

CHCl₃

Vold R.D.

1935

CKCes

y. Am. Chem. Soc. 57, 1492
(1935)

Musti E.

1938

CHCl₃

Spezifische Wärme, Enthalpie, Entropie und Dissoziations-technische
Tafel v. Springer Berlin
(1938).

Stevenson D.P., 1938

CHCl_3 Beach, y. V.: y. Chem. Phys.,
6, 25, 108, 341 (1938).

1/0

Tu-g
op-uzuv

CHCl_3
 CH_3Cl

Bop-1193-17

Gernij

1953

Tuercuog. op-uzuv CH_3Cl , SiH_3Cl , CHCl_3 ,
 SiHCl_3 ccu 100° 90 1000°K

Chem. Xisty 44, 1445, 1953.

dx-H dx-cl lcl x cl min. pa
 CHCl_3 | 1.043 | 1.764 | $110^\circ 24'$ | J.Ch.Ph. 20,
605, 1952

$W_1(1)$	$W_2(1)$	$W_3(1)$	$W_4(2)$	$W_5(2)$	$W_6(2)$
3040	664	340	7214	755	261
NBS 47, 202		125f.			



CnCl_3

(ВФ-34-IV)
Свердлов А.С.

(1954)

исп. X, 28, в. 5, 480.

т.р.

до 1000°K

Термодинамические функции
калового-производства метана
II. Т.р. хлор-производство
метана.

~~(см. Cn_3Cl)~~



CHCl_3

м.-с. смеси

до 1500°K

Harrison R. K., Cove K. A.,

1957

J. Chem. Phys., 1957, 26, 1411.

Термодинамические функции
1,1,2 трихлорэтане.

Были рассчитаны теплоемкости и
функция Гиббса для внутреннего вращения.
Использована методика Гиллеса и Звильберга.
Т. с. от 273.16 до 1500°K .

Сравнение с окислительными свойствами C_2H_2 .

1961

CHCl₃Lewis G., Randall M.,
Pitzer K., Brewer L.Тр.
работ.

Thermodynamics, Vol II

Знаменит $G_T - H_0 / T$ где $T = 298, 15, 500, 1000, 1500, 2000^\circ K$ $H_{298} - H_0$  ΔH_0

ска,

ру

т.ф.

Курьер Л.В. и др.

1962

Москва, 1962

Периодические
в-ва индивидуаль-
ных веществ.

CHCl_3 (ray)

YANAF

1965

m.p.

100 - 6000°C

СНС₃

Ланидзе И.И. и др. 1968
Технохим. вост. т-р

6, N1, 62

Ср

400-1000°K

Расчет теплоемкости
паров галогензамещенных
исопренов и метана.

(См. СНЗС) II

CHCl_3 YHNF
(Ideal gas) Π_{ug}

1971

100-6000°K

(1968)

50711.1836

Ex-C, Ch, Ph, TC

 CHCl_3

(m. 99)

41195

1975

XB-9445

Rodgers A.S., Chao J., Wilhoit R.C., Zwo-
linski B.J. Ideal gas thermodynamic pro-
perties of eight chloro- and fluoromet-
hanes.

"J. Phys. and Chem. Ref. Data", 1974,
3, N 1, 117-140

0404 пик(англ.)

377 379

296

ВИНИТИ

CHCl_3

Macura A. et al

1980

J. Mol Struct., 1980, 60,
277-80

спектр
и.к.

помощь



См CHBr_3 I II

CH₃Cl (2)

1985

JANAF

m. sp.

III изг., 1985, с. 596

расчет 1972

расчет 1972