

Lee - Sn

M.Sn<sub>2</sub>

1966  
M = Gd, Tb, Dy, Ho, Er,  
Tm, Lu, Y

(kr. cup)

VIII 3985

Iandelli A., Palenzona A.,

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

1966, 40, N4, 623-628

Prax, 1967, 116325

M. I. 11. 11.

Lus Su3 (or. str)

1966  
VIII 4049

Palenzona A, Merlo F.,  
Atti Accad. naz. Lincei Rend.  
Cl. Sci. fis., mat. e natur.,  
1966, 40, n<sup>o</sup> 4, 617-622

MA

M<sub>5</sub> Sn<sub>3</sub> (M-La Ce Pr Nd Sm, Yd, Tb, 1967  
Dy, Ho, Er, Tm, Lu)  
(крупнейшая серия)

VIII 3990

Zeitshko W, Parthé E.

Acta crystallog.

1957, 22, NY, 551

РМ. 1967 9220

ММ

1974

LuSn<sub>3</sub>

24 Б701. Термохимия сплавов лютетий — олово. Баянов А. П., Ганченко Е. Н., Кулагина Н. Г. «Ж. физ. химии», 1974, 48, № 8, 2120—2122

Обобщены лит. данные по энтальпиям образования соединений LnSn<sub>3</sub> различных РЗЭ и по их теплотам р-рения в жидк. Sn. Сделан вывод, что атомный 5d<sup>1</sup>-электрон в связи не участвует. В интервале т-р 733—873° К измерены э. д. с. гальванич. ячейки (Mo) Lu(тв.) | KCl—LiCl + +2% LuCl<sub>3</sub> | Lu—Sn(Mo) с содержанием Lu в исследованном двухфазном сплаве 12,6 масс.%. Для парц. энергии Гиббса переноса Lu в сплав получено  $\Delta\bar{G} \pm 10^{-3} [1596 + +0,962(T-799,7)^2]^{1/2} = -(37,40 \pm 0,79) + (4,228 \pm 0,975) \cdot 10^{-3} T$  ккал/г-ат Lu. Вследствие небольшой р-римости РЗЭ в Sn при изученных т-рах найденные парц. величины приняты в кач-ве молярных для LuSn<sub>3</sub> и использованы для сравнения с данными для LnSn<sub>3</sub>. А. Гузей

(АНТ)

x. 1974. № 24.

LiSn<sub>3</sub>

1080

Кулагина Н.Т.

Авторед. диссертация  
на соискание ученой  
степени КХН.

ΔHf; ΔSf

ΔGf; Tm

Свердловск, институт  
Уральск. Науч. центра  
Алсер, 1980

Lu-Sn  
crust

(DM-20154)

1984

Colinet C., Pasturel A.,

D+H,

J. Less-Common Me-  
tals, 1984, 102, N2,

● 167-177.

$\text{SnLu}_2\text{Se}_4$

1990

5 Б3080 ДЕП. Система  $\text{SnSe—Lu}_2\text{Se}_3$  / Гуршумов А. П., Гасанов Н. Т., Сафаров Д. М., Аббасов К. Х., Ализаде М. З. // Ин-т неорган. и физ. химии АН АзССР.— Баку, 1990— 7 с.: ил.— Библиогр.: 4 назв.— Рус.— Деп. в ВИНТИ 27.11.90, № 5916—В90

Выращены монокристаллы  $\text{SnLu}_2\text{Se}_4$ , построена диаграмма состояния системы  $\text{SnSe—Lu}_2\text{Se}_3$ . Дан т-рный режим роста кристаллов, а также периоды их решетки. Автореферат

(Тм)

X. 1991, N 5

LuSnSe<sub>2</sub>

1990

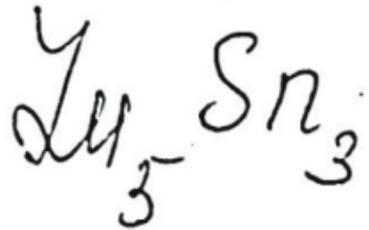
5 Б3083 ДЕП. Фазовые соотношения в системе SnSe—LuSe / Гуршумов А. П., Мургузов М. И., Гасанова Н. Т., Ализаде М. З., Алиев И. И. // Ин-т неорганич. и физ. химии АН АзССР.— Баку, 1990.— 8 с.: ил.— Библиогр.: 5 назв.— Рус. Деп. в ВИНТИ 27.11.90, № 5920—В90

Методами физ.-хим. анализа в системе SnSe—LuSe обнаружено соединение состава LuSnSe<sub>2</sub>, образующееся по перитектич. р-ции при 905°С. Построены диаграммы фазового равновесия в системе SnSe—LuSe.

Автореферат

(Tm)

X.1991, NS



1995

Meschel S.V., Kleppa O.J.

(Lu<sub>3</sub>Sn<sub>3</sub>) J. Alloys. Compd. 1995,  
224(2), 345-50.

(see: LuC<sub>2</sub>; I)

Zus Sn3

1998

Meschel S.V., Kleppa D.F.

(A+H) g. Alloys Compd. 1998,  
245 (1-2), 228-229.

(coll. Zus bez) I)