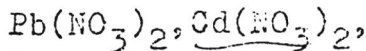
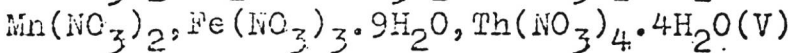
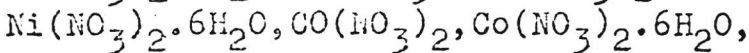
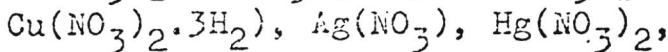
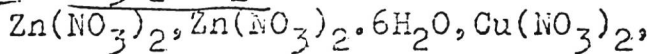
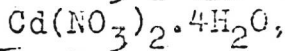


Cd - N (coegun.)

1960



VI-3608



Addison C.C., Gatehouse B.M.

J. Chem. Soc., 1960, Febr., 613-16, The infrared spectra...

RX., 1960, N19, 76201

J

1963

$M(NH_2-NH_2)_2Cl_2$ (Vi NH_2)

Sacconi L., Sabatini A.

Inorg. and Nucl. chem., 1963, 25, N 11, 1389-93

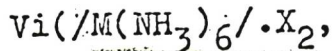
The infra-red spectra of metal (II) -hydrazine complexes.

$Zn, Cl_2 \cdot 2N_2H_4$, $CdCl_2 \cdot 2N_2H_4$, $CdCl_2 \cdot 2N_2D_4$, $CuCl_2 \cdot$
 $\cdot 2N_2H_4$, $NiCl_2 \cdot 2N_2H_4$, $CoCl_2 \cdot 2N_2H_4$, $FeCl_2 \cdot 2N_2H_4$,
 $MnCl_2 \cdot 2N_2H_4$ (Vi)

PJX, 1964, 165123

J.

1964
A-677



M=Mn, Fe, Co, Ni, Zn, Cd, X=Cl, Br, I)



Sacconi L, Sabatini A., Gans P.

Inorgan. Chem, 1964, 3, N12, 1772-74.

Infrared spectra from 80 to 2000 cm^{-1}
of some metal-ammine complexes.

RX., 1965, 186159 J

A 679

1964

$/M(NH_3)_6/^{3+}$ (Vi, sil. post.) $M = Zn, Cd, Ni, Co, Cr,$

Terrasse J.M., Poulet H., Mathieu J.P.

Spectrochim. acta, 1964, 20, N 3, 305-15

Spectres de vibration et frequences fondamentales de compous di co-ordination hexammines.

PJF, 1966, 6D328

J.

A 673

1966

Vi ($\text{MX}_2 \cdot 2\text{NH}_3$), *vge* M=Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Cd, Hg, Pd,
Pt; X=Cl, Br, I.

$\text{M}'(\text{SCN})_2 \cdot 2\text{NH}_3$, *vge* $\text{M}' = \text{Pd}$ ili Pt)

Clark R.J.H., Williams C.S.

J.Chem. Soc., 1966, AN 10, 1425-30

Infrared and electronic spectrae study of me-
tal-ammonia complexes.

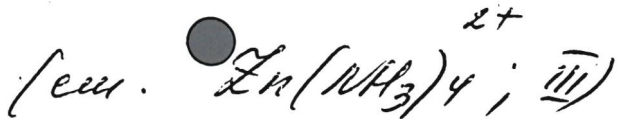
PJX, 1967, 105204
J.



1977

Goel R.K., et al.

Chem. News . . . Acta Cienc. Indica,
1977, 3(4) 330-1.



CdN₂O₃

num 5230

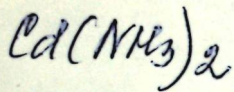
1977

(и.к. - спектр)
vi.

Hughes M.N., et al.
Spectrochim. acta, 1977,

33A, 243-4.

1978



Basch M., et al

расчет
геометр,
энергии
связи

J. Chem. Phys., 1978,
68, №9, 4005 - 11

(См CdCl_2 ; III)

$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ number 6697 (1978)

$\text{Co}(\text{NO}_3)_2$ James L. W., et al.

Raman-
scat. Aust. J. Chem., 1978,
31, 1189-93

$\text{Cd}^+ \text{NO}_3^-$ Lammarc 10445 1980

McDonald S. A.
et al.

и.к.с.и.и.и.

J. Mol. Spectrosc.
1980, 82, 455-58

● $(\text{Cu Mg}^+ \text{N}_2^-)_{III}$

$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$ p-p

1982

Das D. K. et al.

Кр в орган.
раствори-
телях.

Thermochim. acta,
1982, 55, n 1, 35-42.

●
(см. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$ p-p, III)



(DM-24201)

1986

Acvedo R., Diaz G.

(Td)

Spectrosc. Lett., 1986,

19, N 6, 653-668.

нормальн.
координат.
оси,
силы
постоянные

CdN_2

1986

Froben F.W., Hainberger
T.V., et al.

(i)

J. Mol. Struct. 1986,
141, 447-50.

( Ca. TLN_2 ; III)

NH_4CdF_3

1987

Navarro R., Palacios E.,
et al.

Quantum Aspects. Mol. Mo
Cp, Tt₂; tions Solids. Proc. ILL-IFF
Workshop, Grenoble, Sept. 29
-26, 1986. Berlin e. a., 1987,
33-37.
(cu NH_4ZrF_3 ; I)

CdC_4H_4N

1992

Robles E. S. J., Ellis A. M.,
et al.,

лазерн.
флуорес.,
структура

J. Phys. Chem. 1992, 96(8),
3258-65.

● (all. $Zn C_4H_4N, III$)

$\text{Cd} (^{15}\text{NH}_3)_2 \text{Cl}_2$

1993

119: 36543u Raman and infrared spectra of $\text{Cd}(^{15}\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$ and local symmetry force field. Ishikawa, D. N.; de Souza, F. A.; Tellez S., C. (Pontificia Univ. Catol. Rio de Janeiro, Rio de Janeiro, Brazil). *Spectrosc. Lett.* 1993, 26(5), 803-8 (Eng). The IR and Raman spectra of $\text{Cd}(^{15}\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$ are reported and a comparison is made between the normal and ^2H isotope substituted compds. A further refinement of the Local Symmetry Force Consts. was carried out.

(UK & UKP)

C.A. 1993, 119, N4

1995

F: CdNH₃

P: 3

8Б167. Теоретическое исследование эксиплексов кадмий- и ртуть-аммиак: сравнение с экспериментом. Theoretical study of cadmium - and mercury-ammonia exciplexes: Comparison with experiment / Takahashi Osamu, Sotowa Chiaki, Saito Ko, Ahmed Omar, Yamamoto Shunzo // J. Chem. Soc. Faraday Trans. - 1995. - 91, N 21. - С. 3795-3798. - Англ.

эмпирическим методом ССП МО ЛКАО с использованием релятивистских псевдопотенциалов и учетом КВ и спин-орбитального взаимодействия изучены комплексы Cd-NH[3] (I) и Hg-NH[3] (II). Теор. данные по люминесценции эксиплексов хорошо согласуются с эксперим. данными. Разность энергий состояний {3}A[1] и {3}A[2] для I слишком мала, чтобы определить излучательное состояние, тогда как для II она относительно велика, что вызвано релятивистскими эффектами. Библ. 34.

Р. Ж. Х. №8, 1996

1995

F: CdNO₃

P: 3

15B1213. Масс-спектральное изучение термического разложения нитратов металлов. Mass spectral studies of thermal decomposition of metal nitrates / Jackson Jason G., Fonseca Rodney W., Holcombe James A. // Spectrochim. acta. B. - 1995. - 50, N 12. - С. 1449-1457. - Англ.

Методом масс-спектрометрии вторичных ионов изучены продукты низкотемпературного разложения нитратов Pb, Cu, Cd и Ag в вакууме. Показано, что в газовой фазе содержатся ионы MO⁺, MNO₃⁺ и M₂⁺, где М=металл. Процесс разложения металлонитратов зависит от физ. состояния образца. Обсуждены вероятные механизмы образования оксидов металлов.

РЖХ 1997

Коллектор
Cd-NH₃

1998

Tsipins, Athanassios C.,

сир-ра,
стабильн.,
неорем-
раем

J. Chem. Soc. Faraday
Trans., 1998, 94 (11),

11-24

(coll. Cu - ● NH₃; III)