

Pb Br₂

10

$P\bar{e}Cl^+$, $P\bar{e}Br^+$, $P\bar{e}Cl_2^+$, $P\bar{e}Br_2^+$, $P\bar{e}ClBr_2^+(2)$ ~~1977~~

(1977)

427.9 - IV - ТХВ

Горохов Л.Н.

Потенциалы ионизации молекул $P\bar{e}Cl$, $P\bar{e}Br$,
 $P\bar{e}Cl_2$, $P\bar{e}Br_2$ и $P\bar{e}ClBr_2(2)$, 2 с.

$PbBr_2(x)$
(ΔfH)

~~4297~~
4297-IV-ТКВ

Кулакова Л.А.

Теплота образования $PbBr_2/k/$, 11 с.

Р6 Вг₂

(термод. ф.)

~~2971~~
4297-IV-ТКВ

Могутнов Б.М.

Дополнение к обзорам по термодинамическим
функциям галлогенидов свинца, 9 с.

РВ Вг₂

(термод. ф.).

~~1971~~

4297-IV-ТКВ

Резницкий Л.А.

Теплоемкость, теплосодержание и энтропия
бромистого свинца, 1 с.

PbBr₂(K)

5g H.

Thomson J. - Thermo- 1882
chemische "Untersuchungen".
Leipzig: Barth J. A., 1882-1886.

83

4281

РБр₂ Erhard O. 1885

Wied. Ann., 1885, v. 24, p 215

О измерениях теплоемкости
и теплопроводности при
высоких температурах.

$H - H_{273}$,
(273 - 496K)

9255

1899

PbCl_2 , PbBr_2 (Tm, Hm)

Weber

2.Z.anorg.Chem. 21, 305 (1899)

Circ.500 Be

Goodwin H.M., Kalmus T.H. | 1909

Phys. Rev., 1909, v. 28, p. 1

О скрытой теплоте плавления и
теплоемкости солей в
твердом и жидком состояниях,

$H_T - H_{298},$
(298 - 860 K)



По этой работе известно

$$T_m = 761 \text{ K}, \Delta H_m(761) = 4,43 \text{ кДж/моль}$$

$$C_p = 18,59 + 2,20 \cdot 10^{-3} T \quad (298 - 761 \text{ K},$$

$$C_p(\text{ж}) = 27,6 \quad (761 - 860 \text{ K},$$

$\pm 0,1\%$ эталон

1911

8840

Sandonnini

16. Gazz. chim. ital. 41, 11, 144 (1911)

PbF_2 , PbFCl , PbBr_2 , PbBrF (Tm, Hm)

Circ. 500 Be

8841

1914

Sandonnini

19. Atti accad. nazl. Lincei. Classe
sci. fis. mat. e nat. 23 I, 959 (1914)

36 Pr₂
36 Pr₂ 2360 } Tm

Circ. 500

Be



7089

1920

PbCl_2 , PbBr_2 , AgCl , AgBr (Kp, Hf)

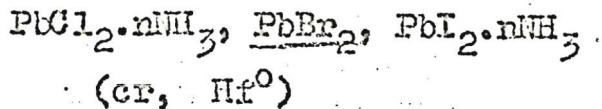
Krahmer

1. Z. Elektrochem. 26, 97, 1920

M

7329

1922



Biltz and Fischer

1. Z. anorgan. und allgem. Chem., 124, 230
(1922)

II

7782

1922

Gerke

1. J. Am. chem. Soc. 44, 1684 (1922)

PbCl_2 , cr, Ff°

PbBr_2 , cr, Ff°

PbI_2 , cr. Hf° , Ff°

M, Be

$PbBr_2(K)$

ASH.

1386

87

4497

Wartenberg H., Bosse O. - ¹⁹²²
- Z. Elektrochem., 1922,
28, S. 384.

PbBr₂

BCP-12028-1V 1926

Cp, 48

W. M. Latimer

H. D. Hoenshel

J. Am. Chem. Soc. 48, (1926) 19-27.

Pf Br₂ ; Kp; Kp

7101

1928

Lorenz and Schulz

1.Z.anorg.Chem.170, 247 (1928)

Circ.500

2

PbBr₂

1929

Volmer M.

p.

Physikal. Zeitsch. 1929,
30, 591

(usz. Jahrbuch W. Jellinek K
Z. Elektrochem. 1937, 43(7), 491-99

6789

1930

PbBr_2 (Ff)

Salstrom E.J., Hildebrand J.H.
J. Am. Chem. Soc., 1930, 52,
4641-50

" The thermodynamic ...

M, Be, W

7450

1982

Cann and Summer

1. J. Phys. Chem. 36, 2615 (1932)

PbBr_2 , kp., Ff^0

Circ. 500 M, Be

PBBu₂

Bp-7459-IV 1932

Carmody W.R.

J. Am. Chem. Soc."

Kp:ΔF_f^o

1932, 54, 210.

1932

8835

Ag(s), AgBr(l), PbBr₂ (l), Br₂(g) (E°)

Salstrom E.J.

J. Am. Chem. Soc. 1932, 54, 2653-61

"Thermodynamic..."

W, M

6788

1932

Wachter

2. J. Am. Chem. Soc. 54, 2271 (1932)

PbCl_2 ; mp., ΔH° , Cp°
 PbBr_2 ()

Circ. 500M, W

P6B42

BP-X-3415

[1933

Greiner B. Zelliner K.

L. Phys. Chem.

1933, A 165, N3, 97-120

PBB₂

B P 6656 - IV

1933

age

Salstrom E. J.
J. Am. Chem. Soc. 1933
55, 1029-36

PbBr₂

$K_p; \Delta F_f^0$

Bop-8836-IV | 1933

Salstrom E. J.
"J. Am. Chem. Soc."
1933, 55, 2426-28.

РВВ₂

ВФ - 12058 - IV 1934

ОНV

ОНб

ОНг

Понв Б

Лугинский

Ж. опис. химич 1934, 5, 263-84

PbF_2 , $\text{CoF}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, CaF_2 , $\text{ZnF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{NiF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, $\text{CoF}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, $\text{AgF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $\text{AgF} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$,
 AgCl , PbCl_2 , PbBr_2 , CuBr , $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, AsF_2 , NiF_2 (PF_3 , H_2 , Naq)

Jahn - Hold W., Jellinek K.
 Z. Elektrochem. 1936, 42, 401-20
 "Free energies" of ...

РБ Br₂

BQ-8042-IV

1937

p

Fahn.-Held w.
Fellinek K.

(ТБ; ДНБ)

"Z. Elektrochem"
1937, 43, N 7, ~~491-99~~
491-99.

8523

1939

Niwa, Sato, and Voshiyama
J. Chem. Soc. Japan 60, 918 (1939)

TlCl, TlBr, TlJ, PbCl₂, PbBr₂, PbJ₂, ZnCl₂,
ZnBr₂, ZnJ₂, CdCl₂, CdBr₂, CdJ₂ (P, H₂, E)

Niwa K., Sato M., Vosiyama M.
J. Chem. Soc. Japan 1939, 60,
918-28

Circ. 500 Determina-  - tion ...

Be

8524

1940

TlCl , TlBr , TlJ , PbCl_2 , PbBr_2 , PbJ_2 ,
 ZnCl_2 , ZnBr_2 , ZnJ_2 , CdCl_2 , CdBr_2 , CdJ_2 ,
(P, Hs, E)

Niwa K., Sato M., Vosiya M.

J. Faculty Sci., Hokkaido Imp.
Univ., Ser. III, 3, N. 1, 17-33 (1940)

Be

7221

$PbBr_2$ (m)

1942

Bates

5. J. Am. Chem. Soc. 64, 1136 (1942)

The thermodynamic....

M

Circ. 500

Bp- 6790 - IV

1950

PbBr₂ (Tm)

Knowles L.M.

J. Am. Chem. Soc., 1950, 72, N10 4817 - 4817

The melting point of Lead Bromide

$$T_m = 370,0 \pm 0,2^{\circ}\text{C}$$

Be

В лит. члеме 2 величины для T_m (ДВВн)
370°C и 495°C, в данной работе
получено $370,0 \pm 0,2^\circ\text{C}$

(примеч. ДВО - повышает T_m до 497°C!
Келли дает 488°C! (1950г., стр. 500))

PE Br₂

Bqp - 6792 - IV

1951.

Hyde J. L.

"J. Am. Chem. Soc."

1951, 73, 1860-61

(T_m; F_s²)

РРВт₂

Вар-836-V

1951.

Захарченко Т.

(Тм)

"м. общ. хилми"

1951, 21, 453-57

6783

1956

PbBr^+ , PbBr_2 , PbBr_3^- (Kp)

Kivalo P.

Suomen Kem., 1956, 29, N 2,
B8-B10

A polarographic study of the ...

W

Блум, Бокрис и др. 1958

PbBr₂ Вломен Н., Воекис, а. О. М.,
а. Амер. Срем. Soc., 1958, 80,
19, 2044-2046

1392-773-1
р(ам) Давление пара и тепло-
емкость некоторых прое-
тых расщепленных электро-
литов.

(Cu. ZnCl₂)I

X-21-58-70012.

1958

6739

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

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

Luke F.R., Iverson E.L.

J. Phys. Chem. 1958, 62, 4,

417-419

Complex ions in ...

1958



1958

B91- 6786 - IV

	T_m	T_{tr}
PbBr_2 (Ttr, T_m)	373°C	344°C
PbJ_2 (Ttr, T_m)	412°C	372°C
PbCl_2 (T_m)	501°C	

Модестова Т., Сумарокова Т.
 Ж.неорган.химии, 1958, 3, № 7, 1655-60
 Системы... PbCl_2 - PbBr_2 и PbBr_2 - PbJ_2

Be

(Ин-т химии АН Казах. ССР)

Дер β -поддерживают наивысшей T_m

β -PbF₂ 396°C

β -PbBr₂ 364°C

PbBr₂

Bp-6770-IV

1959.

cp/k - nem

Blanc M.

Petit G.

Hm; Tm; Sm;

" C. r. Acad. Sci.

1959, 248, ¹¹⁹√1305-6

	Т К	ΔH кал/мол	Структура
PbF_2	1091	4160	куб. грани центр.
$PbCl_2$	768	5700	орторомбич.
$PbBr_2$	640	4960	орторомбич
PbI_2	680	3870	лестнич.

(введено из дигр. составов)

$PbF_2 - NaF$ и др.

PbBr₂

Bsp-9007-X

(1960)

Blanc Madeline

Определение теплот плавления
некоторых галогенидов металлов.
Соотношение между энтропией плавления и кристаллической структурой.

Ann. phys., 1960, 615-653.

$$\Delta H_m = 5000 \pm 300 \text{ (640}^\circ\text{K)}$$

x.1961.6

PbBr₂

$$C_p(m) =$$

$$= 26,3 \text{ ккал} =$$

$$= 110 \text{ Дж}$$

— 23Б278. Измерение молярных теплоемкостей некоторых расплавленных солей и металлов. Bizouard Michel, Pauty François. Sur la mesure des chaleurs molaires de quelques sels et métaux fondus. «C. r. Acad. sci.», 1961, 252, № 4, 514—515 (франц.). — Методом измерения скорости нагрева образца в адиабатич. условиях определены молярные теплоемкости следующих расплавленных солей: NH₄NO₃, LiNO₃, NaNO₃, KNO₃, K₂Cr₂O₇, ZnCl₂, PbCl₂, PbBr₂, CH₃CO₂Na, равные соответственно 39,7; 36,5; 35,7; 35,7; 99,4; 22,1; 24,9; 26,3; 41,7 ккал/моль град и расплавленных Pb и Zn, равные соответственно 6,93 и 7,81 ккал/моль град. Воспроизводимость эксперим. результатов 5%. Результаты сравнены с литературными. Преимущество используемого метода авторы видят в его простоте и легкости.

Н. Горошка

Рте Немец
1961 · 23Б278

7619

CdBr_2 , CdBr_3^- , CdBr^+ (Kc) 9.g.c. 1961

PbBr^+ , PbBr_2 (Kc) 9.g.c. 1961

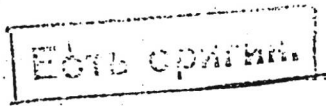
Duke F.R., Garfinkel H.M.

J. Phys. Chem., 1961; 65, N9,
1627-1629 (Ann.)

Complex ions in fused salts. ...

PX., 1962, 115469

М



PbBr₂ (K) Kelley K.K.; King E.G. 1961
G.

2413

- Contributions to the

data on theoretical metallur-

gy. XIV. Entropies of the elements
and inorganic compounds

Bull. Bur. Mines • (USA), 1961, N° 592

2473

1961

6784

$\text{Ar}(\text{FbBr}^+, \text{FbBr}_2, \text{FbBr}_3, \text{FbBr}_4^{2-},$

$\text{FbBr}_5^{3-})$

Кульба С.И., Мирсков В.С., Трошнина Г.С.,
Максимов Н.Г.

Химический журнал, 1961, 6, 3 8, 1803-87

Комитетом образован...



1961

6785

$\text{Ar}(\text{PbBr}^+, \text{PbBr}_2, \text{PbBr}_3^-, \text{PbBr}_4^{2-})$

Миронов В.Э.

А.И.Сортан. химия, 1961. 6. № 4. 897-903

Влияние растворителей...

PBBr₂ (r)

Ommer 1721

1963

ΔH_f°

ΔH_g°

ΔZ

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

1964

7577

CaCl^+ , CaCl_2 , PbCl^+ , PbCl_2 , CaBr^+ ,

CaBr_2 , PbBr^+ , PbBr_2 (K₂, F1)

Brannan, J., *Ann. N.Y. Acad. Sci.*
Inorganic Chem., 1961, N.Y., 218-221

Association of ...

M

PbBr₂

свойства на поведе
свойств

1965

Feber R. C.

ΔH_s Rept LA-3164, UC-4
ΔS_s Chemistry. TID-4500,
(40th Ed.)

Los Alamos New Mexico, Univ. Calif.
1964; distribut ● may 1965, p. 152.

Pb Br₂ (ep.)

YANAF

1965

m. p.:

100-2500°K

W 198-3000K

1965

РБ.В.2(к)

Термические конденсаторы

55

Вещество. Справочники в
10 томах. Отв. ред. В.П. Глуш-
ко. М.: ВНИИТИ, 1965-1982

12

374, русс

329

Вр - 5202-X

1968

PbBr₂K Pb Br₃ ΔH_v

+1

X. 1969. 1

1 Б1467. Состав паровой фазы и активности в расплавленной системе PbBr₂-KBr. Bloom H., Has-tie J. W. Vapour phase composition and activities for the molten PbBr₂+KBr system. «Austral. J. Chem.», 1968, 21, № 3, 583—587 (англ.)

Изучено равновесие $KBr + PbBr_2 = KPbBr_3$ в расплаве и паровой фазе. В парах установлено наличие комплекса $KPbBr_3$. Для t -ры 900° К рассчитаны теплоты испарения: $\Delta H_{исп}(PbBr_2) = 38,3 \pm 1,0$; $\Delta H_{исп}(KBr) = 37,7 \pm 1,0$ и $\Delta H_{исп}(KPbBr_3) = 38,0 \pm 1,0$ ккал·моль⁻¹, а также теплота образования $KPbBr_3$ из KBr и PbBr₂ в паровой фазе, $\Delta H(KPbBr_3) = -37,0 \pm 2,0$ ккал·моль⁻¹. Показано, что $PbBr_3^-$ является преобладающим комп-

X

лексным ионом в изученной расплавленной смеси. На основе предположения, что PbBr_3^- идеально смешивается с ионами солей PbBr_2 и KBr по уравнению Темкина рассчитана активность PbBr_2 в расплавах. Значение $K = a_{\text{K}^+\text{PbBr}_3^-} / a_{\text{PbBr}_2} \cdot a_{\text{KBr}} = 5,1$, дает хорошее совпадение с эксперим. кривой активности.

И. Аленчикова

PbBr₂

Gilbert R. A.

1969

(Cu Pb F₂)

TKB

$$\Delta H_m = 3,93$$

$$4,96 \pm 0,3$$

$$\Delta$$
$$1,03!$$

$$T_m = 644,15$$

$$643,15 \pm 0,2$$

$$1^\circ$$

PbBr₂ 2

Pr

K_c

X. 1970. 21

1969

21 В65. Об образовании бромидных комплексов свинца (II). - Федоров В. А., Самсонова Н. П., Митронов В. Е. «Уч. зап. Ленингр. гос. пед. ин-та им. А. И. Герцена», 1969, 385, 110—118

Определена р-римость $PbBr_2$ в 3 М р-рах $Li(ClO_4Br)$ при т-рах 5, 25, 45 и 65° и конц-ии Br^- 0—3,0 г-ион/л. Методом Ледена при всех т-рах определен состав и константы устойчивости ионов $PbBr_n^{2-n}$. Обнаружено, что значения первых 4 констант устойчивости практически совпадают со значениями β_n , найденными из данных метода потенциометрии. Определены значения произведения р-римости $PbBr_2$ в 3 М р-рах $Li(ClO_4, Br)$ при 5, 25, 45 и 65° и конц-ии Br^- 0—3,0 г-ион/л. Изменения коэф. активности ионов имеют место при замене перхлоратных ионов на бромидные в 3 М р-рах $Li(ClO_4, Br)$ свыше 1,0 г-ион/л и составляют 20—30% при полной замене ClO_4^- на Br^- . Резюме

PbBr₂

Григоренко Ф.Ф.,
Синрученко А.А.

1969

Kc

Вісник Київськ. ун-ту.
Сер. хімії,
N 10, 73-78

(См. PbBr⁺) I



Pb Br₂ (c, l) Linley C.W. et al. 1969

БТТ, 1969, N 12, 36 стр.

$\mu_T - \mu_{273}$

273 - 870°K

$\Delta \mu_m$

PB Br₂ (c, l) Linsey C.W. 1970
et al.

BTI, N 13, 30 cm.

H_T - H₂₄₃

273 - 870 K

A H_m

HfBr₂

(Crystal)

100-2500°K

(Liquid)

100-3000°K

(1962)

TANAI

I yg

1971

PbBr₂

Bp 6660 -X

1971

Massarotti V., Riccardi R.
Colaelli, et al.

$T_m, \Delta H_m$

Z. Naturforsch. o, 1971, 26, a
N8, 1328-33

$$T_m = 644 \text{ K}$$

$$\Delta H_m = 4.41 \pm 0.07$$

sinistre C.

PbBr₂: В работе определено

$$T_m = 644 \text{ K}, \quad \Delta H_m = 4,41 \pm 0,07 \text{ ккал/моль}$$

2PbBr ₂ · KBr	655	11,2 ккал/моль
2PbBr ₂ · RbBr	655	13,5
PbBr ₂ · PbBr	677	9,8
PbBr ₂ · CsBr	840	10,1
2PbBr ₂ · TlBr	668	12,6
PbBr ₂ · 3TlBr	661	14,3

РВСР₂

№ 8 Тснв : 2 . . 1971

РВ В₂З

Р.

Стиригонова М.Н., Александров
Бесселянов Б.В. Ю.А.

управление
исправности
и. подготовка

Тр. по химии и хим. технологии
Торковский Госуд. Университет
Торский 1971, вып 1, 212.

109

дурь

Краткое содержание

~~356~~

(Ласник)

лучше от 356а - 10
что записано в книге

Приведено: $p = 10^{9,13} \cdot \exp(-34600/RT)$ —

неправильная Ватсона. Замеч.

правильно $\lg p = - \frac{\Delta H}{\ln 10 \cdot RT}$

Кукто: $p = 10^{9,13} \cdot 10^{\left(\frac{-34600}{4,5756 \cdot T} \right)}$
мм

$T < 773 \text{ K}$
?

21972

PbBr₂ (c, liq)

H₇ H₂₄₃; 273-870K; sHm

Gilbert R.A., R.H. Baxey & gp.

BT T, N15, comp. 44

96 Br₂

1973

Barin J, et al

v. I; p. 611.

298-640 (m.b.)

640-1187 (Mc)

1187-2000(2)

coll. Ag F-I

P66C₂(K)

W.H.

cm. 21773 1973

Bugden W.G., Shelton

R.A.T. — Inst. Mining

Metallurgy & Trans., 1973,

C82, p. 132-134

27

G88a

Pf Br₂

1973

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

Ref.

(see MnBr₂ ; I)

JANAF

1973

PbBr₂
(Crystal)

0° - 1000°

Liquid

0 - 1500K

PB Br 2-11-1

73 MUR/IVA

1973

BH
ST

BH-5544-66B

Murgulescu I.G., Ivana E.

Rev. Roum. Chim. 1973,
18 (10), 1667-80

62 gylb.
~~32300~~

815-503 K.

PBBr₂
(nc)

JANAF
Suppl.

1975

0-2000°

PB Brz

(K)

0-1000°

YANAF
Suppl.

1975

PbBr₂

соединения PbBr₂-PbO

1975

(p)

121482f Thermodynamic study of melts of lead oxyhalide systems. II. Tensimetry of the lead bromide-lead oxide system. Belyaev, I. N.; Mareskin, S. A. (Rostov-na-Donu Gos. Univ., Rostov-on-Don, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1975, 49(4), 954-5 (Russ). Partial pressures (p) of PbBr₂ satd. vapor in the system PbBr₂-PbO melt were measured at 550-850° by a flow method and the consts. A, B for $\log p = (A/p) + B$ were detd. Thermodyn. activity, activity coeffs., and change in molar integral excessive Gibbs free energy for the system were calcd. The dependence of thermodyn. functions on compn. showed the approx. ideal behavior of the system. K. Plochocka

C. A. 1975. 83 N 14

PbBr₂

1979

Isigrai T. J. et al

Croat. chem. acta,
1979, 52, n 4, 321-8

Kyrovir.

Cu PbCl₂ + i⁻

1982
PbBr₂ Richter P. W., Clark J. R.,
et al.

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

1983

PbBr₂

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

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

(cur. PbCl₂; I)

$PbBr_2 (\kappa, \mu)$

1984

Pankratz L.B.,

m.p.
298.15
1200K

U.S. Bureau of Mines,
Bull. 674, P. 508.

PBBz₂

(DM 30 154)

1985

Dewar M. J. S.,
Holloway M. K., et al.

$\Delta_f H$,
geometp.,
Y, M,
racem.

Organometallics, 1985,
4, N 11, 1973-1980.

●
(cer. Pb F; III)

$PbBr_2$ (K, a)

1985

JANAF,

III γ g., 1985, comp 487.

m. q.

racem 1962

racem 1973

Руба

1986

Синигонов В.Т. и др.

с.и.и

Кл. Сироев
сироев

Сс-ко Мгу

$\gamma_e = 2,591; A = 99,2;$

w_1	w_2	w_3
232	60	242

PB Br₂

1986

Strigouri K., Rama-
prabhu S., et al.

(P)

Curr. Sci., 1986, 55(19),
974-5.

( curr. CuCl; I)

PbBr₂

1990

Izigrail I. J., Szécsényi
K.M.

J. Serb. Chem. Soc. 1990, 55,
N.S.C. 291-296.

(Kc)

(cell ● PbBr⁺; I)

Pf Br₂

1992

(p, memoir-
cb-lar)

117: 102837c The preparation, vapor pressure, and thermodynamic properties of tin(II) bromide. Brumleve, T. R.; Walston, S. R.; Mucklejohn, S. A.; O'Brien, N. W. (APL Eng. Mater., Inc., Urbana, IL 61801 USA). *J. Chem. Thermodyn.* 1992, 24(7), 773-82 (Eng). The synthesis of high-purity tin(II) bromide from the elements is detailed. The vapor pressure above the liq. phase was measured by the quasistatic method for 576-923 K and the molar enthalpy of evapn. calcd. by the second-law and third-law methods. Previously reported values for the molar enthalpy of formation, melting temp., molar enthalpy of fusion, and molar heat capacities are reviewed and critically assessed. A comprehensive set of thermodyn. quantities for tin(II) bromide is presented.

C.A. 1992, 117, N10

PbBr₂

1993

120: 39532w Differential thermal analysis study of lead bromide. Nitsch, K.; Rodova, M. (Institute of Physics, Czech Academy of Sciences, Cukrovarnicka 10, 162 00 Prague, 6 Czech.). *J. Cryst. Growth* 1993, 134(3-4), 386-7 (Eng). DTA measurements of pure lead(II) bromide and their comparison with those of the mixt. of PbBr₂ with 8.5% PbO are presented, and do not confirm the existence of a solid state phase transformation close to the m.p.

(T_{t2})

C.A. 1994, 120, 44

PbBr₂(2)

1994

121: 287555k Thermodynamic and photodissociation studies of
gas phase lead dibromide. Drake, Lawrence Randall (New Mexico
State Univ., NM USA). 1993. 176 pp. (Eng). Avail. Univ.
Microfilms Int., Order No. DA9417342. From *Diss. Abstr. Int. B*
1994, 55(2), 437.

неприменение
сб - ла

C.A. 1994, 121, 124

F: PbBr₂

P: 1

20Б348ДЕП. Исследование и анализ давления пара и термодинамики жидких систем бромидов и хлоридов свинца и цинка / Мойсов Л. П., Бурылев Б. П.; ОАО "НИИМонтаж". - Краснодар, 1998. - 14. - Библиогр.: 8 назв. Рус.

- Деп. в ВИНТИ 24.04.98, N 1305-В98 Для разных давлений в системах измерены температуры кипения при постоянных составах в бинарных расплавах PbBr[2]-ZnBr[2] и PbCl[2]-ZnCl[2]. Из этих данных

методом наименьших квадратов вычислены зависимости давления насыщенного пара от температуры для диапазона 750-1150 К в виде уравнения $\lg P = B - A/T$. На ЭВМ выполнена оптимизация отклонений расчетных и опытных данных об общем давлении, получены значения термодинамических активностей по обобщенным уравнениям. Из температурных зависимостей параметров взаимодействия вычислены избыточные энергии Гиббса, избыточные энтропии и энтальпии смешения. Сделан вывод о характере отклонений от идеальности для бромидных и хлоридных систем.

F: PbCl₂

P: 1

20Б348ДЕП. Исследование и анализ давления пара и термодинамики жидких систем бромидов и хлоридов свинца и цинка / Мойсов Л. П., Бурылев Б. П.; ОАО "НИИМонтаж". - Краснодар, 1998. - 14. - Библиогр.: 8 назв. Рус.

- Деп. в ВИНТИ 24.04.98, N 1305-В98 Для разных давлений в системах измерены температуры кипения при постоянных составах в бинарных расплавах PbBr[2]-ZnBr[2] и PbCl[2]-ZnCl[2]. Из этих данных методом наименьших квадратов

вычислены зависимости давления насыщенного пара от температуры для диапазона 750-1150 К в виде уравнения $\lg P = B - A/T$. На ЭВМ выполнена оптимизация отклонений расчетных и опытных данных об общем давлении, получены значения термодинамических активностей по обобщенным уравнениям. Из температурных зависимостей параметров взаимодействия вычислены избыточные энергии Гиббса, избыточные энтропии и энтальпии смешения. Сделан вывод о характере отклонений от идеальности для бромидных и хлоридных систем.
