AlF_3 ; III).

hba

[om. 35817]

1991

Vasquez R.P.,
g. Electron. Spectrosc. and
Relat. Phenom. 1991, 56, N3,
217-240.

X-Ray photoelectron Spectroscopy
Study of S_2  and Ba Compounds.

SrBr_2

1992

Р 2 Б1206. Форма молекул дигалогенидов щелочноземельных металлов: геометрия молекулы дибромид стронция. Shape of alkaline earth dihalide molecules: The molecular geometry of strontium dibromide /Hargittai Magdolna, Hargittai István //14th Austin Symp. Mol. Struct., Austin, Tex., March 2—4, 1992 .—Austin (Tex.), 1992 .—С. 102 .—Англ.

структура
(электроногр.)

Методом газовой электронографии исследована структура молекулы SrBr_2 (т-ра паров 1400 К). Наилучшее согласие с экспериментом получено для линейной конфигурации с очень пологим потенциалом для деф. кол. Изогнутые модели имеют очень низкий потенциальный барьер при линейной конфигурации, близкий или меньший, чем частота деф. кол. (30 см^{-1}). Длина связи (r_0) $\text{Sr}-\text{Br}=2,783 \text{ \AA}$. Совместный анализ электронографич. и спектроскопич. данных дал след. набор частот колебаний $\text{SrBr}_2 \nu_1=165$, $\nu_2=31$ и $\nu_3=283 \text{ см}^{-1}$. А. Л. Детистова

X. 1993, N2

SrBr_2

1992

6 Б1099. Форма молекул дигалогенидов щелочных металлов. Геометрия молекулы дибромид стронция по электронографическим данным. The shape of alkaline earth dihalide molecules: The molecular geometry of strontium dibromide from electron diffraction /Hargittai Magdolna, Kolonits Mária, Knausz Dezső, Hargittai István //J. Chem. Phys. —1992. —96, № 12. —С. 8980—8985. —Англ.

Традиционный электронографич. анализ SrBr_2 дополнен расчетом частот колебаний ν_1 , ν_2 , ν_3 , к-рые сравнивались с оценочными величинами и результатами неэмпирич. расчетов, полученными в лит. Молекула является квазилинейной нежесткой системой и характеризуется термически усредненным расстоянием r_0 2,783(6)Å и равновесным расстоянием r_e 2,738(13)Å. Значения указанных частот получены равными соотв. 165(21), 31(10) и 283(36) см^{-1} . Библ. 33. В. С. Мاستрюков

М.П.

X.1993, №6

SrBr₂

1992

/ 117: 97791d The shape of alkaline earth dihalide molecules: the molecular geometry of strontium dibromide from electron diffraction. Hargittai, Magdolna; Kolonits, Maria; Knausz, Dezso; Hargittai, Istvan (Hung. Acad. Sci., Eotvos Univ., H-1431 Budapest, Hung.). *J. Chem. Phys.* 1992, 96(12), 8980-5 (Eng). Gaseous strontium dibromide has a quasilinear mol. structure according to a joint electron diffraction/vibrational mode anal. in agreement with ab initio studies. The thermal-av. (r_t) and equil. (r_e) bond lengths are 2.783 ± 0.006 and 2.738 ± 0.013 Å, resp. The estd. vibrational frequencies ν_1 , ν_2 , and ν_3 are, resp., 165 ± 21 , 31 ± 10 , and 283 ± 36 cm⁻¹.

ν_1, ν_2, ν_3
symmetric stretching

C.A. 1992, 117, N10

1996

F: SrBr₂

P: 3

16A42. Изогнутые молекулы дигалогенидов щелочно-земельных металлов. Bent alkaline-earth dihalides / Tudela David, Seijo Luis [Education in Chemistry] // Educ. Chem. - 1996. - 33, N 4. - С. 95. - Англ.

Авторы продолжают дискуссию о пространственном строении галогенидов II группы. В рамках теории молек. орбиталей рассмотрена возможность образования тех или иных конформаций (линейные или деформир. структуры) и делается вывод о том, что способность образовывать нелинейные структуры предпочтительна для атомов тяжелых металлов и легких галогенидов, что согласуется с квантовомех. состоянием вакантных орбиталей рассматриваемых атомов и их электроотрицательностью.



РЖХ 1997

SrBr_2

1999

Devore T.C. et al.,

спектр
испускание,
лазервозбужд.
приоритет.

Chem. Phys. 1999,
24 (2), 221-238

Chem. Lett.; III,