

Na - Hal

Вс V 2510 .

1953

AgCl, NaCl, AgBr, NaBr, AgBr, KBr, AgI, KI (Кр)

Тювмасьян И. Р., Локотило К. И.

Ж. физ. химии, 1953, 27, N 10, 1471-75

Определение констант химического
равновесия в бинарных системах

Есть ф. н.

Ag, Na//Cl, Br и Ag, K//Br, I, b

расплавах.

PJX, 1954, N 8, 23209

Ja, W.

Est. f. k.

1958

NaF, NaCl Bauer SH Diner R M.
Na⁺Y Porter R F.
LiBr LiCl Y. Chew Phys 1958, 29, 991
KCl, KBr
HcyON

1959

ВФ $\bar{X}$ -594

$NaCl$, $NaBr$, NaI (H_T-H_T, Z, S_{ay})

Александров В.В., Иванова Е.Ф.,
в сб. „Термодинамика и строение
р-ров, 1959, 118-122.

1961

Na-rano-
renuigh

Breuer L. Brackett E

Chem. Rev., 1961, 61, N4, 425

D.

Na_2Cl_2
 Na_2Br_2

термодин.
функции

1961
Datz S., Smith W.T. и др.

J. Chem. Phys., 1961, 34,
N 2, 558-564.

IX - 1041

1961

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

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

Żakuszeński B., Taniowska-Osińska S.,

Bull. Acad. polon. sci. Ser. sci. chim.,

1961, 9, № 3, 133-136

Рех, 1962, 135344

B, 94

V-5698

1962

Canovering K, Na, Ag, Te

(Tr).

Nat. Bur. Standards Techn. News

Bull., 1962, 46, n8, 112-114

Nov, 1963, 3E 927

Tomk.

ECT6 P.K.

Хлориды и фториды. (ΔH_s , T_m)
щелочных металлов T_g

A-1841

отложенный

" 1964

~~И-2530~~

Кутюлин С. А. "

Изв. Сиб. втуз. АН СССР, 1964, №3, Сер. хим. н., Вып. 1, 101-103

О линейном преобразовании некоторых физических
констант фторидов и хлоридов щелочных металлов.

РИЦ Кн. н., 1965

УД 386

Б



X-5229

1965

Laurens Li, Na, K, Rb, Cs
(S, Cp, G)

Fumi F.G., Tosi M.P.
Lattice Dyn., Proc. Intern. Conf.,
Copenhagen, 1963, Publ. 1965, 281-285

CA, 1965, 63, 29, 10711d B, II

A-430

1965

Li, Na, Mg, Ba, Co, NH₄
гидроксиды и гидроксидные соли
(Δ Саг, Δ Наг)

Лебедев В.И., Александров В.В.,
Электрохимия, 1965, 1, №11, 1355-1369

В, Лу

есть ори

NaHal
NaBr
NaCl
NaF

119074e Effect of pressure on the melting point of sodium halides. L. F. Nienart (Allied Chem. Corp., Morristown, N.J.). NASA Accession No. N66-30267, Rept. No. AD 631374. Avail. CFSTI \$3.00 cy, 31 pp.(1965)(Eng). The differential thermal analysis technique was used to obtain the fusion curves of NaBr, NaCl, and NaF to pressures of 12, 43, and 45 kilobars' resp. A piston-cylinder pressure device was used to press the Na halides contained in a Ni capsule and surrounded by a pressure transmitting medium composed of talc, Mg oxide, graphite, B nitride, and Pb. Under pressure, the salt was melted by resistance-heating a graphite tube which was elec. insulated from the metallic pressure vessel by talc and the Ni capsule by a B nitride tube. Differential and reference thermocouple junctions placed in the center of the pressure capsule produced the emf. signals which were recorded. The consts. c and A of the Simon melting equations were computed from the exptl. results. From Sci. Tech. Aerospace Rept. 4(17), 3269(1966). TCSL

1965

T_m , R

(Krupke
melting)

C.A. 1967 66-26

VIII 2717

1966

Галогениды щелочных и
редкозем. металлов (ΔH_f)

Веселов Г.Н., Ефремов И.И.,
Русинов Л.П., Старобина Т.М.,

И. физ. химии,

1966, 40, 936-938

СА, 1966, 65, №2, 1477с

И

Лаборатория физики металлов (ДСФ) 1967

Chandra S., Agrawal V. K., $\bar{X}$ -5843

J. Phys. Chem. Solids, 1967, 28 (6), 1055-9.

Entropy of vacancy pair formation
in alkali halides.

Ес . . . Ф. Н.

M

(см. оригинал)

СА, 1967, 67, 16, 26543и

X - 3976

1967

Галогениды, дигалогениды, тетрагалогениды,
целозных металлов (хим. и физ. св-ва)
обзор (Тб, Кр, Vi)

Опатовский А. Т.

Усп. химии, 1967, 36 (10), 1673 -

1700
З. Б, В, Ю

СА, 1968, 68, ч 8, 35377 j

X 3974. 1967
Газокиндзы Na, K, Rb (и Sm, Tm)

Pistorius C. W. F. T.

ж. Chem. Phys., 1967, 47 (11),
4870-4871.

Сд, 1968, 68, и 14, 62913 н. Б.

Л. Г. Ф. К.

A-946

1967

$\underline{MX}, \underline{MX}_2, \underline{MX}_4^{2-}$, где X - металлы
 где M = K, Na, Zn, Cd, Hg, Ag, Ga и др.
 (Cp)

Васильев В.П., Васильева В.Н.

Изв. высш. уч. зав. Химия и хим.
 Технологии, 1967, 10, 11, 1204-1208

B

108.

CE - 1084

1968

Laurel, nitrate, nitrate wt. wt.
(A C solution)

Johnson D. L.

J. Chem. Educ., 1968, 45(4), 236-240

CE, 1968, 62, 222, 99262a B

1968

Bsp 4491- $\bar{X}$

NaCl + NaBr;
KCl + KBr (ΔH mix)

Ostwald T.,

Acta chem. scand., 1968;
22(2), ● 435-43.

штрифы и галогениды
целочных металлов (структура) 1969

Лебедев В.И.,
И. структурн. химии, 1969,
10(2), 324-30

Сд 1969

10

99

S^o 298 (газогенный карбонат, сульфаты целочн. щел.) 10 1969

Пауков И.Е., Хрищович Л.М.,
17347

Риз. тверд. тема термодин.

Доки., Конгр., 1969 (изд. 1971),

Б(ср) 106-12 (русс.) 8

Тиниришеские правеша, две оцешки
абсолютных онйроний и их
совпадение с 95 сферическими-
ми данными (плотность и
соединением (плотность и
(см. оригинал) сд, 1972, 17, 18, 53044р

1969

Na-Hal

117076. Thermodynamic properties of mixtures of fused salts. IX. Calculation of the composition and saturated vapor pressure of systems composed of alkali metal halides. Yarym-Agaev, N. L. (Donets. Politekh. Inst., Donetsk, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1969, 43(8), 2016-20, (Russ). In the binary liq. systems composed of alkali metal halides (NaCl-NaBr, NaCl-KCl, NaCl-NaI, KCl-KI) the exptl. detd. compn. of the satd. vapor was in close agreement with that calcd. from an equation relating the component concn. in the satd. vapor phase to the component concn. in the liq. phase as a function of vapor pressure and consts. of dimerization for the vapor phase components. Neglect of dimerization in the vapor phase results in poor agreement between the calcd. and actual pressure isotherms of the satd. vapor phase. When the concns. of the liq. phase components are expressed as mole fractions and the dimerization of components in the vapor phase is taken into account, the calcd. pressure isotherms (850°) become more linear. The concept of "conditional ideality" for a binary liq. system is discussed and applied to the above systems.

P. Lebish

C.A. 1969, 71.24

+2



Галогениды щелочных металлов (1m) 1970

Казроис А.,

Ж. физ. хим., 1970, 44, № 7, 1651-6 (рус.)

Соотношение точек плавления
галогенидов щелочных металлов
с их строением и структурой.
I. Отношение точек плавления
галогенидов щелочных металлов к

51 (ав. оригинал) СД 1970, 73, № 24, 1237-92

Гамовининг исми билан (исми билан)
металлов (образователи)
Tharmalingam K., $\bar{x} 5076$ 1970

J. Phys., 1970, L3, № 9, 1856-60 (англ.)

Calculations of energy of for-
mation of vacancy pairs in
alkali halides.

50



W

(англ. оригинал) СФ, 1970, 73, № 4, 1244-09.5

Фториды, хлориды, бромиды, (Ср) 1970
иодиды Li, Na, K, Rb, Cs, Br (Ср) К 4910
(Таблицы)

Васильев В. А., Шевченко Е. Я.; 14

Изв. высш. учебн. завед., хим. хим.
технос., 1970, 13, № 6, 789-93 (русск.)

Теплоемкости систем вода-
соль, содержащих галогениды
щелочных металлов при
25°C.

В, Из

(9)

СА, 1970, 73, № 22, 1136-15e

Университетский меморандум (Дебье) 1971
Kontt A., Varshni Y. P., A-1941 Na^{108.}
Can. J. Phys., 1971, 49, №24, 3115 -
-21 (атм.)

Debye temperatures of alkali
halides.

Б



8

(см. опусы), А, 1972, 76. №4. 74422.

18 соединений включены
метанов (Т. Деба) 10 1971
А - 1713

Марко А. В., Ботани А. А.,
Изв. Всес. ун. зав. СССР,
физ., 1971, 14 (3), 89-94

Дебаевская температура
кристаллов соединений
включены метанов
5 (ср) са 1971

Тамоченгды, оксидно-
генные, целлюлоза, радио- (Тм. 1970)
генные целлюлоза. мем.

Wachalewski T., A702

Postepy Fiz., 1970, 21, №3, 403-
412

Relation between the me-
point of substance and
chemical composition or
configuration

Б 8



(see original) CA, 1971, 74, N16, 8

Лабораторные исследования (Δ Naz) 1972

Falcone J. S., Jr., 10 7862

Diss. Abstr. Int., 1972, B33, N7, 3019-
-20 (англ.)

Heats of dilution of the
alkali and tetraalkylammo-
nium halides in N-methylace-
tamide. 8 

B. (see original) CA, 1973, 78, N16, 102710j

использованы лит. из след.: - N
перхлораты, аммиакаты,
гидрокарбонаты, цианогенные (Hag) 1972
Na

Gill D.S., Singla Y.P., Paul R.C., Naru-
la S.P., A-1979

J. Chem. Soc. Dalton Trans.,
B(25) 1972/4, 522-4 (англ.)
Thermochemical studies and ion sol-
vation enthalpies in formamide,
N-methylformamide, and N,N-dimethyl-
formamide
(англ. оригинал) CA, 1972, 76, 116, 90902s

АХ, А-щелочн. мет., Х-гамоген (Кр) 1972
Ариш-Агаев Н. П., Матвиенко В. Г.,
Докл. Акад. Наук Укр. ССР, 1972,
Х-7631 ВЗЧ, №8, 741-3 (украинск.)

Диссоциативная проводимость
паров галогенидов щелочных
металлов.

10+10+8 38

М

Б

(см. оригинал) СА, 1972, 77, №22, 144493а

Na - Hal

Веродьев А. Ф.

1973.

Hal = Cl; Br; I;

Тливинова Н. М.

Костюк Б. Т.

(Δ Kpaств)

„Симпоз. по орг. хим. техн.
всес. темп. 1000-4000°K.

3-7 сент, 1973, Вена, Австрия
часть I, стр 69-76



(кр, ΔH , ΔS)

Мелориз. высокие
температуры, 1973,
11 (4), 757-61.

(см. K-Hal; I)

1973
Ярым-Ашев Н.А.
Мамвиенко В.Т.

41015.1807

TC, Ph, Ch

Na-галоиды.

1974

54997GR 02

Експ. рен; S

2582

Husain M., M., Gupta A., Misra S.N. Relation between the lattice energy, molar entropy and equilibrium interionic distance of some crystalline substances. Part 1. The solid alkali metal halides. "Z. Phys. Chem." (BRD), 1974, 91, N 1-4, 67-76

(англ.)

185 186.

0203

0211

пик

ВИНИТИ

Tashkent. yelovskiy 1975
memorandum. A-2805

Bonchert D., Tashkova Kh.,
Lyutskanova R.,

Dokl. Bolg. Akad. Nauk, 1975,
28 (2), 225-8. u (9).

Correlation between enthalpy
of formation, atomic number and
informational (content of alkali
halides. C. A. 1975. 82 N26. 1760955 20

Na - zashchugol

1976

(25) 85: 1347960 Characteristic temperatures of alkali halide crystals. Konyaeva, A. G. (Tul. Gos. Pedagog. Inst. im. Tolstogo, Tula, USSR). Zh. Fiz. Khim. - 1976, 50(7), 1691-3 (Russ). Formulas for the characteristic Debye temps. (θ) are given for the alkali metal halides. For Na, K, and Rb halides $\theta(^{\circ}\text{K}) = 5.2 \times 10^3(r_e^3\mu)^{-1/2}$ and for Li halides $\theta = 4.4 \times 10^3(r_e^3\mu)^{-1/2}$, where r_e is the interat. distance and μ is the reduced mass. Exptl. results tend to agree with the calcd. values at room temp.

(+2)

K - zashchugol.

Rb - zashchugol.

☒

C.A. 1976 85 N 18

70527 8798

Ch, Ph, TC

гидр. св-ва (суше)

31573

1977

NaX

X = F, Cl, Br, I

*

13-18401

Singh A.V., Sharma H.P., Shanker

Jal.

Transverse optic mode Gruneisen parameter
and dielectric properties of alkali
halides.

"Solid State Commun", 1977, 21, N 7.

643-646 (англ.)

900

к

0880 ппк

834 842

8711

1

ВИНИТИ

На-чалович

1977

Гришнов С. М.

Авторизация к.х.н.

м. г.
св-ва

~~RECEIVED~~

A-3462

1977

Zamor. ussori. nematob.
(Tm)

Reynolds C.H., Jr.,
Phys. Status Solidi A 1977, 42(2),
K 151-K 153.

Influence of pres. — on the melting
temperat. of alkali halides.
C.A. 1977, 87, N18, 141431Z y per 5 $\oplus$

NaX

X = F, Cl, Br, I.

(ΔH)

[* 8-18863]

1977

Thakur K.P., et al.

Z. phys. Chemie, Leipzig,
1977, 258, 2, 397-400.

~~XXXXXX~~ A-3460 1977

Заполните изв. измерен. (ΔH вакансий)

Varotzos P., Alexopoulos K.,
J. Phys. (Paris), Lett. 1977, 38(15),
329-30.

The true and  the experimental
entropy values of vacancies.

C. A. 1977, 87, v18, 142 167c

Б у пег. еств

щел. металлы фториды (ср) ВХ-1919 1978

Мингенко В.И., Смирнов М.В.,
Степанов В.П.

Тр. Ин-та электрохимии Уральск.

Науч. центр АН СССР, 1978, №27, 9-11
Синтаксис и теплосодержание расплав-
ленных фторидов щелочных металлов.

РЖ Хим., 1979

105683

Б ©

A-3670

1978

Фториды цел. металлов
(св-ва)

Морозов В.П., Щеголева Р.И., Кобн-
рева Т.А., Никитина С.Ф., Полоннико-
ва Т.В., Корович В.Н., Рыськина М.П.,
Попов Р.А.,

5^й Всес. Симпоз.
костак. фторидов,

по химии
Днепропетровск, 1978,
181. М.Ю

С.А. 1978, 89, № 24, 208-230V (см. оригинал)

A-3709

1979

Фториды щел. металлов
(alk. soln. 2af)

Germain P., Perachon G., Thoury J.,
J. Fluorine Chem. 1979, 13(2), 141-6.

Study of enthalpies of solution?
at 298 K of alkali fluorides in...

C.A. 1979, 90, N14, 110900j ^Y ¹⁹⁸⁰ M, B (P)

Na X
X = F, Cl, Br, I

1980

Nakamura T, et al.

Jap. J. Appl. Phys., 1980,
19, N4, 2221-4

(Tm)

cell. Cs X-I

NaX

Оммука 12167 | 1981.

X = F, Cl, Br, I.

Менкес Я.С.

?

($\Delta S_m / T_m$)

Ж. груз. хим., 1981,

55, 1896-97

?



Умощ. неурн.

Лаборатория На

1982

Vorob'ev A. F., Sarki-
sov Y. S., et al.

Δ Hsoln; Izv. Mosk. Khim.-Tekhnol.
Inst. im. D. I. Mendeleeva
1982, 121, 3-9.

(см. Лаборатория КиТ)

NaX
X-лучевая.

уп-ные
состояния.

1983
Shanker J., Singh K.

Phys. Status Solidi B

1983, 115 (2), 381-7.

(сер. LiX; I)

NaX

DM. 19693

1984

X = F, Cl, Br, I

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

Li, 2e)

Can. J. Phys., 1984, 62, 16,
583 - 589.

NaO₂F₂ (от. 29484) 1987

Никольский А.Б., Николаева
О.Ю. и др.,

Тм;

Вынннн Дел. N 6927-В87,
Ленинград, 1987.

NaX

1987

X-лазер

107: 106742m On the phase transition in sodium halides
Singh, R. K.; Prabhakar, N. V. K. (Sch. Phys., Bhopal Univ.
Bhopal, 462026 India). *Phys. Status Solidi B* 1987, 141(1),
K29-K33 (Eng). The phase-transition (B1-B2) pressures of Na
halides were predicted by using the 3-body interaction potential of S.
(1982). Calcd. values of cohesive energies and phase-transition
pressures are compared with exptl. data.

фазовый
переход

С.А. 1987, 107, N 12

NaX

[Om. 26372]

1987

X = F, Cl, Br, I Varshney G. B., Rana J. P. S.,

opay. nepexy. Curr. Sci. (India);
1987, 56, N3, 133-136.

Phase Transition Study
of Sodium Halide Crystals

NaF_2

[DM-36562]

1992

Guan-Zhi J., Davidson E. R.,

J. Phys. Chem. 1992, 96,

P, 3683-3688.

Alkali-Metal Dihalide Molecules.

Na^+F^-
 Na^+Cl^-
 Na^+Br^-
 Na^+I^-

1997
Mebant, Pascal; et al.,
THEOCHEM 1997, 390, 121-126

cm² mol⁻¹.

(cm. ~~list~~; Li-hal; I)

F: NaHal

P: 1

22Б312. Стандартные энтальпии растворения
галогенидов щелочных металлов в воде,
диметилформамиде и изопропанолe при 303.6 и 313.15
К / Соловьев С. Н., Лобова А. Н. // Ж. физ. химии.
- 1998. - 72, 6. - С. 1149-1151. - Рус.

На основе измеренных ранее величин энтальпий
растворения иодидов натрия, калия, цезия и бромида
калия в воде, диметилформамиде и изопропанолe при
303,6 и 313,15 К, а также термодинамических
характеристик ионной ассоциации в названных жидких
системах определены стандартные энтальпии
растворения. Вычислены и обсуждены температурные
коэффициенты энтальпий растворения.

1998