

$S_n \subset \mathcal{C}_X$



Herman, R. C.

J. Chem. Phys. 6, 406
(1938)

Sully

Wm

SnCl_4

Villa H.

I950

T. (M).

J. Soc, Chem. Ind. (London) 69, Suppl.

N^o I, 9-18

Термодинамические данные по хлоридам металлов.

1961

SnCl₂Lewis G., Randall M.,
Pitzer K., Brewer L.T. p.
10/06

Thermodynamics, Ed II

Знаменна $G_T - H_{298}/T$ при $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$ $H_{298} - H_0$  ΔH_{298}

Взр-6549-IV

1982

SnCl₄
 SnBr₄
 SnJ₄
 T. g.

) 1Б405. Термодинамические свойства хлорида, бромида и йодида олова. Ananthanarayanan V. Thermodynamic properties of stannic chloride, bromide and iodide. «J. Scient. and Industr. Res.», 1962, B21, № 2, 89—90 (англ.)

В предположении жесткого вращения и гармонич. колебаний на основании частот и межатомных расстояний, приведенных в литературе, вычислены термодинамич. функции (C_p^0 , S^0 , $H^0 - E_0^0/T$ и $-(F^0 - E_0^0)/T$), SnCl₄ (I), SnBr₄ (II), SnJ₄ (III) в идеальном газовом состоянии при двенадцати т-рах в интервале 100—1000° K. Результаты вычисления теплоемкости аппроксимированы для каждого соединения двумя ур-ниями (для двух частей указанного интервала). При 298,16° термодинамич. функции в указанном выше порядке составляют в кал/град моль для (I) 23,53; 87,20; 17,92; 69,28; для (II) 24,71; 98,62; 20,07; 78,55; для (III) 25,17; 106,66; 21,33; 85,33. И. Годнев

42.1983.1.

T.S.P.

Bqp-6549-1V

1962

SnCl_4
 SnBr_4
 SnI_4

) Thermodynamic properties of stannic chloride, bromide, and iodide. V. Ananthanarayanan (Indian Inst. Sci., Bangalore). *J. Sci. Ind. Research (India)* 21B, 89-90 (1962).— $(H^\circ - E_0^\circ)/T$, $-(F^\circ - E_0^\circ)/T$, S° , and C_p° were calcd. for the above compds. from published structural and spectral data, by using the rigid-rotator harmonic-oscillator approxn. The resp. values are tabulated for the range 100-1000°K. Proposed empirical relations for C_p as a function of abs. temp., and the applicable temp. range, listed in parenthesis, are: SnCl_4 , $C_p^\circ = 27.054 - (10.505 \times 10^2)/T$ (100-300°K.); $C_p^\circ = 27.163 - (5.420 \times 10^{-4})T - (10.007 \times 10^2)/T$ (400-1000°K.); SnBr_4 , $C_p^\circ = 27.327 - (7.731 \times 10^2)/T$ (100-400°K.); $C_p^\circ = 27.227 - (7.242 \times 10^{-4})T - (7.654 \times 10^2)/T$ (500-1000°K.); SnI_4 , $C_p^\circ = 27.033 - (5.481 \times 10^2)/T$ (100-400°K.); $C_p = 27.256 - (8.574 \times 10^{-4})T - (6.456 \times 10^2)/T$ (500-1000°K.). The av. deviation between C_p obtained from the above equations and theoretically calcd. values is 0.19%. L. K. Case

C.A. 1962, 56, 12

13624-25 i a.

In U

km. 31 258)

1978

Zygmunt Wiesław,

Pr. nauk Inst. Chem.

nieorgan i metalurg.

przewod. i Zład Kich PWz.

1978, N 39, 1343.

u.n.,
m.c.p.z.
poczem

SnCl₆²⁻ [Ov. 20385] 1984

Loewenschuss A., Marcus L.,

S298, 15;
Oyemka Chem. Rev., 1984, 84, N2,
89-115.

SnCl_6^{2-} (2) [om. 26728] 1987

Loewenschuss A.,
Marceus Y.,

m. cp.

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1, 61-89.

Ом. 30 310. 1988
Sn F₃(2) Назаренко И. И.,
Бернштам Г. А., Вейц И. В. и др.

Ум-т в асск. температур
термог. АН СССР. М., 1988. 88 с. Биб-
св-ва логр. 140 назв. Рус. (Руко-
писи деп. в ВИНТИ 07.07.
88, ● N 55-20-1388).
(см. Sn F₃(2); I)

Sn Cl₄

[om. 32761]

1989

Stølevik R.,

m.p. 2. Acta Chem. Scand., 1989,
p.p. 43, n. 8, 758-762.