

C-H-N-O

[130 - 1833-IV]

1955

CH₃NO₂

(S,
Vi, 200ml)?

Brand J. C. D., et al.

(J. Amer. Chem. Soc.), 1955,

77, Jan. 20, 319-23

$(\text{NH}_2)_2\text{CO}$

Антонов А.А.

1964

ис. общ. химии, 1964, 34,
№ 7, 2340-3.

Термодинамические св-ва
карбамида и его неко-
торых производных.

● [см. $\text{D}(\text{NH}_2)_2\text{CO}$]

Отмечено 1071.

51127.1364

Ch, TC

22009

T. g. op.

1975

CH₃NCO

3497

Rüger C. — Schwetlick K., Kammer H.
Thermodynamische Rerechnung von
Beaktionsgleichgewichten aliphatischer
Stickstoffverbindungen.

"Acta chim. Acad. sci. hung.", 1975, 85, N4,
347-359 (нем., рез. рус.)

0500 руб

480

481

492

ВИНИТИ

B99-7040-XIV

51127.1364

Ch, TC

22009

T. g. op

1975

 C_2H_5NCO

3497

Rüger C. — Schwetlick K., Kammer H.
 Thermodynamische Berechnung von
 Reaktionsgleichgewichten aliphatischer
 Stickstoffverbindungen.

"Acta chim. Acad. sci. hung.", 1975, 85, N4,
 347-359 (нем., рус. пер.)

0500

480

481

492

ВИНИТИ

B99-7040-XIV

51127.1364 (T. g. p.) 22009 $Cit_3 CONH_2$ 1975
 Ch, TC $Cit_3 CO$ $Cit_3 NHCHO$
 $(CH_3NH)_2 CO$ 3497

Rüger C. — Schwetlick K., Kammer H.
 Thermodynamische Rerechnung von
 Beaktionsgleichgewichten aliphatischer
 Stickstoffverbindungen.

"Acta chim. Acad. sci. hung.", 1975, 85, N4,
 347-359 (нем., рез. рус.)

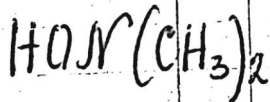
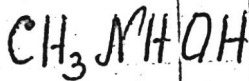
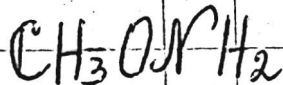
0500

480 481 492

ВИНИТИ

b9p-7040-XIV

1975

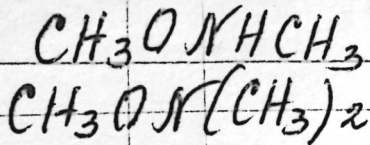


(m.g. op)

21 Б999. Термодинамические постоянные метилпроизводных гидроксиламина. Бедрина М. Е., Саруханов М. А., Парпиев Н. А. «Узб. химия ж., Узб. хим. ж.», 1975, № 3, 13—15 (рез. узб.).

В приближении идеального газа по молек. и спектральным данным рассчитаны значения термодинамич. функций CH_3ONH_2 (I) CH_3NHOH (II) и $\text{HON}(\text{CH}_3)_2$ (III). Результаты табулированы в интервале т-р 273—700° К. При 298,16° К значения C_p , $(H-H_0)/T$, $-(\phi-H_0)/T$ кал/моль·К и S э. е. составили соотв.: I 13,129; 9,659; 50,818 и 60,480; II 13,067; 9,582; 52,253 и 61,841; III 16,701; 11,044; 54,363 и 65,410. Значения этих функций, рассчитанные по Питцеру и Гвинну с учетом заторможенного вращения метильных волчков вокруг связей С—О и С—N на основе оценочных значений потенциальных барьеров, составили соотв.: I 14,849, II 179, 52,320 и 63,516; II 14,867, 11,072, 53,758 и 64,847; III 20,301, 14,004, 57,443 и 71,498. А. Гузей

x 1975 №21



1975

169270n Thermodynamic functions of O,N-dimethyl- and trimethylhydroxylamines. Bedrina, M. E.; Sarukhanov, M. A.; Parpiev, N. A. (Inst. Khim., Tashkent, USSR). *Uzb. Khim. Zh.* 1975, 19(1), 40-2 (Russ). Heat capacities C_p , enthalpy functions, and free energy functions were calcd. for MeONHMe [1117-97-1] and MeONMe₂ [5669-39-6] at 273-700°K assuming ideal-gas behavior.

$C_p, H_T - H_0/T$
 $- G - H/T$

C.A. 1975. 83 N20

60706.4205

29862

Ch TC

 CH_3COCN

1976

4485

(визначення к-та) М. Д. Ор.

Ives D. J. G., Moseley P. G. N.

Derivation of thermodynamic functions of
 ionisation from acidic dissociation con-
 stants. The sigma plot method vis-à-
 vis polynomial regression procedures.
 "J. Chem. Soc. Faraday Trans.", 1976, Part 1,
 72, N 5, 1132-1143 (англ.)

634 635

0651 ЛМК

ВИНИТИ

1976

С₆H₄/NO₂ 22 20 Б775. Влияние внутреннего вращения на термодинамические свойства орто-, мета- и пара-динитробензолов. Gigli R., Cesaro S. Nunziante. The effect of internal rotation on the thermodynamic properties of ortho-, meta-, and para-dinitrobenzenes. «Thermochim. acta», 1976, 16, № 1, 125—127 (англ.)

Методами статистич. термодинамики вычислены термодинамич. функции $-(G_T^0 - H_0^0)/T$, $H_T^0 - H_0^0$, S_T^0 и C_p о-(I), м-(II) и п-динитробензола (III) в состоянии идеального газа с учетом внутреннего вращения в интервале 100—1000°K с шагом в 100°. При 298°K эти функции равны: I 68,94 кал/моль·K, 5877 кал/моль, 88,65 э. е. и 35,83 кал/моль·K; II 69,81, 6015, 89,98 и 36,33; III 68,17, 5922, 88,03 и 36,24 соотв. Полученные величины сопоставлены с результатами расчета термодинамич. функций I—III без учета внутреннего вращения и рассчитаны средн. частоты внутреннего вращения I—III, равные 359,7, 262,0 и 364,5 см⁻¹ соответственно.

П. М. Чукуров

X, 1976, N 20.

$\text{CH}_2=\text{CHCOND}_2$ (On 30 241) 1988

Aryanevulu, I., Lal

Krishnan et al.

m. p. 2. J. Indian Chem. Soc.

1988. 65, N 6. C. 400-

($\text{CH}_3 \bullet \text{CH}=\text{CHCHO}$; II)

$\text{CH}_2=\text{CHCONH}_2$ (m 30241) 1988

Anjaneyulu Y., Lal
Krishnan et al.

m.p. 2. J. Indian Chem. Soc.
1988. 65, N6.C. 400-

(see $\text{CH}_3 \bullet \overset{403}{\text{CHCHO}}$; II)

$C_4H_2H_4O_3$ (от. 33390) 1990

(Бархурвал
L-ма) Солдатова Т.В., Кабо П.Я.
и др.

м.р. 2. Ал. рцу. химии, 1990,
64, №2, 336-343.

$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$

1990

Кабо Т. Я., Френкель
М. Л. и др.

Вестн. Белорус. гос.

м.-ф. 7.

ун-та. Сер. 2. 1990. № 2.

С. 12-16.

(ссылка на $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$; ~~1~~^I)

C-N-H-O соединения

1992

Kozuro A.A., Kabo E.I., et al.,

МФХ. Ж. Chem. Thermodyn.

1992, 24, N 8, с. 883-895

(см. C-N-H-O соединения, I)