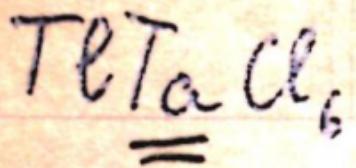


Pg-TC

1967

VII-1682

 $T_m$ 

(исоизоморфн.  
Углерод.)

№ 8 Б827. Взаимодействие пентахлоридов тантала и ниобия с хлоридом таллия (I). Чиканов Н. Д., Казбекрова Л. А. «Ж. неорган. химии», 1967, 12, № 9, 2509—2510

Дифференциально-термографич. методом, сопровождавшимся визуальными наблюдениями, изучены двойные системы  $\text{TaCl}_5-\text{TiCl}_3$  и  $\text{NbCl}_5-\text{TiCl}_3$  и тройная система  $\text{TaCl}_5-\text{NbCl}_5-\text{TiCl}_3$ . Построены их диаграммы состояния.  $\text{TaCl}_5$  и  $\text{NbCl}_5$  образуют с  $\text{TiCl}_3$  конгруэнтно плавящиеся соединения  $\text{TiTaCl}_6$  (т. пл.  $370^\circ$ ) и  $\text{TiNbCl}_6$  (т. пл.  $366^\circ$ ), к-рые имеют полиморфные превращения соотв. при  $300^\circ$  и  $276^\circ$ . Эвтектики, образуемые этими соединениями с  $\text{NbCl}_5$  и  $\text{TaCl}_5$ , практически совпадают с т. пл. чистых пентахлоридов. Смеси с  $\sim 40$  мол. %  $\text{TiCl}_3$

+1

X-1968-3

характеризуются монотектич. расслаиванием при  $333^{\circ}$  (система  $TaCl_5-TlCl$ ) и  $318^{\circ}$  (система с  $NbCl_5$ ).  $TlTaCl_6$  и  $TlCl$  образуют эвтектику при  $276^{\circ}$  и 64 мол. %  $TlCl$ . В системе  $NbCl_5-TlCl$  аналогичной эвтектики нет; на базе  $TlNbCl_6$  образуется тв. р-р. При  $350^{\circ}$  и  $353^{\circ}$  в областях с высоким содержанием  $TlCl$ , по-видимому, протекает образование фаз  $3TlCl \cdot TaCl_5$  и  $3TlCl \cdot NbCl_5$  по перитектич. р-циям  $L+TlCl$ . В тройной системе  $TlTaCl_6$  и  $TlNbCl_6$  ( $\alpha$  и  $\beta$ ) образуют непрерывные тв. р-ры без экстремумов. В поле кристаллизации тв. р-ров  $\alpha$ - $Tl$  ( $Ta$ ,  $Nb$ )  $Cl_6$  имеется значительная область расслаивания. Предполагается, что и в тройной системе протекает процесс  $L+TlCl \rightleftharpoons$  тв. р-р  $3TlCl \cdot TaCl_5 - 3TlCl \cdot NbCl_5$ .

Л. Ш.

~~Tl Ta Cl<sub>6</sub>~~

VII-168a

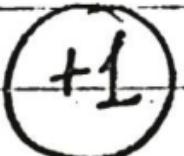
1967

6850c Reaction of tantalum and niobium pentachlorides with thallium(I) chloride. N. D. Chikanov and L. A. Kazberova (Voronezhsk. Gos. Univ., Voronezh). *Zh. Neorg. Khim.* 12(9), 2509-10(1967)(Russ). The binary systems  $TaCl_5-TiCl$  and  $NbCl_5-TiCl$  and the ternary system  $TaCl_5-TiCl-NbCl_5$  were investigated at 200-430°. In both binary systems a congruent stable compd.  $\alpha$ -TlTaCl<sub>6</sub>( $\alpha$ -TlNbCl<sub>6</sub>) is formed, m. 370° (366°). Both congruent compds. form a  $\beta$ -modification at <300° (276°).

For mixts. with <40 mole % TiCl, the liq. phase sep. into 2 layers above 333° (318°). TiCl forms with  $\alpha$ -TlTaCl<sub>6</sub> a eutectic contg. 64 mole % TiCl with m.p. 276°, which is not observed for  $\alpha$ -TlNbCl<sub>6</sub>. The reaction liq. + TiCl  $\rightleftharpoons$  Tl<sub>3</sub>XCl<sub>8</sub> is more pronounced for X = Nb (at 353°) than for X = Ta (at 350°). In the ternary system a continuous series of solid solns. was observed. For mixts. with <40 mole % TiCl, the liq. phase sep. into 2 layers. A eutectic line corresponding to the binary eutectic TiCl-TlTaCl<sub>6</sub> was found.

Karel A. Hlavaty

C.A. 1968. 68. 2



$Tl_2VS_4$ ,  $Tl_3TaS_4$  ( $Tm$ )

1969

Сермáк K.

VII 4529

Collect. Czechoslov. Chem. Commun.,  
1969, 34, VII, 3605-3609 (черт.)

Ширина запрещенной зоны  
некоторых тройных таллиевых  
жидкокислот.

РНДКом, 1970

115951

6 ссть ориг.  
5 (cp)

*Tl<sub>2</sub>Ta<sub>2</sub>O<sub>6</sub>*

15 Б456. Структура и аномалия диэлектрических свойств Tl<sub>2</sub>Ta<sub>2</sub>O<sub>6</sub>. Ганне Марсель, Тонгпоуи Михель. Structure et anomalie dielectrique de Tl<sub>2</sub>Ta<sub>2</sub>O<sub>6</sub>. «Mater. Res. Bull.», 1975, 10, № 12, 1313—1317 (франц., рез. англ.)

1975

(Tcr)

Проведено рентгеноструктурное исследование (дифрактометр  $\lambda$ Mo, 93 отражения, МНК в анизотропном приближении до  $R=0,051$ ) пирохлора Tl<sub>2</sub>Ta<sub>2</sub>O<sub>6</sub>, кубич. кристаллы к-рого с параметрами  $a = 10,66 \text{ \AA}$ , ф. гр.  $Fd\ 3m$ , получены из смеси Tl<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> и Tl<sub>2</sub>Ta<sub>2</sub>O<sub>6</sub> в отношении 1 : 2 в атмосфере CO<sub>2</sub> при т-ре 900° с последующим медленным охлаждением. Атомы Tl на 1/4 заселяют положения 32 (e) вблизи одной из граней антипризмы, образованной атомами O вокруг положения 16(d) ( $x=y=z=0,5110$ ), атомы Ta в 16 (c), атомы O в 48 (f) с  $x=0,3060$ . Октаэдры TaO<sub>6</sub> тригонально искажены, длины связей Ta—O 1,989 Å, O—O 2,785, 2,840 Å, углы OTaO 88,89 и 91,13°, угол TaOTa 142,64°. На основании изучения диэлектрич. св-в (приведен график т-рной зависимости диэлектрич. проницаемости) установлен переход в сегнетоэлектрич. фазу ( $T_c = 560^\circ \text{ K}$ ), к-рый должен сопровождаться искажением решетки, не зафиксированным, однако рентгенографич. методом порошка.

И. В. Булгаровская

X1976n15

1980

# $Tl_3TaS_4$

- 2 Б821. Область гомогенности  $Tl_3TaS_4$ . Ворошилов Ю. В., Киш З. З., Семрад Е. Е., Ткаченко В. И. «Ж. неорган. химии», 1980, 25, № 10, 2610—2613

Методами ДТА, РФА, колич. термографии, измерением микротвердости исследованы образцы сплавов системы Tl—Ta—S в окрестности соединения  $Tl_3TaS_4$ . На основании полученных результатов построена частичная диаграмма состояния полигермич. разреза  $Tl_2S$ — $Ta_2S_5$ . Найдено, что существующее на данном разрезе хим. соединение  $Tl_3TaS_4$  плавится инконгруэнтно при т-ре  $544^\circ$ , область его гомогенности при  $400^\circ$  составляет 72,8—76,8 мол.%  $Tl_2S$ . Определены энталпия и энтропия плавления  $Tl_3TaS_4$ .

Резюме

$T_m$ ;  $\Delta H_m$

X. 1981 N 2

1980



93: 226515d Homogeneity region of thallium tantalum sulfide ( $\text{Tl}_3\text{TaS}_4$ ). Voroshilov, Yu. V.; Kish, Z. Z.; Semrad, E. E.; Tkachenko, V. I. (Uzhgorod. Gos. Univ., Uzhgorod, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1980, 25(10), 2610-13 (Russ). DTA, x-ray phase anal., quant. thermogr., and microhardness studies were made of the Tl-Ta-S system near the compn.  $\text{Tl}_3\text{TaS}_4$ . The polythermal  $\text{Tl}_2\text{S}$ - $\text{Ta}_2\text{S}_5$  section was constructed. The compd.  $\text{Tl}_3\text{TaS}_4$  incongruently m.  $544^\circ$  and its homogeneity region at  $400^\circ$  is 72.8-76.8 mol %  $\text{Tl}_2\text{S}$ . The heat of fusion is 48.4 kJ/mol and the entropy of fusion is 58.7 J/mol.K for  $\text{Tl}_3\text{TaS}_4$ .

$\Delta H_m$ ;  $\Delta S_m$

C.A. 1980, 93, N24

1981

*Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub>*

18 Б708. Спонтанная поляризация в кристаллах  
 $Tl_3TaS_4$ . Карапурза С. В. «Физ. тверд. тела»,  
 1981, 23, № 5, 1479—1480

Исследована спонтанная поляризация по измерениям пироэлектрического тока предварительно монодоменизованных механически зажатых образцов  $Tl_3TaS_4$ , произвольной ориентации. Образцы выдерживали в течение 2 ч. в поле  $E=1$  кВ/см при температуре  $170^\circ$ , затем охлаждали с последующим старением. Температурная зависимость плотности пироэлектрического тока имеет характерный вид для указанного режима поляризации. Показано, что спонтанная поляризация исчезает при температуре  $320^\circ$ . Отмечается, что на температурной зависимости диэлектрической проницаемости вплоть до  $T_{пл}=560^\circ$ , не имеется заметных аномалий. Тангенс угла диэлектрических потерь обнаруживает слабо выраженный размытый максимум в интервале температур  $300—350^\circ$ . Предполагается, что исчезновение спонтанной поляризации при  $320^\circ$  связано со структурным фазовым переходом. Спонтанная поляризация при комнатной температуре, определенная из кривой пироэлектрического тока равна  $P_{сп} \approx 23$  Кл/м<sup>2</sup>. Пирокоэффициент при температуре  $320^\circ$  достигает значения 0,75 Кл/м<sup>2</sup>·град.

Л. А. Драгнёва

*Х 1981/11/8*

Ta-Tl

1982

Villars Pierre, et al.

peyzolau Z. Metallkd. 1982, 73  
guarpanua (3), 169-171.

(cer. Nb-Yr;  $\ddagger$ )

$Tl_2Ta_2D_6$

[Om. 19335]

1984

Vanderborre M. T.,  
Mussou E.,

Криоген.  
смуга

J. Solid State Chem.,  
1984, 53, N2, 253-59.

Диагностический

1985

показатель

Чекалин А. Д.

ТаB<sub>25</sub>-TaB<sub>2</sub>

Воронежс. ун-т.

Воронеже, 1985. 6г., ил.

T<sub>m</sub>,

Бесшарг. 1 наэв. (Руко-

полимер-

ров ген. в ОИСИТАХе.

2. Черкассы 24 квота 1985,

дата

N 629 XII - 85 Den.)

(см. Диагр. показк. N6B<sub>25</sub>-NaB<sub>2</sub>; 1)

Диаграммы  
плакости  
Ta<sub>3</sub>-Ti<sub>3</sub> Воронеж. уч-т. Воро-  
негс, 1985. 6 с., ил. Бюд-  
жет, 1 кнзр. 1 кнзр. (Рукопись  
кин. в ОНИИТЭХиМ. 2. Че-  
рновицк. кассы 24 июня 1985 г.,  
регистр. № 629 ХП-85 Ден.)  
(ав. № В25 - № В2; I)  
Диаграммы плакости

$Tl_3TaS_{4-x}Se_x$

1985

$0 \leq x \leq 4$

Makovetskii F.Y.,  
Kasinskii E.Y.,

(pre. group)

Thermochim. Acta

1985, 93, 689-92.

Phase diagram of thallium tartalene

C.A. 1985, 103, N26, 221905W

Sulfide selenide ( $Tl_3TaS_{4-x}Se_x$ )

( $0 \leq x \leq 4$ )

*Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub>*

Ом 34414

1990

З Б3016. Область гомогенности и термодинамические свойства Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub> / Ткаченко В. И., Новикова Л. Г., Семрад Е. Е. // Укр. хим. ж.— 1990.— 56, № 8— С. 834—838.— Рус.

Методами количественного ДТА, РФА, исследование микроструктуры сплавов на нек-рых разрезах тройной системы Tl—Ta—S определены границы обл. гомогенности соединения Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub> (I). Макс. р-римость в I при эвтектич. т-рах наблюдается для фаз TaS<sub>2</sub> и TlS соотв. 5,30 и 4,95% мол. Менее всего р-римы фазы Ta<sub>6</sub>S, Ta, TlTa (около 1% (мол.)). Энталпия образования I  $\Delta_f H^\circ$  (298,15 К) =  $-605 \pm 27$  кДж/моль. Энталпия плавления  $\Delta_m H = 41,1 \pm 0,3$  кДж/моль. Беличина переохлаждения 87 К. На микрокалориметре Кальве исследована т-рная зависимость  $H(T) - H$  (298,15 К) и средн. теплоемкость I в интервале 77—298 К. Энергия образования Гиббса I  $\Delta_f G^\circ$  (298,15 К) =  $-559, \pm 16$  кДж/моль.

Резюме

*G, ΔHm, ΔfH,*

*ΔfT*

*X. 1991, N 3*

Tl-TaS<sub>4</sub>

Om 34414

1990

114: 50505m Homogeneity and thermodynamic properties of thallium-tantalum sulfide, Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub>. Tkachenko, V. I.; Novikova, L. G.; Semrad, E. E. (Uzhgorod. Gos. Univ., Uzhgorod, USSR). Ukr. Khim. Zh. (Russ. Ed.) 1990, 56(8), 834-8 (Russ). Certain sections of the Tl-Ta-S system were studied by DTA, microstructural, and x-ray phase anal. methods and the homogeneity region of Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub>. Max. solubilities of TaS<sub>2</sub> and TlS in Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub> are 5.30 and 4.95 mol.%, resp. The phases Ta<sub>6</sub>S, Ta, and TlTa are less sol. (~1 mol.%). The heat of formation (295.15 K) of Tl<sub>3</sub>TaS<sub>4</sub> is -605 ± 27 kJ/mol, the heat of fusion is 41.1 ± 0.3 kJ/mol, and the degree of supercooling is 897 K. The temp. dependence of the enthalpy function was studied by using microcalorimeter, and the mean heat capacity was detd. at 77-298 K. The free energy of formation is -599 ± 16 J/mol.

ΔH<sub>m</sub>, ΔH<sub>f</sub>,

Gr

c.A. 1991, 114, NG

1991

Tl<sub>3</sub>Ta<sub>3</sub>S<sub>4</sub> Ілкаренко В.І.,

Tl<sub>3</sub>Ta<sub>3</sub>S<sub>4</sub> Смирнова Є.Є. та груп.,

8 Всес. симпоз. по физ. хім.

алм., Сарматов, 17-19 серпн.,

1991: Тез. докт.-ч. і. Сарматов,

1991. с. 123.

(синг. Tl<sub>3</sub>VS<sub>4</sub>; I)