

HQ2



NO₂
газ

т.ф.

Курьер Л.В. и др.

Москва, 1982.

термодинамические
св-ва индифферентных
веществ

1982

1963

180

 NO_2

Milligan D. E., Zarek M. E.

 SO_2

J. Chem. Phys., 1963, 38, 2627 (N: 11)

ИК спектр

Доказательство существования мо-
лекулы NO_2 с помощью ИК спек-
троскопии. NO_2 все
т.с. при

273,16 - 3000°K

См. NO_2) III

1964

Infrared spectroscopic evidence for the species HO_2 . Dolphus E. Milligan and Marilyn E. Jacox (Mellon Inst., Pittsburgh, Pa.). *J. Chem. Phys.* 40(2), 605(1964); cf. CA 59, 136b. A const. value of 1.38 cal./mole-degree should be added to the tabulated values for $-(F^\circ - H_0^\circ)/T$ and for S° in Table III of the original article.

Henry Leidheiser, Jr.

 H_2O_2 $-G^\circ - H_0^\circ$ T S°

C.A. 1964. 60. 8

8783d

1964

 CO_2

м.с.г.м.с.

Milligan D. E., Jarosch M. E.

J. Chem. Phys., 1964, 40, 605 (N:2)

концентра: докатоженство сущес-
ствования CO_2 с помощью ИК
спектрометрии [J. Chem. Phys., 1963,
38, 2627].

К значению $-(T^0 - T)/T$ и 5°C .
равенство $R_{\text{в}} 2 = 1,38$ за ат-
мосферное CO_2 .

H_2O_2 (ray)

YANAF

1965

T. p.

100-6000°K

• NO_2
(Ideal gas)
 $100-8000^\circ K$
(1969)

YHWFH
I up

1971

HO₂ (2) Турвин Л.В. и др. 1978

Термодинамич. св-ва
т.гр. имд. в-в, 3^е изд. т.1.
стр. 43.

М., Наука, 1978.

HD₂(2) Pan Kratz L.B. 1982
Thermodynamic Proper-
ties of Elements and
(298-2000) Oxides USA Bur. Mines
Bull. 672.

●
(y megbeha)