

NO₄

SO_4 (Kp)

409 - III

1956

Hisatsune Y. C., Crawford B.,

J. Chem. Phys., 1956, 24, 16, 1257 (англ).

О молекулярном комплексе SO_4 .

Ритх, 1957, 16, 18212
10, 14

3 EOTB 9. 11.
√ 9

NO⁺, O₃

1974

-(12)

2 Д243. Образование кластеров в реакциях O₃ с O₂⁺ и NO⁺. Fehsenfeld F. C. Clustering of O₃ to O₂⁺ and NO⁺. «J. Chem. Phys.», 1974, 61, № 4, 1588 (англ.).

В послесвечении разряда с прокачкой газа при t-ре 200° K измерены константы K₁ и K₂ скоростей реакций образования кластеров-ионов: 1) O₂⁺ + O₃ + He → O₂⁺ · O₃ + He; 2) NO⁺ + O₃ + He → NO⁺ · O₃ + He. Найдено, что K₁ ≈ 10⁻²⁸ см⁶ · сек⁻¹; K₂ ≈ 10⁻²⁹ см⁶ · сек⁻¹. Показано, что энергии диссоциации D₀ кластеров находятся в следующем соотношении: D₀(NO⁺ · O₃) < D₀(NO⁺ · CO₂); D₀(O₂ · CO₂) < D₀(O₂⁺ · O₃). Б. Ф. Горднен

2.12.11

(+3) ☒

ф. 1975. N2

? NO₄

1987

' 106: 162904g Thermodynamic properties of nitrogen tetroxide. McCarty, R. D.; Steurer, H. U.; Daily, C. M. (Thermophys. Div., Natl. Bur. Stand., Boulder, CO USA). *Report* 1986, NBSIR-86/3054; Order No. PB87-103255/GAR, 106 pp. (Eng). Avail. NTIS. From *Gov. Rep. Announce. Index (U. S.)* 1987, 87(1), Abstr. No 700,400. A math. model of the equation of state of nitrogen tetroxide is presented. Isobaric tables of P - ρ - T and compn. for temps. from the triple point (261.95 K) to 600 K with pressures to 40 MPa are also given. The math. model of the equation of state is a 32 term modified Benedict-Webb-Rubin equation. A method of calcg. chem. equil. for this system is also presented.

yp-uz COCM.
mepmoz. p-uz

C. A. 1987, 106, N20.

NO_4^{3-}

1999

Рекка Рукко

Chem. Commun. 1999, N6,
495-496

$\Delta_f H^\circ$

