

Eu Alze



Eu Al₃; La Al₃; Ce Al₃; Pr Al₃; Nd Al₃; Sm Al₃;

1964

Gd Al₃; Tb Al₃; Y Al₃; Dy Al₃; Ho Al₃; Er Al₃;

1964

Im Al₃; Yb Al₃; Lu Al₃; a, b, c

Vucht J. H. N. van, Buschow K. H. J.

Philips Res, Rept, 1964, 19, N4, 319-322

On the binary aluminium-zinc compounds of the rare-earth elements

17

PX, 1965

N 125513

MEΦ

Ag, R Co₂

1965

(A - Ag, Ce, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, &
Er, Tm) - (specimen. aer-pa) VIII 3987

Francis I. R. Mausey R.C.,
Raynor G. V.,
Y. Less - Common Metals.

1965, 9, ~4, 270-280

PX, 1965, 24 B 367

Б.И. М. (Кривий. сім'я-100) 1965
VIII 4124

Залучення Г.Г., Крив'яків
П.Г.

Доповіді АН УРСР,
1965, № 5, 597-598.

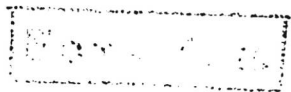
"Сполучення Б.И. М. і її кривих
лінійна структура"

РМ, 1965, 11432 ММ

М. А. (М-редкоземельный металл)
(Крым. сб-ра, Тм, д. 54) 1986

Погорелый В. А., VIII 4/57

Перовск. металлургия, 1966, № 8, 76.



М. Б. А. А. М.

РМ, 1967, 1434

VIII

Ln, Ln Al₃
cc. str.

1984

Pearson W.B.,
y. Less-Common Metals,
13, no, 626-628 (1967)
(4) me

PJHUM, 175476 (1968)

$R'_3 Al_2$ ($R' = \text{Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm}$) (1968)

$R'' Al$ ($R'' = R' \text{ Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu}$) (1968)

Barbara B., Beale C., Lemaire R.,

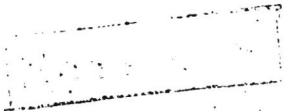
Pauthenet R., J. Appl. Phys., 1968, 39,

N^o 2, Part 2, 1084

VIII 18

PM

Б



Eu Al₂ 10mmuck 16664 1983

Merlo F.,

Cp, Thermochim. acta, 1983,
64, N1-2, 115-122.

Eu Al_2

1985

Colinet C., Pastorel A.,
et al.

ΔH_f ; J. Chem. Thermodyn.,
1985, 17, N12, 1133-1139.

(cer. La Al_2 ; I)

EuAl_x

1985

17 Б3012. Термодинамические свойства насыщенных
растворов европия с алюминием. Дубинин В. А.,
Кобер В. И., Кочкин В. И., Ничков И. Ф. «Ж.
физ. химии», 1985, 59, № 4, 1041—1043

Методом измерения э. д. с. гальванич. элемента кон-
центрац. типа: Eu—Al (нас. р-р) | KCl—LiCl + 0,5 масс.%
EuCl₂ | Eu—Bi (нас. р-р) в интервале т-р 743—1023 К
изучены термодинамич. св-ва насыщ. р-ров европия с
алюминием. Эксперим. значения э. д. с. описываются
двумя линейными ур-ниями с изломом при т-ре 837,6 К.
Рассчитаны парц. термодинамич. характеристики евро-
пия в $\alpha + \underline{\text{EuAl}_4}$ и $\text{Al} + \text{EuAl}_4$ насыщ. растворах.

Автореферат

термод. св-ва

Х. 1985, 19, N 17.

Eu-Al (p-p)

1986

термод.
cb - ba

105: 159733z Thermodynamic properties of dilute europium-aluminum solutions. Kober, B. I.; Nichkov, I. F.; Raspopin, S. P.; Kanaev, Yu. Yu. (Ural. Politekh. Inst., Sverdlovsk, USSR). *Izv. Vyssh. Uchebn. Zaved., Tsvetn. Metall.* 1986, (3), 123-4 (Russ).

The solv. of Eu in pure liq. Al was deter. at 900-1000 K by measuring the emfs. of the concn. cell Eu-Al 4:1 KCl-NaCl + 0.5 wt.% EuCl_2 || KCl-NaCl + 0.5 wt.% EuCl_2 | Eu-Al₉₉. Relations were derived as functions of temp., for the activity of Eu and the excess free energy of mixing.

C.A. 1986, 105, N 18

ЕиАх Кобер В.И., Кожин В.И., 1988

ДН, ДВ Терм. св-ва богатых по
леготавному металлу
содержимый европе.

ХII Всесоюзная конференция
по химической термодинамике и
конформетрии, 25

тезисы пленарных докладов,
ч. I, стр. 35, Горький, 1988г.