

Col. Y

CD

Walter T.M., Barnett S.

1057.2465

1929

Proc. Roy. Soc. London A, 122, 201-210

The Band Spectra associated with Zinc, Cadmium, and Mercury

Темновое спектры, связанные с цинком, кадмием и ртутью.

Спектры получены с помощью аппаратуры при помещении в кювету с раствором кадмия с добавкой Z_2 в амальгаме. при нагр.  ревами.

Приведены таблицы масс

Hob, II, 30



$$J = 29530.0 + 156,6(v' + \frac{1}{2}) - 178.5(v'' + \frac{1}{2}) - \\ - 0.70(v' + \frac{1}{2})^2 + 0.625(v'' + \frac{1}{2})^2$$

Nov, II, 40

1929

V 840

Wieland

1. Helv. Phys. Acta 22, 77 (1929)

CdBr, CdJ, ZnJ (E ~~un.~~)

HgCl (E ~~un.~~, P, Hs)

Circ. 500

~~DS~~, M, J F

1931

$\text{D(HgCl, HgBr, CdBr, CdJ, ZnJ)}$ V 841

Sponer H.

Z.physik.Chem., Abt.B. 11, 425-32 (1931)

The heat of formation of gaseous
mercury, cadmium and zinc halides

CA., 1931, 2634

M, J F

ECRL Q. R.

V 1209

1932

CdBr; CdCl; CdI

H₂O

Riley H.L., Gallafent V.

J.Chem. Soc., 1932, 514-23

A potentiometric investigation of electrolytic dissociation.

Cadmium halides.

ECTb Q.N.

CA., 1932, 3717

Ja.

F

EdY Oeser E.

1935

Z. Physik, 95, 699

Спектр поглощения и флуоресценции
преобразованных элементов цинка
и кадмия.

В спектре поглощения EdY найдены
линии маломольных элементов.

Трехзначная таблица линий
(система B) для EdY

Nov, II, 84



CdY Subbaraya T.S., Rao N.A.N.,
Rao B.N.

1937

Proc. Indian Acad. Sci A, 5, 372

Титанистый спектр CdY

Спектр возбуждается в вакуумной
дуге с кадмиевыми электродами
при внесении CdY₂ и деформиро-
вався на кварцевом спектрографе.
и 10 дуговых решетке.

Т. Г. Смирнов посылает в СДМ 6430 -

5653 А. Г. Губавкина таблица деления
гидрометрических палок. Уравнение гид
рантов палок и формулы.

Ноб, II, 63

CdY

Howell H.G;

1943

Proc. Roy. Soc. A, G.B, 1943,
182, 95-112

Система ЕХ CdY. Анализа нет

EdJ Sastri C. R., Rao K. R.,

1946

Indian J. Phys., 20, 100

Ультрафиолетовые спектры EdJ

С неизвестными разрядной трубки в
кат. в нематика спектрографов
написан EdJ на спектрографе Ламптова
идентифицированы все компоненты
сп-2ε перепада (C²Π_{1/2}-X²Σ; D²Π_{3/2}-X²Σ)

67, 73

Приведен кан. анализ $\tilde{E}^2 \varepsilon - x^2 \varepsilon$ с учетом
насел:

$$j = 1/2, 4 \pm 108, 5(v' + \frac{1}{2}) - 1, 0(v' + \frac{1}{2})^2 - [179, 1(v'' + \frac{1}{2}) - 0.8(v'' + \frac{1}{2})^2]$$

Ноб, II, 73

Cd 9

Ommuck 16310

1947

Wiland K.,

enekmp Volume Commemoratif
Victor Henzie

Contribution A L'étude de la
Structure Moléculaire, Préface
Par L. Brillouin et J. Ducheine,
Maison, 1947 - 1948, 229-238.
(Ed. Desoer, Liege.)

CdY

Varshni V.P.,
Majumdar K.

1955

Секундопропуск. постоен-
ное мол-е.

Indian J. Phys. Proc. Indian
Assoc. Cultivat. Sci, 1955,
29, 38. (Cu. SiO) III

1957

A-480

ZnX, CdX, HgX, BeX, MgX,
CaX, SrX, BaX(r) X=F, Cl, Br, J

r_{x-y} (Фториды, хлориды, бромиды и йодиды:
Be, Mg, Ca, Ba, Zn, Cd, Hg)

Акишин П.А., Спиридонов В.П.
Кристаллография, 1957, 2, №4, 475-83.
Электроннографическое исследование строения
молекул галогенидов элементов II группы
периодическ. системы Менделеева.

RX, 1958, N14, 45628. J

CdJ. Randi Giuseppe 1966

Atti. Accad. naz. Lincei.
Rend. cl. sci. fis. mat. e natur.
1966, 41, 197-199

1A-3114-VI
Bsp-4113-VI

Спектры в гауссианской ЧК
обл. гомогенов Cd в
крист. сред.

см CdSe, III

11-4587

1967

Cd I

7 Д275. Полосатый спектр молекулы CdI в области 3586—3495 Å (C-система). Patel M. M., Patel S. P., Darji A. B. Band spectrum of CdI molecule in the region 3586—3495 Å. (C-system). «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1967, 5, № 11, 526—527 (англ.)

Спектр испускания CdI , возбужденный в разрядной трубке с частотой 10—15 Мгц, сфотографирован в первом порядке 2-м спектрографа с плоской решеткой. Зарегистрировано около 3 полос. Полосы проанализированы в предположении, что колебательная структура трех наиболее интенсивных 0—0-, 0—1- и 0—2-полос является колебательной структурой системы, а не вращательной структурой отдельной полосы. Приведено колебательное квантовое ур-ние, описывающее полосы. Э. К.

ф. 1968. 72

CdI

VI - 4584

1967

(Cruisp)

91431j Band spectrum of cadmium monoiodide molecule in the region 3586-3495 Å. (C-system). M. M. Patel, S. P. Patel, and A. B. Darji (M.S. Univ., Baroda, India). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 5(11), 526-7(1967)(Eng). The C-system of CdI was obtained in emission by using a high frequency oscillator and was photographed in the 1st order of the 2-m. plane grating spectrograph. Nearly 30 bands were measured. The bands were analyzed under the assumption that the structure accompanying the 3 prominent bands is the vibrational structure of the system and not the rotational structure of a single band. The following vibrational quantum equation representing the bands was derived: $\nu_{\text{head}} = 28228.25 + [186.36(\nu' + 1/2) - 0.68(\nu' + 1/2)^2] - [178.25(\nu'' + 1/2) - 0.60(\nu'' + 1/2)^2]$. RCXZ

C.A. 1968. 68. 20

Сд 9

Коваченко З.В.

1968

Узв. ВУЗ, физика, 1, № 5,
130.

время
частот

колебаний

(См. Нак) III

Cd I

VI-5941

1968

сметер
с. н.

~~7085f~~ Band spectrum of diatomic cadmium iodide in the visible region 4130-4800 Å. Patel, Madhubhai M.; Patel, Suryakant P.; Darji, A. B. (Maharaja Sayajiroa Univ. Baroda, Baroda, India). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1968, 6(7), 342-3 (Eng). The band spectrum of the CdI mol. was photographed with a Hilger glass-spectrograph and 2 plane grating spectrograph, the latter having a dispersion of ~ 7 Å./mm. Vibrational anal. is carried out for ~ 110 bands in the region 4231-4800 Å. The following vibrational consts. for the 2 states in the C-O bond vibrations (those at ~ 1075 and $1114-1116$ cm^{-1} were assigned to the sym. vibrations and that at ~ 1050 cm^{-1} was assigned to the antisym. vibrations). The bands at 1199 and 1212 cm^{-1} are ascribed to antisym. vibrations of the C-C

C. A. 1969. 70. 2

CdJ

VI-5941

1968

13 Б121. Полосатый спектр двухатомного йодида кадмия в видимой области 4130—4800 Å. Patel M., Patel S. P., Darji A. B. Band spectrum of diatomic cadmium iodide in the visible region 4130—4800 Å. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1968, 6, № 7, 342—343 (англ.)

Получен полосатый спектр молекулы ~~И~~^{CdJ} и выполнен колебательный анализ для 110 полос, расположенных в области 4130—4800 Å. Найдены следующие значения колебательных постоянных: $\nu_e = 23868,44 \text{ см}^{-1}$; $\omega_e' = 74,00 \text{ см}^{-1}$; $\omega_e x_e' = 2,00 \text{ см}^{-1}$; $\omega_e'' = 178,18 \text{ см}^{-1}$; $\omega_e x_e'' = 0,59 \text{ см}^{-1}$. Система полос отнесена к электронному переходу $(B)^2\Sigma \rightarrow (X)^2\Sigma$. Н. Кузьменко

X. 1969. 13

Cd J

VI-5941

1968

спектр

8 Д229. Полосатый спектр двухатомной молекулы CdJ в видимой области 4130—4800 Å. Patel M., Patel S. P., Darji A. B. Band spectrum of diatomic cadmium iodide in the visible region 4130—4800 Å. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1968, 6, № 7, 342—343 (англ.)
Исследованы полосы испускания CdJ в области 4130—4800 Å на спектрографе Хильгера со стеклянной оптикой и на двухметровом спектрографе с плоской решеткой с дисперсией 7 Å/мм. Проведен анализ электронно-колебательных переходов для 110 полос. Система приписана электронному переходу $(B)^2\Sigma \rightarrow (X)^2\Sigma$. Получены колебательные постоянные. Библи. 8. Резюме

ф. 1969. 8А

CdY

Gosavi R. K., et al. 1971

J. Chem. Phys.,

1971, 54, N3, 983

u.n.

137 IV-8579

Reactions of metal atoms. IV
The UV Spectra of CdBr, CdY, ZnBr
and ZnY.



(Ces. CdBr) III

CdI

1974

8 Д349. Спектр поглощения CdI в области короче 30 Å. Connerade J. P., ~~Mansfield~~ M. W. D., Thimm K. The CdI absorption spectrum below 30 Å. «Proc. Roy. Soc. London», 1974, A337, № 1609, 293—295 (англ.)

спектр
погл. атом.

Изучен спектр поглощения паров CdI в области от 18 до 30 Å. Эксперим. результаты подтверждают появление предсказанных в одноэлектронной теории широкого максимума при энергии ~ 50 эВ и минимума, связанного с возбуждением из 3p-оболочки в области ~ 20 Å. Указано, что появление некоторых особенностей в спектре связано с электрон-электронным взаимодействием и не может быть предсказано в одноэлектронной теории.

К. Н. К.

9.1974/8.

Cd-J

(OT 4824)

1975

(Do)

Kerr J. A., et al.

Handbook Chem. Phys.,
55th Ed., 1974-75.

1995

Col 2
Col 2
Col 2

Liao Meng-sheng,
Zhang Bian-er, Schwarz
W.H. Eugen,

Inorg. Chem. - 1995, 34,
u.1. N^o 2, p. 5597 - 5605

P. u. X. N 18, 1996, 185124