

Dy Ox

VIII 580

1937

Sc_2O_3 ; Y_2O_3 ; La_2O_3 ; Pr_6O_{11} , Nd_2O_3 , Sm_2O_3
 Eu_2O_3 ; Gd_2O_3 ; Tb_4O_7 , Dy_2O_3 ; Ho_2O_3 ; Er_2O_3
 Tm_2O_3 , Yb_2O_3 ; Lu_2O_3 (Tm) NiZuKo M
 ~~Horiyama T.~~
 ~~Horiyama T.~~ Horiyama T.

Repts. Govt. Industr. Res. Inst. Nagoya,
1937, 16, NG, 301-4
P.X., 1968, 175938 B, NI

VIII 1599 - B⁹ 1956

Dy₂O₃, Yb₂O₃ (•Hf)

Huber E.J., Head E.L., Holley C.E.,
J. Phys. Chem., 1956, 60, 1457-1458



M

$\text{Dy}_2\text{O}_3 (\kappa, x)$

$T_{ne} = 2613 \pm 20 \text{ K}$

1957 ~~1957~~

Wisniewi Lb, Pijanowski S.

1957a. Tech. Rep. TID 4530,

U.S. Atomic Energy Commission

V 6220 1960

Al_2O_3 , Ta_2O_5 , TiO_2 ,
 Lu_2O_3 , Nb_2O_5 , Dy_2O_3 (Tm)

Diamond J.J., Schneider S.J.

J. Amer. Ceram. Soc., 1960, 43, N1, 1-3.

Apparent temperatures measured
of melting points of some metal oxides
in a solar furnace.

RX., 1960, 53356 Be

ECTB Q. H.

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

М, Б



VIII 1682

1961

La_2O_3 , Nd_2O_3 , Gd_2O_3 , Dy_2O_3 , Ho_2O_3 , Er_2O_3 ,
 Yb_2O_3 (Cp, S^p_{298,15})

Justice B.H.,
U.S. Atomic Energy Comm. TJD-12722
1961, 232 pp

CA, 1963, 59, v8, 81886 M.B.

VIII 3115

1961

CeO_2 , PrO , LaO , NdO , SmO , GdO ,
 DyO , TbO , ErO , HoO , LuO , Eu , Yb
(P)

Шукров С.А., Семенов

Докл. АН СССР, 1961, 141, 652-654

РХ, 1963, 4643

Б

есть опр.

Dy²O₃ (K₂U)

C → B

T₁₂

Bp-2509 - VIII

1961

Warsaw I., Roy R.

1961, J. Phys. Chem. 65, 2048-2051

VIII 2544

1961

La_2O_3 , Nd_2O_3 , Sm_2O_3 , Gd_2O_3 , Dy_2O_3 ,
 Ho_2O_3 , Er_2O_3 , Yb_2O_3 (Cp)

Westrum E.F., Justice H.,
Proc. Conf. Rare Earth Res. Ind.,
Greenwood Springs, Colo, 1961, 157-162
(Pub. 1962)

B

CA, 1964, 61, n2, 1322-3

Encl. 3, 4, 5

1961

 Dy_2O_3 Gd_2O_3 Аллотропные
превращ.

3Б414. Аллотропное превращение оксидов диспро-
зия и гадолиния. Perez y Jorba Monique, Quey-
roux Francine, Mlle, Collongues Robert.
Sur une transformation allotropique des oxydes de dy-
sprosium et de gadolinium. «Bull. Soc. franç. minéral.
et cristallogr.», 1961, 84, № 4, 401—402 (франц.)

Установлено, что куб. Dy_2O_3 превращается в моно-
клинный при 2300° . Куб. Gd_2O_3 превращается в моно-
клинный при 1000° . Твердые р-ры $Dy_2O_3 - Gd_2O_3$ так-
же претерпевают соответствующие аллотропные пре-
вращения.

Б. Каплан

X. 1963.3.

17Б322. О существовании непрерывного перехода между флюоритовой структурой и структурой типа Tl_2O_3 в системах двуокись циркония — оксид редкоземельного элемента. Perez Monique, Queyroux Francine, Collongues Robert. Sur l'existence d'une transition continue entre la structure fluorine et la structure type Tl_2O_3 dans les systèmes zirconie-oxyde de terre rare. «C. r. Acad. sci.», 1961, 255, № 4, 670—672 (франц.).—Рентгенографическим методом исследована структура твердых р-ров (ТР) в системах ZrO_2 (I) — Gd_2O_3 (II); I — Dy_2O_3 (III); I — Yb_2O_3 (IV). Образцы получались путем соосаждения аморфных гидроксидов, последующего прокаливания до 2000° и закалки. При содержании M_2O_3 ($M = Gd, Dy, Yb$), меньшим 50%, ТР имеют куб. структуру типа CaF_2 . Параметр решетки этих ТР возрастает с увеличением конц-ии M_2O_3 . При содержаниях M_2O_3 (> 60 мол.% II, 57 мол.% III, 52 мол.% IV) на рентгенограммах ТР возникают линии, отвечающие центрированной куб. решетке Tl_2O_3 . Конц-ия M_2O_3 , необходимая для возникновения структуры Tl_2O_3 , уменьшается с понижением т-ры закалки. При более низких т-рах изменение структуры ТР не носит непрерывного характера.

Редкие
Земли
оксиды

см.

м.об.

х. 1982. 17.

Ширина двухфазной области возрастает с увеличением ионного радиуса M . Напр., в случае II при 1500° эта область простирается от 56 до 77 мол.% II ; выше 1800° наблюдается непрерывный ряд ТР. Переход описанного типа обнаружен также в системах $\text{I} - \text{M}_2\text{O}_3$, где $M = \text{Nd}, \text{Sm}, \text{Eu}, \text{Gd}$ (РЖХим, 1959, № 1, 206).

Ю. Варшавский



1961

8.5304.

Dy₂O₃

Panish Morton B.

"Испарение окислов ред-
коземельных элементов."

P (at)

an (at) O₃

"Z. Chem. Phys., 1961, 34, №6,
2197 - 2198 / англ. /

x. 1962.8

Dy₂O₃; Th₂O₃

Cr. Stz.

— 1962
VIII 3907

Betzl M., Hase W., Kleinstück K.,
Tobisch F. "Phys. Status Solidi", 1962,
2, N 7, k 164 - k 167

Messung der kohärenten Streu-
amplituden von dysprosium
und Thorium für thermische Neu-
tronen

IX, 1963

NG 5281

MP ϕ

1962

18007A (TID-16744) THERMOPHYSICAL PROPERTIES OF THE LANTHANIDE OXIDES. III. HEAT CAPACITIES, THERMODYNAMIC PROPERTIES AND SOME ENERGY LEVELS OF DYSPROSIUM(III), HOLMIUM(III), AND ERBIUM(III) OXIDES. Edgar F. Westrum, Jr. and Bruce H. Justice (Michigan Univ., Ann Arbor. Dept. of Chemistry). [1962]. Contract [AT(11-1)-1149]. 32p.

Heat capacities of 3 C-type lanthanide oxides were resolved into lattice contributions and electronic Schottky-type anomalies. Low-lying crystalline field levels were delineated from these data. The lattice contributions were evaluated from the ytterbium(III) oxide and gadolinium(III) oxide heat capacities. Enthalpy increments ($H^0 - H_{10}^0$) at 298.15°K were evaluated from the measurements as 5025, 5009, and 4779 calories (g.f.w.)⁻¹ for Dy₂O₃, Ho₂O₃, and Er₂O₃. By estimation of the remaining electronic entropy and the extrapolated lattice constant below 10°K, practical entropies (S^0) at 298.15°K were evaluated as 35.8, 37.8, and 36.6 cal (g.f.w.°K)⁻¹. (auth)

Dy₂O₃
Ho₂O₃
Er₂O₃
Cp

NSA-1963

17-11

VIII

3156

1962

Tr (Me₂O₃, i.e. Me = La, Ce, Pr, Nd, Y,
Sm, Eu, Gd, Dy, Tb, Ho, Er, Tm, Yb, Lu,
Pr, ...)

Perez y Zorba M.,

Ann. chimie, 1962, 7, 178, 479-511

Рязань, 1863, 15 Б366 ^{М/Б} / Б. Все очень оригинал

Dy_2O_3 , Tm_2O_3 , $\alpha-Mn_2O_3$

1963

M. Itz.

~ Hase W.

Phys. Status Solidi, 1963, 3, N12

K 446 - K 449

Neutronographische Bestimmung
der Kristallstrukturparameter
von Dy_2O_3 , Tm_2O_3 und $\alpha-Mn_2O_3$

PX, 1964

N 175298

ME ϕ

VIII 1683.

1963

La_2O_3 , Nd_2O_3 , Sm_2O_3 , Gd_2O_3 , Dy_2O_3 ,
 Ho_2O_3 , Er_2O_3 , Yb_2O_3 (δ°)

Justice B. H.,
Dissert. Abstr., 1963, 23, 3146

M

CA, 1963, 59, N3, 22259

201-111

Dy_2O_3 (K, m)
Cp.
(10 - 3.50 K)

1963c.

Justice B. H., Westrum Jr. E. F.
1963c. J. Phys. Chem. 67, 659-65

Dy₂O₃ (K₂SO₄)

U-4198

1963

(417-1801K) Pankratz L.B., Kelley K.K.

1963, Tech. Rep. RI-6248 U.S.

Bureau of Mines

Н-Н₂89 измеренное
в интервале

417-1801 К.

Двигатель набежам кристалу
аполами в интервале 1823-1863 К.

OMM 2450 1963
 Ln_2O_3 , Dy_2O_3 , Ce_2O_3 ($H_T - H_{298,15}^\circ$, Cp)

Pankratz L.B., Kelley K.K.,
U.S. Bur. Mines, Rept. Invest. No 6248
8pp, 1963

High-temperature heat contents and entropies of sesquioxides of lutetium, dysprosium and cerium

Item 6 5 ve

CA. 1963. 59. N 6. 5860c

B

Dy₂O₃

Вр-4148-VIII 1963

Семенов Т. А.

Тенар,
Состав пара

Химиз выс. тем-р
АНССР, ин-т хим.

Симкиатов

Всесоюзн. хим. об-во

и.м. Д. И.

● Менделеев

1963,

228-32

ВФ-2545-VIII

1963

11 E263. Теплофизические свойства окислов лантанидов. III. Теплоемкости, термодинамические свойства и некоторые энергетические уровни окислов диспрозия (III), гольмия (III) и эрбия (III). Westrum Edgar F., Jr, Justice Bruce H. Thermophysical properties of the lanthanide oxides. III. Heat capacities, thermodynamic properties, and some energy levels of dysprosium (III), holmium (III), and erbium (III) oxides. «J. Phys. Chem.», 1963, 67, № 3, 659—665 (англ.)

Между 6 и 350° К измерены теплоемкости Dy_2O_3 , Ho_2O_3 и Er_2O_3 . Определены электронная и решеточная части теплоемкости. Из анализа аномалий Шоттки на кривых электронной теплоемкости определены штарковские уровни основного состояния ионов в поле решетки. Вычислены термодинамич. ф-ции. Ч. II см. РЖФиз, 1963, 10E246. А. Киконн

ф. 1963. 118

B9p-2545-VIII

146

Thermophysical properties of the lanthanide oxides. III. Heat capacities, thermodynamic properties, and some energy levels of dysprosium(III), holmium(III), and erbium(III) oxides. Edgar F. Westrum, Jr., and Bruce H. Justice (Univ. of Michigan, Ann Arbor). *Ibid.* 659-65. Heat capacities of three C-type lanthanide oxides were resolved into lattice contributions and electronic-Schottky-type anomalies; low-lying cryst. field levels were delineated from these data. The lattice contributions were evaluated from the Yb_2O_3 and Gd_2O_3 heat capacities. Enthalpy increments ($H^\circ - H^\circ_{10}$) at 298.15°K. were evaluated from the measurements as 5025, 5009, and 4779 cal./g. formula wt. for Dy_2O_3 , Ho_2O_3 , and Er_2O_3 . By estn. of the remaining electronic entropy and the extrapolated lattice contribution below 10°K., practical entropies (S°) at 298.15°K. were evaluated as 35.8, 37.8, and 36.6 cal./g. formula wt. °K. CA

 Dy_2O_3 Ho_2O_3 Er_2O_3 $C_p < 298$

+ 2

c. A. 1963-58-9

8462g

VI - 3296

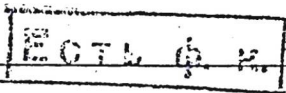
1964

Gd, Dy (p)

Ковтун Г.П., Крузиных А.А., Павлов В.С.,

Укр. физ. ж., 1964, 9, 1089-1091

Б



1964

VIII. 2530

Окислы, сульфиды, редкоз. зем.
(Δ Hf, Cr, Zr, S, H)

Халькогениды редкоземельных эл-тов
Westrum E. J.,

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

РЖХ, 1965, 185455

Б. М.

50410.1739

X

Dy_2O_3 , Tb_2O_3 (T_{H_2})

VII 2698
1965

О природе необратимых полиморфных превращений редкоземельных окислов. Боганов А.Г., Руденко В.С.

"Докл. АН СССР", 1965, 161, № 3, 590-593

Б

Есть оригинал

ВИНИТИ 770

Nb_2O_3

Foëx M., Traverse J.-P., 1965

Cultures J.-P.

C. r. Acad. sci., 1965, 260, n° 13,
3670 - 3673.

T_{tr}

Изучение высокотемператур-
ных аморфотических пере-
ходов в полупроводниках
тербия, диспрозия и гольмия.
(см. Tb_2O_3)

III-444-189

Dy_2O_3

Крест-
стр-ра

Foex M., et al.

1965

Bull. Soc. franc.

mineral. et cristallogr.,

1965, 88, n 2, 341.

● $(\text{Ce. Tb}_2\text{O}_3)\text{I}$

VIII 1474

1965

Tl_2O_3 , Dy_2O_3 , Ho_2O_3 (Tr)

Jöëx M., Traverse J.-P., Couturier J.-P.,
C. r. Acad. sci., 1965, 260, 3670-3673

Б

РЖХ, 1966; 35649

ссылка опер

Sz 2 O3 James O. Santyer, Bruce L. 1965
Hyde, and Le Roy Eyring
Inorg. Chem., 4: 426-7.

Pressure and polymorphism in
the rare earth sesquioxides.

(Ant. Sm 2 O3)

Dy₂O₃

Bp - 1472 - VIII

1965

Foerx M.,

(Tr) Z. anorg. und allg.
Chem., 1965, 337 N 5-6
313-24.

$Ti_2O_3 \cdot nH_2O$

($n > 3$)

Алброний М. Н.,

Дверникова Л. М.

1966

ис. неорганич. химии, 1966,

11, № 8, 1776.

Термическое
гидролиз

разложение
 Ti , Du и Ho .

(см. $Ti_2O_3 \cdot nH_2O$)

Dy₂O₃ (K, m)
Tm.

A-710-VIII

1966

Fox M.

1966. Rev. int. hautes Temp. Réfract.

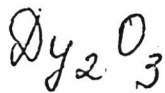
2, 303-326

$$T_{\text{нн}} = 2663 \text{ К}$$

сущегом ITS-90

$$T_{\text{нн}} = 2648 \text{ К}$$

(поправка не указана)



III-VIII
-04-

Foex II.

1966

Rev. internat. hautes
températ. et refract.

$T_{\text{плав.}} =$

3, N 3, 309-326.

$\sim 2400^\circ\text{C}$

Измерение
вердевания
окислов.

тем-ра зат-
вердевания
(ср. Al_2O_3)

Dy₂O₃ (K₂M)

C → B

B → H

1966.

Foex M., Traverse J. P.
1966. Rev. Int. Hautes Tempér. Réfract

3 420-53

NI

Было найдено:

переход $C \rightarrow B$

при $T = 2923 \text{ K}$.

переход $B \rightarrow H$

при $T = 2473 \text{ K}$.

VIII $\frac{Lu_2 O_3}{a, b, c}$ ($Lu = \text{om Lago Lu}$) ¹⁹⁶⁶

Foex M, Traverse Y-P,
Rev. internat. hautes
températ. et refract., 3,
n° 4, 429 (1966)

④ III

PHC Xues. 25708 (1968)

V 5224

1966

Ce_2O_3 , Y_2O_3 , La_2O_3 , Pr_6O_{11} , Nd_2O_3 , Sm_2O_3 ,
 Eu_2O_3 , Gd_2O_3 , Tb_4O_7 , Dy_2O_3 , Ho_2O_3 , Er_2O_3 ,
 Tm_2O_3 , Yb_2O_3 , Lu_2O_3 ; Al_2O_3 , ZnO , HfO_2
(Tm)

Noguchi T., Mizune M., Kozuka T.,
J. Chem. Soc. Japan. Industr. Chem. Sec.,
1966, 69, 19, 1705-1709

CA, 1968, 68, 22, 9880g

Б

2276 O.K.

A-1389

1966

Окислы и гексабориды лантанидов
(ΔH_f)

Тимофеев В. А., Тимофеева Е. Н.,
ж. неорган. химии,

1966, 11, № 6, 1233-1235

СА, 1966, 65, № 11, 16144с

М

$\text{Dy}_2\text{O}_3(\text{km})$
Tm.

1967

Morelovin O. A., Timofeeva N. I.,
Drozdova L. N.
1967. Izv. Akad. Nauk SSSR,
Neorg. Mat. 3, 187.

$$T_m = (2566 \pm 30) \text{ K}$$

c yreton ITS-80

$$T_m = (2569 \pm 30) \text{ K}$$

$\text{Dy}_2\text{O}_3 (\text{kg}, \mu)$

$T_m = 2501 \pm 20 \text{ K}$

Noguchi T., Mizuno M.

1967, Solar Energy 11, 30

1967

$$T_{me} = (2501 \pm 20) K$$

сгорание 1 + 5 - 20

$$T_{me} = (2504 \pm 20) K$$

Sc_2O_3 , Y_2O_3 , La_2O_3 , Pr_6O_{11} , Nd_2O_3 , Sm_2O_3 , 1967
 Eu_2O_3 , Gd_2O_3 , $\text{ Tb}_4\text{O}_7$, $\text{ Dy}_2\text{O}_3$, $\text{ Ho}_2\text{O}_3$, $\text{ Er}_2\text{O}_3$,
 $\text{ Tu}_2\text{O}_3$, $\text{ Yb}_2\text{O}_3$, $\text{ Lu}_2\text{O}_3$ (Tm) VIII 580

Ногуту Тэкуо, Мидзуно Морио.

Repts Govt Industr. Res. Inst., Nagoya 1967,
16, №3, 301-307 (японск.)

Определение точек затвердевания окислов
лантаноидов и изучение их поведения при
плавлении в солелитовой печи

РИН Хиса, 1968

17-5938

Б (Ф)

CaO, MgO, SrO, Y₂O₃, Al₂O₃, TiO₂, 1969
Yb₂O₃, Er₂O₃, Ho₂O₃, Dy₂O₃, Gd₂O₃ (Tm) 7

Noguchi T. ~~44-5959~~ 44-5959

Advan. High Temp. Chem. 1969, 2, 255-62

High temperature phase studies
with a solar furnace.

5 (9) 20

CA, 1970, 22, 120, 104459;

VIII 2881

1967

La_2O_3 , CeO_2 , Ce_2O_3 , Pr_2O_3 , Pr_6O_{11} ,
 Nd_2O_3 , Sm_2O_3 , Eu_2O_3 , Gd_2O_3 , Tb_4O_7 ,
 Tb_2O_3 , Dy_2O_3 , Ho_2O_3 , Er_2O_3 , Tm_2O_3 ,
 Yb_2O_3 , Lu_2O_3 (Tm)

Мордовин О.А. Тимохеева Н.И.,
 Дроздова Л.Н.
 Изв. АН ССР. Неорг. материалы,
 1967, 3, №1, 187-189

СА, 1967, 67, №6, 25949 Б легь оригинал

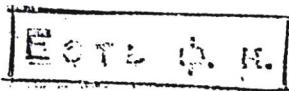
Sc_2O_3 , Y_2O_3 , La_2O_3 , Pr_6O_{11} , Nd_2O_3 , Sm_2O_3 , 1967
 Eu_2O_3 , Gd_2O_3 , Tb_4O_7 , Dy_2O_3 , Ho_2O_3 , Er_2O_3 ,
 Tm_2O_3 , Yb_2O_3 , Lu_2O_3 (Tm) VII 178

Noguchi, Tetsuo, Mizuno Masao

Solar Energy, 1967, 11, No. 90-94 (aust.)

Freezing points of lanthanides oxides
measured with a solar furnace.

PIH-Xum., 1968
76754



5 (CP)

18

Dy₂O₃

BQ-756-NTU

1968

Molley Ch. E., Huber
E. F.; Baker F. B.,

($\Delta H_f, \Delta S_f$
 ΔG_f)

Progr. Sci. Technol.
Rare Earths, 1968, 3,

343-433

La_2O_3 ; Pr_2O_3 ; Sm_2O_3 ; Nd_2O_3 ; BP-VIII 2006
 Yd_2O_3 ; Tb_2O_3 ; Dy_2O_3 ; Ho_2O_3 ; Er_2O_3 , Yb_2O_3 , $\frac{1969}{04203}$
 Yb_2O_3 (Kp, SMf)

Benierech G., Foex M.,
C. r. Acad. Sci, 1969, C268, N26, 2315-18
Mesures des pressions de vapeur
des oxydes de lanthanides entre
1000 et 2400°C

PX1970

25765

M

Dy203(c)

1969

abstract 1862

Leo Brewer, Gerd Rosenblatt.

"Adv. in High Temp. Chem."

1969, 2, 1-33.

AH/c
2.98

1969

ky0 (2)

reunited 1962

Leo Brewer, Gerd Rosenblatt.

"Adv. in High Temp. Chem."

1969, 2, I-83.

AH
1242

Dy_2O_3

Noguchi T.

1969

Advan. High Temp.
Chem., 2, 235.

$\overline{T}_m$

(Cu. FeO_2) $\overline{I}$



Me FeO_3 , rge
Me = Tb, Ho, Er, Yb, Dy, Gd

(Cp)

8 tons

1969

Peyzard J., Sivardière Y. VIII 2035

Solid State Commun, 1969, 7(8), 605-9

Low temperature specific heats of
rare earth orthoferrites.

Q

5 (Cp)

~~XXXXXXXXXXXX~~

CA. 1969, 7(8), 605-9

VIII-3657

1969

12 Б1318. Диаграмма состояния системы Dy_2O_3 — Cr_2O_3 . Шевченко А. В., Лопато Л. М., Павликов В. Н. «Изв. АН СССР. Неорганические материалы», 1969, 5, № 12, 2128—2132

С помощью статич. метода отжига и закалки в сочетании с видоизмененным методом высокотермического ДТА изучены фазовые превращения в системе Dy_2O_3 — Cr_2O_3 в интервале 1600—2300°. Установлено, что в системе образуется соединение $DyCrO_3$ (I), плавящееся конгруэнтно при $t_{\text{ре}} 2320^\circ$. Координаты эвтектич. точек $Dy_2O_3 + I$ 22 мол. % Cr_2O_3 , $t_{\text{ра}} \text{ плавления } 2000^\circ$; $I + Cr_2O_3$ 84 мол. % Cr_2O_3 , $t_{\text{ра}} \text{ плавления } 2130^\circ$. Подтверждено наличие у Dy_2O_3 обратимых высокотермических полиморфных превращений. Т-ры $C \rightarrow B$ и $B \rightarrow H$ — переходов соотв. равны 1950° и 2130° . Обратный переход $B \rightarrow C$ наблюдается при $t_{\text{ре}} 1850^\circ$.
Автореферат

 $DyCrO_3$ Dy_2O_3 T_m T_{tr}

+1

X. 1970. 12



Dy_2O_3

ВФР - 2040 - VIII

1969

20 Б757. Полиморфизм при высоком давлении полуторной окиси диспрозия и реакции с ее участием. Seck H. A., Dacheille F., Roy R. High-pressure polymorphism and reactions of dysprosium sesquioxide. «Inorgan. Chem.», 1969, 8, № 1, 165—167 (англ.)

Полиморфизм

Рентгеновским методом изучен переход С→В в образцах Dy_2O_3 , подвергнутых высоким давл. (до ~40 кбар) при т-рах 200—1100° и закаленных при постоянном давл., а также взаимодействие Dy_2O_3 с H_2O и NH_4Cl . Для создания высокого давл. использован аппарат с противоположно направленными пуансонами. Граница перехода

ж. 1969. 20

С-формы Dy_2O_3 в В-форму описывается практически прямой линией с углом наклона $\sim 9,3$ бар/град. При комн. т-ре переход протекает при давл. ~ 20 кбар, а при атмосферном давл. при 2155° (экстраполяция); ΔH -перехода 2 ккал/моль и ΔS -перехода 0,8 энтр. ед. Полный переход в В-форму протекает при давл. на 6—8 кбар выше предельного давл. Монокл. решетка формы В имеет параметры a 13,972; b 3,512; c 8,657 Å, $\beta = 99^\circ 54'$. В системе $\text{Dy}_2\text{O}_3\text{—H}_2\text{O}$ при 5 кбар установлена фаза DyOOH , к-рая устойчива при т-рах $> 1100^\circ$. Фаза, найденная в системе $\text{Dy}_2\text{O}_3\text{—H}_2\text{O—NH}_4\text{Cl}$ не идентифицирована.

Л. В. Шведов

Оксиды редкоземельных (Тm, Тe) элементов 1970

8 А 1640
Горан С. М.,

Порош. мет., 1970, 10, № 6, 82-5 (русск.)

Полуморские редкоземельные
оксиды

6 (ор)

15

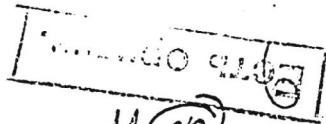
(см. оригинал) 47, 1970, 43, № 22, 113657

Dy₂O₃ (SHF, 2 SF, 264) ² VIII 5142 1971

Huber E. J., Jr., Fitzgibbon G. C., Holley C. E.
J. Chem. Thermodynam., 1971, 3, 115, 643-648
(corr.)

Enthalpy of formation of dysprosium
sesquioxide.

Publ. No., 1972
65773



MCP

Sm_2O_3 , Gd_2O_3 , Dy_2O_3 (Tr)⁸ 1970
VIII 5991

Лопатко Л.М., Херак Р.,
Шевченко О.В., Кузевский А.Е.
Доповіді АН УРСР, 1970, Б, № 1007-1009 (укр.)
О взаимодействии окислов самария
и стронция.

РИХИОН, 1971
75950



Д

Б(Ф)

Tb_2O_3, Dy_2O_3 (T_{e2}) ⁸ VIII 5134 1971.

Badie Jean-Marie.

C. r. Acad. Sci., 1971, C273, N16, 932-934;
(франц.)

Исследование превращений H-х в
окислах тербция и диспрозия при
высокой температуре.

РНХим., 1972
75954

Индустриальный институт
Б.С. (ф) 8

8 9 1971

Dy_2O_3 (к)
 $T_m (Sr Dy_2O_4$ (к), $Sr Dy_4O_7$ (к)) VIII 5074

Лопато Л.М., Кутевский А.Е., Шевченко А.В.,
 Докл. АН. Укр. СР, сер. В, 1971, 33 №3,
 246-248

Вывод: диаграмма системы PtO_2 - FeO - Fe_2O_3 - Fe_3O_4 - Fe_2SiO_4 - $Fe_2Si_2O_7$ - $Fe_2Si_4O_{13}$ - $Fe_2Si_6O_{19}$ - $Fe_2Si_8O_{25}$ - $Fe_2Si_{10}O_{31}$ - $Fe_2Si_{12}O_{37}$ - $Fe_2Si_{14}O_{43}$ - $Fe_2Si_{16}O_{49}$ - $Fe_2Si_{18}O_{55}$ - $Fe_2Si_{20}O_{61}$ - $Fe_2Si_{22}O_{67}$ - $Fe_2Si_{24}O_{73}$ - $Fe_2Si_{26}O_{79}$ - $Fe_2Si_{28}O_{85}$ - $Fe_2Si_{30}O_{91}$ - $Fe_2Si_{32}O_{97}$ - $Fe_2Si_{34}O_{103}$ - $Fe_2Si_{36}O_{109}$ - $Fe_2Si_{38}O_{115}$ - $Fe_2Si_{40}O_{121}$ - $Fe_2Si_{42}O_{127}$ - $Fe_2Si_{44}O_{133}$ - $Fe_2Si_{46}O_{139}$ - $Fe_2Si_{48}O_{145}$ - $Fe_2Si_{50}O_{151}$ - $Fe_2Si_{52}O_{157}$ - $Fe_2Si_{54}O_{163}$ - $Fe_2Si_{56}O_{169}$ - $Fe_2Si_{58}O_{175}$ - $Fe_2Si_{60}O_{181}$ - $Fe_2Si_{62}O_{187}$ - $Fe_2Si_{64}O_{193}$ - $Fe_2Si_{66}O_{199}$ - $Fe_2Si_{68}O_{205}$ - $Fe_2Si_{70}O_{211}$ - $Fe_2Si_{72}O_{217}$ - $Fe_2Si_{74}O_{223}$ - $Fe_2Si_{76}O_{229}$ - $Fe_2Si_{78}O_{235}$ - $Fe_2Si_{80}O_{241}$ - $Fe_2Si_{82}O_{247}$ - $Fe_2Si_{84}O_{253}$ - $Fe_2Si_{86}O_{259}$ - $Fe_2Si_{88}O_{265}$ - $Fe_2Si_{90}O_{271}$ - $Fe_2Si_{92}O_{277}$ - $Fe_2Si_{94}O_{283}$ - $Fe_2Si_{96}O_{289}$ - $Fe_2Si_{98}O_{295}$ - $Fe_2Si_{100}O_{301}$ - $Fe_2Si_{102}O_{307}$ - $Fe_2Si_{104}O_{313}$ - $Fe_2Si_{106}O_{319}$ - $Fe_2Si_{108}O_{325}$ - $Fe_2Si_{110}O_{331}$ - $Fe_2Si_{112}O_{337}$ - $Fe_2Si_{114}O_{343}$ - $Fe_2Si_{116}O_{349}$ - $Fe_2Si_{118}O_{355}$ - $Fe_2Si_{120}O_{361}$ - $Fe_2Si_{122}O_{367}$ - $Fe_2Si_{124}O_{373}$ - $Fe_2Si_{126}O_{379}$ - $Fe_2Si_{128}O_{385}$ - $Fe_2Si_{130}O_{391}$ - $Fe_2Si_{132}O_{397}$ - $Fe_2Si_{134}O_{403}$ - $Fe_2Si_{136}O_{409}$ - $Fe_2Si_{138}O_{415}$ - $Fe_2Si_{140}O_{421}$ - $Fe_2Si_{142}O_{427}$ - $Fe_2Si_{144}O_{433}$ - $Fe_2Si_{146}O_{439}$ - $Fe_2Si_{148}O_{445}$ - $Fe_2Si_{150}O_{451}$ - $Fe_2Si_{152}O_{457}$ - $Fe_2Si_{154}O_{463}$ - $Fe_2Si_{156}O_{469}$ - $Fe_2Si_{158}O_{475}$ - $Fe_2Si_{160}O_{481}$ - $Fe_2Si_{162}O_{487}$ - $Fe_2Si_{164}O_{493}$ - $Fe_2Si_{166}O_{499}$ - $Fe_2Si_{168}O_{505}$ - $Fe_2Si_{170}O_{511}$ - $Fe_2Si_{172}O_{517}$ - $Fe_2Si_{174}O_{523}$ - $Fe_2Si_{176}O_{529}$ - $Fe_2Si_{178}O_{535}$ - $Fe_2Si_{180}O_{541}$ - $Fe_2Si_{182}O_{547}$ - $Fe_2Si_{184}O_{553}$ - $Fe_2Si_{186}O_{559}$ - $Fe_2Si_{188}O_{565}$ - $Fe_2Si_{190}O_{571}$ - $Fe_2Si_{192}O_{577}$ - $Fe_2Si_{194}O_{583}$ - $Fe_2Si_{196}O_{589}$ - $Fe_2Si_{198}O_{595}$ - $Fe_2Si_{200}O_{601}$ - $Fe_2Si_{202}O_{607}$ - $Fe_2Si_{204}O_{613}$ - $Fe_2Si_{206}O_{619}$ - $Fe_2Si_{208}O_{625}$ - $Fe_2Si_{210}O_{631}$ - $Fe_2Si_{212}O_{637}$ - $Fe_2Si_{214}O_{643}$ - $Fe_2Si_{216}O_{649}$ - $Fe_2Si_{218}O_{655}$ - $Fe_2Si_{220}O_{661}$ - $Fe_2Si_{222}O_{667}$ - $Fe_2Si_{224}O_{673}$ - $Fe_2Si_{226}O_{679}$ - $Fe_2Si_{228}O_{685}$ - $Fe_2Si_{230}O_{691}$ - $Fe_2Si_{232}O_{697}$ - $Fe_2Si_{234}O_{703}$ - $Fe_2Si_{236}O_{709}$ - $Fe_2Si_{238}O_{715}$ - $Fe_2Si_{240}O_{721}$ - $Fe_2Si_{242}O_{727}$ - $Fe_2Si_{244}O_{733}$ - $Fe_2Si_{246}O_{739}$ - $Fe_2Si_{248}O_{745}$ - $Fe_2Si_{250}O_{751}$ - $Fe_2Si_{252}O_{757}$ - $Fe_2Si_{254}O_{763}$ - $Fe_2Si_{256}O_{769}$ - $Fe_2Si_{258}O_{775}$ - $Fe_2Si_{260}O_{781}$ - $Fe_2Si_{262}O_{787}$ - $Fe_2Si_{264}O_{793}$ - $Fe_2Si_{266}O_{799}$ - $Fe_2Si_{268}O_{805}$ - $Fe_2Si_{270}O_{811}$ - $Fe_2Si_{272}O_{817}$ - $Fe_2Si_{274}O_{823}$ - $Fe_2Si_{276}O_{829}$ - $Fe_2Si_{278}O_{835}$ - $Fe_2Si_{280}O_{841}$ - $Fe_2Si_{282}O_{847}$ - $Fe_2Si_{284}O_{853}$ - $Fe_2Si_{286}O_{859}$ - $Fe_2Si_{288}O_{865}$ - $Fe_2Si_{290}O_{871}$ - $Fe_2Si_{292}O_{877}$ - $Fe_2Si_{294}O_{883}$ - $Fe_2Si_{296}O_{889}$ - $Fe_2Si_{298}O_{895}$ - $Fe_2Si_{300}O_{901}$ - $Fe_2Si_{302}O_{907}$ - $Fe_2Si_{304}O_{913}$ - $Fe_2Si_{306}O_{919}$ - $Fe_2Si_{308}O_{925}$ - $Fe_2Si_{310}O_{931}$ - $Fe_2Si_{312}O_{937}$ - $Fe_2Si_{314}O_{943}$ - $Fe_2Si_{316}O_{949}$ - $Fe_2Si_{318}O_{955}$ - $Fe_2Si_{320}O_{961}$ - $Fe_2Si_{322}O_{967}$ - $Fe_2Si_{324}O_{973}$ - $Fe_2Si_{326}O_{979}$ - $Fe_2Si_{328}O_{985}$ - $Fe_2Si_{330}O_{991}$ - $Fe_2Si_{332}O_{997}$ - $Fe_2Si_{334}O_{1003}$ - $Fe_2Si_{336}O_{1009}$ - $Fe_2Si_{338}O_{1015}$ - $Fe_2Si_{340}O_{1021}$ - $Fe_2Si_{342}O_{1027}$ - $Fe_2Si_{344}O_{1033}$ - $Fe_2Si_{346}O_{1039}$ - $Fe_2Si_{348}O_{1045}$ - $Fe_2Si_{350}O_{1051}$ - $Fe_2Si_{352}O_{1057}$ - $Fe_2Si_{354}O_{1063}$ - $Fe_2Si_{356}O_{1069}$ - $Fe_2Si_{358}O_{1075}$ - $Fe_2Si_{360}O_{1081}$ - $Fe_2Si_{362}O_{1087}$ - $Fe_2Si_{364}O_{1093}$ - $Fe_2Si_{366}O_{1099}$ - $Fe_2Si_{368}O_{1105}$ - $Fe_2Si_{370}O_{1111}$ - $Fe_2Si_{372}O_{1117}$ - $Fe_2Si_{374}O_{1123}$ - $Fe_2Si_{376}O_{1129}$ - $Fe_2Si_{378}O_{1135}$ - $Fe_2Si_{380}O_{1141}$ - $Fe_2Si_{382}O_{1147}$ - $Fe_2Si_{384}O_{1153}$ - $Fe_2Si_{386}O_{1159}$ - $Fe_2Si_{388}O_{1165}$ - $Fe_2Si_{390}O_{1171}$ - $Fe_2Si_{392}O_{1177}$ - $Fe_2Si_{394}O_{1183}$ - $Fe_2Si_{396}O_{1189}$ - $Fe_2Si_{398}O_{1195}$ - $Fe_2Si_{400}O_{1201}$ - $Fe_2Si_{402}O_{1207}$ - $Fe_2Si_{404}O_{1213}$ - $Fe_2Si_{406}O_{1219}$ - $Fe_2Si_{408}O_{1225}$ - $Fe_2Si_{410}O_{1231}$ - $Fe_2Si_{412}O_{1237}$ - $Fe_2Si_{414}O_{1243}$ - $Fe_2Si_{416}O_{1249}$ - $Fe_2Si_{418}O_{1255}$ - $Fe_2Si_{420}O_{1261}$ - $Fe_2Si_{422}O_{1267}$ - $Fe_2Si_{424}O_{1273}$ - $Fe_2Si_{426}O_{1279}$ - $Fe_2Si_{428}O_{1285}$ - $Fe_2Si_{430}O_{1291}$ - $Fe_2Si_{432}O_{1297}$ - $Fe_2Si_{434}O_{1303}$ - $Fe_2Si_{436}O_{1309}$ - $Fe_2Si_{438}O_{1315}$ - $Fe_2Si_{440}O_{1321}$ - $Fe_2Si_{442}O_{1327}$ - $Fe_2Si_{444}O_{1333}$ - $Fe_2Si_{446}O_{1339}$ - $Fe_2Si_{448}O_{1345}$ - $Fe_2Si_{450}O_{1351}$ - $Fe_2Si_{452}O_{1357}$ - $Fe_2Si_{454}O_{1363}$ - $Fe_2Si_{456}O_{1369}$ - $Fe_2Si_{458}O_{1375}$ - $Fe_2Si_{460}O_{1381}$ - $Fe_2Si_{462}O_{1387}$ - $Fe_2Si_{464}O_{1393}$ - $Fe_2Si_{466}O_{1399}$ - $Fe_2Si_{468}O_{1405}$ - $Fe_2Si_{470}O_{1411}$ - $Fe_2Si_{472}O_{1417}$ - $Fe_2Si_{474}O_{1423}$ - $Fe_2Si_{476}O_{1429}$ - $Fe_2Si_{478}O_{1435}$ - $Fe_2Si_{480}O_{1441}$ - $Fe_2Si_{482}O_{1447}$ - $Fe_2Si_{484}O_{1453}$ - $Fe_2Si_{486}O_{1459}$ - $Fe_2Si_{488}O_{1465}$ - $Fe_2Si_{490}O_{1471}$ - $Fe_2Si_{492}O_{1477}$ - $Fe_2Si_{494}O_{1483}$ - $Fe_2Si_{496}O_{1489}$ - $Fe_2Si_{498}O_{1495}$ - $Fe_2Si_{500}O_{1501}$ - $Fe_2Si_{502}O_{1507}$ - $Fe_2Si_{504}O_{1513}$ - $Fe_2Si_{506}O_{1519}$ - $Fe_2Si_{508}O_{1525}$ - $Fe_2Si_{510}O_{1531}$ - $Fe_2Si_{512}O_{1537}$ - $Fe_2Si_{514}O_{1543}$ - $Fe_2Si_{516}O_{1549}$ - $Fe_2Si_{518}O_{1555}$ - $Fe_2Si_{520}O_{1561}$ - $Fe_2Si_{522}O_{1567}$ - $Fe_2Si_{524}O_{1573}$ - $Fe_2Si_{526}O_{1579}$ - $Fe_2Si_{528}O_{1585}$ - $Fe_2Si_{530}O_{1591}$ - $Fe_2Si_{532}O_{1597}$ - $Fe_2Si_{534}O_{1603}$ - $Fe_2Si_{536}O_{1609}$ - $Fe_2Si_{538}O_{1615}$ - $Fe_2Si_{540}O_{1621}$ - $Fe_2Si_{542}O_{1627}$ - $Fe_2Si_{544}O_{1633}$ - $Fe_2Si_{546}O_{1639}$ - $Fe_2Si_{548}O_{1645}$ - $Fe_2Si_{550}O_{1651}$ - $Fe_2Si_{552}O_{1657}$ - $Fe_2Si_{554}O_{1663}$ - $Fe_2Si_{556}O_{1669}$ - $Fe_2Si_{558}O_{1675}$ - $Fe_2Si_{560}O_{1681}$ - $Fe_2Si_{562}O_{1687}$ - $Fe_2Si_{564}O_{1693}$ - $Fe_2Si_{566}O_{1699}$ - $Fe_2Si_{568}O_{1705}$ - $Fe_2Si_{570}O_{1711}$ - $Fe_2Si_{572}O_{1717}$ - $Fe_2Si_{574}O_{1723}$ - $Fe_2Si_{576}O_{1729}$ - $Fe_2Si_{578}O_{1735}$ - $Fe_2Si_{580}O_{1741}$ - $Fe_2Si_{582}O_{1747}$ - $Fe_2Si_{584}O_{1753}$ - $Fe_2Si_{586}O_{1759}$ - $Fe_2Si_{588}O_{1765}$ - $Fe_2Si_{590}O_{1771}$ - $Fe_2Si_{592}O_{1777}$ - $Fe_2Si_{594}O_{1783}$ - $Fe_2Si_{596}O_{1789}$ - $Fe_2Si_{598}O_{1795}$ - $Fe_2Si_{600}O_{1801}$ - $Fe_2Si_{602}O_{1807}$ - $Fe_2Si_{604}O_{1813}$ - $Fe_2Si_{606}O_{1819}$ - $Fe_2Si_{608}O_{1825}$ - $Fe_2Si_{610}O_{1831}$ - $Fe_2Si_{612}O_{1837}$ - $Fe_2Si_{614}O_{1843}$ - $Fe_2Si_{616}O_{1849}$ - $Fe_2Si_{618}O_{1855}$ - $Fe_2Si_{620}O_{1861}$ - $Fe_2Si_{622}O_{1867}$ - $Fe_2Si_{624}O_{1873}$ - $Fe_2Si_{626}O_{1879}$ - $Fe_2Si_{628}O_{1885}$ - $Fe_2Si_{630}O_{1891}$ - $Fe_2Si_{632}O_{1897}$ - $Fe_2Si_{634}O_{1903}$ - $Fe_2Si_{636}O_{1909}$ - $Fe_2Si_{638}O_{1915}$ - $Fe_2Si_{640}O_{1921}$ - $Fe_2Si_{642}O_{1927}$ - $Fe_2Si_{644}O_{1933}$ - $Fe_2Si_{646}O_{1939}$ - $Fe_2Si_{648}O_{1945}$ - $Fe_2Si_{650}O_{1951}$ - $Fe_2Si_{652}O_{1957}$ - $Fe_2Si_{654}O_{1963}$ - $Fe_2Si_{656}O_{1969}$ - $Fe_2Si_{658}O_{1975}$ - $Fe_2Si_{660}O_{1981}$ - $Fe_2Si_{662}O_{1987}$ - $Fe_2Si_{664}O_{1993}$ - $Fe_2Si_{666}O_{1999}$ - $Fe_2Si_{668}O_{2005}$ - $Fe_2Si_{670}O_{2011}$ - $Fe_2Si_{672}O_{2017}$ - $Fe_2Si_{674}O_{2023}$ - $Fe_2Si_{676}O_{2029}$ - $Fe_2Si_{678}O_{2035}$ - $Fe_2Si_{680}O_{2041}$ - $Fe_2Si_{682}O_{2047}$ - $Fe_2Si_{684}O_{2053}$ - $Fe_2Si_{686}O_{2059}$ - $Fe_2Si_{688}O_{2065}$ - $Fe_2Si_{690}O_{2071}$ - $Fe_2Si_{692}O_{2077}$ - $Fe_2Si_{694}O_{2083}$ - $Fe_2Si_{696}O_{2089}$ - $Fe_2Si_{698}O_{2095}$ - $Fe_2Si_{700}O_{2101}$ - $Fe_2Si_{702}O_{2107}$ - $Fe_2Si_{704}O_{2113}$ - $Fe_2Si_{706}O_{2119}$ - $Fe_2Si_{708}O_{2125}$ - $Fe_2Si_{710}O_{2131}$ - $Fe_2Si_{712}O_{2137}$ - $Fe_2Si_{714}O_{2143}$ - $Fe_2Si_{716}O_{2149}$ - $Fe_2Si_{718}O_{2155}$ - $Fe_2Si_{720}O_{2161}$ - $Fe_2Si_{722}O_{2167}$ - $Fe_2Si_{724}O_{2173}$ - $Fe_2Si_{726}O_{2179}$ - $Fe_2Si_{728}O_{2185}$ - $Fe_2Si_{730}O_{2191}$ - $Fe_2Si_{732}O_{2197}$ - $Fe_2Si_{734}O_{2203}$ - $Fe_2Si_{736}O_{2209}$ - $Fe_2Si_{738}O_{2215}$ - $Fe_2Si_{740}O_{2221}$ - $Fe_2Si_{742}O_{2227}$ - $Fe_2Si_{744}O_{2233}$ - $Fe_2Si_{746}O_{2239}$ - $Fe_2Si_{748}O_{2245}$ - $Fe_2Si_{750}O_{2251}$ - $Fe_2Si_{752}O_{2257}$ - $Fe_2Si_{754}O_{2263}$ - $Fe_2Si_{756}O_{2269}$ - $Fe_2Si_{758}O_{2275}$ - $Fe_2Si_{760}O_{2281}$ - $Fe_2Si_{762}O_{2287}$ - $Fe_2Si_{764}O_{2293}$ - $Fe_2Si_{766}O_{2299}$ - $Fe_2Si_{768}O_{2305}$ - $Fe_2Si_{770}O_{2311}$ - $Fe_2Si_{772}O_{2317}$ - $Fe_2Si_{774}O_{2323}$ - $Fe_2Si_{776}O_{2329}$ - $Fe_2Si_{778}O_{2335}$ - $Fe_2Si_{780}O_{2341}$ - $Fe_2Si_{782}O_{2347}$ - $Fe_2Si_{784}O_{2353}$ - $Fe_2Si_{786}O_{2359}$ - $Fe_2Si_{788}O_{2365}$ - $Fe_2Si_{790}O_{2371}$ - $Fe_2Si_{792}O_{2377}$ - $Fe_2Si_{794}O_{2383}$ - $Fe_2Si_{796}O_{2389}$ - $Fe_2Si_{798}O_{2395}$ - $Fe_2Si_{800}O_{2401}$ - $Fe_2Si_{802}O_{2407}$ - $Fe_2Si_{804}O_{2413}$ - $Fe_2Si_{806}O_{2419}$ - $Fe_2Si_{808}O_{2425}$ - $Fe_2Si_{810}O_{2431}$ - $Fe_2Si_{812}O_{2437}$ - $Fe_2Si_{814}O_{2443}$ - $Fe_2Si_{816}O_{2449}$ - $Fe_2Si_{818}O_{2455}$ - $Fe_2Si_{820}O_{2461}$ - $Fe_2Si_{822}O_{2467}$ - $Fe_2Si_{824}O_{2473}$ - $Fe_2Si_{826}O_{2479}$ - $Fe_2Si_{828}O_{2485}$ - $Fe_2Si_{830}O_{2491}$ - $Fe_2Si_{832}O_{2497}$ - $Fe_2Si_{834}O_{2503}$ - $Fe_2Si_{836}O_{2509}$ - $Fe_2Si_{838}O_{2515}$ - $Fe_2Si_{840}O_{2521}$ - $Fe_2Si_{842}O_{2527}$ - $Fe_2Si_{844}O_{2533}$ - $Fe_2Si_{846}O_{2539}$ - $Fe_2Si_{848}O_{2545}$ - $Fe_2Si_{850}O_{2551}$ - $Fe_2Si_{852}O_{2557}$ - $Fe_2Si_{854}O_{2563}$ - $Fe_2Si_{856}O_{2569}$ - $Fe_2Si_{858}O_{2575}$ - $Fe_2Si_{860}O_{2581}$ - $Fe_2Si_{862}O_{2587}$ - $Fe_2Si_{864}O_{2593}$ - $Fe_2Si_{866}O_{2599}$ - $Fe_2Si_{868}O_{2605}$ - $Fe_2Si_{870}O_{2611}$ - $Fe_2Si_{872}O_{2617}$ - $Fe_2Si_{874}O_{2623}$ - $Fe_2Si_{876}O_{2629}$ - $Fe_2Si_{878}O_{2635}$ - $Fe_2Si_{880}O_{2641}$ - $Fe_2Si_{882}O_{2647}$ - $Fe_2Si_{884}O_{2653}$ - $Fe_2Si_{886}O_{2659}$ - $Fe_2Si_{888}O_{2665}$ - $Fe_2Si_{890}O_{2671}$ - $Fe_2Si_{892}O_{2677}$ - $Fe_2Si_{894}O_{2683}$ - $Fe_2Si_{896}O_{2689}$ - $Fe_2Si_{898}O_{2695}$ - $Fe_2Si_{900}O_{2701}$ - $Fe_2Si_{902}O_{2707}$ - $Fe_2Si_{904}O_{2713}$ - $Fe_2Si_{906}O_{2719}$ - $Fe_2Si_{908}O_{2725}$ - $Fe_2Si_{910}O_{2731}$ - $Fe_2Si_{912}O_{2737}$ - $Fe_2Si_{914}O_{2743}$ - $Fe_2Si_{916}O_{2749}$ - $Fe_2Si_{918}O_{2755}$ - $Fe_2Si_{920}O_{2761}$ - $Fe_2Si_{922}O_{2767}$ - $Fe_2Si_{924}O_{2773}$ - $Fe_2Si_{926}O_{2779}$ - $Fe_2Si_{928}O_{2785}$ - $Fe_2Si_{930}O_{2791}$ - $Fe_2Si_{932}O_{2797}$ - $Fe_2Si_{934}O_{2803}$ - $Fe_2Si_{936}O_{2809}$ - $Fe_2Si_{938}O_{2815}$ - $Fe_2Si_{940}O_{2821}$ - $Fe_2Si_{942}O_{2827}$ - $Fe_2Si_{944}O_{2833}$ - $Fe_2Si_{946}O_{2839}$ - $Fe_2Si_{948}O_{2845}$ - $Fe_2Si_{950}O_{2851}$ - $Fe_2Si_{952}O_{2857}$ - $Fe_2Si_{954}O_{2863}$ - $Fe_2Si_{956}O_{2869}$ - $Fe_2Si_{958}O_{2875}$ - $Fe_2Si_{960}O_{2881}$ - $Fe_2Si_{962}O_{2887}$ - $Fe_2Si_{964}O_{2893}$ - $Fe_2Si_{966}O_{2899}$ - $Fe_2Si_{968}O_{2905}$ - $Fe_2Si_{970}O_{2911}$ - $Fe_2Si_{972}O_{2917}$ - $Fe_2Si_{974}O_{2923}$ - $Fe_2Si_{976}O_{2929}$ - $Fe_2Si_{978}O_{2935}$ - $Fe_2Si_{980}O_{2941}$ - $Fe_2Si_{982}O_{2947}$ - $Fe_2Si_{984}O_{2953}$ - $Fe_2Si_{986}O_{2959}$ - $Fe_2Si_{988}O_{2965}$ - $Fe_2Si_{990}O_{2971}$ - $Fe_2Si_{992}O_{2977}$ - $Fe_2Si_{994}O_{2983}$ - $Fe_2Si_{996}O_{2989}$ - $Fe_2Si_{998}O_{2995}$ - $Fe_2Si_{1000}O_{3001}$ - $Fe_2Si_{1002}O_{3007}$ - $Fe_2Si_{1004}O_{3013}$ - $Fe_2Si_{1006}O_{3019}$ - $Fe_2Si_{1008}O_{3025}$ - $Fe_2Si_{1010}O_{3031}$ - $Fe_2Si_{1012}O_{3037}$ - $Fe_2Si_{1014}O_{3043}$ - $Fe_2Si_{1016}O_{3049}$ - $Fe_2Si_{1018}O_{3055}$ - $Fe_2Si_{1020}O_{3061}$ - $Fe_2Si_{1022}O_{3067}$ - $Fe_2Si_{1024}O_{3073}$ - $Fe_2Si_{1026}O_{3079}$ - $Fe_2Si_{1028}O_{3085}$ - $Fe_2Si_{1030}O_{3091}$ - $Fe_2Si_{1032}O_{3097}$ - $Fe_2Si_{1034}O_{3103}$ - $Fe_2Si_{1036}O_{3109}$ - $Fe_2Si_{1038}O_{3115}$ - $Fe_2Si_{1040}O_{3121}$ - $Fe_2Si_{1042}O_{3127}$ - $Fe_2Si_{1044}O_{3133}$ - $Fe_2Si_{1046}O_{3139}$ - $Fe_2Si_{1048}O_{3145}$ - $Fe_2Si_{1050}O_{3151}$ - $Fe_2Si_{1052}O_{3157}$ - $Fe_2Si_{1054}O_{3163}$ - $Fe_2Si_{1056}O_{3169}$ - $Fe_2Si_{1058}O_{3175}$ - $Fe_2Si_{1060}O_{3181}$ - $Fe_2Si_{1062}O_{3187}$ - $Fe_2Si_{1064}O_{3193}$ - $Fe_2Si_{1066}O_{3199}$ - $Fe_2Si_{1068}O_{3205}$ - $Fe_2Si_{1070}O_{3211}$ - $Fe_2Si_{1072}O_{3217}$ - $Fe_2Si_{1074}O_{3223}$ - $Fe_2Si_{1076}O_{3229}$ - $Fe_2Si_{1078}O_{3235}$ - $Fe_2Si_{1080}O_{3241}$ - $Fe_2Si_{1082}O_{3247}$ - $Fe_2Si_{1084}O_{3253}$ - $Fe_2Si_{1086}O_{3259}$ - $Fe_2Si_{1088}O_{3265}$ - $Fe_2Si_{1090}O_{3271}$ - $Fe_2Si_{1092}O_{3277}$ - $Fe_2Si_{1094}O_{3283}$ - $Fe_2Si_{1096}O_{3289}$ - $Fe_2Si_{1098}O_{3295}$ - $Fe_2Si_{1100}O_{3301}$ - $Fe_2Si_{1102}O_{3307}$ - $Fe_2Si_{1104}O_{3313}$ - $Fe_2Si_{1106}O_{3319}$ - $Fe_2Si_{1108}O_{3325}$ - $Fe_2Si_{1110}O_{3331}$ - $Fe_2Si_{1112}O_{3337}$ -

Впр - 5142 - VIII

1971

 Dy_2O_3 ΔH_f

№ 6 Б748. Энтальпия образования полуторной окиси диспрозия. Huber Elmer J., Jr, Fitzgibbon George C., Holley Charles E., Jr. Enthalpy of formation of dysprosium sesquioxide. «J. Chem. Thermodyn.», 1971, 3, № 5, 643—648 (англ.)

Энтальпия образования кубич. Dy_2O_3 (с постоянной решетки a $10,665 \pm 0,001$ Å) определена в калориметре с кислородной бомбой при начальном давл. 25 атм и t -ре $25,0^\circ$ путем сжигания металлич. Dy (параметры гексагон. решетки a $3,594 \pm 0,001$ и c $5,656 \pm 0,001$ Å), содержащего (%): С 0,013; Н, 0,007; О 0,048; N 0,001 и Li 0,005. ΔH° (обр., 298, Dy_2O_3 , кубич.) $= 445,25 \pm$

РЖХ, 1972, № 6

$\pm 1,0$ ккал/моль. Энтальпия образования Dy_2O_3 также определена в калориметре путем р-рения окиси диспрозия, содержащей 99,9% Dy_2O_3 (параметр кубич. решетки a $10,667 \pm 0,001$ А), в $4,000 \pm 0,006$ М НСl. Окись диспрозия содержала примеси (%): Si 0,003; H_2O , $0,03 \pm 0,02$; CO_2 $0,07 \pm 0,04$. Для сравнения проводилось р-рение металлич. Dy. Получено ΔH° (обр., 298, Dy_2O_3 , кубич.) $= -445,5 \pm 1,6$ ккал/моль. Средняя величина энтальпии образования из данных по р-рению и сожжению: ΔH° (обр., 298, Dy_2O_3 , кубич.) $= -445,19 \pm \pm 0,85$ ккал/моль. Приведена таблица термодинамич. функций образования Dy_2O_3 ($-\Delta H_T^0$, $-\Delta S_T^0$ и $-\Delta G_T^0$) для т-р 100—2000° К с интервалом 100° К.

Б. Г. Пожарский

Dy₂O₃

1951

$\Delta H_{f, 298.15}$

(18724) Enthalpy of formation of dysprosium sesquioxide. Huber, Elmer J., Jr.; Fitzgibbon, George C.; Holley, Charles E., Jr. (Los Alamos Sci. Lab., Univ. California, Los Alamos, N. Mex.). *J. Chem. Thermodyn.* 1971, 3(5), 643-8 (Eng). The value for the enthalpy of formation of Dy₂O₃ was confirmed by 2 sets of independent measurements involving the use of an O bomb calorimeter and a soln. calorimeter. The value obtained from the former was $\Delta H_f^\circ(\text{Dy}_2\text{O}_3, 298.15^\circ\text{K}) = -(445.3 \pm 1.0)$ kcal/mole, and from the latter $\Delta H_f^\circ = -(445.5 \pm 1.6)$ kcal/mole, to give a weighted av. of $-(445.32 \pm 0.85)$ kcal/mole.

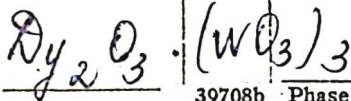
C.A. 1951. 76. 4

Mea O₃ (Ter) Me - pegrozem. mei. 1972
viii 5630
Bouletix C., Caro P.,
Gasnier M., Henry la Blanchetais
Ch., Schiffmacher G.,
Colloq. Int. Cent. Nat. Rech. Sci.,
1972, N205, 361-67

6 (P)

cell
open

CA 73



1972

39708b Phase equilibriums in the dysprosium oxide-tungsten trioxide system. Ivanova, M. M.; Reznik, E. M. (Inst. Obshch. Neorg. Khim. im. Kurnakova, Moscow, USSR). *Izv. Akad. Nauk SSSR, Neorg. Mater.* 1972, 8(5), 981-3 (Russ). The phase diagram of the Dy_2O_3 - WO_3 system was constructed, based on the heating curves of annealed samples and based on x-ray phase anal. of these samples. The formation of 5 compds. with the ratio $\text{Dy}_2\text{O}_3:\text{WO}_3 = 1:3, 1:1, 7:4, 5:2$, and $3:1$ was detd. The d. and the m.p. values for these compds. were detd.

S. A. Mersol

 T_m

C.A. 1972. 77.6

Bp-4480-IX

1972

Dy₂O₃

Kushchevskii A. G.

(T_u)

Tekhnol. Polech. Novykh Mater.
1972, 186-9.

(сст. Dy₂O₃·SiO₂; T)

Dy $2O_3$

1972

Nguyen Long-Den , Saint-Simon Michel de.
"Collog. int. CNRS", 1972, N205, 375-379.

T_{41} ;

(see Nd_2O_3 ; I)

Dy2D3 (K, m)
Tm.

1972

Treswjatskii S.G., Zopato L.M.,
Schertschenko A.V., Kutscherskii A.E.
1972. Colloq. Int. Centre nat. rech.
Sci N205, 247

$$T_{\text{из}} = (2633 \pm 20) \text{ K}$$

с учетом $T_{\text{TS-90}}$

$$T_{\text{из}} = (2632 \pm 20) \text{ K}$$

Дуэ. 03. 840 (Tm)

18 4480

1973

Дуэ. 03 (Ttr)

Б.Ф

Кузнецкий А.Е.,

Шефном. науч. новинх матер.,

1972, 186-3 (русс.) есть ф.к

Работы отношения в системе -

железо окись

железистая - окись

железа и

окись диспрозия -

железа стронция.

см. 1973, 15, №2, 130057r

Dy_2O_3

VIII - 5910

1973

$\beta-Ga_2O_3$

5 Б724. Энтальпия и теплоемкость Dy_2O_3 и $\beta-Ga_2O_3$ при высоких температурах. Цагарейшвили Д. Ш., Гвелесiani Г. Г. «Изв. АН СССР. Неорган. материалы», 1973, 9, № 11, 1936—1939

Методом смешения в массивном калориметре с изотермич. оболочкой измерены теплосодержания Dy_2O_3 и $\beta-Ga_2O_3$ в интервале t -р 400—1600 К. Найдены коэф. интерполяц. ур-ний t -рной зависимости теплосодержаний и теплоемкостей. Для $\beta-Ga_2O_3$ получено $H_T - H_{298,15} = 26,92T + 2,24 \cdot 10^{-3}T^2 + 5,55 \cdot 10^5 T^{-1} - 10087$. Сглаженные значения C_p , $H_T - H_{298,15}$ и $\bar{C}_p$ табулированы вместе с доверительными интервалами с шагом 100°. Результаты хорошо согласуются с лит. данными. А. Гвзей

ΔH ; C_p

X. 1974 N 5

(+1) 18

$Dy_2O_3(k, m)$

1974

$\beta \rightarrow 4$

$\overline{T}_{tr}$

Lopato L.M., Sherchenko A.,
Kushchetskii A.E., Turyatskii S.G.
1974, Inorg Mat. 10, 1276-1281

Переход $B \rightarrow H$

при $T = 2463 \text{ K}$

Переход $C \rightarrow B$

при $T = 2223 \text{ K}$

$\text{Dy}_2\text{O}_3 (\kappa, \mu)$
Tm.

1975

Coutures J.-P., Verges F., Foex M.
1975, Rev. int, hautes Temp. Réfract.
12. 181.

Отчет
~~отчета~~ 10505

1976

Ду203

перевос 431 хранится
у Бермана Г.А.

(Тм)

Отчет работы группы
о ~~в~~ постр. результатах
на 31 мая 1975

(см. перевод)

DyO

44-15312

1976

2 E792. О существовании монооксида диспрозия. Kaul V. K., Srivastava O. N. On the existence of dysprosium monoxide phase. «Jap. J. Appl. Phys.», 1976, 15, № 9, 1801—1802 (англ.)

параметры
кристаллической
решетки

Методом микродифракции электронов исследованы тонкие пленки, полученные испарением частично окисленных смесей Dy_2O_3 и Dy в вакууме $\sim 10^{-6}$ мм рт. ст. и испарением порошка Dy_2O_3 в тех же условиях. В обоих случаях обнаружена ГЦК-фаза с параметрами элементарной ячейки $5,28 \pm 0,05$ и $5,37 \pm 0,05$ Å и плотностью 7,62 и 7,41 г/см³ при 1- и 2-м способе препарирования пленок соответственно. Эта фаза отнесена к DyO. Отжиг пленки при 900°С переводит эту фазу вновь в Dy_2O_3 . Вариации физич. свойств и дифракционной картины связываются с образованием нестехиометрич. кислородных вакансий в монооксиде диспрозия и их упорядочением.

Б. Г. Алапин

Р 1977 N2

DyO

#3-15312

1976

6 B412. О существовании фазы DyO. Kaul V. K., Srivastava O. N. On the existence of dysprosium monoxide phase. «Jap. J. Appl. Phys.», 1976, 15, № 9, 1801—1802 (англ.)

Доказано существование DyO в системе металл—кислород. С помощью электронной микроскопии изучены тонкие Пл., полученные двумя способами: I — частичное окисление смеси Dy и Dy₂O₃ согласно р-ции Dy₂O₃ + Dy → 3DyO за счет вакуумной конденсации (10⁻⁶ мм); II — испарение в вакууме (10⁻⁶ мм) и конденсация порошка Dy₂O₃ на медной подложке. Обе Пл имеют сходную дифракц. картину и F-решетку. Параметры решетки: I — a 5,28, II — a 5,37 Å отличаются от параметра присутствующей основной фазы Dy₂O₃ с I-ре-

параметры
решетки

#3-15312

X. 1977.6

шеткой и a 10,66Å. На основе проведенных ранее исследований и способности к переменной валентности Dy в соединениях, а также в результате продолжительного прокаливания Пл при $\sim 900^\circ$, переходящих в фазу Dy_2O_3 было доказано, что они соответствуют DyO . Некоторое отличие параметров решеток I и II, а также ρ (7,62) и ρ (7,41), соотв., объясняется присущим монооксидом нарушением стехиометрии. Предполагается, что различие параметров возрастает за счет кислородных вакансий, для которых вероятно ближний порядок.

Н. Г. Баталнева

Ag 2⁰3

1977

Barin. 7, 14 al

298-2000 (Tb.)

msee II, cmp. 238

● (see Ag) I

ZrO_x

Kaul V.K., Saxena U. 1977

TiO_2

Acta crystallogr., 1977, A33,
n6, 992-996 (abstract)

(cur. ErO_x) I

Ду206

1977

Томасов Э; и др.

Ттх Узб. АИ Ксер. ССР,

1977, № 41-42

сеч. Ла206; I)

$Dy(O_2)_3$

XVIII - 1796 1977

1 Б752. О полиморфных превращениях надперекисей некоторых редкоземельных элементов при низких температурах. Ромашов Э., Харакоз А. Е., Латышева Е. И., Блешинский С. В. «КыргССР Илимдер Акад. кабарлары, Изв. АН КиргССР», 1977, № 3, 59—60

(Ttr)

Методом ДТА в диапазоне т-р до -150° исследовано поведение надперекисей РЗЭ. В интервалах т-р от -102 до -86° для $La(O_2)_3$, от -96 до -60° для $Pr(O_2)_3$, от -110 до -90° для $Nd(O_2)_3$, от -110° до -82° для $Dy(O_2)_3$ отмечены эндотермич. пики, к-рые не связаны с выделением кислорода. Показано, что эндотермич. эффекты обратимы, причем изменения состава образцов не происходит. Сделан вывод о существовании низкот-рных модификаций надперекисей.

Г. Л. Апарников

2. 1978 n1

number 4497

1978

Dy 0
Dy 2 3

Ackermann R. J., Raue E. G.

Rev. int. Hawkes Temp. Refract;
Fr, 1978, vol. 15, pp 259-80.

Δ Hf

Dy_2O_3

1980

Гусев А.Н., и др.

Изв. АН СССР Химия.
материалы, 1980, 15, N 12,
2200-4

(P)

суб. Gd_2O_3 -I

Dy₂O₃

Comm. 12945 or 1980.

Coutures J.P.

IUPAC Commission on
(T_m) High temperatures and
Refractory materials.
Melting point of refractory
oxides. Lanthanum sesquioxides.

Dy2D3

Common 10140 1980

Coutures J. P.

(Tm)

npespeem

m. guth.
cb-ba

Melting point of
refractory lanthanides
sesquioxides.

Оммерек 9856 1980

Ду203 - Усоедин.

Levitskii D.A. et al.

термодинам.
звонных
окислов

Rev. int. hautes Temp.
Refracts, 1980, 17, 82-98.

Dyo
energy
 ΔG_f

1981

Zeger J. M. et al.
J. Solid State Chem.
1981, 36(3), 261-70.

• (en. LaO; I).

$Dy_2O_3(Ku)$
Tna

1981

• Mizuno M., Yamada T., Noguchi T.
1981, Yogyo Kogyo Kashi 89, 488

$$T_{me} = (2628 \pm 20) K$$

с уровнем $T_{TS} - 80$

$$T_{me} = (2615 \pm 20) K$$

(Dy-0)

ommuse 12548/1981

высоко-
температ.
исследов.

Nguyen L. D.

термодинам.
исслед

P 32.

High Temp. Sci.

1981, 13, 107-116

Dy_2O_3

1982

Герман В. Н., Погурис
А. М. и др.

Tt_2 ; Изв. АН СССР. Неорг. хим.
ног габил. материалы, 1982, 18,
N10, 1736-1738.

(см. Sm_2O_3 ; I)

Dy₂O₃

ЛФ. 14669

1982

24 Б712. Корреляция между вкладами Шоттки в спектральные свойства и удельную теплоемкость для Dy₂O₃, Er₂O₃ и Yb₂O₃. Gruber John B., Chirico Robert D., Westrum Edgar F. Correlation of spectral and heat-capacity Schottky contributions for Dy₂O₃, Er₂O₃, and Yb₂O₃. «J. Chem. Phys.», 1982, 76, № 9, 4600—4605 (англ.)

Ср; Для кубич. кристаллов Dy₂O₃, Er₂O₃ и Yb₂O₃ при т-рах 10, 80 и 300 К исследованы ИК-спектры и спектры КР, и обнаружен ряд новых линий, отвечающих ионам в позициях C_{3i}. Определена схема уровней в

(+2) 

X. 1982, 19, N24

крист. поле для нижних термов ионов РЗЭ в этих позициях в дополнение к известной схеме уровней для ионов в позициях C_2 . Спектральные данные использованы для расчета низкот-рой уд. теплоемкости указанных соединений. Полученное хорошее согласие с экспериментом свидетельствует о правильности найденных схем уровней в крист. поле для ионов РЗЭ в позициях C_{3i} и C_2 для изученных окислов. Из резюме

OTTUCK 14669

1982

Dy₂O₃

' 96: 225682f Correlation of spectral and heat capacity Schottky contributions for dysprosium oxide, erbium oxide, and ytterbium(III) oxide. Gruber, John B.; Chirico, Robert D.; Westrum, Edgar F., Jr. (Dep. Phys., Portland State Univ., Portland, OR 97207 USA). *J. Chem. Phys.* 1982, 76(9), 4600-5 (Eng). A self-consistent interpretation of the Raman and IR spectra and the heat-capacity measurements on Dy₂O₃, Er₂O₃, and Yb₂O₃, which have the cubic structure, is presented. New spectra recorded at 10, 80, and 300 K on oriented single crystals of each oxide were compared with published spectral data and interpretations. Most of the data are consistent with earlier interpretations. However, several addnl. cryst.-elec.-field split levels were found for ions in the C_{3i} sites that, together with the established crystal-field split levels for ions in the C₂ sites, now provide a total picture for the crystal field splitting of the ground-state manifolds. These values allow calcn. of the total Schottky contribution to the heat capacity. Exptl. Schottky heat-capacity values are independently derived by the vol.-weighted lattice-contribution scheme. Correlation between optical data and heat-capacity measurements is excellent. Further confirmation of the anal. is in agreement (to within 3%) between obsd. and calcd. crystal field splitting for the lanthanide ions on C₂ sites.

Cp⁰

⊗

(+2) Yb₂O₃,

C. A. 1982, 96, N 26.

Er₂O₃

Dy₂O₃

1982

1. 20 Б863. Корреляция спектральных вкладов и вкладов по Шоттки в теплоемкости для Dy₂O₃, Er₂O₃ и Yb₂O₃. Correlation of spectral and heat-capacity Schottky contributions for Dy₂O₃, Er₂O₃, and Yb₂O₃. Westrum E. F., Chirico R. D., Gruber J. B. «Rare Earths Mod. Sci. and Technol. Proc. 15th Rare Earths Res. Conf., Rolla, 15—18 June, 1981». New York, London, 1982, 275—278 (англ.)

Представлены кривые зависимостей теплоемкости от температуры (0—300 К) для кристаллов кубич. структуры Dy₂O₃, Er₂O₃ и Yb₂O₃ (тип биксбита), рассчитанные исходя из известных спектральных (ИК- и КР-спектры ориентированных монокристаллов) и калориметрич. данных с учетом вкладов в теплоемкости по Шоттки. Между спектральными и калориметрич. кривыми отмечено хорошее согласие. Б. В. Рассадин

61

(72)
X

Х. 1983, 19, N 20

Dyad3

[Ommulck 15325]

1982

Western E.E., Preprint.

Cp, S298; „Schottky contributions to heat-capacity morphology". Rossini Lecture, London, 1982.

Dy₂O₃

1983

Gruber John B., Bur-
riel R., et al.

ref.

J. Less-Common Metals,
1983, 94, N2: Proc. 6 Rare
Earth Res. Conf., Tallahas-
see, Fla, Apr. 18-21, 1983. Pt 4,
227-231.

Cp;

(cur. Ce₂S₃ ; I)

DyO

1983

Pedley J.B., Marshall

E.M.,

J. Phys. Chem. Ref.

Data 1983, 12 (4),

967-1031.

$\Delta_f H^\circ$,

Do

Hy₂O₃

1985

Mizuno M., Yamada T.,

Тзам-
берг.

Магаз корё зигзигу
сикэмогзё хокоху, Repts
Gov. Int. Res. Inst., Nagoya.,
1985, 34, N 7, 222-228.

(ср. Hy₂O₃; I)

Dy_2O_3

1985

Орловский В.П., Мечаев
В.В. и др.

Изв. АН СССР. Неорган.

Кр;

материалы, 1985, 21,
№ 4, 664-668.

(сое. Nd_2O_3 ; I)

$\text{Dy}_2\text{O}_3(\kappa, \mu)$
Tm.

[Om. 22623]

1985

Shervhenko A.V., Lopato L.M.,
1985. Thermochim. Acta, 93, 537.

Ag_2O_3

(om. 22623)

1985

Shevchenko A.V., Lopato L.M.,

Thermochim. acta, 1985,

T_m, T_{tr} ; 93, 537-540.

Dy₂O₃

1986

Взаимодействие оксида диспрозия с оксидом иттрия /
Нигманов Б. С., Шевченко А. В., Зайцева З. А., Лопато Л. М.

//Изв. АН СССР. Неорган. материалы.— 1986.— Т. 22,
№ 5. — С. 780—783.

Библиогр.: 12 назв.

— — 1. Диспрозий, окись — Исследование в системах. 2. Иттрий, окись — Исследование в системах.

№ 92218
14 № 6433
ВКП 18.08.86
Изд-во «Книга»

УДК 546.651/659

ЕСКЛ 18.5

Dy_2O_3 Akila R., Jacob K.T., 1987

$\Delta_f G^\circ$; Metall. Trans. B 1987,
18B (1), 163-8.

(cer. La_2O_3 ; I)

La_2O_3

1988

Сузлов Л. М.,

Высокотемператур. керамика
сверхпроводников и оксидов. Тез.

T_m ,

докл. 6 Всес. совещ., Ленин-
град, 19-21 апр., 1988. Л., 1988,

T_{t2} ,

35-37.

(ср. La_2O_3 ; 1)

Dyl⁺

[om. 35220]

1989

Chandrasekhariah M.S.,
Gingerich K.A.,

(ΔH_f , Do) Handbook on the Physics
and Chemistry of rare
earths, vol. 12.

Edited by K.A. Gschneidner K.A.,

Dyad

[om. 35220]

1989

DyD₂

Chandrasekhariak M.S.,
Gingerich K.A.,

Dyad₂

Handbook on the Physics
and Chemistry of rare earths,
Vol. 12.

(ΔH_f)

Edited by K.A. Gschneidner K.A.,
Jr., and Eyring L. Elsevier

Science Publishers B.V., 1989.

$\text{Al}_2\text{O}_3(\text{K})$

[om. 35220]

1989

Chandrasekhariak M.S.,
Fingerick K.A.,

ΔH_f Handbook on the Physics
and Chemistry of rare
earths, Vol. 12.

Edited by K.A. Gschneidner K.A.,

Jr., and Eyring L. Elsevier
Science Publishers B.V., 1989.

[om. 35220]

1989

DyD

Chandrasekhariah M.S.,
Fingerich K.A.,

$\Delta H_f, Q_0$ Handbook on the Physics
and Chemistry of rare
earths, Vol. 12.

Edited by K.A. Gschneidner K.A.,

Jr., and Eyring L. Elsevier
Science Publishers B.V., 1989.

Dyalz

(M-32917)

1989

Coutures J.P., Rand et al.,

(Pm) Pure and Appl. Chem.
1989, 61, N8, 1461-1482.

1996

F: Dy2O3

P: 3

4Б29. Синхротронное рентгеновское исследование распределения электронной плотности в редкоземельных оксидах С-типа. A synchrotron X-Ray study of the electron density in C-Type rare earth oxides / Maslen E. N., Streltsov V. A., Ishizawa N. // Acta crystallogr. B. - 1996. - 52, june. - C. 414-422. - Англ.

Проведен РСТА ('лямбда' 0,7, синхротрон, R 0,056 и 0,072 для 1113 и 1098 отражений I и II соотв.) Dy[2]O[3] (I) и Ho[2]O[3] (II). Кристаллы I, II кубич., а 10,5981, 10,606А, Z 16, 16, ф. гр. Ia[3]. На распределение электронной плотности в структурах в значительной степени влияют катион-анионные взаимодействия.

F: Dy203

P: 3

1996

4Б29. Синхротронное рентгеновское исследование распределения электронной плотности в редкоземельных оксидах С-типа. A synchrotron X-Ray study of the electron density in C-Type rare earth oxides / Maslen E. N., Streltsov V. A., Ishizawa N. // Acta crystallogr. B. - 1996. - 52, june. - C. 414-422. - Англ.

Проведен РСТА ('лямбда' 0,7, синхротрон, R 0,056 и 0,072 для 1113 и 1098 отражений I и II соотв.) $\text{Dy}[2]\text{O}[3]$ (I) и $\text{Ho}[2]\text{O}[3]$ (II). Кристаллы I, II кубич., а 10,5981, 10,606А, Z 16, 16, ф. гр. Ia[3]. На распределение электронной плотности в структурах в значительной степени влияют катион-анионные взаимодействия.