

Pm-P



EuPO_4 , GdPO_4 , TbPO_4 , DyPO_4 , 1974
 HoPO_4 , ErPO_4 , TbPO_4 , YbPO_4 , LuPO_4
($K_p, \Delta H, S$) XVII 271

Ратниковский И.Я., Федунько В.Я.,

Орловский В.П., Халиков Б.С.,

Новиков Г.И.

Докл. АН СССР, 1974, № 219, № 5, 1413-1415

Излуч.-спектротропическое исследование
фторофосфатной разнозернистого кристалла

РИХХУМ, 1975

105868

M, 5 CP

XVIII-11

1974

LaPO₄, CePO₄, Pr₂PO₄, NdPO₄, SmPO₄,
EuPO₄, GdPO₄, TbPO₄, DyPO₄, HoPO₄, ErPO₄,
Ti₂PO₄, YbPO₄, LuPO₄, ScPO₄, YPO₄(sulf, 3°)

Танакаев Н.В., Орлобский В.П., Курбеков
Х.М., Жемилев Б.С., Осанов М.О.,
Булгаков В.Ф.

Докл. Акад. Н. Гаги. ССР, 1974, 17, №,

42-44

Карта, 11, 0, 6

Фосфаты РЗЭ (ИР) 1975

Li_nPO₄ (ΔH_f) XVIII-995

Pm, Tb, Ho, Tm

Жарикова И.А., Якупов В.Н.

Редколлегия "Х. физ. химии" АН СССР,

Ж. 1975, 16 с. Рукопись деп. в ВНИИЦХУ

9 окт. 1975 г. № 2879-75 Ден.)

Термодинамические характеристики
фосфатов лантаноидов.

Рижхиси, 1976



361022 Ден.

B, M, 5 ④

$Ti_2PO_4 \cdot 2H_2O$

[BD-1462-XVII] 1975

Чебанов И. "ГР."

Лёгкое соф. ил. термод.
хим. Молчанова, 1975, Vol 1,
§ 1. 3. 9. 217-23.



(ев. $ZnPO_4 \cdot 2H_2O$;)

1976

Tm PO₄ marinova L.A.,
Yaglov V.N.

ΔH_f Zh. Fiz. Khim., 1976,
50(3), 802.

● (see Pm PO₄)_T

Пирофосфаты 12 Б3153. Пирофосфаты туния, Джабиши
ли Н. А., Ландия М. В., Кларджейшили Н. А.
«Сообщ. АН ГССР», 1983, 111, № 3, 513—515 (рез.
груз., англ.)

1983

Tm

Изучено взаимодействие нитрата туния с пирофосфатами натрия и калия. Установлено образование соединений $Tm_4(P_2O_7)_3 \cdot 9H_2O$ (I), $NaTmP_2O_7 \cdot 6H_2O$ (II) и $KTmP_2O_7 \cdot 5H_2O$ (III). Определены условия образования выделенных соединений и изучены их структуры методами хим., термич. и ИК-спектроскопич. анализа. Установлено, что при т-ре $180^{\circ}C$ происходит частичная дегидратация соединения I, а при $430^{\circ}C$ — полная его дегидратация. Экзоэффект при $770^{\circ}C$ вызван изменением крист. решетки. Термич. разл. двойных солей II и III происходит аналогично соединению I. Их дегидратации соответствует эндоэффект при т-рах 115 и $125^{\circ}C$ соотв., а экзоэффект при т-рах 705 и $735^{\circ}C$ вызван кристаллизацией обезвоженных продуктов.

М. И. В.

*термическое
разложение*

X. 1984, 19, N 12

TmPO₄·H₂O

1983

10 В4. Фосфаты тулия. Лайдия М. В., Джабишивили Н. А., Кларджейшивили Н. А. «Изв. АН ГССР. Сер. хим.», 1983, 9, № 4, 251—255 (рез. груз., англ.)

Методом остаточных конц-ий изучены системы $\text{Tm}(\text{NO}_3)_3-\text{M}_3\text{PO}_4-\text{H}_2\text{O}$ ($\text{M}=\text{Na}^+, \text{K}^+, \text{NH}_4^+$). Установлено образование след. комплексов: $\text{TmPO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ и $2\text{TmPO}_4 \cdot \text{M}_3\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$. Выделенные комплексы были изучены хим., термич., рентгенографич. и ИК-спектроскопич. методами. По резюме

X. 1984, 19, N 10

TmPO₄

1983

Milligan W. O.,
Milligan D. F. et al.

Copyk-
nypa

Aeta crystallogr.,
1983, C-39, N 1, 23-24.

(crys. ErPO₄; I)

$Tm(PO_3)_3$ 1985

Balagiria G. M.,

Barishov A. F., et al.

pag. Izv. Akad. Nauk SSSR,

neorg. Mater. 1985, 2,

(5), H2 - 20.

(cс. $Zn(PO_3)_3$; I)

TmP₅O₁₄

1990

16 B5. Гидротермальный синтез и структура TmP₅O₁₄. Hydrothermal synthesis and structure of TmP₅O₁₄ / Bugarra K., Srikantaswamy S., Gali S. // J. Mater. Sci. Lett.— 1990.— 9, № 2.— С. 235—236.— Англ.

Кристаллы TmP₅O₁₄ (**I**) получены гидротермальным синтезом из смеси Tm₂O₃ и 85%-ной ортофосфорной к-ты, взятых в мол. отношении 1 : 5, при 240°С и давл. 100 атм в течение 7 суток. Выполнено рентгенографич. определение структуры **I**. Кристаллы **I** монокл., *a* 1,2817(4), *b* 1,4719(4), *c* 1,2351(1) нм, β 91,25(2) $^\circ$, *Z* = 8, пр. гр. *C2/c*. Обсуждены особенности строения **I**. Отмечено, что **I** изоструктурен известным MP₅O₁₄ (M = Ho и Er).
Г. П. Чичерина

*Синтез и
структур*

X. 1991, N 16

$TmPO_4$

1991

4 Е577. Индуцированный магнитным полем структурный фазовый переход в виртуальном ян-тэллеровском эластике $TmPO_4$ / Вехтер Б. Г., Казей З. А., Каплан М. Д., Попов Ю. Ф. // Письма в ЖЭТФ.— 1991.— 54, № 10.— С. 575—578

Экспериментально обнаружен и исследован новый тип структурных фазовых переходов в редкоземельных ян-тэллеровских соединениях — стимулированный кооперативный эффект Яна—Тэллера. По результатам измерения магнитострикции виртуального ян-тэллеровского эластика $TmPO_4$ вдоль различных кристаллографич. направлений в импульсном магнитном поле определены тип перехода, значения параметра порядка и порогового магн. поля для этого типа структурных фазовых переходов.

($T_{\text{c}2}$)

sp. 1992, N 4

TmPO₄

1992

6 E524. Стимулированный кооперативный эффект Яна—Теллера в TmPO₄. Stimulated cooperative Jahn—Teller effect in TmPO₄ / Kaplan M. D., Kazei Z. A., Popov Yu. F., Vekhter B. G. // Physica. B. — 1992. — 182, № 1 — С. 53—56. — Англ.

Метод определения магнитострикции $U(H)$ в импульсном магнитном поле применен для исследования особенностей проявления эффекта Яна—Теллера в монокристалле TmPO₄ (I) при гелиевых т-рах. Саморазогревание I не превышало 2—3° и не оказывало существенного влияния на эксперим. данные. Структурный фазовый переход в соединениях, содержащих ян-теллеровские ионы, возможен лишь при $A/\Delta > 0,83$, где A — параметр взаимодействия между ионами, Δ — энергетич. щель между основным синглетным состоянием и возбужденным дублетом. Для I $A/\Delta = 0,67$ и фазовый переход во внешнем магнитном поле невозможен. Однако поле $H[100]$ изменяет волн. ф-ции Tm³⁺ т. обр., что A/Δ увеличивается и это приводит к переходу, тетраг. фазы в ромбическую. Прогнозированы сходные превращения во внешнем поле в твердом растворе Tm_xGd_{1-x}VO₄ с плавным изменением $\Delta(x)$.

(T_{E2})

cb. 1993, N6