

C-N-защелка



CCU

CCU  
JCU

(CP 298)

1390 - 1192 a) - III | 1945

Spencer H.M.

"Notes" - 1945, 1859-60

Empirical Heat Capacity...

Hal C  $\equiv$  C - C  $\equiv$  N Devi V. M. u gp. 1968

Hal = Cl, Br, I Bull. Soc. Roy. Sci. Liege,  
37, N 9-10, 523

m. sp.

100 - 1000°K

(Cl. ClC  $\equiv$  C - C  $\equiv$  N) III

II



$C_3NCl$

$C_3NBH$

$C_3NY$

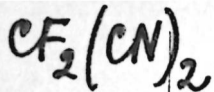
m. p.

Christensen D.H. u. gp. 1969

Spectrochim. acta

A25, N9, 1569

● (Cell.  $C_3NCl$ ) III

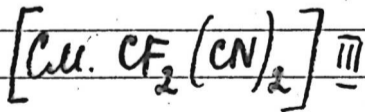


m. p.

Perette D. J.,  
Wait S.C.

1969

J. Molec. Spectrosc.,  
32, N2, 222



1970

C-N-Hal

Hal = Br, I

Lie S.B., et al.

m.g. o-u

Spectrochim. acta,  
1970, A26, v.10, 2077

● (Ces. C-N-Br) III

1970

C<sub>2v</sub>-N<sub>2</sub>

29068w

Spectroscopic studies of root-mean-square amplitudes for an XY<sub>2</sub>Z<sub>2</sub> molecular model with C<sub>2v</sub> symmetry: application to diazine and perfluorodiazirine. Statistical thermodynamic functions of perfluorodiazirine. Nagarajan, Govindaswamy; Sivaprakasam, R. (Dep. of Chem., Univ. of South Carolina, Columbia, S.C.). *Acta Phys. Pol. A* 1970, 37(3), 327-35 (Eng). A group theory method is described for detg. root-mean-square amplitudes of an XY<sub>2</sub>Z<sub>2</sub> mol. model with C<sub>2v</sub> symmetry in which X is central and the plane of a 3-membered ring XZ<sub>2</sub> is perpendicular to the YXY plane. The method was applied to detg. root-mean-square amplitudes of bonded and non-bonded atom pairs at room temp. in diazine and perfluorodiazirine (I) from literature vibrational and mol. structure data. Statistical thermodynamic functions of I were computed at 200-2000°K by using a rigid-rotor harmonic oscillator model.

FBIN

непр. а. у. у.

11

(+3) III

C.A. 1970. 13. 6

(с.ч. максим. CN<sub>2</sub>H<sub>2</sub>)



$T^{\circ}K$	$(H_0 - H_0^{\circ})/T$	$-(F_0 - H_0^{\circ})/T$	$S^{\circ}$	$G^{\circ}$
200	8,835	52,496	61,631	11,314
273.16	9,807	55,363	65,170	13,595
298.16	10,156	56,564	66,720	14,323
300	10,180	56,626	66,806	14,374
400	11,552	59,744	71,396	16,869
500	12,818	62,463	75,281	18,811
600	13,953	64,912	78,865	20,284
700	14,935	67,123	82,058	21,388
800	15,798	69,188	84,986	22,213

Cont / 2p eq - 100 Ni

900	16,544	71,083	87,627	22,844
1000	17,203	72,869	90,072	23,333
1100	17,745	74,524	92,299	23,717
1200	18,280	76,091	94,371	24,016
1300	18,733	77,574	96,307	24,262
1400	19,134	78,987	98,124	24,469
1500	19,501	80,335	99,836	24,624
1600	19,826	81,587	101,413	24,765
1700	20,126	82,819	102,945	24,883
1800	20,399	84,009	104,408	24,981
1900	20,632	85,087	105,719	25,061
2000	20,838	86,070	106,908	25,130

CF<sub>3</sub>CN

1970

15762. Энтальпия образования трифторацетонитрила. Walker L. C., Sinke G. C., Perettie D. J., Janz G. J. Enthalpy of formation of trifluoroacetonitrile. «J. Amer. Chem. Soc.», 1970, 92, № 15, 4525—4526 (англ.)

В т-рном интервале 865—925° К определены константы равновесия р-ции разложения CF<sub>3</sub>CN до C<sub>2</sub>F<sub>6</sub> и C<sub>2</sub>N<sub>2</sub> и по 3-у закону рассчитана энтальпия р-ции, равная —10,54 ккал/моль. С использованием лит. данных рассчитана стандартная энтальпия образования CF<sub>3</sub>CN (газ), равная —118,4±1,0 ккал/моль. В калориметрич. бомбе измерена энтальпия р-ции CF<sub>3</sub>CN (газ) + 5/3 NF<sub>3</sub> (газ) → 2CF<sub>4</sub> (газ) + 4/3 N<sub>2</sub> (газ)  $\Delta H_{298} = -274,80 \pm 0,22$  ккал/моль и снова рассчитана  $\Delta H^\circ$  (обр.; CF<sub>3</sub>CN; газ; 298° К) = —118,9±0,5 ккал/моль. Из резюме

$\Delta H_f^\circ$ ,  
Кр

III

X. 1974. 1

$CF_3CN$   
(Ideal gas)

100-8000°K  
(1969)

YANAF  
Ильг

1971

CNNF<sub>2</sub> ray

1971

C<sub>p</sub>  
S<sub>T</sub>  
G<sub>T</sub>

53051p Thermodynamic properties of difluorocyanamide from spectroscopic data. Rao, K. V. R. Bhaskara; Suryanarayana, V. (Dep. Phys., Andhra Univ., Waltair, India). *Indian J. Phys.* 1971, 45(11), 529-30 (Eng). Heat content, heat capacity, entropy and free energy of CNNF<sub>2</sub> were calcd. between 100 and 2000°K assuming ideal gas behavior at 1 atm and using the rigid rotor harmonic oscillator approxn. together with exptl. spectroscopic data.  
E. O. Forster

CA. 1972. 77. 8

6 li rapt

CJNSF<sub>2</sub>

1972

Kebabeioğlu R.,  
Mews R., Gleser O.

(Tg. qd.)

"Spectrochim acta",  
1972, A28, N8, 1593-99.

(CJNSF<sub>2</sub>, III)

C - F - N

1976

23 Б223. Термодинамические свойства фторсодержащих соединений. XVIII. Колебательные спектры и расчет термодинамических свойств пентафторбензонитрила. Green J. H. S., Harrison D. J. Thermodynamic properties of fluorine compounds. XVIII. Vibrational spectra and calculated thermodynamic properties of pentafluorobenzonitrile. «Spectrochim. acta», 1976, A 32, № 5, 1195—1197 (англ.)

Измерены ИК-(4000—30 см<sup>-1</sup>) и КР-спектры пентафторбензонитрила в газ. и жидк. состояниях. Предложено отнесение колебаний на основании контуров ИК-полос в газе, поляризации линий КР и сравнения с хлорпентафторбензолом. Вычислены термодинамич. функции для идеального газа в области т-р 273—1500° К. Пред. сообщ. см. пред. реферат. Е. Разумова

т. д. ср.

X. 1976. № 23

C-N-Cl-H eceгeмeн. (2) 1989  
Ivanova E. Yu, ...

Pentin Yu. A., Pyata-  
nov N. F. et al.

m. q.

Vestn. Mosk. Univ., Ser. 2:  
Khim. 1989, 30(5), 432-8.

(see C-N-Cl-H eceгeг.; II)

$CF_3N:CF_2$  [Dm. 37574]

1994

Aleman H., Lielmers J.,

m. op. 2. Thermochem. Acta, 1994,  
235, 277-279

Ideal gas state thermodynamic functions for perfluoro

-2-aza-propene ( $\text{CF}_3-\text{N}=\text{CF}_2$ )