

Lg OX



A-1388

1955

Галогениды и дьюкисы.

Ac, Th, U, Np, Pu, Am, La, Ce, Pr, Nd

Ионы Ac, Th, U, Np, Pu, Am, La, Ce, Pr, Nd

(ΔHf)

Серебренников В.В., Серебренникова И.А.,

Учен. зап. Ташкентского ун-та,

1955, № 26, 9-15

M, B

РЖХ, 1957, 14629

VIII 2528

1960

Окислы редкоземельных элементов
(Ср)

Westrum E. F.,
Rare Earth Res. Seminar, Lake
Arrowhead, Calif., 1960, 69-80
(Pub. 1961)

CA, 1963, 58, N13, 13165c M, B

1964.

VIII. 2530

Окислы, сульфиды, перокс. зем.

(Δ Hf, Cr, D, S, H)

Халькогениды пероксидных э-тов
Westrum E. J.,

Progr. Sci. and Technol. Rare Earth.
Vol. I. Oxford-London-New York-Paris,
Pergamon Press, 1964, 310-350

Рнех, 1965, 185455 Б, М. 1964

VIII 217

Ses, Tao (p, 115) 1965

Johnson E.W.,

Dissertation Abstr, 1965,

26 (1), 114

5, 11

CA., 1965, 63, N12, 15590c

A-1389

1966

Окислы и гексабориды лантанидов
(ΔH_f)

Тимофеев. В. А., Тимофеев. Е. Н.,
Ж. неорган. химии,
1966, 11, № 6, 1233-1235

СА, 1966, 65, № 11, 16144с

М

La_2O_3 (~~subl.~~) (Кр), ΔH ^{VIII 602} 7 1967

Бушкович Е.Н., Танишев А.А.,
Петров Т.Н., Румгайзер Ю.С.,
Забор. Лаб., 1967, 33 (3), 376-7.

Исчерпывающе для исследования

М (ф)

Е. Н. Т.

У М

VIII 756.

1968.

Окислы редкоземельных элементов.
(ΔHf , ΔSf , ΔGf)

Holley Ch. E., Huber E. F.,
Baker F. B.

Progr. Sci. Technol. Rare Earths,
1968, 3, 343 - 433.

CA, 1968, 69, u20, 81070x M.

Окислы; аммоний (ΔHf, Cp) 1969.
редкозем. эл-тов и актинидов АИЧЗС³ б.м.

Крестов З.А.; Крестова Н.В.

Радиохи́мия 1969, 11(1), 62-74.

Термодинамические характеристики
кристаллических аммониев и
окислов редкоземельных элементов
и актинидов. 20.

М, Б (Ф)
Б.И.Р.Р.Р.Р.Р.

СА, 1969, 71, N10, 43002

Оксиды редкоземельных (Tm, Th) 1970
элементов 8 А 1640

Браун С. М.,
Порош. мет., 1970, 10, № 6, 82-5 (русск.,

Полуморские редкоземельные
оксиды

6 (ор)

15

(см. оригинал) СН, 1970, 43, 122, 113657

Kp, Q (SiO, VO, LaO) 1970 14

8 VIII 3689

Vardya M.S.,

Astron. and Astrophys, 1970, 5, no. 1,
162-164 (aure)

Partial functions and equilibrium
constants for SiO, VO and
LaO.

Puqur 1970, 70133

W

8

(p)

La-0 Вестник 4824 / 1975

Керн Г.А., et al

Do

Handbook Chem. Phys.
55th Ed. 1974-75

XVIII - 1796

1977

hd(O₂)₃

Романов Е., Харакор
А.Е. и др.

Tr;

Улб. Акas. Hayk
Leep. LCP, 1977 (3),
59- ● 60-

F: La-O

P: 1

134:316782 **Thermodynamic assessment of the lanthanum-oxygen system.**
Grundy, A. Nicholas; Hallstedt, Bengt; Gauckler, Ludwig J. ETH Zurich,
Department of Materials, Institute of Nonmetallic Materials, Swiss Federal
Institute of Technology, Zurich, Switz. J. Phase Equilib. (2001), 22(2), 105-
113. in English.

The data on the thermodyn. properties of La_2O_3 have been reviewed and optimized using the CALPHAD method. A consistent set of parameters is presented. Data on this system are scarce and, with the exception of a few data points on substoichiometric $\text{La}_2\text{O}_{3-x}$ and one measurement of oxygen soly. in La metal, limited to the properties of pure La and pure La_2O_3 . Using the optimized parameters, a tentative phase diagram and stability diagram have been calcd.

2001

Оксиды
лантаноидов

1991

4 В5. Корреляции термодимических свойств простых и сложных оксидов лантаноидов / Супонинский Ю. Л. // Тез. докл. 13 Всес. конф. по хим. термодинам. и калориметрии, Красноярск, 24—26 сент., 1991. Т. 1.— Красноярск, 1991.— С. 31.— Рус.

термодим.

Х. 1992, №4