

Ccl Bud

V 847

1887

Hampe

1. Chem. Ztg. 11, 846 (1887)

ZnJ_2 , CdCl_2 , CdBr_2

Tm

Be^3

Circ. 500

CdBr₂ V 1266-B^{ap}

1888

Nernst W,

7.Z.physik. Chem. 2, 23, (1888)
28

CdBr₂ (ΔHf)

HgBr₂ (ΔH_{aq})

Circ. 500

W

F

1898

V 1261

Herschkowitsch.

Z.phys. Chem., 1898, 27, 123

CdBr₂

(AHf)

W

E

ECTD Q. R.

1899

V 1153

Weber

Z. anorg. Chem. 1899, 21, 305

Cd, CdCl₂, CdBr₂ Tb, ΔHv, Tm, ΔHm

Be

F

CdBr₂

Bsp-1223-V 1911

Hermann G.

"Z. anorg. Chem."

Tm

1911, 71, 257-302

V 1267 ~~W. B. B.~~ 1923

Schmidt G. C. and Walter R., 94
1. Ann. Physik 72: 565 (1923)

HgCl_2 , CdI_2 , CdBr_2 (P)

Über die Elektrizitätsleitung von
Salzdämpfen.

W. B. B. $\frac{E}{U} \cdot \frac{1}{L} \cdot \frac{1}{\phi} \cdot \frac{1}{H}$ 6

Circ. 500

565-575 u

593-594

5/10

CdBr₂

B9p-1267-V

1923

Schmidt G. C.
Walter R.

(P)

"Ann. Physik,"

1923, 72, 565-75

593-4

CdBr₂

Bergman A.E. 1926

Tm

Bep-1272-V

"Z. Anorg. Chem."

1926, 157, 23-116.

V 1260

1928

Getman

3. J. Phys. Chem. 32, 91 (1928)

CdBr_2

(ΔF_f)

ЕСТЬ Ф. Н.

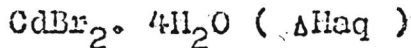
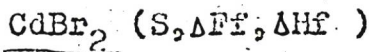
Circ. 500

W

F

V 1263 ✓

1930



Ishikawa F., Veda Y.

J. Chem. Soc. Japan 1930, 51, 634-49

Thermodynamic study of cadmium
bromide

W, Be

F

CA., 1932, 365

V 1262

1932

$\text{CdBr}_2 \cdot 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (T_{tr} , KP)

CdBr_2 (S)

Ishikawa F., Mori I., Murooka T,

J. Chem. Soc. Japan 1932, 53, 181-9

System cadmium bromide and ethyl alcohol.

CA, 1933, 16

Be. M.

F.

Cd Br₂

V 1268

bp-1268-V

1932

CdBr₂ (ΔF_f , ΔH_f)

CdBr₂·4H₂O (ΔF_f , ΔH_f , ~~etc~~)

Spencer H.M., Selden R.F.

J. Am. Chem. Soc. 1932, 54, 4504-15

The free energies and heats of formation of tetrahydrate and anhydrous forms of cadmium bromide and their transition temperatures

M, Be

Е. С. Т. Б. Ф. Н.

CA., 1933, 462

F

Cel Bug

QB - 8-3415

[1933]

(p)

B99 - 1220 - V

Guiner B, Gettner

L. Phys. Chem.

1933, A 165, N3, 97-120

Ishikawa F. and Ueda Y.

3. Science Repts. Tohoku Imp. Univ. 1 22, 263
(1933)

$\text{CdBr}_2, \text{CdBr} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ($\Delta \text{Hf}; \Delta \text{Ff}$)

Hg_2Br_2 (Hf).

W., M.

F

CdBa₂

Bp-3556-V 1934.

Yellinek K.
Siewers H.

(ΔH)

"Z. Elektrochim"

1934, 40, 871-84.

1939

Bep V - 1258

CdBr_2 (70C)

Bates R.G.,

J. Am. Chem. Soc., 1939, 61,
308-315.

[Om 34001]

1939

$\text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (K)

Bates R. G.

$\Delta_f H$

JACS. - 1939. - Vol. 61. - P.
1040-1044.

Col Br2

Bates R. G.

34001939

J. A. C. S., 1939 61, 1940

ΔH_f , ΔS_f



cm Lull2, I

8527

VI 3661

1939

$\text{TiCl}_4, \text{TiBr}_4, \text{TiI}_4, \text{PbCl}_2, \text{PbBr}_2,$

$\text{PbI}_2, \text{ZnCl}_2, \text{ZnBr}_2, \text{ZnI}_2, \text{CdCl}_2,$

$\text{CdBr}_2, \text{CdI}_2$ (P, Hg, E)

Kiwa K., Sato E., Vasiyama H.

J. Chem. Soc. Japan 1939, 60, 918-23

"Determination of the ..."

De

8524

VI-3801; V-392; VI 3662 / 1940

TlCl, TlBr, TlJ, PbCl₂, PbBr₂, PbJ₂,
ZnCl₂, ZnBr₂, ZnJ₂, CdCl₂, CdBr₂, CdJ₂,

(P, Hs, E)

Niwa K., Sato M., Vosiya M.
J. Faculty Sci., Hokkaido Imp.
Univ. Ser. III, 3, N 1, 17-33 (1940)

Be

Mem 85-re

Bp-V 1259

1941

Bates R. W.

4. J. Am. Chem. Soc. 63, 399 (1941)

-404

CdBr_2 ; ~~data~~ CdI_2 (ΔJ°)

Circ. 500

ЕСТЬ Ф. К.

В

3

V 1230

1942

Robinson and Wallace

2. Chem. Revs. 30, 195 (1942)

CdCl_2 ; CdBr_2 ; CdI_2 (Haq)

Circ. 500

W.

F

CdBr₂

Вср-836-V

1951.

Засаренко Т.

"М. обл. земли"

(Тм)

1951, 21, 153-57

V 1208

1956

ij (CdF_2 , CdCl_2 , CdBr_2 , CdI_2)

Акимин Н. Н., Стериганов, Наумов В. А.
Ралбиди Н. ?.

Ж. физ. химии, 1956, 30, № 1, 155-60

Электронографическое исследование
строения молекул.

ЕСТЬ Ф. 14

РЖХ., 1956, 49911

Р

V 1238 .

1956

$\text{Cr}(\text{CdI}_2, \text{CdBr}_2, \text{CdCl}_2)$

Цукевир В. С., Стрелков Л. Л.

Докл. АН СССР, 1956, 106, № 5, 805-6

Теплоемкость слоистых соединений
при низких температурах.

Есть ф. м.

РЖХ., 1957, 11127

Be.

Est. fotokop.

A-473

MeX⁺, MeX₂, MeX₃, MeX₄²⁻ 1956
(29 Me-Zn⁺², Cd²⁺, Hg²⁺, X-F,
Cl, Br, I) ZnCl₂, ZnBr₂, ZnI₂,
CdCl₂, CdBr₂, CdI₂ (ΔNaq)

Цунарев С. А. Журнал Л. С.,
Латышева В. А.

М. Кортан. Желтый,
1956, I N2, 225-31

РХ., 1956, N22, 7404 Та, W
есть ср. к.

-6772

V1161

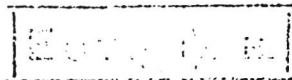
PbCl_2 , Pb^{2+} , PbCl^{2-} , CdCl_2 , Cd^{2+} , 1956
 CdCl^{2-}_4 , ZnCl_2 , Zn^{2+} , ZnCl^{2-}_4 , CdBr_2 ,
 Cd^{2+} (Kp)

Van Artsdalen E.R.

J. Phys. Chem., 1956, 60, N 2,
172-177

Complex ions in molten salts ...

W, M
,

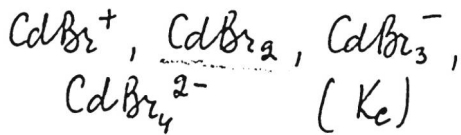


Cd Br₂ Мухомов, Степанов 1957.

Исследования. Ч. теор. основы
1957, 32, № 3, 464-477.

Темноточность системы
резистор при низких
температурах.





V 1273

1957

Kivalo P., Ekari P.

Suomen kem., 1957, 30, IV 5-6, B-116-
B 120.

PX, 1958, 686.

Jus

ЕСТЬ Ф. К.

V 1393

1957

CdCl^+ ; CdCl_2 ; CdCl_3^- ; CdCl_4^{2-} ; CdBr^+ ; CdBr_2 ;
 CdBr_3^- ; CdBr_4^{2-} ; CdI^+ ; CdI_2 ; CdI_3^- ; CdI_4^{2-} .

Шукарев С. А., Милер Л. С. Латышева В. А.

Уч. зап. ЛГУ, 1957, № 211, 17-25

Термодинамическая характеристика
процессов образования галогенидных комплексов кадмия в водных растворах.

ЕСТЬ Ф. Н.

РЖХ., 1958; N 24, 80969

Ja. Est. fotokop.

Вар - 773-V

Блум, Бокрис и др. 1958

$CdBr_2$ Bloom H., Bockris J.O.M.,
J. Amer. Chem. Soc., 1958, '80,
19, 2044-2046.

Давление пара и теплоота
плавления некоторых крист-
таллических расплавленных электро-
литов.

$p(ам)$

(см. $ZnCl_2$) I

X-21-58-70012

6739

V 1245

1958

PbCl^+ , PbCl_2 , PbBr_3^- , PbCl_3^- , PbBr^+ ,

PbBr_2 , CdCl^+ , CdBr^+ , CdCl_2 , CdBr_2 (K_f)

Duke F.R., Iverson M.L.

J. Phys. Chem., 1958, 62, N 4,
417-419

Complex ions in ...

11, 11

M
CW

V 1244

1958

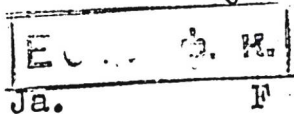
 CdCl^+ , CdBr^+ , CdBr_2 , CdI^+ , (Kc)

 CdI_2 ; CdI_3^- ; CdI_4^{2-}

Хочяновский О.И., Рудра О.Р.

Изв. высш. учеб. завед. Химия и химич. Техно-
логия, 1958, №1, 43-52.Топлянографическое исследование галогени-
дных комплексов кадмия в смешанных рас-
творителях. Сообщение 1. Метанол-вода

РЖХ., 1958, N 22, 73549



Вар - V 1269

1959

CdBr_2 (Tm)

Ильясов И.И., Мирсоянов В.Н., Косоватов Ю. В.

Ж. неорган. химии, 1959, 4, №4, 909-12

Тройная система из бромидов натрия,
кадмия и кадмия.



PJX., 1959, 77743

Be.

Est.fotok.

F

Col BT₂

BP - A485

1959

Магдеб Т. Т.

ЖК. пуг. мелл. XXXIV
N9. 1951-3

$\left(\begin{array}{c} \Delta H_f, Kp, \\ S \end{array} \right)$

ВФ-1270-V

1960

CdBr₂

Cp

ЗБ377. Термодинамические исследования при низких температурах. IX. Теплоемкость бромида кадмия между 1,5 и 300°K, энтальпия и энтропия CdBr₂ при 298,15°K. Ицкевич Е. С., Стрелков П. Г., «Ж. физ. химии», 1960, 34, № 6, 1312—1315 (рез. англ.).— В описанном ранее калориметре (РЖХим, 1957, № 4, 11127, 1958, № 6, 16992) определена теплоемкость (c_p) CdBr₂ в интервале 80—300°K. Сглаженные значения c_p табулированы в интервале 2—300°K. В интервале 1,5—83°K c_p измерена ранее (см. ссылку выше); обе серии измерений взаимно перекрываются при 81,4 и 82,9°K и результаты их хорошо сходятся. $S_{298,15}^0 = 33,18 \pm 0,08$ энтр. ед. и $H_{298,15}^0 - H_0^0 = 4235,3 \pm 12,7$ кал/моль. Значение S^0 CdBr₂ совместно с ранее вычисленными $S_{298,15}^0$ CdCl₂ и CdJ₂ (сообщение VIII, РЖХим, 1960, № 3, 8192) использовано для сопоставления эксперим. величин с рассчитанными при помощи эмпирич. методов, предложенных В. А. Киреевым и М. Х. Карпатьянцем.

В. Колесов

x.1961.3

11960

CdBr₂

Thermodynamic studies at low temperatures. IX. Heat capacity of cadmium bromide between 1.5 and 300°K., enthalpy and entropy of CdBr₂ at 298.15°K. E. S. Itskevich and P. G. Strelkov (Inst. Phys. and Radiotech. Measurements, Moscow). *Zh. Fiz. Khim.* 34, 1312-15 (1960) (English summary); cf. *CA* 54, 9497g.—The heat capacity of CdBr₂ between 80.0 and 301.4°K. was measured and values were obtained for the entropy and enthalpy of CdBr₂: $S_{298.15}^{\circ} = 33.18 \pm 0.08$ cal./degree mole and $H_{298.15}^{\circ} - H_0 = 4235.3 \pm 12.7$ cal./mole. D. Papousek

Cp
1.5-300°K

1270-V
BQ-1270-V

C.A. 1962, 56, 12
13629B.

ВФ - 127(а) - VI

1960

6Б392. Упругость пара йодистого кадмия и бромистого кадмия. Толмачева Т. А., Андриновская Т. И. «Вестн. Ленингр. ун-та», 1960, № 10, 131—136 (рез. англ.).—Методом потока (газ-носитель — азот) определено давление паров: 1) CdJ_2 (выше т-ры плавления) $\lg P (\text{CdJ}_2, \text{атм}) = -13870,2 \cdot 1/T + 43,4 \lg T + 0,0603 T - 0,0000337 T^2 - 171,7$ (727—873° K); ввиду того, что для CdJ_2 зависимость $\lg P - 1/T$ нелинейна, энтальпия и энтропия испарения CdJ_2 рассчитаны для трех отдельных участков кривой и данные сведены в таблицу. 2) CdBr_2 (до и выше т-ры плавления) $\lg P (\text{CdBr}_2, \text{атм}) = 5,45 - 6191/T$ (735—841° K) и $\lg P (\text{CdBr}_2, \text{атм}) = 4,25 - 5168/T$ (841—897° K); из этих данных для CdBr_2 вычислены значения энтальпий и энтропий испарения и сублимации CdBr_2 , а также значение теплоты плавления CdBr_2 , которые равны, соответственно $\Delta H(\text{исп.}) = 24 \pm 1$; $\Delta H(\text{субл.}) = 29 \pm 2$ ккал/моль, $\Delta S(\text{исп.}) = 20 \pm 2$ и $\Delta S(\text{субл.}) = 26 \pm 2$ энтр. ед., $\Delta H(\text{пл.}) = 5$ ккал/моль. В исследованной области т-р заметная термич. диссоциация CdBr_2 и CdJ_2 не наблюдалась. Разработана методика анализа $\text{J}-$ и J_2 при их совместном присутствии. В. Карелин.

CdJ₂
CdBr₂P₁ as
BMS

x-1961-6

+1

X

1960

Topol

CdBr₂CdCl₂
u.dp.

The heats of fusion of the cadmium halides, mercuric chloride, and bismuth bromide. L. E. Topol and L. D. Ransom (Atomics Intern., Canoga Park, Calif.). *J. Phys. Chem.* 64, 1339-40(1960).—The following values of C_p for the solid and C_p for the liquid in cal./mole-degree, ΔS_f in e.u., and ΔH_f in kcal./mole, resp., were obtained:
CdCl₂, 28.5, 26.3, 8.57, 7.22; CdBr₂, 22.8, 24.3, 9.48, 7.97; CdI₂, 21.5, 24.4, 7.49, 4.95; HgCl₂, 19.2, 27.2, 8.40, 4.64; BiBr₃, 26.0, 37.7, 10.55, 5.19.

Henry Leidheiser, Jr.

Temperature
measuring

C.A. 1961:55:9:8024g

1960

CdCl₂

CdBr₂

CdI₂

HgCl₂

BiBr₃

The heats of fusion of the cadmium halides, mercuric chloride, and bismuth bromide. L. E. Topol and L. D. Ransom (Atomics Intern., Canoga Park, Calif.). U.S. At. Energy Comm. NAA-SR-5111, 3 pp.(1960).—The heats of fusion of CdCl₂, CdBr₂, CdI₂, HgCl₂, and BiBr₃ were detd. with a drop calorimeter to be 7.22 ± 0.17 , 7.97 ± 0.08 , 4.95 ± 0.13 , 4.64 ± 0.05 , and 5.19 ± 0.20 kcal./mol., resp. Heat capacities of the solid and liquid salts in the vicinity of the m.p. were also detd.

M. D. Adams

OHm

+4

C.A. 1961. 55. 2. 1168g

X

CdCl_2 ; HgCl_2 ;
 CdI_2 ; CdBr_2 (ΔH_m)

V 1235
1960

Topol L.E., Ransom L.D.

The heats of fusion of the
cadmium halides, mercuric chloride
and bismuth bromide.

J. Phys. Chem., 1960, 64, N 9, 1339-
40

Ann. Rev., 1962,
150, c. 4.13

5

7619

V 1272

CdBr₂, CdBr₃⁻, CdBr⁺ (Kc) Э.г.с. уен) 1961

PbBr⁺, PbBr₂ (Kc) Э.г.с. уен

Duke F.R., Garfinkel H.M.

J. Phys. Chem., 1961, 65, 119,
1627-1629 ()

Complex ions in fused salts. ...

PM., 1962, 116:69

Ж. Лу



$HgCl_2$; $CdCl_2$;
 CdI_2 ; $CdBr_2$ (T_m , $H_{m.p.}$, $H_{298,1^\circ}$, C_p)

V 1236 [1961]

Topol L.E., Ransom L.D.

Heat contents $H_T - H_{298,1^\circ K}$ for
some halides of mercury, cadmium
and bismuth at their melting point

J. Phys. Chem., 1961, 65, N 12,
2267-68

PX., 1963, 8 6357

b

orig

3082-VI

1962

CdBr^- , CdBr_2 , CdJ_2 (Kp, ADC)

Braunstein J., Lindgren R.M.

J. Amer. Chem. Soc. 1962, 84, N 9, 1534-38

The association of cadmium ion with bromide
and iodide ions in molten equimolar NaNO_3 -
 KNO_3 .

PJX., 1963, 145474

M.

Есть оригинал.

V-3441.

1962

$\text{MgCl}_2, \text{MgBr}_2, \text{MgI}_2, \text{CaCl}_2, \text{CaBr}_2,$

$\text{CaI}_2, \text{SrCl}_2, \text{SrBr}_2, \text{SrI}_2, \text{BaCl}_2, \text{BaI}_2, \text{ZnCl}_2, \text{ZnBr}_2,$

$\text{ZnI}_2, \text{CdBr}_2, \text{CdI}_2, \text{HgCl}_2, \text{HgBr}_2, \text{HgI}_2 (\text{C}_V, \text{Cp}-\text{C}_V)$

Backris J.O., Pilla A., Barton J.L.

Rev.Chem., Acad.Rep.Populaire Roumaine, 1962,
7, N1, 59-77.

Compressibilitus of cerbain molten alkaline
earth halides and the volume change on fusion o
of some of the corresponding solids.

Be,

F

CA, 1963, 59, N5, 4562e

VI 3309

1962

$X(OH)_2$; XY_2 ($X = Zn, Cd, Hg$; $Y = Cl, Br, I$)
(ΔH_{aq} в $HCl, HClO_4$ и их смесях)

Лашышева В.А., Горюшина Л.Р.

Ж. неорг химии, 1962, 7, №4, 732-738.

В

Есть оригинал.

РХ, 1963, 25339

CdBr₂ XVI-6001 1962

Mitchell R.S.

Крист. Z. Kristallogr., 1962,
супрыкі. 117, N4, 309-318.

Cd Br₂ (l)

ommuck 1721

1963

ΔH_f°

ΔH_g°

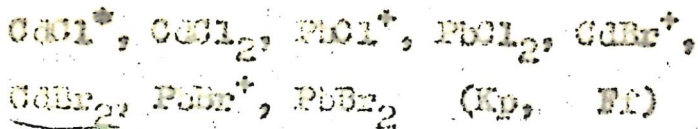
ΔZ

L. Brewer, G. R. Somayajulu et al.
J. Chem. Rev. 1963, 63, III
THERMODYNAMIC PROPERTIES

7377

VI-3611

1964



Krausstein J., Hinnno A.S.
Inorg. Chem., 1964, II 2, 218-221

Association of ...

M

$Cd_2 Br_2$

ВФ-3272-VI

1965

($\Delta Z, \Delta S, \Delta H$)

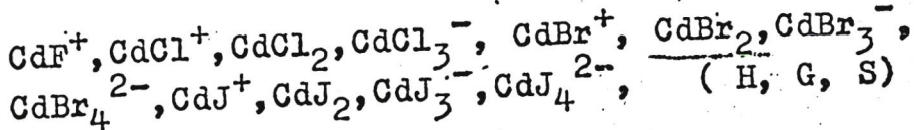
Мамов В. П.

Подгумов В. П.

М. прикл. химии
1965, 38, N 5, 1137-1139

3193-VI .

1966



Gerding Per.

Acta chem. scand., 1966, 20, N 1, 79-94.

Thermochemical studies on metal complexes. I.
Free energy, enthalpy, and entropy changes for
stepwise formation of cadmium (II) halide com-
plexes in aqueous solution at 25°C.

PJX, 1966, 225555
Ja.

ЕСТЬ ОРИГИНАЛ

1966

VI-4113

Vi (CdCl_2 , CdBr_2 , CdI_2)

Randi G.

Atti Accad.naz.Lincei.Rend Cl.Sci,Fis.
mat. e hatur", 1966, 41, N3-4, 197-99.

Spettri nel. lonfano ultrarosso (25-600
micron) degli alogenuri di cadmio allo
stato cristallino.

RX., 1967, 176219

J

V 6148

1967

CdBr₂, CdCl₂, CdI₂, ZnCl₂, ZnBr₂, ZnI₂, HgBr₂,
HgI₂, CuCl, CuBr, CuI, AgCl, TlCl, TlBr;
KF, NaCl (Кнесс., ΔH_f)

Васильев В.П., Васильева В.Н.,

Ис. физ. химии, 1967, 41, 1675-1678

Ис. И

CdBr_2^{2-}

Bp-4625-VI

1967

(Kp)

Shulman V. M; et al.
Proc. 10th. Internat conf.
Coordinat. Chem. Tokyo-Nikko
1967, Abstrs. Papers, Tokyo,
Chem. Soc. Jap. 1967, 63-65.

V 6155

1968

CdBr₂, CsBr, TlCl, TlBr, PbBr₂ (Tm)
2PbBr₂ · TlBr; PbBr₂ · 3TlBr; CdBr₂ · TlBr (Tm,
Tbr)

Ильясов И.И.,

Ин. неорг. химии,
1968, 13, 1659-1661

Б

$SbBr^+$; $CdBr^+$; Br_2Pb ; $CdBr_2$ VI 6411
(Кр) 1969

Тригоренко Ф.Ф., Сундурменко А.А.,
Зісник Київськ. ун-ту. Серхіміч.,
1969, N 10, 73-78

Бромидные комплексы свинца
и кадмия в раставах

РХ1970

1В122

М В

весь ори

AgCl, FeCl₂, ZnCl₂, CdCl₂, CdBr₂, TlBr, 1969
PbCl₂, LiCl, LiBr (Δ H mix) 6 10 5
VI 7185

Монастырская В.И.

В сб. "Рез. химия и электрохимия растворов
солей и металлов. Ч. I, Киев. Наук. думка,
1963, 1324-335.

Термодинамическое исследование
бикарбонатов металлов

Рез. химия, 1970
12 51353



М 9 16.

1970

CdBr_2

CdBr^+

CdBr_3^-

K

Кеєїаї

C.P. 1970. 73. 22

(113566q) Potentiometric study of cadmium bromide complexes in isopropanol and acetone solutions. Khotsyanovskii, O. I.; Telyakova, V. Sh. (Kiev. Politekh. Inst.; Kiev, USSR). *Ukr. Khim. Zh.* 1970, 36(6), 560-3 (Russ). Instability consts. of CdBr^+ , CdBr_2 , CdBr_3^- , and CdBr_4^{2-} in 60, 80, and 100% iso-PrOH and in 25, 50, and 75% Me_2CO are given. The stability of Cd bromide complexes increases in the order: $\text{H}_2\text{O} < \text{MeOH} < \text{EtOH} < \text{Me}_2\text{CO} < \text{iso-PrOH}$. John Howe Scott

$CdCl_2$, $CdBr_2$, $Cd(SCN)_2$ (Пр) 6 1970
VI 7253

Лебедева М.И., Борцова Р.В.
Тр. Таг. до вст. ин-та хим. машиностр.
1970, Вып. 4, 108-111.

Определение растворимости и
произведения растворимости хлоридов,
бромидов и роданидов кадмия в
безводной уксусной кислоте

РИИ Хим., 1970

10.12.10

7 В(9)

CdBr₂

1m

Walter-Leroy Leone, 1970
Groult Daniel.

"C. r. Acad. Sci." 1970

CD 71, N 20, 1245-1248

(Cec. CdHg) I

CdBr_2

Fridman, V. D.; et al. ¹⁹⁷²

"Zh. Neorg. khim.", 1972, 17,
N 4, 946-50.

(Korp.)

[car. $\text{Cd}(\text{CO}_4)$, I]

1973

 CdBr_2

(P)

41411e Saturated vapor pressure and some thermodynamic functions of melts of cadmium bromide-metal bromide salt systems, where the metal is sodium, potassium, or rubidium. Belyaev, I. N.; Kesarev, V. V.; Mareskin, S. A. (Rostov.-na-Donu Gos. Univ., Rostov-on-Don, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1973, 18(9), 2523-7 (Russ). At 600-700°, the CdBr_2 vapor above the systems $\text{CdBr}_2\text{-MBr}$ ($\text{M} = \text{Na}, \text{K}, \text{Rb}$) exhibits a neg. deviation from the Raoult law. The deviation decreased at higher temps. and in the order $\text{NaBr} > \text{KBr} > \text{RbBr}$, i.e., with increasing M radius. The activities, activity coeffs., and excess free energies of the systems reveal interactions between the components of these melts.

C.A. 1974. 80 N 8

CdBr₂

XVI - 922

1972

CdY₂

(P, T_b,)

(ΔH_v, ΔS_v)

66313a Vapor pressures of molten cadmium bromide and cadmium iodide. Topor, Letitia; Wypartowicz, J. (Cent. Phys. Chem., Bucharest, Rom.). Rev. Roum. Chim. 1972, 17(5), 831-4 (Eng). The vapor pressures (p , in mm Hg) were given by $\log p = A - (B/T)$, where $A = 8.230 \pm 0.018$ and $B = 6056.0 \pm 17.7$ for CdBr₂ at $T = 868-1012^\circ\text{K}$, and $A = 8.299 \pm 0.025$ and $B = 5581.7 \pm 21.3$ for CdI₂ at $T = 796-912^\circ\text{K}$. The b.p.'s, the entropies of vaporization (in cal/mole degree), and the std. enthalpies (in kcal/mole) of vaporization at 0 and at 298°K, resp., are: CdBr₂, 1132 $\pm$ 7°K, 24.5 (at 940°K), 36.376 $\pm$ 0.119, 33.1; CdI₂, 1030 $\pm$ 8°K, 24.8 (at 854°K), 33.400 $\pm$ 0.084, 33.1.

CD, 1972, 77.10.

(+1)



$CdBr_2$

(P)

4 Б744. Давление пара расплавленных бромидов и йодида кадмия. Торог Letiția, Wypartowicz J. Vapor pressures of molten cadmium bromide and cadmium iodide. «Rev. roum. chim.», 1972, 17, № 5, 831—834 (англ.)

Квазистатическим методом измерено давл. пара жидк. $CdBr_2$ (I) и CdJ_2 (II) в т-рной области 595—739° и 523—639°, соотв. Из эксперим. данных для каждой соли выведены два типа ур-ний зависимости давл. пара от т-ры. В одном из них принимается, что различие в теплостемкостях газ. и жидк. фаз существенно и постоянно, во втором случае это различие принимается близким к нулю. Второй тип ур-ний для I и II, соотв., имеют вид: $\lg P(\text{мм}) = (8,230 \pm 0,018) - (6056,0 \pm 17,7)/T$ и $\lg P(\text{мм}) = (8,299 \pm 0,025) - (5581,7 \pm 21,3)/T$. Из этих ур-ний рассчитаны т. кип. и энтропии, к-рые, соотв., равны $1132 \pm 7^\circ$ и $24,5$ э. е. (667°) для I, $1030 \pm 8^\circ \text{K}$ и $24,8$ э. е. (581°) для II. Станд. теплота испарения, рассчитанная по 3-му закону, для I и II равна при 298°K $33,1$ ккал/моль.

С. А. Ивашин

Х. 1973. № 4.

(+1)



1972
XVI-922

CdBr^+

1973

CdBr_2

Kacovs.

164934u Association of cadmium(II) and bromide in anhydrous molten mixtures of calcium nitrate with sodium nitrate or potassium nitrate and the effect of water. Braunstein, H.; Braunstein, J.; Minano, A. S.; Hagman, R. E. (React. Chem. Div., Oak Ridge Natl. Lab., Oak Ridge, Tenn.). *Inorg. Chem.* 1973, 12(6), 1407-12 (Eng). Assocn. consts. of Cd^{2+} with Br^- to form CdBr^+ and CdBr_2 were calcd. from potentiometrically detd. activity coeffs. in the solvents molten anhyd. 2:1 KNO_3 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ at 200, 240 and 280° and in 2:1 NaNO_3 - $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ at 260°. From these results, the Cd^{2+} - Br^- pair assocn. const. was estd. in the hypothetical pure supercooled $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ and compared with previously reported assocn. consts. in hydrous melts of $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$. The dependence of the assocn. const. on H_2O activity suggests the possibility that the hydration equil. of Cd^{2+} may involve 2 H_2O mols.

C.A. 1973:78:V26

CdBr₂

CdI₂

cb-br

17 B640. Сольватация соединений бромистого и йодистого кадмия некоторыми аминами. II. Определение некоторых термодинамических функций. Bernard Maurice A., Busnot Florent, Le Querler Jean-Francois. Composés de solvation des bromure et iode de cadmium par quelques amines. II. Détermination de quelques fonctions thermodynamiques. «Bull. Soc. chim. France», 1973, № 3, part. 1, 910—913, X (франц.; рез. англ.)

1973

Определены станд. энтальпии ΔH р-рения, сольватации и образования для соединений между CdX_2 , где $X=Br$ и I , и пропиламинном (R), изопропиламинном, бутиламинном или изобутиламинном. Эти определения выполнены путем р-рения сольватов в кислой среде. В случае сольвата $CdBr_2 \cdot 4R$ изменения ΔH , связанные с отщеплением двух молекул R, были получены тремя путями; посредством дифференциального энтальпийного анализа, из ТГА-кривых, и измерением давл. диссоциации исходного сольвата. Сообщ. I см. РЖХим, 1973, 16B23. Резюме

Х. 1973 N 17

1973

Col Br₂

Gregorczyk, Zofia.

Col Br₂

"Rocz. Chem."

46; 45

- 1973, 47 NC, 1123-85

4 H

(see Col Cl₂; I)

Cd Br₂

1973.

Hutchinson M.H., Higginson W.C.E.,
J. Chem. Soc., 1973 (12) 1247-53
"Stability constants..."

Remad.

(see. Mr Br₂; I)

40417.4523

Te, Ph, Ch

40892

CdBr₂02
(No)

1974

2040

Bullitt Marion K., Fisher Charles H.,
 Kinsey James L. Molecular beam reactions
 of potassium atoms with ZnCl₂, ZnI₂,
 CdI₂, HgBr₂, and HgI₂. "J. Chem. Phys.",
 1974, 60, N 2, 478-491

(англ.)

066 066

080

0000-0000

ВИНИТИ

CdBr_2

(P)

1974

5 Б901. Давление паров расплавленных CdBr_2 , CdI_2 , MgBr_2 и ассоциация молекул в газовой фазе. Topor Letitia, Moldoveanu Ivona. Vapour pressures of molten CdBr_2 , CdI_2 , MgBr_2 and molecular association in gaseous phase. «Rev. roum. chim.», 1974, 19, № 6, 985—990 (англ.)

Исследовали молек. ассоциацию и давл. паров расплавленных CdBr_2 (I), CdI_2 (II) и MgBr_2 (III) методами испарения и Родебуша—Диксона. Образцы I и II очищали и обезвоживали, III синтезировали из Mg и Br_2 в эф. Методом наименьших квадратов на ЭВМ рассчитали зависимости давл. пара I и II от т-ры: $\lg p = -(6106,2 \pm 22,1)/T + (8,312 \pm 0,024)$ ($607,5^\circ - 703,8^\circ$) (I) и $\lg p = -(5600,7 \pm 23,7)/T + (8,333 \pm 0,028)$ ($528,3^\circ - 628,5^\circ$) (II). Различия в давл. паров, рассчитанных по методу испарения и методу Родебуша—Диксона, отнесли за счет димеризации молекул. Рассчитали средн. мол. в. и

X. 1975 N 5

(+2)

☒

(all. CdI_2)

мол. долю димера и мономера в газ. фазе. Концентрация димера в парах 6,4—8,5% для I, 2,3—3,7% для II и 32—47% для III. Изменение парц. давл. мономера и димера III от температуры описывается уравнениями: $\lg p_1 = -(6681,2 \pm 247,2)/T + (6,649 \pm 0,214)$ и $\lg p_2 = -(10201,6 \pm 393,9)/T + (9,743 \pm 0,342)$. Теплоты испарения жидк. III на мономер и димер равны 30,6 и 46,7 ккал/моль соотв., а теплоты испарения тв. III равны 38,6 и 62,9 ккал/моль соответственно.

Л. Г. Титов

Зна-
ла,

1975

CdBr_2

Беляев И. Н.
Марескин С. А.,

(р, ΔH_m)

Ис. физ. химии, 1975

49 (3), 746-7

(см. CdCl_2 ; I)

$\text{Cd Br}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$

1975

(s G f)

Filippov V. K.

Vincharik G. P, et. al.

Zh. Neorg. Khim. 1975,
20(2) 528-31 (russ)

(see 2 Li Br · $\text{Cd Br}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$;
I)

Cd Br₂

Bp - 3232 - XVI
Ahrlund Sten.

1976

(p-p)

Acta Chem Scand Ser A

ΔH

1976, A 30(4) 257-64 (-eng)

(see Cd Br₂; I)

Cd Br₂

1975

Gawrinova L.G. et. al.

(Koma)

Izv. Sib. Otd Akad.
Nauk SSSR Ser Khim
Nauk 1975, (2) 99-103
(russ)

(see Cd I⁺; I)

Cd Br₂

1948

Ahrland Sten et
al.

Δ Hcaubai

Acta chem. scand 1948,
A32, N3, 251-58



CdCl₂-I
cur. ~~ZnCl₂~~-I

CdBr_2

1977

Barin I, et al

298-841 (76) mol II, mp. 143

841-1138 (me)

● (see Ag) I

CdBr_2

Рунрева В. А. и др.

1978

Химия и хим. технол.,
1978, Пермь, 53-59.

синтез
и физ.-хим.
св-ва

(см. ZnBr_2) I

1980

CdBr₂срукт.
парам.

93:228978f Refinement of the structural parameters of a cadmium bromide molecule. Kulikov, V. A.; Ugarov, V. V.; Rambidi, N. G. (Vses. Nauchno-Issled. Inst. Metrol. Sluzhby, USSR). *Zh. Strukt. Khim.* 1980, 21(4), 201-2 (Russ). From electron diffraction data the av. internuclear distances Cd-Br 2.372 and Br...Br 4.694 Å and mean-square vibrational amplitudes Cd-Br 0.075 and Br...Br 0.117 Å were detd. A linear equil. configuration of the CdBr₂ mol. is proposed.

C.A.BSC. 93, 11.24

$CdBr_2$

1980

13 Б378. Кристаллическая структура нового поли-
типа 12R бромида кадмия. Sharma S. D., Sha-
rma G. L., Agrawal V. K. The crystal structure of a
new polytype 12R of cadmium bromide. «Acta crystal-
logr.», 1980, В 36, № 1, 26—28 (англ.)

кристалл.
структ.

Кристаллизацией из водн. р-ра получен новый ромбо-
эдрич. политип 12R $CdBr_2$. По данным рентгенографич.
исследования (метод качания, анализ интенсивностей от-
ражений 01.1) определена ромбоэдрич. решетка с пара-
метрами (в гексагон, установке): a 3,985 Å, c 37,682 Å,
ф. гр. $R\bar{3}m$, последовательность слоев (13)₃. Дана трак-
товка механизма образования политипа 12R путем сдви-
га слоев в структурах 4H и 6R. С. В. Соболева

X 1980 N 13

CdBr_2

1981

Gupta R.K., et al.

Kc

J. Electroanal. Chem.,
1981, 124, N 1-2, 155-164.

(see CdBr_2^+ ; I)

1982
CclBz₂ Richter P. W.; Clark J. R.,
et al.

High Pressure Res. and Ind
T_m, T_{tz} 8 AIRAPT Conf., 19E HPRG Conf.,
Inst. Phys. Chem. Univ. Uppsala,
17-22 Aug., 1981, Proc. Vol.
1. Uppsala, 1982, 312-316.
(cal. PbCl₂ ; I)

1983

CdBr₂

Klement William Jr.,
Richter Paul W., et al.

krubag
neab-
eeung

High Temp. High Pressures
1983, 15(5), 539-46.

(ca. PbCl₂; I)

Col Br₂ p-p

1984

Черемькая Е. П.,

Павлюченко Е. Н.

Ср;

Гос. н.-ч. в проект ин-т ос-
новн. химии Харьков, 1984,
8с. Библиогр. 9 назв. (Рукотисев
деп. в ОНЧ УТЭХим 2. Черкас
Св 12 июня 1984 г., N 547хп-

84 Der.)

(cor. CdCl_2 (p-p) ; $\underline{I}$)

$\text{CdBr}_2(\text{K}, \text{u})$

1984.

Pankratz L.B.

m.p.
298,15
1000K

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P134.

$\text{CdBr}_2(\text{aq})$

1985

Черемька Е. Ч., Павлю-
ченко Е. М. и др.

Ср;

Тос. м.-и и проект. ин-т
основ. химии. Харьков, 1985,
8 с., ил. Библ. мотр. 9 назв.
Рус. (Рукопись деп. в ОНН-
и ТЭХИИ г. Черкассы, 26.12.85;

N 1198-XII).

(см. KBZ(aq) ; I).

$\text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ [Om. 20954]

1985

Миоц Н. В., Петрановиц Н. А.
et al.,

Кухоменко
Павел Сергеевич

Thermochem. acta, 1985,
84, 239-246.

CdBr_2

1987

Chaudhary S. K.,
Trigunayat G. C.

Комму-
наль.

Acta crystallogr.,
1987, B43, N 3,
(225-230.
(see. CdI_2 ; 7).

CdBr₂ (к) Цурагулов Б. Р., 1987
Момякина Л. А. и др.

Всес. М.-и. центр по матер.
и веществам Госстандарта
Кр, рас- ссер. М., 1987. 19с., ил.
творчество Библиогр. Измозв. Рус.
(Рукопись деп. в ВИНТИ
15.05.87, N 337-кк 87).
(см. CdSO₄(к); I)

$\text{CdBr}_2 \text{ aq}$

(om. 27287)

1987

Doe H., Wakamiya. K.,
et al.,

Кр.
(неводные
растворо-
ватели)

Inorg. Chem., 1987,
26, N 14, 2244-2247.



CdBr₂

(om. 27661)

1987

Skudlarski K.,

Dudek J., et al.

P, ΔH_f ,

ΔS_f ;

J. Chem. Thermodyn.,

1987, 19, N 8, 857 - 862.

CdBr_2

1989

111: 203155n Thermodynamics of cadmium bromide-cadmium iodide $[x\text{CdBr}_2 + (1-x)\text{CdI}_2](\text{s})$ investigated by mass spectrometry. Skudlarski, Krzysztof; Dudek, Jerzy; Kapala, Jan (Inst. Inorg. Chem. Metall. Rare Elem., Tech. Univ. Wroclaw, 50-370 Wroclaw, Pol.). *J. Chem. Thermodyn.* 1989, 21(8), 785-8 (Eng.). The mass spectra over $[x\text{CdBr}_2 + (1-x)\text{CdI}_2](\text{s})$ at 550 K exhibits the ions Cd^+ , CdBr^+ , CdI^+ , CdBr_2^+ , CdI_2^+ , and CdBrI^+ . The excess molar Gibbs free energy of the solid mixt. was obtained. The mass spectra of $\text{CdBrI}(\text{s})$ and the std. equil. const. of the reaction of formation of $\text{CdBrI}(\text{g})$ from $\text{CdBr}_2(\text{g})$ and $\text{CdI}_2(\text{g})$ at 550 K were calcd.

ΔH°



C. A. 1989, 111, N 22

1991

CdBr_2

Цырагулов Б. Р.

Хим. но-дт. през. заседания, 1991.
материалы
козж. архив.

СД, N 1. С. 102 - 108.

(суд.  CdCl_2 ; I)

$CdBr_2$

1991.

11 E514. Определение теплот сублимации диiodида и дибромида кадмия и диффузионного сечения в системе CdJ_2Ag / Старовойтов Е. М. // Теплофиз. высок. температур.— 1991.— 29, № 3.— С. 480—485

Методами Кнудсена и Лэнгмюра измерены давления насыщенных паров диiodида и дибромида кадмия и найдены соответствующие значения теплот сублимации. Для дибромида кадмия обнаружено разложение соли при t -рах выше 680 К. Обсуждаются результаты экспериментов по диффузии йодистого кадмия в Ag.

Резюме

$p, \Delta H_f$

(11)

CdJ_2

ср. 1991, N 11

CdBr_2

1991

115:199250b Determination of the heats of sublimation of cadmium bromide and iodide and the diffusion section in the cadmium iodide-argon system. Starovoitov, E. M. (Ivanov. Khim.-Tekhnol. Inst., Ivanovo, USSR). *Teplofiz. Vys. Temp.* 1991, 29(3), 480-5 (Russ). The vapor pressures of satd. vapors of CdI_2 and CdBr_2 were measured and the heats of sublimation were detd. Above 680 K, CdBr_2 dissocks. also studied was the diffusion of CdI_2 in Ar.

(p, ΔH_s)

IV (41) CdI_2

C.A. 1991, 115, N18