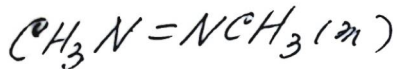


$C_2N_2H_6$



~~1977~~

(ТВ, ΔЭН)

1287 ⁹IV-ТХВ

Мишин Г.

Температура кипения, энтропия и энтальпия
испарения азометана, 1 с.

$\text{CH}_3\text{N}^+\text{NCH}_3$ (2)

~~1277~~

(ΔH) ~~1286~~ IV

1286-IV-ТКВ

Соколова Е.В.

Потенциал ионизации азометана, 1 с.

$\text{CH}_3\text{N}:\text{NCH}_3$ (P) BP-5198-IV | 1939

Taylor H.A., Yahn F.P.

J. Chem. Phys. 1939, 7, 470-3

"The thermal decomposition of
azomethane!"

2

Б

C. a; 1939, 66916

1950

5195 - IV - BP

$C_2H_2(NH_2)_2$, CH_3OH , CH_3NO_2 (Cp)

Hough E.W., Mason D.M., Sage B.H.

J. Am. Chem. Soc., 1950, 72, 5775-7

Heat capacities of ...

Be



$C_2N_2H_6$

B97-5197-IV

1951

$(CH_3N)_2$ (T6)

Picard J. P., Boivin J. L.

Can. J. Chem., 1951, 29, 223-7

Nitration of 1,2-disubstituted hydrazines

2
b

C. A., 1951, 9469b

5194 - IV - BP

1961

HF ($C_2H_5N.NH$, CH_3NNH , $(CH_3)_2N_2$)

Gowenlock B.G., Jones P.P., Major J.R.
Trans. Faraday Soc., 1961, N2, 57, 23-7

Bond dissociation ...

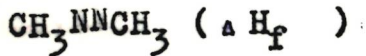
M



$C_2N_2H_6$

1763 - IV

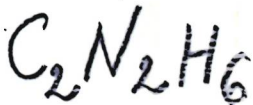
1963



Gowenlock B.G., Majer J.R.,
Snelling D.R.

Bond dissociation energies in
some azo compounds. "Trans. Faraday
Soc., 1962, 58, N 4, 670-675 (англ.)

РХ., 1963, 5, Б48

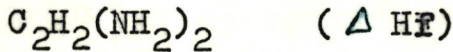


М.Ю

Земля опус

IV-9860

1964



Schiut G.C.A.
Rev. Trav. Chim., 1964, ³84(1),
5-20

Thermodynamic properties of ...

M

$C_2H_2NH_2$

Есть ф. н.

$\text{CH}_3-\text{N}=\text{N}-\text{CH}_3$ Прáсил з.; Foerst W.

1968.

м.-с.

CH_2N^+
 CH_3N_2^+
 $\text{C}_2\text{H}_6\text{N}_2^+$

nom. noel.

YACS

90, N13, 3344

Масс-спектрометрия
азотана.

(см. CH_3^+) I

1968

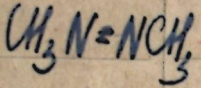
 $C_2H_2(NH_2)_2$ $C_2N_2H_6$

K. gucc.

61756 Conductivity of ethylenediamine, its salts, and ethylenediamine complexes of nickel(II) and copper(II) in water. Yokoi, Masatoki; Mori, Yoshihiro; Kubota, Eiji; Murata, Kazuyuki (Shinshu Univ., Matsumoto, Japan). *Nippon Kagaku Zasshi* 1968, 89(12), 1192-5 (Japan). The elec. conds. of aq. solns. of salts and complexes of ethylenediamine (I) were measured at 25°. Data are given for complexes of I with HCl, H_2SO_4 , $NiSO_4$, and $CuSO_4$ as well as for the salts $NiSO_4$ and $CuSO_4$. The dissocn. const. of I was detd. as 8.14×10^{-5} .
Yutaka Miyahara

C.A. 1969. 40. 14

1982



18 Б113. Химия газообразных ионов азометана в спектроскопии ион-циклотронного резонанса. Foster Michael S., Beauchamp J. L. Gas-phase ion chemistry of azomethane by ion cyclotron resonance spectroscopy. «J. Amer. Chem. Soc.», 1972, 94, № 7, 2425—2431 (англ.)

Масс-спектрометр с двойной фокусировкой и ион-циклотронный резонансный спектрометр использованы для подробного изучения механизма ион-молек. р-ций (ИМР) в азометане $\text{CH}_3\text{N}=\text{NCH}_3$ (М) и определения их термодинамич. констант: теплоты р-ций (ΔH), констант скорости (k), сродства к электрону (СЭ). В интервале энергий ионизирующих электронов (E) 9,2—13,0 эв, масс-спектр состоит только из молек. ионов М. При давл. выше 10^{-5} мм зафиксировано существование ИМР. $\text{M} + \text{M}^+ \rightarrow (\text{CH}_3)_2\text{N}=\text{N}-\text{CH}_3^+ + \text{CH}_3 + \text{N}_2$ ($k = 3,8 \pm \pm 0,6 \cdot 10^{-12}$ см³/моль·сек; $\Delta H = -62$ ккал/моль). При $E > 13,0$ эв основным осколочным ионом является

X. 1982. 18

CH_3N_2^+ , участвующий в двух типах ИМР: $\text{CH}_3\text{N}_2^+ + \text{M} \rightarrow \text{MH}^+ + \text{CH}_2\text{N}_2$ (1) ($\Delta H = 0$, $k = 12,2 \pm 1,4 \cdot 10^{-11}$ см³/моль·сек) и $\rightarrow (\text{CH}_3)_2\text{N}=\text{NCH}_3$ (A^+) + N_2 (2) ($\Delta H = -75$ ккал/моль, $k = 3,0 \pm 1,0 \cdot 10^{-11}$ см³/моль·сек). Изучением спектра метастабильных переходов в тетраметилгидразине показаны пути распада A^+ до $(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2^+$, CH_3NH_3^+ и $\text{CH}_2=\text{N}^+\text{H}(\text{CH}_3)$ после миграции атома водорода от углерода к азоту. Образование MH^+ по (1) происходит также с участием ионов C_2H_3^+ ($\Delta H = -61$ ккал/моль), HCN^+ ($\Delta H = -97$ ккал/моль) и CH_2N^+ ($\Delta H = -42$ ккал/моль) вместо ионов CH_3N_2^+ . Изучение р-ций типа (1) на смесях $\text{M} + \text{NH}_3$ (1:4) и $\text{M} + \text{CH}_3\text{NH}_2$ (2:3) показало, что $\text{СЭ}(\text{NH}_3) < \text{СЭ}(\text{M}) < \text{СЭ}(\text{CH}_3\text{NH}_2)$. $\text{СЭ}(\text{M})$ оценено равным 212 ± 5 ккал/моль. Вычислены теплоты образования (ΔH_f): $\Delta H_f(\text{MH}^+) = 199 \pm 5$ ккал/моль и $\Delta H_f(\text{CH}_2\text{N}_2) = 64$ ккал/моль. Величина $\Delta H_f(\text{CH}_2\text{N}_2)$ отличается от данных др. авторов на 10—20 ккал/моль.

М. Туркина

30726.2828

Ch

 $C_2H_6N_2$

Cr. № 98019

1973
KIV 4950

Jame-Delcroix Solange. Determination
de la structure cristalline de l'ethylè-
nediamine, $NH_2-CH_2-CH_2-NH_2$, à $-60^\circ C$.

"Acta crystallogr.", 1973, B 29,
N 5, 977-980 (франц., рез.англ.)

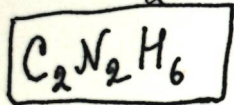
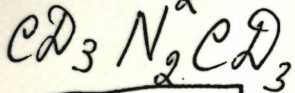
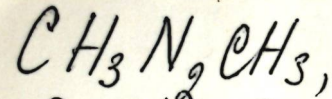
Есть оригинал

0924 пик

903 905 9 1 7

ВИНИТИ

1982



mepuog.

cb-ca

Pamidimukkala

Krishna M., Rogers.

David., et al.

J. Phys. Chem. Ref. Da-

ta ● 1982, 11 (1), 83-99.

(all. CH_3 ; I)

$N_2 - C_2H_6$

1988

109: 86817d Heat-of-mixing for the partially miscible system nitrogen-ethane. Calado, Jorge C. G.; Gopal, Prakash; Zollweg, John A.; Thompson, W. Reid (Sch. Chem. Eng., Cornell Univ., Ithaca, NY 14853 USA). *Can. J. Chem.* 1988, 66(4), 626-7 (Eng). The heats of mixing for the liq. system $N_2-C_2H_6$ were measured at 92.3 K and 0.6309 MPa by using a cryogenic flow calorimeter. The heat of mixing vs. compn. curve shows that the system is only partially miscible; the compns. between which liq.-liq. sepn. occurs were estd.

($\Delta_{mix} H$)

C. A. 1988, 109, N 10