

Gd Brn



VIII 1645

1932

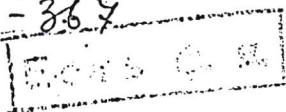
GdCl₃, DyCl₃, HoCl₃, ErCl₃, YCl₃,
GdBr₃, DyBr₃, HoBr₃, ErBr₃, YBr₃,
GdI₃, DyI₃, HoI₃, ErI₃, YI₃ (Tm)

Zantsch G., Zawurek H., Skalla N.,
Gawalowski H.,

Z. anorgan. und allgem. Chem.,
1932, 267, 353-367

CA, 1932, 5861

Б



VIII 1647

1936

MeCl_3 , MeBr_3 , MeI_3 , *vgl.* $\text{Me} = \text{Y}, \text{Er}, \text{Ho}$,
 ZuCl_3 , ZuI_3 , TmCl_3 , TmI_3 , YbCl_3 , YbBr_3 ,
 DyBr_3 , DyI_3 , EuCl_3 , PrBr_3 , PrI_3 ,
 CeBr_3 , CeI_3 (Tm)
Im, Gd, Nd, La

Zantseh G., Wein

Monatsh. Chem., 1936, 69, 161

Circ. 500

Б

Gd Br₃

Dworkin A. S., [BQP-1409-VIII/1963]
Bredig M. A.

J. Phys. Chem., 1963, 67, n 11,
2499.-2500

ΔH_m

температуры плавления некото-
рых галогенидов редкозе-
мельных металлов.

(см. La Br₃)

х. 1964.16

Yd Br_3

Lworkin A.S.,
Bredig M.A.

1968

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

БТТ, 1968, №11, 33 стр.

$298 - 1200^\circ\text{K}$

ΔH_m

1058°K



Ed Br₃

Gp

1-4, 2^o K

Mäkelä M. M.

1968

БТТ, 1968, № 11, 21 сip.

Yd Br₃

Dworkin A.S.,
Bredig M.A.

1969

$H_T - H$ 298

511, 1969, v12, 37 стр.

298-1200°K

$\Delta H_{m,1}$ 1058°K

1969

Yd Br₃

Mäkelä M. M.

БТТ, 1969, №12, стр. 23

Ср 1-4,2°K

YdBr_3

Dworkin A.S.
Bredig Mt.

1970

MT - M₂₉₈

DTT, N13, 30 cps.

298 - 1200 K

ΔH_m 1058 K

GdCl₃, GdBr₃, GdI₃ (Cp) 8 1970
Hovi V., Vuola R., Salmenperä A.
Y. Low. Temp. Phys., 1970, 2, No 3-4,
383-7 (ann.)

Specific heat of gadolinium chlor-
ide, gadolinium bromide, and
gadolinium iodide at low tem-
peratures.

67 (9) CA 1970:73, No. 7 981m

Gd Br₃

BP-3954-VIII

1970

6701d Vapor pressure of gadolinium(III) bromide using the W. Fischer cup method. Weigel, Fritz; Trinkl, Gabriele (Inst. Anorg. Chem., Univ. Muenchen, Munich, Ger.). *Z. Anorg. Allg. Chem.* 1970, 377(3), 228-39 (Ger). The vapor pressure of GdBr₃ was measured by the Mo cup method of W. Fischer, et al. (1939); at 1200-1600°K, the exptl. values fit the equation $\log p = (-47,330/4.75T) + 5.9672$ (p = pressure and T = temp. in °K). Extrapolated to 1 atm, the b.p. of GdBr₃ is 1728°K. The thermodynamic parameters for evapn. and sublimation were derived from the vapor-pressure data, and the corresponding values for CmBr₃ were estd. CJJG

T_e

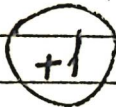
p

ΔH_v

ΔH_s

+1 1622 (1000°C, 1/14, 0.116)

C.A. 1971 84.2



GdBr₃

Вр-3954-III

1970

9 Б772. Определение давления пара GdBr₃ тигельным методом Фишера. Weigel Fritz, Trinkt Gabriele. Der Dampfdruck von Gadolinium (III)-bromid nach der Glockenmethode von W. Fischer. «Z. anorgan. und allg. Chem.», 1970, 377, № 3, 228—239 (нем.; рез. англ.)

Компенсационным методом с использованием молибденовой ампулы измерено давл. пара GdBr₃ в т-рном интервале 1200—1600° К. Эксперим. результаты описываются ур-нием: $\lg p \text{ (атм)} = -47330/4,575 \cdot T + 5,9672$. Экстраполяцией к $p=1 \text{ атм}$ найдена т-ра нормальной точки кипения (1728° К). Вычислены изменения энтальпии, термодинамич. потенциала и энтропии при плавлении. По данным о давл. паров рассчитаны термодинамич. характеристики процессов испарения и сублимации GdBr₃. На основе представлений о хим. аналогии между актинидами и лантанидами оценены соотв-щие термодинамич. параметры для SmBr₃. А. А. Грановская

p, T, ΔH_m

X. 1971.9

(+1)



GdBr₃

Dworkin A. S.

1971

Bredig U. A.

slm

Bip-4373-VIII

29166
(om.)

High Temp. Sci " 1971,
3, N1, 81-90

(see sccl3) I

1973

GdBr₃

4 Б329. Кристаллическая структура и рентгенографические данные для безводного бромида гадолиния. Thomas Henry H. The crystal structure and X-ray diffraction data for anhydrous gadolinium bromide. «Acta crystallogr.», 1973, B29, № 8, 1740—1743 (англ.)

Синтезировано (растворением Gd_2O_3 в HBr в присутствии NH_4Br с послед. сублимацией при t -ре 400° в вакууме $1 \cdot 10^{-6}$ мм) и рентгенографически изучено (метод порошка, λCu) соединение $GdBr_3$ (I). Параметры монокл. решетки I: a 7,224, b 12,512, c 6,84 Å, β 110,6°, ρ (изм.) 4,3, ρ (выч.) 4,56, ф. гр. $C2/m$. Для I установлен структурный тип $AlCl_3$: атомы Br образуют плотнейшую упаковку, в октаэдрич. пустотах к-рой располагаются атомы Gd. Приведены значения d , I и индексы hkl рентгенограммы порошка. С. В. Соболева

Крист.
Синтез

X1974M4

ОТММ-14526; Ден-149

LaBz3, CeBz3, PrBz3, NdBz3, 1975

PmBz3, SmBz3, EuBz3, GdBz3, TbBz3, DyBz3
HoBz3, ErBz3, TmBz3, YbBz3, LuBz3, YBz3 (p, Δ IV, Δ S₁)

Махмудмуродов Я, Дугчик Г.П., XVIII ЗОС
Толоченок О.Г., Редколлегия "И. физ. химии"
АН ССР. М., 1975, 20 с. Ручонко ден в БЛИНЧУ

24 июня 1975 г. N 1886-75 Ден.

Давление катионизированного нитрида бромидов редкоземельных элементов и нитрида

РИХ-Хим., 1975

1

Б ©

GolBr₃

*4-14430

1976

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

(русск.)

ДН аиоуиу.



GdBr₃

LaBr₃ 92881 1980

Huertgen C., et al.

(ΔHf) J. Chem. Soc. Dalton Trans.
1980, vi, 70-75

●
an LaBr₃ - T

GdBr₃(X, Al)

1984

Pankratz L.B.,

m.p.

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, p. 256.

298.15

1300K

Gd Br₃

[om. 27577] 1987

Misham M.W.M., Benson
S.W.,

$\Delta_f H$

J. Phys. Chem., 1987,
91, N13, 3631-3637.

Gd Br₃

1989

Влахановичев А.,
Пелеурова М. и др.

(Δ₃ H⁰,
Δ₁ H⁰) Изв. АН СССР. Сер. физ.
мат. и ест.-хим. Наук.
1989, № 1.-С. 39-42.

(см. LaBr₃; I)

GdBr

[om. 36471]

1990

Struck C.W., Baglio J.A.

ΔH_f

High Temp. Sci. 1990,

30, N2-3, 113-135.

CdBr_2

1997

Bietmann C., et al.,

Крусс-
масс-
спектр,
 $P, \Delta H,$
 $\Delta S \dots$

Proc. - Electrochem. Soc.
1997, 27-99, 657-665

($\text{Cu} \cdot \text{LaM}_3$; I)