

Pacucrespi
parten bapba

SnF_2

1964

Fischer W., Petzel Th.

p.

Z. anorgan. und allgem.
Chem. 333, N4-6, 226

SnCl₂

IV 7330

1923

OH

Biltz W.
Fischer H.

Z. anorg. allgem. Chem. 1923, 129,
1-14.

SnCl₂
(р)

10067-IV

1962

Буеков В. Ч.,
Шаринский Ю. С.

SnF_2

1721

1963

Brewer L.

J. Chem. Rev. 1963, 63, 111

Thermodynamic
properties.

SnF_2
(2)

1949

Pankrentz

$\Delta_f H_{298} = -115,668 \text{ kcal/mole}$
vs Sulfure $467,219$

ΔH^F
(2)

Pankratz

1979

$\Delta H_{298} = -22,71 \text{ kcal}$
 $-95,019 \text{ MDu/mole}$
us Systeme

Smil(2)

(2)

ΔH_{288}

1949

Pankratz

$$\Delta H_{f,288} = +8,284 \text{ kcal} = 34,660 \text{ kJ/mol}$$

as Typhure (2^{nd} level)

mol

SnCl₂

17477

1979

Cp

Thyrol

15905

1. ~~OTM CUE NET~~ 19745

XIV-5848

4. OTM CUE NET

In I₂

IV-7330

1923

ΔH_f

Biltz W., Fischer W.

Z. anorg. und allgem. Chem.
Bd. 129 (1923) S. 1-14

In 92

1721

1963

Δ₉₂

Brewer L., et al

Thermoclinamic
properties

ИГ 2

1967

б)

Карпенко Н. В.

М. журнал химии
1967, 12, №12, 3248-3252

$\Delta \dot{M}_r$

1973

Воропаеве. Н. П.,

Воропаеве В. А., Фурсаеве Н. А.

$\Delta \dot{M}_r$
 $\Delta \dot{S}_r$

Узл. Вресса: Узел. Завер.

Углетное металлург. 1973, 16, №1,

128-31

$$\Delta \dot{M}_r = 24,448 \text{ кмел/аоно.}$$

$$\Delta \dot{S}_r = 37,86 \text{ кмел/аоно. рр}$$

Sn I₂

1974

84

Нобелев А. А., Орехов С. Е.

Книжка и книга. Технологические
визн. 7, апр. 12 1974. Москва

In $\text{Zn}(\text{K})$ $\overline{\text{XIV}} - 6326$
 $\ast \text{U} - 9192$

1975

OKf

Mikler Johann,
Fahitsch Alfred

"Monatsh. Chem" 1975, 106, Nr. 2,
399-406.

$\Delta H_{298} = -36,9 \pm 0,133 \text{ kcal/mol}$

1976

Sn 2

Мамская Н.Н., Туров В.А.,

(б) Коковин Т.А., Попов А.П.

("Регистрация международных
АМССР) от 1976. 16 с. с ил.

Библиограф. 13 назв. Регистрация

генерал в ВУМЦТУ 14 ген. 1976

№4309-76 Ден ●

ли одер

Дана кривая изобразить статистическую
свариваемости методом моментов
322-690°. Для $\hat{m}_2 \hat{f}(x) = \hat{m}_2 \hat{f}(1)$

наблюдено $\sigma_{298} = 30,76 \pm 0,14$ км/ч

$\sigma_{298} = 36,38 \pm 0,16$ э. е.

$\hat{y}_{\text{факт}} = 5,6458 - \frac{5,535,3}{T}$

OTT-11764

1981

SnI_2

mass. en.

IP

$\Delta_S H.$

Hirayama C., Kleinosky R.L.
Thermochim. acta, 1981, 47(3),
355-358
"Mass-spectra of SnI_2 "

$$S_n^+ \quad S_n I^+ \quad S_n \frac{I}{2}^+ \quad \rightarrow I^+$$

$$40 : 124 \quad 31 \quad 120$$

на те же значения масса-ч.

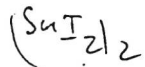
$$\Delta S H_{533} \quad S_n \frac{I}{2} = 34 \pm 3$$

max/min

$$IP \quad S_n \frac{I}{2} = 9,3 \pm 0,5 \rightarrow 6.$$

OTT. 14620

1982



Margulescu I.G., Ivana Eugenia

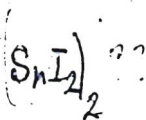
Popa E.

Rev. Roum. Chim

$\Delta H_{\text{всв}} = 22,59$

? ккал/м

1982, 27, №, 695-702



Absorption Spectrum and composition of SnI_2 "vapor".

из темы забв а интенсв з Xполос
сн. нормметн.



1978
Инж. Маслова Н. Н.,
(р) Туров В. А., Коровен Т. А.,
Понев А. А.

Изв. сов. от АН СССР.
Сер. хим. н. 1978, № 1, 21-26

(изв. об.)

Станити на вимірюванні с креслом-лицом
взглядом по $322,5 - 6,90^\circ$

$$L_{\text{ф}} = 5,6458 - \frac{5535,5}{7}$$

$$\Delta L_{\text{ф}} = 30,76 \pm 0,14$$

Sn²⁺

1982

(к)

Стенни ю.т.

Δ₅М, S,

Автореферат диссертации

Ср

к соисканию уч. ст. ст.

к. х. н. Новосибирск, 1982.

Термодинамические расчеты в
основе

$$\Delta_{5}M(298) =$$

-152,1 ± 2,0 кДж/моль

(поперечная
галочка)

Sn I₂

1982

(2)

Генкин Ю. Г.

ΔfH, S, Автор реферат диссертации
Ср не совсем корректно уч. степени
к. х. н. Новосибирск, 1982

Термодинамические параметры
основ

$\Delta fH_{298} = -5,9 \pm 2,1 \text{ кДж/моль}$ (по первым
данным)

In 92

5M4

Stenin Yu. G.,

Kokozin G. A.

1975

Conf. Int. Thermodyn.
Chim. [C.R.] 4th, 1975, 1, 244

Sn. 2
Sn. 4

9

1981

Степан Ю. Т. и др.

12 Месяцевено стезь
по одиу, и мрам. хисеми
Рер. гоме и сооду №3
М. 1981

Ин 2

Генерал Ю. С.

1977

Ин 4

Уст. Сов. орг. АН СССР "

Ин 4

" 1977, № 4, сер. ХУСССР бр 2,

91-98

En 12

Y. Ulybin
Stenin Yu G.

1980

OK

et al.

6th Intern. Confer.
on Thermodyn. Abstracts
of Poster Papers. Meseberg
GDR, 1980, 29