CCC4

1845

6948 — IV

CCl_4, 1, (P)

Pierre

Ann.chim.phys. 15, 325 (1845)

Circ.500 Be, J

IV–6955 1862

Regnault
C.Ren.acad.roy.sci.France 25,761
(1862)

$CHCl_3$; $\underline{CCl_4}$; m, ΔH_m

Circ.500

6947 -IV		1939

Olszewski
4 S. Bull. intern. acad. polon. sci. classe sci. math. nat. 1939, 7.

CCl_4, 1, (P)

Circ. 500	Be

7299—II

I893

Berthelot and Matignon
6. Ann. chim. phys. 28, I26 (I893)

$CHCl_3$; г., ΔH_f°

CCl_4; г.
C_2Cl_6; кр.
C_2H_5Cl; г.
} ΔH_f°

$C_2H_7O_3SN$; кр.
CS_2; ж.
} ΔH_f°

Circ. 500

6946 - IV

1894

Olszewski
2.Ber.27, 3305 (1894)

CCl_4, C_2H_6 , 1, (P)

Circ.500

Be

6945 — IV

1912

CCl_4, 1, (P)

Cardoso and Baume
2.J.chim.phys. 10, 509 (1912)

Circ.500
Be,J

69·53 — IV

1912

Ty:er

J.J.Chem.Soc.Vol. 110 (1912)

$CHCl_3$, CCl_4, l, (Hb)

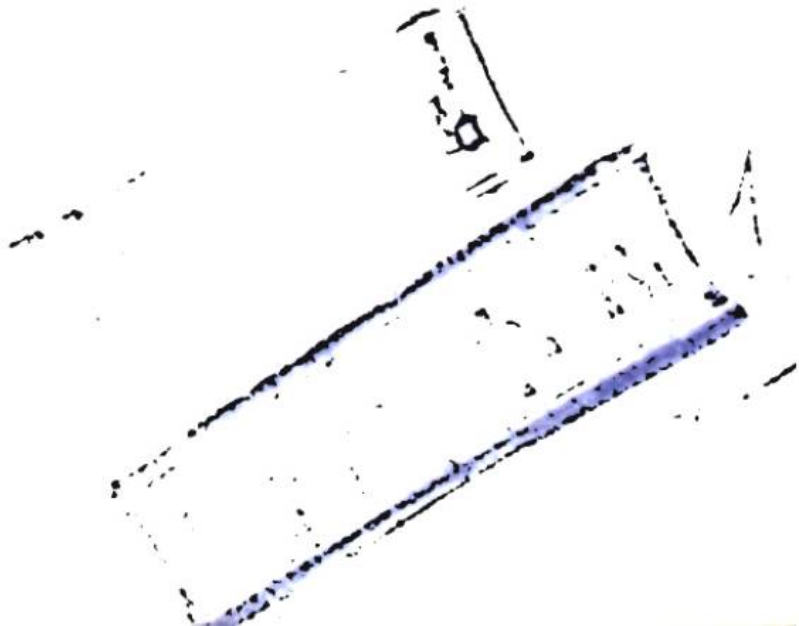
circ.500 Be

Bridgman [redacted] 1914

5. Phys. Rev. 3, 153 (1914)

CCl_4; T_m; ΔH_m;

5



7424 – IV

C_2H_4; жс кр (Р;) 1915

Burrell and Robertson

2. J. Am. Chem. Soc. 37, 1893 (1915)

CCl_4; C_2H_6; жс; (Р;)

Стр. 500 Б

CCl_4; m, (p)

6943-IV

1922

Keyes, Taylor, and Smith
J. Amth. Chem. Soc., 211 (1922)

Circ. 500

Б

8235-IV

1922

Latimer
J. Am. Chem. Soc. 44, 90 (1922)

CCl_4; T_{tr}; ΔH_{tr}; T_m; ΔH_m

Circ. 500

7333 - IV

1923

$SiCl_4$, $SnCl_4$, CCl_4 (Tm,Tb)

Biltz, Meinecke
1.Z.anorg. und allgem.Chem., 131, 1

(1923)

Be

~~1926~~

IV_7351

Bodenstein, Gunther, and Hoffmeister.
Z. angew. Chem. 37, 875 (1926)

CCl_4; r., ΔH_f°

Circ. 500

μ

$\sqrt{\varphi}^0$

1926

Bond and Beach
J. Am. Chem. Soc. 48, 313 (1926)

CCl_4; T_m; ΔH_m;

$SnCl_4$
$SnBr_4$
} T_m; T_b

Circ. 500 Be

8362 – IV

1926

C_2H_5Br, CH_3OH, $CHCl_3$, CCl_4, CH_2O_2
(l, Nb)

$BeSiO_3$, $MgSiO_3$ (cr, Hf)

Marchal
1. Bull.soc. chim. France 39, 1926, 401

Be,M

6384 — IV

1926

CH_3OH, CCl_4, CH_2Cl_2, $CHCl_3$, CS_2, C_2Cl_4, C_2HCl_3, $C_2H_2Cl_2$, CH_3O_2N, $C_2H_2Cl_4$, C_2H_5OCl, $C_2H_4Br_2$, $C_2H_4O_2$

Mathews

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

Bc c

1124-II

Z Cl-Cl (CCl_4, $CHCl_3$, CH_2Cl) 1929

Debye P., Bewilogua L., Ehrhardt F.,
Ber.Verhandl.Sächs.Akad.Wiss.
Leipzig, 1929, 81; 29-37

~~"Interference measurements on ...~~

Math.-naturwiss. Kl.

CA., 1930, 3408

10

1131-IV

1929

CCl_4 (Tb)

Grimm H.G.

Z.Physik.Chem., Abt.B., 2, 181-99
(1929)
"Researches on the existence of
...

C.A., 1930, 1792

Б

CCl_4 (T_{tr}) 1153 - IV 1929

Skau E. L., Meier H. F.

J. Am. Chem. Soc. 1929, 51, 3517-

"The transition temperature of carbon tetrachloride as a fixed point in thermometry"

Б 1 √ ф

C. A., 1930, 999

II-1238

1930

$(CH_2Cl_2;\ CHCl_3;\ CHBr_3;\ CCl_4;$

$(CH_2Cl)_2;\ C_2Cl_6$)

Bhagavantam S., Venkateswaran S.

Proc.Roy.Soc.(London) 1930, A127, 360-73

"The Raman spectra of some organic haloden compounds"

C.A.,1930, 3951

10

CCl_4

IV-1258

(CCl_4)

1930

Bhagavantam S.
Indian J.Physics 1930, 5, 35-48

"Raman spectra of some elements and simple compounds"

C.A., 1930, 5231

10

CCl_4

4068 — IV

1930

P, Pkp(C_2H_4, CCl_4, CH_3COOH)

Herz W.

Z. Elektrochem. 1930, 36, 300-1

"Saturated vapor préssure ...

Be, Mx

CCl_4

IV-1151

1930

ω (CCl_4, $SiCl_4$)

Schaefer C.

Z.Physik 1930, 60, 586-94
"Raman effect and infra-red spectrum ...

CCl_4

C.A., 1930, 4707

10

1931

7624 — IV

Hf($\underline{CCl_4}$, $SiCl_4$, $SnCl_4$, $TiCl_4$)

Datta A.K., Saha M.N.
Bull.Acad.Sci.United Provinces
Agra Oudh., India, 1, 19-25,
(1931-32)

"The absorption spectra ...

M

ΔH_v ([redacted] CCl_4) 1138-II 1931

Kolosovskii N.A., Mezhenin I.S.

[redacted]

J. gen. Chem. (U.S.S.R.) 1931, 1, 616-9

"Determination of the internal

E; B; K. φ C.A., 1932, 2096

latent heat of vaporization of liquids."

IV-8174 I93I

Kolosovskii and Mezhenin

1. Bull. soc. chim. France 49, I46I(I93I)

CCl_4; $\varkappa$, $\Delta H_f°$

CH_3I; Tb; ΔH_b;

Circ. 500

M. Be

Φ

ΔH_v, Cp (CCl_4) 1263-IV 1931

Kolosovskii N.A., Udovenko V.V.,
J.Gen.Chem. (U.S.S.R.) 1931,
1, 255-62
"Specific heats of saturated
vafors at the boiling point"
C.A., 1932. 3978

CCl_4

БК

6938 — IV

1931

CCl_4 ( )

350. Langseth
Z. Physik, 1931, 72, 350-367

J

1933

6949 – IV

CCl_4, l., (IIb)

Coon, Daniels

J. Phys. Chim., 1933, 37, 1

Be

CCl_4 (C_p) | 1140-IV | 1933

Kolosovskii N. a., Udovenko V. V.

Compt. rend. 1933, 197, 519-20

"Measurement of the molecular specific heat of some liquids."

√ 5 | √ φ

C.a., 1933, 5627

CCl_4 (Tm) 1142 - IV 1933

Nieuwenhuis W. E.

Z. Elektrochem. 1933, 39, 727-31

"The melting point of carbon tetrachloride in relation to its previous thermal treatment."

Б 1 V C. a., 1933, 5629

IV-1152

1933

Tn(CCl_4, $CHCl_3$, CS_2, $(C_2H_5)_2O$,

$CCl_4(T_{tr})$

Skau E.L.

J.Phys.Chem. 1933, 37, 609-14

"Purification and physical properties of organic ...

C.A., 1933, 3912

CCl_4

Б

IV-9315

1933

Yost D. Mand Blair C.
J. de Am. Chem. Soc. 55, 2610 (1933)

CCl_4; г., S°

$SiCl_4$; } S°_{298}
$SnCl_4$ }
$TiCl_4$ }

Ckal. 300

5

CCl_4 (r ce-ce ; r c-ce) 1122-1934

Cosslett V. E.

Trans. Faraday Soc. 1934, 30, 981-91

„Electron diffraction in carbon tetrachloride vapor."

10 2 | C. A. 1935, 677

8070 — IV

1934

Johnston and Long
J. Am. Chem. Soc. 56, 31 (1934)

CCl_4; T_{tr}; ΔH_{tr};
T_m; ΔH_m;

Circ. 500 Be

II-8173 1934

Kolosovskii and Alimov
1. Bull. soc. chim. France I, 877 (1934)

CCl_4; ж., ΔH_f° ; P

Circ. 500

М Б 5

CCl_4 (C_p) 1139-IV 1934

Kolosovskiĭ N. A., Odovenko V. V.

J. Gen. Chem. (U. S. S. R.) 1934, 4, 1027-3

"Specific heat of liquids." 2

Б

C. A., 1935, 3588 4

IV-8505

$SbCl_5$; CCl_4; $TiCl_4$ (Ohm) 1934

Nasu N.

7. Bull. Chem. Soc. Japan 9, 198 (1934)

1

Circ. 500

5

CCl_4 (2c-e) 1144-IV 1934

Pauling L., Brockway L. O.

J. Chem. Physics 1934, 2, 867-81

"Methods of interpretation of electron-diffraction photographs of gas molecules, with results for

10 2 C.A., 1935, 6776.

benzene and carbon tetrachloride."

1150 – IV

T_m($\underline{CCl_4}$; $CHCl_3.4CCl_4$) 1934

Sameshima J., Hiramatsu T.

Bull.Chem.Soc.Japan 1934, 9, 260-2

"Fusion curves of the systems

...

CCl_4

CA., 1934, 57438

Б

9191 - IV

1934

Veratrsato
1.Bull.soc.chim.Belg.43,513 (1934)

CCl_4; T_m; ΔH_m;
T_{tr}; ΔH_{tr};

circ.500 Be

7573 — II

I935

Deffet
1. Bull. soc. chim. Belges 44, 41 (I935)

CCl_4; T_m; ΔH_m;

Circ. 500

Be

9214 — IV

1935

Vold R. D

J. Am. Chem. Soc. 57, 1132 (1935)

CH_4, CCl_4: r., C_p°

CH_3Cl, CH_2Cl_2: r., C_p°

$CHCl_3$: r. C_p°

Circ. 500 Bc

CCl_4 (C_p; C_v) 1123-IV 1936

Damköhler G.

Z. physik. Chem. 1936, B 31, 439-53

"The specific heat of liquid carbon tetrachloride at high temperatures"

5 2

C.a., 1936, 3708 4

9391-IV

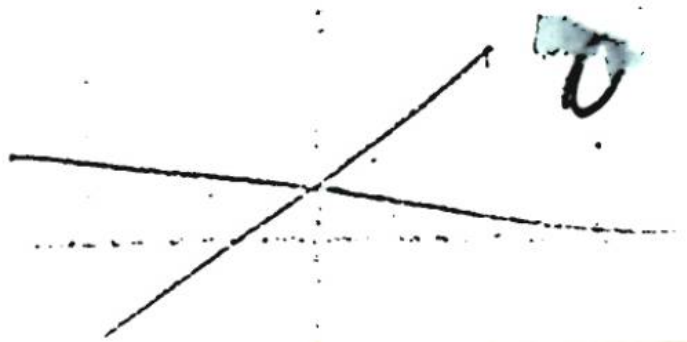
1936

Kireev and Skvorsnova
I.J.Phys.Chem.(Leningrad),7,63(1936)

CCl_4; T_m; ΔH_m;

Circ.500

15



8284 = IV

1936

CCl_4, (g, S^o)

Lord Jr., and Blanchard

1. J. Chem.Phys. 4, 707, 1936

J,Be

CCl_4 (T_{t2}) 1145-IV 1936

Phipps H. E., Reedy J. H.

J. Phys. Chem. 1936, 40, 89-100

"Polymorphism"

Б ● | Ф

N C.a., 1936, 2058[5]

CCl_4 (T6)

1170 — IV

1936

Żmaczyński a.

Roczniki Chem. 1936, 16, 486-501
(in French 501)

„ ebuliometric and tonometric

B

C.a., 1937, 3355 4

investigations of pure liquids. Carbon tetrachloride as physicochemical standard".

4044 - II

1934

C_2H_4, HCHO, C_2Cl_4, $COCl_2$, CCl_4 ( )

Bailey C.R., Hale J.B.

Nature 1937, 139, 1112

"Force constants ...

CCl_4

J

9023 — IV

1937

Stull

1. J. Am. Chem. Soc. 59, 2726 (1937)

$CH_2O_2H_4$, kp, Hf^o

CCl_4, Ttr, Htr, Tm, Hm

Circ. 500 M, Be

8694 - IV

1938

CH_3OH, CCl_4, $CHCl_3$, $C_2H_2Cl_4$,

$C_2H_4Cl_2$, $CHBr_3$, $C_2H_4Br_2$ (P)

Radulescu D., Alexa M.
Bull.Soc.Chim.Romania 1938, 20A,
89-113

Vapor-pressure ...

Be

8982-IV

1938

CCl_4, CH_3Cl, CH_2Cl_2, $CHCl_3$, CBr_4,

CH_3Br, CH_2Br_2, $CHBr_3$, CH_2O_2, $COCl_2$,

(g, S^o, Cp)

Stevenson D.P. and Beach J.P.
1.J.Chem.Phys. 6, 25 (1938)

Circ.500 Be, J

9314 — IV

1938

Yost

1. Proc. Indian Acad. Sci 8 A, 333(1938)

CCl_4, CF_4, SiF_4, $SiCl_4$, BF_3, BCl_3,
BBr_3(g, S^o)

Be

1242 - IV

Cp (CH_2Cl_2 vapor; $CHCl_3$ vapor; 1939

CCl_4 vapor; $(CH_2Cl)_2$ vapor)

Jatkar S.K.K.

J. Indian Inst. Sci. 1939, 22A, Pt. 4, 59-78

"Supersonic velocity in gases and ...

C.A., 1939, 5248

HD

1939

4741 - IV

$ClCH_2COOH$; $(CH_2Cl)_2$; $(CH_2Br)_2$;

CCl_4; CS_2; $CHCl_3$ (Tm)

Michel J.
Bull.Soc.chim.Belg., 1939, 48,
105-57

Methods and ... CCl_4

Be

7881 – IV

1940

CCl_4 (Ttr)

Guillien R.
J.phys.radium (8), 1, 29-33
(1940)

The dielectric constant ...

Be

IV–7901

1940

$_{Sv}$(Hg, Xe, Zn, CH_2Cl_2, CCl_4, $SiCl_4$, $CHCl_3$, Br_2, $SnCl_4$, $C(NO_2)_4$

Halford R.S.

J. Chem. Phys. 1940, 8, 496-9

"Entropy of ...

J

9156 – IV

1940

$CHCl_2CH_2Cl$, CCl_3CH_3, CCl_4 (Tm, Tb, Ttr)

Turkevich A., Smyth C.P.

J.Am.Chem.Soc. 1940, 62, 2468-74

"Molecular rotation and ...

Be, J

9215-12 1940

(CF_2Cl_2, $CFCl_3$, CCl_4, CCl_3Br, CCl_2Br_2,

$CClBr_3$, CBr_4)

Volkringer H., Leconte J., Tchakirian A.
J. Chem. Phys. 1940, 8, 126.
"Interpretation of the ...

J

8634 — IV

1941

Pitzer

8. J. Am. Chem. Soc. 63, 2413 (1941)

CCl_4, l, Hf^o, Tb, Hb

Circ. 500 M, Be

9378 -IV

Жданов CCl_4 (Ср)

Zhdanov

I94I

T.J.Gen.Chem.(U.S.S.R.) 11,47I

(I94I)

Б

Circ.500

CCl4
CBr4.

Delwaulle M.L. 1942
François F.
Compt. Rend. 214, 226.

Raman spectr CCl4 a
CBr4.

II-8520

8520

1942

PCl_3, CH_3Cl, CH_3Br, CH_3OH, CH_2Cl_2, CH_2Br_2, $CHCl_3$, CCl_4 (Γ; ω)

Nielsen J.R., Hard H.F.
J.Chem.Phys. 1942, 10, 81-7
"Raman spectra of ...

CCl_4

C.A., 1942, 1847

10

CCl_4 книга Shimanouchi 1942 есть у Цуркева

Shimanouchi T.

Bull. Inst. Phys. Chem.

м.п. Res., Tokyo, 1942, 21 (8)

834–42

CCl_4 CCl_3H CCl_2H_2 $CClH_3$ CH_4

см. Шиманочей книга 1943
есть у Гурвича

Shimanouchi T.,

Bull. Inst. Phys. Chem. Res. Tokyo, 1943, 22 (11)

(Vi) – 964 – 67

(+4)

8897 - IV

1942

Seger

1. Angew. Chem. 55, 58 (1942)

CH_2Cl_2, $CHCl_3$, $CFCl_3$, CH_2FCl, CH_4, CH_3F, CH_2F_2, CHF_3, CF_4, CH_3Cl, $CHClF_2$, $CHCl_2F$, CCl_4, CCl_3F_3, CCl_2F_2, (Tb, Hb, Tkp, Vkp)

Circ. 500 Ex. De

1942

9085 – IV

CCl_4, $SnCl_4$ (liv)

Telang M.S.

Current Sci 1942, 11, 461-2

"Parachor and latent heat ..

be

7659 — IV

1943

CCl_4 (IIv)

Hisenstein A.

Phys.Rev. 1943, 63, 304-8

"The structure of ...

Be

IV-668

ω (CCl_4) 1943

Shimanouchi T.

Bull. Inst. Phys. Chem. Research (Tokyo)
1943, 22, 950-67
"The normal ...

C.A., 1948, 33450

10

7969 - IV

1944

Hicks, Hooley, and Stephenson

1. J. Am. Chem. Soc. 66, 1064(1944)

CCl_4, g, S^o, Ttr, Htr

l, Cp^o, Tm, Hm

Circ. 500 Be, J

8328 - IV

1945

Ar, H_2, CCl_4 (Hv)

MacLeod D.B.
Trans. Faraday Soc., 1945, 41, 122-6

Calculation of the latent ...

Be

7375 – IV

I947

$P_{кр.}$, $T_{кр.}$, P (H_2O, NH_3, SO_2, CO, HCl, CCl_2F_2, CH_4, C_2H_6, CH_3OH, C_2H_5OH, CCl_4)

Bratu Em.

Bull. Inst. Natl. Cercetari Tehnol. I947, 2, 36-49 (in French)

"A general equation for calculating the pressure of saturated vaprs".

Ch. A., I948, 8559a

Ик

Не фотокопируется

CCe, (P) 1129-II 1947

Giacalone A.

Gazz. chim. ital. 1947, 77, 448-51

Determination of the vapor pressure from the surface tension and vice versa.

5 C.A. 1948, 3233a

1948

CCl_4

Decins J. C.

J. ch. Phys 16, 214

Силовые постоянные ряда галогенированных метанов.

Вейц II, 167.

1128-IV | 1949

CCl_4 (ν_e)

Gates D. M.,
J. Chem. Phys., 1949, 17, 393-397

An experimental and theoretical investigation of the skeletal frequencies of the paraffin hydrocarbons and the far infrared spectrum of carbon tetrachloride.

C.A., 1949, 7342 a6

W

1143-IV

CCl_4, $C_2H_4Br_2$(T_m;Tp,p) 1948

Nitta I., Seki Sh.

J.Chem.Soc.Japan, Pure Chem.Sect., 1948, 69, 85-87
Vapor pressure of molecular ...

CCl_4

CA.,1950, 44, 9204e

Б

IV-1273

1948

CCl_3X, где X=H, D, F, Cl, Br, J (ν_1)

Zietlow J.P., Cleveland F.F.,
Meister A.G.

Phys.Rev., 1948, 74, 333

The vibrational spectra of CCl_3X ...

CCl_4

C.A., 1950, 44, 6261i

10

[redacted] (Cp_{279}) 340-IV 1949

Aihara A. CCl4

J.Chem.Soc.Japan, Pure Chem.Sect., 1949, 70, 384-7

Measurement of gaseous heat capacities of organic substances by the hot-wire method.I.Heat capacitics and accomodation coefficients of carbomdioxide, carbon tetrachloride, chloroform, silicon tetrachloride, methylene dibromide, and bromoform

C.A., 1951, 2733h

Lo

Chem & Ser

~~I-455~~ ВР-95-IV; ВР-74486-IV

I949

S, O, H, N, Cl, OH, C, S_2, O_2, H_2, N_2, Cl_2, C_2H_2, COS, N_2O, CCl_4, HCl, NO, CO, H_2O, CH_4, CO_2, H_2S, CS_2, NO_2, SO_2, NH_3, HCN, C_2H_4 (термодинам. функции)

Ciborowski J.

Roczniki Chem., I949, 23, 36I-79.

A simple method of computation of equilibrium constants.

Ch.A., I95I, 4534b

1/X

(101)

4234 -IV 1949

Tb(CH_3CO_2H, $C_2H_5CO_2H$, HCO_2H,

$ClCH_2CO_2H$, CH_3NO_2, CH_3CN, C_2H_5CN,

$CH_2Cl.CH_2Cl$, $CHCl_2CH_2Cl$, CCl_3CH_2Cl,

CH_2BrCH_2Br, CCl_4, C_2H_3Cl)

CCl_4

Dreisbach R.P., Shrader S.A.
Ind.Eng.Chem. 1949, 41, 2879-2880
Vapor pressure - ...

Be

II—1134

1949

CCl_4, CO_2 (структура)

Karle I.L., Karle J.
J.Chem.Phys. 1949, 17, 1052-1053
Internal-motion and molecular
...

CCl_4

CA., 1950, 44, 2367c

10

CCl_4 Кнмиа Shimanouchi 1949
кетб у Цуруиха

Shimanouchi T.

Ji: сил.
I пост

J. Chem. Phys
1949, 17 (10) 848-51.

1159-IV

1949

ωe, νe (CCl_4, CBr_4, CH_4, CD_4, CCl_3Br,

CCl_2Br_2, $CClBr_3$, CCl_3H, CCl_2H_2, $CClH_3$,

CCl_3D, CCl_2D_2, $CClD_3$, CH_3D, CH_2D_2, CHD_3)

Simanouti T.

J.Chem.Phys., 1949, 17, 245-246

The normal vibrations of

...

CCl_4

C.A.,1949,5307h

Ю есть книга у Гурвича

IV – 922

1949

CH_3OH (
($T_m, \delta H_m, \Delta H_v, \Delta H_{tr}, T_{tr}$, Cp)
CH_3OD (

CCl_4 ($T_{tr}, \Delta H_{tr}, \Delta H_m, T_m$)

Staveley L.A.K., Gupta A.K.
Trans. Faraday Soc., 1949, 45, 50-61

Semimicro low - temperature calorimeter, ...

C.A., 1949, 5276q

Б

CCl4

9259 — IV

Cp (CCl_4, $SiCl_4$, $TiCl_4$, $GeCl_4$, $SnCl_4$, PCl_3, PBr_3, $POCl_3$, $AsCl_3$, $SbCl_5$) 1949

Weissler A.

J. Am. Chem. Soc., 1949, 71, 1272-1274

Ultrasonic investigation of molecular properties of liquids

C.A., 1949, 6024h

51

ВР-1117-IV

CCl_4, CH_3COOH (p) 1950

Brown I., Ewald A.H.
Australian J. SciResearch, 1950, 3A, 306-23
--Liquid-vapor equilibria.I.The systems carbon ...

CCl_4

C.A., 1951, 408h

Б

CCl_4 J. R. Zietlow, F. F. Cleveland, ~~A. [illegible]~~ Meister A. G. | 1950

J. Ch. Ph. 18, 1076–80

Substituted Methanes: III

IV – 1244

Литературные данные по Раман спектр. для CCl_4 в лит. собраны. Рассчитаны силовые пост. по ур-ниям поля валентных сил

38 работ по исслед. Раман спектра

21 по исслед. фактора деполяризац.

см на обороте

гл. VI

51

30 =

Основные частоты жидкого CCl_4:

$\nu_1 = 458.7$ (1) C-Cl stretching
$\nu_2 = 217.0$ (2) CCl_3 degen.
$\nu_4 = 313.5$ (3) CCl_3 degen.

Из оптических данных

$\nu_3^I, \nu_3^{II} \left\{ = 776.0 \left\{ \begin{matrix} 761.7 \\ 790.4 \end{matrix} \right. \right.$ (3) C-Cl-stretching.

400-IV

1950

CO_2, CCl_4 (жид. сверхкритич.)

Karle I. L., Karle J.,

J. Chem. Phys., 1950, 18, 565

The background scattering of carbon dioxide and carbon tetrachloride - a correction.

1+2

CA, 1950, 44, 6258 b

10

313-IV

I950

Hg, Ar, Kr, Xe, CH_4, GeH_4, $Si(CH_3)_4$, CCl_4, Cl_2, O_2, N_2, CO, HCl, HBr, HJ, NO, CH_3Cl, CH_3Br, CS_2, COS, C_2N_2, H_2S, SO_2, $(CH_3)_2O$, $(CH_3)_2S$, NH_3, PH_3, CH_3NH_2, $(CH_3)_2NH$, $(CH_3)_3N$, C_2H_6, C_2H_4, H_2O, CH_3OH, C_2H_5OH (ΔS_v , T b)

Staveley L.A.K., Tupman W.I.

J.Chem.Soc., I950, 3597-3606.

Entropies of vaporization, and internal order in liquids.

Ch.A., I95I, 3673d

Б

Вещ ф-к.

9194 - IV

1950

$AlCl$, $AlCl_3$, $SbCl_3$, $AsCl_3$, $InCl_2$, $BiCl_3$, $BaCl_2$, CCl_4, $CsCl$, $CrCl_2$, $CrCl_3$, $CoCl_2$, Cu_2Cl_2, HCl, $FeCl_2$, $PbCl_2$, $HgCl_2$, $MnCl_2$, Hg_2Cl_2, $NiCl_2$, NaI, PCl_5, KCl, $RbCl$, $SiCl_4$, $AgCl$, $NaCl$, $SnCl_2$, $TlCl$, $SnCl_2$, $SnCl_4$, $ZnCl_2$ (Ar_2)

Villa H.

J. Soc. Chem. Ind. (London), 1950, 69, Suppl. Issue No. 1, pp. 9–18.

Thermodynamic data of the metallic chlorides.

Ch. A., 1954, 5506f

M

Не фигурировал

1255-IV

1951

$CHCl_3$, $\underline{CCl_4}$ (ν_1)

Акишин П.А., Тагровский В.М.

Вестник Моск. Унив. Сер. (№3 - Мат. и естеств. Наук

Intensity of the band of the valence vibration of the. ...

CCl_4

Chem. Abstr. 1952, 46, № 10, 4368b

10

5144 -IV

1951

CH_3CN, CCl_4 - (Ji)

Жилинъ А. К. Морозинъ П. Ф

~~Khalilov A.K., Shchygin P.F.~~

Doklady Akad.Nauk SSSR, 1951, 78, 1177-1180

Raman-spectral...

J

CCl_4

1136 - II

1951

CCl_4, $CHCl_3$, CH_2Cl_2, $CHBr_3$, CH_2Br_2, CCl_3Br (структура)

Kimura M.

Chem. Researches (Japan), 1951, 2, 53-82

Molecular structures of methane

C.A., 1951, 7396e

CCl_4

10

CCl_4 Madigan Вор-М2494-IV 1951

CCl_3H Cleveland

CCl_3Br J. Chem. Phys. 19, 119

И.К. спектр и строение св-ва CCl_4 и др.

Область 400 - 3500 см$^{-1}$

Вейс II, 137. [redacted] ний 298.16 до конст.

7193 CCl_4 (Tb) 1952

Bachman K.C., Simons E.L.
Ind.Eng.Chem., 1952, 44, 202-205

Vapor-liquid ...

Be

CCl_4 M. L. Delwaulle 1952

$SiCl_4$.

CBr_4 - J. Phys. Chem. 56, 355.

$SiBr_4$.

Beilstein II, 31.

IV-4063

1952

CCl_4 (ΔS_v)

Gysni B.P., Das S.N.

J.Indian Chem.Soc., 1952, 29, 858-64

Free volumes and internal ...

C.A., 1953, 7275g

Б

IV-1229 1952

CCl_4 (Tm)

Thomas D.G., Staveley L.A.K.
J.Chem.Soc., 1952, 4569-77

Supercooling of drops of some molecular liquids

C.A., 1953, 6206a

5

CCl_4

1165 — IV

1952

C Cl$_4$ (T_{tr})

Trappeniers N.

Acad. roy. Belg., Classe sci., Mem. Coll. in-8°, 1952, 27, No. 1636, 5-92

The principle of corresponding states and the diagrams of state for carbon tetrachloride and carbon tetrabromide

Б 2 | C.a., 1953, 8442h

IV – 1166

T_{tr} (CCl_4, CBr_4, $SiCl_4$) 1952

Trappeniers N.
Compt.rend.reunion ann.avec comm. thermodynam., Union intern.phys.(Paris) 1952, Changements de phases 241-5
The application of the principle ...

C.A., 1954, 16d

CCl_4

Б

CCl_4 Welsh H.L., Crafword M.F., Thomas T.R. Love G.R. Can. J. Phys. 30, 577-96 — 1952

№ - 696

Раман-спектра газов и паров при низких давлениях

Вейц III, 33
Гур V, 22.

1114-IV

I953

CCl_4, $SiCl_4$, $SnCl_4$, CH_4, Cl_2, Br_2, I_2 (ΔH_v)

Atoji M., Lipscomb W.N.
J.Chem.Phys., I953, 21, N 9, I480-I486 (англ.)

Infractions of randomly disordered molecules.

РХ, I954, N I6, 37405.

Б

Нужно CCl_4 весь ф.к.

IV-4296

1953

C_2H_5OH, CCl_4 (Tb, P, H_{mix})

Barker J.A., Brown J., Smith F.

Disc.Faraday Soc., 1953, N 15, 142-150

Thermodynamic properties ...

W, Be

CCl_4

IV-582

CCl_4 (Cp^o, S^o, H^o-H^o, φ^+) 1953

Cerny C., Erdos E.
Chem.listy, 1953, 47, 1742-4

Thermodynamic functions of methane, silane, and their chloro-derivatives. I. CH_4, SiH_4, CCl_4, $SiCl_4$

C.A., 1954, 4273f

10

574-II

CH_4, SiH_4, CCl_4, $SiCl_4$ 1953

$\left(Cp^\circ,\ H^\circ - H^\circ_0 / T,\ S^\circ,\ -(F^\circ - H^\circ_0)/T\right)$

Černý Č., Erdös E.

Chem. listy, 1953, 47, N 12, 1742-1744 (чем.)

Thermodynamické funkce ...

РЖ., 1954, N 14, 33870

10

II - 1127 1953

$CCl_4 \cdot CdBr_2$ (спектрограф)

Frost A.V., Akishin P.A., Gurvich L.V., Kurkchi G.A.

Vestnik Moskov.Univ., 8, N 12, Ser. Fiz.,-Mat.i Estestven.Nauk N 8, 1953, 85-95

Electronic investigation of ...

C.A., 1954, 119121

10

CCl_4

PCl_4 1953

mon. inerjum.

Gelles, Pitzer

JACS 75, 5259.

IV-8767

1953

NH_4Cl, TiCl, CCl_4 (2)

Ronault M., Saint-Arnand C.

Ann. ACFAS, 1953, 19, 131-6

Diffraction of eléctrons by gases. Solid standards and structure of CCl_4 molecule

1

C.A., 1954, 13307e

40

CCl_4 San-Arno Ann. A.C.F.A.S. 1953, 19, 131.

PNK 6
9055

1161-IV

A CH_3Cl, CH_2Cl_2, $CHCl_3$, CCl_4, C_2Cl_2, C_2Cl_6, C_2HCl_3, 1953

$C_2H_2Cl_4$, 1,1-$C_2H_4Cl_2$, 1,2-$C_2H_4Cl_2$, C_2Cl_4,

C_2HCl_3, $C_2K_2Cl_2$)

Smith L., Bjellerup L., Krook L.,
Westerlund H.

Acta chem.scand., 1953, 7, n 1,
65-66 (англ.)
Heats of combustion of ..

ЖХ, 1955, N 16, 34011

Кл.

IV-1111

1954

CCl_4, CCl_3H (ΔH_{mix})

Adcock D.S., Mc-Glashan M.L.
Proc.Roy.Soc., 1954, A226,
N1165, 266-282 (and.)

Heats of mixing

PX., 1956, N 1, 361

C Cl_4

B

IV-1112

1954

CCl_4, CCl_3F, CCl_2F_2, $CClF_3$, CF_4

$(C_p^0,\ \frac{H^0-H_0^0}{T},\ \frac{Z^0-L_0^0}{T},\ S^0)$

Albright L.F., Oldegar W.G., Ames K.K.

J. Amer. Chem. Soc., 1954, 76, N 23, 6017-6019 (англ.)

Thermodynamic functions of the

...

CCl_4

...1956, N 3, 6354

10

IV-1113

CCl_4 (Tb) 1954

Alder B.J., Haycock E.W.,
Hildebrand J.H., Watts H.

J.Chem.Phys., 1954, 22, N 6, 1060-1061
(англ.)
pVI relations of liquid carbon
...

CCl_4

РХ., 1956, N 8,
21887

Б

1116-IV

1954

P(Br_2, CCl_4)

Barthel C., Dodo M.

Bull. Soc. chim. France, 1954, N 10, 1312-1314 (франц.)

Étude du système bromotétrachlorure de carbone au moyen de radiobrome 82

CCl_4

РЖ., 1955, N 21, 48466

Б

вся ст. V ф

IV — 7470 1954

CH_4, SiH_4, CCl_4, $SiCl_4$, CH_3Cl,

SiH_3Cl, CH_3Cl, $SiHCl_3$ (C_p°, $\frac{H^\circ - H_o^\circ}{T}$;

S° $\frac{(F^\circ - H_o^\circ}{T}$)

Cerny C., Erdös E.

Сб. Чехосл. хим. работ, 1954, 19, № 4, 646-652

Die thermodynamischen Funktionen des ...

РХ., 1955, N 5,7146

Но

H. Claassen IV-1121 1954

CCl_4

J. Chem. Phys.
№ 2, 22, 50-2

Раман-спектр CCl_4, CCl_3F, CCl_2F_2 и CF_4.

Получены основные частоты этих молекул. XIV V

вибрац. CA 9.5...

Снимался раман спектр в
газообр. сост. с помощью
новой аппаратуры [10] при
[illegible] и $t^{0}=175°C$. Линия
возбуждающая Hg 4358Å.
Точность значений частот
полученных в наст. работе
зависит в основном от ширины и
интенс. полос. Для интенс-
ивных полос точность
меньше 1 $см^{-1}$ Для диффуз-
ных полос точн. ≈ ±5 $см^{-1}$.
Точность измерения И-К.
полос зависит от диспер-
сии, интенсивн. и формы
полос. Критическое
сравнение приводит посколь-
ку Plyler и Benedict [1]
с [illegible] данными
и с данными
Walsh и др [3] для CCl_4
позволило выбрать окон-
ные частоты привед. в

IV-1002 I954

CF_4, CCl_4, $GeCl_4$, $SnCl_4$, SF_6 (ΔS_v, P)

Hamann S.D., Lambert J.A.

Australian J.Chem., I954, 7, I-I7.

The behavior of fluids of quasispherical molecules.II.High-density gases and liquids.

Ch.A., I954, 676Ie

CCl_4

Б

ССЧ
жидк.
Раман
спектр

III-111

H. Morrison, N. Sheppard | 1954
JOSA 44, 10, 815-19

Эмпирич. интенс. линий Раман спектра ССl4 и CH3Cl3.

Эмпирическая конструкция структуры Раман спектр.

В работе измерена интенсивность линий Раман спектр CCl4 и CH3Cl3 в жидкой фазе. Получено

взят в библ. 12/12-54

очень хорошее совпадение с данными Rauk-a (1948). и с данными Welsch-a (1953). для изотр. фазы.

IV-1018

1954

CF_4, CF_3Cl, CF_2Cl_2, $CFCl_3$, CCl_4 (AH)

Skinner H.A.

Recueil Trav.chim., 1954, 74, N 11, 991-1000 (anal.)

The thermochemistry of some ...

PX., 1956, 42299

CCl_4

M

34-IV

S^{o} (CCl_4, CH_3Cl) 1954

Све=рдлин А.С.

Ж.физ.химии, I954, 28, № 5, 780-784

Термодинамические функции галоидопроизводных метана. П. ...

CCl_4 Свердлин

Есть оригин.

РХ.,1955,N 6,9172

(Ю)

1115-10

CCl_4 (r_{x-y}) 1955

Bartell L.S., Brockway L.O.,
Schwendeman R.H.
J.Chem.Phys., 1955, 23, N 10, 1854-1859 (англ.)

Усовершенствованный метод анализа данных по дифракции ... и его применение к CCl_4

Найдено $r_e(C-Cl) = 1,760$ CCl_4

РХ., 1958, N 14, 45630

10

V; ($CHCl_3$, CuI_4, CH_3ClBr, $CHBr_3$, CBr_4, 1955

$HgCl_2$, $SnCl_2$, $HfCl_4$, HgJ_2, SbJ_3, SnJ_4)

Astain L.J.

J.Chem.Phys., 1955, 23, N 11, 2055-2060 (англ)

Regularities in the absorption spectra of halides

РЖ., 1956, 77298

10

ССЧ
спектр
колеб.
рассеяния

Сидоров Ю.Д. 1955
Михеев Я.Х

Доклады Болг АН. 8 №1, 5-12

Низкие частоты в спектре
колебаний рассеяния жидких
ССЧ

ССЧ

Раман-
-спектр

Стеханов А. И., Шлер Э. Р. | 1955

Ж. Т. Ф. 1955, XXV, вып 12, 2209

О температурной зависимости интенсивности комбинационных линий спектра первого и второго порядков

CCl_4 | Zimova P.D. Minchev J.K. 1955

Раман спектр. | Compt. rend. acad. bulgare sci. 8 №1, 5-8, (I) 9-12 (II).

Низкие частоты в Раман спектре жидкого CCl_4.

Ch. Abst. №18, 1956 | $\nu = 459 cm^{-1}$.

37-IV

1955

CH_3OH- CCl_4 (Ср)

Скрипов В.П.

Ж.физ.химии, 1955, 29, № 9, 1634-1639

К вопросу о теплоемкости растворов

CH_4O

Ве

CCl_4

1955

Tiwmikoski P.,

J. Chem. Phys., 1955, 23, 2083.

О Ферми-Резонансе и изотопическом эффекте в инфракрасном спектре CCl_4.

$CCl_4(\nu_i)$ 1169—IV 1955

Yoshinaga H..

J. Chem. Phys., 1955, 23, N 11, 2206 (англ.)

Absorption bands of CCl_4 in the far infrared region.

РЖХим 1956, 46039.

2

10

CCl_4 1955

C. R. Zobel.,
B. F. Dunsan
J. ACS. 77, 2611-15, NS

Вакуумн. у. ф. спектр галоген
Замещ. метана.
CH_2Cl_2, $CHCl_3$ CCl_4
CCl_2F_2 CF_4

Вар-12.54-11

CA 49
11413 d.

$\lambda = (2100 - 500 Å)$

5139 – IV

1956

(CH_2CN, CCl_4, CH_3NO_2) (Hmix, S)

Brown J., Fock W.
Austr.J.Chem., 1956, 9, N2, 180-183

Heats of ...

CCl_4

W

1118-N

1956

CCl_4, $C_2H_2F_2$, C_2F_4 (структурные параметры)

Brú L., Garcia Garcia J.M., Pérez R.M.,

An.Real.soc.espanola fis.y quim.,
1955, A51, N 7-8, 163-172 (исп.)

Применение машины Эллера для изучения структур молекул ....

CCl_4

РХ., 1957, N 11,
36895

Ю

P_2

CCl_4

1956

Khalafawi T. S., Jahamin-Billes A.

J. Phys. radium 17, 372-3.

Использования изолированной трубки в диапазоне у.др.

Приведены спектры CCl_4 и P_2

CA 51, 1457
4i, 400a.

CCl_4

у.ф.спектр поглощения

T. E. Malafawi, A. Jouanin-Gilles 1956

Compt. rend 242, 1716-18.

У.ф.-спектр поглощения CCl_4 и CCl_2F_2.

Возбуждение в разрядной лампе. Вакуумный монохроматор. CF_2, CF, Cl_2, C_4Cl.

1956

Kirkbride F.W.

J.Appl.Chem., 1956, 6, N1, 11-21

The heats of ...

M

$CH_2Cl - CH_2Cl$; CHCl2 - CH2Cl;

$CHCl_2 -$ CHCl2; CHCl3, CCl_4;

C_2HCl_3; C_2HCl_5; C_2Cl_4; C_2Cl_6

CCl_4

$CCl_4(T_{tr})$ 27-IV 1956

Морозов И.С., Топтыгин Д.Я.
Ж.неорган.химии, 1956, I, № II, 2601-2605

Взаимодействие хлоридов ванадия с четыреххлористым титаном и четыреххлористым углеродом

РХ., 1957, 14142

Б

CCl_4 P. D. Simova 11-1160 1956

раманский R. dead. Bulg. Sci 9, №2, 9-12

В и Э.

Вращат. структура полосы 217 $см^{-1}$ в раман-спектре CCl_4.

Расст. между максимумами О и Э ветви полосы 217 $см^{-1}$ измерено и найдено равным $\Delta\nu = 23 см^{-1}$ при 60°C.

Вращ. пост. В расчетах ~~[illegible]~~ 0,057 $см^{-1}$ и момент инерции

$I = 490 \cdot 10^{-40}$ $г \cdot см^2$ -

CCl_4(D) 1490-IV 1957

Blanchard L.P., Le Goff P.
Mass spectrometric study of the species CS, SO and CCl_2 produced in primary heterogeneous recections
Can.J.Chem., 1957, 35, 1, 89-98

Ann.Rev., 1957, Bond Energies, 18

CCl4

M, HO

Ентв ф.к.

1957

ССЧ

Brandtüller J.

интересно

Z. f. Physik 1957, 149, 131

Соотношение интенсивностей
раман- и рэлей-линий в ССЧ

CCl_4 (T_m, $T_б$) 1125-II 1957

Виноор А.К.

J. Amer. Chem. Soc., 1955, 77, № 7, 2016 (англ.)

Melting point of carbon tetrachloride.

Б

Реферат., 1957, 74 61

10093 — IV

1957

C_2H_4, CCl_4 ($T_{кр}$, $P_{кр}$)

Ефремова Г.Д., Леонтьева Г.Г.

Тр. Гос.н.и. и проектн.ин-та азотн.пром-сти, 1954, вып.3, 5-12

Фазовые равновесия в системе этилен- ...

РХ., 1957, 63065

Мх

II - 1132

1957

CCl_4, $CHCl_3$, CH_2Br_2, CH_3J (Cp)

CCl_4, $CHCl_3$ (C_v)

Harrison D., Moelwyn-Hyges E.A.
Proc.Roy.Soc., 1957, A239,
N 1217, 230-246 (англ.)--
The heat capacities of ...

PX., 1957, 53839

CCl_4

Б

CCl_4

к.ф.

Long D.A., Spencer T.V., Waters D.N, 1957
Woodward L.A., Pr. Phys. S. A570, №23, 199

(Pr. Roy. S)

Инфракрасные спектры к.ф.

V Инфракрасные и комбинационные частоты для тетрагалоидов IV группы

Приведены работы и ссылки на CCl_4, CBr_4, $SiCl_4$, $SiBr_4$, Ge и Sn

IV-270

CCl_4 ($\Delta E_{испар.}$, ΔS_s) 1957

Marcus Rudolph J.
J.Chem.Phys. 1957, 26, N 6,
1765-1766 (англ.)

Estimation of energies and entropies of vaporization

РХ.,1958, N 5, 13730

Б

1315 - IV

1957

CF_2Cl_2. CF_3Cl. CCl_4. $CFCl_3$ (K)

Petersen D.E., Pitzer K.S.
J.Phys.Chem., 1957, 61, 1252-1253
(англ.)
Energy interactions in the ...

РЖ., 1958, № 5, 16762

CCl_4

Кл.

1147 – IV

1957

CCl_4, CO_2 gases II

Richardson E.G., Teit R.I.
Philos.Mag., 1957, 2, N 16, 441-454

Ratios of specific heat and...

Be

323-IV

$CO, O_2, NO, Cl_2, Br_2, I_2, HCl, HBr, HI, H_2O, H_2S,$ 1957
$CO_2, SO_2, CS_2, N_2O, NO_2, O_3, NH_3, CH_4, C_2H_6, CH_3Cl,$
$CH_3Br, CH_3I, C_2H_5Cl, C_2H_5Br, C_2H_5I, CH_2Cl_2, CHCl_3,$
$CCl_4, C_2H_4, C_2Cl_3H, C_2H_2, CH_3OH, C_2H_5OH$ (I)

Watanabe K.,
J.Chem.Phys., 1957, 26, N 3, 542-547 (англ.)

Потенциалы ионизации некоторых молекул.
РЖХ, 1957, № 24, 76390

есть ф. к.

56-IV

1957

$\frac{CCl_4}{Cl_2O_7}$ (T_m, T_{tr})

Зиновьев А.А., Росоловский В.Я.

Ж.неорган.химии, 1956, I, № II, 2596-2600.

Диаграмма плавкости системы хлорный ангидрид-четыреххлористый углерод.

РЖХим., 1957, 37144

Б

Ф

Чеп. ф. к.

ССЧ Бучельникова Н.С.

1958
1107

„Ж. эксперим. и теоретич. физики"

1958, 34 №2, 519-21.

Применение медленных электронов...

1675-IV

1958

HCl; CCl_4; H_2; N_2; O_2; Ar; He;

$(CH_3)_2O$; H_2O; C_2H_5OH; CH_3OH

Clampitt Bert H., German Dale E.
J. Phys. Chem., 1958, 62, N 4, 438-440 ( )

Heats of vaporisation of molecules at liquid-vapor interfaces.

РЖ., 1958, N 20, 66759

CCl4 Heats gp. r.

7591 – IV

$GeCl_4 \cdot 2NOCl$ (T_{tr}); CCl_4 (T_{t_2}) 1958

NOCl (T_{tr})

Devin C.

C.r.Acad.sci., 1958, 247, N 25, 2372-2375 (франц)

Etude des systemes binaires formes por le chlorure de nitrosyle et les tétrachlorures de carbone et de germanium

РЖ., 1959, 60022

К

CCl_4

Лисица М.П., Малинко В.Н. 1958

Оптика и спектроскопия, IV, в. 4, 455.

и.к. спектр. жидк. и пара.

Частоты и интенсивности в и.к. спектре CCl_4.

Исследован и.к. спектр поглощ. жидкого CCl_4 в обл. 4000 - 12500 $см^{-1}$. Для полосы ν_3 и её первого обертона получен спектр паров.

ИКС-6

	Шефер, Керн	Вошинага	Плайлер и Бенедит	Аберт
ν_1	454	460	458	459
ν_2	214	218	218	218
ν_3	790	762	762	784
ν_4	311	314	319	314.
ν'	761	–	–	–

(5 полос)

// -1130 1130

CCl_4 (Ф, ФX, Be) 1958

CCl (Ф, ФX, Be, Δ Hf)

Gordon J.S.
J.Chem.Phys., 1958, 29, N 4,
889-890 (англ.)

Thermodynamic functions of carbon
...

PX., 1959, 30374

CCl_4

10

CCl_4 | R. H. Schwendeman | 1958
и.з.г. | Dissert. Abstr., 18, 1645

Электронография молекул CF_3CH_3, CH_3SiF_3 (CCl_4), CH_3CHO и CF_3CHO.

Для CCl_4: $r_{C-Cl} = 1{,}768 \pm 0{,}003$
$r_{Cl-Cl} = 2{,}887 \pm 0{,}004$

Сравн. расстояний CCl в CH_3Cl и CCl_4 и CF в CH_3F и CF_4 показыв[ает] [illegible] уменьшени[е] на 0,023 в CCl при хлорировании меньше чем [illegible]

CF_3CH_3 $r_{CF} = 1,314 \pm 0,006$ $\angle FCF = 109,5 \pm 1°$ $r_{CC} = 1,512 \pm 0,014$
$r_{CH} = 1,09 \pm 0,02$ и $\angle HCH = 109,5 \pm 3°$.

CH_3SiF_3 $r_{SiF} = 1,572 \pm 0,006$ $\angle FSiF = 109,3 \pm 1$ $r_{SiC} = 1,841 \pm 0,015$
$r_{CH} = 1,12 \pm 0,02$ $\angle HCH = 110,5 \pm 3°$

CH_3CHO $r_{CH} = 1,124 \pm 0,020$ $r_{CO} = 1,208 \pm 0,010$ $r_{CC} = 1,504 \pm 0,$
$\angle CCO = 123,6 \pm 1,5°$ $\angle HCH = 109,4 \pm 3°$.

CF_3CHO $r_{CF} = 1,332 \pm 0,007$ $\angle FCF = 108,7 \pm 1°$ $r_{CC} = 1,540 \pm 0,$
$r_{CO} = 1,204 \pm 0,014$ $\angle CCO = 121,2 \pm 4,5°$.

IV-1156 [redacted] 1958

CCl_4 (ΔH_v)

Šeha Z.

Chem.listy, 1958, 52, N 8, 1431-1434 (чешск.)

Rovnice závislosti výparného tepla ny teplotě

РХ., 1959, 56351

+1

Б Кл

Есть ор. к. ф

IV-1154

1958

CCl_4(Sm, Ttr), $SiCl_4$(Sm),

$TiCl_4$(Sm), $SnCl_4$ (Sm)

Sockmann H., Kloos G.
Z.phys.Chem.(DDR), 1958, 209, N 5-6, 319-325 (нем.)

Dichtemessungen.XIX.I.Die Volumenänderung beim ...

CCl4

РХ.,1959, 48767

Б

IV 1102

CF_4 / D_0 I(CF_3, CF_2, CF); A_0 P.(CF_3^+, CF_2^+, 1958
CF^+, C^+)/

CCl_4/D_0 I(CCl_2, CCl), A.P.(CCl_3^+, CCl_2, CCl^+, C)

CBr_4/D_0 I(CBr_2, CBr), A.P.(CBr_3^+, CBr_2^+, CBr^+, C^+)

Reed R.I., Snedden W.
Trans.Faraday.Soc. 1958, 54, N 3,
301-307 (ann.)
Studies in electron impact methods.
...
PX., 1958, 63445

CCl_4

M,10

1119-IV

1959

CCl_4 (T_{kp})

Bruni G.

Chimica, 1959, 35, N 11, 643-652
(итал-)

II tetraclorometano criticu

CCl_4

PX., 1960, 64569

Мх.

1133-IV 1959

CCl_4 (ΔH_v, p, S)

Hildenbrand D.L., McDonald R.A.,

J. Phys. Chem., 1959, 63, N9, 1521-1522 (англ.)

The heat of vaporization and vapor pressure of carbon tetrachloride; the entropy from calorimetric data.

Phil Mag., 1960, 5620

5D ✓ qp 3

CCl_4 (T_{12})

1146-IV

1959

Post B.

Acta crystallogr., 1959, 12, N4, 349 (англ.)

The cubic form of carbon tetrachloride.

РЖ Хим., 1959,
63549 Б

[illegible] 1959

IV-1163

CCl_4 (ΔM)

Smith E.B., Hildebrand J.H.

J. Chem. Phys., 1959, 31, N1, 145-147 (англ.)

Liquid isochores and derived functions of $n\text{-}C_7F_{16}$, $c\text{-}C_6F_{11}CF_3$, $c\text{-}C_4Cl_2F_6$, $n\text{-}2,2,3\text{-}C_4Cl_3F_7$, CCl_2FCCl_2F and CCl_4

РЖХим. 1960

8199 Б

1168-IV

CCl_4, $CHCl_3$, $C_2H_2Cl_2$, $C_2H_4Cl_2$. 1959

CH_3OH, CS_2 (ν_i)

Venkaleswarlu K., Thyagarajan G.
Z. Phys., 1959, 156, N 4, 569-572

Исследование интенсивности эффекта комбинационного рассеяния света.

...

РЖ., 1960, N 11,
41597

CCl_4

10

CCl_4

1959

Isotopic structure of absorption band $\nu_1 + \nu_4$ of carbon tetrachloride. E. M. Verlan, M. P. Lisitsya, and V. L. Strizhevs'kiĭ (T. G. Shevchenko State Univ., Kiev). *Ukrain. Fiz. Zhur.* 4, 606–14(1959).—The force consts. of isolated CCl_4 mols. are detd. The frequencies of the fundamental modes are calcd. for isotopic mols. CCl^{35}_4, $CCl^{35}_3Cl^{37}$, $CCl^{35}_2Cl^{37}_2$, $CCl^{35}Cl^{37}_3$, and CCl^{37}_4. Their values were applied for finding the frequencies of type $\nu_1 + \nu_4$ combinations. A comparison of the results obtained with expt. shows that the structure of the $\nu_1 + \nu_4$ oscillation band of gaseous CCl_4 is completely detd. by the isotopic splitting of the latter. P. M. B.

CA. 1961. 55. 21.
20621i-
20622a.

1120-IV

CCl_4, $SiCl_4$, $GeCl_4$, 1960

$SnCl_4$, $GeBr_4$, $SnBr_4$ (расчет силовых пост).

Chantry G.W., Woodward L.A.
Trans.Faraday Soc., 1960, 56, N 8, 1110-1116 (англ.)
Интенсивности в спектре комбинационного рассеяния....

ЖХ., 1961, 5Б144

CCl_4

Ю

W. Hofmann, H. Moser | 1960

Z. Electrochem., 64, 310

Зависимость интенсивности
Рамановских линий ССl4
от частоты возбуждающей
линии

1960

4Б62. Исследование спектра свечения электрического разряда большой мощности через ток паров четыреххлористого углерода. Кузяков Ю. Я., Татевский В. М. «Изв. высш. учебн. заведений. Химия и хим. технол.», 1960, 3, № 2, 293—294.—См. РЖХим, 1959, № 24. 84817. 84818.

В. Юнгман

х·1961·14

CCl_4 IV – 1173 1960

резонанс Ферми

Fermi resonance in the case of carbon tetrachloride. M. P. Lisitsa and V. L. Strizhevs'kiĭ (T. G. Shevchenko State Univ., Kiev). *Ukrain. Fiz. Zhur.* 5, No. 1, 34–9 (1960).—Theory and exptl. data are compared for 3 Fermi resonance doublets of CCl_4. In gaseous CCl_4 the theoretical value of splitting $\chi = 23.7$ cm.$^{-1}$ and the ratios of the intensities of the resonating components, I (strong)/I (weak) = 2.5, agree satisfactorily with the exptl. results. From the intensity ratios and the distances Δ between unperturbed levels I (strong)/I (weak) = $(\chi + \Delta)/(\chi - \Delta)$ and the unperturbed frequencies of the fundamental modes of the gaseous and liquid CCl_4 mols. were detd. G. A. Konstantinow

C. A. 1961. 55. 11. 10064f

Оттиск 322 | 1960

ССl4
GeCl4
структура
электр.
дифр.

Вр 6362-IV

Morino Y., Nakamura Y., Fujima T.,
J. Chem. Phys., 1960, 32, 643. — Б2, N3

Средние квадратичные амплитуды и силовые постоянные тетраэдрических молекул. I. Четыреххлористые углерод и германий.

Используя секторно-микрофотометрические методы, измерены распределения интенсивности в дифракционных картинах ССl4 и GeCl4. На основа-

ние получ. значений ср. квадр. амплитуд вычислены силовые постоянные в системах координат симметрии, внутренних координат и Юри-Бредли.

	Для CCl_4 при 21°C		Для $GeCl_4$ при 21°C	
	C – Cl	Cl – Cl	Ge – Cl	Cl – Cl
r_g	$1,766_7 \pm 0,003$	$2,883_4 \pm 0.003$ ~~[illegible]~~	$2,113 \pm 0,003$	$3,444 \pm 0,006$
l_e	$0,0505 \pm 0,002$	$0,0696 \pm 0,001$	$0,047_4 \pm 0,003_0$	$0,097_3 \pm 0,003_3$

II + 4 — IV

CCl_4, C_2H_6, Ar, N_2 – (He) 1960

Рыков В.И.

О температурной зависимости теплоты испарения неассоциированной жидкости

Ж.физ.хим., 1960, 34, вып.8, 1851-1855

CCl_4

Б

CCl_4

1960

Energy analyzer for electron diffraction by gases. D. A. Swick (U.S. Naval Research Lab., Washington, D.C.). *Rev. Sci. Instr.* **31**, 525–7(1960); cf. Dietrich, *CA* 52, 16037*a*.—The velocity analyzer described used electrons accelerated to 20–40 kv., had a resulting beam of less than 0.1 mm. in diam. with energy spread of less than 1 e.v., and was used to obtain diffraction patterns formed by elastically scattered electrons and by those scattered with a loss of energy. A typical pattern formed by scattering of CCl_4 vapor and microphotometer tracings of elastic and inelastic diffraction patterns for CCl_4 and C_6H_6 are illustrated. Limitations of the app. are discussed.

Robert A. Bleidt

C.A. 1961 · 55 · 17 · 12949 cf

4-IV

CF_4, CF_3Cl, $CFCl_3$, CCl_4 (ΔH_f) 1961

Байбуз В.Ф.

Докл.АН СССР, I96I, I40, № 6, I358-I360

Метод взрыва и теплоты образования ...

ССС

РХ., 1962, 15 259

Есть оригин.

(M)

1961

D(CCl3-Cl) = 3,30±0,07eV

Потенциал возбуждения CCl_3^+ и SF_5^+

Ionization processes in CCl_4 and SF_6 by electron beams. R. E. Fox and R. K. Curran (Westinghouse Research Labs., Pittsburgh, Pa.). *J. Chem. Phys.* 34, 1595–1601 (1961).—The ionization processes in CCl_4 and SF_6 were studied for both pos. and neg. ions in a mass spectrometer and a total ionization tube. The appearance potential of Cl^- is 0 + 0.05 e.v., with a very sharp energy dependence. A 2nd process with an onset at about 0.4 e.v. and a max. at about 0.7 e.v., exhibits a much broader energy dependence. The relative intensities of these 2 processes are extremely sensitive to the energy distribution of the electron beam, but do not appear to exhibit a temp. dependence. A value of 3.30 ± 0.07 e.v. was obtained for $D(CCl_3 - Cl)$. The appearance potential curves for CCl_3^+ and SF_5^+ near threshold indicate structure, which may be assocd. with energy states of these ions. P. M. B.

C.A. 1961. 55. 21 20605b.

(+3)

17

CCl_4

$SiCl_4$

ν_3

1961

18Б81. Абсолютные интенсивности в инфракрасных спектрах четыреххлористых углерода и кремния. Morcillo J., Lastra M., Biarge J. F. Intensidades absolutas en infrarrojo de tetracloruros de carbono y silicio. «An. Real. soc. esp. fis. y quim.», 1961, A57, № 7-8, 179—186 (исп.; рез. англ.).—Измерены абс. интенсивности полос ν_3 газообразных CCl_4 и $SiCl_4$. Значения получены экстраполяцией к нулевой конц-ии данных при разных давлениях. Интенсивности полос ν_4 определены из данных по атомным поляризациям. По интенсивностям рассчитаны дипольные моменты связей (μ) и их производные ($\partial\mu/\partial r$), которые составляют для связи C—Cl соответственно —1,10 *D* и —2,54 *D*/A, а для связи Si—Cl —2,40 *D* и —4,48 *D*/A.

Б. Локшин

ж. 1962. 18.

54-1Б

1962

CF_4, CF_3Cl, $CFCl_3$, $\underline{CCl_4}$ (ΔH_f°)

Бабуз В.Ф., Медведев В.А.

Определение теплот замещения некоторых фторхлорзамещенных ...
/Сб.тр / Гос.ин-та прикл.химии, 1962, вып.49, 84-112

CCl_4

(M)

CCl4
CBr4
SiF4
GeF4
GeBr4
силовые
постоян

1962

Correspondence of the force constants of the molecules XY_4 and XY in which elements X are of Group IVB and elements Y are halogens. I. N. Godnev, A. M. Aleksandrovskaya, and A. S. Sverdlin (Chem. Technol. Inst., Ivanovo). *Zh. Fiz. Khim.* 36, 2609–15(1962); cf. *CA* 53, 11915*f*. The coeffs. k_q of the mols. XY_4 are correlated with the force consts, k_e, of the mols. XY, values of which are summarized by Varshni (*CA* 52, 16816*i*). The approx. equations derived previously (*CA* 55, 11062*e*) gave results for CCl_4, CBr_4, SiF_4, $GeCl_4$, and $GeBr_4$ that agreed closely with those obtained by Morino, *et al.* (*CA* 54, 16052*e*). The values for CF_4 agreed closely with those of Stepanov (*CA* 40, 15[4]) but not with those of Decker, *et al.* (*CA* 46, 305*d*). For chlorides, bromides, and iodides of C, Si, Ge, Sn, and Pb $k_q \approx k_e + 0.4$. This confirms the approxn. formula derived on the basis of Larnaudie's method. For iodides the interat. distances, r_e and r_q, of XY_4 and XY mols. are in the order $r_e > r_q$: for fluorides of C and Si $r_e < r_o$. GBJR

(5)

C.A·1963-59·1

41 gh

889-IV

1962

ΔH_{mix} (CCl_4)

Knobloch J.B., Schwartz C.M.
J. Chem. and Engng Data, 1962, 7,
№ 3, 386-387 (англ.)

Heats of mixing of ternary ...

[illegible]., 1963, 20Б231

В

CCl_4

8281 ~IV

1962

CF_4, GCl_4, $GeCl_4$, $SnCl_4$ (sil.past.).

Long D.A., Chau T.Y.H.
Trans. Faraday Soc., 1962, 58, N 12, 2328-2335

Root mean square ...

J

8563 — IV

1962

Binary mixtures (CCl_4, CH_3OH, C_2H_5OH)

Otterstedt J.-E.A., Missen R.W.
Trans. Faraday Soc., 1962, 58, N 5, 879-889
Thermodynamic properties of ...

Lyl

8628 – IV – BP

1962

CF_4, CCl_4, CBr_4, CJ_4 (mol.konst.)

Pistorius C.W.F.T.,

Pistorius M.C.

Z.phys.Chem.(BRD), 1962, 35, H 1-3, 196-198

Force constants of the ...

J

Coll. CF4

1167-IV

1962

CH_3OH (ΔH_v), CCl_4 (ΔH_v),

H_2O (ΔH_v)

Vallée R.E.

Rev.Scient.Instr., 1962, 33,
N 8, 856-858 ( )

Simple ice calorimeter.

CCl_4

+1

РЖ., 1963, 17Д35

Б Кл ф

Есть ориг.
К

М 656-П 1962

$TiCl_4$, CCl_4, CS_2 (Tb)

Заварицкая Т.А., Деларова И.И.,
Тр.Всес.Научн.Исследов.Алюмин.
Магниев.Ин-та, I962/48/, I52-60

Равновесие жидкость ...

Есть ф. н.

F

Be

CA., 1963, 59, N 11,
12235c

М-645 – IV

1963

$CHCl_3$; CCl_4 (Vi)

Бакиев Н.Г., Гирин О.Н., Либов Б.С.
Докл. АН СССР, 1963, 150/6/, 1256-9

Наблюдаемый и действительный спектр ...

J

CA, 1963, 59, N11, 12307h

CH_4 (ΔH_{aq}) CCl_4 (ΔH смешения) 9588-IV 963

Dacre B., Benson G. C.

Canad. J. Chem., 1963, 41, N2, 278-286 (англ.)

Application of quasi-lattice theory to alcohol-carbon tetrachloride systems.

ЕСТЬ ОРИГИН.

РЖХим., 1964, 13B398

+2

10085 — IV

1963

C_2Cl_6, CCl_3COOH, CCl_4, $CH_2ClCOOH$,

$CH_2ClCONH_2$, $CHCl_2CONH_2$, CCl_3CONH_2,

$CCl_3COH_2NH_2$, CCl_3COOH_3 (Ttr, ΔHtr)

Гречишкин В.С.,
Сойфер Г.Б., Светлов Ю.Г.

Изв.высш.учебн.заведений.Физика,
1963, № 5, 32-38

Исследование фазовых переходов ...

Ве

1963

8098 — IV

CCl_4, CF_3Cl, CF_2Cl_2, $CHCl_3$, CF_3 (Do)

CF_2Cl, $CHCl_2$ (Hf)

Kaufman E.D., Reed J.F.
J. Phys. Chem., 1963, 67, N 4, 896-902

The vapor phase diffusion flame ...

M

1347-IV

1963

CCl_4 (сил.пост.) расчет

Hubbard Robert L.
Application of the redundancy relationships between force constants. "J.Molec.Spectrosc.", 1961, 6, N 2, 272- 274 (англ.)

РХ., 1963, 2, Б16

Ю

IV—8425

1963

NH_3, CF_2Cl_2, CS_2, CO_2, CCl_4, Cl_2, $CHCl_3$,
C_2H_5OH, C_2H_5Cl, H_2, NaF, NaCl, H_2O,
CH_3OH, CH_2Cl_2, CO, N_2, N_2O, O_2, $COCl_2$,
PVOH, WO_3, SO_2, H_2O, He, Ne, Ar, Xe, Kr . (P)

Aller L.H.

Ind. Eng. Chem., Fundamentals,
1963, 2, 7-9

Reduced frost-Malkwarf ...

РЖХ, 1963, 23, N 1,
421

9848 — IV

1963

CF_4; CCl_4; CBr_4 (mol.post.)

Sarma Y.A., Sundaram S.,
Cleveland F.F.
Symps.Molec.Struct.and Spectrosc.
Columbus, 1963, Columbus, Ohio,
s.a., 58

Mean amplitudes ...

J

9855 - IV

1963

CCl_4; CaF_2; $CFCl_3$ (Kp, Δ H)

Schiemann G., Immel O., Braunling E.
Z.Phys.Chem. (BRD), 1963,
38, N 1-2, 56-69

Gleichgewichtsmessungen der ...

M