



CH_3NH_2

[BP-1724-V]

1933

(Cp, Cr)

Felsing, W. A., et al.
J. Amer. Chem. Soc. 1933,
55, 4418-22.

1937

CH_3NH_2 Aston J. G., Siller C. W., Messerly G. H.,
J. Am. Chem. Soc., 1937, 59, 1743.

repn.

synth.

1 BQD - 9427-IV

1940

CH_3NH_2 Aston J. G., Doty P. M.,
J. Chem. Phys., 1940, 8, 743.

Temp. same.

(C_p°, S°)

CHS NH₂

Kobe K.A., Harrison R.H.

1954

Petroleum Refiner, 1954, 33, 161

v 11

Мерзасунт 5-ср.

11955

resumes Aston G Githler FL

Briefing of their Phys 1955, 23, 211

1956

 CH_3NH_2

Kavada M., Šeha Z.

терм.

Chem. Zvesti, 1956, 10, 23

функции

Термодинамический расчет равновесия

до 1000°K

веса смеси перламута.

$T^\circ\text{K}$	ΔG_f	$\log K_f$	$T^\circ\text{K}$	ΔG_f	$\log K_f$
298,16	6600	-4,837	600	21052	-7,668
300	6680	-4,866	700	26118	-8,514 ¹⁵⁴
400	11256	-6,150	800	31549	-8,619
500	16076	-7,027	900	36419	-8,944
			1000	41618	-9,095

T. 88'

[BOP-2898-IV]

1961

CH_3NH_2

$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$

to 1000°K

Thermodynamic functions of organic compounds. III. Functions of methylamines and of formamide. Z. Seha (Penco, Pardubice, Czech.). *Collection Czechoslov. Chem. Commun.* 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

2951 h

Bp-M-500-IV

1965

Thermodynamic functions of amines of the aliphatic series. 1. 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_p° , 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-harmonic oscillator model. GBJR

CH_3NH_2
 CD_3ND_2

C.A. 1965. 63. 7
76994

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

$\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{NH}_2$

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

т. ф.

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-аминодекана. 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

расширить ?

Х. 1968. 21