

W-F

50609.7222
Ch, TC

WF₂ WF₄
40392

1975

(20)

WF₃

WF₃

 (ΔH_f)

*4-9194

Hildenbrand D.L.

Оуека Террера
мексиканец

Thermochemistry of the gaseous tungsten
fluorides.

"J.Chem.Phys.", 1975, 62, N 8, 3074-3079

 $(\text{cur. } W_F; I)$

(англ.)

~~0384 fine~~

355 356

ВИНИТИ

She is married

Соединения W-F

1975

м.п. Не . Отчет по научно-
исследовательской рабо-
те.
Т. А. Р.

Термодинамические св. в-в
и равнов. состав W-F₆

УВТАН  , стр. 18,

отв. исп. Юншан.

1976

$W F$

$W F_2$

$W F_3$

$W F_4$

$W F_5$

$W F_6$

(соч. рец.);

(Vi)

Годовой обзор

Лич. спик МТУ за 1976

Науч. рук. Матневерки В.



WF₂

WF₃

WF₄

WF₆

WF₅

м.п.

отмена 7420

1977

Буркин Л.В., Юнгерас В.С.
Хорошева О.В., и др.

присланы 1-0019

мерсодис. св-ва

газоотдух. системы W-F.

1977

WF_x

(и.п. He ,
у)

Оттиски ЦБТАН, индекс 18.

Равновесные составы
и термодинамические
свойства WF_6 и UF_6

авт. Юмелан В.С.
Дорожнева О.В.

сост. на сборнике

WF^+

WF^-

WF_2^+

WF_2^-

WF_3^+

WF_3^-

WF_4^+

WF_4^-

WF_5^+

WF_5^-

WF_6^-

WF

WF_2

WF_3

WF_4

WF_5

WF_6

WF

WF₂

WF₃

WF₄

WF₅; WF₆ (до)

(γ; Aē; и.и.)

Отчет УБТАН 1974
Вопрос

Равновесные
составы и излуч.
св-ве WF₆ и UF₆

Отв. исполнит.

● Дорожнев О.В.

WF

Preston H. J. T., et al ¹⁹⁷⁷

Y; Ae

Int. J. Quant. Chem.
1977, 12 (3), 471-84

(cur. No; 14)

WF₆-F⁻

1979

(20)

90: 157359e The electron and fluoride affinities of tungsten hexafluoride by ion cyclotron resonance spectroscopy. George, Patricia M.; Beauchamp, J. L. (Arthur Amos Noyes Lab. Chem. Phys., California Inst. Technol., Pasadena, Calif.). *Chem. Phys.* 1979, 36(3), 345-51 (Eng). Ion cyclotron resonance techniques were used to exam. the formation and reaction of neg. ions derived from WF₆, both alone and in mixts. with other species. Electron transfer reactions suggest that the electron affinity of WF₆ is between that of at. F and Cl, yielding a value of 3.5 ± 0.1 eV. The upper limit is set by the failure to observe electron transfer from Cl⁻ to WF₆ at thermal energies and hence is somewhat uncertain. Fluoride transfer reactions indicate that WF₆ is a relatively strong Lewis acid in the gas phase. Relative fluoride affinities $D(\text{SiF}_4\text{-F}^-) < D(\text{WF}_6\text{-F}^-) < D(\text{BF}_3\text{-F}^-)$ were detd., yielding a value of 69 ± 5 kcal/mol (3.0 ± 0.2 eV) for $D(\text{WF}_6\text{-F}^-)$.

C. A. 1979, 90 N 20

Фториды W

1984

Первов В.С., Буцкеев
В. Д.

Ис. морган. химии,
1984, 29, N3, 570-581.

(с Фториды Cr; III)

WF

WD

Om. 30139

1988

Garvey J.F., Kupper-
mann A.,

J. Phys. Chem., 1988,

92, N16, ● 4583-4588

анализ
эмиссион-
спектра

И.П

WF₃

2000

emp-ra,
Pi,

Sliznev V.V., Solomo-
nik V.,

meop.pacnem Zh. Neorg. Khim.
2000, 45(3), 573-522

(all. MoF₃; III)