

KBr

1984

Hans-Meinze, Wolf
Gent, et al.

$\Delta H_3, -\Delta H_c$; *Thermochim. acta*,
1984, 81, 59-66.

(ca. NaCl; I)

KBr aq

[Om. 18476]

1984

Isono T.,

плотность,
вязкость,
электро-
проводн.

J. Chem. and Eng.
Data, 1984, 29, N1,
45-52.

KBz (κ, ηc)

1984

Parkratz L.B.,

m.p.
298.15
1400K

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P. 349.

КВг(к) 1984
Піторопов В.В., Мамин Н.Т.,
и др.

ДадН;
Пробл. сольватации и комплексообраз. в растворах.

Тез. докл. 3 Всес. совещ.,
Иваново, 27-29 июня, 1984г.
Т.1. Иваново, 1984, 230.

(см. NaBr(к); I)

KBr

1984

Торопов В.В., Коронев В.П.,
Крестов П.А.,

Дачи; Изв. вузов. Химия и хими-
технология, 1984, 27, вып. 9,
1111-1113.

КВз (аг) Визутинский А. А. 1984
Исакович Л. Г., и др.

Пробл. калиметрии и хим.
термодинам. Докл. На 10

Δ Мразбав. Всес. Конгр., 12-14 июня.
1984. Т. I. Ч. 2. Черноголовка,
1984, 331-333.

(см. $\text{LiF}(\text{aq}); \bar{I}$)

KBr

1985

Andersson Per.

Cp;

J. Phys. C 1985, 18 (20),
3943-55.

(corr. KCl; I)

KBr aq

1985

12 Б3026Деп. Исследование теплоемкости водных растворов бромидов калия, аммония, магния и кадмия в зависимости от температуры и концентрации. Черненко Е. И., Павлюченко Е. Н., Асеев Г. Г.: Гос. н.-и. и проект. ин-т основ. химии. Харьков, 1985. 8 с., ил. Библиогр. 9 назв. Рус. (Рукопись деп. в ОНИИТЭ-хим г. Черкассы 26.12.85, № 1198—хп)

В стеклянном калориметре с изотермич. оболочкой методом эл. нагрева измерена теплоемкость водн. р-ров бромидов K^+ , NH_4^+ , Mg^{2+} , Cd^{2+} при т-рах $25-70^\circ C$ в широком диапазоне конц-ий. Разработаны алгоритмы расчета на ЭВМ уд. теплоемкости водн. р-ров изученных солей в интервале т-р $0-100^\circ C$ с погрешностью до 3%.

Автореферат

(73) 

Х. 1986, 19, N 12



NH_4Br , $MgBr_2(aq)$,
 $CdBr_2(aq)$

(G)

KBr

1985

Barthel J., Neweder R.,
et al.

(P) J. Solution Chem. 1985,
14 (9), 621-33.

(Cer. Nall; ~~7~~^T)

KBr

1985

Miller M., Skudlarski
K.

исчарен. Ber. Bunsen-Ges. Phys.
Chem. 1985, 89(8),
916-20.

(ср. KCl; 1)

KBr (p-p)

1985

102: 226853a Heat capacity of solutions of potassium bromide in hexamethylphosphortriamide-water mixtures. Vorob'ev, A. F.; Yakovlev, P. N. (Mosk. Khim.-T'ekhnol. Inst., Moscow, USSR). *Izv. Vyssh. Uchebn. Zaved., Khim. Khim. Tekhnol.* 1985, 28(3), 50-3 (Russ). The heat capacities were measured for solns. contg. 1-10% hexamethylphosphostiramide, with various amts. of KBr, (0.025-1.0 g/1000 g of soln.). The heat capacity of the soln. varies both with the amt. of KCl dissolved and the compn. of the mixed solvent. A solvation effect is evident.

(Cp)

C.A. 1985, 102, 426

KBr (K)

lom. 24572

1985

Woldar M.,

Thermochim. acta,

Δaq, Mi

1985, 105, 41-49.



KBr(aq)

[om. 22475]

1985

Кельвин
и
Селленар.
раствору-
мени.

Woldan M.,

Thermochim. acta,
1985, 94, N2, 345-
358.

KBr (2u) [om. 24667] 1986

Der-Wen Cheng,
An-Lu Lee, et al.,

S, Cp, Pam; Mater. Chem. Phys.,
1986, 14, n1, 83-95.

KBr

1986

10 E398. Низкотемпературные тепловые расширение и теплоемкость кристалла KBr, содержащего CN. Low-temperature thermal expansion and specific heat of KBr containing CN. Dobbs J. N., Foote M. C., Anderson A. C. «Phys. Rev. B: Condens Matter», 1986, 33, № 6, 4178—4183 (англ.)

Исследованы образцы KBr, содержащие ориентационно-разупорядоченную добавку CN с конц-ией 0,034, 1, 10 и 50 мол. %. Теплоемкость C измерялась импульсным методом при длительности теплового импульса

C_p ;

ср. 1986, 18, N 10

~5 мс на образцах, зажатых между сапфировыми пластинками. Время установления теплового равновесия ~10 с. Погрешность измерения $C \sim 5\%$. Коэф. теплового расширения α измерялся с помощью дилатометра с применением сверхпроводящего квантового интерферометрич. детектора. Погрешность измерений ~10%. Интервал измерений C и α от 0,08 до 10 К. Только при самой низкой конц-ии молекулы CN ведут себя как изолированные примеси, туннелирующие между эквив. ориентациями, что отражается в температурной зависимости C и α . С ростом конц-ии растет взаимодействие между примесями и при 50 мол.% CN кристалл имеет тепловое расширение, характерное для аморфного тела. Библ. 32. В. Оскотский

КВЗ(к)

1986

Егоров Т. У.,
Королёв В. П. и др.

Ин-т химии невод.
расстворов АН СССР. Ива-

нов, 1986. 10 с. Библиогр.
8 назв. Рус. (Рукопись деп.
в ВУНЦУ 11.06.86, № 276-
В). (см. СЗФ(к); I).

KBr

(DM. 24293)

1986

$\Delta H_{\text{крст.}}$
 $\Delta H_{\text{аг.}}$

Emmons H., Wolf G.,
Kropp Ch.,

Thermochim. acta, 1986,
104, 139-145.

KBr

(om. 24274)

1986

Emons H., Wolf G.,
Kropp Ch.,

ΔH_{cris}
(ΔH_{aq})

Thermochim. acta,
1986, 104, 147-152.



KBr

1986

Puri U., Kumar V.

Phys. Status Solidi,
T₂; 1986, B 135, N1, 127-131.

(cur. KCl; I)

KBr

(om. 25328)

1986

Rana J.P.S., Varshney G.B.
et al Daud A.,

Tr;

Acta phys. pol., 1986,
A70, n 4, 425-430.

KBr

1986

3 E869. Мартенситный характер индуцированного давлением фазового перехода $B1 \rightarrow B2$ в бромиде калия. Martensitic character of the pressure induced $B1 \rightarrow B2$ phase transition of potassium bromide. Seipold U., Ullner H. A. «Phys. status solidi», 1986, A 96, № 2, 469—474 (англ.; рез. нем.)

Исследован механизм фазового перехода между структурами $B1$ (типа NaCl) и $B2$ (типа CsCl) в монокристалле KBr. Этот переход происходит при давл. 1,8 ГПа и сопровождается выделением тепла 1,83 ккал/моль. В процессе медленного сканирования давления в окрестности точки фазового перехода измерены температурные изменения. Эти изменения имеют прерывистый характер, что отражает ступенчатую природу структурного превращения, происходящего последовательно в различных доменах кристалла.

Ф. 1987, 18, 43.

Т. обр., фазовый переход $B1 \rightarrow B2$ в КВг происходит по мартенситному механизму. В интервале давлений $\sim 0,15$ ГПа в окрестности 1,8 ГПа сосуществуют области кристалла с фазами высокого и низкого давления. Количеств. отношение этих фаз зависит только от величины давления в указанном интервале, но не от времени выдержки.

А. И. Коломийцев

KBz

1986
Витумерский А. А.,
Усakov Л. Г. и др.

Дад Н;

Ред. ж. „Электрохимия“,
М., 1986. 12 с., Библиогр.
16 изв. Рус. (рукопись
пол. в ВИНТИ 21.02.86
N 1206-B).

(см. $Li F(k)$; I)

KBr

1986

Woldan st.

$\Delta_{aq}H$; *Thermochim. Acta*,
1986, 105, 41-49.

($\overset{\bullet}{\text{cer. NaCl}}(k); \bar{I}$)

KBr.

1987

Armagan Türgay.

Rev. Fac. Sci. Univ. Is-
tanbul. C. 1987 (1988).

puzer.

cb-ba

52. C. 23-34.

( cell. NaBr; $\bar{I}$)

KBr(2)

(DM. 28321)

1987

Martley J. G., Fink M.,

memo.
cb-ba

J. Chem. Phys., 1987, 87,
NG, 5477-5482.

KBz

1987

Pak Yungseok,
Chang Seihun.

S, paerem Chayon Kwataek Tae-
hak Nomunjip (Soul
Tachakkyo) 1987, 12(1),
57-61. (cu. Nall; ~~X~~_I)

Квр

[ош. 25794]

1987

Скрипов В. П., Файзуллин
М. З., Штейнберг А. В.

Та

Ж. Физ. Земли, 1987,
61, № 2, 344-347.

KBr

1987

Woldan M.

Thermochem. Acta

$\Delta H_{\text{soln.}}$

1987, 120, 97-106.

(cell. NaI; I)

KBr (K)

(DM. 25646)

1987.

Woldan M.

Thermochim. acta,

Sag Hi

1987, 111, 175-183

KBr

(om. 30343)

1988

Smirnov A.V., Korzun I.V.
et al,

Electrochim. acta, 1988,
33, N 6, 781-788.

Ap

KBz

1989

Мокаенкова А. С.,
Куамшибаев Т. Д. и др.

Δ H3012

Моск. экон. - техн. ун-т.
Иж-т. 1989. N 158. С.
47-53.

(с.и. ● Lill; I)

KBr

(OM. 32754)

1989

Soulayman S. Sh.,
Marfoush A.,

кривая
наблюден.,
расчет

Z. Naturforsch A. 1989,
44, N 6, 513-518.

KBr

(DM. 31660)

1989

Woldan M.

ΔH_{aq}

Thermochim. Acta, 1989,
137, no. 2, 233-240.

Р-Мс КВг

1991

/ 11 БЗ185 ДЕП. Кажущиеся молярные объемы бромида калия в растворителе вода—мочевина / Котлярова Г. П.; Винниц. политехн. ин-т.— Винница, 1991.— 9 с.: ил.— Библиогр. 5 назв.— Рус.— Деп. в УкрНИИТИ 03.01.91, № 71-Ук91

Пикнометрически измерены плотности р-ров КВг в р-рителе вода—мочевина, при содержании последней ~~0,9; 10,0; 15,0; 20,2 мол.%. Конц-ия соли от 0,05 моль КВг/1 кг р-рителя до р-ров, близких к насыщ.~~ На основе данных о плотности вычислены кажущиеся молярные объемы КВг. Рассмотрена их зависимость от конц-ии соли, состава р-рителя, т-ры. Проведено сравнение кажущихся молярных объемов КВг КІ в использованном растворителе. Автореферат

Х. 1991, № 11

KBr

1992

Lukdes F., Burger K.,

J. Chem. Soc. Faraday Trans.

ΔH_{hyd}. 1992, 28, N22, C. 3345-3347

(all. KCl;  I)

KBr (aq)

1993

120: 87827t The vapor pressures of saturated aqueous solutions of potassium bromide, ammonium sulfate, copper(II) sulfate, iron(II) sulfate, and manganese(II) dichloride, at temperatures from 283 K to 308 K. Apelblat, Alexander (Dep. Chem. Eng., Ben Gurion Univ. Negev, Beer Sheva, Israel). *J. Chem. Thermodyn.* 1993, 25(12), 1513-20 (Eng). Vapor pressures of satd. aq. solns. of KBr, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, CuSO_4 , FeSO_4 , and MnCl_2 were measured at 253-308 K using an evaporimetric technique and were compared with the literature values. From the vapor pressures, the water activities, osmotic coeffs., and molar enthalpies of vaporization and soln. at satn. were evaluated.

$(P, \Delta_r H)$

$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4, \text{CuSO}_4, \text{FeSO}_4, \text{MnCl}_2 \text{ (aq)}$

Δ

(44)

C.A. 1994, 120, N8

КВз

1994

Любова А. Н., Соловьев С. Н.

Рос. хим.-технол. ун-т
им. Д. Ч. Менделеева. М.,
1994. 14 с. Библиогр.: 11 назв.

Рус. ДЕТ. в ВИННИТИ 25.
10.94, № 2425-В94.

(сч. КТ; I)

Δ Наг

Δ Нзолн.

KBr

1994

121: 165063c Thermal expansion of alkali halides: a semiclassical model. Mukherjee, Goutam Dev; Bansal, C.; Chatterjee, Ashok (Sch. Phys., Univ. Hyderabad, Hyderabad, 500 134 India). *Mod. Phys. Lett. B* 1994, 8(7), 425-30 (Eng). A simple semiclassical method is used to obtain the thermal expansion of alkali halides viz. KBr, KCl, KI, and NaCl. The theor. prediction agrees fairly well with the available exptl. data. The present method can be used for an accurate detn. of the Debye temp. of alkali halides.

(θ_D)

KCl, KI, NaCl

(19) ☒

C.A. 1994, 121, N14

KBz

1994

Pegas C., Cartailher T.
et al.

13th IUPAC Conf.
inprog. Chem. Thermodyn.;
cb-ba Jt Meet. 25th AFCA T
Conf., Clermont-Ferr-
and, July 17-22,

1994: Programme and Abstr. -
[Clermont-Ferrand], 1994, c.
233 - 234.

(see. Li Bz; I)

KBr

1996

Boehler Reinhard,
Ross Marvin, et al.,

Крутые
медионы.

Phys. Rev. B. - 1996,
53, N2, C. 556-563

(all. ● GJ; I)

Khr

1997

Archer Donald G.,

J. Chem. and Eng. Data,
1997, 42, N2, C. 281-292.

Cp, 4.5-
850K

(all. NaCl; I)

1997

F: KBr

P: 3

10B2219. факторы, влияющие на сходимость в методе ЛМТО при расчете электронной структуры сложных кристаллов / Касьянов С. Л., Тапилин В. М., Белослудов В. Р. // Ж. структур. химии. - 1997. - 38, 4. - С. 616-624. - Рус.

Рассматриваются факторы, влияющие на сходимость метода линейных muffintin(MT)-орбиталей в приближении атомных сфер (ЛМТО-ПАС) для случая многоатомных соединений. Приводятся рекомендации по

выбору радиусов МТ-сфер, начальных энергий - центров тяжести заполненных зон и начального распределения атомной плотности заряда. а примерах расчета соединений MgO и $NaCl$ предлагается возможность выделить правильный и отбросить ложный самосогласованный результат. Описанные подходы были опробованы и дали хорошие результаты для соединений $ScPd$, $ScRh$, LiH , WC , $TlBr$, CaO , MgO , KBr , $CuPd$, $NaCl$, LiF , CaS , ZnO , $Cu[2]O$, $TiO[2]$, $YBa[2]Cu[3]O[7]$, $Tl[2]CaBa[2]Cu[2]O[8]$.

F: KBr

P: 1

134:359675 **Phase transition in KBr.** Singh, Sadhna; Singh, R. K.; Singh, B. P. Physics Department, IIT, New Delhi, India. Editor(s): Mukhopadhyay, R.; Shaikh, A. M.; Godwal, B. K. Solid State Phys., Proc. DAE Solid State Phys. Symp., 41st (1999), Meeting Date 1998, 345-346. Publisher: Universities Press (India) Ltd., Hyderabad, India Conference written in English.

The B1-B2 transition in KBr was studied using the minimization of Gibbs free energies of both phases (NaCl, real and CsCl, hypothetical) using a three body potential model. This potential model includes Coulombic energy modified by including three body interactions effects and overlap repulsive energy. Gibbs free energy difference ΔG was plotted against pressure and ΔG becomes zero at the phase transition pressure i.e. 1.825 GPa. To verify this result exptl., the phase transition pressure of KBr was measured through cubic press of W carbide anvil cell. Resistivity shows a sudden change in KBr at 1.8 GPa.

1999

КВТ, ач
ср

2002

Г: KBr (водный р-р)

Р: 1

02.19-19БЗ.29ДЕП. Экспериментальное исследование изобарной теплоемкости в растворов солей щелочных металлов при температурах до 348К и давлениях до 147МПа / Бурцев С. А., Зарипов З. И., Мухамедзянов Г. Х; Казан. гос. техн ун-т. - Казань, 2002. - 12 с. : ил. - Рус. - Деп. в ВИН ИТИ 28.03.2002, N 565-В2002 Н а экспериментальной установке, реализующей метод теплопроводящего калор исследована изобарная теплоемкость воды и водных растворов NaCl, KBr и KC различных концентраций в интервале температур 298-348 К и давлений 0,098МПа. Полученные данные по изобарной теплоемкости воды сравнены с литерату значениями. Проведено обсуждение результатов эксперимента. Библ. 9.