

C_2Cl_3H

C_2HCl_3

Bp - 7960 - IV 1912.

Hertz W; Rathmann W.

$T_m; T_b;$

"Chem. Ztg"

$\Delta H_v.$

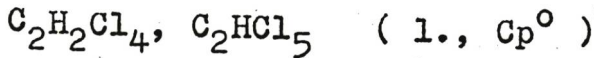
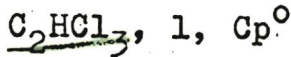
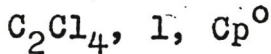
1912, 36, 1417-18.

IV-7959

1913

Herz and Rathmann

2.Chem.Ztg. 37, 621 (1913)



Circ. 500



9121 - IV

1913

Timmermans

6. Bull. soc. chim. Belg. 27, 334 (1913)

C_2H_4O (acetaldehyde),

$C_2H_4O_2$ (methyl formate),

$C_2H_3Cl_3$ (1,1,2-trichloroethane),

C_2HCl_3 , C_2H_3Br , C_2HCl_5 , C_2Cl_4 (Tm, b, Hm)

Circ. 500 Be



8384 - IV

1926

CH_3OH , CCl_4 , CH_2Cl_2 , CHCl_3 , CS_2 ,
 C_2Cl_4 , C_2HCl_3 , $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$, $\text{CH}_3\text{O}_2\text{N}$, $\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_4$,
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OCl}$, $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$, $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

Mathews

J. Amer. Chem. Soc., 1926, 48, 562

Be

$\text{C}_2\text{Cl}_3\text{H}$

IV-8309

1944

McDonald

1. J. Phys. Chem. 48, 47 (1944)

$C_2HCl_3; T_b; \Delta H_v;$

C_2Cl_3H

Circ. 500

15 ✓ (cp)

0

1949

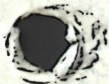
IV

M-2145

C_2HCl_3 ; C_2H_5Br ; $CHBr_3$; $C_2H_2Cl_4$;
(Cp; Th)

Tshamaler H., Richter E; Wittig F.,
Monatsh., 1949, 80, 856.

Be F



1161-IV

ΔH (CCl_4 , $CHCl_3$, C_2Cl_2 , C_2Cl_6 , C_2HCl_5 , 1953
 $C_2H_2Cl_4$, 1,1- $C_2H_4Cl_2$, 1,2- $C_2H_4Cl_2$, C_2Cl_4 ,
 C_2HCl_3 , $C_2H_2Cl_2$)

Smith Z., Bjellerup L., Krook S.,
Westermarck H.
Acta chem. scand., 1953, 7, N 1,
65-86(*ann.*)
Heats of combustion of ...

PX., 1955, N 16, 34011

K_A.



IV 4685

1954

C_2HCl_3 (Cp^0 ; (H^0-E_0) /T, -
 (F^0-E_0) (T, S^0)

Allen G., Bernstein H.I.
Canad.J.Chem., 1954, 32, N11,
1044-1046
The Raman spectra...

J

C_2Cl_3H

C_2HCl_3

Davis D.S.

1964

Chem. and Process Engng,

1964, 45, N10, 587.

$p(a_i)$

Давление пара хлориро-
ванных углеводородов.

(см. CH_3Cl)

1964

CO_2 ; Ar ; Kr ; HON ; NH_3 ; CH_3Cl ; CH_2Cl_2 ;
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$; $\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}$; $\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2$; C_2HCl_3 ; $\text{C}_2\text{H}_3\text{CN}$;
 CH_4 ; C_2H_2 ; C_2H_6 ; C_2H_4 ; $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ (CP)

Sonftleben H.

Z. Angew. Phys., 1964, 12(2), 86-7

New values of thermal...

Есть оригинал.

1965

Some physicochemical properties of liquid anesthetics. I. V. Kudryashov and R. I. Savachenko (D. I. Mendeleev Chem.-Technol. Inst., Moscow). *Izv. Vysshikh Uchebn. Zavedenii, Khim. i Khim. Tekhnol.* 8(4), 602-8(1965)(Russ). Phys. properties were measured for liquid anesthetics, Fluothane (2-bromo-2-chloro-1,1,1-trifluoroethane) (I) and trichloroethylene (II). From -46 to 45° , the vapor pressure of I is expressed by $\log P_{\text{mm.}} = (-1620/T) + 7.877$. A series of properties were measured from -5 to 40° . The following data are given for 20° for I and II; Vapor d., 3.20 and 0.614×10^{-3} g./cc.; n_D^{20} 1.3700 and 1.4778; C_p (vapor), 24.28 and 17.36 cal./mole; C_p (liquid), 0.181 and 0.305 cal./g. The liquid d. of I is expressed by $d_t = 1.92416 (1 - 0.001413 t)$; that of II by $d_t = 1.49627 (1 - 0.0011023 t)$. Coeffs. of diffusion were measured in air, N, and N_2O from -5 to 40° ; data at 20° are: I 0.0659, 0.0837, and 0.0695; II 0.0632, 0.1167, and 0.101; Et_2O 0.0814, 0.092, and 0.0725. The resistance of I is 2.90×10^8 ohms; that of II is 6×10^9 ; the sp. conds. of I and II are 16.5×10^{-11} and 0.8×10^{-11} mho/cm.

C. E. Stevenson

C.A. 1966. 64.13

18438 d

C_2F_3BrClH

Y.V. Kudryashov

1965

R.Y. Savachenko.

Uzb. Russ. Yr. Zhurnal, Khim. i Khim. Tekh.

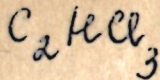
8(4), 602 (1965)

Some physicochemical properties

$c_p(liq)$ of liquid anesthetics.

$c_v(v)$

(vs C_2HCl_3)



Gallant R. W. ВФ-2362М-IV 1966

Hydrocarbon Process., 45,
N6, 153-160.

физические св-ва углеводоро-
дов. Г. 6. Термодинамические
функции.

(см. C_2H_4)

C_2Cl_3H

1974

Rieser Klaus.

фазовый
спектр.

Diss. Doct. Naturwiss.
Fak Math. und Natur-
wiss. Techn. Univ Hanno-
ver, 1974, 85 S, ill (neu)

(an C_2Cl_5H ; I)

C_2Cl_3H

Miskiewicz Stefan 1976

Ber. Bunsenges Phys

Chem 1976, 80(5) 395-405

(Ger)

(on C_2H_2 ; I)

ΔH_{tr}

C_2HCl_3 -

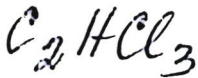
1976

Рожнов. А. М. и др

Ж. хим. хим. 1976,
49, N 11, 2593-4.

(Р, ДН)

(all. $C_2H_4Cl_2$; I)


$$T_m, \Delta H_m, T_{t2}$$

2. 1978
29

1977
9 Б668. Термодинамическое и структурное изучение полиморфизма 1,1,1-трихлорэтана и 2,2-дихлорпропана. Morrison J. A., Richards E. L., Sakon M. Thermodynamic and structural studies of polymorphism in 1,1,1-trichloroethane and 2,2-dichloropropane. «Mol. Cryst. and Liquid Cryst.», 1977, 43, № 1—2, 59—70 (англ.)

На основе измерений двулучепреломления (Δn) и калориметрич. методом изучены фазовые переходы 2,2-дихлорпропана (ДХП) и образцов 1,1,1-трихлорпропана (ТХП), содержащих 0,31 и 0,82 мол. % примесей (соотв. ТХП-Х и ТХП-У). Значения t_r и ΔH (дж/моль) переходов из фазы II в фазу I составили для ТХП-Х 224,3 К и 7450 ± 75 , ТХП-У 223,9 К и 7715 ± 100 . Величины $t_{пл}$ и $\Delta H_{пл}$ (дж/моль) равны для ТХП-Х $243,0 \pm 0,3$ К и 2380 ± 45 , ТХП-У $240,9 \pm 0,3$ К и 2125 ± 50 . Проведен анализ t_r -ного хода величин избыточных теплоемкостей этих образцов, найденных по депрессии $t_{пл}$. Отмечено влияние примесей на возможность образования двух различных фаз Ia и Ib в ТХП. Величины Δn фаз Ia, Ib и II составили для ТХП соотв. $< 4 \cdot 10^{-5}$; $0,003 \pm 0,001$ и $\ll 10^{-2}$, для

ДХП $< 1 \cdot 10^{-5}$; $0,011 \pm 0,006$ и $\ll 10^{-2}$. На основе полученных и лит. данных обсуждена относит. стабильность изученных фаз и характер их плавления: Указано, что фаза Ib изученных образцов ТХП не кубич. Последовательность фазовых переходов в ТХП может отличаться от таковой в CCl_4 . Ж. Г. Василенко

C_2HCl_3

1977

① i Б710. Изобарические бинарные равновесия пар—жидкость спиртов с трихлорэтиленом. Ravi Prasad A., Venkateswara Rao K., Chiranjivi C. Isobaric binary vapour-liquid equilibria of alcohols with trichloroethylene. «Indian Chem. Eng.», 1977, 19, № 1, 29—32 (англ.)

Исследованы равновесия пар—жидкость в системах н-бутанол (I) — трихлорэтилен (II) (1) и втор. бутанол (III)—II (2) при н. давл. Физ. св-ва исходных компонентов: т. кип. 87,2; 117,7 и 99,0°; показатель преломления 1,4748; 1,3970 и 1,3952 для II, I и III соотв. Давл. паров чистых в-в описываются след. ур-ниями: $\lg p = 7,02808 - 1315,00/230 + t$ (I); $\lg p = 8,27488 - 18739/209 + t$ (III); $\lg p = 46,4283 - 4261/T - 12,4877 \lg T$ (II). Состав и т. кип. азеотропных смесей для системы (1): 95,0 мол. % II и т. кип. 86,3°; для системы (2): 86,0 мол. % II и т. кип. 85,4°

Л. Г. Титов

P, Tm

ж. 1978
N 1

C_2HCl_3

summa 5890 1977

материал
м. гин.
сб-б

Watson R.T.

J. Phys. and Chem. Ref. Data,
1977, 6, 916-17.

$\text{CHCl}:\text{CCl}_2$

оттиски 10206

1980

Majer V; et al.

(ΔH°)

J. Chem. Thermodyn.
1980, 12, 843-47.

см. CH_2Cl_2 ; I

C₂HCl₃

1985

103: 184746x Standard enthalpy of formation of trichloroethylene. Papina, T. S.; Kolesov, V. P. (Mosk. Gos. Univ., Moscow, USSR). Zh. Fiz. Khim. 1985, 59(9), 2169-72 (Russ). A bomb calorimeter was used to measure the heat of combustion of liq. *trichloroethylene* [79-01-6] as -948.9 ± 2.9 kJ/mol. The std. heat of formation (298.15, gas, -19.1 ± 3.0) was derived. This value agree well with values obtained using different heats of reactions leading to trichloroethylene formation.

($\Delta_f H$)

C.A. 1985, 103, N 22