

B4-

Be⁻(2)

~~1965~~

ΔfH

153-I-TKB

Гурбур Л.В

Средство к электрому атомна бро-
сна, 7с.

Cl^- , I^- , Br^- ● 112-I 1965

Васильев В. П.

Стандартные иодатные потенциалы
образования и стандартные энтальпии
ионизации Cl^- , Br^- , I^- ионов в водном
растворе, гс.

Н. 003.

Br^- (р-р, $\infty \text{H}_2\text{O}$)
(H_2C , H_2N , S)

~~495~~

712-I-ТКВ

Васильев В.П.

Стандартные изобарные потенциалы образования
и стандартные энтропии Cl^- , Br^- , I^- -ионов
в водном растворе, 9 с.

$\text{Br}^- (\text{p-p}, \infty \text{H}_2\text{O})$

ΔfH

~~1965~~

162-I-ТКВ

Воробьев А.Р.

Энтальпия образования иона Br^-
(p-p, $\infty \text{H}_2\text{O}$), Зс.

Bz⁻(2)

1965

мер. и. ф.

162-I-ТКВ

Хармизов Т. А.

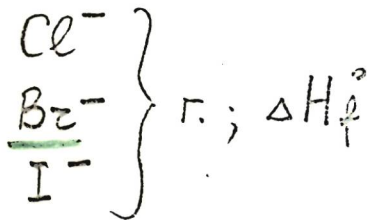
Периодические функции

Bz⁻(2), 1С.

I-2531

1934

Beutler and Levi
I.Z.physik.Chem. B 24, 263 (1934)



Circ. 500

to

V.φ

I-2539

1935

Glockler and Calvin
2.J.Chem.Phys.3, 771 (1935)

Bz⁻; r_{03} ; ΔH_f°

I⁻; r_{03} ; ΔH_f°

Circ. 500

10

9-1

I 3382

1938

Br^- (ΔS)

Latimer N.M., Pitzer K.S.,
Smith W.V.

The entropies of aqueous ions

J. Ann. Chem. Soc. 1938, 60, 1829

Kelley, bull. 592, c. 685

B

Евѣг. д.к.

I-2453

1939

Roth, Börger, and Siemonsen
1. Atti Congr. intern. chim. 10-th Congr.
Rome, 1938, 2,775 (1939)

$\left. \begin{array}{l} H_2 \\ H_1 \\ B_2 - \\ HB \end{array} \right\} \text{ pag. 6. ; } \left\{ \Delta H_f^\circ \right.$

ra3

Circ. 500

10

(B)

pp. 1

I-2536

I940

Dukel'ski and Ionov
I.J.Exptl.Theoret.Phys.(U.S.S.R.)
10, 1248 (I940)

$$\left. \begin{array}{l} F - \\ \frac{Bz}{I} - \end{array} \right\} r; \Delta H_2^0$$

Circ.500

10

✓ ϕ

I-2535

1944

Doty and Mayer
1. J. Chem. Phys. 12, 323 (1944)

Bz^- ; gas; ΔH_f°

Circ. 500

to

(p-1)

I-2458

I948

б) Н гидратации, S° (F^{-} , Cl^{-} , Br^{-} , I^{-} , K^{+} , Li^{+} ,
 Na^{+} , Rb^{+} , Cs^{+})

Гапон Е.Н.

Журнал физ.химии, 1948, 22, 233-42.

Теплота гидратации ионов ~~алкалоидов~~^{щелочных}
металлов и галогенов.

Ch.A., 1948, 5327a

I-3087

ВФ-IV-52

1948

H_f (JO_3^- , BrO_3^- , CNO^- , $/Co(NH_3)_5Cl/^{++}$)

Н гидр. (K^+ , J^- , Br^- , CNS^- , CN^- , Cl^- , F^- , ClO_4^- ;
 ClO_3^- , NO_3^- , HCO_3^- , $HCOO^-$, NO_2^-)

Яцимирский К.Б.

Известия АН СССР. Отд. хим. наук, 1948,
398-405.

"Термохимические радиусы и теплоты
гидратации ионов".

С.А., 1948, 8604e

В.Х.

✓ ε₄₂ Φ

I-2542

ΔH_f (H_2O , NH_3 , Cl^- , ClO_3^- , Br^- , I^- , NO_3^- , NH_4^+ , 1952

NH_2^- , Ag^+ , Li^+ , Na^+ , K^+ , Rb^+ , Cs^+)

ΔF_f (NH_3 , F^- , Cl^- , ClO_3^- , Br^- , IO_3^+ , NO_3^- , NH_4^+ , NH_2^- ,

Pb^{2+} , Tl^{+1} , Hg^{2+} , Ag^+ , Li^+ , Na^+ , K^+ , Rb^+ , Cs^+)

Jolly Wm.L.

Chem.Revs.1952, 50, 351-61.

"Heats, free energies, and entropies in liquid ammonia".

C.A., 1952, 8503f

I-2459

3⁺aq⁺ 2⁺aq⁺ (F⁻, Cl⁻, Br⁻, I⁻, S²⁻)
Li⁺, Na⁺, K⁺, Cs⁺, Rb⁺, Mg²⁺, Ca²⁺, Sr²⁺, 1953
Ba²⁺, Al³⁺)

Дробин С.А., Якушевский В.И.

Докл. хим. науки, 1953, 27, II, 1635-1641

Докл. 1955, II,
20749.

I-2537
++

1953

Cu , Br^- , CuBr_2^- , Br_3^- (K)

Farrington P.S., Meier D.J., Swift E.H.

Anal.Chem., 1953, 25, 59I-5.

Dual intermediates in coulometric titrations. Equilibria in copper (II) bromide solutions.

Ch.A., 1953, 6299i

I-2615

ΔH , ΔH_f , ΔZ_f (BrO_3^- , I^- , Br^-) 1953

Mel H.C., Jolly W.L., Latimer W.M.
J. Amer. Chem. Soc., 1953, 75, N 15, 3827-
3829 ()

The heat and free energy of formation
of bromate ion.

PX, 1955, N 6,
9179

u.B.

$\phi \checkmark$

I-2483

1957

H_{aq} , (Li^- ; Na^- ; K^- ; Rb^- ; Cs^- ;
 F^- ; Cl^- ; Br^- ; J^-)

Buckingham A.D.,
Disc.Faraday Soc., 1957, N 24, 151-157,
Discuss, 216-238 ()
A theory of ion-solvent interaction.

32

PX., 1959,
30618

ϕ

I-2599

Br, Br₂, Br₃

(Kp. Δ R)

1957

Nakagawa T.S., Andrews L.J., Keefor R.M.
J. Phys. Chem., 1957, 61, 7, 1007-1009

()
The tribromide equilibrium in aqueous
acetic acid.

PX, 1958, 10678

B

v φ

I-2451

B9p-2451-I

1957

Br, Br₂, Br₃

(Kp, Δ H)

Nakagawa T.W., Andrews L.J., Keefer R.M.
J. Phys. Chem., 1957, 61, N 7, 1007-1009
()

The tribomide equilibrium in aqueous
acetic acid.

PX, 1958, 10678

B

✓ 9

I-3162

1957

Br^- (ΔF)

Такахаси

Буссэйрон кэнкю, 1955, № 89,
I8-22 / японск. /

Свободная энергия гидратации и
радиус ионов

РХ., 1957, 30097

(B)

✓ Ф-I

I-2461

$\text{Li}^+, \text{Na}^+, \text{K}^+, \text{Pb}^+, \text{Cs}^+, \text{F}^-, \text{Cl}^-, \text{Br}^-, \text{I}^-$

I958

(Δ $\text{H}_{\text{гидратации}}$)

Лагунов М.Д.

Ж.Физ.химии, 1958, 32, № I, 3-II.

Структура и свойства водных растворов
сильных электролитов.

РЖХим., 1958, № I7, 56842

11962

д Чфо див
Вс-

Цонин М. В.

ис. бж, 1962, 36, 10, 2215

Определение гниловитых га-
зобразных пород из электро-
химических и термических
методов.

$\text{HF}, \text{HCl}, \text{HBr}, \text{HI}, \text{F}^-, \text{Cl}^-, \text{Br}^-, \text{I}^-$
($\Delta \text{Hf}, \Delta \text{Hag}$) X12492

Воробьев А. Г., Триванова И. И.,
Скучратов С. И.

Вестн. Моск. ун-та, химия,
1963, №4, 39-45
Есть ф.к.

Рос. Хим., 1964
155421 М, В

$\bar{X} - 5950$
 $Li^+, Na^+, K^+, Rb^+, Cs^+, F^-, Cl^-, Br^-, I^-$
(ΔG угрat. uонob)

Jain D. V. S.,
Indian J. Chem., 1965, 3, 466-467

B.

CA, 1966, 64, N6, 7435b

ee76 p. K.

$\text{Br}_2 \cdot \text{aq.}$, $\text{Br}^- \cdot \text{aq.}$ (ΔG , ΔH , ΔS).

XI 2063 1966

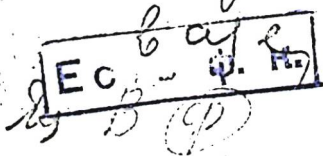
Mussini T., Fàita G.

Ricerca scient., 1966, 36, 113, 175-182 (ann.)

Thermodynamics of bromine/bromide ion system in
aqueous solution.

PLH Lum., 1966.

235467



Br⁻ ($\Delta H, \Delta G^\circ, \Delta S$) XII 1436 1967

Кислород ¹⁴³⁶~~Br~~ В: А, 5
Н. Фриман. Химия, (1967, 40(9), 2071-2.
Образование иона брома в
водном растворе при разложении
гетерогенных систем. □
В (ф) С. А. 1968, 8, 12, 2027

1967

Br⁻

10 Б1035. О процессе образования иона Br⁻ в водном растворе при различных температурах. Кустодина В. А. «Ж. прикл. химии», 1967, 40, № 9, 2071—2072

Для интервала т-р 5—35° вычислены изменения теплового эффекта, изобарного потенциала и энтропии системы для процесса (в водн. р-ре) $1/2\text{Br}_2 (\text{жидк.}) + e \rightarrow \text{Br} (\text{р-р})$. Значения термодинамич. величин, характеризующих эту р-цию, табулированы. А. С. С.

2. 1968. 10

1984

7027b Formation of bromide ion in an aqueous solution at various temperatures. V. A. Kustodina. *Zh. Prikl. Khim.* 40(9), 2071-2(1967)(Russ). ΔH , ΔF° , and ΔS were calcd. for the process: $1/2\text{Br}_{2(l)} + e^- \rightarrow \text{Br}^-_{(s)}$ (1) by using results calcd. for the processes: $\text{Ag}_{(cryst)} + 1/2\text{Br}_{2(l)} \rightarrow \text{AgBr}_{(cryst)}$ (2), $\text{AgBr}_{(cryst)} + e^- \rightarrow \text{Ag}_{(cryst)} + \text{Br}^-_{(s)}$ (3). Also calcd. were the values of

Process	function	calcd. values for temp.:			
		5°	10°	25°	35°
(2)	ΔH (kcal./mole)	-23.72	-23.74	-23.78	-23.81
(2)	ΔF° (kcal./mole)	-22.99	-22.97	-22.93	-22.90
(3)	ΔH (kcal./g.-ion)	-4.20	-4.38	-5.07	-5.50
(3)	ΔF° (kcal./g.-ion)	-1.84	-1.80	-1.64	-1.52
(1)	ΔH (kcal./g.-ion)	-27.92	-28.12	-28.85	-29.31
(1)	ΔF° (kcal./g.-ion)	-24.83	-24.77	-24.57	-24.42
(1)	ΔS (e.u.)	-11.12	-11.84	-14.36	-15.88

dE°/dT for the cell $\text{H}_2 | \text{HBr}_m | \text{AgBr-Ag}$; at 5°, 10°, 25°, and 35°; these are -3.68×10^{-4} , -3.95×10^{-4} , -4.99×10^{-4} , and -5.60×10^{-4} v./degree, resp.

C. D. Kopkin

C.A. 1968. 68.2

1967

VI-5704

Br⁻, Ag⁺ (Δ Haq)

Matejec R., Meyer R.

Z. phys. Chem. (BRD), 1967, 55, N1-2, 87-93.

Grenzflächenprobleme an Ionenkristallen.
Teil II. Die Energiezustände der Silber-
und Halogenionen in Halogensilberkristall
und Lösungsphase.

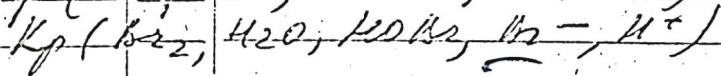
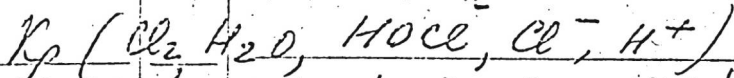
RX., 1968, 9/515 W,

F

607 4 1

XI 220

1968



Gutmann H., Lewin M., Perlmutter -
Hayman B.

J. Phys. Chem, 1968, 72, no, 3671-3673 (eng)

The ultraviolet absorption spectra
of chlorine, bromine, and bromi-
ne chloride in aqueous solution

publ, 1968, 50298

W

12

1968

Bu⁻ag

LeBarle P, et al

J. Chem. Phys.,

ΔH_{ag}

1968, 49, 2, 817

(Cel. F⁻ag)⁻

1968

Br -

Kebarle P., Arshadi M.,
Scarborough J.

ΔG suggest.

J. Chem. Phys., 49(2),
817.

(cell. F^-) $\bar{I}$

NH_4Br , $(\text{NH}_3, \text{OH}, \text{E}_{\text{H}_2\text{O}})$ XI 497 1968
 NH_4^+ , Br^- (S) (r)

Stephenson C.C., Abajian P.G., Provost R.,
Wulff C.A.

J. Chem. and Engng Data, 1968, 13, N2, 191-193 (ann)
Heat of solution of ammonium bromide
and the entropies of the aqueous NH_4^+ and
 Br^- ions.

PLH Xun, 1968

461317

MeB (1968)

XI - 1150

1970

Cl⁻, Br⁻ (Kp)

Sláma I., Malá J.

Collect. Czechosl. chem. commun.,
1970, 35, v 9, 2548-2554

● B ce76 gpk

1970

Br

6 Б985. Окисление Br-иона хлором в эвтектическом расплаве хлоридов Li и K. I. Равновесие. Sláma I., Malá J. Oxidation of bromide ions with chlorine in eutectic melt of lithium and potassium chlorides: I. Reaction equilibrium. «Collect. Czech. Chem. Commun», 1970, 35, № 9, 2548—2554 (англ.)

Динамическим методом изучено равновесие смеси Br₂ и Cl₂ с бромидом и хлоридами в эвтектич. расплавах галогенидов Li и K. Установлено, что аналитически определенное соотношение Br/Cl в газ. фазе прямо пропорционально соотношению конц-ий бромидов и хлоридов в расплаве. Из эксперим. данных рассчитана K — константа равновесия р-ции $\text{Cl}_2 + 2\text{Br}^- \rightleftharpoons 2\text{Cl}^- + \text{Br}_2$. С ростом t-ры K уменьшается. K также зависит от рода катионов в расплаве.

Л. Рожновская

Kc

(H)

X. 1971. 6

⊗

$H^+, Li^+, Na^+, K^+, F^-, Cl^-$ w " 1970
 Bz^- , J^- (ΔH_{aq} , S) X 5067

Schiffman D.J.

Trans. Faraday Soc., 1970, 66, N10,
2464-2468 (corr.)

Real standard entropy of ions in water.

PHILSON, 1971
651603

cert op. K 14 B (op)

Cl^- , Br^- , SO_4^{2-} , $HC_2O_4^-$ ($K_p, \Delta H, \Delta S$) 1971
VII 6452

Rao P.V. Subba, Kamannarayana P.
Z. phys. Chem. (DDR), 1971, 248, N5-6,
267-270 (av. r.).

Kinetic method of determination of
stability constants - complexes of chro-
mium (VI) with chloride, bromide and
sulphate ions.

PH. Xuan, 1972

13 B 91



B (9)

Brag u gp. (Δ Hf, S, Hf-Ho)

XI-3927

1973

Z. Chem., 1973, 13, N12, 463-465

u.

X-7823

1973

Na^+ , K^+ , Bz^- , и др. (Et-Ho; Ht-Ho; S).

Матвеев В. Г., Ярн-Азиев Н. П.

В. сб. "Физ. химия и электрохимия расплава
солей и тверд. электролитов. Ч. I. Свердловск.
1973, 104-105. Ионные формы и электропро-
водимость насыщенных паров галогенидов
щелочных металлов.

РН Хим., 1973, 215632

Б
есть оригинал

1973

Br⁻ (aq)

Woodruff, William H., et al.

" Inorg. Chem."

1973, I2, (4), 962-4.

ΔH; ΔS;

ΔG.

(conc. Cl₂⁻; I⁻)

Box. 247

Ommuck 3595

1975

Br^-

Pabst R. E. et al.

Department Chem Rice Univ
Houston Texas.

(4Hf)

Negative ion electron impact
studies of group IV A tetra
halides

Вр-

Хорошевский. Ч. 1. 1975

"Исследования в области
персидскими водосток
ров при высоких темпе-
ратурах и давлении".

Ср

Авторизован на сессии
и ученой сессии ф. х. н.

Br⁻

ammec 5696

1977

Mamou A., Rabani J

(Kp)

J. Phys. Chem., 1977

81, 1447-48

Br⁻

omnuck 5516

1977

Milanova E, Benoit R.

ΔH°

Can. J. Chem., 1977,

55, 2807-2812.

Br-

1977

Ryabekhin A.G.

AH, AS
f, AS
Δ Gd

Deposited Doc. 1977,
VNIT 963-77, 5pp.



(enc. Ag Br

) I

Вч (аг)

1977

12 Б714 Деп. Стандартные термические константы иона брома в водном растворе. Рябухин А. Г. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1977. 4 с., библиогр. 6 назв. (Рукопись деп. в ВИНТИ 14 марта 1977 г., № 963—77 Деп.).

Использован предложенный ранее способ получения согласованных данных, основанный на св-вах P -потенциала. В кач-ве опорных взяты рекомендованные значения изменений станд. термич. констант бромсеребряного электрода: энтальпии 5,0826 ккал/моль, свободной энергии 1,6446 ккал/моль, энтропии 11,5313 э. е., а также энтропия жидкого брома 25,60 э. е. и электрона в водн. р-ре 15,5975 э. е. Получены согласованные с этими величинами и с термодинамич. постоянными др. крист. в-в ионов в водн. р-ре станд. термич. константы иона брома в водном р-ре: изменение энтальпии —29,144 ккал/моль, изменение свободной энергии —24,883 ккал/моль; энтропия +19,496 э. е.

Автореферат

термич.
константы

Х. 1977. N 12

Br^-

1977

(ΔH_f , ΔG_f , ΔS_f)

87: 107431q Standard thermal constants of bromide ion in an aqueous solution. Ryabukhin, A. G. (Kurgan. Mashinostroit. Inst., Kurgan, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1977, 51(6), 1573 (Russ). The author's method for detg. consistent thermal consts., which is based on properties of the P -potential, was used for calcg. std. thermodyn. functions of formation of Br^- in an aq. soln. as: enthalpy -29.144 kcal/mole, Gibbs free energy -24.883 kcal/mole, and entropy 19.496 cal/degree. mole. K. A. Hlavaty

C. A. 1977 - 87 N 14

1979

 Br^- H^+ абсолютные
энтропии

① □

4 Б1161. Абсолютные энтропии ионов в водном растворе в интервале 298,15—328,15К. Абакин В. А., Кобенин В. А., Крестов Г. А. «Изв. вузов. Химия и хим. технол.», 1978, 21, № 10, 1482—1486

Методом измерения начальных термо-э. д. с. цепи $\text{Ag}, \text{AgBr} | \text{R}_4\text{NBr} \parallel \text{R}_4\text{NBr} | \text{AgBr}, \text{Ag} (1)$ с использованием в кад-ве электролитов бромидов четв. аммония определены абс. энтропии иона Br^- в водн. р-ре при средн. т-рах 298,15; 318,15; 328,15К. На основании полученных результатов с использованием лит. данных рассчитана абс. энтропия иона H^+ для этих же т-р. Установлено, что с увеличением т-ры энтропия иона Br^- увеличивается, а H^+ уменьшается. Приведена схема и описан принцип работы эксперим. установки по измерению начальных термо-э. д. с. цепи (1).
Автореферат

2. 1979, № 4

Вс -

1978

7 Б1655. Абсолютные энтропии ионов в метаноле.
Абакшин В. А., Кобенин В. А., Крестов Г. А.
«Изв. вузов. Химия и хим. технол.», 1978, 21, № 11,
1615—1618

На основе измерения начальных термо-э. д. с. цепи
 $\text{Ag} \mid \text{AgBr} \mid \text{R}_4\text{NBr}(\text{CH}_3\text{OH}) \parallel \text{R}_4\text{NBr}(\text{CH}_3\text{OH}) \mid \text{AgBr} \mid \text{Ag}$ с
 $T_1 \quad T_1, T_1 + \Delta T \quad T_1 + \Delta T$
использованием в кач-ве электролита р-ров в метаноле
бромидов тетраалкиламмония $[(\text{CH}_3)_4\text{NBr}, (\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{NBr},$
 $(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{NBr}, (\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{NBr}, (\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{NBr}]$ определена абс.
парц. мол. энтропия иона Br^- при т-рах 298,15;
308,15; 318,15° K, равная соотв. 9,8; 8,9; 7,2 э. е.
Рассчитаны также абс. парц. мол. энтропии протона
и ряда одновалентных ионов в метаноле при
298,15° K. Автореферат

2.5 июня

2.10.78, 17

Br⁻

1978

Артamonov Ю.Ф.; "гг."

(Kp)

Руконисов ген. ВКНКТ.

Den. 2081-78, M., 1978.

(сес. Br₂ ; I)

Вз⁻

1979

Василёв В.А.

8 Всесоюзная конференция
по калориметрии и хими-
ческой термодинамике,
25-27 сентября 1979г.
Иваново, Тезисы докладов
стр. 151-154.

Ср

Br (aq)

1981.

Восилев В. А.

Ср, V
(урень-
нани
аблеи
ионов)

Термодинамические свойства
и природо двух- и трех-ком-
понентных водных раство-
ров гидроксида натрия.

Автореферат диссертации
на соискание ученой

степени ф. х. н., Москва, 1981.

$\text{Br}^-(\text{aq})$

1982

20 Б1482. Парциальная мольная энтропия бромид-иона в водно-метанольных растворах, при 288,15—328,15 К. Соколов В. Н., Кобенин В. А., Крестов Г. А. «Термодинам. и строение растворов». Иваново, 1982, 33—39

5;

С использованием цепи, составленной из двух бром-серебряных электродов, при различных т-рах (T_1 и T_2) $\text{Ag}, (T_1) \text{AgBr} | \text{R}_4\text{NBr}(T_1) \text{ p-p} || \text{R}_4\text{NBr}(T_2) \text{ p-p} | \text{AgBr}(T_2), \text{Ag}$ исследованы 0,002—0,02 Мл р-ры R_4NBr (где $\text{R} = \text{Me}, \text{Et}, \text{Pr}, \text{Bu}, \text{Am}$) в смесях $\text{H}_2\text{O} - \text{MeOH}$ во всем диапазоне составов и при т-рах 288,15—328,15 К. На основе полученных результатов по термо-э. д. с., а также собственных и лит. данных по электропроводности и их обработки получены и табулированы: значения станд. функции термо-э. д. с. для R_4NBr , числа переноса катионов R_4N^+ , станд. мол. энтропия бромид-иона ($S^\circ_{\text{Br}^-}, \text{p-p}$) и изменение энтропии при его сольватации ($\Delta S_{\text{сольв}}$) при всех исследованных т-рах и составах р-рителя. Отмечается, что зависимости энтропийных

X. 1983, 19, N 20

характеристик от составов р-рителя проходят через минимум в области ($\sim 0,3$ мол. доли MeOH) максим. стабилизации структуры воды добавками MeOH , а также уменьшение $S^\circ_{\text{Br}^-}$, р-р и $\Delta S_{\text{сольв}}$ с увеличением т-ры связываемые с увеличением числа молекул р-рителя, вступающих в близкое взаимодействие с анионом. Предполагается, что в смесях $\text{H}_2\text{O}—\text{MeOH}$ наблюдается гетероселективная сольватация ионов: катионов — преимущественно водой, а анионов — MeOH .

Л. В. Арсеенков

Br (2)

com. 18705

1983

ΔH прсmb.
в воде,
методом
размеров

Abraham M. M.,
Matteoli E., et al.,
J. Chem. Soc. Faraday
Trans., 1983, Pt. 1, 79,
N 12, ● 2781-2800.

Ommuck 16301 !

1983

$\text{Br}^- (2)$

Azria R., Ziesel J.P.,
et al.,

ΔH° ;

J. Phys. B: Atom. and
Mol. Phys., 1983,
16, N1, 7-10.

Br(aq)

[Om. 17860]

1983

Stanierda A.,

Z. Naturforsch.,

1983, B38, N10, 1227-

-1235.

мер. 1.
сб-ба

Br⁻

1984

Abraham M.H., Matteoli E., Luzzi J.

Δ G израсч., Magy. Kem. Foly.
Δ S израсч., 1984, 90(11), 496-
Cp израсч. - 507.

● (cell. Na⁺; I)

Br⁻

[OM. 20557]

1984

(p-p Me₂SO)

Magnera T. F., Caldwell G., et al.,

memos.
cb-ba

J. Amer. Chem. Soc.,
1984, 106, N21, 6140-
-6146.

B⁻

[Om. 23459]

1984

Marcus Y., Loewenschuss A.,

S; Ann. rept. Progress Chemist-
ry, Section C, Physical Che-
mistry, 1984, C81, 81-135,
Chem. Soc. (London)

$\text{Br}^-(\text{aq})$

Om. 25562

1986

Brooks C. L.,

ст. дух.
расши
терней.
св-с

J. Phys. Chem., 1986, 90,
N25, 6680 - 6684.

Br⁻

[Om. 25169]

1986

Pearson R. G.,

$\Delta_f H,$

Ae;

J. Amer. Chem. Soc.,

1986, 108, N 20,

6109 - 6114.

Вз -

1989

Дубров И.А., Супрун
М.М. и др.

координат-
ный
актив-
ный

Ис. Руб. Версия.
1989. 63, № 12. С. 3182-
3185.

(см. 027; I)

B⁻

DM 34048

1990

Sharpe A. G.,

J. Chem. Educ. 1990, 67,
N4, 309-315.

ΔΗεολεββα-
maycece

napax.

The solvation of Halide

Ions and Its Chemical Signi-
ficance.

Вз - Чанкина Г. И., Тар- 1991
ременок В. И.

ДНЗовл. През. докл. 13 Всес. конгр. по
хим. термодинам. и коло-
риметрии, Красноярск,
24-26 сент. 1991. Т. 2. Красно-
ярск, 24-26 сент., 1991. Т. 2.
Красноярск, 1991. С. 182.
(соед. Na^+ ; I)

Взаг

1994

11 Б3124. Термодинамические характеристики сольватации ионов брома и иода в смесях вода — н-пропанол /Парфенюк В. И., Чанкина Т. И. //Ж. физ. химии. — 1994. — 68, № 11. — С. 2089—2090. — Рус.

С помощью метода вольтовых разностей потенциалов при 298 К определены термодинамические характеристики сольватации ионов брома и иода в системах бромид натрия — вода — н-пропанол и иодид натрия — вода — н-пропанол. Рассчитаны реальные и хим. первичные эффекты среды, а также значения изменений реальных и хим. энергий сольватации ионов брома и иода в изученных системах.

(13)

(7) 

Заг



Х. 1995, № 11