

$YbCl_3 \cdot 6H_2O$

VIII

1450

1953

LaCl_3 , $\text{LaCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, PrCl_3 , $\text{PrCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{PrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, SmCl_3 , $\text{SmCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, GdCl_3 ,
 $\text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, ErCl_3 , $\text{ErCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, YbCl_3 ,
 $\text{YbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, YCl_3 , $\text{YCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, KNO_3
(ΔH_{sol} , ΔH_f)

Flynn J.P., Spedding F.H.,
U.S. Atomic Energy Comm.,
1953, ISC - 379, 82 pp.
U, B. new 6 8-ice

VIII 2527

1961

Идраты хлоридов и нитратов
La, Ce, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho,
Er, Tm, Yb, Lu, Pm, Y, Sc (Tm)

Wendlandt W.W., Seiwel R.G.,
Texas J. Sci., 1961, 13, 12, 231-234.

Б

Рнех, 1962, 95451

лето Ф.К.

$\text{EuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; \text{LuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O} (\text{bH}_2\text{O})$ 1970

$\text{SmCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; \text{EuCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}; \text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 8

$\text{YbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (cp, s) $\text{Eu}^{3+}, \text{Lu}^{3+}, \text{Sm}^{3+}, \text{Gd}^{3+}$

$\text{Yb}^{3+}, \text{Ce}^{3+}, \text{Pr}^{3+}, \text{Tb}^{3+}, \text{Ho}^{3+}, \text{Y}^{3+}$ (s) VIII 3729

Hinchey R.J., Cobble J.W.

Inorg. Chem., 1970, 9, N4, 917-921 (ann.)

Standard-state entropies for the aqueous
trivalent lanthanide and yttrium ions

PLU Ann., 1970

215631

24

5

M

B

92

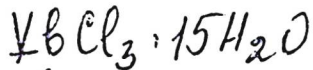
$\text{YbCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

1980

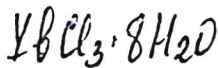
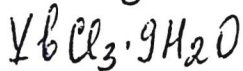
✓ 93: 156518f Phase equilibriums in the ytterbium(III) chloride-water system. Sokolova, N. P.; Khaldoyanidi, K. A.; Yakovlev, I. I. (Inst. Neorg. Khim., Novosibirsk, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1980, 25(9), 2584-6 (Russ). A DTA study of the $\text{YbCl}_3\text{-H}_2\text{O}$ system from -170 to $+200^\circ$ showed the existence of a eutectic at -42.5° and 42.5 mol. % YbCl_3 (and a metastable eutectic at -51° , 47.0 mol %) and of a series of hydrates. The hydrates ($\text{YbCl}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$) incongruently m. -20.5 ($n = 15$), $+7.5$ ($n = 9$), and $+10^\circ$ ($n = 8$).

(T_m)

C.A. 1980, 93, N16



1980



23 Б844. Фазовые равновесия в системе $\text{YbCl}_3\text{—H}_2\text{O}$.
Соколова Н. П., Халдояниди К. А., Яков-
лев И. И. «Ж. неорган. химии», 1980, 25, № 9,
2584—2586

Методом ДТА изучена диаграмма плавкости системы $\text{YbCl}_3\text{—H}_2\text{O}$. Кроме известного ранее соединения $\text{YbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, в системе образуются три неконгруэнтно плавящихся гидрата: $\text{YbCl}_3 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$ ($-20,5^\circ\text{C}$), $\text{YbCl}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ ($+7,5^\circ\text{C}$) и $\text{YbCl}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ($+10^\circ\text{C}$). Резюме

$$(T_m)$$

X. 1980 W 23

УбОСс

от. 20283

1984

6 БЗ164. Термогравиметрическое исследование оксидов эрбия, тулия и иттербия. Бунда В. В., Штильха М. В., Головей В. М., Чепур Д. В. «Изв. АН СССР. Неорганические материалы», 1984. 20, № 11, 1929—1931

Получены дериватограммы оксидов эрбия, тулия и иттербия, проведен анализ термогравиметрических кривых. Определены температуры начала реакции разложения изученных оксидов, а также вычислены термодинамические и кинетические параметры реакций разложения. Обнаружено резкое отличие термодинамических и кинетических параметров реакции разложения YbOCl от аналогичных параметров ErOCl и TmOCl . Установлен экспоненциальный характер изменения массы исследуемых веществ с температурой. Обнаружено явление образования промежуточных соединений в процессе разложения исследуемых оксидов. Предполагается, что это соединения состава Er_3OCl_7 , Tm_3OCl_7 и Yb_3OCl_7 . Сделан вывод о возможности получения монокристаллов оксидов эрбия, иттербия и тулия методом химического газотранспортных реакций.

(X)

(+2)

Автореферат

Х. 1985, 19, № 6

$YbCl_3 \cdot 15H_2O$; $YbCl_3 \cdot 9H_2O$; 1980

$YbCl_3 \cdot 8H_2O$ ($T_{mкс}$) XVIII-7204

Соколова Н.П., Халдоянц К.А.,

Яковлев И.И.

Ж. неорганич. химии, 1980, 25, №,

2584-2586

Фазовые равновесия в системе

$YbCl_3 - H_2O$.

РЖ Хим., 1980

235844

● Б (ф)

$\text{YbCl}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$

1986

23 Б2066. Синтез и рентгенографическое изучение
нонагидрата трихлорида иттербия $\text{YbCl}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$. Соко-
лова Н. П., Полянская Т. М., Бакакин В. В. «Изв.
СО АН СССР. Сер. хим. н.», 1986, № 11/4, 81—82
(рез. англ.)

Из пересыщенного водного р-ра YbCl_3 в криостате
при t -ре приблизительно -10°C выращены монокри-
сталлы $\text{YbCl}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$. Рентгенографически определены
параметры монокл. решетки: a 8,12; b 17,21; c 9,44 Å;
 β 92° ; Z 4; ρ (изм.) 2,182. Показано отличие $\text{YbCl}_3 \cdot$
 $9\text{H}_2\text{O}$ по рентгенографич. х-кам и плотности от извест-
ного $\text{YbCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$. О. Е. Г.

х. 1986, 19, № 23

$\text{YbCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

1989

Wang J.-M., Huang S.F.,
et al.,

ΔH_{aq}

The Establishment of A New
Adiabatic Calorimeter And A
Study on Thermochemistry of
Tri hydrated Rare Earth
Chlorides. ●

ICCTC, Beijing, China
August 25/28, 1989, ~~E~~34.