

CH_3NH_2

CH_3NH_2

BP-1724-15

1933

(P, Cr)

J

Felsing, W. A., et al.

J. Amer. Chem. Soc. 1933,

55, 4418-22

1937

CH₃NH₂ Aston J. G., Siller C. W., Messerly G. H.,
J. Am. Chem. Soc., 1937, 59, 17413.

rept.

gyrosc.

BGP - 9487-IV | 1940

CH₃.NH₂ Aston J. G., Doty P. M.,
J. Chem. Phys., 1940, 8, 743.

Type: gase.

(C_P^o, S^o)

answls | Kobe K. a., Harrison R. K. 1054

Petroleum Refiner, 1954, 33, 161

n 11

Meritaum S. C.

mesonium Aston & Giffers + L (1955)

Bragg Bragg
J Chem Phys 1955, 23, 211

1956

CH₃NH₂ | Kabada M., Šeha Z.

тепр. | Chem. Zvesti, 1956, 10, 23

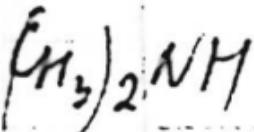
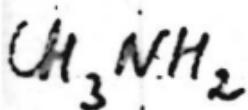
гравиц. | Термодинамический расчет параметров -
железа при температуре измерения.

T°K	ΔG_f	$\log K_f$	T°K	ΔG_f	$\log K_f$
298,16	6600	-4,837	600	21052	-7,668
300	6680	-4,866	700	26118	¹⁵⁴ -8,544
400	11256	-6,150	800	31549	-8,619
500	16076	-7,027	900	36419	-8,944
			1000	41618	-9,095

1961

T. sp'

[BP-8898-IV]



go W00°K

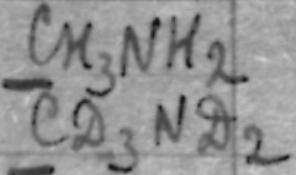
Thermodynamic functions of organic compounds. III.
 Functions of methylamines and of formamide. Z. Seha
 (Penco, Pardubice, Czech.). *Collection Czechoslov. Chem.
 Communs.* 26, 2435-8(1961)(in German); cf. CA 54,
 19143g.—The thermodynamic functions of MeNH_2 , Me_2NH ,
 Me_3N , and formamide were calcd. from the published mol.
 and spectroscopic data to the rigid-rotator and harmonic
 oscillator approxn. in the temp. range from 298.16 up to
 1000°K. at 1 atm. The heat capacities were expressed by
 empirical equations.

E. Erdos

C.A. 1962 56·4
 2951h

B9-M-500-IV

1965



Thermodynamic functions of amines of the aliphatic series. I.
Methyl amine and deuteriomethylamine. A. A. Vvedenskii and
V. M. Petrov. *Zh. Fiz. Khim.* 39(6), 1526-7(1965)(Russ.).
The primary moments of inertia of CH_3NH_2 and CD_3ND_2 were
calcd. on the basis of available interat. distances and angles.
Available frequencies from vibrating spectra were used for the
calcn. of C° , S° , $(G^\circ - H_0^\circ)/T$, and $(H^\circ - H_0^\circ)/T$ at 298.15 -
1500°K. for an ideal gas at 1 atm. assuming a rigid-rotor-har-
monic oscillator model.

GBJR

C.A. 1965. 63. 7
7699f

н-аминоалканы до $n\text{-C}_{10}\text{H}_{21}\text{NH}_2$? 1968

CH_3NH_2

m. op.

21 Б739. Термодинамические данные для *н-аминоалканов*. Rihan i D. N. Thermodynamic data for *n*-aminoalkanes. «Hydrocarbon Process.», 1968, 47, № 2, Sec. 1, 111—112 (англ.)

На основании новых литературных данных по молекулярной структуре и спектрам проведен пересчет термодинамических функций аминометана. По полученным данным, а также термодинамич. св-вам некоторых *н-алканов* вычислены термодинамич. св-ва *н-аминоалканов* до *н-аминооктана*. В интервале т-р 298,16—1000° К табулированы теплоемкость, энтальпия, свободная энергия, энтропия, теплоты образования и свободные энергии образования *н-аминоалканов*. Сравнение рассчитанных значений с литературными показало, что расхождение не превышает 4%.

В. Ф. Байбуз

расшищено ?

x. 1968.

21