

CsY

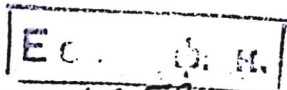
LiF, RbBr, RbI, X-5363

1914

CsBr; CsCl; CsF; CsI; RbCl; RbF; (H₇-H₀); (Cp)
MeX, Me = Na, K
X = F, Cl, Br, I Brönsted J. N.

Z. Elektrochem., 1914, 20, 554. -56

Untersuchungen über die spezifische Wärme



Kennz. No 584



5 ~~9~~

20

X-6560

1924

CsJ; NaBr; NaJ; KCl; KBr; KJ (Di, Vi)

Frank J. Kuhn^{H.}, Rollefson G.,
Z. Physik, 1927, 43, 155-163

ee56 op. K

Circ. 500

HD.

Cs 7

BQ-647- <u>V</u>	1928
------------------	------

(2)

Butkovsk., Terenin A.

Z. Physik, 1928, 49,
865-84

1929

NaJ

Sommersteiner K

KJ, KBz

Z. Phys., 1929, 56, 548

KBz, KBz, BbK

Новые спектры газоразрядных излуче-
ных гелиевидов и их толкование

GJ, GBz

Впервые наблюд. дискретная структура элект-
ронн. переходов (диффуз. полосы)
Общ. форма погреш. кривых верна и инте-
него содержания

Содерж. в. борн. и кост. в. ш. в. ш.	ω по борн. и Титленбергу см ¹	Полное число в. ш. см ¹	Д или мил
6J	140	153	27166 77
8J	179	188	26874 76,5
KJ	246	252	26997 76,5
NaJ	279	384	24745 70
GBr	192	189	31473 ≥ 89
KBr	283	300	30855 ≥ 87,5
MB	не	набл.	
RbI	253	296	31939 790,5
KCl		не набл.	
NaI		не набл.	

CST.

Bp-1267-X

1930

Mayer J.E.

(Do; A $\bar{e}$ γ-)

Z. Physik, 1930,
61, 798-804.

CST

Bq - 1719-X 1930.

Visser G. H.

(Do)

Z. phys., 1930, 63,
402-3.

Note on the optical

CsI
2126

1932

DUNHAM J.L.

M.N.

PHYS. REV., 1932, 41, P. 721

6

CsI



M.N.

1935

СЗ

Бумков К

Иста Physicochimica

URSS, 1935, 3, N2-3, 205-
218.

Молекулярные спектры
расщепления металлов

F_2 , KF, KCl, KBr, KJ, RbF, RbCl, RbBr, RbJ, CsF,
CsCl, CsBr, CsI (D_0)

Barrow R.F., Caunt A.D.

Proc. Roy. Soc. (London), 1953, A219, 120-40.

The ultraviolet absorption spectra of some
gaseous alkali metal halides and the dis-
sociation energy of fluorine.

Ch. A., 1953, II978h

HO, M

CsJ

ommuck A-275

1954

Honig A., Mandel M et al.,
Phys. Rev., 1954, 96, N3.,
629-642.

(u. n.).

CsI

B. P. Dailoy, C. M. Townes
J. Ch. Ph. 23, 118

1955

Ионный характер атомных
молекул.

CSY

Varshni L.P.,
Majumdar K.

1955

Спектроскопия. постоянные
мат-ла.



(all. SiO) III

СЗ

Маботинский А.Е.

Успехи химии 1953, 24, 730

Радиоспектроскопия и строение
молекул (обзор, около 1300 строк)
имеются данные для
углов связи и межатомных
расстояний.

см СО.

CsY

Rice S. A.,
Klemperer W.

1957

263

We
(экспериментально)

J. Chem. Phys.
27, N 2, 573

Спектры излучения галогенидов. II. ИК-спектры излучения Na и K, RbCl и CsCl.

(см. CsCl) III

от. 214

1958

1699

CaF , CaCl , CaBr , CaJ (те)

Аксинин П.А., Рамонди Н.Г.
Ж. неорганич. химии, 1958, 3, № 12,
2593-2602

Электронографическое исследование...

РХ., 1959, № 13,
44790

J

1959

СГ

Жилин Л.А., Торохов Л.Н.,
Сураров Л.Н.

М.П.Х., 33, N12, 2822-23.

14 Б55. Масс-спектрометри-
ческое исследование
глюкозидов уксуса.

III (СГ)

1959

св

Резюмэ Н.Т.

МТУ, хим ф-т, 1959

Электронограф. исследо-
вание молекул галогени-
дов щелочных метал-
лов.

1960

СГ

Акишес Л.А., Торохов С.Н.

Вестник Моск. Ун-та.

Химия, 1960, №6, 3-6

11. В85. Кинетические. тер-
ми. кинетических процессов и
характера связи в моле-
кулярных системах. кинети-
ческих процессов

III (СГ)

1961

GS

Brewer L., Brackett E.
Chem. Rev., 1961, 61, NY,
425

The dissociation energies
of gaseous alkali halides

ΔH_0

$\Delta H_{0,0}$

Q37

[Om. 21510]

1961

Bulewicz E.M., Phillips

Do L.F., Sugden T.M.,

Trans. Faraday Soc.,

1961, 57, 921-931.

1962

Cs I

Milton D. Scheer,
Joseph Tine

J. Chem. Phys., 36, 1647-
-53

Entropies, heats of
sublimation, and dissoci-
ation energies of the
cesium halides. I (cont)

BP-10011-X

X505 a-BP

1962

LiBr, LiJ, NaBr, NaJ, KBr, KJ, RbBr,

RbJ, CsBr, CsJ, (вращ. и колеб. посб.)

Rusk J.R., Gordy W.
Phys.Rev., 1962, 127, N3, 817-30

Millimeter wave molecular ...

J

PF, 1963, 50203

GJ

1963

Kachhava C.M.

Saxena S.R.

"Mol. Phys"

1963-64, 7, N 5

465-71.

524-A-429

u, n.

CsJ

ВФ-10025-X

1963

9 Б55. Спектр комбинационного рассеяния йодистого цезия. Krishnamurthy N., Krishnan R. S. Raman spectrum of caesium iodide. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1963, 1, № 7, 239—241 (англ.)

Получен спектр комб. расс. второго порядка кристалла йодистого цезия ($\lambda_{\text{возб.}} = 2536,5 \text{ \AA}$). В спектре обнаружено 12 частот: 19, 22, 44, 61, 91, 94, 106, 110, 124, 137, 155 и 181 см^{-1} . В предположении, что кристалл имеет объемноцентр. решетку типа CsCl, произведено отнесение частот к различным типам колебаний. 7 частот идентифицированы как основные; частоты 19, 22 и 106 см^{-1} — как разностные и суммарные тоны, частоты 137, 155 и 181 см^{-1} приписаны спектру комб. расс. третьего порядка. Сделана оценка некоторых спловых постоянных.

А. Бобров

х. 1964. 9

1963

CsJ

39734) RAMAN SPECTRUM OF CESIUM IODIDE.
N. Krishnamurthy and R. S. Krishnan (Indian Inst. of
Science, Bangalore, India). Indian J. Pure Appl. Phys., 1:
239-41(July 1963).

The Raman spectrum of a single crystal of cesium iodide, which belongs to the CsCl structure, was recorded for the first time using 2537 Å excitation. The spectrum is quite intense and consists of a series of closely spaced Raman lines. Twelve Raman lines with frequency shifts 19, 22, 44, 61, 91, 94, 106, 110, 124, 137, 155, and 181 cm⁻¹ were identified. The frequencies of the seven principal modes of oscillation of cesium iodide structure were worked out and the observed Raman lines were identified as the octaves and combinations of these seven modes.
(auth)

10025-X
B99-10025-X

NSA-1963-12-23

Gg

A-389

1964

Elinghaus H., Neerth H.

A.P., Naturwissenschaftler,
Do. 1964, 51, N4, 83-84.



X-4380

Cs 7 1964

Li, Na, K, Rb, Cs u. ih. zählungsm. co.
(A).

Elinghouse E.

Z. Naturforsch. a, 1964, 19, 727-732

CA, 1964, 61, n 8, 89796

10

(CsY)
NaCl

Qm. 17532

1964

1 Б50. Определение масс-спектров ассоциатов и их относительных количеств в парах над труднолетучими веществами. Гусаров А. В., Горохов Л. Н. «Теплофиз. высоких температур», 1964, 2, № 4, 535—539

Предложен однотемпературный метод определения масс-спектров ассоциатов и колич. измерения состава пара. Показана применимость метода путем измерения с йодидом цезия и хлоридом натрия. Резюме авторов

х. 1965.1

X - 5968

1964

KBZ
NaY
EsY

(сметры, макс. нос. 19)

Krishnamurthy N.,

Indian J. Pure and Appl. Phys.,
1964; 2, NS, 150-3.

Резюме, 1966,
12Б 187

10 (9)

сб. К. К.

Cs 7

Rusk J. R.

1944

Dissert. Abstrs, 24, n5, 2097.

Миллиметровая волновая
спектрокопия гомогенных
целочных металлов в вы-
сокой и сверхвысокой
вакуумных трубах.

(see. LiBr)

X-62

~~XXXXXX~~

1965

G I (ϵ_i , γ)

Eriksson K.B., Johansson I.,
Norlén G.,

Arkiv fys., 1965, 28, 233-238

РМФ, 1966, 40322

10

1965

csy

Ganesan S., Bernstein E.

J. Phys. (Paris), 26, 11, 639-44.

Selection rules for second-order infrared and Raman processes. I. Cesium chloride structure, and interpretation of the second order Raman spectra of CsBr and CsI
III (Gbi)

Cs 7

Winchell P.

1965

Nature, 206 (4990), 1252

Mass-spectrometric investigation of barium iodide and cesium iodide vaporizations.

1966

CsF, CsCl, CsBr, CsI (D_{∞})

Boyle A.J.F., Perlman G.J.,

X-5819

Phys. Rev., 1966, 151(1), 211-14.

Debye-Waller factor for the cesium
ion in the cesium halides by meas-
urement of the Mossbauer effect
in ^{133}Cs . B. I.

CA, 1967, 66, 12, 6163c

X - 5219

1967

MX, rge

X = F, Cl, Br, I

M = Li, Na, K, Rb, Cs

(Ce, De)

Baba A.

ECTD Q. R.

Acta Univ. Debrecen. Ludovico
Kossuth. Nom., Ser. Phys. Chem.,
1966, 12, 9-20 (Publ. 1967)
CA, 1967, 67, 25709d HD

X 3981

X в. 1964

Молек. пост., Де (18 молекулы трех
ных гапчонкигов)

Patel M, M., Gohel V.B., Trivedi M.

Indian J., 1967, 41, ч. 4, 235-240

Рнелх, 1968, 9533 ЕСТЬ ф. 10

X - 3982

1968

галогениды и нитриды щелочных металлов. (бронзы и колеб. посм.)

МН, MF, MCl, MB₂, MT, где M = Li, Na, K, Rb, Cs.

Есть ф. н.

Dass I., Saxena S.C.

Indian J. Pure Appl. Phys., 1968,
6 (2), 102-104

СЖ, 1968, 69, и 4, 13066a

Ю.

CsI

Geiger J.,
Pfeiffer H.-Chr.

1968

Z. Phys.,

208, N2, 105

получение
термов
вал - не

(coll. LiF) III

CSJ

~1968

ORIGINAL 1601

Y'Do

J.W.Hastie J.L.Margrave.

"Dep.of Chem.,Rice

University Houston,Texas 77001.

p I-50.

CSJ

1968

A-I30I

SZOKE S., et al.

Acta Chim. (Budapest), 1968,
57, (2), 129-40.

Chem.
Comm.

M.N.

CSY.

Singh S.P.,
Mathur V.K.

1968

Di

A-1815

Indian J. Pure and
Appl. Phys., 1968, 6, n7,
386.

(Ces. Li.) III

CsCl , CsBr ; CsI , CsBr^+ ; $\text{CsI}^+(\text{D}_0)$ 1969
 Cs_2F^+ ; Cs_2Cl^+ ; $\text{Cs}_2\text{Br}^+(\text{OHf})$ VI-4168

Berkowitz J., J. Chem. Phys.; 1969,
50 (8), 3503-12

Photoionization of high-temperature
vapors V Cesium halides: chemical
shift of autoionization

MW

Ca 1969

C57

Lojko M.S.,
Beers Y.

1969

bp. uocf.

J. Res. Nat. Bur. Stand.,
A73, N2, 233

(Cell. H₂O) III

M. n., D. (KF, KCl, KBr, KI, 1969.
CsF, CsCl, CsBr, CsI)

Maltz C. VO I4640

Chem. Phys. Letters, 1969, 3, 49, 707-

Polarizable-ion model for vibrationally excited alkali halides.

Pu Xue, 1970, 6574



VO

6



X 4198

10

1969

re, cur. n., Do

(LiF, NaF, KF, RbF, CsF,
LiCl, NaCl, KCl, RbCl, CsCl; LiBr,
NaBr, KBr, RbBr, CsBr; LiI, NaI,
KI, RbI, CsI)

Pandey J.D.

Indian J. Chem., 1968, I, n. 3, 257-258 (rev)
Binding energy of diatomic alkali ha-
lide molecules.

25 24

Purkayastha, 1968, 18530

VO

(D)

MXO₄

CsJO₄

enerp

compounds

(Vi)

1970

9009z Forbidden transitions in the infrared spectra of tetrahedral anions. VIII. Spectra and structures of molybdates, tungstates and periodates of the formula MXO₄. Brown, R. G.; Denning, J.; Hallett, A.; Ross, Sidney David (Dep. Chem., Chelsea Coll. Sci. Technol., London, Engl.). *Spectrochim. Acta, Part A* 1970, 26(4), 963-70 (Eng). The spectra of 22 compds. were studied at 2000-40 cm⁻¹. The spectra of the 13 compds. with the scheelite structure were interpreted according to the site group and factor group approxns. The differences between the spectra of compds. contg. XO₄ tetrahedra and XO₆ octahedra were established. -RCSQ



(17)

A

C.A. 1970. 73. 2

Cs_2WO_4

Cs_2WO_4

PbWO_4

$\text{NH}_4\text{WO}_4(\text{Vi})$

Na_2WO_4

Rb_2WO_4

Ag_2WO_4

MnMoO_4

FeMoO_4

CoMoO_4

NiMoO_4

$\text{CuMoO}_4(\text{Vi})$

ZnMoO_4

CaMoO_4

SrWO_4

BaWO_4

PbWO_4

CaWO_4



C. (ci)

10

1970

Σ 4344

Cannada J.P.,

Astrophys. J., 1970, 153, N^o 2, (P41), 685-
-94 (annul)

Absorption spectrum of CsI in the
vacuum ultraviolet.

6

10



CA, 1970, 72, N^o 16, 2452t

cur. noes. (AlF, AlCl, AlBr, AlI, 1971
LiF, LiCl, LiBr, LiI, NaF, NaCl, NaBr,
NaI, KF, KCl, KBr, KI, RbF, RbCl, RbBr,
RbI, CsCl, CsF, CsI, CsBr). $\bar{x}$ 5398

Cyvin S.I.,

J. mol. Struct., 1971, 8, 41-2, 43-48 (avrs.)

Aluminium and alkali halide mono-
mers. Mean amplitudes of vibration with

low-temperature

○ anomalies. 15

For X₂, 1971, 185204

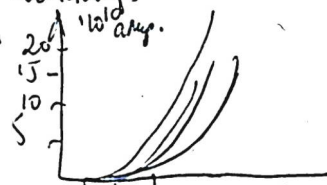
W

CSJ
CsBr
RbJ (D₂)

Tully F.P., Lee Y.T., Berry R.S. 1971
Chem. Phys. Lett. 1971, 9, 11, 80.

Crossed molecular beam study of
collision-induced dissociation of
alkali halides.

CSJ	4,35 ± 0,15	аб
CsBr	4,42 ± 0,20	
RbJ	4,40 ± 0,35	●



20 хримо сох. со значен аб. гисо 3,5 4,0 4,5 аб.
указан на номх 4,37 и 4,48 и 4,41 аб. (срблен с гисо).

на азимуте широта $3,54; 4,15$ и $3,30$ зв.) .

IIIIO3.7570

Ph,ChI.I.I

A -1747

1974

Танттила В.Н. - Фунд. мет.
(Физ. кат. соед.)

Tanttila W.H. Fundamental vibration
energies in alkali halide molecules.

"J.Mol.Spectrosc.", 1971, 39, N1, 168-170

(англ.)

2071 0711.

10

0485 1071

470 471

ВИНИТИ

C8J

 $(\gamma = 2 \rightarrow 3)$

1972

95064a' Hyperfine structure of cesium iodide. Hoefft, J.; Tiemann, E.; Toerring, T. (II. Phys. Inst., Freie Univ. Berlin, Berlin, Ger.). *Z. Naturforsch. A* 1972, 27(6), 1017 (Ger). The quadrupole moment structure of $^{133}\text{Cs } ^{127}\text{I}$ was measured on the $J = 2 \rightarrow 3$ rotational transition of 4.2 GHz and 520-80°. The quadrupole coupling consts. were $eqQ(^{127}\text{I}) - 14.28 - 2.10 (v + 1/2) \pm 0.35$ MHz and $|eqQ(^{133}\text{Cs})| \leq 1$ MHz.

C. A. 1972. 77. 14

CsI₃

Kiefer W., Bernstein H. J. 1972

"Chem. Phys. Lett.", 1972, 16,
N1, 5-9.

(Vi)

(see I₃⁻, III)

NaJ, KJ, CsJ, NaCl, KCl, CsCl, | 1972
CsBr, LiF (Do) $\bar{X}$ 6948

Luther K., Troe J., Wagner H. G.
Ber. Bunsenges phys. Chem., 1972, 76,
N1, 53-61 (нем.)

Термическое разложение газодиффузион-
ного изотопа металлов. II. Зависимость
от давления и времени

РЖМет., 1972. ○ X. есть ф.к
136899. 10, М (ф)

AgCl ; CsBr ; CsI ; TlCl ; $\left(\begin{smallmatrix} 10 & 15 & 13 \\ \Delta E_{\text{вакансий}} \end{smallmatrix} \right)$ 1972
 TEBr ; NH_4Cl ; NH_4Br ; δ 7095

Murti V. V. G. S., Murthy C. S. N.,

J. Phys., 1972, C5, N4, 401-4
(англ.)

Vacancy pair formation
energies in crystals with
the cesium chloride structure.

ECTE Ф. К.

5

СН, 1972, 76, N18, 104823f

CsI (crystal)

$\bar{x}$ 6955

1972

Niema K,
Phys. Lett., 1972, A38, N3, 141-142.
(arxiv.)

Satellites of CsI lines.

EC - Q. H.

6

PotPus, 1972, 70274 10

X-7599

1972

Записки научных работников
(До, после)

Patel M.M., Gohel V.B.,

Indian J. Pure and Appl. Phys.
1972, 10, n 6, 476-477

10

ссылка ф.к

CSJ

1972

Patel M. M. , Gohel V. B.

номери.

стр.

Z. Naturforsch. 1972,
27, 1227-28.

• (cu LiF) III

Таморенды ценоз. металлов 1972
2^х ат. молекулы (Do, Vi, см. и.
расчет)

CSJ Sarma C.R. A-1980

J. Phys. B : Atom. and Mol.
Phys. , 1972, 5, N4, 761-765

см. офи.

W

PX 72



¹⁹⁷²
Li F, LiCl, LiBr, LiI, NaF, NaCl,
NaBr, NaI, KF, KCl, KBr, KI, RbI,
RbCl, RbBr, RbI, CsF, CsCl, CsBr,
CsI (u. n. parer) X 7854

Brunner P., Karplus M.,
J. Chem. Phys., 1973, 58,
N 9, 3903-18

to (9)

Ca73

31217.7232
Ph,Ch,TE,SIS

CsJ

40892

1973

1990

Berkowitz J., Dehmer J.L., Walker T.E.H.
PES of high-temperature vapors.IV.
The cesium halides. Effect of spin-orbit
interaction on the photoelectron and
mass spectra of the alkali halides.

"J.Chem.Phys.", 1973, 59, N 7, 3645-3653
(англ.)

1028

1009 1011

1019

ВИНИТИ

CsJ

1973

Honerjager R., Tischler R.

"Z. Naturforsch.", 1973, 28a, N^o 3-4,
458-463.

Зееман-Эфрени

(см. Тел; III)

CSJ

Kushawana V.S

1973

4-1733

"Ind. J. Pure and Appl. Phys."

(M.N)

1973, #11, N 1, 63-66.

Cs 7

1973

q-yuu
hometa
2nep7.

Misra, K.D. Sharma, M.N.

Z. Phys. Chem. (Frankfurt am Main)

1973, 83(I-4), 188-99.

● (cur. LiF; III)

CST

(A-2034)

1943

Miller, Carl S. of al
At. Date 1975, 5(I), 1-43.

cu.n

(cu LHM; III)

CSJ

Patel M.M.;
Gohel V.B.

1973
x 41731

(Ei) "Ind. J. Pure and Appl. Phys"
1973, 11, N1, 60-61.

● (encl. L¹F; III)

CsY

A-2533

1973

(F60)

Ragov I.I.
"Phys. Rev. A: Gen. Phys."
1973, 8, (2-), 612-520.

(em. KF; HI)

Зак. 247

CSJ

1973

У 12 Д489. He I фотоэлектронные спектры паров галогенидов цезия. Walker T. E. H., Dehmer J. L., Berkowitz J. He I photoelectron spectra of the cesium halide vapors. «Electron. and Atom. Collisions. Abstr. rap. 8. ICPEAC, Beograd, 1973. Vol. 2». Beograd, 1973. 559—560 (англ.)

Получены фотоэлектронные спектры паров CsJ, CsCl и CsF с помощью излучения резонансной линии HeI и с использованием анализатора электронов по кинетич. энергии с цилиндрич. зеркалом и нагревательной системы. В области 7—9 эв у CsJ проявляется 2 максимума при 7,6 и 8,53 эв с примерным соотношением интенсивности 3:2. По ширине максимумов можно установить, что фотоэлектроны вылетают со связывающих орбиталей. Теоретич. оценки показывают, что для CsJ состояния $^2P_{3/2}$ и $^2\Sigma_{1/3}$ почти вырожденные и находятся примерно на 0,97 эв ниже состояния $^2P_{1/2}$. Это находится в хорошем согласии с экспериментом. Соответствующие расчеты предсказывают частично разрешенный дублет для CsBr и одиночные пики для CsCl и CsF, что также находится в согласии с экспериментом. Г. К.

(Ei)

(+2)

X

Ф. 1973

N 12

AlSb, GaSb, InSb, HgCl, HgBr, 1974
TlCl, TlBr, NH₄Cl, NH₄Br, RbBr,
CsBr, RbI, CsI, CsF, CsCl. $\bar{x}=9197$ (Q₈)

Быстрова Т.Т., Федоров Ф.И.,
Докл. АН СССР, 1974, 215 (6), 1333-6.

Влияние атомного номера на
температуру дебая.

С.А. 1975. 82 v20. 129369z.

5

15 @

41206.4600

Ch, Ph, DB, TC

31603

PL

1974

CsJ

* 4-7522

Gordon Donald J., Smith D. Foss, Jr. Inf-
rared studies on cesium cyanate in CsI.

"Spectrochim. acta", 1974, A30, N 11,
2047-2054

(англ.)

0249 пик

232 234 24 1

ВИНИТИ

СД

диссоз.
иониз.

(А.Р)

Горохов Л.Н.

1974

Дрокин А.А.

(Редкамениз "Н. физ. хи-
мич" АН СССР). М., 1974.
22 с., ил., библиогр. 22 назв.

(Рукопись деп. в ВИНТИ
25 ноября 1974 г. № 2977-74
Деп)

● (см СС; I)

х. 1975. № 8

Cs J (st. 1, T)

X 8471

1974

Goodman T.D., Allen J.D.,
Cisachs L.C., Schweitzer G.K.,
J. Electron Spectrosc. and
Relat. Phenom., 1974, 3, N 4,
289-304

10

ЕСТЬ Ф. Н.

40716.4851

TC, Ch, Ph

Cs

7-8641

54969

1974

2251

Honerjäger R., Tischer R. Mikrowellen-
rotationsspektren der Molekeln CsF, CsCl,
CsBr und CsI. "Z. Naturforsch.", 1974,
29a, N 5, 819-821

(см. CF; III)

(рем., рез. англ.) 0152

122 124

ВИНИТИ

CSJ (D₂). $\bar{x}$ 8524 1974.

~~de~~ Kouckovsky R. ^{de}

Acta Crystallogr., A 1974, 30 (3),
409-13.

Measurement of the Debye temperature of cesium iodide by x-ray diffraction.

есгб фк
Б (ф)

C.A. 1974.80 N26.149640t.

CST

.. 1974

M.N.

Lovas F. J., et al.
J. Phys. and Chem. Ref. Data,
1974, 3, 609-769.

(cur. Bad; 14)

CST

num. 2245

1974.

спектр
Хеммон.

Oldenborg R.C., et al.
J. Chem. Phys., 1974, 60,
NIO, 4032-42.

См. RCL ; III

4-7419; I 8944 1974
NaCl, NaBr, NaI, KCl, KBr, KI, RbCl, RbBr,
RbI, CsCl, CsBr, CsI.

Potts A.W., Williams T.A., Price W.C.,
Proc. Roy. Soc. London, 1974, A341,
N1625; 147-161 (anon)

()

CsI

Potts A.W., et al

1974

geomorph.
enexp.

Vacuum Ultraviolet
Radiat. Phys. Proc. IV
Int. Conf. Hamburg,
1974. [Oxford]-Brauns-
chweig, 1974, 162-165.

Cu NaCl ; III

1974

G J +

Cз J

Фотозлектронные спектры галог.
нидов цезия.

(J)

Тимошенко И. И., Аюков И. Е.
„Химия в совет. журнал” 1974, 8,
N 3, 211-214.



(см G F. III)

2. 1974. N 17

CsJ

* 4 - 7377

1974

(Ae; Do)

Thakur K.P.
Indian J. Chem., 1974, 12, N4,
376- 78.

(cas. LiF; III)

LiF; LiCl; LiBr; LiI; NaF; NaCl; NaBr
NaI; KF; KCl; KBr; KI; RbF; RbCl
RbBr, RbI; CsF; CsCl; CsBr; CsI 1979
(Do, Aē) X 8540

Thakur K. P., Pandey J. D.
J. Chim. phys. et. phys.-chim.
biol., 1974, 71, N6, 850-53

eeib CPK.
10

CSJ

1975

Agrawal, Bishan S.,
From, Diss. Abstr. Int.
1975. 36(2) 794-5

Passau onepip.

• (cert Cl ; III)

СЗСЛ, СЗТ (До). 19192 1975

Бронисе А.А., Торохов А.Н.,

Ис. приг. химии, 1975, 49 (3),
798.

Вискозаметрическая попереч-
ная 2^я атомная масса
при высоких температурах.

С.А. 1975, 83 и 14. 1210022. | 10 (Ф)₅

Cs I

number 3156

1975

Finn Edward J.

paper
M.R.

J. Chem Phys 1975, 62
N5, 1842-1846 (anon)

(see Lill; III)

J-C

OST. 4824

1975

(Ho)

Kerr J. A., et al.

Handbook Chem. Phys.,
55th Ed., 1974-75

LiCl, LiBr, LiF, LiI, KF, ¹⁹⁷⁵
X-9458
KCl, KBr, KI, NaF, NaCl, NaBr, NaI,
RbF, RbCl, RbBr, RbI, CsF, CsCl,
CsI, CsBr, (Do)

Dandey J, D, Thakur K. P
Z, Phys, Chem, 1975, 256(2)
269-72



HO.

СЗТ

оммуер А. 2948 1975

Радисур А. А.

(м. н, до,
Т, сив. ност)

Всб. "Димми нвазели"
1975" том 2, 3-61
М, "Атомиздат".

Q34 Cs 7

1975

Memoranda
mss

Rareff E.
Astron. and Astrophys.
1975, 38, N1, 41-44 (ann.).

(ann. Na 7). 111

60324.9453

TC, Ph, Ch

34469

C₃T (Di)

1975

4210

Surana S.S.L. Fundamental vibrational energies in halide molecules.
"Indian J. Pure and Appl. Phys.", 1975,
13, N 7, 480-482 (англ.)

0585 жжж .

565 565 577

ВИНИТИ

CsJ Thakur K. P., 1975

Chem. Sci., 1975,
44, (2), 45-46.

Dissociation. energy. . . .

● (see Hill iii)

om. 3165 X 9085 1975
CO, HF, LiCl, LiF, LiBr, LiI, KF,
KCl, KBr, KI, NaF, NaCl, NaBr, NaI,
RbF, RbCl, RbBr, RbI, CsF, CsCl, CsBr, CsI.
(Do, go - yes not very. zapruu)

Thank you A. J.

J. Chem. Phys., 1975, 62 (5), 1693-1701

()

to ()

70204.7385
Ch, TC

C₂I 29854
(Y)

1976
9-16561

Potts Anthony W., Williams Terence A.

He II photoelectron spectra of
diatomic alkali halides.

"J. Chem. Soc. Faraday Trans." 1976, Part 2,
72, N 10, 1892-1900 (англ.).

0805 пик

753 757 7.37

ВИНИТИ

BX-664

1976

Li I, K I, Cs I (природная смесь)

Shamai S., Pasternak M., Sonniot T,
J. Phys. (Paris), Colloq. 1976, (6),
525-8.

Studies of rare
alkali iodide

gas matrix isolated
molecules.

J. A. 1977, 86, 1122, 1532, 26t.

10, M (Φ)

7

60219.3720

Ch, Ph, TC

40892

C₃T

1976

* 45-11492

Story T.L., Jr., Hebert A.J. Dipole
moments of KI, RbBr, RbI, CsBr, and
CsI by the electric deflection method.
"J. Chem. Phys.", 1976, 64, N 2,
855-858 (англ.)

0554 пик

(all KJ, IV)

541 541

5.41

ВИНИТИ

$\bar{J}$ (CsF, CsCl, CsI, CsBr) 1972
Adachi H., Rosen A., Ellis D. E.,
Mol. Phys., 1974, 33, 11; 199-205 (acc)
BX-562
Dirac-Slater model calculations
of ionization energies for cesium
halide molecules.

Refus, 1974, PD 157

10 (9) 6

CsJ

оптисек 5520

1974

3 Б1202. Насыщение фотодиссоциации. CsJ. Gröss-
man L. W., Hurst G. S., Payne M. G., All-
man S. L. Saturated photodissociation of CsJ. «Chem.
Phys. Lett.», 1977, 50, № 1, 70—73 (англ.)

Пары CsJ в присутствии Ar при давл. 25—100 мм и
т-ре 300°K в ионизац. камере с плоскопараллельными
электродами подвергали действию импульсов сфокуси-
рованного света 3175 Å лазера на красителе, вызываю-
щего фотодиссоциацию (ФД) CsJ (длительность им-
пульса 1,5 мксек, число фотонов в импульсе $(0,1—3,0) \cdot 10^{14}$). Возникающие атомы Cs обнаруживали путем их
двухфотонной ионизации импульсами света 4593 Å др.
лазера на красителе, коаксиального с лазером, вызы-
вающим диссоциацию CsJ (длительность импульсов
0,5 мксек, плотность энергии до 10 Дж/см²). Второй
лазер включали спустя нек-рое время задержки после
первого лазера, причем с ростом этого времени доля
обнаруживаемых атомов Cs уменьшалась вследствие их
диффузии из облучаемой зоны. Показано, что с ростом
числа фотонов в фотолизующем импульсе степень ФД

фото-
диссоц.

X, 1978, №3

CsJ достигает постоянного значения, что указывает на 100%-ную ФД CsJ при потоках фотонов выше $3 \cdot 10^{17} \text{ см}^{-2}$ в одиночных лазерных импульсах длительностью ~ 1 мксек. Выход ионизации с ростом плотности энергии в импульсах 2-го лазера также стремится к постоянному значению, соотв-щему 100%-ной ионизации атомов Cs. Таким образом, в условиях экспериментов возможно обнаружение одной молекулы CsJ в облучаемом объеме. В отсутствие 2-го лазерного импульса ионизация не наблюдается, т. е. лазерная ФД CsJ происходит только на нейтр. атомы Cs и J. Сечение образования атомов Cs при ФД CsJ светом 3175 Å найдено равным $2,9 \cdot 10^{-17} \text{ см}^2$. Путем перестройки фотолнзующего лазера по частоте найдена зависимость сечения ФД от λ в области 3000—3400 Å, согласующаяся с лит. данными. Процесс ФД CsJ является простым процессом, при к-ром поглощение света сопровождается переходом из ионного основного состояния в неионное преддиссоциативное состояние, к-рое диссоциирует в состоянии нейтр. континуума за время $\ll 0,5$ мксек. Поскольку преддиссоциативное состояние меняется от неионного к ионному при довольно большом межъядерном расстоянии (~ 20 Å), движение ядер не может рассматриваться как адиабатическое по отношению к электронному движению. Это приводит к нарушению правила непересечения потенциальных кривых. Такая картина ФД CsJ согласуется с моделью Берри (Berry R. S. «J. Chem. Phys.», 1957, № 27, 1288).

В. Е. Скурат

1977

NaCl, KCl, RbCl, CsCl, TlCl, InCl,
 PbCl₂, SnCl₂, NaBr, KBr, RbBr, CsBr,
 TlBr, InBr, PbBr₂, SnBr₂, NaI, KI,
 RbI, CsI, TlI, InI, RbI₂, SnI₂

(Y)

BX-1402

Potts A.W., Price W.C.

Phys. Ser., 1977, 16, n5-6, 191-196 (arxiv.)

Photoelectron studies of ionic ma-
 terials using molecular beam techni-
 ques.

PNC Pub., 1978, 10 A 323

10, M

(CP)

IX-5640

1977

(7c) { $\begin{array}{ll} \text{MX} & \text{M} = \text{Li, Na, K, Pb, Cs, X} = \text{F, Cl, Br, Y} \\ \text{MO} & \text{M} = \text{Be, Mg, Ca, Sr, Ba} \\ \text{AX} & \text{A} = \text{H, Cl; X} = \text{F, Cl, Br, Y} \\ \text{MY} & \text{M} = \text{Cu, Ag, Au} \end{array}$

F_2X $\text{X} = \text{F, Cl, Br, Y;}$ RAD (7c)

Peixoto E. M. A.,
 Cienc. Cult. (Sao Paulo) 1977, 20(5),
 593-5

G-У

1974

СОЛОМОННИК В.Г.

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

(ЧЕ)

с.м. Гид-Сд - II

Cs Y

* 2 - 18863

1977

Damian
Ae

Thakur R. P., et al.
Z. phys. Chem. (Leipzig)
1977, 258, 397-400

● (cur. LiFi^{III})

BX-537

1974

LiF, LiCl, LiBr, NaF, ... CsBr, CsI (kp)
(see note, UK check mp)

Thakur K.P., Jha S.N.; Jha D.,

Acustica 1977, 37(2), 118-22.

Compressibility, force constant and
infra-red absorption frequency...

C.A. 1977, 26, N26, 197140K

10

Ⓟ

9

CsF^+ , CsCe^+ , CsBr^+ , CsI^+ (D) 1977
 CsF , CsCe , CsBr , CsI (J)
Мисловсько М. М., Аромате Н. Б.

Звіт про фотоспектр. спекро-
скоп., Київ, 1977, 117-122.

Фотоспектральні спектри
галогенідів цезію.

BX-1592

РМЧУ, 1978, 8.9 384 10 (P)

$\text{NaF}, \text{NaCl}, \text{NaBr}, \text{NaI}$ (2) ~~BAX~~ 1978
 $\text{CsF}, \text{CsCl}, \text{CsBr}, \text{CsI}$ $\text{B}\bar{\text{X}} - 1366$
 Martin T.P., Schaber H. OM. 6440
 J. Chem. Phys., 1978, 68, 29, 4299-4303 (anion)

matrix isolated alkali halide monomers and clusters.

PNCL, 1978, 235 214

E.C. D. H.
 No. (P)

CS

ommuck 7322

1978

Noor Mohammad

Indian J. Pure Appl. Phys.,
Vol. 16, 1978, 646-651

romens.
Gammog.
u.n.

(em. LIF; III)

CsY

1978

Thakur K. P.
et al.

(Do)

Nat. Acad. Sci. Lett
1978, 1 (12), 450-52



(see LiF; 10)

CsI

1979

Shanker Tai, et al

Indian J. Phys., [Part]
A 1948, 53A(5), 554-554.

коррелиру-
емость γ_i ,
запрещен-
ная, γ



see NaF; III

CSJ

1979

Su Tzu Min R; et al.

(20; u.n.)

J. Chem. Phys., 1979
71 (8), 3194-202

•
(see. LiJ; iii)

CST

Common 10191

1980

Pandey J.D.; et al

Do, A⁻
M. clay

J. Indian. Chem. Soc.,
1980, 57, 722-23.

CsY. Commen 9975 1980

Shankley; et al.

и.и. Can. J. Phys., 1980, 58,
номер 950-956.
нафам.
и.и. разн.

CsJ

1981

Anderson W. R., et al.

J. Chem. Phys., 1981,
74, N 6, 3295-3306

протоггер-
социализм

●
(сер. NaJ; III)

CsY

1981

Hasan M.M., et al.

Do, WeXe,
Be;
porew.

Indian J. Phys., [Part]
B 1981, 55B.(3), 184-194.

●
(cur. LiF; III)

Cs Y

[Ommuck 12920]

1981

repud
chepu,
Y, cun. noct.

Puri U.,

Proc. Indian Natl. Sci.
Acad., 1981, A47 (2),
248-252 ●

GG

Ottumuck 13997

1982

Gowda B.T., Benson
S.W.,

Электрич.

потенциалы.
параметры.

J. Phys. Chem.,
1982, 86, 847-857.

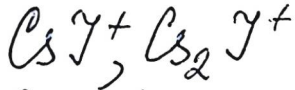
GG

[Om. 17001]

1982

Gupta R.K., Kaur A.J.,
et al.,

Indian J. Phys., 1982,
n.n.
B56, N6, 344-352.



1982

$\text{Cs}_3\text{I}_2^+, \text{Cs}_4\text{I}_3^+$ Yelik L., Balthazar
Vass, et al.

A.P., $\Delta S H$, Nagy Kern. Foly. 1982,
 $\Delta f H$, Do. 88 (11), 513-519.

(ver. $\text{NaI}^+, \text{Na}_2\text{I}^+; \underline{I}$)

Li I(2)

Ommuck 14012

1982

Mathews R. D., Slaughter

A. R., Key R. J., et al.

спектр,

мерный

св. 834

J. Electron. Spectrosc.

and Relat Phenom.,

1982, ● 26, N3, 271-274.

Gg

Unmuck 14659

1982

Shanker Y., Agrawal
H.B.

Pacrein
sr.12.

Can. J. Phys. 1982, 60,
1187 - 1192.



Gy

1983

6 Л330. Магнитный круговой дихроизм мультиплетных экситонных полос в CsJ и CsBr. Magnetic circular dichroism of the exciton multiplet bands in CsI and CsBr. Iwamoto Hiromi, Onaka Ryumyo. «J. Phys. Soc. Jap.», 1983, 52, № 11, 3992—4000 (англ.)

Измерены спектры магнитного кругового дихроизма и оптического поглощения CsJ и CsBr в области 5,5—8,0 эВ при 77 К. Обнаружены полосы при 5,78 (A), 5,93 (B_1), 5,99 (B_2), 6,84 (A') и 7,05 (B') эВ в спектрах CsJ и 6,83 (A), 7,13 (B_1), 7,20 (B_2), 7,40 (A') и 7,72 (B') эВ в спектрах CsBr, причем для полос A, B_1 и A' g-фактор имеет положительные, а для полос B_2 и B' — отрицат. значения. Предполагается, что полосам A и A' соответствует спин-орбитально расщепленная электронная конфигурация $(t_{1u})^5a_{1g}$, а полосам типа B — конфигурация $(t_{1u})^5e_g$. Приведен расчет электронных состояний экситона на основе модели переноса заряда, подтверждающий и детализирующий эти выводы. М. Э.

спектр

(41) XI

ср. 1984, 18, N 6

СВУ

1983

Kacer A. J., Gupta Raj K.,
et al.

потенц.
кривые,
поиск
м.п.,
ссыл.потм.

Indian J. Chem., 1983,
A22, 11, 969-971.

● (car. LiF; III)

CT

1983

King G.W., Littlewood N.T.,
et al.

оценко Chem. Phys., 1983,
Do; 81, 1-2, 13-19.

● (Cea. LiX; III)

С.С.

[acc. 2/186]

1984

Arteca G. A., Fernan-
dez F. M., et al.

красное

новое.

гипермер,

раствор

J. Chem. Phys., 1984,

81, N 10, 4540-4545.



G 9

1984

7Л93. Точные квантовые дефекты nS , nP - и nD -уровней в CsI. Precise quantum defects of nS , nP and nD levels in CsI. Lorenzen C.-J., Niemax K. «Z. Phys.», 1984, A315, № 2, 127—133 (англ.)

Выполнены очень точные измерения энергии $n^2S_{1/2}$ ($n=9-30$), $n^2P_{1/2, 3/2}$ ($n=9-50$) и $n^2D_{3/2, 5/2}$ ($n=5, 8-32$) уровней атома цезия с использованием в области $6379 \text{ \AA} < \lambda < 7432 \text{ \AA}$ высокоточного вакуумного λ -метра и метода двухфотонной спектроскопии без доплеровского уширения или доплеровски-ограниченной однофотонной спектроскопии с удвоением частоты. Возбуждение CsI осуществлялось в термоионном детекторе. С помощью расширенных ф-л Ридберга-Ритца по эксперим. значениям энергии уровней получены точные значения квантовых дефектов исследованных состояний и пределы серий. Найденное значение энергии ионизации $E_i = 31406,4710(7) \text{ см}^{-1}$ существенно отличается от последних оценок других авторов, но хорошо согласуется с первыми измерениями, выполненными в этой лаборатории. Библ. 28.

Г. И. Беков

 E_i

сб. 1984, 18, № 7

CG

[Om. 19011]

1984

Martin T. P.

Ber. Bunsenges. Phys.

масс-
спектр

Chem., 1984, 88, N 3,

300-302.

CsJ

1984

Milstein Richard, Berry
R. Stephen.

J. Chem. Phys., 1984, 80,
N12, 6025-6037.

( cu. NaCl; III)

Gy

[M. 21099]

1984

Parks E.K., Wexler S.,

No. J. Phys. Chem., 1984,
88, n 20, 4492-4494.

CsY

1984

Potts Anthony W.,
Novak Igor.

enermp J. Phys. B: Atom. and
Mol. Phys., 1984, 17, N14,
L 481-L 484.

(en. LiY; III)

GG(21)

[Om. 21310]

1985

Ross M., Rogers F.F.,

англ. язык

Phys. Rev. B: Condens.
Matter, 1985, 31, N3,
1463 - 1468.



CSJ

1984

Szymanski J. E.,
Matthew J. A. D.

радиус
и. н.,
Do;

Can. J. Phys., 1984,
62, N 6, 583-589.

• (cer. LiF; III)

CSY(K)

1985

Boebel G., Cortona P.,
et al.

Acta Crystallogr., Sect.
A: Found. Crystallogr.
1985, A41 (6), 618-19.

meop.
pacrim,

$\Delta f M$;

(cu. RBBZ(K); III)

СЗ

(оп. 22494)

1985

Торков И.С., Беляев В.М.
Валовков И.Г. и др.

(З)

Ж. Структур. химии,
1985, 26, NS, 27-34.

CSJ

1986

Shanker J., Kumar M.,
Rao A. J.

De, Re, We,
meop.
pacerim

Indian J. Phys.,
B 1986, 60B (2),
171-82.

(Cur. LiF; III)

GG

[OM 31915]

1988

Martley J. G., Fink M.,

J. Chem. Phys., 1988, 89,
N10, 6055-6057.

криктура
(электро-
Норарр.)

An electron diffraction
study of al ● kali iodide
vapors.

69 Martley J. G., Fink M., 1988

J. Chem. Phys. 1988, 89 (10),
6053-7.

электрон

дифракц.

иссл. структ.

An electron diffraction
study of alkali iodide
vapor vs.

C.A. 1989, 110, N 45333g

69

1988

24 Б1136. Проявление колебательно-вращательного взаимодействия в интенсивности и структурных параметрах двухатомных молекул, измеряемых методом газовой электронографии. Vibration-rotation interaction in intensity and structural parameters of gas electron diffraction for diatomic molecules. Miki H., Kodera S., Ino T. «J. Mol. Struct.», 1988, 176, 1—31 (англ.)

М.П.

По методу возмущений 2-го порядка на основе ангармонич. Пт с кубич. и квартичным членами рассмотрено влияние колебаний и колебательно-вращат. взаимодействия на интенсивность рассеяния электронов двухатомными молекулами. С помощью полученных ф-л по значениям спектроскопич. констант для молекулы CsJ в различных приближениях рассчитана т-рная зависимость центробежного растяжения межъядерного расстояния, кривой интенсивности молек. рассеяния и ее фазового параметра, а также эффективной амплитуды колебаний. Т-рная зависимость центробежного растяжения вычислена также для молекулы I₂.

В. Спиридонов

X. 1988, N 24

QJ 33984, (on 32886) 1989

Sanagachin A. A. S.,
Shanker J.,

et al. Can. J. Phys. 1989, 67, N10,
974-976.

Spectroscopic constants and
potential- ● energy deriva-

tives for diatomic molecules
of alkali halides.



1

69

GG

Om. 34098

1990

21 Б1179. Исследование методом газовой электронографии структуры иодида цезия при высокой температуре с использованием уточненной формулы для интенсивности рассеяния. Gas electron diffraction study on the molecular structure of cesium iodide at a high temperature using a refined intensity formula / Miki H., Koderu S., Ino T. // J. Mol. Struct.— 1990.— 220,— С. 79—93.— Англ.

С использованием фотопластинок, покрытых алюминиевой фольгой, измерена интенсивность рассеяния электронов молекулой CsI в газ. фазе при $t = 1000$ К. При сопоставлении теор. значений интенсивностей рассеяния, рассчитанных с использованием спектроскопич. данных, с эксперим. установлено, что использование в структурном анализе не атомных, а ионных факторов рассеяния улучшает согласование. С применением уточненной ф-лы для теор. интенсивностей найдено $r_g = 3,383 \pm 0,019$ А и $lg = 0,180 \pm 0,025$ А. В. Спиридонов

M.H.

X. 1990, N 21

69

от 34098

1990

1 2 Д79. Исследование молекулярной структуры иодида цезия при высоких температурах методом газофазовой электронографии с использованием улучшенного выражения для интенсивностей. Gas electron diffraction study on the molecular structure of cesium iodide at a high temperature using a refined intensity formula / Miki H., Koderu S., Ino T. // J. Mol. Struct.— 1990.— 220.— С. 73—93.— Англ.

Методом газофазовой электронографии с использованием фотографич. пластин, покрытых Al-фольгой, получен спектр йодида цезия при t -рах около 1000 К. Проведен анализ интенсивностей полос спектра по предложенным ранее ф-лам. Сравнение эксперим. значений интенсивностей с рассчитанными показало, что эксперим. величины лучше воспроизводятся при использовании масштабирующего множителя ионного типа, чем нейтрального. Расчет проводился с помощью улучшенного выражения для интенсивностей, в котором структурные параметры зависят от s . Получены следующие результаты: $r_g = 3,383 + 0,019$ Å, $l_g = 0,180 + 0,025$ Å. Библи. 30. С. А. Богданова

МЛ.

ср. 1991, № 2

GG

[cm. 35752]

1990

Pra-deep T.,
Indian J. Chem. A. 1990, 29,
N12, 1149-1152.

Electron energy loss spectra of
alkali metal halides in the
vapour phase. ●

GG (2) Dammuck N 9 1991

AK 2000, Koning R.F.M., Booy A.S.,
Koning R.F.M., Cordtunke E.H.P.,
Cordtunke E.H.P.

ECN, 1991, p 11.

A High Temperature IR study
of the Vapo  nization

Gy, Cd Ga and Ba Cd Gy.

(ill. kopirky omnicko
Lodfunke E.H.P.)

CsY

Konings R. J. M.,
Booij A. S. et al.

1991

Virb. Spectrosc. 1991. 2,
M. n. N Y. C. 251-255.

(cell. ● Cs₂CdY₄; III)

1992
Cst. Liu Huien, Jia Zhaoping
et al.

Hunan shifan daxue

q. n. Ziran kexue xuebao =

Acta sci. natur. Univ.

norm. hunanensis. 1992.

15, N 4. C. 326-330.

(all KY ; III)



69

1994

121: 288760k Infrared emission spectroscopy at 100 μm . Vibration-rotation spectrum of CsI. Braun, V.; Guo, B.; Zhang, K.-Q.; Dulick, M.; Bernath, P. F.; McRae, G. A. (Centre for Molecular Beams and Laser Chemistry, Department of Chemistry, University of Waterloo, Waterloo, Ontario, Can.). *Chem. Phys. Lett.* 1994, 228(6), 633-40 (Eng). The vibration-rotation emission spectrum of CsI was recorded in the 110-130 cm^{-1} region of the spectrum. Although individual rotational lines were not resolved, we measured the positions of 29 band heads involving the vibrational bands from 1-0 to 30-29. These vibrational data when combined with previously measured microwave and millimeter-wave pure rotational transitions yielded improved Dunham consts. In addn., an exptl. derived Born-Oppenheimer potential is also reported and compared with the purely ionic internuclear potential of the Rittner model. The results reported here demonstrate that far-IR emission spectroscopy is a very sensitive technique for detecting high-temp. mols., even at wavelengths around 100 μm .

UK KCHYCKA-
HLL, M.A.

C.A. 1994, 121, N24

C3J

[Om. 38835]

1997

красненьк
C14 Jn
(n=1-13)

Frank S., Malinowski N.,
et al.,

J. Chem. Phys., 1997, 106 (15),
6217...