

Y_2O_3

1963

Oreals

pigmented
elementsLiK,
Crys.,
(Kries.)

27840 INFRARED ABSORPTION SPECTRA OF RARE-EARTH OXIDES IN THE REGION 800 to 240 cm^{-1} . William L. Baun and Neil T. McDevitt. (Air Force Materials Lab., Wright Patterson AFB, Ohio). J. Am. Ceram. Soc., 46: 294(June 1963).

Rare earth oxides give individualistic infrared spectra in the intermediate reg' n 800 to 240 cm^{-1} . Spectra of all type C (cubic) are similar with each other, with a band occurring at 535 to 570 cm^{-1} , while type A (hexagonal) and type B (monoclinic) give spectra much different from those of type C. Characteristic frequencies are tabulated for the of type C and for other rare earth oxides. (D.L.C.)

NSA-1963-14-16

120

БД-VIII-1114

1963

Окислы
редкоземельных
элементов

Спектры.
Кристаллов

Х. 1964. 9.

9 Б135. Иинфракрасные спектры поглощения окислов редкоземельных элементов в области 800—240 см^{-1} . Baun William L., McDevitt Neil T. Infrared absorption spectra of rare-earth oxides in the region 800 to 240 см^{-1} . «J. Amer. Ceram. Soc.», 1963, 46, № 6, 294 (англ.)

Исследованы ИК-спектры ряда окислов редкоземельных элементов в области 800—240 см^{-1} . Обнаружено большое сходство спектров кристаллов, принадлежащих к куб. сингонии, напр. окислов Lu_2O_3 , Yb_2O_3 , Tm_2O_3 , Er_2O_3 , Y_2O_3 , Ho_2O_3 , Dy_2O_3 , Gd_2O_3 их отличие от спектров окислов Nd_2O_3 , Pr_6O_{11} , La_2O_3 , Sm_2O_3 , Eu_2O_3 , Sc_2O_3 и CeO_2 , кристаллы которых принадлежат к другим сингониям. Приведены характеристич. частоты для 15 соединений.

Т. Игнатович

VIII 1991

Sc₂O₃, Y₂O₃, La₂O₃(₄) vi)

1966

Petru F., Muck A.,

Z. Chem., 1966, 6, N 10, 386

Chemistry of rare earth elements.

XXIX. Infrared absorption spectra of

Sc₂O₃, Y₂O₃ and La₂O₃

E. O. T. L. Ph. K.

CA, 1967, 66, N 20, 898Ba

HD

Bq - 5974-L | 1967

V₂O₃

Kammari D; Yamaguchi N
Sato K.

(Vic.n.) "Japan Analyst"

1967, 16, N 10, 1050-55

$Y_2O_3(x)$

1984

101: 80847y Calculation of the theoretical vibrational spectrum of yttrium oxide (Y_2O_3). Porotnikov, N. V.; Kondratov, O. I.; Kochergina, L. L.; Petrov, K. I. (Inst. Tonkoi Khim. Tekhnol. im. Lomonosova, Moscow, USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1984, 29(7), 1664-9 (Russ). The vibrational spectrum of Y_2O_3 was calcd. using the valence force field method and the polymer chain approxn. Based on the results, the bands assignment in the exptl. spectra was carried out, the frequency branches of periodical chain vibrations were constructed, and the force field of the crystal was estd. The force consts. of Y-O bonds lie within the range $(1.3-3.6) \times 10^6 \text{ cm}^{-2}$.

All. ν cm^{-1} ,

Y-O cheju

C.A. 1984, 10P, N 10

$\text{Y}_2\text{O}_3(\text{K})$

1984

14

20 Б1215. Расчет теоретического колебательного спектра Y_2O_3 . Поротников Н. В., Кондратов О. И., Кочергина Л. Л., Петров К. И. «Ж. неорган. химии», 1984, 29, № 7, 1664—1669

В приближении полимерных цепей метода валентно-силового поля проведен расчет теор. колебательного спектра полуторного оксида иттрия с кубич. структурой С-типа. На основании расчета предложено описание эксперим. спектра, построены частотные ветви колебаний периодич. цепи, оценено силовое поле кристалла. Анализ значений силовых постоянных связей $\text{Y}-\text{O}$ показывает, что они лежат в пределах $1,3-3,6 \cdot 10^6 \text{ см}^{-2}$. Столь существенные различия обусловлены структурной неэквивалентностью атомов иттрия. Резюме

ν_i , спектр
сил. логн.

X.1984, 19, №20

Y₂O₃(k)

1985

3 Б1231. Оптические спектры, энергетические уровни и анализ в рамках теории кристаллического поля трехзарядных положительных ионов редкоземельных элементов в Y₂O₃. IV. C_{3z}-положения. Optical spectra, energy levels, and crystal-field analysis of tripositive rare earth ions in Y₂O₃. IV. C_{3z} sites. Gruber J. B., Leavitt R. P., Morrison Clyde A., Chang N. C. «J. Chem. Phys.», 1985, 82, № 12, 5373—5378 (англ.)

М.Л.

Проведен анализ новых и известных ранее данных по спектрам поглощения, флуоресценции, ИК-спектрам и данным электронного КР для ионов Eu³⁺, Dy³⁺ и Er³⁺ в C_{3z}-положениях крист. решеток Y₂O₃ и R₂O₃, где R=РЗЭ. Идентифицированы и отнесены все энергетич. уровни, связанные с C_{3z}-позициями и принадлежащие основному и первым двум возбужденным множествам для Eu³⁺: Y₂O₃ и основному и первому возбужденному множествам Dy₂O₃ и Er₂O₃. На основании этих данных

X. 1987, 19, № 3

рассчитаны параметры крист. поля B_{km} для ионов Eu^{3+} , Dy^{3+} и Er^{3+} . Из полученных значений B_{km} выведены феноменологич. компоненты крист. поля A_{km} и сопоставлены со значениями, предсказанными ранее на основе модели эффективного точечного заряда. На основании полученных значений A_{km} предсказаны B_{km} и энергетич. уровни для ионов Tb^{3+} , Ho^{3+} , Tm^{3+} и Yb^{3+} , для к-рых пока отсутствуют необходимые эксперим. данные. Сообщ. III см. «J. Chem. Phys.», 1983, 79, 4758.

И. Ф. Голованева

Y₂O₃

1990

№ 17 Б1047. Электронная структура оксида иттрия.
Electronic structure of yttrium oxide / Jollet F., Noguera C., Thromat N., Gautier M., Duraud J. P. // Phys. Rev. B.— 1990.— 42, № 12.— С. 7587—7595.— Англ.

Методами рентгеновской и фотоэмиссионной спектроскопии и спектроскопии тонкой структуры края рентгеновского поглощения (ТСКРП) изучены симметрия пустых состояний различных орбиталей в зоне проводимости и форма валентной зоны в стехиометрическом оксиде Y₂O₃ (I). Полуэмпирическим методом сильной связи в рамках кластерного приближения с использованием кластеров разного размера изучено электронное строение I и оценена ионность связи Y—O в I. Показано, что квази-октаэдрическое локальное окружение атомов Y является ответственным за расщепление d-уровней. Приближение поля лигантов недостаточно для описания симметрии атомов Y и O и формы валентной зоны, для которых подчеркивается важность зонных эффектов. Показана возможность существования прямого взаимодействия

III.

Х. 1991, N 17

между соседними атомами кислорода и именно этим объясняено наличие низкоэнергетич. пиков в валентной зоне. Двухгорбая структура полосы кислорода в спектрах ТСКРП является следствием гибридизации Ор-орбиталей и e_g и t_{1u} -состояний атомов Y.

И. Н. Сенчения



Y_2O_3 (K)

1994

(1)

XIII. class

(t2) 18

C.A. 1994, 121, n26

121: 308645g Electron density distribution and chemical bonding of Ln_2O_3 ($\text{Ln} = \text{Y}, \text{Tm}, \text{Yb}$) from powder x-ray diffraction data by the maximum-entropy method. Ishibashi, H.; Shimomoto, K.; Nakahigashi, K. (College Integrated Arts and Sciences, Univ. Osaka Prefecture, Osaka, Japan 593). *J. Phys. Chem. Solids* 1994, 55(9), 809-14 (Eng). The electron d. distribution maps and the effective charges on Ln atoms of Ln_2O_3 ($\text{Ln} = \text{Y}, \text{Tm}, \text{Yb}$), which have a C-type rare-earth sesquioxide structure, have been detd. by a combination of pattern decompn. of x-ray powder diffraction data and the max.-entropy method (MEM). The majority of 4f-electrons, which belong to Tm and Yb atoms, is localized in the compds. and this may be due to a strong screening by the outer 5s and 5p electrons. The overlapping of electron clouds of Ln and O atoms on Tm_2O_3 and Yb_2O_3 decreased with increasing bond length. The results indicated that there was a definite difference in the chem. bonding between 4d-atoms (Y) and 4f-atoms (Tm Yb). The mean effective charges on 8b- and 24d-site metal ions were +2.83, +2.13 and +2.03 for Y, Tm and Yb, resp., and therefore Y_2O_3 has a more ionic bonding character than Tm_2O_3 and Yb_2O_3 .

$\text{Tm}_2\text{O}_3, \text{Yb}_2\text{O}_3$ (K)