

Hg-ворны

Hg²⁺

V. 1500

1889

Bray W.C. and Hershey A.V.

1. J. Am. Chem. Soc., 56, 1889 (1934)

Hg⁺⁺, FeOH⁺⁺, Fe³⁺, FeCl²⁺ (Δ Haq)

Circ. 500

W.

Est. fotok.

E C T D W. K.

V 1499

1934

I (HgII, HgIII)

Subbaraya T.S.

Half-Yearly J. Mysore Univ. 1934,7, 100-34

The spark spectrum of mercury HgII and HgII

CA., 1935, 4671⁶

J.

F

1938

Bp-V 1502

Garrett A.B., and Hirschler A.E.

1. J. Am. Chem. Soc., 60, 299-(1938)

-306

Hg^{++} , HgO , HHgO_2^- , $\text{Hg}(\text{OH}_2)$, $(\text{K}, \Delta \text{Hq}, \Delta \text{Ff})$

Circ. 500

ЕСТЬ Ф. К.

W., Ja.

Est. fotok.

V 1502

1938

Garrett A.B., and Hirschler A.E.

1. J. Am. Chem. Soc., 60, 299-(1938)

-306

Hg⁺⁺, HgO, HHgO₂⁻, Hg(OH₂), (K, Na, Ag, Ff)

Circ. 500

ЕСТЬ Ф. К.

W., Ja.

Est. fotok.

B4P - V 2163

1951

$\text{Hg}_2^{++}, \text{Hg}^+$ (K)

Higginson W.C.E.

J.Chem. Soc., 1951, 1438-43

Ultraviolet absorption spectra of mercurous
perchlorate solutions

ЕСТЬ Ф. Н.

CA, 1951, 10051h

Ja.

Est. Fotok.

Vj 3816

1952

~~317~~

$\Delta H_f (H_2O, NH_3, Cl^-, ClO_3^-, Br^-, I^-, NO_3^-, NH_4^+,$

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

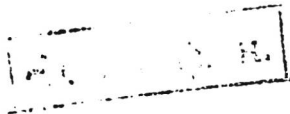
$\Delta F_f (NH_3, F^-, Cl^-, ClO_3^-, Br^-, IO_3^-, NO_3^-, NH_4^+, NH_2^-,$
 $Pb^{2+}, Tl^{+1}, Hg^{2+}, Ag^+, Li^+, Na^+, K^+, Rb^+, Cs^+)$

Jolly Wm.L.

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

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

C.A., 1952, 8503f



Ya, W

F 1

8336

V 1805

1953

$Kc(Hg(CH_3CO_2)_2/2, Hg^{2+}, 2CH_3CO_2^-/$

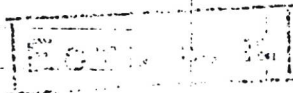
Mahapatra P., Aditya S., Prasad B.
J. Indian Chem. Soc., 1953, 30, N 7,
509-513

Studies in the ...

~~V.M~~

dy

p



L

V 1472

1954

Hg, Hg^{2+} , Hg_2^+ (Kc, F, ΔH , S)

Schwarzenbach G., Anderegg G.
Helv. chim acta, 1954, 37, N4, 1289-97

Über die Normalpotentiale des Quecksilbers und
die Disproportionierung: $2\text{Hg}^{\text{I}} \rightleftharpoons \text{Hg}^{\text{O}} + \text{Hg}^{\text{II}}$

PJX., 1955, N16, 34125

Ja, W.

F

Hg^{2+} (ΔH_{aq});

V 1504

Hg -комплексы с HCl , HBr , HI (ΔH)

Щукарев С.А., Лилинг Л.С., Латышева
В.А., Андреева Д.К.

Ж. неорг. химии, 1954, № 10, 4, 2198-
2203.

РЖХ, 1960, 46029 В, Ly

Ф

Bp-V 1503

1956

Hg^{2+} , Hg , Hg_2^{2+} (Kp)

Hietanen S., Sillen L.G.

Arkiv Kemi, 1956, 10, N 2, 103-25

On the standard potentials of mercury, and the equilibrium $\text{Hg}^{2+} + \text{Hg} \rightleftharpoons \text{Hg}_2^{2+}$ in nitrate and perchlorate solutions.

PJX., 1957, 57170

Ja.

ЕСТЬ Ф. К.

F

V 1503

1956

Hg²⁺, Hg, Hg₂²⁺ (Kp)

Hietanen S., Sillen L.G.

Arkiv Kemi, 1956, 10, N 2, 103-25

On the standard potentials of mercury; and the equilibrium $\text{Hg}_2^{2+} + \text{Hg (I)} \rightleftharpoons \text{Hg}_2^{2+}$ in nitrate and perchlorate solutions.

PJX., 1957, 57170

Ja.

ЕСТЬ Ф. К.

F

Hg²⁺

Bp-1517-V

1957

Moser H.C., Veigt A.F.

(Kp)

"J. Amer. Chem. Soc."
1957, 79, N 3, 1837-39.

V 1517

1957

Hg_2^{2+} , Hg^{2+} (Kp)

Moser H.C., Voigt A.F.

J. Amer. Chem. Soc., 1957, 79, N 8, 1837-39

Dismutation of the mercurous dimer in dilute solutions.

PJX.: 1957, 65762

ECTb Q. H.

Ja.

Est.fotok.

1958

V 1163

Hg^+ (ΔH , ΔZ , ΔS)

Cd^{2+} (ΔH , ΔZ , ΔS)

D'Errico P.

Atti Accad.fisiocrit Siena.Sez.med.-fis.
1958, 5/1, AVIII-XX

Comportamento termodinamica della pila
elettro-chimica cadmiocalomelana a
45° C

PX., 1960, 80383

W, Ja

F

V 1518

1958

Hg_2^{2+} (Kp)

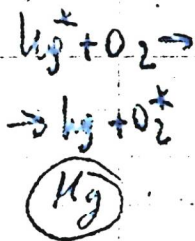
Согольский Э.В., Шмакина В.П., Тонкова Н.М.
Тр. ЦИ-та хим. наук. АН Казах. ССР, 1958, №2,
173-81

Исследования жидкофазной итерации
ацетилена по Кугерову. II Состояние ртути
в контактной кислоте.

PJX., 1959, 41640

Ja.

F



1853

Callendar A.B., Patrick C.R., Robb J.C.,
 T.F.S., 1853, 55, 250,
 Перевод из английского языка (Hg 6³P₁)
 с комментариями

Перевод

Mg²⁺ (ΔH_{aq})

V. 1504

1959

Hg-комплексы с H₂ (ΔH), HBr, HCl (ΔH)
Шукарев С. А., Лилиз Л. С., Латышева В. А.,
Андреева Д. К.

Ж. неорг. химии, 1959, 4, № 10, 2198-2203

О теплотах взаимодействия H₂O с водными
растворами HCl, HBr, H₂ и HClO₄.

PJX., 1960, 46029

W., Ja.

F

Hg^{++}

$\Delta\text{H}_{\text{aq}}$

Ladd M.F.G.,
Lee W.H.

1960

J. Inorg. and Nucl. Chem.,
14 N1-2, 14

Измерение решеток и св-ва
замороженных с ними св-ва
нех-рых кристалличес-
ких изангидов.

● (с.и. NaCN) I

Hg⁺⁺

Bp 3609-VI

1962

Azlan A. et al.

S. H. Aq

J. phys Chem. (B.R.D.),
1962, 33, N1-4, 23-45

VI 3609

(1962)

(Aq) Be^{++} , Mg^{++} , Ca^{++} , Sr^{++} , Ba^{++} , Zn^{++} ,
 Cd^{++} , Hg^{++} , Fe^{++} , Co^{++} , Ni^{++} , Cu^{++} , In^{++} ,
 Pb^{++}

2222 A.L.

J. phys. Chem. (BMD), 1962, 23, 1-4,
23-45

Studies on Ionic solvation. ...

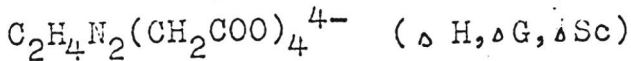
IL., 1964, 56361

ЕСТЬ Ф. Н.

Anderegg G.

Helv. Chim. Acta, 1963, 46, N6, 1833-42.

Pb^{2+} , Zn^{2+} , Cd^{2+} , Hg^{2+} , Cu^{2+} , Ni^{2+} , Co^{2+} ,
 Mn^{2+} , Mg^{2+} , Sr^{2+} , Ca^{2+} , Ba^{2+} , La^{2+} ,



Reaktionsenthalpie und entropie
bei der Metallkomplexe von Athilendiamin-
und Diaminocyclohexan-tetraessigsäure.

Hg⁺⁺

Karwasaki Y.

1965

Matsubayashi G.

Tanaka T.

Δ H₂ a₂

в аэтилма-
уеионе

БТТ, N 8, сир. 5.

M. 1659

1965

Hg⁺, Cd²⁺, CN⁻ (K_p, aq)

Touller J.C., Grall M., Bigois M.,
Tremillon B.,

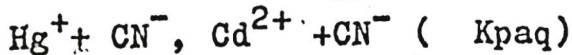
Bull. Soc. chim. France, 1965, ^{iv}, 1853-1854

CA, 1966, 64, vi, 696

B

M 1659

1965



Touller J.C., Grall M., Bigois M.,
Tremillon B.

Bull.Soc.Chim.France, 1965, (6), 1853-8

Modifications of the stabilities of
mercuric cyanide and cadmium cyanide
complexes in water-ethylenediamine and
water-ethanol-amine mixtures

F

W

hyd gams
baur
pere

CA., 1966, -64, -N1, 69b

Есть опуха.

1966

HgCl^+ , Hg_2Cl_2 , Hg^+ (K)

[Вср VI-4479]

Василькевич И.М., Шилов Е.А.

Укр.Хим.Ж., 1966, 32/9/, 947-50

Концентрация катионов хлористой ртути в
водных растворах хлористой ртути.

W,

F

CA, 1967, 66, N4, 14508w

HgCl^+ , Hg_2Cl_2 , Hg^+ (K)

VI-4479

1966

Василькевич И.М., Шилов Е.А.

Укр.Хим.Ж., 1966, 32/9/, 947-50

Концентрация катионов хлористой ртути в водных растворах хлористой ртути.

W,

F

CA, 1967, 66, N4, 14508w

M 2416

1964

Cd^{2+} , Hg^{2+} , Sn^{2+} , Pb^{2+} , Pd^{2+} (6G hyd).

Jain D.V.S., Singh B.

Indian J. Chem. 1967, 5(2), 43-5

Thermodynamics of ion hydration.

II. Free energies of hydration and new ionic radii of bivalent ions.

CA, 1967, 67, N6, 26529n

W.

F

Hg²⁺

Wulff C.A.

1987

J. Chem. Eng. Data, 12(1),
82-5

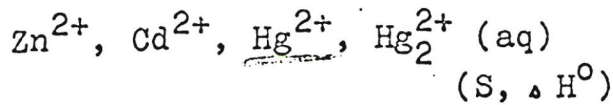
Entropies of the aqueous Zn²⁺,
Cd²⁺, Hg²⁺, and Hg₂²⁺ ions.

(Cu. Zn²⁺) I

BP-4504
BP-4546-V
1054-08

1967

VI-4504



Wulff C.A.,

J.Chem.Eng.Data, 1967, 12(1), 82-5.

Entropies of the aqueous Zn^{2+} , Cd^{2+} ,
 Hg^{2+} , and Hg_2^{2+} ions.

Ja, W,

F

CA, 1967, 66, N12, 49805f

90716.4033

Ch

Hg²⁺ (Kp, OG, OH, OF)
67680

VI 6370

BOP

K p. N 90716.4021

Mazzocchin Gian Antonio, Bombi G. Giorgio,
 Fiorani Mario. Potenziale standard
 del sistema mercurioso - mercurico
 in nitrati alcalini fusi. Есть оригинал.

"Corso e semin. chim. CNR e FG", 1968,
 N 13, 39-40 (итал.)

1077 1078

1090

1103

ПЕРИНИТИ

Hg²⁺

1969

Picard Gérard, Vedel Jacques

E

Bull. Soc. Chim

France, 1969, n°7, 2557

(see Hg²⁺) I

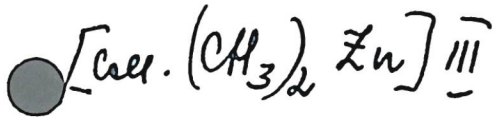
Hg^+

Distefano G.
Dibeler V. H.

1970

$4Hf$

Int. J. Mass. Spectrom.
and Ion Phys., 4 (1),
59.



6

XVI 391

1971

Hg (p-p; H₂O) (K_c, ΔH , ΔS)

Glew D.N., Hames D.A., Can. J. Chem.,
1971, 49, N19, 3114-3118

Aqueous nonelectrolyte solutions, Part X
Mercury solubility in water.

PmX 65 1255 1972

6 B.

Hg^{2+} (ΔG_f, ΔH_f, S, ΔG, ΔH, ΔS) 6 1971

XVI 402

Pan Kuan, Chang Jin-ji,
Hsin Shu-ching.

J. Chin. Chem. Soc., 1971, 18, NT-2, 1-4 (auth)
Thermodynamic properties associated
with mercury-mercurous electrode.

P.H. Lee, 1972

65800

6 B (P)

Hg²⁺
83

1971

14 В59. Типы ртути в хлороалюминатных расплавах. Характеристика нового иона Hg₃²⁺. Torsi G., Fung K. W., Begun G. M., Mamantov G. Mercury species in chloroaluminate melts. Characterization of the new ion Hg₃²⁺. «Inorg. Chem.», 1971, 10, № 10, 2285—2290 (англ.)

При нагревании HgCl₂ (I), Hg и AlCl₃, взятых в отношении 1:2:2 при 240° получен Hg₃(AlCl₄)₂ (II). Отмечена чувствительность II к влаге. С применением полярографии, линейной вольтаметрии и хронопотенциометрии изучено электрохим. восстановление I и Hg₂Cl₂ в сплавах AlCl₃ и NaCl различного состава. Предположено, что в процессе восстановления Hg²⁺ до Hg⁰ образуются Hg₂²⁺ и Hg₃²⁺. Определены константы равновесия для р-ций Hg²⁺ с Hg₃²⁺ и Hg, к-рые приводят к

X. 1972. 14

Hg_2^{2+} и р-ции последнего иона с Hg, приводящей к Hg_3^{2+} , при различных т-рах и составах смесей NaCl—AlCl_3 . Сняты электронные спектры поглощения Mg , Hg_2^{2+} и Hg_3^{2+} в расплаве $\text{AlCl}_3\text{—NaCl}$ состава 65 : 35 при 175° . В спектре КР II два интенсивных пика 93 и 123 см^{-1} отнесены, соотв., симм. и асимм. кол. группы Hg_3^{2+} . На основании полученных данных сделан вывод, что II состоит из нелинейной, слабо изогнутой цепи Cl—Hg—Hg—Hg—Cl , связывающей две группы AlCl_3 .

В. В. Дунина

Hg_3^{2+} (Kp)

XV] 590

1971

Torzi G., Fung K.W., Begun G.M.,

Maman'ov G.

Inorg. Chem., 1971, 10, N10, 2285-2290

(ann.) Mercury species in chloroaluminate melts. Characterization of the new ion Hg_3^{2+} .

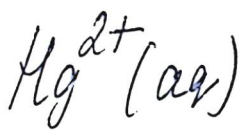
P24 June 1972

14859



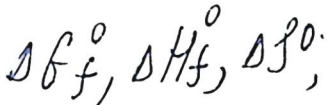
B



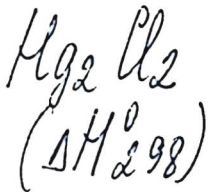


[XVI - 2212]

1974

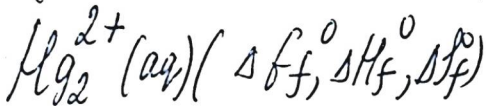


Vanderzee C.E.,
et al.,



J. Chem. Thermodyn.

1974, 6, N 9,



827-843.

Hg⁺² (29)

Commercial 3064

1973-74

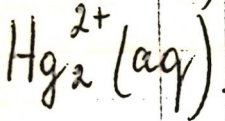
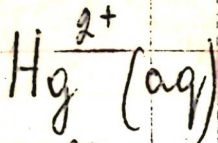
Vanderzee C. E.

Hg⁺² (29)

Swanson J. A.

(14)

Department of Chem. Univ.
of Nebraska, Lincoln, Nebraska
68508, USA



(4H)

2.1975

N 5

(coll. Hg₂Cl) 1974

✓ 5 Б880. Энтальпия осаждения хлорида одновалентной ртути и термодинамические свойства водных ионов одно- и двухвалентной ртути. Vanderzee Cecil E., Swanson James A. The enthalpy of precipitation of mercury (I) chloride, and the thermodynamic properties of aqueous mercury (I) and mercury (II) ions. «J. Chem. Thermodyn.», 1974, 6, № 9, 827—843 (англ.)

Калориметрически измерена энтальпия осаждения Hg_2Cl_2 при добавлении р-ра NaCl к избытку $\text{Hg}_2(\text{ClO}_4)_2$ в разб. р-ре HClO_4 . $\Delta H = -23442 \pm 45$ кал/моль при 298 К. Рассмотрены лит. данные по э. д. с. ячеек, включающих ионы $\text{Hg}_2^{2+}(\text{aq})$ и $\text{Hg}^{2+}(\text{aq})$ и рассчитаны термодинамич. параметры образования водн. ионов Hg^{2+} и Hg_2^{2+} , причем особое внимание обращено на экстраполяцию по Дебаю — Хюккелю и влияние гидролиза. Рекомендованы след. величины $\Delta G_{\text{обр.}}^\circ$, $\Delta H_{\text{обр.}}^\circ$ и S° при 298 К для иона $\text{Hg}^{2+}(\text{aq})$ $39,365 \pm 0,025$ ккал/моль; $40,670 \pm 0,050$ ккал/моль; $-8,66 \pm 0,20$ э. е., для иона $\text{Hg}_2^{2+}(\text{aq})$ $36,713 \pm 0,025$; $39,870 \pm 0,050$ и $15,72 \pm 0,20$ соответственно.

Резюме

50825.7542

29932

1975

Ch

Качинский Hg²⁺/ΔH

XVI-2585

Ciavatta Liberto, Grimaldi Maria,
Palombari Roberto. Thermochemical studies on the formation of chloride, thiocyanate and mononuclear hydroxo complexes of mercury (II). "J. Inorg. and Nucl. Chem.", 1975, 37, N 7-8, 1685-1688 (англ.)

412 415

0402

0431

ВНИИТИ

1975

Hg

(4 H_{aq})

85759r Solubility of elemental mercury vapor in water. Sanemasa, Isao (Fac. Sci., Kumamoto Univ., Kumamoto, Japan). *Bull. Chem. Soc. Jpn.* 1975, 48(6), 1795-8 (Eng). The soly. of mercury vapor in water has been measured by means of at. absorption spectrophotometry over the temp. range of 5-60° under atm. pressure. The aq. soly. obeys Henry's law at each temp. The solubilities and the Henry coeffs. are reported. From the soly. data, the heat of the soln. of mercury vapor in water is found to be -5.3 kcal/mol. The relationship between the Henry coeff., k , and the soln. temp., T , is expressed by $\log k = -(1078 \times 1/T) + 6.250$. From this equation, the solubilities at 70-100° are estd. The soly. of the mercury vapor in sea water has also been measured over the temp. range of 5-30°. A salting-out effect on the soly. is obsd. The practical application of the aq. soly. of the mercury vapor is discussed from the analytical point of view.

C.A. 1975, 83 N10

$Hg^{2+} aq$

1977

Cox J.D.

Microbial
leachate
m. ex.
e-b-b.

CODATA, Spec.
Rep., 1977, 1, 3 pp.

●
(excl. S; I)

1980

Hg
Hg²⁺

2 Б782. Определение константы равновесия реакции диспропорционирования иона одновалентной ртути путем измерения равновесного распределения газ — жидкость нульвалентной ртути. Okouchi Shoichi, Sasaki Sokichi. «Нихон кагаку кайси, Nippon Kagaku Kaishi, J. Chem. Soc. Jap., Chem. and Ind. Chem.», 1980, № 8, 1291—1294 (япон.; рез. англ.)

(Кравч.)

Исследовано диспропорционирование Hg(1+) на Hg(0) и Hg(2+) в очень разб. перхлоратных р-рах с конц-ями солей 10^{-7} — 10^{-8} моль/л. Константа равновесия $K = [Hg^{2+}][Hg]/[Hg_2^{2+}]$ процесса диспропорционирования была определена с использованием введенного авторами ур-ния диспропорционирования и равновесного распределения Hg(0) между жидк. и газ. фазами. Константа распределения Hg(0) была опре-

делена методом низкот-рной атомн. абсорбц. спектроскопии и при ионной силе 0,1 и 25° найдена равной $0,40 \pm 0,02$. В этих же условиях эксперимента величина K составила $(3,0 \pm 0,2) \cdot 10^{-5}$ моль/л. По резюме

X. 1981 № 2

Hg^{+2} (aq)

Оммух 14725

1980

Сасоёйеенко В. л., Тенг-
зоко В. л.

Kp, ArB;

Укр. Жерн. Зерн. 1980,
46, N 11, 1129-1134.

Hg^{2+}

- 1980
⑤ 12 В36. Взаимодействие ртути (II) с некоторыми нелинейными псевдогалогенид-ионами в неводных средах. Самойленко В. М., Мовчан О. Г., Скопенко В. В. «Укр. хим. ж.», 1980, 46, № 12, 1286—1290

(Кр)
Потенциометрически при 25° и ионной силе 1 ($NaClO_4$), в токе очищенного Ag изучено комплексообразование $Hg(2+)$ с нелинейными псевдогалогенид-ионами $N(CN)_2^-$, $ONC(CN)_2^-$ и $C(CN)_3^-$ в MeOH, MeCN, ДМФА, диметилацетамиде (L) и ДМСО. Определены значения констант равновесия р-ции $Hg^{2+} + Hg \rightleftharpoons Hg_2^{2+}$ в H_2O , MeOH, ДМСО, ДМФА, L и MeCN. Состав и прочность комплексов определены методом Ледена. Приведены значения констант устойчивости β_1 , β_2 , β_3 и β_4 комплексов $Hg(2+)$ с $ONC(CN)_2^-$ (в MeOH, ДМСО, ДМФА, L и MeCN), значения β_1 , β_2 , β_3 комплексов $Hg(2+)$ с $N(CN)_2^-$ (в MeOH,

2. 1981. № 12

ДМСО и ДМФА), значения β_1 , β_2 , β_3 и β_4 комплексов $\text{Hg}(2+)$ с $\text{N}(\text{CN})_2^-$ (в L и MeCN) и константы устойчивости комплекса $[\text{HgC}(\text{CN})_3]^+$ (в MeOH, ДМСО, ДМФА, L и MeCN). Установлено, что прочность комплексов уменьшается в ряду р-рителей: $\text{MeCN} > \text{L} > \text{ДМФА} > \text{ДМСО} > \text{MeOH}$. Для апротонных р-рителей этот ряд в основном согласуется с увеличением их донорного числа. Спектрофотометрически изучена система $\text{Hg}^{2+} - \text{ONC}(\text{CN})_2^- - \text{MeOH}$ и установлено образование в р-ре четырех комплексов с числом присоединенных лигандов $n=1-4$. Значения β по спектрофотометрич. и потенциометрич. данным соотв. равны $8,4 \cdot 10^2$ и $6,3 \cdot 10^2$. Для $\text{Hg}(2+)$ в апротонных р-рителях предположен ряд устойчивости комплексов $\text{Cl} > \text{Br} > \text{J} > \text{SCN} > \text{N}(\text{CN})_2 > \text{ONC}(\text{CN})_2 > \text{C}(\text{CN})_3$, характеризующий более высокую прочность комплексов с галогенид-ионами по сравнению с прочностью комплексов с нелинейными псевдогалогенидами. Л. П. Шкловер

Hg²⁺

1980

Sato Taichi, et al.

Hydrometallurgy, 1980,
6, N1-2, 3-12.

(Kc)

cell. Zn²⁺-I.

Mg^{+2}
(кс).

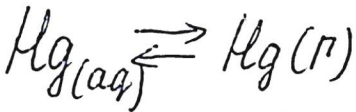
1984
Ahrland S., et al

Δ H. Kohnen.
в О, т. р-ре.
 NH_4ClO_4

Acta chem. scand.,
1981, A35, N1, 67-75.

●
(ссл. Zn^{+2} , I)

1981



Kp

7 95: 193131m The measurement of the distribution equilibrium constant of metallic mercury for $\text{Hg(aq)} \rightleftharpoons \text{Hg(gas)}$. Okouchi, Shoichi; Sasaki, Sokichi (Fac. Eng., Hosei Univ., Tokyo, Japan 184). *Bull. Chem. Soc. Jpn.* 1981, 54(9), 2821-2 (Eng). The gas-aq. distribution equil. const. of Hg(0) was detd. at 5-45°. The expt. was made by volatilizing metallic Hg dissolved in water to the gas phase, which was connected with the absorption cell in a cold-vapor at. absorption spectrophotometer, and by measuring the absorbance under gas-aq. distribution equil. conditions. The distribution equil. const. was 0.40 ± 0.02 at 25°. The effect of the concn. of NaCl on the distribution equil. const. was measured at 25°. The salting-out effect was expressed by the Setschenow equation, and the salting-out coeff. is 0.105.

C.A. 1981, 95, 122.

Hg^{+2}
(aq)

1981

Воскресен В.А.

Ср, V
Судеб-
ный
объем
ионов)

Термодинамические свойства
и прерыва двух- и трех-
компонентных водных рас-
творов электролитов ионов.

Автореферат диссертации
на соискание ученой сте-
пени. Г.И.Н., Москва, 1981.

Hg^{1+}

Dewar M. J. S., 1985
Grady G. L., et al.

$\Delta_f H;$

Organometallics, 1985,
I, N11, 1964-1966.

(cu. $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$; III)

Hg²⁺

1985

Dewar M. J. S.,
Grady G. L., et al.

$\Delta_f H;$

Organometallics, 1985,
4, 111, 1964-1966.

(see.  Hg(CH₃)₂; III)

Hg_2^{2+}

1987

Neisler Randy P.
Pitzer Kenneth S.

mercurous
garnet

J. Phys. Chem. 1987,
91 (5), 1084-7.

●
(cur. Hg_2^{2+} ; I)

Hg²⁺

1990

Persson I., Dask K.C.
et al.

Kc, 4 Hf

Acta chem. scand.
1990. 44, NS.C. 433-
447.

(see  Zn²⁺; I)