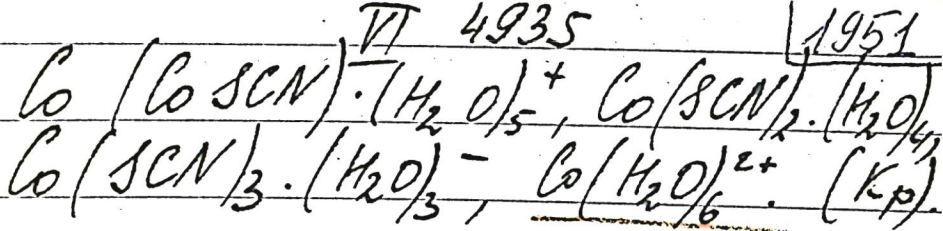


Co-H-O



Léhne M.

Mem. Bull. Soc. chim. France,
 1951, 18, 5^{ser.}, 76-81. dy.

серб. р-к

600H

1955

VI-738

$\text{Co}(\text{OH})_3$, CoHO_2 , Co_3O_4 , CoO (ΔH)

Овчинникова Т.М., Иоффе Э.Ш.,
Ротинян А.Л.

Докл. АН СССР, 1955, 100, № 3, 469-471.

Превращения гидратов окислов кобальта
при нагревании.

Est/F

ЕСТЬ Ф. К.

РХ., 1956, № 9, 25109

М

$\text{Co}(\text{OH}_2)_6^{++}$

1959

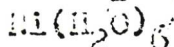
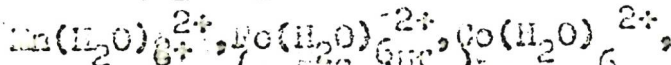
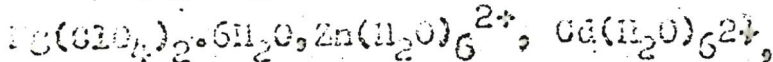
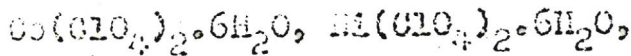
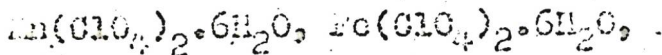
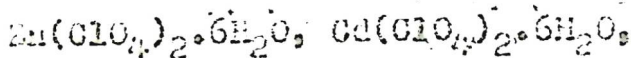
Андреев С.Н., Халдин В.Г.,
Строганов Е.В.

Д. общ. химии, 1959, 29, № 6,

1798-1801

О теплотах гидратации монов

V 824



РХ., 1960, 12562

Есть ф. н.

$(CoCl_4)^{2-}; (CoBr_4)^{2-}; (CoI_4)^{2-}; (Co(N_3)_4)^{2-}$ (equiv. 1969)
 $[Co(NCO)_4]^{2-}; [Co(NCS)_4]^{2-}; [Co(OH)_4]^{2-}$ (equiv. 1969)

Coaszar Y.; Ban M.

VI 6930

Magy. Kem. Foly 1969, 75(9), 396-401

Ligand-field interpretation of electronic excitation processes and of the bond properties of $3d^n$ complexes
IX. Tetrahedral and quasi-tetrahedral Co^{2+} complexes

CA, 1970, 72, No, 66-706

$\text{Co}(\text{OH})_2, \text{Ni}(\text{OH})_2$ (ΔG°).

Ge-OH , Co-OH , Ni-OH (Δ)

1967
VI 4745

Belton G.R., Jordan A.S.,

J. Phys. Chem., 1968, 72(12), 4114-20

The gaseous hydroxides of cobalt
and nickel.

M(9)

CA, 1968, 68, 24827e

Со МДЗ(К)

1979

Юсупов Э.К., Цейтлин М.А.,

$\Delta_f H$; "Химическая термодинамика
и термохимия".

(сб. статей под ред. Якушкова
В.А.). М., Наука, 1979.

$\text{Co}(\text{OH})_n$

com. 17461

1983

(aq)

Barnein D.W.,

Inorg. Chem., 1983,

$K_p, \Delta G^\circ$,

22, N16, 2297-2305.

$\text{Co}(\text{OH})_2^x(\text{aq})$

Кр. № 21672 | 1984

Колосин Г.Р., Гаськова О.А.

Комплексообразование ие
иза, кобальта, никеля и

Кр. ие в водных растворах
с георгатическими мган.
дана (обзор литератур-
ных дан-ных)

СД АН СССР, Институт ге

Юлии и Георгии, Ново-
северек, 1984, Дел. ВУНУТУ,
N 7157-84.

СН-72

$\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_n$

1990

1 Б3053. Получение и изучение многозарядных сольватированных или координационносвязанных ионов металлов в газовой фазе. Production and study in the gas phase of multiply charged solvated or coordinated metal ions / Jayaweera P., Blades A. T., Ikonomou M. G., Kebarle P. // J. Amer. Chem. Soc.— 1990.— 112, № 6. — С. 2452—2454.— Англ.

Методом электрораспыления из р-ров, содержащих сольватированные или координационносвязанные с лигандами L ионы металлов, получены ионы ML_n^{2+} в газ. фазе, где $\text{M}=\text{Mg}, \text{Ca}, \text{Sr}, \text{Ba}, \text{Mn}, \text{Fe}, \text{Co}, \text{Ni}, \text{Zn}$; $\text{L}=\text{DMCO}, \text{DMFA}, \text{NH}_3$, пиридин или полидентатные пептиды, ди- и тетраамины и циклич. тетрамины. Распыление проводилось в камеру, содержащую газ. N_2 и газ L при парц. давл. последнего 10^{-3} торр. Найдены величины $\Delta_r G$ ступенчатой диссоциации $\text{ML}_n = \text{ML}_{n-1}$ (1) для $\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_n$ составившие при ($n=10, 8,5; n=11, 7,6; n=12, 7,2$ ккал/моль. В предло-

X. 1991, N 1

ложении, что $\Delta_r S (1)$ равно 23 кал/моль·град, получено значение $\Delta_r H (1) = 15$ ккал/моль для внешней оболочки комплекса $\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_n$. В изученных условиях получение данных при $\Delta_r H (1) > 30$ ккал/моль невозможно, вследствие восстановления М. Методом МС найдено значение $\Delta_r H = 60$ ккал/моль при $n = 4$. Отмечено, что ионы Mg, Ca, Sr и Ba не восстанавливаются при диссоциации их комплексов до $n = 1$ и 0. Указано на повышенную стабильность $\text{Co}(\text{DMCO})_6^{2+}$ в газ. фазе.

Ж. Г. Василенко



HCO_2^-

1993

Макаров Т. В., Боевове

Ж. Д. и др.

(A G) ЖР. физ. химии. 1993.
67, N 7. С. 1338 - 1341.

● (сер. CoS; I)

$\text{Co}^{2+} \text{OH}_2$

[OM 41141]

2001

mercurium.

Ahmed M. El-Nahas,

Chem. Phys. Lett.,
2001, 345, N 3-4,
325-330