

Er Fn



1965

Зч OF

Бадберезская Н. В.,
Баданова Л. Р., Зяброва Л. Л.

крист.
структ.

Н. структурн. химии,
6, № 6, 850.

Получение и кристалли-
зации  щекое изу-
чение оксидов

Mo, Br и Ag.

(см. MoOF)

VI-4530 1966

MgF_2 , CaF_2 , SrF_2 , BaF_2 , SeF_3 , VF_2 ,

VF_3 , CrF_2 , MnF_2 , FeF_2 , CoF_2 , NiF_2 ,

CuF_2 , YF_3 , CdF_2 , LaF_3 , CeF_3 , DyF_3 , HoF_3 ,

ErF_3 (p, Δ Hs, Δ H_{atomis.}, *срег злепуа чеју*)

Kent R.A., Zmbov K., McDonald J.D.,
Besenbruch G., Ehlart T.C., Bantsista R.G.,

Kanaan A.S., Margrave J.L.

Proc. Conf. Nucl. Appl. Nonfissionable Ceram,
Washington, D.C., 1966, 249-55. Sublimation

pressures of refractory fluorides.
M, F. CA, 1967, 66, N20, 88859h

SmF_3 , EuF_3 , GdF_3 , TbF_3 , DyF_3 , HoF_3 ,
 ErF_3 , TmF_3 , GdF_3 LuF_3 (Ter)

1966

VIII 442

Thomas R.E., Brunton G.D

Inorgan. Chem., 1966, 5, N11, 1937-1939 (ann)

Equilibrium dimorphism of the Lanthanide
trifluorides.

Phil. Mag., 1967

166754



CP

h

$\text{HoF}_3, \text{DyF}_3, \underline{\text{ErF}_3}, \text{HoF}_2, \text{DyF}_2, \text{ErF}_2$ ^{viii 264 1966}

(Δ Kapromizatsii, K_p)

$\text{HoF}, \text{DyF}, \text{ErF}$ (Do).

Zimbov K.F., Margrave J.L., LO
J. Phys. Chem., 1966, 70(11), 3379-82

Mass spectrometric studies at high
10, M (9)

Er F₃
Er F₂
Er F

ommuca 6923

1966

ΔH_s, ΔS_s

Do

DyF₃, HoF₃, ErF₃ (p, oHv, ΔHs) VIII 429 1967

Besenbruch G., Charlier T.V., Limbork K.F., Morggrave J.L.

J. Less-Common Metals, 1964, 12, NS, 375-381 (com.)

Mass spectrometric studies at high temperatures
XVII. Sublimation and vapor pressures of Dy(III)
Ho(III) and Er(III) fluorides

ЕСТЬ ОРИГИНАЛ

PHI Xerox, 1968

165833 : CA 1968

Б 92

A 1017

1967

YF⁺, LaF⁺, CeF⁺, NdF⁺, PrF⁺, SmF⁺, EuF⁺,
GdF⁺, TbF⁺, DyF⁺, HoF⁺, ErF⁺, TmF⁺, YbF⁺,
LuF⁺
(ΔF_f , ΔH_f , ΔS_f)

Nalder J. B., Choppin G. R.,
Lanthanide / Actinide Chem.
Washington, D.C., Amer. Chem. Soc.,
1967, 127-140.

Prex, 1969, 1B 74

B, Lu

VIII 320
1967

LaCl_3 , PrCl_3 , NdCl_3 , GdCl_3 , ErCl_3 (кр
 LaF_3 , PrF_3 , NdF_3 , GdF_3 , ErF_3 (ΔH , ΔH)
 LaF_3 , LaCl_3 (ΔH)
 Столяченко О.Г.,

Ж. неорган. химии, 1967, 13, N 4, 851-856

Экспериментального определения энthalпии
 образования фторидов редкоземельных
 элементов.

РИХ Хим., 1968
 35609

Есть оригинал (9)

15

LuF_3 , LuF_3 , HoF_3 , SmF_3 , DyF_3 , CeF_3 , 1968
 PrF_3 , NdF_3 , ErF_3 (Tm , Tb)

VII 780

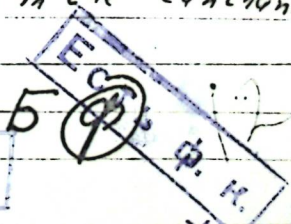
Jones D.A., Shand W.A.

J. Crystal Growth, 1968, 2, N6, 361-368 (ann.)

Crystal growth of fluorides in the Lanthanide series.

Phil. Mag., 1969

13560f



ZnF^{2+} (Ксад.)

$Zn = Dy, Er, Yb, Lu$

VIII 6.62

1968

Иванов - Эмкин Б.Н., Зайцева В.А., Ерофеев А.В.

Ж.б. Кедр. Умми 1968, 13(10), 2655-7.

Комплекс сродственно ионов ZnF^{2+}
($Zn = Dy, Er, Yb, Lu$) у

(A, 1969, 20, 54, 14931 m)

$\text{CeF}_2, \text{PrF}_2, \text{NdF}_2, \text{SmF}_2, \text{EuF}_2, \text{GdF}_2, \text{ TbF}_2, \text{ DyF}_2, \text{ HoF}_2, \text{ ErF}_2$ 1974
 $\text{ErF}_2, \text{YbF}_2, \text{LuF}_2$ (Pawie) 8 VIII 1997
Burdakov K. H. H. Van Staple R. P.
J. Phys. (Paris) Colloq 1974, (1) (1972) C1,
623-4 (area).
Magnetic properties of intermetallic
compounds RFe_2 . M
B  CA 1974, 75(4), 91224m

Ce F₂ ; Ce Co₂ ; Ce Ni₂ ; Ce Rh₂ ; Ce Al₂ ; VIII 15
Pr F₂ ; Pr Ni₂ ; Pr Co₂ ; Er F₂ ; Er Co₂ ; Er Ni₂ , 1968
Yd Co₂ ; Yd Al₂ ; Yd AlCo , Er AlCo , Ce AlCo
Крути. сур-па

Mansey R.C., Raynor G.V.,
Harris J.R., J. Less-Common
Metals, 1968, 14, N 3, 337-347

PM 1968

There is a

Еч F_3 1971
Ортогиди редкоземельных элемент-
тов (обзор) А-1821

Бацамова Л. Р.,
Ученый журнал, 1971, 40, №,
945-79

Ортогиди редкоземельных
элементов
(см. обзор) СА 71

М. Б.

Sm F₂, Eu F₂, Y-B₂, LaF₃, GdF₃,
LuF₃, Tm F₃, Ce F₃, Er F₃, NdF₃,
Tb F₃, Dy F₃, Ho F₃ (список)

Kaiser E.W., Falconer W. E.,
Klemperer W.,
J. Chem. Phys., 1972, 56 (11),
5392-98

10 (9)

C97

1972

EuF_3

Shelton W. H. Jr.

Diss. Abstr. Int., B 1972, 32(10), 5769.

46

• (cur. CuF_3 ; I)

DyF_3 , HoF_3 , ErF_3 XVIII 338 1974
(ΔH_s , ΔS_s).

Mc-Creary J.R., Thorn R.J.,
Proc. Rare Earth Res. Conf.,
11th, 1974, 2, 1039-47.

Entropy and enthalpy of sublimation of DyF_3 , HoF_3 , ErF_3 .

C.A. 1975, 83 N 6. 49236 J

B

(9)

am msc 2508

40508.6053

Ex-Ch/XHB-z,

Ch, Ph, TE

Er 13

40892

4.2

1974

4-4798

Spedding F.H., Beaudry B.J., Henderson D.C., Moorman J. High temperature enthalpies and related thermodynamic functions of the trifluorides of Sc, Ce, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Er, Tm, and Yb.

"J.Chem.Phys.", 1974, 60, N4, 1578-1588

098 (2411.)

086 087

0106 МІСЯ ВІСНИКИ

1975

Ев F_3
Ев Cl_3
Ев Br_3

Гюбяненок О.Т. и др.

сб. XI Менделеевск. съезд пообш.
и прикл. химии. Реп. докл. и
сообщ. №1, II, "Научка", 1975, 70-71

ΔH_{298}°

(см. За F_3 ; I)

Er F₄

Abell J. S.

1976

"J. Mater Sci" 1976 11

N10, 1807-1816 (www)

DTA
метод

исследов. (см. Li I F₄; I)

EuF₃

* 4-14430

1976

Myers Clifford E.A.,
"Inorg. and Nucl. Chem. Lett.",
1976, 12, №. 575-579 (aurel).

(расчет)
Δ Наноимиз.

1976

ErF₃

3 E710. Полиморфизм ErF₃ и положение третьего морфотропного превращения в ряде трифторидов лантанидов. Sobolev B. P., Ratnikova I. D., Fedorov P. P., Sinitsyn B. V., Shakhkalamyan G. S. Polymorphism of ErF₃ and position of a third morphotropic transition in the lanthanide trifluoride series. «Mater. Res. Bull.», 1976, 11, № 8, 999—1003 (англ.)

Методами рентгеноструктурного и термич. анализа изучена фазовая диаграмма системы HoF₃—ErF₃. Исследование выполнено на монокристаллич. образцах, при приготовлении которых предприняты специальные предосторожности против загрязнения кислородом; содержание кислорода не превышало 0,004%. Установлено, что HoF₃ имеет орторомбич. структуру (типа β-YF₃) и не претерпевает полиморфных превращений вблизи T_{пл} (T_{пл} = 1140 ± 5° C). ErF₃ также плавится при 1140° C, при 1117° C претерпевает полиморфное превращение со значительным поглощением тепла, при

(T_m)
(T_{tr})

(erz. HoF₃; III)

Ф 1977 N 3 □ (+1) HoF₃ (T_{tr}, T_m)

переходе от высокотемпературной α - ErF_3 к низкотемпературной орторомбич. модификации β - ErF_3 сохраняется монокристалл, что характерно для трифторидов «тяжелых» лантаноидов. Высказано несколько предположений относительно такого рода превращения в LnF_3 ($\text{Ln}=\text{Er—Lu}$), причем отмечено, что получение низкотемпературной модификации в монокристаллич. форме затрудняется по мере увеличения ($T_{\text{пл}}—T_{\text{пр}}$). Анализ фазовой диаграммы $\text{HoF}_3—\text{ErF}_3$ при t -рах вблизи $T_{\text{пл}}$ показал, что орторомбический HoF_3 образует непрерывный ряд твердых растворов с изоструктурной низкотемпературной β - ErF_3 , причем параметры решетки твердого раствора линейно меняются с конц-ией, подчиняясь закону Вегарда. В α - ErF_3 растворяется до 33 мол. % HoF_3 , причем температурный интервал стабильности этого твердого раствора уменьшается с увеличением содержания HoF_3 .

И. Д. Марчукова

Er F3

1997

Сонин В. И.

авторреферат

на соиск. ур. см.

к. э. н.

$\Delta 14, \Delta S_{298}$
 $\Delta H_{298}, \Delta S_{298}$

Еч F₃

Ho F₃

1978

17 6959 Деп. Энтальпии образования трифторидов гольмия и эрбия. Соловьева Ю. Н., Ханаев Е. И., Афанасьев Ю. А. Кубан. ун-т. Краснодар, 1978. 10 с., библиогр. 13 назв. (Рукопись деп. в ОНИИТЭХИМ г. Черкассы 4 мая 1978 г., № 1630/78 деп.)

Калориметрически определены энтальпии взаимодействия металлич. гольмия и эрбия с HF-содержащими

р-рами, на основании к-рых рассчитаны станд. энтальпии образования гидратированных трифторидов гольмия и эрбия из простых в-в и воды. Последние составили: $-398,65 \pm 0,71$ ккал/моль для $\text{HoF}_3 \cdot 1,56 \text{H}_2\text{O}$ и $-400,83 \pm 0,88$ ккал/моль для $\text{ErF}_3 \cdot 1,45 \text{H}_2\text{O}$. Кроме того, станд. энтальпия образования трифторида эрбия, равная $-400,42 \pm 0,54$ ккал/моль, определена по энтальпиям взаимодействия металлич. эрбия и гидратированного трифторида эрбия с $\text{HCl} \cdot 0,03 \text{H}_3\text{BO}_3 \cdot 5,00 \text{H}_2\text{O}$.

Автореферат

ΔH_f

(+1) [X]

2.1978.117

DyF₃, HoF₃, ErF₃, TmF₃ ($\Delta G_f, \Delta H_f, S$) 1979

Rezukhina T.N., Sisoeva T.F. XVIII-7169

J. Chem. Thermodyn., 1979, 11, N11, 1095-1099 (aHh)

The thermodynamic properties of DyF₃, HoF₃,
ErF₃, and TmF₃: galvanic-cell measurements
using solid CeF₂ electrolyte.

РЖ Хим., 1980

65695

• М, Б (ф)

HoF_3 , (ErF_3) , TmF_3 , YbF_3 , LuF_3 , 1979
 YbF_2 (OHf) XVIII-7175

Соловьева Ю.Н., Ханжаев Е.И.,

Афанасьев Ю.А.

8-я Всес. конф. по калориметрии и хим. термодинам., Иваново, 1979. Тез. докл. I - НОР.
Иваново, 1979, 3-6.

Об энthalпии образования фторидов ряда
редкоземельных элементов от Ho до Lu.

РЖХим., 1980

55737

М (90)

ErF₃

Оттиски 8086

1079

21 Б796. Энтальпия образования трифторида эрбия.
Kim Y.-C., Yano H., Misumi M., Oishi J. The
enthalpy of formation of erbium trifluoride. «J. Chem.
Thermodyn.», 1979, 11, № 5, 429—434 (англ.)

Из измерений энергии прямого фторирования эрбия
в калориметрич. бомбе для образования тв. ErF₃ най-
дено $\Delta H^{\circ}_{298,15} = -1669 \pm 6$ кдж/моль. С использованием
для тв. ErF₃ оценочного значения $S^{\circ}_{298,15} = 117$ дж/моль·
град получено ΔG° (обр., 298,15) = -1591 ± 7 кдж/моль.

А. Б. Кисилевский

$\Delta H^{\circ}_{298,15}$

$S^{\circ}_{298,15}$, дж/моль·град



2:1079/121

ErF₃

Sumudu 8086

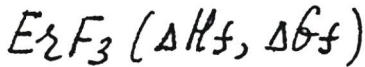
1979

91: 63536d The enthalpy of formation of erbium trifluoride. Kim, Y. C.; Yano, H.; Misumi, M.; Oishi, J. (Dep. Nucl. Eng., Kyoto Univ., Kyoto, Japan). *J. Chem. Thermodyn.* 1979, 11(5), 429-34 (Eng). Heat and free energy of formation of ErF₃ were detd. by direct fluorination of Er metal in a bomb calorimeter. The std. values are $-(1669 \pm 6)$ and $-(1591 \pm 7)$ kJ/mol, for heat and free energy, resp.

ΔH_f° 1669

C.A. 1979, 9, 113

1979



Kim Y.C., Yano H., Misumi M., Oishi Y.,
 J. Chem. Thermodyn. 1979, 11 (5), 429-
 34.

The enthalpy of formation of
 ErF_3 .

C.A. 1979, 91, N8, 63536d

M (cp)

Er F₃

ошибка 8668 1979

Резукина Г. Н., et al
ж. Сверх. Термодинам. 1979,
11, N 11, 1095-99

м. ген. св. ба

св. Dy F₃ - I

7979

1) 21 5869. Фазовая диаграмма системы KF—ErF₃.
Решетникова Л. П., Шаймуратов И. Б.,
Новоселова А. В. «Изв. АН СССР. Неорганические
материалы», 1979, 15, № 7, 1232—1236

В результате исследований методами ДТА и рентгенофазового анализа построена фазовая диаграмма системы KF—ErF₃. Установлено, что в системе образуются соединения K₃ErF₆ (I), K₃Er₂F₉, KErF₄, KEr₂F₇ и KEr₃F₁₀.
Найдены четыре полиморфные модификации I: высокотемпературные α-, β- и γ-модификации, построенные на основе структуры криолита, и δ-модификация со структурой, производной от структуры перовскита. В системе обнаружен метастабильный тв. р-р со структурой флюорита в области ~60—75 мол.% ErF₃. Автореферат

⊕ ⊠

х. 1979/12/1

Ex F₃

Lammien 9163 | 1980

Johnson G. K., et al.,

(ΔH)

J. Chem. Thermodyn.

1980, 12, 125-136.

•
on LaF₃; I

ErF_3
(18)

Lammuck 10974

1981.

Rim Rwang-Yil, et al

(ΔH_f)

J. Chem. Thermodyn;
1981, 13, 13-25.

● (cu. Y_2F_3 ; I)

Ерфз

[От. 17307]

1982

Резукина Т. Н. и др.,
Отчет, 1982.

Д+Б,
Д+Н;

Термодинам. св-ва и ге-
оэктности кристалличес-
кой структуры пригот-
овлен редкоземельных
металлов.

ErF_3

O'Hare

1982

- BXT, N25, cm. 340

Cp
5-350K

ErF₃

1982

Отчет „Комплексное исследование термодинамических свойств и молекулярных постоянных“, ИГиХим-орак, 1983 (годовой отчет за 1982г.)

$\Delta_f G_{298,15}^{\circ}$,
 $\Delta_f H_{298,15}^{\circ}$
 $S_{298,15}^{\circ}$

ErF₃

DM. 18820 1984

27 E265. Термодинамика трифторидов лантаноидов. V. Теплоемкость трифторида диспрозия, DyF₃ и трифторида эрбия ErF₃ от 5 до 350 К. Thermodynamics of the lanthanide trifluorides. V. The heat capacities of dysprosium trifluoride, DyF₃, and erbium trifluoride, from 5 to 350 K. Flotow Howard E., O'Hare P. A. G. «J. Chem. Phys.», 1984, 80, № 1, 460—466 (англ.)

Приведены результаты измерений теплоемкости DyF₃ и ErF₃ от 5 до 350 К. Рассчитаны и табулированы термодинамич. параметры этих соединений. С использованием литер. данных получены рекомендуемые значения термодинамич. параметров этих соединений в твердом состоянии вплоть до точки плавления. Обсуждаются добавочные вклады в теплоемкость, связанные с внутренними энергетич. уровнями Me⁺³, найденными на основе спектроскопич. исследований. В. Е. Зиновьев.

ср;

ср. 1984, 18, № 7

DyF₃

$\text{ErF}_3 \cdot 0,61\text{H}_2\text{O}$

1984

Украини Д.Д., Мурзоев Б.,
Оринов С.

ΔH_T° ,
 ΔS_T° ;

7 Всес. симп. по химии
неорганич. соединений, Душан-
бе, 9-11 окт. 1984. сб., 1984,
155.

(св. $\text{LaF}_3 \cdot 0,66\text{H}_2\text{O}$; I)

ErF_3

1984

Itoh Misako, Hachiya
Hiromitsu, et al.

$Kp, \Delta G$

Bull. Chem. Soc. Jap.,
1984, 57, N 6, 1689-1690.

($\bullet$ $\text{Ce} \cdot \text{LaF}_3$; I)

FrF

1984

12 Б3004. О связи стандартной энтропии неорганических соединений с главными квантовыми числами внешнего электронного слоя атомов элементов. Иванова Л. И. «Ж. физ. химии», 1984, 58, № 1, 80—84

Установлены и представлены графически зависимости станд. энтропии, приведенного термодинамич. потенциала $\Phi_{298,15}^{\circ} = S_{298,15}^{\circ} - (H_{298,15}^{\circ} - H_0^{\circ})/298,15$ и приведенной энтальпии $(H_{298,15}^{\circ} - H_0^{\circ})/298,15$ от суммы главных квантовых чисел металла и неметалла $n_c = n_k + n_a$ и одновременно от главных квантовых чисел неметаллов n_a (при одинаковых n_c) для галогенидов щел. ме-

таллов, меди и серебра. Графич. интерполяцией полученных криволинейных зависимостей оценены величины $S_{298,15}^{\circ}$, $\Phi_{298,15}^{\circ}$, $-(G_{298,15}^{\circ} - H_0^{\circ})$ и $H_{298,15}^{\circ} - H_0^{\circ}$ галогенидов Fr, составившие соотв.: FrF 101,2, 59,8, 17 829 и 12 343; FrCl 110,9, 67,8, 20 215 и 12 850; FrBr 121,3, 76,1, 22 689 и 13 476. Ед. измерения: Дж, моль, К.

Установлены и представлены графически зависимости $S_{298,15}^{\circ}$ от $n_k + 2n_a$ и от n_a для галогенидов элементов IIA подгруппы, от n_c и от n_a для халькогенидов элементов II группы и пниктидов элементов III группы.

А. С. Гузей

 $S_{298,15}^{\circ}, \Phi_{298,15}^{\circ}$
 $H_{298,15}^{\circ} - H_0^{\circ}$
 $\Delta (+2)$

X. 1984, 19,
N 12

ErF₃(K)

(DM. 20 144)

1984

Резукина Т. Н., Колохо-
нова Л. И.

ΔfH

Тиммаческая термоде-
намика (эксперименталь-
ные исследования)

Изг-во

ИТУ, 1984, 107-
- 156.

ErF₃(L, M)

1984

Pankratz L. B.,

U. S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P. 204

298.15
2000K

$E\gamma F_3$

1984

Воробьев А. Я., Лазарев В. М.,
Звездинка И. М. и др.

ΔH ; 7 Всес. симп. по химии
неорганич. соединений, Душанбе,
9-11 окт., 1984. М., 1984, 98.

(см. $S'm F_3$; I)

Eq $F_2^{2+}(aq)$

1985

Becker P., Bilal B.A.

J. Solut. Chem., 1985,

Kp;

14, N 6, 407-415.

($C_{cer} \cdot Ce F_2^{2+}(aq); \bar{I}$)

ErF₃

[om. 21494]

1985

Greis O., Cader u. S. R.,

номери
пузы,
T_m

Thermochim. acta, 1985,
87, 145-150.

ErF₃

1985

/ 103: 167021q Radiochemical measurement of solubility product and thermodynamic functions for erbium trifluoride-water system. Menon, M. P. (Dep. Chem., Savannah State Coll., Savannah, GA 31404 USA). *J. Radioanal. Nucl. Chem.* 1985, 96(3), 311-17 (Eng). The soly. and its product of ErF₃ in aq. soln. were measured using 3 different techniques. The more acceptable radiometric values for the soly. and soly. product are $1.98 \times 10^{-5}M$ and 3.5×10^{-18} , resp. The values for the thermodyn. functions, ΔH°_{298} , ΔG°_{298} and ΔS°_{298} for the dissoln. of ErF₃ and the stability const. for ErF₂⁺ were also measured.

Al₂Si₂O₇, Si₂O₇²⁻,
Si₂O₇²⁻

(+1) 

ErF₂⁺

(L. Camadi)

C. A. 1985, 103, N20

Er F^{2+}

1985

Menon M. P.

(Kerala.) J. Radioanal. Nucl.
Chem. 1985, 96(3),
311-17.

(cur.  Er F_3 ; I)

Ерфз. н. 20 (ом. 27786) 1987

Мурзоев Т., Украсов А. А.,

Изв. АН УзССР. Сер. отг-ные
приз-мат., экон. и соц. н.,
1987, №1, 91-93.

Кр. АН

Ez F₃

(om. 29 138)

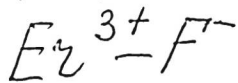
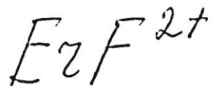
1988

Федоров Г. Г.
Соболев Б. Г.

T_m,
Δ S_m,
расчет

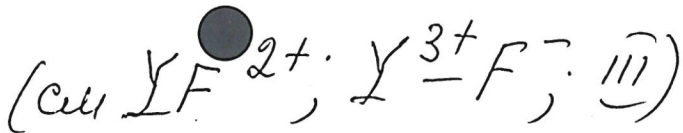
ж. оруз. химия, 1988,
62, N 4, 896-899.

(св. YF₃; I)



$\Delta_5 H$;

1988
Grant P. M.,
Baïdsen P. A., et al.
Inorg. Chem., 1988, 27,
N⁷, 1156-1158.



ErF

[om. 36471]

1990

Struck C.W., Baglio J.A.

ΔH_f

High Temp. Sci. 1990,

30, n 2-3, 113-135.

ErF₃

(Om 39184)

1996

Bence L., Feltner A.,
et al.

Kryger.
Laser pump.
Lk samples,
Vi, P, Δ & H,
 Δ & S, Δ & H

Rapid Commun. Mass
Spectrom. 1996, 10 (10),
1248-1258

(all. ErF₃; III)

Ho F₃

2000

F: HoF₃
P: T = (4, 423 - 1588 K)

03.09-19БЗ.12. Экспериментальное определение энтальпии трифторида гольмия в твердом и жидком состоянии. Experimental study of the enthalpy of holmium trifluoride in solid and liquid states / Lyapunov K. M., Baginskii A. V., Stankus S. V. // J. Alloys and Compounds. - 2000. - 306, N 1-2. - С. 17-2 Англ.

Теплосодержание HoF[3] измерено методом смешения в интервале 423-1588 К. Вычислены теплоемкость и энтальпия плавления.

ErF₃

2000

(T_{t2})

134: 106525a Phase transformations and thermal properties of erbium trifluoride at high temperatures. Khairulin, R. A.; Stankus, S. V.; Lyapunov, K. M. (Institute of Thermal Physics, Siberian Division, Russian Academy of Sciences, Novosibirsk, Russia 630090). *Inorg. Mater.* 2000, 36(12), 1289-1292 (Eng), MAIK Nauka/Interperiodica Publishing. The d. of ErF₃ was measured with a gamma densimeter at temps. from below the α - β phase transition to above the m.p. The d. and vol. expansivity of liq. ErF₃ just above the m.p. were found to be $6092 \pm 30 \text{ kg/m}^3$ and $(15.1 \pm 0.5) \times 10^{-5} \text{ K}^{-1}$. The relative changes in d. accompanying the melting and polymorphic transformation of ErF₃ are 0.75 ± 0.1 and $16.9 \pm 1.3 \%$, resp.

C.A. 2001, 134, N8.

ErF₃ Asynode K.M.

2000

H_T-H₂₉₈

396-1596 K

ΔH

T_{t2} = 1372 30,6 ± 0,5

T_m = 1419 27,1 ± 0,4

ErF_3

$\text{H}_T - \text{H}_{298}$

[От. 42 274]

2007

Ляпунов И.М., Бачинский А.В.,
Станкус С.В.

ТВТ, 2007, 45, №1, с. 142 - 145