

Er-Fe

VIII $\text{Ln}_5\text{-Re}_3$ 1967

a,b,c
Buschow K.H.J., Fast J.-F.,
Phys. Status Solidi, 21, or 2,
593 (1967) 17

(B) Lee

PMLKun, 45407 (1968)

Li₂SiO₅

1968

Li₂BeO₅

Bruylants A., Michel P.

Mater. Res. Bull.

1968, 3, N2, 193-197

Pace

PICKENS, 185473 11968

1970

 $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-GeO}_2$

81217h) Phase equilibria in the $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-GeO}_2$ system.
Bondar, I. A.; Petrova, M. A. (Inst. Khim. Silikat. im. Grebenshchikova, Leningrad, USSR). *Izv. Akad. Nauk SSSR, Neorg. Mater.* 1970, 6(7), 1285-7 (Russ). Phase equil. in the $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-GeO}_2$ system were studied, and the phase diagram for this system was constructed. The existence of the following 3 compds. was established in this system: $2\text{Er}_2\text{O}_3\text{.GeO}_2$, $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-GeO}_2$, and $\text{Er}_2\text{O}_3\text{.2GeO}_2$, and their phys.-chem. and crystallo-optical properties were studied. The phase segregation region in the liq. state was detd. The liquidus temps. were calcd. theoretically in the eutectic $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-Er}_2\text{O}_3\text{.GeO}_2$ system, and also the limiting concn. of the liquation region for the $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-GeO}_2$ system. The ds. of $2\text{Er}_2\text{O}_3\text{.GeO}_2$, $\text{Er}_2\text{O}_3\text{.2GeO}_2$ ($\text{Er}_2\text{Ge}_2\text{O}_7$), and $\text{Er}_2\text{O}_3\text{.GeO}_2$ are 8.02, 6.99, and 7.28 g/cm³, resp. The ns of these compds. were also detd., as were the temps. at which their structures start to break down. The calcd. eutectic temp. for the $\text{Er}_2\text{O}_3\text{-GeO}_2$ system is 1875°, and exptl. temp., 1900°.

S. A. Mersol

C.A. 1970 73 16

1970

 Er_2O_3 | GeO_2
 $2\text{Er}_2\text{O}_3 \cdot \text{GeO}_2$
 $\text{Er}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{GeO}_2$

24 Б700. Фазовые равновесия в системе $\text{Er}_2\text{O}_3-\text{GeO}_2$.
 Бондарь И. А., Петрова М. А. «Изв. АН СССР. Неорганические материалы», 1970, 6, № 7, 1285—1287

Изучены фазовые равновесия и построена диаграмма состояния системы $\text{Er}_2\text{O}_3-\text{GeO}_2$. Установлено существование трех соединений: $2\text{Er}_2\text{O}_3 \cdot \text{GeO}_2$, $\text{Er}_2\text{O}_3 \cdot \text{GeO}_2$, $\text{Er}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{GeO}_2$ и изучены их физ.-хим. и кристаллооптич. свойства. Установлена область расслаивания в жидк. состоянии. Проведен теоретич. расчет т-р ликвидуса в частной эвтектич. системе $\text{Er}_2\text{O}_3-\text{Er}_2\text{O}_3 \cdot \text{GeO}_2$ и предельной конц-ии области ликвации системы $\text{Er}_2\text{O}_3-\text{GeO}_3$. Автореферат

сущ - кис,

тег - кис. св - вх

У. 1970. 24

$\text{Er}_2\text{Fe}_2\text{O}_7$

1973

Wanklyn, Barbara M.

J. Mater. Sci. 1973, 8(5), 649-53.

(T_{tr})

• ($\text{cu. } \text{Pb}_2\text{Fe}_2\text{O}_7 ; \bar{I}$)

Er_5Ge_3

1979

Баринов С.М., и др.

T_{tr} ,
менов. рабоч.

Изг. тверд. мат., 1979
21, N10, 3174-76

см. Gd_5Fe_3 -1

$E_{25} \text{ Ge}_3$

XVIII - 7153.

1980

Tz;

Барнек CM; Зиленбек -
коб Д.А. и др.;

Ру. магн. магн.,

1980,  dd, N 4, 1224-
26.

Er Ge_x

1980

Николаевка II. B., ба-
масси T. U. и gp.

перевод. Докл. АН УССР, 1980, 5,
N 12, 51-55.

(см. ТБ Ge_x смеси; ?)

Er-Ge

1981

.95: 157526k Phase diagram of the erbium-germanium system. Eremenko, V. N.; Obushenko, I. M. (Inst. Probl. Materialoved., Kiev, USSR). Izv. Vyssh. Uchebn. Zaved., Tsvetn. Metall. 1981, (3), 59-62 (Russ). Metallog., DTA, and x-ray phase anal. were used to establish compns. and structures of intermediate phases in the Er-Ge system. Two new phases, Er_4Ge_5 and ErGe_2 , were found, but their structures could not be detd.

part.
quar.

C. A. 1981, 95, N18.

Ge-Er

1981

Николаенко Н. В.

Этот выпуск образован из
двух новых небольших симфоний
сочиненных в рускоязычном
стиле моим автором.

Автор благодарит читателей
за коллекцию гостей
студии на К.И.Н., Киев,
1981.

раснав,

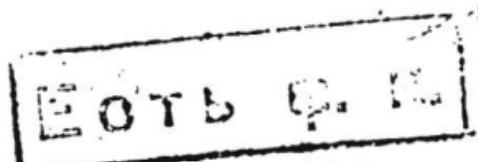
ДТ

$M = P_3 M$) (prüfung
1966)

Palenzona A., Merello F., —
VIII 4049

Atti. Accad. naz. Lincei.
Rend. Cl. sci. fis., mat. e natur.,

1966, 40, n. 4, 617-622



10.1

PX, 1967, 85425

$M_5 Sn_3$, $M-La, Ce, Pr, Nd, Sm, Gd, Tb$
Dy, Ho, Er, Tm, Lu)
(прич. суп-ра) 1967
VIII 3990

Yatschko W., Parthé E.

Acta crystallogr.

1967, 22, N4, 551

Есть ф. к.

PdI, 1967, 92120

$\text{Nd}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; $\text{Nd}_2\text{Sn}_2\text{O}_7$; $\text{Nd}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$, $\text{Nd}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$	1969
$\text{Y}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; $\text{Y}_2\text{Sn}_2\text{O}_7$; $\text{Y}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$; Y_2GaSbO_7 (p)	8
$\text{Y}_2\text{Li}_2\text{O}_7$; $\text{Y}_2\text{Sn}_2\text{O}_7$; $\text{Y}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$; Y_2GaSbO_7	
$\text{Y}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; $\text{Y}_2\text{Sn}_2\text{O}_7$; $\text{Y}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$; Y_2GaSbO_7	VIII 3481
$\text{H}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; $\text{H}_2\text{Sn}_2\text{O}_7$; $\text{H}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$; H_2GaSbO_7	
$\text{Er}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$; $\text{Er}_2\text{Sn}_2\text{O}_7$; $\text{Er}_2\text{Ta}_2\text{O}_7$; $\text{Er}_2\text{GaSbO}_7$	
Beote H.W.; Wielinga P.F.; Heiskamp W.J.	
Plustec 1969, 43(Y), 549-68.	
Heat-capacity measurements on earths	double oxides, $\text{R}_2\text{M}_2\text{O}_7$
F (2) 20	CA, 1969, I, N10, 430211

EuSn_3
смущ

0ff; 45f
46f; Tm

Кулажева Н. Т.

1980.

Абсолютерам получает
на естественное ученое
сменение Р.ХН.

Свердловск, отд. техн. УИТ
Ур. науч. центра АН СССР,
1980.

$Er\ Ge_3$

1985

Safonov V.N.,

Aktual. Vopr. Teplofiz.

Fiz. gidrogazodin., dlater.

Vses. Konf. 1985, 120-2.

(Cer.  $Dy_5\ Ge_3$; I)

Er_3Ge_3

1997

Meschel S.V., Kleppa O.J.

J. Chem. Phys. Phys.-Chem.

($\Delta_f H^\circ$) Biol. 1997, 94(5), 928-938.

(ccc. ErCl_2 ; I)