

Пр - другие
соединения

PrZn₁₁, BaCd₁₁, ScCd₁₁
LaZn₁₁, GeZn₁₁ (r_{xy})

Sanderson M.J., Baenziger N.G.,

Acta crystallogr., 1953, 6, N 7; 627-631

ееге р.к

Proc Russ., 1954, N 5, 17747

Шт, 10

1955

VIII 1618

Pr Ge, Ca Ge (r_{xy})

Tandelli A.,

Atti Accad. naz. Lincei Rend.

Cl. sci. fis., mat. e natur.,

1955, 19, n. 5, 307-313

PNEX, 1956, n. 22, 70956

Mil. L. C. S. I. E.

VIII 2865

1966

MGrO₃ (Vi)

, где M = La, Pr, Nd, Sm, Eu,
Gd, Tb, Dy, Y, Ho, Er, Tm, Yb

Матвейчук В.Т., Шевченко А.В.,
Скрипченко Н.В.

Изв. АН СССР, Неорг. материалы,
1966, 2, №3, 514-516
FD

KPO_2F_2 , $P_2_4NPSOF_2$, $C_3P_2S_2F_2$ (V_{PF}) 1968

Roesky H.W., [Bp VIII 393]

Z. Naturforsch., B, 1968, 23(1), 103-7.

Phosphorus compounds. XIV. Calculation
of force constants of ~~triphosphates~~

10

CA, 1968, 68, 522, 98736-1

$Pu\ AsO_4$

1970

Brown R.G., Ross S.D.

v: Spectrochim. Acta, 1970,
26, 955-61.

● $(Cu \cdot MgSeO_4 \cdot \frac{1}{2} H_2O)_I III$

UB, CeB, UB₂, ScB₂, 8 1970
YB₂, LaB₂, CeB₂, PrB₂, NdB₂,
GdB₂, TbB₂ (Do) VIII 3776

Gingrich K.R.

J. Chem. Phys., 1970, 53, 112, 746-748 (auto.)

Gaseous metal borides. I. Mass-spectrometric evidence for the molecules UB₂, UB, and CeB and predicted stability of gaseous di-borides of electropositive transition metals

PH. Chem, 1971
45559

HO (6) 8

VIII 3974

1970

γ: $(Pz_4(P_2O_7)_3 \cdot 13H_2O, Sm_4(P_2O_7)_3 \cdot 14H_2O,$
и $Er_4(P_2O_7)_3 \cdot 14H_2O, Yb(P_2O_7)_3 \cdot 13H_2O)$

Петров К. И., Кириллов Ю. Б., Петушкова

С. И.,
М. неорганич. химии, 1970, 15, 111,

3160-3162.

ИК-спектры гидратов редко-
земельных элементов.

Рехлин, 1971, 55291

9

PrP₅O₁₁

1978

* 2 E602. Теплоемкость NdP₅O₁₁ и PrP₅O₁₁ вблизи температур сегнетоэластического превращения. Loiacono G. M., Delfino M., Smith W. A. Specific heats of NdP₅O₁₄ and PrP₅O₁₄ near their ferroelastic phase transitions. «Appl. Phys. Lett.», 1978, 32, № 10, 595—596 (англ.)

Ср

Измерения теплоемкостей монокристаллов NdP₅O₁₁ и PrP₅O₁₁ с помощью калориметра DSC-2 фирмы Перкин-Элмер показали, что точки сегнетоэластич. переходов находятся при $426,5 \pm 0,5$ и $416,5 \pm 0,5$ °К. При т-рах ниже точек превращений приблизительно на 20°К в обоих в-вах наблюдается еще одна аномалия теплоемкости.
Б. Могутнов

⊗



1979, №2

Pz Bi

1980

(ср. ссирпуктупа)

Abdusalayamova M.
et al.

Izv. Akad. Nauk. Tadzh.

SSR, Otdel. Fiz. - Mat.

Geol.-Khim. Nauk 1980, (4)

83-6.



(ср. La Bi ; III)

1980

Pr_2RhO_3
(mb)

суд. роом.
и.к. спект.
структура
Di

Kochergina L. L., et al.,

Zh. Neorg. Khim. 1980,
25(8), 2082-8.

Case. LaRhO_3 ; III)

аттестат 12491

1981

Pz_2WO_6 (тв)

спектр,

ν_i , сил. поср.

и асим.

расст.

Фолшнев В.В. и др.

Журнал неорганич. хим., 1981,
26, 1775-81

Коллеagues' спектры...

Pz AlO_3

1981

Saine M.C., et al.

Spectrochim. acta,
1981, A37, N11, 985-
-990.

Vi, cur.
nocei.

(cu. $La AlO_3$; III)

Pu_2PuO_5

1982

Кочергина Н. А. и др.

Ж. неорганич. химии,
1982, 27, № 11, 1137-1141.

соединения,
реакционно-
разновое и
электрохим.
исследован.

(сер. $Pu_2PuO_5; \bar{I}$)

AuPr Gingerich K. A., 1980

Current Topics in Materials
Science, Volume 6, edited
by Kaldes E.

Do; North-Holland Publishing
Company, 1980.

(ееме оmmuck в кородке оmmuckов
● Gingerich).

P: 3

131:121146 The influence of bond valence on bond covalency in RMn_2O_5 (R =

Pr, Nd, Sm, Eu). Wu, Zhi Jian; Zhang, Si Yuan (Changchun Institute of App

Chemistry, Chinese Academy of Sciences, Changchun 130022, Peop. Rep. Chin. Chin. Chem. Lett., 10(1), 91-94 (English) 1999 The relationship between bond valence and bond covalency in lanthanide manganate oxides RMn_2O_5 was investigated by a semiempirical method which is a generalization of the theory of Phillips, Van Vechten, Levine and Tanaka. Larger valences usually result in higher bond covalencies, in good agreement with the observation that the excess charge in the bonding region is the of the formation of bond covalency. Other factors, such as oxidn. state elements, only make small contributions to bond covalency.

C. A. 1999, 131