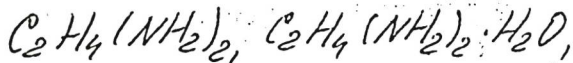
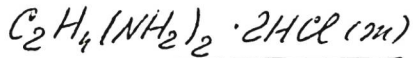


C-N-Cl

C 1321



~~1971~~



~~1555~~

~~1291~~

1291

- IV - ТХВ

(ΔfH)

Человская Н.В.

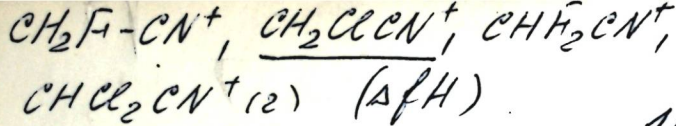
Этильные образования этилсиднамина $\text{C}_2\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$
/ж/, моногидрата этилсиднамина $\text{C}_2\text{H}_4(\text{NH}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ /ж/;
дихлоргидрата этилсиднамина $\text{C}_2\text{H}_4(\text{NH}_2)_2 \cdot 2\text{HCl}$
/к/, 40.

$(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CONH}_2 \cdot \text{HCl}$ (к)
(Т_м)

~~1977~~
1636^а - IV - ТКВ

Червонева Л.А.

Температура плавления *N,N*-диметиламино-
ацетамида, 1 с.



1971

1548-IV-ТХВ

Горохов Л.Н.

Потенциалы ионизации молекул фторметил-
циана, хлорметилциана, дифторметилциана
и дихлорметилциана, 3 с.

$\text{CH}_2\text{F}-\text{CN}^+$, $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CN}^+$, $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CN}^+$,

~~1971~~

$\text{CHCl}_2-\text{CN}^+$ (2) (48H)

1548-IV-ТХВ

Горохов Л.Н.

Потенциалы ионизации молекул фторметил-
циана, хлорметилциана, дифторметилциана
и дихлорметилциана, 3 с.

СN СР + (2)
(ΔfH)

~~197~~
157A-IV-7KB

Ходеев Ю.С.

Потенциалы ионизации хлорида, бромида и
иодида циана, 3 с.

$\text{CH}_2\text{ClCOONH}_2(\text{x})$

(ΔfH)

1604 - IV - ТХВ.

Колесов В.П.

Энтальпии образования амидов хлоруксусной
и трихлоруксусной кислот в кристаллическом
состоянии, 5 е.

$\text{CCl}_3\text{COONH}_2$ (х)
(дфн.)

1971
1604-IV-ТКВ

Колесов В.П.

Энтальпии образования амидов хлоруксусной
и трихлоруксусной кислот в кристаллическом
состоянии, 5 е.

$\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{ON}(\text{m})$
(T_к)

~~1977~~

1606-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура кипения этиленхлорнитрита,
2 с.

$\text{CCl}_3\text{CONH}_2$ (к, м)

(T_{t2} , T_{m} , T_{b})

~~2977~~

1615-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура фазовых переходов в кристалле,
плавления и кипения трихлорацетамида, 3 с.

$\text{NO}\bar{\text{C}}\text{H}_2\text{C}\bar{\text{H}}_2\text{Cl}$ (ж)
(Тб)

1977

1654-IV-ТХВ

Лойм Н.М.

Температура кипения 1,1,2,2,-тетрафтор-
2-хлорнитроэтана, 2 с.

$\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$ (м)
(ТБ)

~~1977~~

1652-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура кипения 2-Хлор-2,2,1,1-тетра-
фторнитроэтана, 2 с.

$\text{CF}_2\text{CFClNO}(\text{m})$
(ТВ, S, ΔVH)

~~1971~~

1653-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура кипения, энтальпия и энтропия
испарения 1,2,2-трифтор-1,2-дихлорнитрозо-
этана, 2 с.

HC₂CH₂NDim)
(76)

~~2971~~

1654-IV-ТХВ

Лойм Н.М.

Температура кипения 1,2-дифтор-1,2,2-три-
хлорнитроэтана, 2 с.

$C_3N_3Cl_3$ (к)
(Тм)

~~1971~~

1574-IV-ПКВ

Лойм Н.М.

Температура плавления цианурхлорида, 1 с.

$\text{Cl}_2\text{C}(\text{NO}_2)_2$ (к)

($T_{\text{т2}}$, $T_{\text{в}}$, Δv_{H})

1577

1577-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура фазового перехода и кипения,
энтальпия и энтропия испарения дихлорди-
нитрометана, 3 с.

$\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ (к)

(T_1 , ΔT H)

1977

1580-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура, энтальпия и энтропия фазовых
переходов в кристалле метиламмоний хлор-
ида, 4 с.

$\text{CH}_3\text{NHNHC}(\text{NH})\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}(\text{K})$

~~2971~~

(T_m)

1587-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура плавления гидрохлорида 1-метиламино/-гуанидина, 2 с.

$(\text{CH}_3)_2\text{NCl}$ (ж)
(ТВ)

4971
1583-IV-ТХВ

Лойм Н.М.

Температура кипения диметилхлорамина, 1 с.

$\text{NH}_2\text{C}(\text{NH})\text{NHC}(\text{NH})\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ (к)

~~127~~

(Тм)

1588-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура плавления бигуанидина монохлорида, 1 с.

$\text{Cl}-\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl})_2$ (21)
(ТВ)

~~1977~~

1594-IV-7XB

Лойм Н.М.

Температура кипения N -хлор-бис-1 β -
хлорэтил/-амина, 1 с.

$N(C_2H_5Cl)_3$ (к, м)

(T_v , T_m)

1971

1595-IV-ТХВ

Лойм Н.М.

Температура кипения и плавления
трихлортриэтиламина, 1 с.

β, β', β'' -

$\text{NO}_2 \text{CF}_2 \text{CFCl}_2$ (ж)
(ТВ)

~~1974~~

1655-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура кипения 1,1,2-трифтор-2,2-
дихлор-1-нитроэтана, 2 с.

CCl_2F_2 (к, м).
(Тм, Тв)

1971.

1656-IV-ТХВ

Лойм Н.М.

Температуры кипения и плавления трифтор-
1,2-дихлор-2-нитроэтана, 2 с.

$\text{NO}_2\text{CF}_2\text{CFClNO}$ (ж)

(ТВ, S, ΔVH)

~~2977~~

1658-IV-ТКВ

Лойм Н.М.

Температура кипения, энтальпия и энтропия
испарения 1-нитро-1,1,2-трифтор-2-хлор-2-
нитрозоэтана, 2 е.

1974

$\text{NO}_2\text{CH}_2-\text{CHClNO}_2$ (21)

(ТВ)

1659-IV-ТХВ

Лойм Н.М.

Температура кипения 1,1,2-трифтор-2-хлор-
1,2-динитроэтана, 1 с.

ССН₂СННND(м)

~~1971~~

ТВ

1665^a-IV-ТХВ

Лоим Н.М.

Температура кипения 1,2,2-трифтор-2-хлор-
нитроэтанна, 1 с.

CCl_3NO_2 (л, мл)
(T_m , T_b , S , $\Delta V H$)

~~9971~~

1576 - IV - ТКСВ

Лурье Э.П.

Температуры плавления и кипения, энтропия
и энтальпия испарения хлорпикрина, 7 с.

$C_2H_4ClO_2N$ (m)

(76)

~~1974~~

1606 - IV - ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения этиленхлорнитрита, 2 с.

$C_2H_3Cl_2NO_2$ (m)

(T₆)

$CH_3CCl_2NO_2$

~~4971~~

1613 - IV - TXB

Лурье Э.П.

Температура кипения 1,1-дихлор-1-нитро-
этана, 2 с.

$C_3H_4ClNO(m)$
(T_б)

1624

~~1977~~
- IV - ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения β -окси- α -хлор-
пропионитрила, 1 с.

$C_4H_2HgOCl(x)$

~~2977~~

(T_m)

1636 - IV - TKB

$CH_2OCH_2NHCONHCH$

Лурье Э.П.

Температура плавления N-β-хлорэтил-N'-
метилмочевины, 1 с.

$C_5H_{14}ClN_5O_2$ (x)

~~997.7~~

(T_m)

1641

- IV - 7XB

$(CH_3CONHNH_2)_2C:NH \cdot HCl$

Лурье Э.П.

Температура плавления хлоргидрата 1,2-ди-
ацетамидогуанидина, 1 с.

$C_2ClF_2N(m)$

($T_b, \Delta vH, S$)

~~1977~~

1642-IV-ТХВ

Лурье Э.П.

Температуры кипения, энтальпия и энтропия
испарения дифторхлорацетонитрила, 2 с.

$C_2ClH_4N(м)$

$CF_3N:CFCl$

~~1977~~

(Тб)

1643-IV-ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения хлорфторметилентри-
фторметиламина, 2 с.

$C_2Cl_2FN(m)$

$(T_b, \Delta vH, S)$

~~1977~~

1644-IV-ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения ,энтальпия и энтропия
испарения дихлорфторацетонитрила, 2 с.

$C_2Cl_2F_3N(м)$

(Тб)

$CF_3N:CCl_2$

~~1977~~

1645 - IV - ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения трифторметилдихлор-
метиленимина, 1 с.

CCl_2FNO_2 (м)
(Тг)

~~2974~~

1649-IV-ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения хлордифторнитрометана,
1 с.

$C_2O_2NCl_3F_2$ (м)

(ТВ, ΔvH, S)

$CF_2C(Cl)ClNO_2$

~~1974~~

1657 - IV - ТКВ

Лурье Э.П.

Температура кипения, энтальпия и энтропия
испарения 1,1,2-трихлордифтор-1-нитроэста-
на, 2 с.

$C_2Cl_2F_2N_2O_4$ (м) $NO_2CF_2CF_2NO_2$ ~~1977~~
(Тв, S, ЛН) 1660 - IV - ТКВ

Лурье Э.П.

Температура кипения 1,1-дихлордифтор-1,2-динитроэтана. Энтропия и энтальпия испарения, 2 с.

$C_2H_5CN(m)$

(T_к)

~~1971~~
1661 - IV - ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения хлорфторацетонитрила,

1 с.

$C_2H_7NHC\ell(x)$

(T_m)

1974

1662-IV-7XB

Лурье Э.П.

Температура плавления хлоргидрата 2-фтор-
этиламина, 2 с.

C_2H_3ClFN (m)
(76)

~~1974~~

1663 - IV - ТХВ

Лурье Э.П.

Температура кипения хлорфторацетамида, 1 с.

С N Сл (к, ж)
(Тв, S, ΔvH, T_m, S_m)

2974

1570-IV-ТКВ

Новиков Ю.Н.

Температуры плавления и кипения, энтальпия
и энтропия испарения, скрытая теплота и
энтропия плавления хлорциана, 4 с.

$\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CN}$ (m)
(Tb)

~~4971~~
1582 - IV - TKB

НОВИКОВ Ю.Н.

Температура кипения хлорацетонитрила, 1 с.

$C_4H_4O_2 \cdot HClO_4$ (к)
(Тм)

~~4977~~

1603-IV-ТКВ

Новиков Ю.Н.

Температура плавления перхлората нитрогуа-
нидиния, 1 с.

$C_4NH_{11}Cl_2$ (к)
(Т_{пл})

~~4971~~

1592-IV-ТКВ

Новиков Ю.Н.

Температура плавления 2-хлорэтилэтиламина
гидрохлорида, 1 с.

$\text{CCl}_3(\text{NO}_2)_3$ (м)
(ΔfH)

727-1
1578-IV-ТКВ

Пешекин В.И.

Энтальпия образования хлортринитрометана,
2 с.

$\text{C}^\circ\text{H}_3\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}(\text{x})$

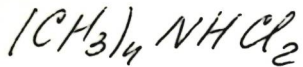
~~1977~~

$1^\circ, S, H-H^\circ$

1580-IV-ТКВ

Покорев Б.С.

Энтальпия, энтропия и теплоемкость соляно-
кислой соли монометиламина, 3 с.



(Op, S, H-H°)

~~4974~~

1593-IV-TKB

Покорев Б.С.

Энтальпия, энтропия и теплоемкость тетра-
метиленовой соли дихлорида водорода, 3 с.

$\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4$, 1977
 $\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4 \cdot 220\text{H}_2\text{O}$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4 \cdot 220\text{H}_2\text{O}(\text{к})$
 ΔfH 1607 - IV-ТХ13

Ровная Т.С.

Энтальпии образования аммонийных солей
монохлоруксусной и трихлоруксусной кис-
лот, 2 с.

~~1971~~

$\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4$,
 $\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4 \cdot 220\text{H}_2\text{O}$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4 \cdot 220\text{H}_2\text{O}(\text{к})$

ΔfH

1607 - IV - ТКВ

Ровная Т.С.

Энтальпии образования аммонийных солей:
монохлоруксусной и трихлоруксусной кис-
лот, 2 с.

$\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4$,

1571

$\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4 \cdot 220\text{H}_2\text{O}$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4 \cdot 220\text{H}_2\text{O}(\text{K})$

$\Delta_f H$

1607 - IV - ТХВ

Ровная Т.С.

Энтальпии образования аммонийных солей
монохлоруксусной и трихлоруксусной кис-
лот, 2 с.

$\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4$ ~~1971~~
 $\text{CH}_2\text{ClCOONH}_4 \cdot 22\text{H}_2\text{O}$, $\text{CCl}_3\text{COONH}_4 \cdot 22\text{H}_2\text{O} \cdot (\text{K})$

$\Delta_f H$

1607 - IV - ТКВ

Ровная Т.С.

Энтальпии образования аммонийных солей и
монохлоруксусной и трихлоруксусной кис-
лот, 2 с.

$(C_2H_5)_2NH \cdot HCl (m)$

1977

(ΔfH)

2217-IV-ТКВ

Саламатина О.Б.

Энтальпии образования триэтилминофос-
фина и солянокислого диэтиламина, 5 с.

$\text{CN}_3\text{H}_5\text{-HClO}_4$ (x)

(BfH)

~~1977~~

1602-IV-5KB

Саломатина О.Е.

Энтальпия образования перхлората, нитрата
и сульфата гуанидиния, 4 с.

$(\text{CH}_3)_4\text{NCl}$ (к)
(термог. ф.)

~~2077~~

1590 - IV - ТХВ

Суровой Ю.Н.

Теплоемкость и термодинамические свойства
хлористого тетраметил аммония, 6 с.

ССН(2)

(ДФН)

~~1971~~

1570-IV-ТХВ

Ушакова И.М.

Энтальпия образования хлористого циана,

3 с.

СССН 12)

(термод. ф.)

1571

1570-IV-ТКВ

Юнгман В.С.

Термодинамические функции

СССН 1Г1,

4 с.

1875

7277

HCN

MC.

NH₄CN

Kp.

HCNO

CNH

Kp.

CN⁻CNCl

r.

H₂O

Barthelot

25. Ann. chim. phys. 5, 433 (1875)

M.W

8435

1926

CHCl_3 , CCl_4 (Tb, Tm, Hm)

Mitsukuri and Aoki

1. Science Repts. Tohoku Imp. Univ.
115, 61, 1926

CNCE

Be



1916

1929

Cl_3CNO , $\text{Cl}_3\text{CN}:\text{CCl}_2$ (Tb)

$\text{Cl}_3\text{C}:\text{NOH}$ (Tm)

Prandte W., Sennewald K..

Ber. 62B, 1754-68 (1929)

"Trichloromitosomethane,

...

C_2NCl_5

Be

CLCW; Br CW; Jcw 1906 1931

Bodger R. M. and Woo S.-C.

1. J. Am. Chem. Soc. 53, 2572 (1931)

CN/Cl

10

Circ. 500

7524

1935

HCN, C_2N_2 , l., (Hb), CNCl, g., (Hb)

Cook, Robinson

J.Chem.Soc., 1935, 1004

Be

CCCN

BAP-8146-IV | 1938

Klemenc A.

Wagner G.

(cb-ba)

"Z. anorg. allgem. Chem."

1938, 235, 427-30.

8978

1939

Stevenson

1. J. Chem. Phys. 7, 171 (1939)

CNCl, CNBr, CNI (g, S⁰, Cp⁰)

C₂N₂, (g, Cp⁰)

Circ. 500

5

CNCl



469

1945

C_p (CO_2 , CO , $CNBr$, $CNCl$, CNI , D_2 , DH , C_2H_6 , H_2S ,
 CH_4 , N_2 , O_2 , $SiCl_4$, $SnCl_4$, SO_3 , $TiCl_4$, H_2O)

Spencer H.M.

J. Am. Chem. Soc. 1945, 67, 1859-60.

"Empirical heat-capacity equations of
various gases".

Ch. A., 1946, 783⁴

M, H_2O

Remb g.p.r.

1908 ~~1910~~ 1947

Douglas and Winkler

1. Can. J. Research B 25, 381 (1947)

CClN; T_m ;
 CCl_2SNP ; $T_{m,e}$; ΔH_e ;

B, 5 (9)

Circ. 500

Калломон.

1953

RCN

Callomon H. Y.

J. Chem. Soc., 1953, Nov., 3709-3710.

Попытки
Получения

Пробитки полученны
хлористого углерода.

x-55-3-3596.

1959 - IV

1953

Re $(\text{CN})_2$, I_2 , Br_2 , Cl_2 , BrCN , ICN , ClCN

Woolf A.A.

J.Chem.Soc., 1953, Dec., 4121-4128 ()

The cyanogen halides. Part I. A comparison with the interhalogen compounds and nitrosyl halides.

PK, 1955, N 20,
45690

ll

5441 - IV - BP

1954

Cl_3CCN (p, Tb, ΔHv , ΔSv , Cp, H-H,
 $\phi^*\text{S}$)

Davies M., Jenkin D.G.
J.Chem.Soc., 1954, 2374-7

Physical properties and...

J.Be

C_2NCl_3

1911

NaCNO, NaCN, KCN, ClCN, BrCN,

1954

JCN (Hf)

BrCN (P, Hs)

Lord G., Woolf A.A.

J.Chem.Soc., 1954, July, 2546-2551

The cyanogen halides. Part III.

M. Be

CNCl

CCN

Вульф.

Woolf A.A.

J. Chem. Soc., 1954, Jan., 252-265.

1954

Галогенизации. Часть II.
Положительный ион циа-
на.

к-56-6-15818.

Лерд, Вулф.

1954

ce CN

Lord G. Woolf A.A.

J. Chem. Soc., 1954, July,
2546-2551.

Теплоты
образования

Талогенизации. III

Теплоты образования и
свободные энергии

измерены
X-CN, CN₂

теплов излучение
и др.

X-56-8-21921.

	SHF 288,15	ms	MS	ΔF	D(X-CN)	D(X-CN) ^{MS}
• CEN ms	31,6	31,6		30,0	91,4	102
Brav (u)	32,5	43,3	10,8	38,3	77,4	88
YCN (ms)	38,3	52,4	14,1	45,5	67,1	69

Уменьшено P Brav и уменьшено 10,8

Принят SHF CN = 94

Шт - во среднем, уменьшен плюс еще и по сравнению с предыдущим

Badger, W. JACS, 1931, 53, 2573. уменьшен

Mooney Reid Proc. Roy. Soc., 1932, 52, 152. уменьшен

во 200 максим. уменьшен, Т.к. уменьшен еще и по сравнению с предыдущим

1957

Geiseler G., Rätzsch H.,

CCN (?)

Z. phys. chem., 1957, 907, 137

Термодинамические свойства
ионизированного

1987

5295

$\Delta H, \Phi^\ddagger$
Cp. 8

CF_3CN ; CF_2ClCN ; CFCl_2CN ; CCl_3CN

Janz G.I., Wait S.C.

J.Chem.Phys., 1957, 26, N6, 1766-68

Thermodynamic...

M, J

C_2NCl_3

CNCE

(CNCE)

31-11-5208-69

~~Humphries A. R., Nicholson, C. 1957~~

J. Chem. Soc., 1957, May, 2423

Теплота образования хлорид-хлорида и теплота тримеризации хлоридов

ΔH_f

ΔH_f(CNCE)₃₍₁₈₎ = +21,9 ккал/моль

Кандидат с Lord, Woolf "Handbook of Chemistry and Physics", Chemical Rubber Publ. Co., Cleveland,

X-58-6-16998

Ohio, 37th Edn.; - $\Delta H_f(\text{NCE tr}) = +31,6$
mmol/mol,

polymer:

$$3 \text{ CACE(2)} \rightarrow (\text{CACE})_3(\text{tr}) - 72,9 \text{ mmol}$$

1958.

Ureger

cl cl

Schröder Hans

Z. anorgan. und allgem.

Chem., 1958, 297, N. 5-6,
296-299.

Паузен

К полужемному моргану.

X-59-11-38100.

1915

1959

$(\text{CNCI})_3$ (Tm)

Хуасюэ шицзе, Ниа хие shijie
I4, № I, 36-38

,1959,

Цианурхлорид и его синтез

Be

1910

1960

CNCl, CNBr, CNJ (J, A.P. ОСКОЛ. ИОНОВ)

CN (ΔH_f , J, A)

CN⁻ (ΔH_f)

Herron J.T., Dibeler V.H.

J. Amer. Chem. Soc., 1960, 82,

N 7, 1555-1559

Изучение методом электронного удара

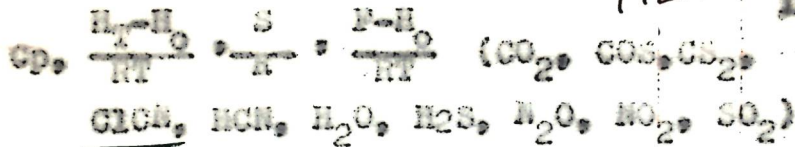
...

J, Ko

CNCl

412

1961



McBride B.J., Gordon S.

J.Chem.Phys., 1961, 35, N 6, 2198-2206

(англ.)

Thermodynamic functions of several triatomic molecules in the ideal gas. state.

PX, 1962,

216245.

Есть оригинал

10

$\text{CH}_2\text{COONH}_2$

$\text{CHCO}_2\text{CONH}_2$

$\text{CCO}_2\text{CONH}_2$

(Ttr)

ВФ - 10085 - IV

1963

Грейшкин А.С.,

Сондер Г.Б.,

Светлов Ю.Г.,

Изв. высш. ун. Заведений, Рязань
1963, N 5, 32-38

ce CN

(ΔH_f°
Do)

Вор-1179-IV

¹¹⁹⁶⁷
Dibeler V. H., Liston S. K.

У. Соев. Мех., 47, n 11, 4548.

Масс-спектрометриче-
ское изучение фотои-
онизации. VIII. Вещан
и потенциалы иона.

(Сое. CN) III

Cl - CN

D,

1968

Davis A. D.,
Okabe M.

J. Chem. Phys., 49(12),
5526.

(Calc. CN) I

C-N-Q

Demange Guerin, G. 1970.
Cuillet, H.

Kguc.

(Lab. Chim. Anal. Fac.
Sci. Paris, Fr.).
C. R. Acad. Sci., Ser. C 1970,
271(3), 189-91

(see Agello, H)

$C_2Cl_2(CN)_2$
 $C_2Br_2(CN)_2$
 $C_2I_2(CN)_2$

термод.
св. ба

Lie S.B., et al.

1970

Spectrochim. Acta,

Part A, 1970, 26, 9, 1861.

(Cell. C-N-Hal) III

CNce +

1977

Rosenstock M. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. Suppl. N1, p 1-469

T.G.
cb-ba

1977

CaNCl_3^+

Rosenstock M. M. et al

J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. Suppl. N1, p 1-469

T. g.
cbba

1980

$N_2 C_2 Cl_2$
 $N_2 C_2 HCl$
(ΔH_f)

Burkholder D; et al.,
Theor. chim. acta, 1980,
55, N 4, 325-331.

(all- $N_2 C_2 H_2$; III)

$(CH_3)_4NCl$

[Dmmux 15059] 1982

фазный
переход

Pal M., Raghuvans-
hi G.S., Bist H.A.,

Chem. Phys. Lett.,
1982, ● 92, N 1, 85-
92.

$CNCl^+$; $(CN)_2 Cl^+$; $C_2 N^+(K, A, P)$
Yergey A. J., Franklin J. L. 1972
Int. J. Mass. Spectrom. Ion,
phys., 1972, 9(3), 354-56

10 u

PHYS. XII 4115

$C_3N_3Cl_3$

1984

100: 181077g Heats of combustion and formation of cyanuric chloride. Lyubarskii, M. V.; Smolyanets, R. I.; Gromova, T. I.; Sukhanova, T. G. (Vses. Nauchno-Issled. Tekhnol. Inst. Gerbits. Regul. Rosta Rast., Ufa, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1984, 58(3), 754-7 (Russ). Isothermal calorimetry was used to measure the heat of combustion of $C_3N_3Cl_3$ [108-77-0] as -1340.33 ± 2.14 kJ/mol. The calcd. heat of formation at 298 K of cryst. compd. is 94.2 ± 2.49 kJ/mol.

$\Delta H_{comb.}$,
 $\Delta_f H_{298}$;

C.A. 1984, 100, N22

C₃N₃Cl₃

1984

13 Б3026. Теплоты сгорания и образования цианурхлорида. Любарский М. В., Смолянец Р. И., Громова Т. И., Суханова Т. Г. «Ж. физ. химии», 1984, 58, № 3, 754—757

В изотермич. калориметре с вращающейся платинированной бомбой определены станд. энтальпии сгорания ($-1345,87 \pm 2,14$ кДж/моль) и образования ($94,27 \pm 2,49$ кДж/моль) хорошо охарактеризованного образца цианурхлорида C₃N₃Cl₃ (I). Идеализированная р-ция горения $I(\text{тв.}) + 2,25 \text{ O}_2(\text{газ}) + 1,5 \text{ H}_2\text{O}(\text{жидк.}) + aq = 3 \text{ CO}_2(\text{газ}) + 3 \text{ HCl}(\text{р-р} \times 600 \text{ H}_2\text{O}) + 1,5 \text{ N}_2(\text{газ})$. Полнота сгорания обеспечивалась введением вазелинового масла, восстановление хлора до Cl⁻-иона — введением р-ра As₂O₃.

А. С. Гузей

ΔH_f;

х. 1984, 19, N 13

C-N-Cl соедин.

1990

7 БЗ160. Энтальпии сольватации и донорно-акцепторная способность ионов / Крестов Г. А., Королев В. П., Вандышев В. Н. // Докл. АН СССР.— 1990.— 313, № 3.— С. 641—644.— Рус.

Предложен новый подход к определению энтальпий сольватации инд. ионов и кол-венной x -ки их донорно-акцепторной способности. С этой целью зарядовые энтальпии переноса инд. ионов (// Докл. АН СССР.— 1986.— 291.— С. 1135) аппроксимированы ур-ниями: $\Delta H^3_{\text{пер}}(M^+) = a_+ + b_+ \sigma$, $\Delta H^3_{\text{пер}} = a_- + b_- E$, где σ и E — значения абс. электронодонорности и электроноакцепторности р-рителей. Коэф. a и b отражают электронодонорную способность ионов, причем коэф. b не зависит от выбора р-рителя и является безразмерным. Его величины с обратным знаком являются акцепторными b_+ и донорными b_- числами катионов или анионов, к-рые для ряда ионов табулированы. Предложенным методом оценены энтальпии кристаллич. решетки перхлоратов тетраалкиламмония. Приведены соль и величина энтальпии (кДж/моль): $(\text{CH}_3)_4\text{NClO}_4$, 425; $(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{NClO}_4$, 377; $(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{NClO}_4$, 337; $(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{NClO}_4$, 326.

В. В. Сергиевский

Энтальпии
кристалл.
решетки

x. 1991, № 7

1995

F: ClCN

P: 1

2Б133. Исследование методом связанных кластеров строения, колебательного спектра и относительных энергий изомеров XCN и XNC (X=F, Cl). A coupled-cluster study of the molecular structure, vibrational spectrum and relative energies of the XCN and XNC (X=F, Cl) isomers / Lee Timothy J., Racine Stephen C. // Mol. Phys. - 1995. - 84, N 4. - С. 717-725. - Англ.

Неэмпирическим методом ССП МО ЛКАО в трехэкспонентном с включением поляризац. ф-ций базисе и с учетом электронной корреляции методом связанных кластеров (с учетом возбуждений до трехкратных) рассчитаны равновесная геометрия, дипольные моменты, колебательные частоты и интенсивности и относит. стабильность изомеров XCN и XNC, X=Cl, F. Результаты расчетов для XCN хорошо согласуются с эксперим. данными, а для XNC - с данными расчетов др. авт. Показано, что FCN и ClCN выгоднее изомеров FNC и ClNC на 69,5'+-1,0 и 42,7'+-1,0 ккал/моль.

Р.ж.Х. №2, 1996.

CCN

CCNC

[om. 38251]

1995.

Lee T.J., Martin J.M.L.,
et al.,

$\Delta_f H$

J. Phys. Chem., 1995,
99, 15858 - 15863