

Pz - Pb

VIII 2255 1934

Tm (PrSn_3 , PrPb_3)

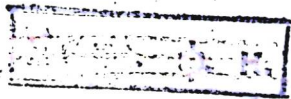
Rossi A., Chim. E.,

Gazz. chim. ital., 1934, 64, 832-4

The crystalline structure of the phases:

PrSn_3 and PrPb_3

CA, 1935, 2417



5
1935 6 Dec

Me_2X, MeX_3, Me_2X_3 (Tur)
 $M = Pr, Ce, La$ $X = Sn$

$M'Y, M'_2Y_2, M'_3Y_3$

Ester, G. W. (Tur)
 $Y = Ag, Au$

$M' = Pr, La, Ce$

$Pr Pb, Pr Pb_3, Pr_2 Pb, Pr Cu_2, Pr Cu_6, Pr Al_2, Ce, La,$
 $Pr Tl, Pr Tl_3, Ce_2 Pb, Ce Pb_3, Ce Tl, Ce Tl_3, Ce Cu_2,$
 $Ce Cu_6, Ce Al_2, La Pb, La Pb_3, La_2 Pb, La Tl, La Tl_3,$
 $La Cu_2, La Cu_6, La Al_2$ (Tur)

Rolla R., Tandelli A., Cannieri G., Vogel R.,
 Z. Metallkunde, 1943; 35, 29-42 B

Pr₃In C; Pr₃PCC; Dy₃TEC, Pr₃TL; 1966

cr. str.

Kaschke H., Nowotny H., Benesovsky F.

Monatsh. Chem., 1966, 97, N3,
716-717

Perovskite-carbide mit Selte-
nen Erdümetallen (kurze Mitt.)

PX, 1967

N 125651



me

TR₃MC

M = In, Ga, Tl, Sn u Pb.

1966.

VIII

Kp. chrp.

Kaschke H., Nowotny H., Benesovsky F.

Monatsh. Chem., 1966, 97, N5, 1469-1471 (nem.).

Perowskit - Carbide mit S. Z. - Metallen. (Kurz Mitt.)

Mon., 1964, 18 B 643.

Ⓟ ME

La₅ Pb₃, Ce₅ Pb₃, Pr₅ Pb₃, Nd₅ Pb₃, 1966
Yd₅ Pb₃, H₅ Pb₃, Dy₅ Pb₃, Ho₅ Pb₃,
Er₅ Pb₃, Tu₅ Pb₃, Lu₅ Pb₃.

(крупней: сир-ра)

VIII 4047

Paleontologia A, Fornasini M.L.,
Atti. Accad. naz. Lincei ^{Rend} Cl. sci.
fis., mat e natur.

1966, 40, №6, 1040-1044

PK, 1967, 1975353

MS

La Pb₃, Ce Pb₃, Pr Pb₃, Nb Pb₃, 1973

Sm Pb₃, Eu Pb₃, Gd Pb₃, Tb Pb₃, Dy Pb₃

Ho Pb₃, Er Pb₃, Tm Pb₃, Yb Pb₃ (ΔH_f° , T_m , ΔH_m)

Palenzona A, Cirafic: S. VIII 5759

Thermochim. acta, 1973, 6, NS, 455-460

Dynamic differential calorimetry of
intermetallic compounds. II. Heats of formation,
heats and entropies of fusion of rare earths-
lead (RE Pb₃)

PH. Voban, 1974

15754

An [] (90)

XVIII-341

1974

LaSn₃, CeSn₃, PrSn₃, NdSn₃, SmSn₃,
EuSn₃, GdSn₃, YbSn₃, LaIn₃, CeIn₃,
PrIn₃, LaPb₃, CePb₃, PrPb₃, NdPb₃, SmPb₃,
EuPb₃, GdPb₃, TbPb₃, DyPb₃, HoPb₃, ErPb₃,
TmPb₃, YbPb₃, LaTe₃, CeTe₃, PrTe₃, NdTe₃, SmTe₃,
GdTe₃, TbTe₃, DyTe₃, YbTe₃ (o Hf, Tm, & U) cert prk

Palenzona A, Girafici S.

New-York-London, 1974

Calorim. Vol 3.

743-756

Pr₅Pb₃

Pr₃Pb₄

PrPb₃

(Tm)

1976

81:141353p The praseodymium-lead system. McMaster, O. D.; Gschneidner, K. A., Jr. (Dep. Metall., Iowa State Univ., Ames, Iowa). *J. Less-Common Met.* 1976, 45(2), 275 s; (Eng). X ray diffraction, DTA, and metallog. methods, were used to establish the praseodymium-lead phase diagram. Eutectic reactions occur at 9.3 at.% Pb and 824°, at 55.5 at.% Pb and 1145°, at 62.5 at.% Pb and 1085° and at >99.5 at.% Pb and 325°. The intermetallic compds. Pr₃Pb, Pr₅Pb₃, Pr₁₁Pb₁₀ and PrPb₂ decompose peritectically at 860, 1455, 1365 and 1090°, resp. Pr₃Pb₂, Pr₄Pb₃, and PrPb₂ melt congruently at 1495, 1180 and 1120°, resp. The crystal structure data are given for these compds. The solid soly. of lead in praseodymium is 3.5 at.% Pb at 824°. The alloying characteristics of some of the Pr-Pb alloys are compared with those in the La-Pb and Pu-Pb systems.

C.A. 1976 84 N20

1979

 $\text{Pr}_2\text{Se}_3\text{-PbSe}$ $\text{Pr}_2\text{Pb}_4\text{Se}_7$ Pr_2PbSe_4

91:199660x Study of the praseodymium-lead-selenium ternary system at the praseodymium selenide-lead selenide ($\text{Pr}_2\text{Se}_3\text{-PbSe}$) section. Nasibov, I. O.; Sultanov, T. I.; Rustamov, A. G.; Rustamov, P. G.; Shafagatova, G. G. (USSR). *Izv. Akad. Nauk SSSR, Neorg. Mater.* 1979, 15(9), 1535-7 (Russ). DTA, d., microhardness, microstructural, and x-ray phase anal. studies of the $\text{Pr}_2\text{Se}_3\text{-PbSe}$ section show formation of Pr_2PbSe_4 congruently m. $\sim 1170^\circ$ with a polymorphic transition α - to β - Pr_2PbSe_4 at 800° and with Th_3P_4 -type cubic structure ($a = 8.996 \text{ \AA}$). Eutectics occur at 900 and 950° and PbSe contents of ~ 8 and $\sim 30 \text{ mol \%}$. A peritectic corresponding to $\text{Pr}_2\text{Pb}_4\text{Se}_7$ occurs at $\sim 1000^\circ$ and $\sim 80 \text{ mol \% PbSe}$.

наименование
не указано

O.A. 1979, 9, 124

PrPb₃

1982

9 E613. Структурные и магнитные свойства PrPb₃ при низких температурах. Low temperature structural and magnetic properties of PrPb₃. Niksch M., Asmus W., Lüthi B., Ott H. R., Kjems J. K. «Helv. Phys. Acta», 1982, 55, № 6, 588—698 (англ.)

В интервале t -р 0,1—220 К измерены упругие константы и тепловое расширение монокристалла PrPb₃. Обнаружено, что при 0,37 К на кривых температурных зависимостей исследованных параметров имеются аномалии, которые свидетельствуют о фазовом переходе. Измерения рассеяния нейтронов показывают, что этот переход не имеет магн. природы, а является ян-теллеровским структурным превращением. Полученные результаты обсуждаются на основе модели, учитывающей наряду с энергией кристаллич. поля магнитоупругое взаимодействие.

Р. З. Левитин

структурн.
и магнетн.
св-ва

ФР. 1983, 18, № 9

PrPb_2

1998

(C_p ,
1.6-30K)
 T_{tr}

Yamauchi R. et al.

J. Alloys and Comp.
1998, 264, p. 24-30