

Li-Mo

$\text{Co}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{V}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$;	T_m	1971
$\text{Ru}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{H}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$;		
$\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{Tm}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$;	T_{Cr}	13
$\text{Y}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{Lu}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$		
		VIII - 5449

Авторы: Е. М. Шапоно И. В., Тимонин В. Е.,
 Смирнова В. В., Думкина В. И., Волкова Т. В.
 Изд. Всес. учеб. завес. дим. дим. технол.
 1971, 14, № 10, 4457-61 (русск.)

Ссылка на работы
 по теме: к монографическим
 и некоторым из них
 1971, 14, № 10, 3023-42

$\text{La}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{Lu}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$, 1972
 $\text{Pr}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{Tb}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$;
 $\text{Dy}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{Yb}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$; $\text{Y}_2\text{O}_3 \cdot$
 4MoO_3 ; $\text{Lu}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{MoO}_3$ (Trine)

Антонова С.С., Макс - VIII 5713
но Ч.В., Троицев В.С.,
Аммукова О.А., Исследования -
материалы, 1972, 2, N 8,
1438 - 40

5

(9)

$\text{Ln}_2 (\text{MoO}_4)_3$ ($\text{Ln} = \text{La, Ce, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Lu}$) (Ttr) ¹⁹⁷³
VIII 5575

Prisoner L. H.

J. Cryst. Growth, 1973, 18,
113, 297-302

5

Гуз (МоО₄)₃ Лафарев В.М. 1977

т. д. св. ва " Исслед. термодинам. св. в
нормальных молекулах,
редкоземельных элементов,
иттрия и скандия "
Автореферат на соискание
ученой степени КХН.

LuMo₆ Seg
LuMo₆ S₈

1978

McCallum R.W. et al

J. phys. (France), 1978, 32,
n^o 8, colloq, n^o 6/1, 359-360

C_p



(cur. Mo₆ Seg) I

Lu_{1,2} Mo 58

1979

Woolf L.D., et al.

"Phys. Lett." 1979, A 74,
N5, 363-66

(cp)

corr. Ed_{1,2} Mo 58-I

1991

ЛизМоВ Лазарев Э.М., Воробьев А.Ф.
и др.,

Высокотемпературная эм-
Кт-Но, Ср, талыня и теплоемкость
298-923К оксидов мо, Еч и Ли.

Тезисы докладов XIII Всесоюз-
ной конференции по химической
термодинамике и калори-219

летрии. 24-26 сентября,
Красноярск, 1991, т. II, (197-199)
стр. 319.

F: Lu-Mo-B

P: 1

133:64553 Phase diagrams for the Lu - Cr - B and Lu - Mo - B systems. Cha N. F.; Kuz'ma, Yu. B. L'vov State University Ukraine Powder Metall. Met. Ceram., Volume Date 1999, 38(9-10), 458-461 (English) 2000

X-ray diffraction data have been used in compiling equil. phase diagrams for the Lu - Cr - B and Lu - Mo - B systems at 1270 K.

The boride LuB_2 dissolves not more than 0.03 M part of CrB_2 and 0.30 M part of MoB_2 . The existence of the compd. LuCrB_4 is confirmed (structure of YCrB_4 type) and same for Lu_2MoB_6 (structure of Y_2ReB_6 type). A homogeneity region is ide for the boride Lu_2MoB_6 , which ranges up to the compn. LuMoB_4 .