

Ba F

IX - 1036

1931

Изменения окислительно-восстановительных потенциалов
(ΔH_f , S)

Devoto G., Zeny G.,

Gazz. chim. ital., 1931, 61, 305-311

М. Б

Сб., 1931, 4768

IX-3201
BAF⁺ (p-p, NaClO₄) (Kp), 1954

Connick R.E., Tsao M.S.,
J. Amer. Chem. Soc.,
1954, 76, 5311

B

IX - 1041

1961

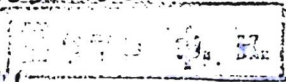
CaCl_2 , SrCl_2 , BaCl_2 ($\Delta \text{H}_{\text{aq}}$)

Галогениды щелочных и щелочно-
земельных металлов. (ΔH_f в р-ре CH_3OH)

Żakuszczyński B., Taniowska-Osińska S.,
Bull. Acad. polon. sci. Sér. sci. chim.,

1961, 9, № 3, 133-136

В, 9с



Рпех, 1962, 135344

1963

BaF

Blue G.D. 4gr

M.-C.,
T.G. Grey 10p.

Contract AT-11-1-GEN-7,

11th Annual Conference
on Mass - Spectrometry
and Allied Topics, San
Francisco, May, 1963

(Cm logF) I

BaF

C. D. Blue, J. W. Green, 1963
Th. P. Ehler, J. L. Maygrave

Do

Nature 199 (4895) 804-5, 1965

Зверини

гиссацин

некоторых

целочислен.

меморандумов

IX - ~~1031~~ 2077

1963

MgCl, MgF, MgBr, MgI, CaCl, CaF, CaBr,
CaI, SrF, SrCl, SrBr, SrI, BaF, BaCl,
BaBr, BaI (ΔH_f)

Emons H.H., Roewer G.,

Z. phys. Chem. (Leipzig), 1963, 222, 65-77

M

CA, 1963, 58, 111, 10795c

E. C. O. P. K.

BaF

BP-2066-1X

1964

SrF

Ehlert T.C., Blue G.D.

MgF

Green J.W., Margrave J.L.

"J. Chem. Phys.", 1964, 41, p.2250

Исследования систем
 $MF_2 + Al$ ($M = Mg, Sr, Ba$). Вяз. иотенч
конусации, и Вязрива гисау. Мокену.
 MF с прив. еривеи Тересовки. Велли

св. MgF

Ват

Гурвич Л.В., Ребова В.Т. 1964

мелковод. высоких ш-р.

До

1964, 2 № 3, 401-405

Интерм. Очеркуны
Ват

M 1063

1968

MgF_2 , SrF_2 , BaF_2 (ΔH_s)

MgF , SrF , BaF , SiF , GeF , SiF_2 , GeF_2 (Do)

AlF_2 (ΔH *аннонсаурун*)

Margrave J.L.

NASA Accession N 65-14640 , Rept.No
AD451711, Avail. CFSTJ, 1964, 8pp.

Recent progress in fluorine chemistry

Be, M, J

CA., 1965, 63, N11, 14342d

Heu 6 5-ve

F

1965

Гурвич Л. В.,

Теоретические и экспери-
мент. исследов. термодинам.
свойств и гидрогазовых
взаимоств.

BaF
 BaF_2
(газ)

$\Delta H^\circ; K_p,$

До

Доклад, обобщающий
наиболее работы, пред-
ставлен на сессии
Ученой степени Г. Х. М.
Москва, 1965.

Ва F

Краснов К.С., Карасева Н.В. 1968

Д.6

Интимная и сексуальность
в псих., 1965, 19, 11; 30-34.
Опероскопизме спектров
копических энергий
диссоциации субстанции
илов зрительной ITa.

(см. М. F) III

BaF

K.S. Krasnov

1965

(7) - Teplofiz. Vysokikh

Temperatur. Akad. 3(6), 927-8

Потенциалы ионизации,
связанные с молекулами
металлов в узлах ИА

Bar. J.W. Hastie, Margrave 1967-8
7.4.

est. 1601

монументальный монумент-
унал и мерный диссо-
люция мексиканская
для гвудат. танцев

ссть отиск

сн LiF, III

OMM, 486

9 IX 128

1968

AM₂98, D₂ (MgF, SrF, BaF)

AM (Mg, MgF₂, MgF), AM (Sr, SrF₂, SrF).

AM (Ba, BaF₂, BaF).

Hildenbrand D.L.

J. Chem. Phys., 1968, 48, 48, 3657-3665
(com).

Mass-spectrometric studies of bonding in the Group II A fluorides.

Rubens, 1969, 9524

10, M

(P)

16

1968

Bep IX - 260

BaF⁺
(Kp, ΔH, ΔS)

Tanner S.P., Walker J.B.
Choppin G.R.,

J. Inorg. and Nucl. Chem.
1968, 30, N 8, 2067-70.

BaF⁺

Bond S.M.

1971

Heftor Y.

Ke

" J. Inorg. and Nucl. Chem.,

1971, 33, no, 429-434

(Cu. MgF⁺)I

MgF^+ , CaF^+ , SrF^+ , BaF^+ ⁹ 1971
IX 3542
(Kp, ΔH, ΔS)

Cadek J., Vezelý J., Sulcek Z.,
Collect. Czech. Chem. Commun., 1971, 36,
№ 3, 3377-3381 (рус.).

Образование фторидных комплексов с щелочными
земельными металлами

РЖ. Хим., 1972

6350

10 В 9

BaF

1976

онрен УИЗТАМ

онг N B, 1976?

онб. иел. Берман Г.А.,

Енов 10. с

(до
4Hf)

Bat⁺

1978

Bixler J. W., Bond A. M.

Kyest.
curesey.

Inorg. Chem., 1978, 17, 212,
3684-3689.

● (see, Sugr⁺; I)

ВаФ^Т 10т. 17068 1983

Кудим Л. С., Богородский А. М.,
и др.

Кр. I;

Изв. вузов. Явления в
жизн. технол., 1983, 26,
№ 6, 685-688.

BaF

1984

УЗ Б3079. Ионно-молекулярные равновесия в парах над галогенидами щелочно-земельных металлов. По-

гребной А. М., Кудин Л. С., Краснов К. С. «Ж. физ. химии», 1984, 58, № 9, 2129—2143

Эффузионным методом Кнудсена в сочетании с масс-спектрометрич. регистрацией изучены положит. ионы в парах над галогенидами щел.-зем. металлов CaCl_2 , SrCl_2 , SrJ_2 , BaF_2 , BaCl_2 , BaBr_2 , BaJ_2 . Зарегистрированы ионы вида $\text{MX}(\text{MX}_2)_n^+$, $n=0-3$. (М — атом щел.-зем. металла, X — атом галогена), а при исследовании смесей солей обнаружены также разнообразные смешанные ионы. Оценены равновесные парц. давл. ионов. Изучены ион-молек. р-ции с участием зарегистрированных ионов и с использованием II и III законов термодинамики рассчитаны энтальпии и энтропии

Kr, Rn, Hf,

(113) ~~113~~

X. 1985, 19, N3.

р-ций. Определены разности IP ионизации $IP(BaX) - IP(BaCl)$ и $IP(MCl) - IP(BaCl)$ и на их основе рассчитаны IP ионизации молекул BaF , $BaBr$, BaJ , $SrCl$, $CaCl$; уточнены IP ионизации SrF , CaJ . Определены энтальпии образования ионов BaX^+ , $Ba_2X_2^+$, $Ba_3X_5^+$, MCl^+ , $M_2Cl_3^+$, MCl_5^+ , SrJ^+ , $Sr_2J_3^+$, $Sr_3J_5^+$, $Ba_2Cl_2X^+$, $Ba_2ClX_2^+$, $MBaCl_3$ ($X=F, Cl, Br, J$; $M=Ca, Sr$). Сравнительным методом оценены энтальпии образования неисследованных ионов. Вычислены энергии диссоциации ионов.

Автореферат

- 1) $Ba_2Cl_2X^+$, $Ba_2ClX_2^+$ ($X=F, Cl, Br, J$)
 12) $CaBaCl_3$, 13) $SrBaCl_3$

- 1) $BaBr$, 2) BaJ , 3) $BrCl$, 4) $CaCl$, 5) SrF , 6) CaJ ,
 7) BaX^+ ($X=F, Cl, Br, J$)
 ($Ba_2X_2^+$, $Ba_2X_5^+$)
 8) $CaCl^+$, $Ca_2Cl_3^+$, $CaCl_5^+$
 9) $SrCl^+$, $Sr_2Cl_3^+$, $SrCl_5^+$
 10) Sr_2J^+ , $Sr_2J_3^+$, $Sr_3J_5^+$

BaF

1989

Lau K.H., Brittain R.D.
et al.,

K_p , ΔH ,
 ΔH_f , J ;

J. Chem. Phys. 1989. 90,
N2. C. 1158-1164.

($\bullet$ cur. ThF; I)

BaF

1990

113: 180636v Studies of the electronic states of the barium fluoride (BaF) molecule. Part II. The $5d(v = 0, 1, 2)$ states. Bernard, A.; Effantin, C.; D'Incan, J.; Verges, J.; Barrow, R. F. (Obs. Lyon, 69230 Saint-Genis Laval, Fr.). *Mol. Phys.* 1990, 79(5), 747-55 (Eng). A study was made of the $5d$ states, $A^2\Delta$, $A^2\Pi$ and $B^2\Sigma^+$, ($v = 0, 1, 2$). A complete interpretation of the spectra involving the $5d$ ($v = 0, 1$ and 2) states requires a 15×15 representation to take account of the spin-uncoupling interaction between $A^2\Delta_{5/2}(v)$ and $A^2\Delta_{3/2}(v+1)$. In the final anal., the wave nos. of the 4417 obsd. lines are fitted simultaneously and reproduced to within a std. deviation of 0.004 cm^{-1} . Deperturbed energies and rotational consts. for the $v = 0, 1$ and 2 levels of the $5d$ states are obtained. Values of the spin-orbit and rotational interaction consts. within this group of $5d$ levels and of the spin-uncoupling consts. B_{so}^A and B_{so}^B are detd. The implications of the results for the nature of the binding in the $5d$ states are briefly discussed.

$A^2\Delta$, $A^2\Pi$,
 $B^2\Sigma(v=0,1,2)$

M.A.

C.A. 1990, 113, N 20

Ba²⁺

[Om. 38380]

1996

Falcinelli S., Fernández - Alon.
30 F., et al.,

Mod. Phys., 1996, 88, N3,
663-72.

Mass spectrometric detection of
alkaline earth monohalide.