

NO_3



1957

NO₃⁻

Яцимирский К. Б.

S_{298,15}⁰

ЖФХ, 1957, 31, 2121

Энтропия многоатомных ионов (в газообразном состоянии).

с.с. с.с.

~
v

Schott G., Davidson N.

1958

NO₃

J. Am. Chem. Soc. 1958, 80, 1841.

групп

Разложение N₂O₅ при высокой

температуре

в газовой фазе

групп

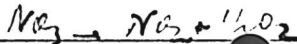
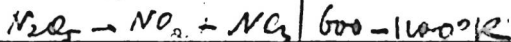
Реакции свобод. радикала NO₃

Энергия 600° диссоциации N₂O₅

S₂₀₀ =

полная.

60,7 а.е.



3651 (5)

NO₃ - активная молекула

III
Bp - 3067 - III

Кривого NO_3 масса масса O_3

$Z_{\text{NO}} = 1,73$. Выделение ас. соединений, а

запах - ас. нитр., или нитр NO_3^- .

BQ 5300 - III

Thermodynamic properties of some oxides of nitrogen.
 I. C. Hisatsune (Pennsylvania State Univ., University Park). *J. Phys. Chem.* 65, 2249-53(1961).—Available spectroscopic and structural data were used to calc. the thermodynamic functions for N_2O_3 , N_2O_4 and N_2O_5 , and dissocn. equil. of these oxides. For the N_2O_5 dissocn., the necessary functions for NO_3 radical were estd. from vibrational frequencies calcd. with Urey-Bradley force consts. (CA 54, 17047h). These data together with those obtained from other sources lead to the following estd. value of C_p° (cal./degree mole), S° (cal./degree mole), ΔH_f° (kcal./mole), and ΔF_f° (kcal./mole), resp., for ideal gases at 1 atm. and 25°: for NO , 11.22, 60.36, 16.95, 27.36; N_2O , 15.68, 73.92, 20.00, 33.49; N_2O_4 , 18.47, 72.73, 2.54, 23.66; N_2O_5 , 20.22, 85.00, 3.35, 28.18. CA

III-hon-chg

C.A. 1962. 56.8
 8079f

1961

N_2O_3, N_2O_4
 N_2O_5, NO_2

2Б325. Термодинамические свойства некоторых окислов азота. Hisatsune I. C. Thermodynamic properties of some oxides of nitrogen. «J. Phys. Chem.», 1961, 65, № 12, 2249—2253 (англ.)

Вычислены термодинамич. свойства N_2O_3 , N_2O_4 , N_2O_5 и NO_2 в идеальном газовом состоянии при давл. 1 атм в интервале т-р 100—1500° К. Расчет величин C_p^0 , $(H^0 - H_0^0)/T$, $-(F^0 - H_0^0)/T$ и S^0 проводился в приближении жесткий ротатор — гармонич. осциллятор на основании геометрич. параметров и основных частот соответствующих молекул, частично известных из литературных данных и частично оцененных автором. Оценены погрешности полученных значений термодинамич. свойств. Вычислены также значения ΔH^0 , ΔF^0 и K_p для р-ций $N_2O_3 \rightleftharpoons NO + NO_2$ и $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$ в интервале т-р 100—1000° К и р-ции $N_2O_5 \rightleftharpoons NO_2 + NO_3$ в интервале т-р 100—1500° К. В. Юнгман

III-505-051

Термод. р-н.
 ДИР

к. 1963. 2

NO_3 (ras)

JANAF

1985

T.φ.

100-6000°K

00NO

m.p. 2.

ΔG° ;

ΔS°

Guillory W. A.,
Johnston H. S.,

1965

J. Chem. Phys., 1965,

42, 14, 2454

(Cu. NO₃) III

1971

JANAF

Fig.

NO_3

(Ideal gas)

100-6000°K

(1964)

NO_3^-

1977

Kotaka Masahiro, et al.

cytome in
excretion

Bull. Res. Lab. Nucl. React.
1977, 2, 1329. (Eng).



(cm. CO_3^{2-} ; II)

NO₃(1)

1973

Barin J, et al.

v. I; p. 511.

298-3000

Cell. AG F-I

1978

NO_3^- (2) Турбин Л. В. и др.

м. ср. Периодический. св-ва
лекг. в-в, 3 и 4 изд. м. л.
стр. 218.

М., Наука, 1978.

NO_3^- [Oñ. 20385] 1984

Loewenschuss A; Charles Y.,

S¹_{298,15}; Chem. Rev., 1984, 84, 42,
Ozerko 89 - 115.

$\text{NO}_3^- (2)$

[om. 26728]

1987

Loewenschuss A.,
Marcus Y.,

m. cp.

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1, 61-89.