

La-Cr, Mo, W

$\text{La}_2(\text{CrO}_4)_3$ ;  $\text{MgCrO}_4$  (J.) VIII 55  
 $\text{Nd}_2(\text{CrO}_4)_3$ ; 1967

$\text{Lu}_2(\text{CrO}_4)_3$ ;  
Davrie R. G., Doyle W.P., Kirkpatrick J., J. Inorg. and Nucl. Chem. 1967, 29, N4, 979-92

ECTL Q. R.

PX 1967  
195181

SmW<sub>6</sub>; YW<sub>6</sub>; BiW<sub>6</sub>; (v<sub>i</sub>) 1973  
ZnMo<sub>6</sub>; NdMo<sub>6</sub>; BiMo<sub>6</sub> VIII 5.837  
Bode J.H.G., Kuijt H.R., Zahay M.A.  
T., Blasse G.,  
J. Solid State Chem. 1973, 8, N<sup>o</sup> 2,  
114-119 (ann.)  
Vibrational spectra of com-  
pounds ZnMo<sub>6</sub> and Zn<sub>2</sub>W<sub>6</sub>.

Редкин, 1974, 75209 10 10

*LaCrO<sub>3</sub>*

1973

) 10 В134. Некоторые заметки о получении и структуре хромита лантана LaCrO<sub>3</sub>. Фаза, [существующая] при комнатной температуре. Тегао Нобуzo. Quelques observations sur la formation et la structure du chromite de lanthane, LaCrO<sub>3</sub>. La phase à température ambiante. «С. г. Acad. sci.», 1973, C276, № 1, 5—8 (франц.)

(T<sub>tz</sub>) Мелкокристаллический LaCrO<sub>3</sub> (I) образуется при спекании эквимол. смеси La<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> в вакууме, Ar, O<sub>2</sub> или на воздухе при 1000—1100°. Установлено, что скорость образования I максимальна при проведении р-ции на воздухе или в O<sub>2</sub>. Тонкие пленки I получены нагреванием напыленных пленок La и Cr на воздухе при 1100°. По данным рентгенографич. и электронографич. исследований, I относится к ромбич. сингонии с параметрами решетки *a* 5,477, *b* 5,514, *c* 7,768А. Дилатометрич. исследования показали, что при ~270° I претерпевает обратимое полиморфное превращение.

М. Б. Варфоломеев

X.1973. N 10

$\text{Ln}_2\text{MoO}_6$

1975

$\text{Ln}_2\text{WO}_6$

(+)  
☒

10 Б438. Спектроскопические свойства и структура ближайшего окружения редкоземельных ионов в кристаллохимических рядах оксимолибдатов и оксивольфраматов редкоземельных элементов типа  $\text{Ln}_2\text{MO}_6$ . Морозов Н. Н., Муравьев Э. Н., Гохман Л. З., Лысанова Г. В., Иванова М. М., Резник Е. М., Спиридовон Э. Г., Карпушкина Г. И. «Изв. АН СССР. Неорган. материалы», 1975, 11, № 11, 2000—2005

С целью исследования кристаллохим. закономерностей в рядах оксимолибдатов и оксивольфраматов РЗЭ типа  $\text{Ln}_2\text{MO}_6$ . ( $\text{Ln} = \text{La}—\text{Lu}$ ,  $\text{Y}$ , кроме  $\text{Ce}$  и  $\text{Pm}$ ) изучены ИК-спектры ( $400—900 \text{ см}^{-1}$ ) этих соединений, оптич. спектры люминесценции и поглощения ( $4500—6350 \text{ \AA}$ ) систем  $\text{Ln}_2\text{MoO}_6 : \text{Eu}^{3+}$  и  $\text{Ln}_2\text{WO}_6 : \text{Eu}^{3+}$ . Исследованные соединения принадлежат к структурным типам  $\text{Bi}_2\text{NbO}_5$  или  $\text{La}_2\text{MoO}_6$  (за исключением  $\text{La}_2\text{WO}_6$ :

и. к. спбетр

Х 1976 № 10

: Eu<sup>3+</sup>) с небольшими монокл. искажениями крист. решетки, возрастающими при возрастании радиуса катиона РЗЭ, что связано с различным смещением атомов О. Атомы О в вершинах октаэдров и тетраэдров смещаются в сторону РЗЭ, в то время как положение атомов О в плоскости Mo(W) остается практически неизменным. Найдено, что Eu<sup>3+</sup> образует 2 типа центров люминесценции, отличающихся друг от друга по

поляризующим воздействием неэквивалентных атомов О на 4f-оболочку, приводящим к изменению LS-смешивания состояний 1-го возбужденного мультиплета <sup>5</sup>D.

И. В. Булгаровская

1977

no. 112  
(au. konq. guccerm.)

LaGrD<sub>3</sub>

Wei-Year Horng and al...

(phonotektron;  
creek) " Argonne Natl. Lab. [Rep]  
ANL 1977, ANL-77-21.  
Cong. High Temp. Sci. Open  
Cycle, coal- Fired NHD system  
~~dat-29-165-169~~

Ракитник

Ломоносов 12491

1981

(вольнорадио)

Долинцев В.В. и др.,

реком геодоструй.  
анализ

Алтайская геограв. эксп.;  
1981, № 26, 1775-81

Колебательный спектр "

Омск 12491

1981

Ракообразные  
(искусств.)  
речи генерал-  
анализ

Фомичев В.В. и др.,  
Алтай. геол. хим.,  
1981, 26, 1775-81.

Коллажный спектр...

$\text{La}_2(\text{MoO}_4)_3$  Ommeek 1982 1982

96: 207686f Raman and infrared spectra of lanthanum molybdate. Saleem, S. Sheik; Aruldas, G. (Dep. Phys., Univ. Kerala, Kariavattom, 695581 India). *J. Solid State Chem.* 1982, 42(2), 158-62 (Eng). The IR and Raman spectra of gel-grown  $\text{La}_2(\text{MoO}_4)_3$  were recorded. Group theor. anal. was carried out and a vibrational assignment proposed based on  $C_{2h}$  symmetry. Factor group and site effects are discussed.

UK u CKP,

Di

C. A. 1982, 96, N 24.

$\text{La}_2(\text{MoO}_4)_3$

Оттиск 14063

1982

19 Б168. Спектры инфракрасного поглощения и комбинационного рассеяния молибдата лантана. Saleem S. Sheik, A g u l d h a s G. Raman and infrared spectra of lanthanum molybdate. «I. Solid State Chem.», 1982, 42, № 2, 158—162 (англ.)

Измерены ИК-(1000—50 см<sup>-1</sup>) и КР-спектры гелеобразного  $\text{La}_2(\text{MoO}_4)_3$ . проведен фактор-групповой анализ, предложено отнесение частот колебаний на основе из симметрии  $C_{2h}$ . Наблюдаемое расщепление частот колебаний умо\_о и бомо указывает на наличие большого числа ионов  $\text{MoO}_4^{2-}$  в элементарной ячейке. Показано, что для интерпретации усложненной спектральной картины необходимо учитывать как позиционную симметрию молекул, так и фактор-групповые эффекты.

Т. Б. Ченская

X. 1982, 19, N 19.

*La<sub>3</sub>WO<sub>6</sub>Cl<sub>3</sub>*

1983

7 Б2125. Уточнение структуры трихлоргексаокс沃льфрамата трилантана,  $\text{La}_3\text{WO}_6\text{Cl}_3$ , по данным нейтронографического метода порошка. Refinement of the structure of trilanthanum trichlorohexaoxotungstate,  $\text{La}_3\text{WO}_6\text{Cl}_3$ , from neutron powder diffraction data. R a - r i s e J. B., B g i x n e r L. H., P r i n c e E. «Acta crystallogr.», 1983, C39, № 10, 1326—1328 (англ.) Место хранения ГПНТБ СССР

*Структура*

С целью уточнения симметрии  $\text{WO}_6$ -группы в кристалле  $\text{La}_3\text{WO}_6\text{Cl}_3$  (I) (по рентгеноструктурным данным координат. полиэдр атома W необычный — тригон. призма) проведено нейтронографич. исследование ( $\lambda$  1,5416 Å, метод порошка, пятидетекторный дифрактометр высокого разрешения, уточнение по методу Ритвельда до  $R_{\text{профил}} 0,070$ ). Параметры гексагон. решетки:  $a$  9,4092,  $c$  5,4276 Å,  $Z$  2, ф. гр.  $P\bar{6}_3/m$ . Подтверждены данные рентгенографич. исследования (Brix-

X. 1984, 19, N 7

пег L. H., и др. J. Solid State Chem., 1982, 44, 99);  
длины связей W—O и La—Cl в I (1,928 и 2,973—  
3,075 Å соотв.) несколько короче (на 0,006—0,014 Å),  
чем в последней работе, а связи La—O (2,435—  
2,678 Å в I) одинаковы в пределах полученных по-  
грешностей.

З. А. Старикова

*LaCrO<sub>4</sub>*

F: LaCrO<sub>4</sub> NdCrO<sub>4</sub>

P: 3

*2000*

4Б1141. Характеристика LnCrO[4] и NdCrO[4], основанная на дифракции рентгеновских лучей, спектроскопии комбинационного рассеяния и неэмпирических расчетах по методу молекулярных орбиталей. Characterization of LaCrO[4] and NdCrO[4] by XRD, Raman spectroscopy, and ab initio molecular orbital calculations / Aoki Yoshitaka, Konno Hidetaka, Tachikawa Hiroto, Inagaki Michio // Bull. Chem. Soc. Jap. - 2000. - 73, 5. - С. 1197-1203. - Англ.

В области энергий связи 570-600 эВ получены фотоэлектронные рентгеновские спектры LaCrO[4] и NdCrO[4]. Строение кристаллов и порошков изучено методом РСТА. Определены пространственные группы симметрии, постоянные решеток, координаты атомов, длины связей. Длина ковалентной связи Cr-O равна 0,1702 нм. Из спектров КР в области 206-1000 см<sup>-1</sup> определены частоты вал. кол. обеих молекул. По методам Хартри-Фока и теории возмущений 2-го порядка Меллера-Плессета вычислены заряды на атомах в кластерах CrO[4]<sup>{3+}</sup>. Ион Cr{V} в необычном валентном состоянии стабилен. 01.06-19Б1.23.