



N₂F₂

В 92 - 5100 - III

1962

15 Б311. Термодинамические функции 1,2-транс-дифтордиазина. Rutner Emile. Thermodynamic functions of 1,2-trans-difluorodiazine. «J. Chem. and Engng Data», 1962, 7, № 3, 398 (англ.)

На основании литературных данных (частоты, межатомные расстояния, углы между связями) в предположении гармонич. колебаний и жесткого вращения вычислены термодинамич. функции транс-1,2-дифтордиазина $F_N = F_N$ в идеальном газовом состоянии в интервале 100—6000° К (через 100°). Табулированы C_p^0/R , $(H^0 - E_0^0)/RT$, $-(F^0 - E_0^0)/RT$ и S^0/R .

И. Годнев

х. 1963.15

N_2F_2 (293) McBride B. & G. 1963

Thermodynamic properties..
NASA SP-3001, Washington, 1963
See ~~unpublished~~ ~~unpublished~~

$$M = 66.016; \sigma = 2; P_M = 1$$

$$V_c(\text{dl}): 1010, 1036, 592, 989, 421, 360$$

$$I_A = 0.91905 \cdot 10^{-39}$$

$$I_B = 21,244$$

$$I_C = 22,163$$

	Cp	H-H	S
298,15	12,7492	2922,8	62,7530
3000	19,6735	53063,5	103,0379
6000	19,8224	112380,1	116,7373

1968

$N_2 F_2$

Nagarajan G.,
During G. R.

Acta phys. polon., 34,
N 2, 319.

we
measuring
fr. ym

200-2000°K

(see. $N_2 F_2$) III

II

1969

N_2F_2

Shannugandaram G.
Nagarajan G.

ср-кв. асим.
колеб.

перел. ф.

Monatsh. Chem, 1969,
100, ~1, 385

[Cell N_2F_2 (II)]

N_2F_2 (germ. p.uw) 13

XIII 445/1969

Nagarajan G., Durig J.R., Perumal A.,
Monatschi Chem., 1969, 100(1), 348-57.

Mean amplitudes of vibration of an
 X_2Y_2 molecular model of ~~asymmetric~~
application to hydrogen fluoride,
 N_2F_2 . 10  CA, 1969, 10, 524, 1102/6c

N_2F_2

Craig Norman C. 1971
u gr.

"J. Phys. Chem.", 1971,

m. gr. ?

75, N10, 1453-1460

(Cu_2Cl_2ClF) $\bar{I}$

N_2F_2 YHNI
(ideal gas) I 499

1971

100-6000°K
(1965)

N_2F_2 (gas)

Кузнецов Ю. Я., 1971
Москвитина Е. Н.

т. оп. 2.

Вест. Моск. Univ.,
Химия, 1971, 12, 2,
164.

● $(\text{Сев. } N_2F_2)_{\text{IV}}$

N₂F₂

1971

Ю. Я. Кузнецов, Е. Н. Леонченко

Вестн. МГУ (химия), 1971, № 2, 164.

Спектроскопия, расчет комбинаций и

м. з. изомера *gauche* и *trans*.

Trans N₂F₂ v₁ 1018

v₂ 1523

v₃ 603

v₄ 365

v₅ 990

v₆ 423

Gauche N₂F₂ v₁ 1525

v₂ 896

v₃ 241

v₄ 1500)

v₅ 252

v₆ 737

100 - 1000 k. Du. p. 1.3. Copper pipe with
Bayona (Dohn, Bauer) Inorg. Chem. 1967, 6, 309

sum M_{Fe}

ϕ S h-4

298,15 54,25 65,14 3164

sum M_{Fe}

ϕ S h-2

52,85 62,69 2918

1974

№ Ф₂вмест по научно-исслед.
работе ИВТАН, отдел № 8

т.г.ф.

„Периодические св-ва
азота, водорода и их соеди-
ний“