

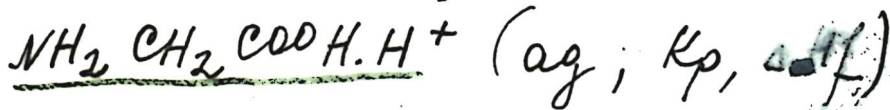
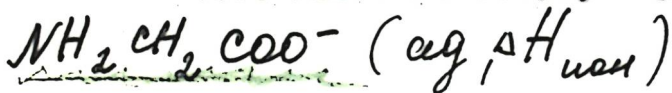
7023

1930

Branch

and Nisamoto

I. J. Am. Chem. Soc. 52, 863 (1930)



Circ. 500



$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

(T_b, T_m)

BQ-8734-IV | 1940

Reitmeier R. E.,
Sivertz V.,
Tartar H. V.

J. Am. Chem. Soc.,
1940, 62, 1943-4

C_2H_7ON

(T_m , T_b , K_{boil})

BQ- 8923- IV | 1940

Sivertz V.
Reitmeier R.E.
Tartar H.V.

J. Am. Chem. Soc.,
1940, 62, 1379-82

9028

1941

Sturtevant

5. J. Am. Chem. Soc. 63, 88 (1941)

$C_2H_5O_2N$ (aminoacetic acid), p-p, Hf^0

$C_2H_6O_2N^+$, p-p, Hf^0

$C_2NiCl_2^+$

Circ. 500 W

HOCH₂ CH₂ NH₂

T_m

| BQ-1737-IV | 1945

McVeigh J. L.,
Rose J. D.

p. 621-22

H_3O^+ , $COONH_4OH$, $COONH_4OH_3^+$ (Kp) 1838 1958
 $COONH_4NH_2$, $COONH_4NH_3$ (Kp)

Abu E.M.S., Abdel Halim, Nussein Sadek
Z.phys.Chem.(BRD), 1958, I4, N 3-4, I56-I63
()

The effect of mannitol or urea on dilute
aqueous HCl solutions.

PX, 1958, N I7, 56850

$C_2H_6O_2$

M

C_2H_7NO

2-аминотанол

p,
t_{fr.}

1959

477

~~HOCH₂CH₂NH₂~~
HOCH₂CH₂NH₂

Cp

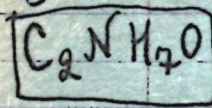
Bφ - M 1095 - IV 1964

Nomogram for characteristics of monoethanolamine solutions. Abe Devore (Ind. Proc. Engrs., Newark, N.J.). *Chem. Eng.* 71 (4), 164(1964)(Eng). Two nomograms are given for the d. of solns. contg. 10-60 wt. % and 70-100 wt. % HOCH₂CH₂NH₂ at 60-210°F. *Ibid.* 71(6), 176. Two more nomograms are given for the heat capacity or sp. heat of aq. solns. of HOCH₂CH₂NH₂ as a function of the concn. and temp. From CZ 1964(51), Abstr. Nos. 2403-4. MRCR

C.A. 1965. 63.8

9103 ef

1965

stop
C-N-H-O

Determination of dissociation constants of 2-amino-1-ethanol in solvents containing hydroxyl groups. Jean Belin and Gerard Douheret (Fac. Sci., Clermont-Ferrand, France). *Compt. Rend.* 261(4)(Groupe 7), 984-5(1965)(Fr). The reaction between $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ (B) and a solvent (SH), $\text{BH}^+ + \text{SH} \rightleftharpoons B + \text{SH}_2^+$, was studied. The thermodynamic equil. const., $K^m_{\text{BH}^+}$, for the disocn. $\text{BH}^+ \rightleftharpoons B + \text{H}^+$ in various solvents at zero ionic strength, was calcd. With concns. expressed in molality, $\text{p}K^m_{\text{BH}^+}$ for the disocn. has the value 9.50 in H_2O , 10.71 in MeOH , and 8.82 in the H_2O - EtOH azeotrope. Bernard Porter

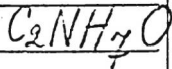
C.A. 1965. 63. 12
15616 c

1967

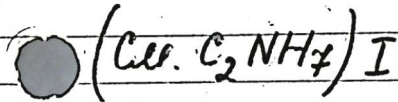


Рорер Е. и др.

Talanta,

14, N10, 1163 $\Delta H_{\text{нейтр.}}$

Определение теплот нейт-
рализации нек-рых алк-
ратических аминов мето-
дом жетальтимального тит-
рования.



1969

NH_2 CH_2 CH_2 OH

18 Б728. Давление пара этаноламинов. Да-
нов С. М., Матин Н. Б., Ефремов Р. В., Сла-
щипская К. К. «Ж. физ. химии», 1969, 43, № 3,
733—736

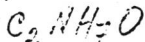
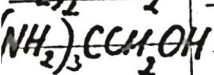
p

Исследована зависимость давления пара моно-(I),
ди-(II) и триэтаноламинов (III) от т-ры статич. мето-
дом. Чистоту продуктов определяли хроматографич. ме-
тодом. Зависимость давления пара I от т-ры в интерва-
ле 50—170° представлена ур-нием: $\lg P = 1,0562 +$
 $+ 2,6861 \lg T - 2338,4/T$ (мм). Для II в интервале 102—
181°: $\lg p = 9,1367 - 0,00313 \lg T - 3381/T$ (мм). При по-
вышении т-ры более 183° II начинает разлагаться.
III термически неустойчив выше 170°. Автореферат

+2

ж. 1969. 18

18



1969

6729g

- Vapor pressure of ethanalamines. Danov, S. M.;
 - Matin, N. B.; Efremov, R. V.; Slashchinina, K. K. (Gor'k. Politekh. Inst. im. Zhdanova, Gorki, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1969, 43(3), 733-6 (Russ). The dependence of the vapor pressure (p) of mono- (I), di- (II), and triethanolamine (III) on temp. (T) was studied. The major components of the app. for measuring p are a glass manometer of the membrane type and a thermostated silicone oil bath. Chromatographically pure I was prepd. from the tech. pure grade I by rectification from II, III, and ethylene glycols. In II, 0.1% I and 0.1% III were present. The decompn. of II and III began at ~ 183 and $\sim 170^\circ$, resp. Exptl. and literature data are given for I, and they agree well. By the method of least sqs., the dependence $\log p = 1.0562 + 2.6861 \log T - 2338.4/T$ was obtained for I at $50-170^\circ$, and $\log p = 9.1367 - 0.00313 \log T - 3381/T$ for II at $102-181^\circ$, when p is in torr. No reliable p values were obtained for III.

M. Kalfus

C.A. 1969. 71.2

$H_2NCH_2CH_2OH$
 C_2NH_4O

1969

18 Б1152. Изучение физико-химических свойств этанолamines. Duldner I., Weidenbacher Alexandrina, Serban S., Oancea Fimia. Studiul proprietăților fizico-chimice ale etanolaminelor. «Rev. chim.» (RSR), 1969, 20, № 11, 649—652 (рум.; рез. англ., русск., нем., франц.)

В интервале т-р от 20 до 80° измерены плотности, показатели преломления, вязкости и теплоемкости чистых моно-, ди- и триэтанолamines и их водн. р-ров в интервале конц-ий от 20 до 80°. Результаты представлены в виде математич. ур-ний и номограмм. Б. В. Рассадни

Ср

(+2)

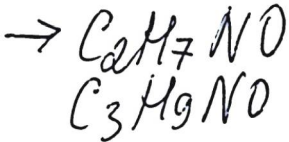
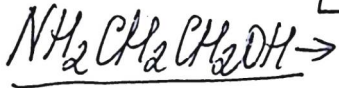
Х. 1970.

18

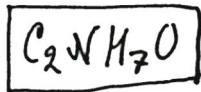
☒

[Ummeck 18473]

1982



P;



Touhara H., Okazaki S.,
Okino F., et al.,

J. Chem. Thermodyn.,
1982, 14, N2, 145-156.



C_2NH_7O Ладутько

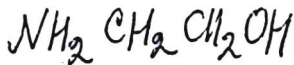
1987

Расчет термодинамических функций моноэтаноламина
/ Ладутько А. И., Френкель М. Л., Павлов А. В. и др.
// Изв. АН БССР. Сер. хим. наук. — 1987. — № 6.
— С. 52—55.

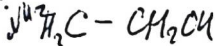
Рез. англ.

Библиогр.: 5. назв.

ISSN 0002—3590



— — 1. Моноэтаноламин — Термодинамические свойства —
Расчет.



№ 41192

18 № 980 [88-3335ж]

НПО ВКП 26.04.88

УДК 536.7:547.435

ЕКЛ 17.5