

1172

$UO_2F_2 \cdot 2H_2O$; $4F_2$; UO_2CO_3

1963

cr. Str.

Hoekstra H.R.

Inorgan. Chem., 1963, 2, N3, 492-495

Uranium-oxygen bond lengths
in uranyl salts: uranyl flu-
oride and uranyl carbonate

PX, 1962,



N 175119

MEP

$2UF, 2UF_2, 2UF_3, 2UF_3$ ($\Delta H_f, D_o$)

Годнев И.Н., Свердлин А.С.,

Изв. высш. заведений: Химия и хим.

технолог., 1966, 9, № I, 40-43

О теплотах образования газообраз-
ных фторидов урана

есть ори.

1966

UF₂

Lofgren N. L.
McIver R. J.

unrecog.
cb - bs

NASA Accession No. N66-29524
Rept. No. A8R8-R-5169,
24 pp.

(Coll. MgF₂) I

60222.3285

X

 UF_2^{2+} , ~~UF_3^{3+}~~ (K_p)VIII 2710
1966

Исследование фторидных комплексов урана
(IV) в растворах солей алюминия. Вдовенко,
В.М., Романов Г.А., Щербаков В.А. "Ж. неор-
ган. химии", 1966, II, № 2, 252-255

Есть оригинал

И, 24

УФ₂ ; УФ₃ (сироемие)

Волков В. М., Дяткина М. В.,

И. Сироемие. Желуди, 1964, 8, №4,

681-85

VIII. 279, 1967

РФ 1968

20112

W 9

UF^{5+} , UF^{3+} , UF_2^{2+} , UF_3^+ (Kp) 8 1969

Grenthe J., Varfeldt J. VIII 2017

Acta chem. scand., 1969, 23, N3, 988-993 (aur)

A potentiometric study of fluoride complexes of uranium (IV) and uranium (VI) using $U(VI)/U(IV)$ redox couple.

PH Xusn, 1970

1B 82

B (CP) 8

ThF^{3+} , ThF_2^{2+} , UF^{3+} , UF_2^{2+} ,
 UF_3^+ (Kp)

1969

Nozén B.

8

VIII 2032

Acta chem. scand., 1969, 23, N3, 931-942 (aun.)

A solvent extraction and potentiometric
study of fluoride complexes of thorium
(IV) and Uranium (IV)

10

PH. Kern, 1970

1B155

B, Sy (CP)

UF⁺
4825

Zembov R.F.

1969

In: Proc. 1st Intern. Conf. Calo-
rimetry and Thermodynamics,
Warsaw, August-31 Sept 4, Polish
Scientific Publisher, 1969, 423
p.


$$\Delta H_f \frac{UF_2(r), UF_2^+(r), UF_3(r)}{UF_3^+(r)}, UF_4^+(r), UF_5(r)$$

P, As, Sb, S, Se, Te, Cl, Br, F, V, Nb, Ta, ¹⁹⁷²
Cr, Mo, W, Re, Ru, Rh, Pd, Os, Ir,
U, Np, P-фториды (термод. св. ва).

VII 6478

Талкин Н.П., Туманов
Ю.Н., Бутылкин Ю.Н.,
термодинам. св. ва неорган.
фторидов. Справочник, М.,
Атомиздат, 1972, 144 стр.

PX72

Ю. П. П. П.

338
 UF_2^-

UF_2^+

Турбин Л.В., Юнцман В.С.
Дорофеева Л.В., Горохов Л.Н.
Муркес С.С.

Термодинамич. св-ва газо-
образ. систем U-F. Труды
1-0018, М., ИВТРАН, 1977, 17

UF_2^-

1974

 $UF_2 : UF_2^+$ UF_2^-

Отчет ЛИБТАН, отп. 18.

Равновесные составы и
переходные состояния в-ва ΔH_f UF_6 и UF_6 инж. Юмашев В. С.
Дорожнев О. В.

UF₂(2)

Ly Mybeyebs

1980.

Parker V. B.

(ΔH_f ; $H_{298} - H_0$,
5258) The Thermodyn. Property
of the Uranium-Halogens
Containing Compounds.

NBSIR-80-2029

NBS, USA, July 1980.

УФ₂(2)

1983

Смирнов В. Н.,

Авторская диссертация
на соискание ученой
степени канд. физ.-мат.
наук, Москва, 1983.



UF₂ (2)

1984

Горюхов Л. Н., Смирнов
В. К., 4 гр.

ΔH_f;

ЖС. Физ. химии, 1984,
58, N 7, 1603-1609.

● (сер. UF₅ (2) ; I)

UF₂

[Om. 19729.]

1984

M. Creek
2aja

Martensson N., Malm-
quist P.-A., et al.,

J. Chem. Phys., 1984,
80, N 11, 5458-5464.

UF₂

[OM · 36246]

1991

Hildenbrand D.L.,
Lau K.H.,

(Kp, ΔH_f)

J. Chem. Phys. 1991,
94, N 2, 1420-1425

$UF_6(g)$

[92GRE/FUG]

1992

Greene I., Fuger J., et al.

Chemical Thermodynamics of Uranium.

Amsterdam et al., NEA, 1992, p. 30

$$\Delta_f G^\circ_{298} = -548,486 \pm 30,148 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_f H^\circ_{298} = -530,000 \pm 30,000 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$S^\circ_{298} = 316,000 \pm 10,000 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$C_p^\circ_{298} = 556,200 \pm 5,000 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

UF_2^{2+}

[92 GRE/FUG]

1992

Grethe I., Fuger J., et al.

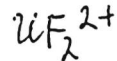
Chemical Thermodynamics of Uranium.

Amsterdam et al., NEA, 1992, p-30.

$$\Delta_f G_{298}^0 = -1185,548 \pm 2,401 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_f H_{298}^0 = -1265,400 \pm 3,597 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

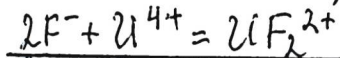
$$\Delta_f S_{298}^0 = -145,514 \pm 13,132 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$



[92GRE/FUG]

1982

Grenthe I, Fuger y. et al.
Chemical Thermodynamics of Uranium.
Amsterdam et al, NEA, 1982, p 51



$$\log_{10} K^\circ = 16,230 \pm 0,150$$

$$\Delta_r G_{298}^\circ = -92,642 \pm 0,856 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_r H_{298}^\circ = -3,500 \pm 0,600 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_r S_{298}^\circ = 298,982 \pm 3,507 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$