

Dy - Be

VIII $\text{Ln}_5\text{-Ce}_3$

1967

a,b,c

Bruschow R.H.Y., Fast Y.-F.,
Phys. Status Solidi, 21, or 2,
593 (1967)

17

(65) Lee

PHLXuU, 45407 (1968)

IV

Ln. Si O₅

Ln. Be O₅

1968

Buisson C., Michel C.

Mater. Res. Bull.

1968, 3, N2, 193-197

Pee

PICKENS, 185473 1968

VIII

Laz Leng S₁₄; Laz Mu S₁₂ S₁₄; 1970.

Ces Alg_{3,33} S₁₄; Dij Ge_{2,5} S₁₄. 8

Or. stz.

VIII 5258

Laruelle P., Etienne J., Collin G.

Collab. int. CNRS, 1970, n° 180/1, 461-469.

DISCUSS. 469.

Kinesanorpaapweeue abjiccaal. Zonnesee
antiochus obyektsenkeforn. u. reforst-
berichtnoum. Bulleentraal & credensieel
Lg Alg_{3,33} S₁₄, die h-petroliaanse. Selenitefr.
PK, 1972, 15446. (P) Ac. 9

1973



Wanklyn, Barbara M.

J. Mater. Sci. 1973, 8(5), 649-53.

(T_{t2})

● (cu. Tb₂Ge₂O₇; I)

1974

 $Dy_{12}Ge_5S_{28}$ $Y_{12}Ge_5S_{28}$ (T_{tz})

2.1974 к/3

13 VIII. Тиогерманаты иттрия и диспрозия. Степанец М. П., Бескровная Р. А., Серебренников В. В. «Изв. АН СССР. Неорганические материалы». 1974. № 2, 372—374

Для изучения систем Ln_2S_3 ($Ln=Dy, Y$) — GeS_2 готовили смеси с отношениями $Ln_2S_3 : GeS_2 = 1 : 1, 6 : 5, 2 : 3$ и $1 : 2$, смеси нагревали в вакуумированных кварцевых ампулах 8 час до 1100° и 2 час выдерживали при этой температуре. Из результатов рентгенофазового анализа полученных препаратов следует, что в системах образуются соединения состава $Ln_{12}Ge_5S_{28}$ (I). Изучены термограммы синтеза I, причем на кривых ДТА обнаружены три эндоэффекта. Первый эндоэффект при $825—865^\circ$ необратим и связан с образованием I при температуре плавления GeS_2 . Второй эндоэффект в области $1030—1070^\circ$ (Dy) и $980—1005^\circ$ (Y) обратим; предположительно он отнесен к полиморфному превращению I. Третий, также обратимый эндоэффект на кривых нагревания проявляется при $1110—1130^\circ$ (Dy) и $1030—1050^\circ$ (Y) и, вероятно, указывает на плавление (кристаллизацию) I. I устойчивы на воздухе, очень медленно гидролизуются водой, разлагаются в разб. и конц. минеральных к-тах, не растворимы в

(VII)

БР - 5496-XVII

+1

☒

орг. р-рителях, плавятся без разложения в вакууме.
Холловская подвижность ($\text{см}^2/\text{в}\cdot\text{сек}$) и конц-ия основных
носителей заряда (см^{-3}) равны, соотв., (Y) 1200 и
 $1,6 \cdot 10^9$; (Dy) 900 и $2,6 \cdot 10^9$.

С. С. Бердоносов

прос
т ЕГ

Dyx Ge y
(spazvbaš gearyl.)

1977

87: 123416u Phase diagram of the dysprosium-germanium system. Eremenko, V. N.; Batalin, V. G.; Buyanov, Yu. I.; Obushenko, I. M. (Inst. Probl. Materialoznavstva, Kiev, USSR). Dopov. Akad. Nauk Ukr. RSR, Ser. B: Geol., Khim. Biol. Nauki 1977, (6), 516-21 (Ukrain). The phase diagram of the Dy-Ge system was constructed from microstructural, DTA, and x-ray phase anal. data. DyGe_{2.84} is isostructural with YGe_{3.5} (rhombic lattice).

O. D. Bendz

C. A. 1977, 87 n 16

Бер Дуэ

1974

24 Б906. Диаграмма состояния системы диспрозий — германий. Еременко В. Н., Баталин В. Г., Буянов Ю. И., Обушенко И. М. «Докл. АН УССР», 1977, Б, № 6, 518—522 (рез. англ.)

(Tm)

По результатам ДТА, микроструктурного и рентгеновского фазового анализов построена диаграмма состояния системы диспрозий — германий. Установлены способы образования германидов: Dy_5Ge_3 плавится конгруэнтио, Dy_5Ge_4 , $DyGe$, $Dy_{1.04}Ge_{1.56}$, $DyGe_2$ и $DyGe_{2.84}$ образуются по перитектич. р-циям, $DyGe_{1.63}$ — по перитектоидной р-ции. Показано, что $DyGe_{2.84}$ изоструктурно $YGe_{3.5}$ (ромбич. решетка). Области гомогенности фаз узки, не более 1 ат. %. Термографич. анализом у германида $Dy_{1.04}Ge_{1.56}$ обнаружены три полиморфные модификации. В системе выявлены две эвтектики. Взаимная р-имость компонентов в тв. состоянии мала и составляет менее 2 ат. %.

Резюме

Х. 1974. № 24

Dy₅Be₃

1979

Баранов С.И., et al op.

Эксп. инвент. № 1979,

21, N10, 3174-76

T_{tr}, темп.
паренхим.

од. Cd₅Be₃-I

Ду5 вел

[XVII - 4153]

1980

Барнаул С.М., Змеевка
Д.А. и др;

Ter;

Фу. отврж. мела,
1980, • д2, №4,
1224 - 1226.

DyBex

1980

Николаевка 4. В.,
Балтийск г. и пр.

переод. Докл. АН УССР, 1980, Б,
N 12, 57-55.

(см. ТБ Геохимия; I)

Ge-Dy

1981

Ніркозаєвсько В.В.

Знайдено відмінну обробку ванадію
з лінійними і непарними співвідно-
сами з розривом в розривом.
Лінійна структура.

На торці відмінна
структура K.D.H., Київ, 1981.

расплав,

ДН

Dy₂Ge₃Se₉

1982

Dy₄Ge₅Se₈

Dy₂Ge₈Se₅

98: 78919z Study of the dysprosium-germanium-selenium system at the dysprosium selenide-germanium diselenide section. Nasibov, I. O. (Azerb. Gos. Pedagog. Inst., Baku, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1982, 27(12), 3168-72 (Russ). DTA studies showed the formation of Dy₄GeSe₈, Dy₂GeSe₅, and Dy₂Ge₂Se₇ congruently m. 1170, 1075, and 1020°, resp. The compd. Dy₂Ge₃Se₉ forms peritectically at 800°. Eutectics occur at 1030, 1000, 900, and 650°. The phase diagram was constructed from DTA, microhardness, microstructural, and x-ray phase anal. data. There are 2 polymorphic forms of Dy₄GeSe₈ and Dy₂GeSe₅ and all 4 new phases are high temp. semiconductors.

T_m:

C.A. 1983, 98, N10.

Dy₅ Ge₃

1985

107: 290-18k Heat capacity components for germanides R₅Ge₃.
Safonov, V. N. (USSR). *Aktual. Vopr. Teplofiz. Fiz. Gidrogazodin., Mater. Vses. Konf.* 1985, 120-2 (Russ). Edited by Rubtsov, N. A.; Shtern, V. N. Akad. Nauk SSSR, Sib. Otd., Inst. Teplofiz.: Novosibirsk, USSR. A vacuum adiabatic calorimeter was used to study the heat capacities of R₅Ge₃ (R = Cd, Tb, Dy, Er) at 13-300 K. The Debye model was used to derive the magnetic, lattice and electronic contributions. Values were derived for the magnetic entropies and the total mobility moments of the ions.

(P)

④3

Tb₅Ge₃; Er₅Ge₃, Gd₅Ge₃

c.A. 1987, 107, NY

$\text{Dy(NCS)}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 1988

Yin Jingzhi, Jiang
Bengao, et al.

$\Delta_f H$, Thermochem. Acta
 $\Delta_{\text{soln}} H$, 1988, 123, 43-50.
6 KCl u gp.

(crys. $\text{La(NCS)}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$; I)

Dybz

1992

2 Б2055. Кристаллическая структура $DyGe_3$. Crystal structure of the compound $DyGe_3$ /Schobinger-Papamantellos P., de Mooij D. B., Buschow K. H. J. //J. Alloys and Compounds .—1992 .—183 , № 1—2 .—C. 181—186 .—Англ.

Проведены синтез, РСТА (293К) и нейtronографич. исследование (30 К) порошковых образцов состава $DyGe_3$ (I) (нейтроны: $\lambda = 1,7059$, метод Ритвельда, $R = 0,085$; рентген λCu). Параметры ромбич. решетки I: $a = 4,0278$ и $4,042$, $b = 20,710$ и 2072 , $c = 3,8997$ и $3,919$ Å для нейтронографич. и рентгенографич. методов соотв., $Z = 4$, ф. гр. Стст. Структура I нового типа построена из слоев тригон. призм из атомов Dy, центрир. атомами Ge с осями, параллельными оси a . Эти слои изоструктурны $DyGe$ со структурой типа CrB. Между этими слоями расположены слои тригон. призм из атомов Ge с осями, параллельными оси b . Расстояния Dy-Ge $2,948$ — $3,20$, Dy-Dy $3,900$ — $4,028$. Геометрические параметры

— П. А. Бутман —

X. 1993, N2

Dy₅ f₃

Meschel S.V., Kleppa O.J.,¹⁹⁹⁶

J. Alloys Compd. 1996,

233(1-2), 272-8

(S₈H⁰)

(all Dy₂ ●; I)

Dy 5 Ge 3

2001

H_T-H₂₉₈
при
298-2771K

F: Dy5Ge3, DyGe, DyGe2 (H_T-H₂₉₈ при 298-2771K)
P: 1

02.13-19Б3.16. Исследование энталпии и расчет термодинамических функций Dy[5]Ge[3], DyGe и DyGe[2] при температурах 298,15-2217 К / Горбачук Н. П Болгар А. С. // Порош. металлургия (Киев). - 2001. - N 5-6. - С. 73-77. Рус.; рез. укр.%Англ.

Впервые в интервале температур 298,15-2771 К методом калориметрии смеси измерены энталпии германидов диспрозия. Определены температуры, энталпи энтропии плавления. Найдены температурные зависимости термодинамических функций исследованных соединений в широкой области температур. Библ. 13.

DyGeX

2002

Cp

55-300K

F: Dy₅Ge₃, DyGe, DyGe₂

P: 1

03.10-19Б3.30. Теплоемкость германидов диспрозия при температурах 55-300 Горбачук Н. П., Болгар А. С. // Порош. металлургия (Киев). - 2002. - N 5C. 69-72. - Рус.; рез. укр.%Англ.

Впервые адиабатическим методом исследована теплоемкость Dy[5]Ge[3], DyGe, DyGe[2] при низких температурах. Рассчитаны энталпия, энтропия и приведе энергия Гиббса при 298,15 К. Библ. 8.

DyGe_X (Cp, 55-300K)