

Sn - Hal

Sn Cl₂

Sn Br₂

Sn I₂

(To, ΔH₆)

BA-7703-IV | 1939

Fischer W.,
Gewehr R.

Z. f. anorg. u. allg.
Chem., 1939, 242,
188-92

68

1951

Su Cl₄Su Br₄Su Y₄Kabesh A., Nyholm R.S.,
Y. Ch. Soc. 1951, 3245

BP-6547-IV

Pas - H_v,
S_v, Te

Sn-Hal

1970

(70345x) Thermochemical studies in nonaqueous solvents. IV. Nature of solutions of Lewis acids in formamide. Paul, Ram Chand; Dhindsa, Kuldip S.; Ahluwalia, Subash C.; Narula, Suraj P. (Dep. Chem., Panjab Univ., Chandigarh, India). *Indian J. Chem.* 1970, 8(6), 549-51 (Eng). Heats of soln. of Sn(V), Ti(IV), Zr(IV), Sb(III), and Sb(V) halides in formamide have been detd., and based on measurements it is possible to arrange the Lewis acids in the following order of decreasing strength: $\text{SbCl}_5 > \text{TiCl}_4 > \text{SnCl}_4 > \text{ZrCl}_4 > \text{SbCl}_3$ and $\text{SnCl}_4 > \text{SnBr}_4 > \text{SnI}_4$. Heats of neutralization of the bases, viz. Et_3N , α -picoline, pyridine and dimethylaniline, with some of the Lewis acids have also been measured. The relative strength of the bases follows the order: $\text{Et}_3\text{N} > \alpha$ -picoline > pyridine > dimethylaniline. The mode of ionization of the solvent: $2\text{HCONH}_2 \rightleftharpoons \text{HCONH}^- + \text{HCONH}_2\text{H}^+$, is supported.
RCDR

$\Delta H_{\text{soln.}}$



(+3)

C.A. 1970. 73. 14



10923.966 Sn J₃ Br, Sn J₂ Br₂, Sn J₄¹⁹⁷
Ch Sn Br₄ (Kp) 22234 XIV 2768

Gaizer Ferenc, Kovács Erzsébet, Beck Mihály.
Vegyesligandum-komplexek képződése az
Ma₄+MB₄ rendszerben. SnI₄ és SnBr₄ kölcsön-
hatásának spektrofotometriás vizsgálata
szén-tetrakloridban. "Magy.kém.folyóirat",
1971, 77, N6-7, 347-353

(венг., рез.англ.)

0461 пик

435¹¹

В

ВИНИТИ

SnCl^+

XIV-6328

1975

SnBr^+

SnCl_2

SnClBr

SnBr_2

u gp.

(Кетаб.)

C.A. 1975, 83 N14

121759b Formation of mixed tin(II) chloride-bromide complexes in aqueous solutions. Fedorov, V. A.; Bol'shakova, I. M.; Moskalenko, T. G. (Sib. Tekhnol. Inst., Krasnoyarsk, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1975, 20(6), 1536-9 (Russ). Formation of mixed Sn^{2+} chloro-bromo complexes was studied potentiometrically at 25° and ionic strength (μ) 0.5-6.0 (NaClO_4) using a Sn amalgam electrode. Compns. and stability consts. calcd. by Sillen's method (1964) at 0 ionic strength are ($\log \beta$): SnCl^+ 1.87; SnBr^+ 1.58; SnCl_2 2.38; SnClBr 3.31; SnBr_2 2.14; SnCl_2Br^- 1.93 ± 0.07 ; $\text{SnCl}_2\text{Br}_2^{2-}$ 2.11 ± 0.05 ; SnClBr_2^- 1.39 ± 0.20 ; SnBr_3^- 1.36 ± 0.05 ; SnClBr_3^{2-} 1.15 ($\mu = 3$); SnBr_4^{2-} 0.00 ± 0.06 .

Sn , SnBr_2 , SnI_2 ($\Delta H_{\text{солн.}}$)

SnBr_4 , SnI_4 , Br_2 , I_2 ($\Delta H_{\text{солн.}}$)

SnBr_2 , SnBr_4 , SnI_2 , SnI_4 ($\Delta H_{\text{f}}^{\circ} 298$)

Степин Ю.Р., Локовин Г.А., Замская Н.Н.
Изв. Сиб. Отд. Акад. наук СССР, Сер. хим.
наук 1974, (2), 91-8.

Житальни образ.

Фромизов и Исаев
Олова. М.Б. (CP)

С.А. 197487 № 124237

SnF_2 , SnCl_2 , SnBr_2 , SnI_2 (Δ H_{aq}) 1978

Geanangel R.A. XIV-9379
J. Inorg. and Nucl. Chem., 1978, 40, NY,
603-605 (4H₂),

Heats of solution of tin(II) halides
in dimethylsulfoxide and N,N-dimethyl-
formamide.

P.H. Xuan, 1978
2051556

M, B (cp)

89-IV-9384

1978

SnCl₂
SnCl₄
SnBr₄

(417, 15)
(Cp)

3 Б739. Термодинамические свойства галогенидов (Cl, Br, J) олова. Стенин Ю. Г., Титов В. А., Березовский Г. А., Папина Т. С., Коквин Г. А. «8-я Всес. конф. по калориметрии и хим. термодинам., Иваново, 1979. Тез. докл. II—ПКТБМ», Иваново, 1979, 392

Измерены: истинные теплоемкости SnCl₂, SnCl₄, SnBr₄ в т-рном интервале 10—320 К (адиабатич. калориметр); зависимость энтальпии от т-ры для крист. и жидк. галогенидов олова (калориметр смешения); энтальпия испарения SnCl₄, SnBr₄ (проточный калориметр). Ранее нами были получены данные по энтальпиям образования и зависимостям давления насыщ. пара бромидов и йодидов олова от т-ры. Совместная об-

(+2)

✱

21080.113

работка всех данных позволила получить надежную самосогласованную систему термодинамич. данных для галогенидов олова во всех агрегатных состояниях. Отметим, что полученные из наших экспериментов величины энтропии газ. галогенидов олова в ряде случаев имеют погрешность меньше, чем значения энтропии для этих же соединений, рассчитанные из молек. констант.

Резюме

1986

SnX₄.

X-замени

Ohashi Maruo.

Δ, H и

электро-
оприцаи.

Ganzei Kobutsu

Kosko Gakkaishi .

1986, 81 (8), 333-9.

(св. BeX₄ (X-замени); I)

Таловченко Ст (Ом. 30 310) 1988

Назаренко И.И., Бергман
Т.А., Вейц И.В. и др.

термод. ИИ-т высок. темпе-
ев-ва ратур АН СССР. М.,
1988, 88с. Библиогр.

140 н. назв. Рус. (Руко-
писв деп. в ВИНТИ 07.07.

88, N 5520 - B 88).

(ca. $SnF_3(2)$; $\underline{II}$)

SnCl_2

SnBr_2

1992

Gardner P. J., Preston S. R.

Therm. Acta, 199, p. 63-70 (8 стр)

(Cp)

Cp SnCl_2 и SnBr_2 при высоких T-рах