

Соединения с Те

ССТе(к)

~~1977~~

(Тм) -

1216-IV-ТКВ

Мицкевич В.Н.

Температура плавления серотеллурида угле-
рода, 1 с.

CH_3TeH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{TeH}$ (м)

(Тб)

1977

12012-IV-ТХВ

Мицкович В.Н.

Температуры кипения метилтеллуrolа и
этилтеллуrolа, 1 с.

C_2H_5TeH , C_2H_5TeH (м)
(Te)

1974

1200-IV-ТХ13

Мицкевич В.Н.

Температуры кипения метилтеллуrolа и
этилтеллуrolа, 1 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{Te}, (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Te}(\text{m})$

1971

(Тл)

1202-IV-ТКВ

Мицкевич В.Н.

Температуры кипения диметил- и диэтил-
теллура, 1 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{TeCl}_2$ (к) (Тм) 1971

Мухомов В.Н. 1205-177КВ

Температура плавления метил-
хлор- и диметилдихлортеллура,
2 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{TeF}_2$ (х)

1971

(Тм)

7204-IV-ТХВ

Мицкевич В.Н.

Температура плавления диметилдифтор-
теллура, 1 с.

$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Te}$, $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Te}$ (м)
(Тб)

1971

1202-IV-ТХ13

Мицкевич В.Н.

Температуры кипения диметил- и диэтил-
теллура, 1 с.

$(C_2H_5)_3 Te Cl$, $CH_3 Te Br$ (к)

1971

(Т_м)

1207-IV-ТХВ

~~Мицкевич~~ В.Н.

Температуры плавления триэтилхлортеллура
и метилбромтеллура, 1 с.

CH₃Te Cl CK) (Tm)

1954

1205-IVTKB

Михевиц В.Н.

Температура кипения метил-
хлор- и диметилхлортепелура,
2с.

$(\text{CH}_3)_2\text{TeBr}_2$, $(\text{CH}_3)_3\text{TeBr} \cdot \text{CH}_3\text{TeBr}_2$ (x) 1971

(Tm)

1209-IV-ТхВ

Мицкович В.Н.

Температуры плавления диметилдибромтеллу-
ра и триметилбромтеллура-метилтрибром-
теллура, 2 с.

$(C_2H_5)_3TeCl, CH_3TeBr$
(Т_м)

1974

1207-IV-ТхВ

Мицкевич В.Н.

Температуры плавления триэтилхлортеллура
и метилбромтеллура, 1 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{TeBr}_2$, $(\text{CH}_3)_3\text{TeBr}_2 \cdot \text{CH}_3\text{TeBr}_3(\text{II})$ 1971

(Тм)

1209-IV-ТхВ

Мицкевич В.Н.

Температуры плавления диметилдибромтеллу-
ра и триметилбромтеллура-метилтрибром-
теллура, 2 с.

$(C_2H_5)_3TeBr$, $(C_2H_5)_3TeI$

1971

(T_m)

1211-IV-ТКВ

МИЦКОВИЧ В.Н.

Температури плавлення триэтилбром- и
триэтилйодтеллура, 1 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{TeI}_2$, $(\text{CH}_3)_3\text{TeI}$, $(\text{CH}_3)_3\text{TeI}_2$ (к. м.) 1971

(Тм, Тк)

1212-IV-ТХВ

Мицкевич В.Н.

Температуры плавления диметилдйодтеллура,
кипения триметилдйодтеллура и плавления
йодината триметилдйодтеллура, 1 с.

$(C_2H_5)_3TeBr$, $(C_2H_5)_3TeI$ (к)

1971

(Тм)

1211-IV-ТЛВ

Мицкевич В.Н.

Температуры плавления триэтилбром- и
триэтилйодтеллура, 1 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{TeI}_2$, $(\text{CH}_3)_3\text{TeI}$, $(\text{CH}_3)_3\text{TeI} \cdot \text{I}_2$ (к.м) 1971

(Тм, Тс)

1212-IV-ТХВ

Мицкевич В.Н.

Температуры плавления диметилдйодтеллура,
кипения триметилдйодтеллура и плавления
йодината триметилдйодтеллура, 1 с.

CSTe

BP-8991-IV | 1913

(T_m)

Stock A,
Proctorius P.

?

$C_2H_6Cl_2Te$

BP-9189-IV

1919

$C_2H_6Br_2Te$

$C_2H_6I_2Te$

Vernon R. H.,

(Tm)

pp 90-98

9189

-14

1920

Vernon

3. J. Chem. Soc. 117, 90 (1920)

C_2H_6Te , $C_2H_6Cl_2Te$, $C_2H_6Br_2Te$,

$C_2H_6I_2Te$, $C_2H_6O_6TeN_2$ (Tb, Tm)

Circ. 500 Be

$C_2H_6Y_2Te$

BOP-7612-IV 1928

Tm

H. O. K. Drew

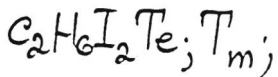
pp 560-569

7612 - IV

1929

Drew

1. J. Chem. Soc. 1929, 565



Circ. 500

Be



C₂H₆F₂Te

(T_m)

BP-7629-IV | 1946

Emeleus H. J.,
Heal H. G.

1. J. Chem. Soc., 1946,
1126-31

1629-IV

1954

Tell (${}^2\text{Te-C}$, ${}^2\text{C-S}$)

Hardy W.A., Silvey G.

Phys. Rev., 1954, 95, 385-8

Microwave spectrum of TeCs and masses of
the stable tellurium isotopes

2

C.A., 1954, 11194a

C-H-O-Te

Кремнек

$\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$

C Te - водон

(Kp)

Rep-8797-IV 1957

Roy C L., Laferriere
Edwards J O.

"J. Inorg. and Nucl. Chem"

1957, 2, 4, 106-114.

1964

Long L. H.

Te (CH₃)₃

FTT, n₂, cr. 8.

s H₂

Te[O(изо-
-C₃H₇)]₄ C-Te

1965

2 В38. Алкоколяты теллура. Mehrotra R. C., Mathur S. N. Tellurium alkoxides. «J. Indian Chem. Soc.», 1965, 42, № 1, 1—4 (англ.)

Описано получение $\text{Te}[\text{O}(\text{изо-}\text{C}_3\text{H}_7)]_4$ (I) р-рением TeCl_4 в $\text{изо-}\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$, охлаждением льдом и добавлением $\text{NaO}(\text{изо-}\text{C}_3\text{H}_7)$ при перемешивании. После добавления C_6H_6 смесь кипятят в течение 1 часа, сушат в вакууме при $\sim 20^\circ$ и дистиллируют I при 76° и давл. 0,5 мм. Выход I 50%. I — бесцветная жидкость, дымящая на воздухе; легко гидролизуется и разлагается при $\sim 20^\circ$. При взаимодействии I с RON , где $\text{R} = \text{CH}_3, \text{C}_2\text{H}_5, \text{n-}, \text{втор-}, \text{изо-} \text{ и трет-}\text{C}_4\text{H}_9, \text{изо- трет-}, \text{C}_5\text{H}_{11}$, образуются жидк. $\text{Te}(\text{OR})_4$, выделяемые последующей дистилляцией, за исключением $\text{Te}[\text{O}(\text{трет-}\text{C}_4\text{H}_9)]_4$, к-рый получают в виде белого кристаллич. продукта и очищают сублимацией.

В. Бердников

Х. 1966.2

$C_2H_6TeX_2$ Всп-11745-IV 1966

$X = F, Cl, Br, I$:

Маслов Ю. П. и др.

$(\Delta H_{\text{т}}, \Delta S_{\text{т}})$ Ис. общей химии, 1966,

36 (3), 382-4

CH_3TeCl_3

XIV - 44

1970

1) 16 В48. Получение и свойства метилтрихлоридтеллура. Факторы, изменяющие состояние агрегации галогенидов и органогалогенидов элементов VI группы. Wynn Kenneth J., Pearson Philip S. Preparation and properties of methyltellurium trichloride. Factors affecting the state of aggregation of group VI halides and organohalides. «Inorgan. Chem.», 1970, 9, № 1, 106—109 (англ.)

T_m
 K_c

При прохождении газ. Cl_2 через р-р $(\text{MeTe})_2$ в свежеперегнанном CH_2Cl_2 образуется крист. MeTeCl_3 (I), выход 63%, т. пл. 127—9°. I р-рим в CH_2Cl_2 . I в р-ре C_6H_6 частично димеризован, причем константа равновесия р-ции: $\text{димер} \rightleftharpoons 2 (\text{мономер})$ равна $(1,6 + 0,6) \cdot 10^{-2}$. Установлено, что термич. устойчивость возрастает в ряду $\text{MeSCl}_3 < \text{MeSeCl}_3$ (II) < I. Степень полимеризации в C_6H_6 увеличивается в ряду $\text{I} < \text{II} < \text{MeTeBr}_3$. Сняты и обсуждены ИК- и ЯМР-спектры I. Обсуждена стереохимия димеризованного I.
Е. Ф. Перегудов

X. 1970. 16

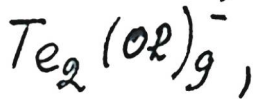
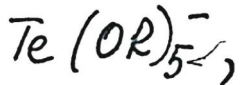
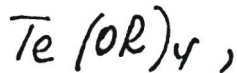
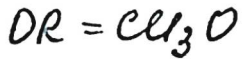
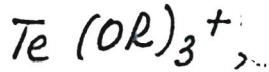
Te-C-H-O
см на об.

Gut R., et al. 1971

K_c

Helv. chim. acta,
1971, 54, ~2, 593

● (C₆H₅-C-H-O)I



$\text{CCl}_4\text{-TeCl}_4$

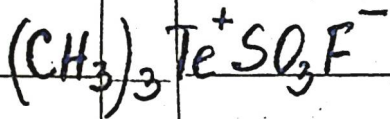
1972

(T_m absent.)

48586h Tellurium tetrachloride-carbon tetrachloride and tellurium tetrachloride-germanium tetrachloride phase diagrams. Safonov, V. V.; Konov, A. V. (Mosk. Inst. Tonkoi Khim. Tekhnol. im. Lomonosova, Moscow, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1972, 17(12), 3363 (Russ). The phase diagrams are constructed for the systems $\text{CCl}_4\text{-TeCl}_4$ and $\text{GeCl}_4\text{-TeCl}_4$. Both systems form eutectics, $m.f. -29$ and -52° , resp., and have a wide range of immiscibility of their liq. phases.

C.A. 1973. 78. N8

(+1)



1973

Clark George et;
et al.

(Tm)

"J. Org. Chem."
1973, 38 n26,
4447-50

(corr. C-H-Se; T)

50120.4802

TC, Ch

(4H⁺ 198017^{ΔS} ΔG) 02

1974

 $TeS_4O_6^{2-} + 2CN^-$

2900

Austad Tor. Polythionates. III. The reaction between the telluropentathionate ion and the cyanide ion in acetonitrile.

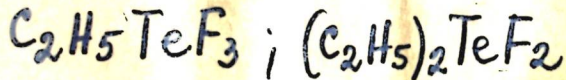
"Acta chem. scand.", 1974, A28, N 8,
927-~~928~~ 929

(англ.)

0285 БМК I

264 2652 7 7

ВИНИТИ



1974

⑤ 11 В33. Получение перфторэтилтрифторида теллура, транс-перфторэтилхлоридтетрафторида теллура, бис-(перфторэтил)дифторида теллура и транс-бис(перфторэтил)тетрафторида теллура. Desjardins David;

Lau Clement, Passmore Jack. The preparation of perfluoroethyltellurium trifluoride, trans perfluoroethyltellurium monochloride tetrafluoride, bis(perfluoroethyl)tellurium difluoride, and trans bis(perfluoroethyl)tellurium tetrafluoride. «Inorg. and Nucl. Chem. Lett.», 1974, 10, № 2, 151—153 (англ.)

X_2Te_2 и ClF (везде $\text{X}=\text{C}_2\text{F}_5$) в отношении 1:6 при -78° дают XTeF_3 (I), т. пл. $\sim 95^\circ$, и малые кол-ва транс- XTeClF_4 (II) и TeClF_5 (III). При комн. т-ре I окисляется ClF с образованием II и III. При -78° X_2Te и ClF (1:2) дают преимущественно X_2TeF_2 (IV), т. пл. $\sim 4^\circ$, а при комн. т-ре (при отношении 1:5) дают

(Tm)

X. 1974

N11

II, III и транс- X_2TeF_4 (V) (не выделен) причем вых-
III возрастает с увеличением кол-ва ClF. Бесцв. жидк.
II при комн. т-ре имеет давл. пара ~ 70 мм. I при 100°
образует аддукт 1:1 с CsF, при 50° — аддукт 1:2 с
SbF₅; IV дает аддукты 1:1 с CsF или с SbF₅. Приве-
дены спектры ЯМР ^{19}F I, II, V, ИК-спектр II. X и Cl
в II находятся в транс-положении (ЯМР ^{19}F), ИК-
спектр подобен спектрам транс- $XSeClF_4$ и III.

И. В. Никитин

$(\text{CH}_3)_2\text{Te}$

Ефремов Е. П.

1974

Федоров В. А.

Орлов В. Ю., и др.

(b)

оттиски 11-110

оттиски деп N 32

(редкол. "М. физ. химии"
АН СССР) М., 1974, 8с, ил,
библиогр. 5 назв (рукопись деп.
ВВНЦ МН 30 дек. 1974 г,
N 3333-74 деп)

$(\text{CH}_3)_2\text{Se}; \text{I}$

х. 1975. N 10

41010.6951

$(\text{CH}_3)_2\text{Se}$, $(\text{CH}_3)_2\text{Te}$ (S/Г-Но,
00787
01 Г-Но, Ср)

Термодинамические функции диметил- XIV 6014
селенида и диметилтеллурида.

Мосин А.М., Шаулов Ю.Х., Андреева Н.И. 1974

"Ж. физ. химии", 1974, 48, № 9, с.
2356-2357.

0209 пнк

195 196 201

реф

ВИНИТИ

CTe (2)

Anna Y. Trepunov

1974

Mills K.C.

m. gucl.
c6-6a

Thermodyn. Data for Inorganic
Sulphides, Selenides and
Tellurides. Part III. London:
Butterworths, 1974

CP. 188



Te(CH₃)₂

Баев А. К. и др.

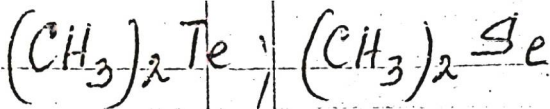
1975

Мр. Лич. Лич. Мехн.

Р, ΔH_v, ΔS_v

1975, (4), 83-4.

(сер. Se(CH₃)₂; 1)



1975

 $(p, \Delta H_v)$

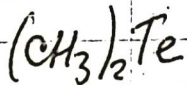
13 Б892. Термодинамические характеристики паров-образования диметилселена и диметилтеллура. Баев А. К., Губарь Ю. Л., Козыркин Б. И., Саламатин Б. А., Гайдым И. Л. «Тр. по химии и хим. технол.» (Горький), 1975, вып. 4(43), 83—84

Статическим методом измерены давл. пара SeMe_2 (I) и TeMe_2 (II) в интервалах т-р соотв. 239—549° К и 267—671° К. Результаты измерений описаны ур-нием $\lg P \text{ (Па)} = -A/T + B$. Коэф. А и В равны для I 1544,5, 9,6380; для II 1720,5, 9,6519. Станд. значения $\Delta H^\circ_{\text{т}}$ и $\Delta S^\circ_{\text{т}}$ испарения I и II составили $29,50 \pm 1,5$, $32,84 \pm 1,7$ кдж/моль и $88,7 \pm 5,8$, $89,1 \pm 5,4$ дж/град·моль. Рассчитанные средн. значения мол. в. I и II равны 108,6 и 157,7.

Ж. Василенко

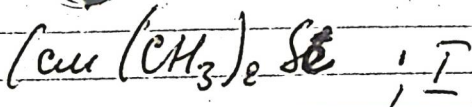
X 1976 N 13

1975



Fedorov V.A. Orel V.Ye
Zh Fiz. Khim 1975 49(5).1336-7

(P)



$\text{Te}(\text{CH}_3)_2$ (ж)

1976

см. конференции.

Боев А. К.

Губарь Ю. П.

$\text{P}_1 \Delta \text{H}_v$

II Всесоюзная конференция
по термодинамике орган.
соединений, 1976г. Горький

Давление пара некоторых
алкильных соединений селена
и  температура.

$(\text{CH}_3)_2\text{Te}$ (т)

1976

св. конференция.

Кадыркин Б.И.

Бурдига В.С.

II Всесоюзная конференция
по термодинамике орган.
соединений 19-21 мая 1976 г.

Горький.

Давление пара алкильных

$P, \Delta H_v$

содержимый селена и
темпера.

C-H-Te
C-H-Se

1976

2 Б841. Давление пара алкильных соединений селена и теллура. Козыркин Б. И., Бурдина Е. С., Саламатин Б. А., Иванов Л. Л. В сб. «II Всес. конф. по термодинамике орган. соедин., Горький, 1976. Тезисы докл.» Б. м., 1976, 26

(P) Методом ГЖХ измерена т-рная зависимость давл. насыщ. пара диметильных и диэтильных пр-ных селена и теллура. После обработки результатов по МНК получены ур-ния типа $\lg P(\text{мм}) = -A/T + B$ и вычислены энтальпии и энтропии испарения.

Резюме

X 1977 N2

$(C_2H_5)_2Te$ (ж)

1976

сп. конференции

Покрышкин Б.И.

Бурдуга Е.С.

$p, \Delta H \nu$

II Всесоюзная конференция

по термодинамике орган.

соединений 19-21 мая 1976 г. Горь-
кий.

Завление пара алкилыттер

$(C_2H_5)_2Te$

1976

3 Б791 Деп. Зависимость давления насыщенного пара, плотности и вязкости диэтилтеллура от температуры. Орлов В. Ю., Осипова Н. Г., Филиппов Э. П., Козыркин Б. И. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1976. 6 с., библиогр. 9 назв. (Рукопись деп. в ВИНТИ 20 окт. 1976 г., № 3713—76Деп.).

(P)

Рассмотрена зависимость давл. насыщ. пара, плотности и вязкости диэтилтеллура (I) от т-ры. Эксперим. данные обрабатывали МНК. Из ур-ния зависимости давл. пара от т-ры вычислена энтальпия испарения I и найдена константа Трутона. Связь между вязкостью и плотностью I хорошо описывается ур-нием Бачинского.

Автореферат

X, 1977 №3

СТе, SiTe, РвТе, СРо, GePo, SnPo

1979

(Ср, S, Нт-Но)

XIV-9005

Харитонов Ю.А., Базилев Ю.Б.,

Терина Т.В.

Изв. вузов. Химия и хим. технол., 1979,

22, N10, 1213-1218. Использование эмпирических
коррекции для расчета термодинамических
функций молекул XTe, YPo (X=C, Si, Pb; Y=C, Sn, Ge)

РЖХим., 1980

45756



Ю (ср)

1980

$T_{e2}(CO)_{10}$
 $\Delta H_f; T_{tr};$
 $\Delta H_{tr};$

Baev A.K.,
Zh. Fiz. Khim.
1980, 54(9), 2169-
79.



(all. $Mn_2(CO)_{10}; I$)

$\text{Te}(\text{CH}_3)_2$

[От. 21911]

1980

Зорин А. Д., Кутбев А. М.,

Получение и анализ
чистых веществ,
Торбкский, 1980.

Ран, д. Нисл.

Карбиды переходных
металлов $TiC_{0,99}$

1984

Kutov'in S. A., Komarova S. N., et al.

($\Delta \neq H, \theta_D$) Zh. Fiz. Khim. 1984,
58(1), 139-42.

(см. Карбиды переходн. метал. TiC ; I)

C_3H_6Te

1984

Винилметилтеллурид : [Письмо в ред.] / Б. А. Трофимов, Н. К. Гусарова, А. А. Татарина и др.

Журн. орган. химии, 1984, т. 20, вып. 8, с. 1802.

$C_2H_3TeCH_3$

— — 1. Теллуриорганические соединения — Синтез.

№ 123483
14 № 8300
ВКП 6.11.84

УДК 547.369.2

18.3

$[R_n NH_{4-n}]_2 TeCl_6$

1985

2 E717. Термические превращения $[R_n NH_{4-n}]_2 TeCl_6$ в твердой фазе. I. Фазовый переход в гексахлортеллурате диэтиламмония. Григорьева Т. Ф., Самсонова Т. И., Байдина И. А., Иванов Е. Ю. «Изв. СО АН СССР. Сер. хим. н.», 1985, № 15/5, 29—34 (рез. англ.)

Обнаружен фазовый переход в гексахлортеллурате диэтиламмония при $t_{\text{ре}} 357 \text{ K}$. Определены параметры элементарной ячейки высоко- и низкотемпературной фаз. Показано, что в высокотемпературной фазе изменяется взаимное расположение углеводородных цепей в катионе алифатического вторичного амина. На основе проведенных исследований и анализа литературных данных высказано предположение, что в результате изменения взаимного расположения углеводородных цепей изменяется эффективный радиус катиона, что является основной причиной, вызывающей фазовый переход.

T_{tr}

ф. 1986, 18, № 2

Автореферат

Te (CH₃)₂

1985

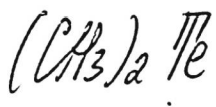
21 Б3034. Низкотемпературная теплоемкость и фазовые переходы диметилтеллура. Нистратов В. П., Шейман М. С., Камелова Г. П. «5. Всес. конф. по термодинам. орган. соедин.» Куйбышев, 1985, 83

Теплоемкость диметилтеллура (I) измерена в интервале т-р 4,5—310 К. Установлены две полиморфные модификации с эндотермич. переходом при 165 К. Высокот-рная фаза легко переохлаждается и может существовать в метастабильном состоянии ниже 124 К. В области 4,5—75 К теплоемкости обеих модификаций совпадают, а выше 75 К C_p низкот-рной модификации ниже. Для т-ры плавления абсолютно чистого I получено $201,89 \pm 0,01$ К, $\Delta H_{пл} = 7716 \pm 7$ Дж/моль. Т-рная зависимость C_p жидк. I проходит через минимум.

А. С. Гузей

$C_p, T_m, \Delta H_m$

Х. 1985, 19, N 21



$G, H^\theta(T; 0),$
 $S^\theta(T), G^\theta(T; 0, 0)$

1985
Sheiman M.S., Kame-
lova G., et al.,

Bulletin of Chem.
Thermodyn., 1985,
28, p 228.

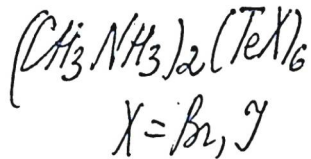
Te-орган. соед.

1986

Batt 2.

$\Delta_t H;$ Chem. Org. Selenium
and Tellurium Compoun-
ds. Vol. 1 Chichester e. a.,
1986, 157 - 160.

(соч. $SeO_2(k); 1$)



от 23229

1986

14 БЗ133. Калориметрическое и ИК-спектроскопическое исследование фазовых переходов в гексабромотеллурате и гексаиодотеллурате метиламмония. Calorimetric and IR spectroscopic study of phase transitions in methylammonium hexabromotellurate and methylammonium hexaiodotellurate. Onoda N., Matsuo T., Suga H. «J. Phys. and Chem. Solids», 1986, 47, № 2, 221—223 (англ.)

Измерена теплоемкость и ИК-спектры $(\text{MA})_2[\text{TeX}]_6$ ($\text{MA} = \text{CH}_3\text{NH}_3$; $X = \text{Br}$ (I) и I (II) в обл. 13—320 К. Найдено, что т-ры и энтропии 3-х аномалий I составляют 129,0; 163,9; 288,9 К и 13,0; 5,4; 15,9 Дж/(К·ммоль), соотв. В II т-ры 2-х аномалий — 66,1 и 115,6 К; энтропии — 6,1 и 22,1 Дж/(К·моль), соотв. Определено, что в I и II фазовый переход (129 и 66,1 К, соотв.) более высокого порядка, чем остальные. Фазовые переходы обсуждены в рамках ориентац. беспорядка МА ионов и электростатич. модели. Полученные спектроскопич. данные объясняются очень быстрой переориентацией — вращением МА ионов вокруг C—N оси и понижением симметрии их положений при низких температурах.

В. Ф. Пономарев

$T_{\text{tr}}, \Delta H_{\text{tr}}$

X. 1986, 19, N 14

$\text{Te}(\text{CH}_3)_2$

1986

Рабиневич И. Б.,
Шейнман М. С. и др.

Периодич. и майерс-
лов. полупроводников.

Ср;

3 Всес. Конгр., май, 1986.
Тез. докл. Т. 2. М., 1986, 49.

(см. $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$; I)

Te (CH₃)₂

1986

Рабинович И.Б., Мистратов В.П. и др.,

T_m, ΔH_m

XI Всесоюзная конференция
по калориметрии и химич.
термодинамике, Новоси-
бирск, 1986. Тезисы докла-
дов, ● ч. II, 3-4, 141-142.

1986

$Te(CuH_3)_2$ Шрейман М. С., Мисе-
 $Te(CuH_3)_2$ тротов В. П. и др.,

XI Всесоюзная конференция
по калориметрии и химиче-
ческой термодинамике,
Новосибирск, 1986. Тезисы
докладов, ● ч. II, 3-4, 159-
- 160.

$Cr, Ti,$
 ΔH_{H_2}

RuHFeF₅

C-Fe^{hal.} соединен.

[DM. 28130]

1987

Diot M., Germain P.,
et al.,

Ср. термод.
г-ии

Thermochim. acta,
1987, 120, 47-53.

С-Те-станика

1987

14 Б3128. Структурный фазовый переход и спин-решеточная релаксация ЯМР ^1H в кристалле гексахлортеллурата (4+) пиридиния. Structural phase transition and ^1H NMR spin-lattice relaxation in pyridinium hexachlorotellurate (IV) crystals. Ito Y, Asaji T., Nakamura D. «Phys. Status Solidi», 1987, A 104, № 2, K97—K100 (англ.)

Для монокристалла гексахлортеллурата (4+) пиридиния $[(\text{PyH})_2\text{TeCl}_6]$, характеризующегося моноклинной структурой с пространственной группой $B2/m$ и $z=2$, изучена т-рая зависимость времени протонной спин-решеточной релаксации T_1 на частотах 45,5; 20,0 и 10,5 МГц. При т-ре $T_c=273$ К эта зависимость характеризуется разрывом непрерывности, к-рый обусловлен структурным фазовым переходом (ФП). Минимуму T_1 в высокот-рной фазе соответствует быстрое движение катиона $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}^+$ с энергией активации 12 кДж/моль. Т-рое поведение T_1 не подчиняется теории Беомбергена — Парссла — Паунда, что объяснено заметным вкладом в релаксацию дипольного взаимодействия ^1H с ядрами хлора, модулируемого реориентацией аниона и пропорционального $(T-T_c)^{1/2}$. При

Pr;

Х. 1988, 19, N 14

т-ре ФП этот механизм релаксации становится малоэффективным, вследствие быстрого движения аниона. В области T_c получена линейная зависимость T_1 от $(T - T_c)^{1/2}$.
А. А. Вашман

$C_4Te_2H_6$

1988

Препаративный синтез дивинилдителлурида : [Письмо в ред.] / Амосова С. В., Гостевская В. И., Гаврилова Г. М. и др.

// Журн. орган. химии. — 1988. — Т. 24, вып. 2. — С. 454—455.

ISSN 0514—7492

— — 1. Теллуруорганические соединения — Синтез и превращения.

$(C_2H_3)_2Te_2$

№ 51963

18 № 2031 [88-8170ж]

НПО ВКП 24.05.88

УДК 547.379

ЕКЛ 17.5

Диметилтеллура

1988

22 БЗ064. Термодинамика двойной системы диметилтеллурадиметилкадмий. Подковыров А. И., Баев А. К., Цветков В. Г., Каратаев Е. Н., Гатилов М. Ю., Капоровский Л. М. «Тез. докл. 4 Всес. конф. по металлоорган. химии, Казань, 13—16 июня, 1988. Ч. 3». Казань, 1988, 36

Статистическим методом с мембранным нуль-манометром изучено равновесие жидкость — пар диметилтеллура (I), диметилкадмия (II) и двойной системы I—II (конц-ия I 0,1179—0,8668 млн. д.) в интервале т-р 283—343 К. Представлены коэф. ур-ния $\lg P = A - B/T$, энтальпии и энтропии испарения для смесей изученных составов и чистых компонентов. Отмечено большое отрицат. отклонение системы I—II от з-на Рауля, указывающее на сильное взаимодействие между компонентами в р-ре, что согласуется с калометрич. данными ($\Delta H^E = 6,3$ кДж/моль при отношении I:II=1:1). По резюме

$P, \Delta H^E$

(41)

Х. 1988, N 2:2

Диметилкадмий

С-Те -отаника

1988

22 Б3053. Термодинамические характеристики диэтил- и дипропилтеллура. Рабинович И. Б., Шейман М. С., Камелова Г. П., Нистратов В. П., Каратаев Е. Н., Швецова К. Г. «Тез. докл. 4 Всес. конф. по металлоорганич. химии, Казань, 13—16 июня, 1988. Ч. 3». Казань, 1988, 35

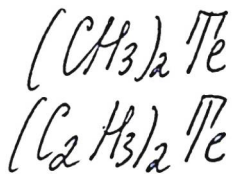
Методом адиабатич. калориметрии в обл. 6—310 К изучена теплоемкость и фазовые переходы диэтилтеллура (I) и дипропилтеллура (II). Показано, что I образует две кристаллич. моноклинные фазы kI и kII. Представлены т-ры, энтальпии и энтропии плавления I (kI и kII) и II, к-рые равны соотв. $161,50 \pm 0,01$, $152,33 \pm 0,01$ и $183,60 \pm 0,01$; 7621 ± 33 , 6265 ± 33 и 14275 ± 86 Дж/моль; $47,20 \pm 0,2$, $40,87 \pm 0,2$ и $74,43 \pm 0,5$ Дж/моль·К. По депрессии $T_{пл}$ изученных образцов рассчитано суммарное содержание примесей, не образующих тв. р-ров с основным в-вом. Рассчитаны

$C_p, T_m, \Delta H_m$

Х. 1988, N 22

термодинамич. ф-ции $H^\circ(298,15) - H^\circ(0)$, $S^\circ(298,15)$ и $G^\circ(298,15) - H^\circ(0)$, равные соотв. для I 42,48 кДж/моль, 291,0 Дж/моль·К и 44,27 Дж/моль; для II 56,38; 362,2 и 51,60. С использованием полученных и лит. данных рассчитаны равновесные конц-ии продуктов термич. разложения и гидрирования I и II в зависимости от конц-ии исходных в-в и т-ры. Найдены условия проведения процессов, обеспечивающих получение продуктов, не загрязненных углеродом и конденсированными соединениями. По резюме





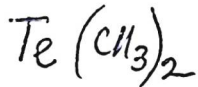
- DM 30674

1988

110: 102789w Thermochemistry of organic tellurium compounds. Tel'noi, V. I.; Larina, V. N.; Karataev, E. N.; Deryagina, E. N. (Nauchno-Issled. Inst. Khim., Gorkiy, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1988, 62(11), 3108-9 (Russ). The heats of combustion were detd. of liq. $(CH_3)_2Te$ and $(C_2H_5)_2Te$ and the heats of formation were derived. Also derived were the bond energies $D(Te-R)$, where $R = -CH_3$ or $-C_2H_5$.

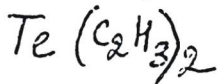
$(\Delta_f H)$

C.A. 1989, 110, N12



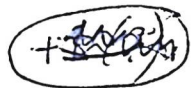
DM 30674

1988



7 БЗ030. Термохимия органических соединений теллура / Тельной В. И., Ларина В. Н., Каратаев Е. Н., Дерягина Э. Н. // Ж. физ. химии.— 1988.— 62, № 11.— С. 3108—3109.— Рус.

Калориметрически определены энтальпии сгорания жидк. диметилтеллурида (I) и дивинилтеллурида (II). Вычислены энтальпии образования $\Delta_f H^\circ$ (l, 298,15), равные для I и II $15,9 \pm 6,7$ и $223,0 \pm 10$ кДж/моль и $\Delta_f H^\circ$ (g, 298,15), равные соотв. $51,9 \pm 7,1$ и $261,1 \pm 19,0$ кДж/моль. Рассчитаны средн. энтальпии разрыва связей $\text{Te}-\text{CH}_3$ и $\text{Te}-\text{C}_2\text{H}_3$, равные соотв. $212,1 \pm 5,4$ и $226,8 \pm 9,6$ кДж/моль. А. Л. М.



X. 1989, N 7

$(\text{CH}_3)_2\text{Te}$

1988

Газохроматографический и масс-спектрометрический
анализы диэтилтеллура / Воротынцев В. М., Шушунов
Н. В., Рассадин А. И. и др.

// Высокоочищенные вещества. — 1988. — № 1. — С.
198—200.

ISSN 0235—0122

— — 1. Теллуорорганические соединения — Хроматографический
анализ. 2. Теллуорорганические соединения — Масс-спектрометрический
анализ.

№ 46623.
18 № 1491 [88-5329ж]
НПО ВКП 11.05.88

УДК 543.51:543.544:546.48

ЕКЛ 17.7

CH₃-TeCH₃

1989

23 Б4047. Химическая кинетика пиролиза теллуридов. Chemical kinetics of telluride pyrolysis / Mcallister T. // J. Cryst. Growth.— 1989.— 96, № 3.— С. 552—560.— Англ.

С использованием метода хим. отложения металлоорг. паров теллурида кадмия-ртути изучены кинетич. закономерности пиролиза ряда алкилтеллуридов при 600—750 К. Рассмотрены три возможных механизма процесса: простой разрыв связи, сложное элиминирование и гетерог. катализ. С использованием мат. моделирования на ЭВМ проанализирована кинетич. схема, включающая 10 р-ций. Для диметилтеллурида в предположении протекания процесса по механизму простого разрыва связи получено хорошее соответствие расчетных и эксперим. данных. Оценена энергия диссоциации связи $D(\text{CH}_3\text{—TeCH}_3)$, составляющая ~276 кДж/моль. По скорости накопления теллура установлено, что в случае диэтил-, диизопропил-, ди-трет-арилбутил- и диаллилтеллуридов более

2.

Х. 1989, № 2, 3

предпочтителен гетерог. механизм. В случае диаллил-теллурида реализация гетерог. механизма повышается с понижением т-ры пиролиза. В случае ди-трет-арил-бутилтеллуридов механизм элиминирования играет большую роль, чем в случае др. диалкилтеллуридов при повышении т-ры пиролиза. С. Ю. Заседателев

$(CH_3)_2Te$ и др.

1989

Мельников В. И.,

Рабчинский И. Б. и др.

Термодинам. орган.
соед. Торвкеей, 1989: с.
3-9.

ΔH_f

(ссылка на $(CH_3)_2Se$ и др. и т.д.)

C-Te-органи. соед.

1989

Тельмоё В. Ч.,

Ларина В. Н. и др.

Ж. общ. химии. 1989.

59, № 9. С. 2012-2015.

(есть. ● C-Se-органи. соед.; I

C-Te-H-соедин.

1989

Voronkov M. G., Klyuch-
nikov V. A., et al.

(ΔH_f) Dokl. Akad. Nauk SSSR
1989, 307(5), 1139-44.

(сер. C-●S-H соедин.; I)

$\text{Te}(\text{CF}_3)_2$

1990

16 В16. Определение реакционной способности бис-(трифторометил)теллура: окислительное трифторометилирование и лигандный обмен с элементами групп 5А и 6А (15 и 16) и их галогенидами. Examination of the reactivity of bis(trifluoromethyl)tellurium: oxidative trifluoromethylations and ligand exchanges with group 5A and 6A (15 and 16) elements and their halides / Ganja E. A., Morrison J. A. // Inorg. Chem.— 1990.— 29, № 1.— С. 33—38.— Англ.

Методами ЯМР (^{19}F)- и масс-спектроскопии изучено

X. 1990, N 16

вз-вие $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ с нек-рыми *p*-элементами и их галогенидами. При вз-вии $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ с I_2 , S_8 , Se , P_4 и As при 220°C (в течение 10, 19, 15, 40 и 50 ч соотв.) получены CF_3I (выход 97%), $(\text{CF}_3)_2\text{S}$ (92%), $(\text{CF}_3)_2\text{Se}$ (92%), $(\text{CF}_3)_3\text{P}$ (70%) и $(\text{CF}_3)_3\text{As}$ (46%) соотв. Р-ция Sb с $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ при 170°C в течение 30 ч приводит к $(\text{CF}_3)_3\text{Sb}$ (3%); Ge с $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ при 170°C (выдерживание в течение 168 ч) не реагирует. При синтезе $(\text{CF}_3)_2\text{S}$ интермедиатами являются $(\text{CF}_3)_2\text{S}_x$ ($x=2-4$). Вз-вие $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ с SCl_2 , SeBr_4 , PI_3 и AsI_3 при 170°C (100, 15, 14 и 22 ч) приводит к $(\text{CF}_3)_2\text{S}$, $(\text{CF}_3)_2\text{Se}$, $(\text{CF}_3)_3\text{P}$ и $(\text{CF}_3)_3\text{As}$ с выходом 16, 98, 65 и 88% соотв. GeI_4 с $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ не реагирует ($120-170^\circ\text{C}$, 150 ч). Выдерживание SbI_3 с $\text{Te}(\text{CF}_3)_2$ (165°C , 70 ч) приводит к следовым кол-вам $(\text{CF}_3)_3\text{Sb}$ (0,2%). $(\text{CF}_3)\text{SCl}$ является интермедиатом при синтезе $(\text{CF}_3)_2\text{S}$. А. Б. Илюхин

C Te₂

1990

Hamada Keinosuke.

Nagasaki Daigaku

Kyoikugakubu Shizen

Kagaku Kenkyu Hokokyo

1990, ● (42), 23-6.

(see CO₂; III)

Сейрек-
тура

$\text{Te}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$

1990

19 В11. Синтез диэтилтеллура по реакции теллуридо алюминия с диэтиловым эфиром / Воротынец В. М., Мочалов Г. М., Рассадин А. И. // Высоко-чист. вещества.— 1990.— № 3.— С. 120—123.— Рус.

Проведен анализ известных методов получения диэтилтеллура (I). Предложен новый способ синтеза I по р-ции между теллуридом алюминия и диэтиловым эфиром в присутствии катализатора. Предложенный метод синтеза позволяет получить чистый продукт с высоким выходом.

Резюме

X. 1990, N 19

$\text{Te}(\text{CH}_3)_2$

Грасселюк С.И.,

1991

Автореферат диссертации
на соискание ученой степени
к.х.н., Львов, 1991.

$(\rho, \Delta H_3)$

C-Te-опашка

1991

(SRM)

' 115: 58369m Thermal properties of tetrakis(alkyltelluro)tetrathiafulvalene (TTeC_n-TTF). Jeszka, J. K.; Enoki, T.; Shi, Z.; Imaeda, K.; Inokuchi, H.; Iwasawa, N.; Yamochi, H.; Saito, G. (Inst. Moi. Sci., Okazaki, Japan 444). *Mol. Cryst. Liq. Cryst.* 1991, 196, 167-75 (Eng). The thermal properties of tetrakis(alkyltelluro)tetrathiafulvalene (TTeC_n-TTF) were investigated by using differential scanning calorimetry. By combining Te-substituted TTF skeleton with the alkyl chains of different length, a variety of compds. with different properties were obtained. The competition between the alkyl chains and the TTF moiety leads to polymorphism and to irregular dependence of the mps. and heats and entropies of fusion on the lengths of the alkyl chains with carbon no. 4-7. For the compds. with greater C nos., the thermodyn. properties confirm the existence of the mol. fastener effect, i.e. fastening of the TTF skeletons and decreasing of the distance between them in the crystal structures.

c.A. 1991, 115, N 6

Te(CH₃)₂

1991

115: 16593a Thermodynamics of the dimethyltellurium-dimethylcadmium binary system. Podkovyrov, A. I.; Baev, A. K.; Tsvetkov, V. G.; Karataev, E. N.; Gatilov, M. Yu.; Zorin, A. D. (Beloruss. Tekhnol. Inst., Minsk, USSR). *Zh. Obshch. Khim.* 1991, 61(1), 46-51 (Russ). Heats and entropies of evapn. were detd. for Me₂Te and Me₂Cd and their mixts. The activity coeffs. and free energies of mixing were derived. These values point to considerable assocn. in the vapor state and to the existence of specific interactions in the liq.

ΔH_W

Cd(CH₃)₂

(H) ~~Δ~~

C.A. 1991, 115, N 2

$\text{Te}(\text{C}_5\text{H}_{11})_2$

1991

15 Б3024. Термохимия диамилтеллуридов / Тельной В. И., Ларина В. Н., Каратаев Е. Н., Кирьянов К. В. // 5 Всес. конф. по металлоорганич. химии, Юрмала, 1—4 апр., 1991: Тез. докл.— Рига, 1991.— С. 61.— Рус.

В калориметре В-08 МА определены энтальпии сгорания в кислороде ди-н-амил- (I) и диизоамилтеллурида (II). Полученные значения вместе с рассчитанными х-ками I и II соотв. составили: $-\Delta_c H^0(l)$ $7212,0 \pm 6,3$ и $7208,6 \pm 7,1$; $-\Delta_f H^0(l)$ $189,1 \pm 7,9$ и $192,4 \pm 8,8$; $-\Delta_f H^0(g)$ $129,7 \pm 7,9$ и $140,6 \pm 8,8$; $D(\text{Te}-\text{C}_5\text{H}_{11})$ $193,3 \pm 4,6$ и $191,2 \pm 4,6$ кДж/моль. Для расчетов использованы лит. данные по $\Delta_{\text{vap}} H$. Заново определена теплота сгорания высокочистого крист. Те, что дало $\Delta_f H^0(\text{TeO}_2, s) = -323,0 \pm 1,5$ кДж/моль. А. С. Гузей

$(\Delta H_f, \Delta H_c)$

Х. 1991, N 15



1994

Тельнов В.И.

Шейман М.С. и др.

Ж. Общ. химии: 1994.

64, № 7. С. 1085-1087.

C_p ,
10-300K
 ΔH_f

(ссылка ● $\text{Te}(\text{CH}_3)_2$; 1)

$Te(C_5H_5)_2$

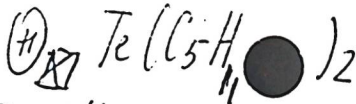
1994

11 БЗ029. Термодинамика диамилтеллуридов /Тельной В. И., Шейман М. С., Камелова Г. П., Ларина В. Н. //Ж. общ. химии.—1994.—64, № 7.—С. 1085—1087.—Рус.

Определены энтальпии сгорания жидких диамилтеллурида и диизоамилтеллурида. По полученным данным для них вычислены энтальпии образования в жидком и газообразном состояниях. Для диамилтеллурида определена температурная зависимость теплоемкости (интервал 10—300 К) и рассчитаны его термодинамические функции.

C_p
10—300 K

ΔH_f°



X. 1995, N 11

1996
 $\text{Te}(\eta\text{-C}_6\text{H}_{13})_2$
 $\text{Te}(\text{i-C}_6\text{H}_{13})_2$ Baev, A. K.; Podkovinov
A. I. et al.,

(Dr H) Izv. Vyzsh. Uchebn. Zaved.,
Khim. Khim. Tekhnol.
1996, 39(6), 10-14

(all-Zn $(\eta\text{-C}_6\text{H}_{13})_2$, I)

C-Te

1996

124: 300023u The C-Te (carbon-tellurium) system. Itkin, V. P. (Department Metallurgy and Materials Science, University Toronto, Toronto, ON Can. M5S 3E4). *J. Phase Equilib.* 1996, 17(2), 131 (Eng). The carbon-tellurium system was discussed. No carbon-tellurium diagram was suggested.

pay. group-

C. A. 1996, 124, N 22

Diethyl Telluride

1996

125:340136k Heat Capacity and Thermodynamic Functions of Diethyl Telluride. Sheiman, M. S.; Kamelova, G. P.; Shvetsova, K.

G.; Nistratov, V. P. (Nauchno-Issled. Inst. Khim., Nizhniy Novgorod, Russia). *Zh. Fiz. Khim.* 1996, 70(7), 1190-1193 (Russ). Heat capacity of di-Et telluride was measured calorimetrically in the temp. range 6 - 300 K. The m.p., entropy and enthalpy of fusion of two crystal forms of di-Et telluride were detd. The thermodyn functions $S^\circ(T)$, $H^\circ(T) - H^\circ(0)$ and $G^\circ(T) - G^\circ(0)$ were calcd. in the temp. range 6 - 300 K. The mean dissocn. entropy of the bond tellurium-Et radical was also calcd.

(4)

C.A. 1996, 125, ~26

$(C_2H_5)_2Te$

1996

7Б316. **Теплоемкость и термодинамические функции диэтилтеллурида** / Шейман М. С., Камелова Г. П., Швецова К. Г., Нистратов В. П. // Ж. физ. химии. — 1996. — 70, № 7. — С. 1190—1193. — Рус.

Калориметрическим методом определена теплоемкость диэтилтеллурида в области 6—300 К. Найдены T_r , энтропия и энтальпия плавления двух его кристаллических форм. Рассчитаны термодинамические функции $S^0(T)$, $H^0(T) - H^0(O)$ и $G^0(T) - G^0(O)$ в изученном интервале T , а также средняя энтропия диссоциации связи теллур—этильный радикал.

С
(6-300K)

X. 1997, N 7

Диалектальность

1996

Соколовский А. Е.,

Баев А. К. и др.

р, дн_v
Ж. преек. хреек.

1996. 69, N 1. С. 160-161.

(● Диалектальность
(или метадialektальность; I)

(C₆H₅)₂Te₂

1996

9Б335. Термодинамические свойства дифенилдителлурида / Тельной В. И., Шейман М. С., Ларина В. Н., Камелова Г. П. // Ж. общ. химии. — 1996. — 66, № 8. — С. 1305—1307. — Рус.

Определена энтальпия сгорания крист. дифенилдителлурида, по которой вычислена его энтальпия образования в крист. состоянии. Изучена т-рная зависимость теплоемкости (интервал 13—300К) указанного соединения и рассчитаны его термодинамические функции.

Ср. 13-300К,
ΔH_f

Х. 1997, № 9

$(C_6H_5)_2Te$

1996

8Б335. Термодинамические свойства дифенилтеллурида / Тельной В. И., Шейман М. С., Ларина В. Н., Камелова Г. П. // Ж. физ. химии. — 1996. — 70, № 8. — С. 1359—1363. — Рус.

Определена энтальпия сгорания жидкого дифенилтеллурида, по которой вычислена его энтальпия образования в конденсированном состоянии. Изучена температурная зависимость теплоемкости данного в-ва в интервале 6—300 К. Рассчитаны его термодинамические функции в указанной области температур.

$(Cp, \Delta H_f)$

X. 1997, № 8

Te (CH₃)₃

1996

21 Б1212. Колебательные частоты, давление паров и оценка термодинамических свойств диметилтеллурида. Vibrational frequencies, vapour pressure and an assessment of the thermodynamic properties of dimethyl telluride / Van der Vis Martin G. M., Cordfunke Erik H. P., Konings Rudy J. M., Oskam Ad // J. Chem. Soc. Faraday Trans. — 1996. — 92, № 6. — С. 973—978. — Англ.

Получены ИК-спектры и спектры КР газ. и жидк. диметилтеллурида $\text{Te}(\text{CH}_3)_3$ (I) и предложено полное отнесение полос в спектрах. На основе спектральных данных с использованием дополнительных сведений о структуре и барьере внутреннего вращения метильных групп вычислены термодинамич. функции I в газ. фазе. Измеренная зависимость давления паров I (в Па) от т-ры (в К) в интервале 267—369 К может быть представлена уравнением $\lg p = 27,8192 - 2673,64/T - 6,06377 \cdot \lg T$. Термодинамич. функции для конденсированного состояния, необходимые для расчетов давления паров, были взяты из литературы. Оцененная таким путем энтальпия испарения $\Delta_{\text{исп}} H_m^\circ(298,15 \text{ К}) = 36,1 \pm 1,0$ КДж/моль использована для расчета энергии образования газообразного I в области т-р 298—1500 К. Библ. 41. Б. В. Локшин

давление
паров,

оценка
термод.
св-в

X. 1996, № 12

$\text{Te}(\text{CH}_3)_3$. колюбаи-расоюи

Dimethyltellurium

1998

130: 144728u Heat capacity and the thermodynamic functions of dimethyltellurium. Sheiman, M. S.; Nistratov, V. P.; Kamelova, G. P. (Nauchno-Issled. Inst. Khim., Nizhegorodskii Gos. Univ. im. N.I. Lobachevskogo, Russia). *Zh. Fiz. Khim.* 1998, 72(10), 1789-1793 (Russ), MAIK Nauka. The heat capacity of dimethyltellurium (DMT) was studied in the interval 6-308 K using a vacuum adiabatic calorimeter. The m.p., melting enthalpy and entropy were detd. for the high-temp. modification of DMT. The thermodyn. functions $S^{\circ}(T)$, $H^{\circ}(T)-H^{\circ}(0)$, $G^{\circ}(T)-H^{\circ}(0)$ were calcd. in the same temp. interval as well as the std. entropies and std. Gibbs functions for formation of DMT in gaseous and liq. state at 298.15 K.

(CP)

$(S^{\circ}, H(T)-H(0),$
 $G^{\circ}(T), H^{\circ}(0))$

C.A. 1999, 130, W11