

Sn-Te



SnTe 1936
Dr. McAttee, Seltz

J Amer. Chem. Soc., 1936, 58, 2081

$$\Delta H_{\text{ffra2}}(\text{SnTe}) = -14,6 \text{ kJ/mol}$$

BeV-90.

SnTe

B92-7213-IV

M940

Barrow RF

D. "Proc. Phys. Soc. (London)",
"1940, 52, 380-7.
, "The band spectrum of SnTe
in emission".

C.A. 1940, 5753

SnTe

cneap;
400

Bellman R.F. 1940

Proc. phys. Soc. (London),
1944, 56, 204-210

45.24.

Stofle

1944

A, B, C, D eing.

Bavozow R.F.,
Vago L.G.

Proc. phys. Soc. (L), 1944, 56, 788

BelW-88



44.27

Suße Herzberg G. 1945.
(Do.). Многранцелевые мицелии
сверху видны на срезах и
паренхиме, 1945.

BeIV-89.

Sn Te

Sharma D.

1945

Proc. Natl. Acad. Sci. India,
14a, 238

Some new bound systems
of....

SnTe

Varshni V.P.,
Majumdar R.

1955

Czechoslovakia. no. 200-
1955 Mol-d.

Indian J Phys. Proc. Indian Assoc.

Collective Sci, 1955, (Cul. SiO) III
29 (38), 38

Sucre

Porter

1961

J Chem. Phys., 1961, 34, 583

Be IV-Gr.

SnTe

Jean Drowart

Paul Goldfinger.

1962

948

(f°)

"Ann. Rev. Phys. Chem"

1962, 13, 459-78.

"High Temp. Chem."

SuTe

Colin R.

W61

Mn. Ind. Chim. Belg., 1961, 26, 51.

B61-92 .

SnTe Brebrick R.F.

1964

$\beta \theta = 111^{\circ} 38'$

J. Chem. Phys., 41, N 4, 1140

Нарушающее равновесие гравитации в
равновесии с термодинамикой
IV группы. III. Термодинамическое
обоснование.

$$D_0 = 79,3 \text{ ккал/моль}$$

1

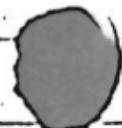


SnTe

Colin R., Drowart J. 1964
Trans. Far. Soc., 513
60, N4, 673

Д.

термодинамическое изу-
чение селенита и междуре-
га олова с нов. море-
сиктуроемта.



(Cu. Sn Se) I

SnTe

Drewart J. Omnick
81

nom. nobel.

Do

Codex v 1965.

Collector (1965).

1968

Sn Te

XIV-1625

12 Д389. Микроволновый вращательный спектр молекулы SnTe. Hoeft J., Tiemann E. Das Mikrowellenrotationsspektrum des SnTe. «Z. Naturforsch.», 1968, 23 a, № 7, 1034—1039 (нем.)

В области 12—19 ГГц при т-ре 650° С измерены вращательные переходы 27 изотопов молекулы SnTe. Определены вращательные постоянные ядерные состояния, коэф. Данхема и Морзе, а также соотношение масс изотопов Sn и Te. Найдено значение $r_e = (2,522804 \pm 0,000029) \text{ \AA}$.

 r_e

90. 1968. 128

1968

XIV-1625

SnTe

mb.

gray.

cuckoo

15765x Microwave rotational spectrum of tin telluride.
Hoeft, J.; Tiemann, E. (Univ. Berlin, Berlin, Ger.). Z.
Naturforsch., A 1968, 23(7), 1034-9 (Ger). The rotation ab-
sorption spectrum (12-19 GHz.) of SnTe was measured at
650° with a 100-kHz. Stark-effect spectrometer. Lines (155)
were measured and unambiguously assigned to rotational transi-
tions $J = 4 \rightarrow 5$, $5 \rightarrow 6$, and $6 \rightarrow 7$ of 27 isotopic mols. with
abundances between 0.8 and 11.3%. Lines for the transitions
 $J = 7 \rightarrow 8$ were observed, but were not evaluated. Rotational
consts., internuclear distances, coeffs. of potential functions,
and mass ratios are given. The av. equil. internuclear distance
is 2.522804 ± 0.000029 Å. FBJG

C.A.: 1969. 40.4

1969

SnTe

Hoeft J., u.gr.

Z. Naturforsch.,

1969, 24a, n11, 1843

grün.
monochr.



(Cle. SnSe) III

41203.8842
AR, Ch, Ph, TC,
MGU

30065 02 1974

SnTe

* 4-7380

Abbatì I., Braicovich L., De Michelis B.

Photoelectric spectra of SnTe: structural similarity with PbTe and PbSe spectra.

"J. Phys. C: Solid State Phys.", 1974, 7,
N 19, 3661-3672

(англ.)

0,24? пик

226 231

ВИНИТИ

SnTe

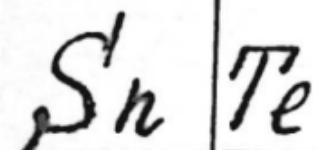
1974

Lovas F.J., et al.

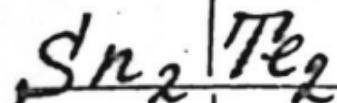
J. Phys. and Chem. Ref. data,
M.N 1974, 3, 609-769.

(See Bald; III)

1974



Marino Charles P.



Guerin John D. et al.

"J. Mol. Spectrosc" 1974, 51,
N1, 160-165 (aus)

Di, room

(all Ge,S; III)

Su-Té

art. 4824

1975

Kerr J. A., et al.

(Do)

Handbook Chem. Phys.,
55th Ed., 1984-85

50606.4275

TC.Ch

SnTe 22463GR

1975

* 15-9005

Shamsuddin, Misra S. A thermoanalytical
investigation of the thermodynamic pro-
perties of tin telluride.

"J.Therm.Anal.", 1975, 7, N 2, 309-316

(англ.; рез. франц., нем., рус.)

355 359 364

0372 ГИК ВИНИТИ

70208.7222
Ch, Ph, TC

110771

1976

X-5-16670

SnTe

Mu, M., Rohlfing, F. P.

valence level photoelectron spectra
of some heavy group 4-6 diatomics
molecules.

(err: BeS; III)

"J. Amer. Chem. Soc.", 1976, 98, N. 24,
7578-7585
(спр.)

08.08.2016

761764 800 1

РИНГИ

SuTe

1977

Honerjager R., et al.

Z. Naturforsch., 1977,
32a, N1, 1-5.



(av. GeS; III)

SnTe

zimnick 8539

1979

White M.F.; et al.

ppm's,
enriched

J. Electr. Spectrosc.
and Relat. Phenom.,
1979, 17, 323-44.



(e.g. GeSe; "i")

Sn Pe Gingerich R.A., 1980

Sn Pe Current Topics in Materials
Science, Volume 6, edited
by Kaldes E.

Do; North-Holland Publishing
Company, 1980.

(eemg ommuck b kopalke
ommuck&rob gingerick).



1981

Botto J. L., et al.

Z. anorg. und allg.
Chem., 1981, 480, N 9,

p;

● 220 - 224.

(cfr. $\text{Te}_3\text{Ti}^{\text{III}}\text{O}_8$; III)

SnTe

Ummeck 13989

1982

Tiemann E., Arzst H.,
et al.

Kb. 1000x.

pacrū Chem. Phys., 1982, 67,
N², 133 - 138.

SrTe_3O_8 (Ummick 15552) 1982

Arnaudov M., Dimitrov V., et al.

IK

crecucijs

Mater. Res. Bull., 1982,
17, N9, 1121-1129.

S_nTe

1984

Smorodina T. A.,
Tsukanov A. P.

Синтез
и свойства
смесей

Izv. Akad. Nauk SSSR,
Neorg. Mater. 1984, 20 (8),
1358-61.

(Cer. PbS'; III)

$\text{SnTe}(\text{k})$

1986

Singh O.P., Gupta V.P.

Phys. Status Solidi B
и отмечено в,
нооп. 1986, 136(1), K41-K44.
пакетом.

(см. $\text{SnS}(\text{k})$; III)

Inte

[Om. 35111]

1990

Wang Zai-Sheng, Lee N.Y.T.
et al.,

спомог.
чекмп,
зекмп.
струйкимп,
роменг.
килб.
ли.н.

J. Chem. Phys. 1990,
92, N^o 2, 899-908.

Sn Tex 1991

Плагоев Б. В.,
Набиевова Н. М. вигр.

Н. С. Суис. Ханчелис. 1991.

68, № 1, с. 42 - 50.

(см. Ce Tex; I)

InRe,

1998

Decker, Stephen A. et al.,

neopentyl
pacem
Cmp-He
u

THEOCHEM 1998, 45 (1-2),
215-226

Cambridge.

(all-Na;  III)

SnTe

1999

F: Sn-Te-O SnTe (Кр р-чнг оциллени)

P: 1

02.04-19Б3.41. Применение диаграмм парциальных давлений для анализа фазов равновесий в системах Pb-Te-O и Sn-Te-O / Луцкая О. Ф., Максимов А. И., Румянцева А. И. (197376, г. Санкт-Петербург, ул. Проф. Попова, 5) // Изв. СПбГЭТУ. Сер. Физ. тверд. тела и твердотел. электрон. - 1999. - N 1. - С. 42-45. - Рус.; рез. Англ. Представлены результаты термодинамич. анализа процесса окисления PbTe и S. Области равновесного существования фаз являются функциями температуры и давления. Диаграммы парциальных давлений построены для температур от 300 до 1100 К в широком диапазоне давлений кислорода. Результаты термодинамич. анализа использованы при проведении экспериментов по термич. окислению образцов PbTe и SnTe в контролируемой атмосфере кислорода в специально созданной эксперим. установке. Библ. 5.

*Кр
реакции
окисления*