

NHF₂

NF_2H

NF_2D

Вер-5096-111

1963

19 Б283. Термодинамические свойства дифторамина. Arumugam, K., Radhakrishnan M. Thermodynamic properties of difluoramine. «Z. phys. Chem.» (BRD), 1963, 39, № 3—4, 262—264 (англ.)

Из литературных спектроскопич. данных и молекулярных констант вычислены теплоемкость, свободная энергия и энтропия для молекул NF_2H и NF_2D . Для расчета применена модель гармонич. осциллятора, без учета влияния ядерного спина и ангармоничности. А. Г.

Т. гр.
газов

х. 1964. 19

1963

Bop-5096-III

 NHF_2 NDF_2

Vi

J. chem. Phys.

 C_p G° S° $H^\circ_T - H^\circ_0$

T

C.A. 1964. 60. 6

6274a

Thermodynamic properties of difluoroamine. K. Arumugam and M. Radhakrishnan (Annamalai Univ., Annamalai Nagar, India). *Z. Physik. Chem. (Frankfurt)* 39(3/4), 262-4(1963)(in English). The thermodynamic characteristics of NHF_2 and NDF_2 , viz. heat content, heat capacity, free energy, and entropy, were calcd. for 100-1000°K. and are tabulated. The mol. parameters, observed frequencies, and the principal moments of inertia are also given.

Friedrich Epstein

Bep - 5121-III

1963

$$\begin{array}{l} \text{NDF}_2 \\ \text{NH}_2\text{F}_2(2) \end{array}$$

$$(\Delta H, G, S, C_p)$$

Potential constants and thermodynamic functions of difluoramine. G. Nagarajan (Annamalai Univ., Annamalai Nagar). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1(11), 403-4(1963). The heat content, free energy, entropy, and heat capacity for difluoramine (I) and deuterodifluoramine (II) in the ideal gas state at 1 atm. and at 21 temps. between 200 and 2000°K. have the following values: for I: 8.182-15.238, 43.549-69.098, 51.731-84.336, and 8.937-18.717 kcal./degree/mole, resp.; for II: 8.200-15.836, 43.608-70.059, 51.808-85.895, and 9.054-19.118. Thomas A. Wilson

C.A. 1964. 625

4878c

NF_2H

NF_2D

т. гр.

$100-5500^\circ\text{K}$

1966

у 6 Д92. Расчет термодинамических функций хлордифторамина и дифторамина. Москвитина Е. Н. «Вестн. Моск. ун-та. Химия», 1966, № 6, 110—113

Проведен расчет термодинамич. ф-ций хлордифторамина и дифторамина при давл. 1 атм в приближении жесткий ротатор — гармонич. осциллятор без учета влияния ядерного спина. Молекулярные параметры, наблюдаемые основные частоты колебаний, произведения главных моментов инерции и термодинамич. ф-ции для NF_2Cl , NF_2H и NF_2D приведены в таблицах.

(+1) II

г. 1967. 6Д

☒

NF₂H

NF₂D

1966

69449h Calculation of thermodynamic functions of chlorodifluoramine and difluoramine. E. N. Moskvitina. *Vestn. Mosk. Univ., Ser. II* 21(6), 110-13(1966)(Russ). Tables give values for the structural parameters, products of the main moments of inertia, observed frequencies of vibration, and symmetry, and calcd. values of $\phi_T^* = -(G_T^\circ - H_0^\circ)$, S_T , and $H_T^\circ - H_0^\circ$, for NF₂H, NF₂D, and NF₂Cl, at various temps. from 100° to 5500°K. C. D. Kookin

m. sp.

100-5500°K

+1

C.A. 1967.66.16

☒

NHF₂

NDF₂

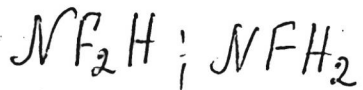
m.p. h°

100-1000°K

1907

72940h Functions of thermodynamic properties for NHF₂ and NDF₂. S. Sundaram (Univ. of Illinois, Chicago). *Spectrosc. Mol.* 16, 50(1967)(Interlingua). Values of the heat content function, free energy function, entropy, and heat capacity at 1 atm. pressure were calcd. for the ideal gaseous state at 12 temps. in the region 100-1000°K. from the vibrational spectral wave nos. of NHF₂ and NDF₂, by using the rigid rotor, harmonic oscillator approxn. At 298.16°K., the values of $(H^{\circ} = E_0^{\circ})/T$, $-(F^{\circ} - E_0^{\circ})/T$, S° , and C_p° for NHF₂ were 8.66, 51.49, 60.15, and 10.37 cal. degree⁻¹ mole⁻¹, resp. For NDF₂ at the same temp., the corresponding values were 8.77, 52.01, 60.78, and 10.83. For 100°K. the values were 7.96, 42.57, 50.53, and 8.03 for NHF₂; and 7.96, 43.07, 51.03, and 8.03 for NDF₂. And at 1000°K. the values were 12.57, 64.03, 76.60, and 16.62 for NHF₂; and 13.18, 65.01, 78.19, and 17.45 for NDF₂. Forrest F. Cleveland

C.A. 1968. 68. 16



1973

Полушкин, В. В.

Изв. Выход. Технол. Завод., Ухин. Технол.,
1973, 16(2), 210-13.

T. g. p.

(all. NCl_3 ; II)

УНТ₂

1974
Отчет по научно-исслед.
работе ИВТФН, отгдл №8

т.г.ф.

"Периодикамигелески еб. Ва
азоти, водорода и их соеди-
нения"

NH_2F_2 (2)

1978

Турбин Л. В. и др.

т. ер. Термохимическ. св-ва
и др. в-в, 3-е изд. т. 1.
стр. 258.

И., Наука, 1978.