

Cu - F

Сл-Ф. Ош. 22562

1954

Кр. Мухомов С. А.
Артисков М. А.

К. сдм. м. м. 1954,
24, N 11, 1926-35

С-П

Браун ч др

1955

Brown P.E., Crabtree J.M.,
Duncan J.F.

J. Inorg. Nuc. Chem.
1955, 1, 13, 202

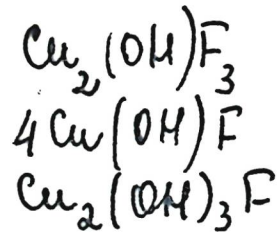
Кинетико

Кинетика реакции элементар-
ного фтора с металлами,
медью (25 - 250°C,
6 - 60 мм Hg)

[Cu - F]

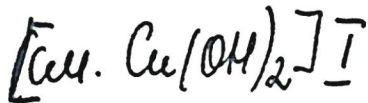
Ramanamurthy P.
Seco Z.A.

1969.



Canad. J. Chem. /
47(12), 2303.

ΔH papers.
 ΔH (percent)



Cu-F (cermet)
CuFx

1976

177540c High temperature investigation of the copper-
fluorine system. Wang, Jia-Shen (Marquette Univ., Milwaukee,
Wis.). 1976. 123 pp. (Eng). Avail. Xerox Univ. Microfilms,
Ann Arbor, Mich., Order No. 77-6179. From *Diss. Abstr. Int. B*
1977, 37(9), 4489-90.

C.A. 1977. 66° N24

Cu₂F₂(2) [Ommuck 14174] 1977

Ehlerst T. C., Wang J. S.,

ΔH_f° ; J. Phys. Chem., 1977,
81, N 22, 2069-2073.

$\text{Cu}_3\text{F}_3(2)$

Dumuck 14174

1977

$\text{Cu}_4\text{F}_4(2)$

$\text{Cu}_5\text{F}_5(2)$

ΔH_f ;

Ehlerz T. C., Wang J. S.,

J. Phys. Chem., 1977,

81, N 22, 2069-2073.

FOli

[0m. 18800]

1984

Клименко Н.М., Мусаев Д.Г.
и др.

независим.
исследоват.
исполн

Координаты. хлыны, 1984,
10, № 4, 505-510.

$\text{CuF}_2 \cdot \text{F}^-$

1986

105: 13186b Heat of binding of fluoride anions to copper and iron difluorides. Kuznetsov, S. V.; Korobov, M. V.; Savinova, I. N.; Sidorov, L. N. (Mosk. Gos. Univ., Moscow, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1986, 60(5), 1285-7 (Russ). High-temp. mass spectroscopy was used to det. the binding energies (ΔH_{298}^0) of $\text{CuF}_2\text{-F}^-$ and $\text{FeF}_2\text{-F}^-$. Values of 350.7 ± 17.0 and 373.5 ± 17.0 kJ/mol, resp., were obtained.

(ΔH_{298}^0)
теплота
связи

④ $\text{FeF}_2 \cdot \text{F}^-$ ●

C. A. 1986, 105, N 2

LiF_3^-

1989

Коробов М. В.,

Газообразные неорганические
фториды с высокой скоростью
 $\Delta_f H$; воли к электролизу.

Авторегистрат диссертации на
соискание ученой степени
г. Х. М., Москва ● ва, 1989.

Фториды Cu

1990

17 Б2056. Кристаллохимия фторидов и оксидов низ-
ко- и высоковалентной меди. Crystal chemistry of fluo-
rides and oxides of low- and highvalent copper: [Pap.]
15th Congr. Int. Union Crystallogr., Bordeaux, 19—
28 July, 1990 / Hoppe R. // Acta crystallogr. A.— 1990.
— 46, Suppl.— С. 244— Англ.

Кристалло-
химия

Проведены синтез и РСТА фторидов и оксидов Cu
в разных валентных состояниях. Желтый $\text{Cu}[\text{AsF}_6]$ —
единственный фторид $\text{Cu}(+1)$. Кроме диамагн. оранже-
вого $\text{Cs}[\text{CuF}_4]$, все др. фториды сходны с зеленым
 $\text{K}_3[\text{CuF}_6]$. РСТА проведен на зеленом $\text{Cs}_2\text{K}[\text{CuF}_6]$ и
оранжевом $\text{Cs}_2[\text{CuF}_6]$. В оксиде $\text{Cs}[\text{CuO}]$ обнаружены
спиральные цепи с аннионом, аналогичным имеющемуся
в $\text{Rb}_3\text{Cu}_5\text{O}_4$. Все др. оксиды ACuO ($\text{A}=\text{Li}-\text{Rb}$) содер-
жат тетрамерные плоские «кольца». Плоская коорди-
нация обнаружена в $\text{A}[\text{CuO}_2]$ ($\text{A}=\text{Na}-\text{Cs}$). Из окси-
дов $\text{A}_3[\text{CuO}_3]$ известен только $\text{Na}_6[\text{Cu}_2\text{O}_6]$, где РСТА
обнаружил димерные анионы. В $\text{KNa}_2[\text{CuO}_2]$ и $\text{A}_3[\text{CuO}_2]$
($\text{A}=\text{Na}-\text{Rb}$) обнаружены гантели $\text{O}-\text{Cu}-\text{O}$. По про-
грамме MAPLE сравнивались соотношения длина свя-
зи — сила связи. Проведен новый цикл расчетов рас-
пределения зарядов в ионных оксидах. Л. А. Бутман

④ Оксиды
Cu

X. 1991, № 17

Cu_2F_4

1991

5 Б3039. Термодинамика газообразных молекул Cu_2F_4 / Морозов И. Б., Коренев Ю. М. // Тез. докл. 13 Всес. конф. по хим. термодинам. и калориметрии, Красноярск, 24—26 сент., 1991. Т. 1.— Красноярск, 1991.— С. 67.— Рус.

В интервале т-р 960—1100 К эффузионным методом Кнудсена с масс-спектральным анализом продуктов испарения изучен насыщ. пар CuF_2 . Установлена зависимость $\ln p(\text{Cu}_2\text{F}_4) = -(44,1 \pm 2,1) \cdot 1000/T + (27,1 \pm 1,4)$. По 2-му закону определены энтальпии сублимации CuF_2 (960—1100 К) и Cu_2F_4 (1020—1100 К), составившие соотв. $261,2 \pm 7,5$ и 367 ± 18 кДж/моль; энтальпия димеризации найдена равной -156 ± 25 кДж/моль.

А. С. Гузей

④ Cu_2F_2

X. 1992, N 4

CuF₃

1991

Žemva B., Lutar K.,
et al.

J. Fluor. Chem. 1991.
54, N 1-3. C. A 16.

(cell.  AgF₃; I)

curmez,
co-da

ИЗД 4

1994

Морозов И. В.,

Автор первой диссертации
на соискание учёной степени
К. х. н., Москва, 1994.

(Р, днз)

Исследование фтороуглеродов
щелочных металлов и аммоний
в газовой и ● твёрдой фазах.