Am-0

VIII 1679 1953

$R(ClO_4)_2$, где UO_2, NpO_2, PuO_2, AmO_2, AmO_2ClO_4, NpO_2ClO_4 (1)

UO_2^{++}, NpO_2^{++}, PuO_2^{++}, AmO_2^{++}, NpO_2^{+}, AmO_2^{+} (смесь ион.; 4)

Jones L.H., Penneman R.A.,

J. Chem. Phys., 1953, 21, 542-544

CA, 1953, 5797h

10

VIII 1291 1957

Am^{3+}, Am^{4+}, Am^{5+}, Am^{6+}, AmO_2^+, AmO_2^{2+}

AmO_2^{2+}, AmO_2^+ (ΔH_f)

(ΔS)

Gunn S.R., Cunningham B.B.,

J. Amer. Chem. Soc.,

1957, 79, 1563 - 1565

B

РЖХ, 1958, 348.

ВФ-VIII 1830 1961

NpO_2^+ (ν_i, тип осн. сост.)

UO_2^+, Cu_2^{2+}, PuO_2^+, AmO_2^+, AmO_2^{2+}

(тип. осн. сост.)

Mc Glynn S.P., Smith J. K.,

J. Molecul. Spectrose.,
1961, 6, №1, 188-198

РЖХ, 1962, 15Б125 НО есть ориг.

37- VIII 1253

1963

PuO_2
Pu
AmO_2
} спектр

Cauchois Y., Bonnelle C., Bersuder L.,
C.r. Acad. sci., 1963, 257, N 20, 2980-2983
Nouvelles recherches sur les spectres
d'absorption M des éléments transurabiens
(plutonium et americium)

РЖХ, 1965, 7Б9

10

сил. кос., V, (NpO_2^{2+}, PuO_2^{2+}, AmO_2^{2+}, UO_2^{2+}) 1968 S

ВР VIII-187

Ohwada K.

Spectrochim. acta, 1968, A24, № 2, 97-102 (англ.)

Estimation of metal-oxygen bond force constants of transuranyl ions (NpO_2^{2+}, PuO_2^{2+}, AmO_2^{2+}) from those of uranyl ion in various media

РЖХим, 1969, 25223

10

1969

AmO_2^{2+}

Sanyal N.K. и др.

J. Quant. Spectrosc.

and Radiat. Transfer,

1969, 9, № 12, 1647

(См. $TcCl_2^-$) III

ионный

колеб.

AmO_2

Am_2O_3

1976

Manes L., et al

(li)

„Transplutonium 1975"

Proc. 4th. Int. Symp.

Baden-Baden 1975."

Amsterdam, 1976, 257-66

(cm · PaO_2; III)

$[^{16}O fm\ ^{18}O]^{2+}$

Vdovenko V.M.
Vodovatov V.A.

1976

Proc. Moscow Symp Chem Transuranium Elem 1972, (Pub 1976) 123-6 (eng)

(as $[^{16}O Ap\ ^{18}O]^{2+}$; III)

Di

$\Delta\sigma$ - 346 - XVIII)

AmO_2 1982

Ellis D.E., Goodman G.L.

Int. J. Quantum Chem.,

расчёт 1984, 25, N1: Proc. Symp.

электрон. Relativ. Eff. Quantum

структ. Chem., Abo, June 21-23,

1982, 185-200.

(см. $LaCl_3$; III)

AmO_2 1984

Heinrich C., Güsten H.,
et al.

Int. Conf. Nucl. and Radio-
ch. n. chem., Lindau, Oct. 8–12,
1984. Abstr. Invit. Pap. Dis-
cus. Pap Posters. Frank-
furt/M., 1984, 433.
(cit. IIO_2; III)

AmO_2^{+}
AmO_2^{+2}
(гидр в растворе)

ат. п.
термод. ф-ции

|От. 25 202|(28463) 1986

Marcus Y., Loewenschuss A.,

J. Chem. Soc. Faraday Trans., 1986, Pt 1, 82, N9, 2873–2886.

AmO_2^+,
AmO_2^{2+}

1989

Ionova G.V., Pershina V.G.,
Suraeva N.I.

электронная структура, расчет

Radiokhimiya, - 1989. - 31(1)
с. 11 - 7

(См. UO_2^+, UO_2^{2+}, III)

AmO_2^{2+}

1989

Ionova G. V.,
Pershina V. G. et al.

электрон. спектрофотометрия

Radiokhimiya 1989, 31(4), 19–26.

(сл. UO_2^{++}; III)

AmO (Om. 38311) 1995

Haire R.G.,

(Do) J. of Alloys and Compounds 1995, 225, 142-146

Dependence of the vaporization behavior of actinide oxides on the electronic na-

ture of the actinide atoms.