

Y y n

VIII 1645

1932

$GdCl_3$, $DyCl_3$, $HoCl_3$, $ErCl_3$, YCl_3 ,
 $GdBr_3$, $DyBr_3$, $HoBr_3$, $ErBr_3$, YBr_3 ,
 GdI_3 , DyI_3 , HoI_3 , ErI_3 , YI_3 (Tm)

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

Z. anorgan. und allgem. Chem.,
1932, 207, 353-364

CA, 1932, 5361

5

ESTD 1881

VIII 1647

+ 1936

MeCl_3 , MeBr_3 , MeI_3 , $\text{vgl. Me} = \text{Y, Er, Ho,}$
 Lu, Gd, Nd, La
 LuCl_3 , LuI_3 , TmCl_3 , TmI_3 , YbCl_3 , YBr_3 ,
 DyBr_3 , DyI_3 , EuCl_3 , PrBr_3 , PrI_3 ,
 CeBr_3 , CeI_3 (Tm)

Zantseh G., Wein
Monatsh. Chem., 1936, 69, 161

Circ. 500

Б

VIII 1587

+ 1941

YI_3 , TmI_3 , LaI_3 , CeI_3 , GdI_3 , PrI_3 ,
 NdI_3 , LuI_3 , DyI_3 , HoI_3 , ErI_3 , SmI_3 ,
(OH_2 , H_2O , H_2O)

Hohmann E., Bommer H.,
Z. anorgan. und allgem. Chem.,
1941, 248, 383-396

CA, 1942, 4403^b

M:B

YJ₃.

Dennison D.H., Spedding R.H., 1959

+

log P_{mm}.
OH₂g.

Daane A.H.

U.S. At. Energy Comm., JS-57, 1959

Выведение ртуты шва, зависимость
напряжения и температуры разложения

YJ₃.

ртуть шва. 364°.

сд 1960, 54
16152 6

загрузка ионизированной медной нити

$$\log P_{mm} = [(-11,760 + 330) / T_K] + (9,54 + 0,328)$$

температура субл. при $900^\circ = 53,6 \pm 1,5 \text{ мкал/мол}$



YJ₃

+ 1963

4 Б256. Рентгенографическое исследование порошка YJ₃. Krause B. H., Hook A. B., Wawner F. X-ray powder diffraction studies of YJ₃. «Acta crystallogr.», 1963, 16, № 8, 848 (англ.)

Проведено рентгенографич. исследование (метод порошка, $\lambda_{Cu-K\alpha}$) YJ₃ (I), полученного нагреванием металлич. Y (99,995%) в парах J₂ в закрытой кварцевой трубке. Параметры гексагон. решетки при 20°: a 7,503, c 20,81Å, ρ (выч.) 4,617, ф. гр. $R\bar{3}$. Отмечается, что I имеет структуру BiJ₃. Н. Баталнева

X. 1964.4

YI₃

получение

Aspray L.B., Keenan T.K.,
Kruze F.H.

1964
+

Inorgan. Chem. 1964, 3, №8, 1137

Синтез и кристаллические структуры
трифосфатов лактаминдов и актинидов.

(см. LaI₃, I)

YJ₂

судебная медицина
судебная

1965

Feber R.C.

†

Rept LA-3164, UC-4.

ΔMs; ΔM(1)

Chemistry. TID - 4500,
(40th Ed.)

Los Alamos New Mexico, Univ. Cali-
for. 1964; distribut may 1965, p. 90

YY

оу реу на поке
оу реуов

1965

†

Feber R.C.

Rept LA-3164, UC-4

ΔH_s ; $\Delta H(1)$ Chemistry. TID-4500,
(40th Ed.)

Los Alamos New Mexico, Univ. Cali.
for. 1964; distribut may 1965, p. 90.

+ 1969

УУ (2)

Краснов К.С.

ДНЗ
(расчет)

Изв. Всес. учебн. запе-
дений. Жизнь и техн.

технол., 1969, 12, № 5, 578.

(См. ССН) I

VIII-5986

к 1970

ScBr₃, ScI₃, YBr₃, YI₃, LaCl₃ и др.

Васильева В. Н., Васильев В. П.

Тр. Иван.-Ленин.-Технол. Инст. 1970,
№ 12, 31-4

У93

редкоземельные
элементы трибоду (8б. 1973)
(ΔH_f , ΔZ , K_p) 1973

Лищенко Л.Г., Назарова Т.С.,
Толяков Ю.И., Розен Я.Я. VIII-5493

Ж. неорг. химич, 1973, 18, N4, 921-925

О термодинамических характеристиках
трибоду редкоземельных элементов

РНХим, 1973

186751



есть ори
М, В 10+10

УУЗ

Бурмисева Е. Б.,
Миронов В. Л., Тарани-
на И. А., Игнатова Л. Н.

1976

+

Р
Рук. деп. в ВНИИТИ бмд
1976г., N 1595-76 деп.

● (см УВчЗ) I

YJ3

+ 1976

Бирюкова Е.Б. и др.

ЖК. физ. хим. 1976,
50(8), 2174-5.

(p)

(all LaF3) I

YJ₃ (176)

+ 1974

Barin J. et al

v. II; p. 819

298-12.43



ex. Ag K-I

Yg
23

+ 1997
Ehlich S; Oppermann H;
et al,

(Δ₅H)

Z. Naturforsch. B;
Chem. Sci. 1997, 52 (3),
311-314.

(all. NH₄ Cl; I)

Y93

[Ommuck 18083]

1981

+

Burgess J., Kijowski J.,

ΔH sol.

J. Inorg. Nucl. Chem.,

1981, 43, N10, 2389-2392.



$\text{YI}_3(\text{K})$

[om. 30759]

+ 1988

Wang X., Yin T. Z.

Gondiakas J., et al.,

$\Delta_f H;$ J. Chem. Thermodyn.
1988, 20, N10, 1195-1202.

У 9/3

1996

12Б213. Рентгенографическое исследование
иодида иттрия / Астахова И. С., Горюшкин В. Ф.,
Епифанцев О. Г. // Ж. неорганической химии. — 1996. — 41,
№ 11. — С. 1807—1811. — Рус.

По рентгенограммам порошков YI_3 , полученного иоди-
рованием металла параами иода, определены дифракцион-
ные характеристики и кристаллографические величины
(гексагональная сингония): $a=12.978(10)$, $c=20.939(17)$ Å;
 $\rho_{\text{рентг}}=4.596$ г/см³; $Z=18$. Приведены деформационные
параметры YI_3 , характеризующие октаэдрические сло-
истые структуры. Соединение изоструктурно LuI_3 , HoI_3 и
 GdI_3 и принадлежит структурному типу BiI_3 .

структура

Х. 1997, № 12

193

+ 1996

24 БЗ256 ДЕП. Калориметрическое определение энтальпий растворения бромидов и иодидов некоторых РЗЭ в смесях формамид—вода / Васильева С. В., Монаенкова А. С., Воробьев А. Ф. ; Рос. хим.-технол. ун-т .— М. , 1996 .— 18 с. .— Библиогр.: 11 назв. .— Рус. .— Деп. в ВИНТИ 5.7.96 , № 2182—В96

Определены энтальпии р-рения трийодидов иттрия, гольмия в смесях формамид (ФА)-вода различного состава. Найдены энтальпии р-рения экспериментально не-исследованных трибромидов иттрия, гадолиния, гольмия, эрбия и трийодида тулия в смесях ФА—вода различного состава. Рассчитаны энтальпии сольватации трибромидов иттрия, гадолиния, гольмия, эрбия и трийодида тулия в смесях ФА-вода различного состава.

(ВНЖЛ)

(7) 



МоЗ

Х. 1996, № 24

Y₂O₃

Opfermann, H.; Ehrlich, S;
et al.,
† 1997

(D₅H₂₉₈) Z. Naturforsch., B;
Chem. Sci. 1997, 52(3),
305-310

(all. YCl₃, I)