

TB-TH

2

UK (W = P37 process Ce 2, Pen; 1965
X = Cer, Mg, Zn, Cd, Hg u Fe)
(process: exp - pa)

Tandelli A; Palenčona A, VIII 4235

y. Less - common all tabs,
1965, 9, N1, 1-6

UK

PX, 1966, BB348

$\text{YCe}, \text{CeCe}, \text{YAg}, \text{YbAg}, \text{YbAu}, \text{YIn}, \text{LaIn}, 1966$
 $\text{PrIn}, \text{TiIn}, \text{YbIn}, \text{TiTe}, \text{TiPt}_2, \text{YbPt}_2,$
 $\text{TbFe}_2, \text{YbAu}_2, \text{YAg}_2, \text{YAl}_3, \text{TeIn}_3, \text{TiIn}_3,$
 $\text{YbIn}_3, \text{CeTe}_3, \text{TbTe}_3, \text{TiTe}_3, \text{LaPt}_3, \text{PrPt}_3,$
 $\text{NdPt}_3, \text{SmPt}_3, \text{TbPt}_3, \text{TiPt}_3, \text{YbPt}_3, \text{LaIn}_3,$
 $\text{CePt}_3, \text{CeIn}_3, \text{PrIn}_3, \text{NdIn}_3, \text{YbAl}_3.$
 (крупн. сѣр-ра)

Moriarty G.L., Humphreys J.E.,
 Gordon R.O., Baerwigen R.,
 Acta Crystallogr. 1966, 21, n5, 840

PM, 1967, 3222 3 M

MX, (M = Fe, Pb, Dy, Ho, Er, Sm, Yb,
Lu, Eu, Sm; 1966
X = Ho, Yb, Te, Pb)
(Крисиц. сир-ра) VIII 4336

Раленкова А.
Y. Less-Common Metals,
1966, 10, N4, 290-292

ЕГРБ 4. 2.

PX, 1966, 20 5378 M

VIII - 5988

1972

Fl Tb Te₂ u gr.

Kabze S, Julien - Pouzol M, Guittard M.

c. z. Acad, sci, 1972, c 275, w/22
1367-1370 (opponus)

№

еся оригинал

XVIII-141

1974

$\text{LaIn}_3, \text{CeIn}_3, \text{PrIn}_3, \text{NdIn}_3, \text{SmIn}_3,$
 $\text{GdIn}_3, \text{TbIn}_3, \text{DyIn}_3, \text{HoIn}_3, \text{ErIn}_3, \text{TmIn}_3,$
 $\text{YbIn}_3, \text{LuIn}_3$ $\text{LaTe}_3, \text{CeTe}_3, \text{PrTe}_3, \text{NdTe}_3, \text{GdTe}_3,$
 $\text{TbTe}_3, \text{DyTe}_3, \text{YbTe}_3$ ($\Delta H_f, \Delta H_m, \Delta S_m$)

Palenzon A., Cirafici S.

Thermochim. acta, 1974, 9, N4, 419-425

A.S.

La Sn_3 , Ce Sn_3 , Pr Sn_3 , Nd Sn_3 , Sm Sn_3 , Eu Sn_3 ,
 Gd Sn_3 , Yb Sn_3 , La In_3 , Ce In_3 , Pr In_3 , La Pb_3 ,
 Ce Pb_3 , Pr Pb_3 , Nd Pb_3 , ~~La~~ Sm Pb_3 , Eu Pb_3 ,
 Gd Pb_3 , Tb Pb_3 , Dy Pb_3 , Ho Pb_3 , Er Pb_3 , Tm Pb_3 ,
 Yb Pb_3 , La Te_3 , Ce Te_3 , Pr Te_3 , Nd Te_3 , Sm Te_3 , Gd Te_3 ,
Tb Te_3 , Dy Te_3 , Yb Te_3 (dHf, Tm, dHf)

Palenzona R., Cirafici S.

Anal. calorim. Vol 3. New-York-London, v

1974, 743-756

Ad, ill

$TbBr_3 \cdot 3TlBr$

1981

Tm

95:13567b Physicochemical study of an interaction in a melt of terbium tribromide with copper(I), silver, and thallium(I) bromides. Molodkin, A. K.; Strekachinskii, A. B.; Dudareva, A. G.; Ezhov, A. I.; Polyanskaya, O. V. (Univ. Družby Nar. im. Lumumby, Moscow, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1981, 26(4), 1058-61 (Russ). DTA, crystalloptical, and x-ray phase anal. studies of the title systems showed formation of $TbBr_3 \cdot 3AgBr$ (decomp. 332° in the solid phase), $4TbBr_3 \cdot TlBr$ (incongruently m. 452°), and $TbBr_3 \cdot 3TlBr$ (congruently m. 510°). The $CuBr$ system forms a simple eutectic (456° , 11.5 mol% $TbBr_3$).

C. A. 1981, 95, N2.

$n \text{ TbBz}_3 \cdot \text{TlBz}$

1981

Molodkin A.K.,
Stekachinski A.B.
et al.

(P)

Zh. Neorg. Khim. 1981,
26 (11), 3148-3150.

(see $n \text{ LnBz}_3 \cdot \text{TlBz}$; III)

TbTe

1981

Sekizawa Kazuko,
et al.

газовый. J. Phys. Soc. Jap., 1981,
переход. 50, N10, 3467 - 3471.

(см. YnTe; III)

Система
Тб-Тл

1987

№ 16 Б3072. Фазовые равновесия в системах Tb—Tl и Er—Tl. Phase equilibria in the Tb—Tl and Er—Tl systems. Sacco A., Delfino S., Borzone G., Cacciama-
ni G. «Calorim. et anal. therm.» Vol. 18: Journées, Bor-
deaux, 25—27 mai, 1987». [Marsiele], 1987, 103—107
(англ.)

Методами ДТА, РФА, металлографич. анализа и
электронного микроанализа изучены фазовые соотно-
шения в системах Tb—Tl и Er—Tl. Образцы получены
нагреванием соотв. кол-в металлов чистотой 99,9%
(РЗЭ) и 99,99% (Tl) в аргоне до т. пл. Приведены
фазовые диаграммы систем. В системе Tb—Tl образу-
ется шесть интерметаллич. соединений: Tb₂Tl (I), Tb₅-
Tl₃ (II), Tb₅Tl_{3+x} (III), TbTl (IV), Tb₃Tl₅ (V) и TbTl₃
(VI), к-рые плавятся при т-рах 1290, 1300 и 940°С
(II, III и VI, конгруэнтно) и разлагаются перитектиче-
ски при 1040 и 1000°С (I и V) соотв. Эвтектики в си-

Tm

(H) X



Er-Tl

х. 1988, 19, N 16

стеме соответствуют 21,5, 43,5; 73,0 и 99,5 ат.% Тl с т. пл. 960, 1210, 930 и 303° С. В системе Ег—Тl образуются аналогичные фазы (кроме $\text{Ег}_2\text{Tl}$), к-рые плавятся конгруэнтно при 1420° С ($\text{Ег}_5\text{Tl}_3$) и разлагаются перитектически при 1240, 900 и 850° С (ЕгTl , $\text{Ег}_3\text{Tl}_5$ и Ег-Tl_3) соотв. В системе образуется эвтектика при 20,5 ат.% Тl с т. пл. 1065° С. Л. Г. Титов

Tb₅Tl₃,

TbTl, TbTl₃

(Tm)

①

C.A. 1988, 108, n 14

1988

108: 119927w The binary phase diagrams of thallium with gadolinium, terbium and dysprosium. Saccone, A.; Delfino, S. Cacciamani, G.; Ferro, R. (Ist. Chim. Gen., Univ. Genova, Genova, Italy). *J. Less-Common Met.* 1988, 136(2), 249-59 (Eng). The Tb-Tl and Dy-Tl systems were studied by DTA, x-ray examination, metallog., and microprobe anal. A reinvestigation of the Gd-Tl system was also carried out in the 35-47 at.% Tl compn. range. In the Tb-Tl system, the following intermetallic compds. exist: Tb₂Tl (decomps. at 1040°); Tb₅Tl₃ (m. 1290°); Tb₅Tl_{3+x}; TbTl (m. 1300°); Tb₃Tl₅ (decomps. at 1000°); TbTl₃ (m. 940°). The Dy-Tl system shows the following phases: Dy₂Tl (decomps. at 1190°); Dy₅Tl₃ (m. 1340°); Dy₅Tl_{3+x}; DyTl (m. 1300°); Dy₃Tl₅ eutectics and 2 peritectics occur. From the reinvestigation of the Gd-Tl system, a congruent melting for the Gd₅Tl₃ phase and the existence of a new phase (Gd₅Tl_{3+x}) are proposed. The strict analogies between the 3 systems are discussed and compared with the vol. contraction trends.

Dy₅Tl₃, DyTl