

Su F

SrF

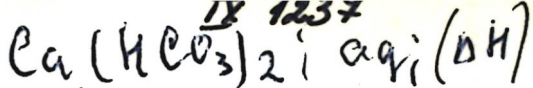
Bop-5415-III

1884

Guntz M.

"Ann. Chim. Phys. :

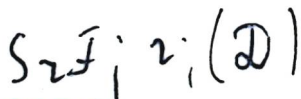
1884, 3, 5-66



1915

Johnston J.

R. J. Am. Chem. Soc., 37, 2001 (1915)



Circ. 500.

B, 10

5

IX - 1036

1931

Галогениды многоатомных металлов
(OH, S)

Devoto G., Jerry G.,

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

и, б

CA, 1931, 4768

IX - 1041

1961

CaCl_2 , SrCl_2 , BaCl_2 (Δ Hg)

галоидиды щелочных и щелочно-зем.
металлов в р-ре в CH_3OH (Δ Hf)

Żakuszcwski B., Taniewska-Osińska S.

Bull. Acad. polon. sci. Sér. sci. chim,
1961, 9, № 3, 133-136

BE Gy

Рзех, 1962, 135344

SrF, SrF₂ Blue G.D. u gp.

1963

Contract AT-11-1-GEN-7,
10p.

u.-c.
m.-g. cb-ba 11th Annual Conference on
Mass-Spectrometry and
Allied Topics, San Francisco,
May, 1963

● (Cell. MgF, MgF₂) I

82F

Bqo-1871-IX

1963

Do

Dissociation energies of the alkaline earth monofluorides. Gary D. Blue, John W. Green, Thomas C. Ehlert, and John L. Margrave (Univ. of Wisconsin, Madison). *Nature* 199(4895), 804-5(1963). The results obtained with a mass spectrometer and theoretical calcs. of the dissocn. energies (D) for all the alk. earth monofluorides are presented. The 3rd-law values of the heats of reaction at 298°K., which are considered to be the more reliable, were calcd. from the values of the equil. consts. at different temps. together with the free-energy functions. The calcd. values of the dissocn. energies of MF mols. agree well with exptl. results. The involvement of a combination of nonbonding and bonding structures is indicated by the results of the exptl. $D(MF)$ values and by the observations that $IP(MF) < IP(M)$ for $M = Ca, Ba$ and Sr , but not for $M = Mg$. I is ion current and P is pressure. A. M. Wintermyer

C. A. 1963.59.9

9342c

IX - ~~1031~~ 2077

1963

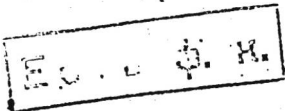
MgCl, MgF, MgBr, MgI, CaCl, CaF, CaBr,
CaI, SrF, SrCl, SrBr, SrI, BaF, BaCl,
BaBr, BaI (ΔH_f)

Emons H.H., Roewer G.,

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

CA, 1963, 58, 111, 10795c

M



SR F Ehlerst T.C., Blue G.D. 1964
Green F.W. Margrave F.L.
J. Chem. Phys. 1964, 41, N8, 2250

Первичные диссоциативные
полюториды излучательных
светов

all I, NCF.

SrF

Green J. W.

1964

ρ
 ΔH_s

J. Chem. Phys. , 41 (8), 2245.

Mass spectrometric studies at high temperatures. II. The sublimation pressures of Mg, Sr, Ba fluorides. ●

(Cu. MgF₂)₁₋₂

Sz F Рабова В.Г., Турев Л.В. 1964.

До Меморанд. весенних план-р
1964, 2 № 834

Определение термостойкости
диссертации, галоген-
дов металлов и вакуум
или не сбалансирован
веса в индустриаль
ам III, Cat.

Sr F

К.С. Креснов; Н.В. Карасёв, 1965

№

Оптика и Селектр 1965, XIX, N 30

О пересмотре спектроско-
пических величин диссо-
циации субатомных
группы II а см BeF₃ III

Sz F. K. S. Krasnov.

1965

(7) Меморандум Высших
температур АН СССР.

3 (6), 927-8.

Краткие сообщения по физике
высокотемпературных металлов
и сплавов. Вып. II. С. 111, 112.

1965

M 1063

MgF_2 , SrF_2 , BaF_2 (ΔH_s)

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

AlF_2 (ΔH anionization)

Margrave J.L.

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

Recent progress in fluorine chemistry

Be, M, J

F
CA., 1965, 63, N11, 14342d

Heu 6 5-ve

Gr F

Mildenbrand D.L.
J. Chem. Phys.,
48, N 8, 3657

1968

486

DM₂₉₈

D'298

Масс-спектрометриче-
ское исследование свле-
зования во фториде
группе II A.

(См. MgF) III, I

1968

VI 5931

Фториды Sr, Ba, Ca, Be, Li, Na, K, Cd
(Tm)

Kojima H., Whiteway S.G., Masson C.R.,
Canad. J. Chem., 1968, 46, 2968-2971

РНК, 1969, 115898

Б еегб р.к

1968

B~~9~~ $\overline{X}$ -260

SrF⁺
(Kp, SH, SS)

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

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

SuF⁺

Bond S. M.

1941

Heftor G.

Kc

"G. Inorg. and Nucl. Chem.,

1941, 33, N2, 429-434

(Cu. MgF⁺)I

MgF^+ , CaF^+ , SrF^+ , BaF^+
(Kp, ΔH , ΔS)

1971
IX 3542

Cadek J., Veselý J., Šilcer Z.,
Collect. Czech. Chem. Commun., 1971, 36,
119, 3377-3381 (нем.)

Образование фторидных комплексов с щелочными
земельными металлами.

РЖ Хим., 1972

6350

10 В (P)

CaF; CaBr; CaCl; SrF; SrCl; SrBr; (Do) 1974
BaF; BaCl; ~~BaBr~~ BaBr.

Menzinger M., 4/12

Can. J. Chem., 1974, 52, N9, 1688-1699

(and)
Electronic chemiluminescence in
 $M+X_2$ reactions; dissociation ener-
gies of the alkaline earth mono-
halides MX ($M=Ca, Sr, Ba; X=F, Cl,$
 Br).

J. Chem. Phys., 1974, 2251238 1706 (P)

SrF omuue 7425 / 1975
now

(AHf) Preuss D.R., Coley &
(Npenfurem)

Determination of Selected
State Activation Energies
and Latent Heats of Vapor-
ization and ● Sublim. from...

SzF

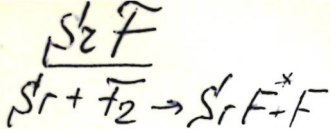
1976

онизет UBTAM

онг. № 8, 1976?

онв. иен. Берман И. А.
Енов Ю. С.

(ΔH_f)



l. nupr. 3363a | 1977

($\Delta H_{sub.}$)
Ea

Gole J. L., et al.
J. Chem. Phys. 66,
N7, 3000-11,

SnF^+

1948

Bixler J. W., Bond A. M.

Inorg. Chem., 1948, 17, ~ 12,
3684-3689.

$\Delta M, \Delta S$

• (cor. SnF^+ ; I)

SrF

Osmu 8413

1979

Engelke F

(80)

Chem. Phys., 1979, 39,
279-84



(corr. MgF; III)

$Sr_3F_5^+$

1980

Pogrebnoi A. M., et al.

Deposited Doc. 1980,

SPSTL 594 Khp-D80,

30 pp.

(cell. CaF^+ ; II)

mer. ger.
p-ger.

SrF

1984

5 БЗ040. Определение адиабатического потенциала ионизации монофторида стронция по интенсивностям спектров пламен. Беляев В. Н., Лебедева Н. Л., Краснов К. С. «7 Всес. симп. по химии неорган. фторидов, Душанбе, 9—11 окт., 1984.», М., 1984, 60

Определен адиабатич. Пт ионизации монофторида стронция $I_0(\text{SrF})$ из исследования равновесия ионо-молек. р-ции $\text{Sr}^+ + \text{HF} = \text{SrF}^+ + \text{H}$ (1) в продуктах сгорания пламен метан — воздух — кислород с небольшими добавками (0,3—0,4 мол.%) п-фтортолуола. Суть метода заключается в спектрофотометрич. измерении константы равновесия р-ции (1) $K^\circ(T)$ в ряде пламен, имеющих различные т-ры и состав продуктов сгорания. Из значений $K^\circ(T)$ по III закону термодинамики рассчитана энтальпия р-ции (1) $\Delta_r H_1^\circ(0) = -20 \pm 14$ кДж/моль, к-рая пересчитана по термохим. циклу к $I_0(\text{SrF}) = 503 \pm 15$ кДж/моль. Определена также вероятность оптич. перехода $B^2\Sigma \rightarrow X^2\Sigma A_{ki} = 5 \cdot 10^7 \text{ с}^{-1}$.

Из резюме

30;

X. 1985, 19, N5

Sz F

1984

Потребной А. М.,
Кудин А. С., Краснов К. С.

Kp, Do,
Δ Hf;

Ж. физ. химии, 1984,
58, № 9, 2129-2143.
(см. Вак; I)

Стр 12)

1985

Лебедева Н.А.,

Автореферат диссертации
на соискание
ученой степени К.Х.Н.,
Иваново, 1985.

Т.И.П.,
Кр