

Ln Bay

68 VI 3885

1940

~~Stevenson~~
Stevenson

J. Chem. Phys., 1940, 8, 590

Inn, InCl, InBr, InS, CuCl (S, S)

TiBr, TiS, SnS, SnBr, CuCl, CuBr, CuS, AgCl (S, L, O)

CuBr (S, ME)

HgCl, HgBr, HgI, HgS (S, ME, S⁰, O)

S, L

ECTE (S, L)

2

A-473

1956

MeX^+ , MeX_2 , MeX_3 , MeX_4^{2-} (2шт)
 $Me - Zn^{+2}$, Cd^{2+} , Hg^{2+} , $X-F, Cl, Br, I$
 $ZnCl_2$, $ZnBr_2$, ZnI_2 , $CdCl_2$, $CdBr_2$,
 $CdI_2 (\Delta H_{aq})$

Израйлев С. А., Лунин С. С.,
Ларьникова В. А.

М. Неотран. химии, 1956,

I N2, 225-31

Га, W

РХ., 1956 N22, 71404

сбб гр. и

Zn Bz

Одобрено
оценено

1965

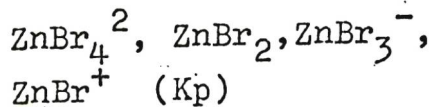
Feder R. C.

Rept LA-3164, 4C-4
Chemistry. TID-4500

AM(2) (40th Ed.)

Los Alamos New Mexico, Univ. Cali-
for. 1964; distribut may 1965, p78

1965
VI-4475



Миронов В.Е., Рутковский Ю.И.,
Игнатенко Е.И.

Ж. неорган. химии, 1965, 10, №12, 2639-2647.

Исслед. бромидн. комплек. цинка

Est/orig

РХ., 1966, 10В51 Ja,

F

Zn Br

Hastie J.W., Margrave J.L.

1967

Ionization Potentials

and Molecule-Ion Dissociation
Energies for
Diatomic Metal Halides

ext. attach

on PtF₆, III

1974

Zn Br

Троянов С. У.

Мария Т. С.

(с НФ)

" Ув. Сед. отг. АН СССР" 1974
 № 9, сер. хим. н., вып 4, III-III,
 (из англ.)



(св. Zn Cl. T)

х. 1974.

N 23

ZnBr⁺

[XVI-3233] 1976

ZnBr₂

Kc;

Ahrland S., Björk N.,
Acta chem. scand, 1976,
A30, N4, 265-269.

$ZnBr_{(n)}$

1979

Ламакский Л. Ю.

изр.

(Кр)

Ис. обш. химии, 1979,
49 (7), 1443-46.

(сер. $ZnCVS$; I)

ZnBr^+

ZnBr_2

(Ka)

Nikolic R. et al

Electrochim. acta, 1980,
25, n2, 165-170

Cu ZnCl^+ ; I



1980

94: 37285p Ionic equilibriums in aqueous solutions of zinc bromide and the related heat data. Sinha, H. K.; Prasad, B. (Dep. Chem., Patna Univ., Patna, 800 005 India). *J. Indian Chem. Soc.* 1980, 57(10), 999-1001 (Eng). The dissoen. consts. of $\text{ZnBr}^+ \rightleftharpoons \text{Zn}^{2+} + \text{Br}^-$ are 0.2559, 0.0573, 0.0973 and 0.0339 at 5, 15, 25, and 35°, resp. The heat of ionization of ZnBr^+ is $+1331 \pm 100$ cal/mol.

(K. guccoy)

C. A. 1981.24,116

$ZnBr^+$

1980

ИД...

7 Б1477. ионные равновесия в водных растворах бромиды цинка и соответствующие тепловые данные. Sinha H. K., Prasad B. Ionic equilibria in aqueous solutions of zinc bromide and the related heat data. «J. Indian Chem. Soc.», 1980, 57, № 10, 999—1001 (англ.)

Методом э. д. с. исследована диссоциация $ZnBr_2$ (I) в водн. р-рах с ионной силой $\mu=0,1$ и при конц-ях I 0,008—0,030 и HBr 0,004—0,015 М. В предположении, что I полностью диссоциирует по первой ступени, по результатам измерений вычислены для $\mu=0$ вторые константы (K_2) диссоциации $ZnBr^+ \rightleftharpoons Zn^{2+} + Br^-$, значения к-рых при т-рах 5, 15, 25 и 35° соотв. равны 0,2559, 0,0573, 0,0973 и 0,0339. Приведено использованное ур-ние, связывающее K_2 с μ и обсуждаются значения его коэф. По зависимости $\lg K_2$ от $1/T$ для этой р-ции рассчитана $\Delta H = 1331$ кал/моль. Оценены также $\Delta G^\circ = -5,482$ и $\Delta S^\circ = 4,486$ при т-ре 25°.

Л. В. Арсеенков

К диссоц;

$\Delta H, \Delta G, \Delta S.$

Х. 1981 № 7

ZnBr^-

омітиску 11306

1981.

Ahrland S., et al.

(4Hf)

в глицерин-

срібвсеребрі

Acta Chem. Scand., 1981,

A38, 67-75.

бромид Zn

1996

13Б333. Уточнение рентгенографических данных для бромида цинка / Кузнецова И. Я., Ковалева И. С., Федоров В. А. // Ж. неорганической химии. — 1996. — 41, № 11. — С. 1833—1834. — Рус.

Методами рентгенофазового анализа и ядерного квадрупольного резонанса ^{81}Br уточнено, что бромид цинка относится к тетрагональной сингонии (пр. гр. D_{4h}^{20} — $14_1/acd$, $Z=32$; a $11,40 \pm 0,02$, c $21,82 \pm 0,04$ Å). Рентгеновская плотность бромида цинка составляет $4,218$ г/см³.

X. 1997, N 13