

Cel. F

0

V 1402

1953

(Русс.)

Голуб А.М.

Украинский хим. сб., 1953, 19, №2, 205-13

Лютенцовское тригетерое излучение га-
логенидных комплексов кадмия.

CdF^+ , CdF_5^{3+} , $CdCl^+$, $CdCl_5^{3+}$; $CdBr^+$; $CdBr_5^{3+}$
 CdI^+ ; CdI_5^{3+} . (V-гусс.)

РЖХ, 1954, №3, 14301

Га.

F.

A-473

MeX⁺, MeX₂, MeX₃, MeX₄²⁺ (1956

Cze Me-Zn⁺², Cd²⁺, Hg²⁺, X-F,

Cl, Br, I) ZnCl₂, ZnBr₂, ZnI₂,

CdCl₂, CdBr₂, CdI₂ (ΔH_{aq})

Шукорев С. А., Амур Н. Е.,
Латышева В. А.

Ж. неорг. химии,
1956, IV 2,

РХ., 1956 N 22, 71404 225-31 есть
Ja, W ср. к

1963

V-3397.

K(CuF^+ , ZnF^+ , CdF^+)

S.S.Mesaric, D.N.Hume

Unorg.Chem., 1963, 2, N5, 1063-64.

Formation constants of copper, cadmium,
and zinc fluoride complexes.

Ja, M, .

F

ECTE OPERA

CA, 1963; 59, N12, 13396b

3112-VI

1965

CdF_2 (P, ΔH_s , ΔS_s)

CdF (Do)

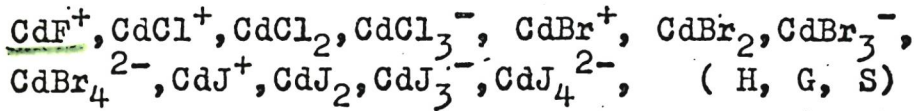
Besenbruch G., Kana'an A.S., Margrave J.L.,
J. Phys. Chem., 1965, 69(9), 3174-6

Kundsen and Langmuir measurements of the sublimation pressure of cadmium (II) fluoride.

CA, 1965, 63, N 13, 17178b

Be. J.

Есть оригинал. orig.



Gerding Per.

Acta chem. scand., 1966, 20, N 1, 79-94.

Thermochemical studies on metal complexes. I.
Free energy, enthalpy, and entropy changes for
stepwise formation of cadmium (II) halide com-
plexes in aqueous solution at 25°C.

PJX, 1966, 225555
Ja.

ECTC Orig.

1967

VI-4237

CaF^{2+} (Кр)

Вдовенко В.М., Стебунов О.Б.,
Щербаков В.А.

Ж.неорган.химии, 1967, 12, №6, 1706-7.

Комплексообразование гадолиния с фтор-ионами

RX., 1967, 23B56

W, 1

F

CdF^+ , CdF_2 , CdF_3^- , PbF^+ , PbF_2 (кр) 1969

Бойко К.М. 6 14 VI 6403

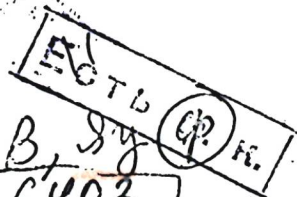
Укр. хим. зб., 1969, 35, №6, 596-600

Исследования фторидных комплексов
свинца и кадмия в кумратных
расплавах.

РИХим, 1969

22 В 141

ВР VI-6403



Cd F^{+}

1975

ΔG_f ; ΔH_f

Васильев В.р.
Козловский Э.В.
"ж. неорг. химии"
1975, 20, N 5, 1196-1199.

(см AlF^{2+} ; I)

CdF^+
(cryst)

1976

(Kp)

84: 156388c Potentiometric study of complex formation in the cadmium(2+)-fluoride ion-water system. Beutler, P.; Christen, K.; Gamsjaeger, H. (Inst. Anorg. Chem., Univ. Bern, Bern, Switz.). *Chimica* 1976, 30(2), 104-6 (Ger). The complex formation in the systems Cd^{2+} -F $^-$ -H $_2$ O was studied by using an F $^-$ sensitive membrane electrode. The exptl. data can be explained by assuming the equil. $\text{Cd}^{2+} + \text{F}^- \rightleftharpoons \text{CdF}^+$ with $\log K_1 = 0.46 \pm 0.03$ [25°, 3M NaNO $_3$]. No evidence of polynuclear Cd fluoro complexes was found.

C.A. 1976 84 N22

$\text{Cd F}^{2+} (\text{Kc})$

1976

Beutler P., Christen K., Gamsjäger H.

*Chimia, 1976, 30, N2, 104-105 (neu)

Potenciometrische Untersuchung der
Komplexbildung im System $\text{Cd}^{2+} \text{F} - \text{H}_2\text{O}$

P. K. Kuhn, 1976
14 B 58