

C-S-H



(BP-M-2205-IV) ΔH_m
 CH_3SSCH_3 ($C^\circ, P^\circ, S^\circ, \Delta H_f, \Delta H_v$
 $H_o^\circ - F_T^\circ, H_T^\circ - H_o^\circ,$
~~more work.~~

~~1950~~
1950

Scott D.W., Finke H.L., Gross M.E.
Guthrie G.B., Huffman H.M.

J. Am. Chem. Soc. 1950, 72, 2424-2430.

B, 10

CH₃CH₂SH

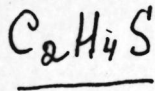
Mc. Cullough, D. W. Scott,
H. L. Finke, M. E. Gross.
4 gp.

1952

662

(T. g. cb. ba)
(T. g. qp.)

Rep. "J. Am. Chem. Soc."
74, 2801, 1952.



G. B. Guthrie, D. W. Scott,
Guy Waddington.

1952

663

| u.x. enaip |
| T.g. q. |

Rep. "J. Amer. Chem. Soc."
74, 2795, 1952.

3,4-дитиоэксан Scott D.W. и др.

1952

У. Амер. Chem. Soc., 74, 2478

термодинам. ф-ции до 1000°K :

Ср, теплота сгорания,
испарения, давл. паров, S
и т.-д. ф-ции

3-трианттан Scott D.W. и др. 1952

У. Амер. Chem. Soc., 74, 4656

3-трианттан: Ср, мембрана
мемб. и исп., давл. назов,
Б, мембрана образ. и
м.-д. ор-сми.

миауикло-
перман

Hubbard W. N.

1952

J. Amer. Chem. Soc., 74, 6025

миауиклоперман: Ср,
 $\Delta H_{\text{те.}}$, $\Delta H_{\text{исп.}}$, P , S ,
 $\Delta H_{\text{обр.}}$ и т.-д. до 1000°K

1953

2-мечен - McCullough J. P. и др

2-мечен YACHS 1953, 75, 1818

м-г мечен

м-г мечен

м-г св бе 2-мечен-2-мечен
м-г

II

3-mentan | McCullough J. P. 1953

5-10000 | JACs, 1953, 75, 5075

unf. gues
80 10000

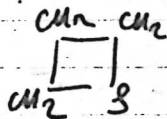
II



C_3H_6S
 unguiculus Scott D. [Cromin] u op 88
 w-f zone
 go wood-k FAChs 75, 2795, 1953

1953

Paerens in T. upudh.
 H₂O zone.

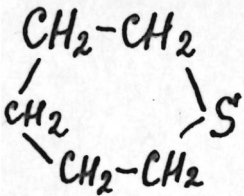


теоретическо-
бутан

Scott D.W. и др. , 1953

У. Амер. Chem. Soc., 75, 2495

Обсуждается спектр,
дано ΔH° , рассчитаны
т.-г. гр-щие до $1000^\circ K$



J. P. McCullough
H. L. Finke; et al.

⁵⁴1964
1171

J. Amer. Chem. Soc"

⁵⁴1964, 76, 2661.

The chemical Thermodyn. properties
of $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{S}$ from 0-1000° K.

C₃H₈S

т.г. гр.

т.г. св-ва

спектр-скоп
данные

J. P. McCullough,
H. L. Finkle, D. W. Scott
и др.

Rep. "Amer. Chem. Soc"

76, 4796, 1954

1954

685

$$C_3H_8S$$

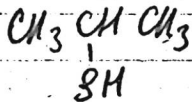
артикул-2

Мак-Келмак

1054

W. J. Joyce McCullough J.P. & Dr.

80° 10' 00" / 70° 47' 06" , 1354



micrograph

Hubbard W. N.

1955

J. Amer. Chem. Soc., 77, 5855

m.-g. of -um

3-megun McCullough J.P. ugo 1955

2-megun JACAS, 1955, 44, 6119

4-9 megun

50 1000%

II



C₃H₈S

R.E. Penington
D.W. Scott, H.L. Finke

1956

684

Т.г. св-ва

Т.г. р.

мол. структ.

Rep. " J. Am. Chem. Soc "

78, 3266, 1956

2. Лососевые Remington 4 sp.

1956

из группы JACS 1956, 78, 2055

90/1000000

из св-ва 2-мех. и из св-ва

II

1-upon Pennington RE up 11956
from JACB, 1956, 78, 3266
mg given
for 0000°

II

Бензентриол

Scott D. W.

1956

J. Amer. Chem. Soc., 78, 5463

т.-ж. св-ва
до 1500°K

Бензентриол: т.-ж. св-ва в
твердом, жидком и газ-
образном состоянии;
внутреннее вращение
метилового группы

C₂H₆S

C₃H₈S

$\Delta H_i^\circ, C_p^\circ$

$\Delta H_f^\circ; \log_{10} K_f$

T.g. cb-ba

T.g. gp

C-H-S

Mc. Cullough, J.P.

W.N. Hubbard, ugp.

Rep. "J Amer. Chem. Soc"

79, 561, 1957

... Ethanethiol, 2 Thiapropane:

1957

683

1957

1-8y, anjimon Scott u gr

C4/10/10 S J. An Chien Soc 7957, 79, 1062

30 10000K
n-g. g. yuen.

11



2-меллирован-
-1-мол.

1958

и-г. 8004

D.W. Scott 4 sp

JACS 1958, 80, 55-59

Книг. и-г. свбе и вранца, елв
нао иомеризация

II

дигидробутан
дигидропексан
дигидрооктан

т.-ж. ср-св-е
до 1000°K

Hubbard W.N. и др.

1958

У. Амер. Chem. Soc., 80, 3547

2,3 - дигидробутан;

3,4 - дигидропексан;

4,5 - дигидрооктан

т.-ж. св-ва от 0° до 1000°K .

2-Syrianus McCallough Y.P. nsp
in fig. 1958, 80, 118, 4786. 1958

II

1961
Ймаалкань ^{J.P.} McCullough, Finkle H.L. и др.
и-с. физик. У. Phys Chem, 1961, 65, 784

Термод.
ср-уш
газов

И-с. Св-ва геттерных металлов
и их тиаалканов

II

(Сел. C-S-H) I

C-H-S

Оттиск 27431

D. W. Scott,
J. P. Mc Colough

1961

1060

(T. g. p.)

"Bulletin 595.

Bureau of Mines"

свойства 100 линейных органич.
соедин. серы в идеал. газ. состоян.

2-метил-
2-бутанол

m-g. гр-ции

Scott D.W. и др.

1962

J. Phys. Chem., 66, N7, 1334

2-метил-2-бутанол.

Химические термодинамич.
св-ва и вращательные
функции.

1Б409. 3,3-диметил-2-тиобутан. Химико-термодинамические свойства и барьеры внутреннего вращения. Scott D. W., Good W. D., Todd S. S., Messerly J. F., Berg W. T., Hossenlopp I. A., Lacin J. L., Osborn Ann, McCullough J. P. 3,3-dimethyl-2-thiabutane: chemical thermodynamic properties and barriers to internal rotation. «J. Chem. Phys.», 1962, 36, № 2, 406—412 (англ.)

С помощью опубликованной ранее методики определены следующие свойства 3,3-диметил-2-тиобутана $(\text{CH}_3)_3\text{CSCH}_3$ (I); теплоемкость в твердом, жидком и газообразном состоянии (в интервале 15°K — тройная точка — 364°K — 500°K соответственно); т-ра тройной точки $190, 84^\circ\text{K}$; теплоты плавления и парообразования; параметры ур-ния состояния; давление насыщенного пара (307°K — 410°K), теплота сгорания и теплота образования при $298,15^\circ\text{K}$. В интервале 10 — 355°K табулированы термодинамич. свойства I в твердом и жидком состоянии. Эксперим. значения энтропии газа (330 — 372°K) и теплоемкости C_p° (360 — 500°K) использованы для определения барьеров внутреннего вращения I. Для вращения вокруг связей S—H найдено

$(\text{CH}_3)_3\text{CSCH}_3$

Термодинам.

д-ва

газа и

жидкост.

Ср, ΔH_m ,

ΔH_g , ΔH_f
реакции (ккал/моль)

Р. 1963. 1.

сумм.
мод.

$V_0 = 2000$ кал/моль и для связей С—С $V_0 = 4900$ кал/моль, что согласуется со значениями барьеров аналогичных молекул. На основании барьеров, частот колебаний и межатомных расстояний вычислены следующие термодинамич. свойства I в идеальном газовом состоянии для интервала 0—1000° К: $F^0 - H_0^0/T$, $H^0 - H_0^0/T$, $H^0 - H_0^0$, S^0 , C_p^0 , $\Delta H^0(\text{обр.})$, $\Delta F^0(\text{обр.})$, $\lg K(\text{обр.})$. При 298,15° $S^0 = 89,21$ энтр. ед., $\Delta H^0(\text{обр.}) = -44,35$ ккал., $\Delta F^0(\text{обр.}) = -4,95$ ккал. И. Годнев



1964

14 Б570. Термодинамические свойства органических соединений. Часть 2. Нормальные алкилбензолсульфокислоты. Banerjee S. C., Bigg D. C., Doraishwamy L. K. Thermodynamic properties of organic compounds. Part 2. Normal alkylbenzene sulphonic acids. «Brit. Chem. Engng», 1964, 9, № 10, 688—689 (англ.)

Для 15 членов гомологич. ряда нормальных алкилбензолсульфокислот от бензолсульфокислоты до тетрадецилбензолсульфокислоты вычислены и табулированы в области 298—1000° К термодинамич. функции: $(H^0 - H_0^0)/T$, $(G^0 - H_0^0)/T$, C_p^0 и S^0 . Для бензолсульфокислоты вычисления проводили методами статистич. термодинамики с помощью известных из литературы данных о структуре молекулы. Для последующих членов гомологич. ряда термодинамич. функции вычислялись методом групповых ур-ний, изложенным ранее. Часть I см. РЖХим, 1965, 2Б425. С. Бык

x.1965.14

C_4H_4S

1967

8 Д147. Расчет и интерпретация колебательных спектров серусодержащих соединений. I. Тиофен и его дейтерозамещенные. Болотина Э. Н., Свердлов Л. М. В сб. «Оптика и спектроскопия». Т. 3. Л., «Наука», 1967, 150—156

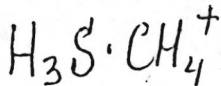
Проведен расчет и интерпретация колебательных спектров тиофена и его 5-дейтерозамещенных. Расчет частот и нормированной формы норм. колебаний проводился на электронной счетной машине (вековые уравнения решались по методу итерации Маянца). Отмечается хорошее совпадение вычисленных и наблюдаемых частот: максим. ошибка составляет 37 см^{-1} , а средняя 16 см^{-1} . На основании данной интерпретации колебательного спектра тиофена произведен расчет термодинамич. ф-ций тиофена в интервале т-р $298,16—1500^\circ\text{K}$. Достаточно хорошее совпадение ряда вычисленных термодинамич. ф-ций с экспериментальными — хорошее подтверждение правильности интерпретации колебательного спектра тиофена.

А. И. Осипов

Термод.
ф-ции

оп. 1967. 82





1972

Bennett, S. L.

Field, F. H.

"J. Amer.

(T. G. P.)

Chem. Soc.", 1972, 94,

N18, 6305-10.

● (see NH_4^+CH_4 , I)

31030.6650

TE, Ch, Ph

HCS₂

T. g op

54997 GR

1973

1275

Randhawa H.S., Sharma D.K. Normal
vibrations of dithioformate Ion.

"Z. Phys. Chem." (BRD), 1973, 86,

N 1-2, 108-111 (англ.)

0993 БМК

976 977 9 36

ВИНИТИ

CHS₂⁻

omniscu 1275

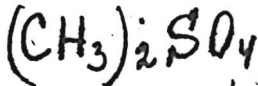
1973

20913e Normal vibrations of dithioformate ion. Randhawa, H. S.; Sharma, D. K. (Dep. Chem., Indian Inst. Technol., Kanpur, India). *Z. Phys. Chem. (Frankfurt am Main)* 1973, 86 (1-2), 108-11 (Eng). The normal coordinate anal. of the in-plane and out-of-plane vibrations of the dithioformate ion was carried out by using the Urey-Bradley-Shimanouchi force field (Shimanouchi, T., 1955). The thermodyn. functions and mean square amplitudes of vibration were also calcd.

Chem. met. Di
T. g. op.

C. A. 1974. 80. N 4

⊕ ⊗ Chem. Taknee
CHS₂⁻ 6 ni



1974

16 Б753. Термодинамические функции диметилсульфата в состоянии идеального газа. Алеман Н., Там Р. Г., Лиелмежс Ж. Ideal gas state thermodynamic functions for dimethylsulfate. «Thermochim. acta», 1974, 8, № 4, 472—475 (англ.)

С использованием лит. данных рассчитаны термодинамич. функции (теплоемкость, энтропия, энтальпия и приведенная энергия Гиббса) диметилсульфата в состоянии ид. газа при давл. 1 атм и т-рах 298—1000° К. Т-рые зависимости термодинамич. функций представлены полиномами $\Phi = a + bT + cT^2$; параметры a , $b \cdot 10^2$ и $c \cdot 10^5$ составили для C_p 6,1659, 8,50 и —3,607; для $-(G^\circ - H_0^\circ)/T$ 46,5977, 6,08 и —1,299; для S° 50,5563, 10,76 и —2,757 и для $(H^\circ - H_0^\circ)/T$ 3,9586, 4,68 и —1,458. Табулированы величины термодинамич. функций диметилсульфата в интервале 298—1000° К с шагом в 50°; при 298° К $C_p = 28,03$; $S^\circ = 80,09$; $(H^\circ - H_0^\circ)/T = 16,59$ и $-(G^\circ - H_0^\circ)/T = 63,50$ э. е.

П. М. Чукуров

(т.г.р.)

Ж. 1974
N 16

$\text{CH}_3\text{C}_2\text{SH}$ $\text{CH}_3\text{C}_2\text{H}_2\text{S}$ (исг. газ. соц.) 1974

21 Б744. Термодинамические свойства метилвинилсульфида. Gormely L. S., Lielmezs J. Thermodynamic properties of methylvinylsulphide. «Thermochim. acta», 1974, 9, № 2, 207—209 (англ.)

С использованием лит. данных. [см. РЖХим, 1968, 22Б238] о молек. постоянных рассчитаны термодинамич. функции метилвинилсульфида (I) в интервале 234—950° К. Расчет проводился методами статистич. термодинамики в приближении гармонич. осциллятора с оценкой величины барьера внутреннего вращения по

т.г.р.

Питцеру — Гвинну. Расчетные значения термодинамич. функций табулированы в интервале 234—950° К с шагом в 50°; при 298° К значения C_p , S_T^0 , $(H_T^0 - H_0^0)/T$ и $-(G_T^0 - H_0^0)/T$ равны соотв. 19,64; 72,07; 13,00 и 59,07 кал/моль·град. Точность полученных данных оценена в 1%. Отмечено, что хотя для расчета использованы молек. постоянные цис-изомера I, разность термодинамич. функций цис- и транс-изомера I не превышает 0,2%.

П. М. Чукуров

Х. 1974. № 21

HCS_2H ; HCO_2SH

1974

Hydrogen bonding, tautomerism,
and normal vibrations of thiol
acids

comp. sym.

author. Dr. Randhawa H.S. Rao C.N.R.

m. g. p.

J. Mol. Struct. 1974, 21 (1) 123-34,
(Eng)

(see HCO_2SH , III)

C.A. 1974. 80. N26

С-Н-О-5

1975

9 Б825 Деп. Теплоемкости фторангидридов ароматических сульфокислот в состоянии идеального газа. Крылов Е. Н. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1975. 6 с., библиогр. 7 назв. (Рукопись деп. в ВИНТИ 26 дек. 1975 г., № 3799—75Деп.).

Методом ГЖХ на неподвижных фазах различной полярности (по М. Ц. Янотовскому) определены теплоемкости фторангидридов сульфок-т бензола, толуола, этилбензола, кумола, о-, м- и п-ксилолов в состоянии идеального газа в интервале т-р 298—500° К. Рассчитаны коэф. в т-рных рядах теплоемкостей указанных в-в. Показано, что положение равновесия р-ций изомеризации сульфотрифторидов в газовой фазе не должно заметным образом смещаться при изменении т-ры в указанном интервале.

Автореферат

(Ср)

X1976 N9

C-H-S (аллилмеркаптан) 1978

12 Б808. Термодинамические свойства аллилмеркаптана. Adame I. Ernesto, Vicharelli Pablo A. Thermodynamic properties of allyl mercaptan. «Thermochem. acta», 1978, 22, № 1, 190—192 (англ.)

м. г. ср. На основе лит. спектральных и структурных данных для аллилмеркаптана в состоянии идеального газа в приближении жесткий ротатор, — гармонич. осциллятор рассчитаны термодинамич. функции в интервале т-р 100—2100 К с шагом 100°. Значения величин C_p , S° э. е. и $(H^\circ - H^\circ_{298})$ кал/моль составили при 100 К соотв. 11,52, 57,45, —3139,3; 298,15 К 20,61, 73,89, 0; 1000,0 К 41,76, 111,54, 23315,0; 2100,0 К 51,00, 146,35, 75526,1. Ж. Г. Василенко

Х, 1978, N12

$CCCOCH_3$ ommaen 7033 1978

Randhawa H. S.

m.g.p. Z. phys. Chem., 1978,
109, 1-7

Normal Coordinate Analysis...

Сттисеи 7033

1978

Ф.174

Анализ нормальн. координат,
термодинамических CH_3SSCH CH_3OSCH

мические функции и расчеты методом ППДП/2 для некоторых алкилформатов. R and h a w a H. S. Normal coordinate analysis, thermodynamic functions and CNDO/2 calculations on some alkylformates. «Z. Phys. Chem.» (BRD), 1978, 109, Teil 1, 1—7 (англ.; рез. нем.)

Выполнен анализ нормальных координат плоскостных колебаний молекулы метилтионформата CH_3OSCH . По литературным данным для частот колебаний вычислены силовые постоянные поля Юри — Бредли и распределение потенц. энергии колебаний по внутренним колебательным координатам, дано отнесение частот по форме колебаний. Вычислены значения термодинамич. функций для метилхлорформата, метилтиоформата и метилтионформата при t -рах $100\text{—}1500^\circ\text{K}$. Методом ППДП/2 вычислена частота валентных колебаний связи $\text{C}=\text{O}$ этих молекул и получено хорошее согласие с экспериментом

М. Р. Алиев

т. г. ф.

Ф.1043, N4

XIV-9142

1979

C-F-H-S

CH₂SF₄

m.g.ф

5 Д371. Спектры ИК-поглощения и комбинационно-го рассеяния, анализ нормальных колебаний и термодинамические свойства тетрафторида (метилеи- h_2)серы и тетрафторида(метилеи- d_2)серы. Raman and infrared spectra, normal-coordinate analysis, and thermodynamic properties of (methylene- h_2)sulfur tetrafluoride and (methylene- d_2)sulfur tetrafluoride. Sunder S., Eysel H. H., Kleemann G., Seppelt K. «Inorg. Chem.», 1979, 18, № 11, 3208—3213 (англ.)

Получены ИК-спектры ($3200—200\text{ см}^{-1}$) газообразного тетрафторида (метилеи- h_2)серы (I) и его d_2 -замещенного аналога (II), а также спектры комб. рас. жидких I и II при возбуждении лазерной линией 632,8 нм мощностью 120 мвт. Проведен анализ норм. колебаний I и II в группе симметрии C_{2v} . Определены значения постоянных валентного силового поля и термодинамич. ф-ции I и II. Предположено, что связь между атомами C и S в I и II имеет выраженный характер двойной

Ф. 1980
N 5m.g.ф. (сч. III карт)⁵⁵

1980

C-H-S

C-H-D-S

m.g.f.

7 Д506. Анализ крутильных полос в спектрах молекул с двумя внутренними осями вращения C_{3v} . Ч. 18.

Интерпретация колебаний, потенциальная функция крутильных колебаний и термодинамические функции газообразных изопропилтиола- d_0 и d_1 . Analysis of torsional spectra of molecules with two internal C_{3v} rotors. 18. Vibrational assignments, torsional potential functions, and gas-phase thermodynamic functions of isopropylthiol- d_0 and $-d_1$. Durig J. R., Guirgis G. A., Compton D. A. C. «J. Phys. Chem.», 1980, 84, № 26, 3547—3554 (англ.)

Изучены ИК-спектры ($4000-100 \text{ см}^{-1}$) газообразных,

P. J. N. 7

жидких и твердых изопропилтиола- d_0 (I) и его дейтерированного аналога (I- d_1), а также спектры комб. рас. I и I- d_1 при возбуждении лазерной линией 514,5 нм. Проведен анализ колебательных спектров I и I- d_1 в группах симметрии C_s и C_1 . Обсуждены конформационные изменения в I и I- d_1 при изменении агрегатного состояния образца. Обнаружено, что в твердой фазе наиболее стабилен гошизомер I, тогда как в газообразном состоянии более стабилен s-трансизомер I. Идентифицированы полосы крутильных колебаний тиольного фрагмента I и I- d_1 . Построена кривая асимм. потенц. ф-ции крутильного колебания тиольной группы в I. Разность энтальпий конформеров I составляет $14 \pm \pm 10$ кал/моль. Высота барьера внутреннего вращения метильных групп в I равна $4,32 \pm 0,30$ ккал/моль. Вычислены значения термодинамич. ф-ций газообразного I в диапазоне т-р 273—1000 К. Ч. 17 см. Durig J. R. et. al. «Chem. Phys.», 1980, 22, 2222. Библ. 18. И. В. А.

1980

C-H-S

C-H-D-S

1) 15 Б844. Анализ спектров крутильных колебаний молекул с двумя внутренними роторами симметрии C_{3v} . 18. Отнесение колебаний, потенциальные функции крутильных колебаний и газофазные термодинамические функции изопропилтиола- d_0 и - d_1 . Durig J. R., Guirgis G. A., Compton D. A. C. Analysis of

torsional spectra of molecules with two internal C_{3v} rotors. 18. Vibrational assignments, torsional potential functions, and gas-phase thermodynamic functions of isopropylthiol- d_0 and - d_1 . «J. Phys. Chem.», 1980, 84, № 26, 3547—3554 (англ.)

м. гр. 2.

Ранее методами колебательной и микроволновой спектроскопии получено доказательство существования у изопропилтиола двух различных молек. конформаций.

ТОЛ
296

X. 1981. N 15

Однако данные этих двух методов по относит. устойчивости конформеров противоречивы. Определены колебательные спектры изопропилтиола- d_0 и $-d_1$ в интервале частот $100-3500\text{ см}^{-1}$, особое внимание уделено низкочастотной области. Результаты показали, что гош-изопропилтиол является более устойчивым в тв. фазе, а s-транс конформер несколько более устойчив в газ. фазе. Проведено отнесение полос, в том числе полос в дальней ИК-области, связанных с крут. кол. тиола, и вычислена асимм. потенциальная функция. Для разности энтальпий между двумя конформерами в газ. фазе получено 14 ± 10 кал/моль. Характер спектра в дальней ИК-области указывает также на существование переходов между крут. кол. метильной группы. Для высоты барьера вращения метильной группы найдено значение $4,32 \pm 0,30$ ккал/моль. На основе полученных данных рассчитаны термодинамич. функции газ. изопропилтиола- d_0 в интервале $273-1000\text{ К}$ с шагом 100 К . Значения $(H-H_0)/T$, S и C_p составили соотв.: $298,15\text{ К}$ $62,7$, $323,2$ и $96,8$ Дж/К·моль, 600 К $95,8$, $410,6$ и $156,0$, 1000 К $129,7$, $501,9$ и $200,7$. Сообщ. 17 см. «Chem. Phys.», 1980, 22, 2222.

Р. Г. Сагитов

H₂ CS
D₂ CS

(Pm. 21966), Om 21640/784

Natarajan A., Rajalakshmi R.,

mp.

Indian J. Phys., 1984,
B58, N4-5, 439-445.

C₅H₁₂S
C₈H₁₈S

DM 27781 1987

4 БЗ020. Стандартные химические термодинамические свойства изомерных групп алкантиолов. Standard chemical thermodynamic properties of alkanethiol isomer groups. Alberty R. A., Burmenko E., Kang T. H., Chung M. B. «J. Phys. and Chem. Ref. Data», 1987, 16, № 2, 193—208 (англ.)

На основе табл. Stull, Westrum и Sinke рассчитаны хим. термодинамич. св-ва изомерных групп (ИГ) алкантиолов RSH, R — алкил, от CH₄S до C₄H₁₀S в состоянии идеального газа при t-рах от 298,15 до 1000 К. Вследствие отсутствия лит. данных св-ва изомеров от C₅H₁₂S до C₈H₁₈S оценены с использованием групповых величин Бенсона. Вычислены равновесные мол. доли изомеров внутри ИГ. Найдены инкременты св-в ИГ на 1 атом С для установления той меры, на протяжении к-рой термодинамич. св-ва высших ИГ м. б. получены линейной экстраполяцией. Представлены величины C_p^0 , S^0 , $\Delta_f H^0$ и $\Delta_f G^0$ для ИГ и индив. алкантиолов от CH₄S до C₈H₁₈S при станд. давл. 1 бар.

По резюме

м.ф. 2.

X. 1988, 19, 44

$\text{CH}_3\text{SO}_3^- (2)$ [om. 26728] 1987

m.c.p. Loewenschuss A.,
Marcus Y.,

J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1987, 16, N1,
61-89.

C-S-H (2)

1989

отамешские
(супермеш)

Bureš Michal,

Chem. прим. 1989,

39, № 4, с 182-188.

м.р. Термохимические параметры
эфиров и сульфидов в изопро-
паном состоя ● нии.
(см. C-H-O (эфиры); I)

$C_{12}SH_8$

Chirico R.D.,

1991

Knipmeyer S.E., et al.,

(m. cp. 2)

J. Chem. Thermodyn. 1991,
23(5), 431-50.

(cal. ●

$C_{12}SH_8; I$)