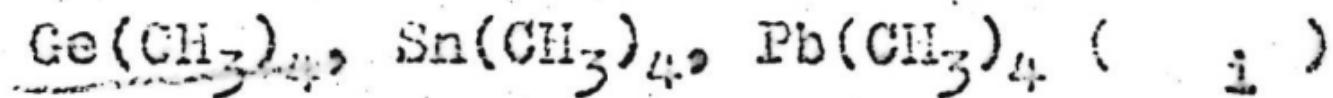


66-L-M

D - 6402

1950



Siebert H.

Z.anorg.u.allgem.Chem., 1950, 263,
82-6

Raman spectra of ...

J



II - 6399

1958

CH_3GeH_3 (, mol.str.,)

Барчуков А.И., Прохоров А.М.
Оптика и спектроскопия, 1958, 4,

№ 6, 799

Микроволновый спектр ...



J

1958

II - 6400

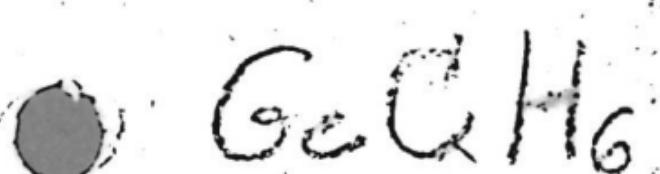
CH_3SeH_3 (mol.str., mol.const.,)

Барчуков А.И., Прохоров А.М.

Оптика и спектроскопия, 1958, 5,
№ 5, 530-534

Квадрупольная связь, ...

J



ID - 6398 . . .

1959

$\text{C}^{12}\text{H}_3\text{GeH}_3$, CH_3GeD_3 , CD_3GeH_3 ,
 $\underline{\text{CH}_3\text{GeH}_2\text{D}}$, CH_3GeHD_2 , CH_2DGeH_3 (mol.str.)

Laurie V.W.

J. Chem. Phys., 1959, 30, N 5,
1210-1214

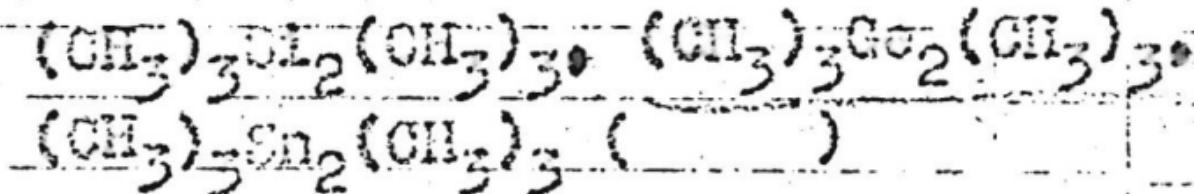
Микроволновой спектр ...

J



1960

IV-5968



Brown M.P., Cornell-R., Poulios G.W.
J.Chem.Soc., 1960, Febr., 505-511

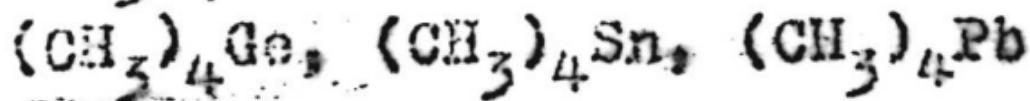
Spectrum.

J

GeC₆H₁₈

1960

IV - 5951



Overed J., Scherer J.R.

J. Opt. Soc. America, 1960, 50, N 12,
1203-1207

Potential ...

J



IV 2082 1962

C_2H_2 , CH_3F , CH_3Cl , CH_3Br , CH_3J , CH_3OH ,
 CH_3SH , CH_3SiH_3 , CH_3GeH_3 , $\text{C}_2\text{H}_4\text{ND}$, $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$,
 $\text{C}_2\text{H}_4\text{S}$, CH_3NH_2 , CH_3Li (A), C_2H_6 (AD)

Bykov, G.W.

Die Bindung ...

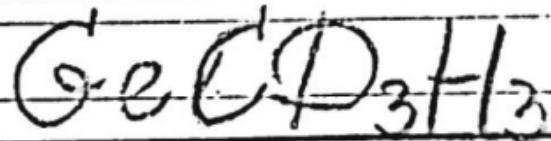
J. Prakt. Chem., 1962, II 1-283-112

J, II

CGeH₆

<u>Ch</u>	<u>GeD₃</u>	<u>IV-7860</u>	
C ₁₁ D ₃	GeD ₃ / (1), V ₀ , carbonless vapor,		1963
CD ₃	GeD ₃ / molecular vapor		

Griffiths J. E.



J. Chem. Phys., 1963, 38, n12, 2879-2891 (aerop)

Infrared spectra of methylgermane,
methyl-d₃-germane and methyl-
germane d₃

Proc. Roy. Soc. 1964, 136 657

1966

IV-M 1700

VI, molek. nach.

(Ge_2H_6 , Si_2H_6 , $\text{CH}_3\text{Ge}_2\text{H}_5$,
 $\text{CH}_3\text{Si}_2\text{H}_5$)

Clark E.A., Weber A.

J. Chem. Phys., 1966, 45, N 5, 1759-1766

Normal-coordinate treatment and
computation of Coriolis coefficients
of digesmane, disilane, methylsilane,
and methylgermane

J $\text{CH}_3\text{Ge}_2\text{H}_5$ F

PF., 1967, 3D137

GeH₃R₂H

B9 - M 1170-IV

1966

July 15, 1966
Aug 16, 1966
Copywork

Microwave spectrum of germylacetylene. E. C. Thomas and Victor W. Laurie (Stanford Univ., Stanford, Calif.). *J. Chem. Phys.* 44(7), 2602-4(1966)(Eng). The microwave spectrum of germylacetylene was investigated in the region 7-36 Gc./sec. The rotational consts. for the isotopic species ⁷⁶GeH₃¹²C:¹²CH, ⁷⁴GeH₃¹²C:¹²CH, ⁷³GeH₃¹²C:¹²CH, ⁷²GeH₃¹²C:¹²CH, ⁷⁰GeH₃¹²C:¹²CH, ⁷⁴GeH₃¹³C:¹²CH, ⁷⁴GeH₃¹²C:¹³CH, ⁷²GeH₃¹³C:¹²CH, ⁷²GeH₃¹²C:¹³CH were detd. to be 3553.78, 3572.40, 3582.04, 3591.97, 3612.55, 3531.69, 3423.48, 3551.60, 3442.89 Mc./sec., resp. From these data the structural parameters $r_{GeC} = 1.896 \text{ \AA}$ and $r_{CC} = 1.208 \text{ \AA}$ are detd. If r_{CH} is assumed to be 1.056 \AA , then r_{GeV} is 1.521 \AA and $\angle H-Ge-H$ is 109.9°. Measurement of the Stark effect leads to a dipole moment of 0.136 D. Analysis of the hyperfine components of ¹⁷Ge transitions leads to a nuclear quadrupole coupling const. eQq of +32.5 Mc./sec. RCJQ

C.A 1966. 64.11
15204 d

Гермил
Агентство

ВФР-М 1170-IV

1966

10 Д294. Микроволновый спектр гермилацетиlena.
Thomas E. C., Laurie Victor W. Microwave spectrum of germylacetylene. «J. Chem. Phys.», 1966, 44, № 7, 2602—2604 (англ.)

С помощью спектрометра со штарковской модуляцией исследован микроволны. спектр 9 изотопич. образцов гермилацетиlena в области 7—36 Ггц. Приведены значения вращательных констант B_b и моментов инерции I_b для всех образцов. Вычислены структурные параметры $r_{GeC}=1,896$; $r_{GeH}=1,521$; $r_{CC}=1,208$ и $r_{CH}=1,056$ Å и $\angle HGeH=109,9^\circ$, дипольный момент ($\mu=0,136 \pm 0,002$ ед. Дебая) и константа ядерного квадрупольного взаимодействия ($eQq=+32,5$ Мгц).

д. 1966. 108

M 1429 - IV

1966

GeH_3CN , Ge_2H_6 , $\underline{\text{GeH}_3\text{CH}_3}$ (VI; см. выше,
термод. свойства)

Galasso V., Bigotto A., Alti G.
Z. phys. Chem. (BRD), 1966, 50, N 1-2,
38-45

Normal vibrations and thermodynamic
properties of GeH_3CN , Ge_2H_6 and
 GeH_3CH_3

ЕСТЬ Ф. №

PF., 1967, 4D151

1967

Опрановски. Использование Sn в Р3TиНа
R₃SnH, где R = C₁H₃, C₂H₅, "C₄H₉, C₆H₅, в
качестве и катализатора поликомпонентной
бодиот. № XIV-9410.

Rev. Chim. Miner., 1967, 4(4),

957-975.

CSC, 1968, 59, № 8, 3156 АИ № 10

GeH₃CCH

8 Д303. ИК-спектр гермилацетилена. Lovejoy R. W., Baker D. R. Infrared spectrum of germylacetylene. «J. Chem. Phys.», 1967, 46, № 2, 658—665 (англ.)

GeD₃CCH

Исследованы ИК-спектры поглощения ($140 - 4000 \text{ см}^{-1}$) газообразных GeH_3CCH и GeD_3CCH . Описана методика получения обоих соединений; приведены их физич. константы. Выполнено полное отнесение фундаментальных частот обеих молекул в предположении симметрии C_{3v} . Проанализирована структура Q-ветвей трех (из пяти) перпендикулярных полос GeH_3CCH ; определены значения всех пяти констант кориолисова взаимодействия. Обнаружена аномальная структура полосы v_3 вал. кол. $\text{C}\equiv\text{C}$, аналогичная имеющей место и у других монозамещенных ацетилена. Наблюдалось также сильное вращательное возмущение вырожденного деф. кол. GeH_3 , объясненное кориолисовым взаимодействием 2-го порядка. Библ. 14.

С. Бурейко

*нк.
спектр*

9. 1967. 89

GeH₃ ССН

GeD₃ ССН

ν_1

и. и.

ВФ-М 2024-IV

1967

18 Б260. Иинфракрасный спектр гермилацетилена.
Lovejoy R. W., Baker D. R. Infrared spectrum of
germyl acetylene. «J. Chem. Phys.», 1967, 46, № 2, 658—
665 (англ.)

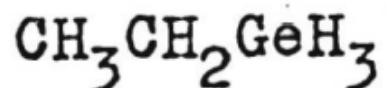
Исследованы ИК-спектры поглощения (140—4000 см^{-1}) газообразных GeH₃ССН и GeD₃ССН. Описана методика получения обоих соединений и приведены их физ. константы. Проведено полное отнесение основных частот обеих молекул в предположении симметрии C_{3v} . Проанализирована структура Q-ветвей трех (из пяти) перпендикулярных полос GeH₃ССН; определены значения всех пяти констант кориолисова взаимодействия. Обнаружена аномальная структура полосы ν_3 вал. кол. C≡C, аналогичная той, к-рая имеет место и у других монозамещенных ацетилена. Наблюдалось также сильное вращательное возмущение вырожденного деф. кол GeH₃, объясненное кориолисовым взаимодействием второго порядка.

С. Бурейко

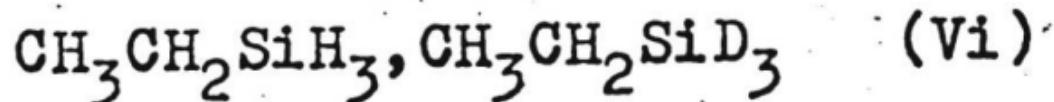
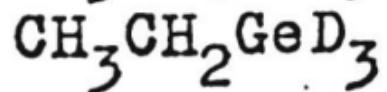
Х. 1967. 18

XIV - M 2751

1967



Vi



Mackay K.M., Watt R.

Spectrochim. acta, 1967, A23, N 11, 2761-2778

The vibrational spectra of ethylgermane, ethylgermane-d₃ and their silicon analogues.

PJX, 1968, 7B163

J.

GeH₃CCH

B9 - M 2024 - IV

1967

UK comp

M. T.

50502y Infrared spectrum of germylacetylene. R. W. Lovejoy and D. R. Baker (Lehigh Univ., Bethlehem, Pa.). *J. Chem. Phys.* 46(2), 658-65(1967)(Eng). The ir grating spectra of gaseous GeH₃CCH and GeD₃CCH were obtained over the 4000-to-140-cm.⁻¹ region, and the fundamentals of both mols. were completely assigned using a C_3 symmetry model. The Q-branch structure was resolved for 3 of the 5 perpendicular bands of GeH₃CCH, and values for all 5 Coriolis coupling consts. were obtained from analysis or from the ξ -sum rule. Anomalous band structure was observed for the C:C stretching mode, similar to that reported for other monosubstituted acetylenes. A strong rotational perturbation was also observed in the degenerate GeH₃ deformation mode which was interpreted as arising from a 2nd-order Coriolis interaction.

RCJQ

+1

C.A. 1967. 66. 12



1968

Geiger (Tm, P, + C. activ)
 $\text{Ge} / (\text{CH}_3)_4$

XIV 1817

Long L.H., Pulford C.I.,

J. Inorg. and Nucl. Chem., 1968, 30, N8, 2071-2075 (austr.)

The preparation and physical properties of
 highly pure tetramethylgermane.

PHL JUN, 1969

7 B9

1000

5 (9)

4

GeH_3CCN

Rao D.V.R.A.,
Rai D.K.

1968

лит.
ноэм.

Current Sci. (India),
37, N2, 41

Синтетическое и
термодинамическое
изучение.

(Си. GeH_3CCN)II

БензССН

1969

1Д204. Силовое поле гермилацетилена. Ramaswamy K., Balasubramanian V. Force field for germylacetylene. «Indian J. Phys.», 1969, 43, № 12, 735—741 (англ.)

Скл. под
М. Р. Приближенными методами «прогрессирующей жесткости» и «характеристич. набора валентных координат» вычислены силовые постоянные, средние амплитуды колебаний, постоянные кориолисового взаимодействия вырожденных колебаний и постоянные центробежного искажения молекулы GeH_3CCH . Результаты, полученные методом «прогрессирующей жесткости», лучше согласуются с эксперим. данными.

М. Р. Алиев

9, 1972, 10

GeH₃CCN

1969

2 Б51. Силовое поле гермилацетиlena. Kamashwa
ту K., VaIasubramanian V. Force field for ger-
mylacetylene. «Indian J. Phys.», 1969, 43, № 12, 735—741
(англ.)

СИИ. N.

Приближенными методами «прогрессирующей жесткости» и «характеристич. набора валентных координат» вы-
числены силовые постоянные, средние амплитуды колеба-
ний, постоянные корiolисового взаимодействия вырож-
денных колебаний и постоянные центробежного искаже-
ния молекулы GeH₃CCN. Результаты, полученные мето-
дом «прогрессирующей жесткости» лучше согласуются с
эксперим. данными. М. Р. Алиев

X. 1972. 2

1969

GeH₃CCH

11 Б81. Силовые постоянные, обобщенные среднеквадратичные амплитуды колебаний, постоянные сокращения и коэффициенты кориолисового взаимодействия GeH₃CCH и GeD₃CCH. Venkateswarlu K., Devi V. Malathy, Natarajan A. Force constants, generalised mean-square amplitudes of vibration, shrinkage constants and coriolis coupling coefficients of GeH₃CCH and GeD₃CCH. «Proc. Indian Acad. Sci.», 1969, A70, № 3, 126—139 (англ.).

GeD₃CCH

Выполнен анализ норм. колебаний молекулы GeH₃CCH. Вычислены силовые постоянные наиболее общего силового поля, обобщенные среднеквадратич. амплитуды колебаний, параметры эффекта сокращения и постоянные кориолисового взаимодействия молекул GeH₃CCH и GeD₃CCH. Полученные значения вал. силовых постоянных связей Ge—X и C≡C согласуются с соответствующими постоянными родственных молекул. Отмечено, что замена H на D практически не влияет на па-

Сил. конс.

X · 1970 · 11

раллельные амплитуды колебаний линейного каркаса GeCCN и оказывает сильное влияние на все перпендикулярные амплитуды. Результаты расчета кориолисовых постоянных для вырожденных колебаний согласуются с эксперим. данными.

М. Р. Алиев

1969

 GeH_3CCH GeD_3CCH cur. note.

47524a. Force constants, generalized mean-square amplitudes of vibration, shrinkage constants, and Coriolis coupling coefficients of GeH_3CCH and GeD_3CCH . Venkateswarlu, Kunapuli; Devi, V. Malathy; Natarajan, A. (Dep. Phys., Kerala Univ. Centre, Cochin, India). *Proc. Indian Acad. Sci., Sect. A* 1969, 70(3), 126-39 (Eng). General valence force consts. were evaluated for GeH_3CCH and GeD_3CCH . The generalized mean-square amplitudes of vibration were obtained and the shrinkage consts. were calcd. by using the perpendicular mean-square amplitudes of vibration. The Coriolis coupling consts. were also detd. The substitution of D does not affect the parallel mean amplitudes of the other bonds, but the perpendicular mean amplitudes are very much altered. The shrinkage effect in GeD_3CCH is slightly more than that in GeH_3CCH . CJJN

C.A. 1970.

42.10

$\text{Sn}(\text{CH}=\text{CH}_2)_4$ (reacc. cmp.) - 1978
XIV-9373

Khaikin L.S., Novikov V.P., Vilkov L.V.

J. mol. Struct., 1978, 44, n 1, 43-53 (anw.)

Gas phase electron study of
tetravinyltin $\text{Sn}(\text{CH}=\text{CH}_2)_4$.

Pnecucl., 1978, 15 5 108 10 (P)

$(CH_3)_6 Ge_2$ XIV - 1430 1941

Fontal B., Spiro T. G.

Pi, C. et al. Inorganic Chemistry,
no. 10. 1941, 10, N^o 1, 9-13.

GeH₃CCH

1980

и.л., №90.

11 Д69. Молекулярные постоянные ацетиленов. Ч. I.
Постоянные центробежного искажения и термодинамические функции молекул GeH₃CCH и GeD₃CCH. Molecular constants of acetylenes. Part 1. Centrifugal distortion constant and thermodynamic functions of GeH₃CCH and GeD₃CCH. Sabapathy K., Rama-samy R., Venkateswarlu K. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1980, 18, № 8, 625—626 (англ.)

По литературным данным для силовых постоянных вычислены значения постоянных квартичного центробежного искажения молекул GeH₃CCH и GeD₃CCH. Вычислены также термодинамич. ф-ции при т-рах 100—1000 К.

М. Р. Алиев

(+1)⊗



φ. 1981, 18, N 11.

$\text{CF}_3\text{GeH}_{3-n}\text{D}_n$

1981

196: 189893q Vibrational spectra and normal coordinate analysis of trifluoromethyl compounds. XXXVIII. Trifluoromethylgermanes $\text{CF}_3\text{GeH}_{3-n}\text{D}_n$. Eijen, R.; Buergel, H. (Anorg. Chem., Univ. Gesamthochschule, 5600 Wuppertal, Fed. Rep. Ger.). *Spectrochim. Acta, Part A* 1981, 37A(12), 1029-34

Di, Clea
ROCM.

(Eng). The gas phase IR and liq. phase Raman spectra of CF_3GeH_3 , $\text{CF}_3\text{GeH}_2\text{D}$, CF_3GeHD_2 , and CF_3GeD_3 are reported and assigned. The assignments are supported by a normal coordinate anal. yielding $f(\text{Ge-H})$ 2.70, $f(\text{C-F})$ 5.69, and $f(\text{Ge-C})$ 2.21 N cm^{-1} . Some perpendicular bands of CF_3GeH_3 were investigated in the IR with a resoln. of 0.05 cm^{-1} . The obsd. fine structure is in agreement with the computed Coriolis consts. and Ge isotopic shifts.

C.A. 1982, 96, N22

$\text{Ge}(\text{CH}_3)_4$

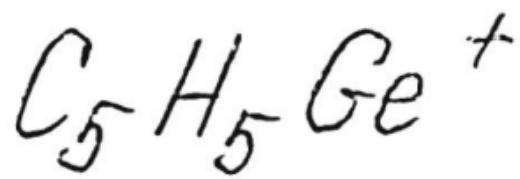
1983

Henry B. R., Mo-
hammadi M. A., et al.

$\bar{\nu}_i$, enekmp

Z. Phys. Chem., 1983,
87, N24, 4827-4832.

(cu. $\text{Si}(\text{CH}_3)_4$; $\overline{111}$)



1984

Борисов А. А.

расчет
координац.
сигнум.,
E.

координац. сигнал,
1984, 10, N 5, 588 -
- 596.

(сиг. $CO_2 \cdot (CO)_8$; III)

1984

CHD₂GeH₃
CH₃GeHD₂

10 л 194. ИК-спектры дейтерированных метилгерманатов и геометрия некоторых соединений GeH. Infrared spectra of deuterated methyl germanes and the geometries of some GeH compounds. Mc Kean D. C., Mackenzie M. W., Moggrisson A. R. «J. Mol. Struct.», 1984, 116, № 3—4, 331—344 (англ.)

Получены ИК-спектры (2200—400 см⁻¹) молекул CHD₂GeH₃ (I) и CH₃GeHD₂ (II) в газовой фазе со спектральным разрешением 0,06 см⁻¹, поликристаллич. образцов I, а также спектры комб. рас. жидкых I и II. Проведен теоретич. расчет контуров ИК-полос I и II. При сопоставлении колебательных и микроволни. спектров I и II определены значения длин связей и углов между связями в равновесных конфигурациях этих молекул. Отмечено, что вал. колебания связей С—Н в I и II практически изолированы от других колебательных движений. Установлено, что в гермилгалогенидах длины связей Ge—Н меньше длин связей в GeH₄ и их метилзамещенных аналогах. Показано, что при введении атомов галогенов и метильных групп в I и II изменения равновесных длин связей Ge—С и Ge—X коррелируют с изменениями длин связей С—С и С—Х. Библ. 28.

И. В. А.

Л. М. Л.,
компьютер,
структура
ф. 1984, 18,
н 10

Be D₃ CCH [Om. 22246] 1984

Be D₃ CCH

Sabapathy K, Ramasamy R,
et al,

cl. n.

meop.

potrem.

Indian J. Phys., 1984,

58B, N 2, 117-122.

CHD_2GeH_3

CH_3GeHD изр.

CH_3GeV_3

ИК-спектры

V_L , см $^{-1}$

Х. 1984, 19, № 21

1984

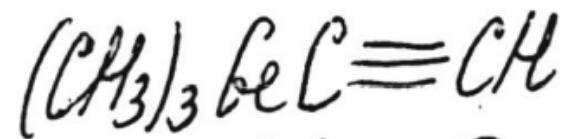
21 Б1246. Инфракрасные спектры дейтерированных метилгерманов и геометрия некоторых соединений с связью Ge—H. Infrared spectra of deuterated methyl germanes and the geometries of some GeH compounds
McKean D. C., Mackenzie M. W., Morrisson A. R. «J. Mol. Struct.», 1984, 116, № 3—4, 331—344 (англ.)

Измерены ИК-спектры CHD_2GeH_3 (I) и CH_3GeHD (II) с разрешением 0,06 см $^{-1}$. Анализ К-структур четырех полос перпендикулярного типа дает величины $A_0 - \bar{B}_0$ 1,12252(8) и 1,2511(18) см $^{-1}$ для I и II соответственно. Использование этих результатов с учетом полученных ранее МВ-данных позволило вычислить геометрические параметры CH_3GeH_3 в основном состоянии: $r_0 \text{CH} = 1,092$, $r_0 \text{GeH} = 1,528$, $r_0 \text{GeC} = 1,949$, $\angle \text{HCH} = 108,8^\circ$.

$\angle \text{HCeH} = 108,7^\circ$, причем величины $r_0 \text{CH}$ и $\angle \text{HCH}$ хорошо согласуются с соотв. величинами, предсказанными из «изолированных» частот ν_{CH} . Проведено крит-рассмотрение структур Me_2GeH_2 , Me_3GeH , EtGeH_3 , $\text{CH}_3\text{GeH}_2\text{F}$, $\text{CH}_3\text{GeH}_2\text{Cl}$ и $\text{GeH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$. Корреляция между $r_0 \text{GeH}$ и «изолированными» частотами GeH улучшает-ся исправлением $r_0 \text{GeH}$ для Me_3GeH , но $\text{CH}_3\text{GeH}_2\text{Cl}$ представляет собой аномалию. Закономерности в дли-нах связей GeC и GeX аналогичны ранее найденным для связей CC и CX.

Резюме

1985



○ б Б1334. Частоты колебаний $(CH_3)_3GeC \equiv CH$ и $(CD_3)_3GeC \equiv CD$ и силовое поле триметилгермилацетилена. Vibrational frequencies of $(CH_3)_3GeC \equiv CH$ and $(CD_3)_3GeC \equiv CD$ and force field of trimethylgermylacetylene. Belyakov A. V., Bogoradovskii E. T., Zavgorodnii V. S., Nikitin V. S., Polyakova M. V., Baburina I. I. «Spectrochim. acta», 1985, A41, № 11, 1269—1276 (англ.)

В области 50—3400 см и 32—4000 cm^{-1} измерены соотв. поляризованные КР-спектры жидк. $(CH_3)_3GeC \equiv CH$ (I) и $(C_3)_3GeC \equiv CD$ (II) и ИК-спектры жидк. и газ. I, II. На основе изотопич. сдвига частот, поляризации КР-полос, структуры ИК-линий газ. фазы, сравния с лит. спектрами родственных в-в и расчета нормальных колебаний в предположении о C_{3v} точечной группе симметрии I, II сделано отнесение всех полос I, II, кроме внутр. крутильных. Геометрич. параметры для расчета перенесены из родственных молекул.

Н. Л. Арюткина

ν_i , см⁻¹. NOCM.

X. 1986, 19, N6

C₄H₇ · GeH₃

1985

№ 4 Б1127. Электронографическое исследование строения молекулы циклобутилгермана в газовой фазе.
An electron diffraction study of the molecular structure of gaseous cyclobutylgermane. Dakkougi Mag-wan. «J. Mol. Struct.», 1985, 130, № 3—4, 289—300
(англ.)

Согласно электронографич. данным молекула C₄H₇GeH₃ существует в газовой фазе в виде смеси двух конформеров с экваториальным ($77 \pm 3,1\%$) и аксиальным ($23 \pm 3,1\%$) положением гермильной группы относительно четырехчленного кольца. Соотношение конформеров зависит от природы заместителя. Общие геометрич. параметры (r_a) для обоих конформеров таковы: C₁—C₂ 1,557 (3) Å, C₂—C₃ 1,558, Ge—C 1,948 (4), C—H 1,085 (4), Ge—H 1,513 (8), валентные углы C₂C₁C₄ 89,6 (0,7) $^\circ$, HCH 105,9 (3,2); кроме этого, отдельно для экваториального и аксиального конформера соотв.: C₁GeH 103,7 (2,9) и 110, Ge—C₂C₁C₄ 131,2 (1,1) и 126,4 (1,9), двугранный угол в цикле 25,3 (3,1) и —20,4 (3,6). На основании структурных данных утверждается, что электроотрицательность германия больше, чем кремния.

В. С. Мастрюков

*Ход эксперимента,
структура*

X. 1986, 19, N 4

Ge.-opras.

1985

Friedman B. R.,
Schwartz M.

Chem. Phys., 1985,
97, Nrs 113 - 119.

(cel. Si-opras.; III)

$\text{Ge}(\text{CH}_3)_4$

1985

Manzanaresi Carlos,
Yamasaki N. L. S., et al.

Cremp

Chem. Phys. Lett., 1985,
117, NS, 477 - 484.

(see. $\text{Si}(\text{CH}_3)_4$; III)

CH₃CH₂GeHCl

1985

9 Л193. Колебательные спектры и вращательная изомерия хлорэтилгермана. Vibrational spectra and rotational isomerism of chloroethylgermane. Taga Keijiro, Okabayashi Hirofumi, Ohno Keiichi, Matsuura Hiroatsu. «J. Mol. Struct.», 1985, 127, № 3—4, 257—265 (англ.)

Получены спектры ИК-поглощения в области 300—3000 см⁻¹ и спектры комб. рас. в области 20—3500 см⁻¹ жидкого (т-ра 300 К) и твердого (т-ра 77 К) хлорэтилгермана CH₃CH₂GeH₂Cl (**I**) и его дейтеропроизводной CH₃CH₂GeD₂Cl. Интерпретация колебательного спектра и отнесение колебательных частот проведены на основании анализа нормальных координат. Анализ спектров показал, что существует два вращательных изомера хлорэтилгермана, один из которых имеет транс-, а второй — гошконформацию, относительно оси CC—GeCl. Установлено, что жидккая фаза представляет собой смесь обоих изомеров, в то время как в твердой фазе присутствует только гошконформация. Библ. 24. К. Э. М.

Li, структура

cf. 1985, 18, № 9

$\text{Ge}(\text{CH}_3)_4$ 1986
Flemlof J.,
Faegri K., Jr.

er. n. Theor. Chim. Acta,
1986, 69, NS-6, 437-446.

(Ccl. CH_4 ; $\underline{\text{II}}$)

НЗ Светл⁺

[сер. 24195]

1986

расцвей
Елизав. и
Барсук
Чирошев.

Чаркиев О.П.,
Зюбичко Т.С.

Координаты: см. выше,
1986, 12, №, 1011-1037.

~~CH₃CH₃(i)~~ (Dm. 26612)

1986

~~BB~~ Dobbs L.D., Hehre W.J.;

M.N. J. Comput. Chem., 1986,
7, N3, 359 - 378.

CH_3GeH_3

1986

22 Б1071. Геометрия метилгермана CH_3GeH_3 и протонированного метилгермана $\text{CH}_3\text{GeH}_4^+$. The geometries of methyl germane CH_3GeH_3 and of protonated methyl germane CH_3GeH_4 . Kohda-Sudoh S., Katagiri S., Ikuta S., Nomura O. «J. Mol. Struct. Theochem», 1986, 138, № 1—2, 113—115 (англ.)

Методом ССП в двухэкспонентном базисе сгруппированных гауссовых ф-ций рассчитаны равновесные геометрич. параметры молекулы CH_3GeH_3 и иона $\text{CH}_3\text{GeH}_4^+$. Для CH_3GeH_3 минимуму энергии отвечает скрещенная конформация; барьер внутреннего вращения 1,02 ккал/моль (эксперим. значение 1,24). Геометрия протонированного метилгермана близка к геометрии протонированного германа: $\text{CH}_3\text{GeH}_4^+$ может рассматриваться как слабосвязанный комплекс плоского иона метилгермила и молекулы H_2 . Конформация с мостиковым атомом Н неустойчива. Вычисленное сродство метилгермана к протону 7,34 эВ (для германа — 7,11 эВ). А. А. Сафонов

(д.н.)

X. 1986, 19, № 22.

CH_3GeH_3
 $\text{CH}_3\text{GeH}_4^+$

(M. 24312)

1986

105: 140008v The geometries of methyl germane CH_3GeH_3 and of protonated methyl germane $\text{CH}_3\text{GeH}_4^+$. Kohda-Sudoh, Susumu; Katagiri, Shigeyoshi; Ikuta, Shigeru; Nomura, Okio (Fac Sci., Hirosaki Univ., Hirosaki, Japan 036). THEOCHEM 1986, 31(1-2), 113-15 (Eng). Ab-initio, LCAO-MO-SCF calens. were done to obtain (a) the mol. structures of MeGeH_3 and MeGeH_4^+ , and (b) the total energy, dipole moment, HOMO energy, and proton affinity (7.34 eV) of MeGeH_3 .

ab initio
nactem
смзыкнук
Ap,
C.A. 1986, 105, N 16



1986

Mohan S., Bhagavathy T.J.

Cech. Acta phys. pol., 1986,
noční.

A69, N1, 135-138.

(Cech. \bullet $\text{C}(\text{CH}_3)_4$; III)

BeH_3CCH [Om. 25233] 1986

BeD_3CCH Payami F., Kuttiappan P.;
and. noem, Mohan S.,

сущес

авторы
коротк., J. Mol. Struct., 1986,
N. N. 147, N 3-4, 315-319.

Диметилгерманон

1990

) 18 Б1321. Низкотемпературная матричная стабилизация и ИК-спектр диметилгерманона $Mg_2Ge=O$ / Хашеску В. Н., Боганов С. Е., Нефедов О. М. // Изв. АН СССР. Сер. хим.— 1990.— № 5.— С. 1199—1200.
— Рус.

X: 1990, N 18

Ge(CH₃)₄

1991

10 Д63. Молекулярная структура тетраметилгермана, определенная из газовой электронной дифракции. Molecular structure of tetramethylgermane from gas electron diffraction / Csákvari Éva, Rozsondai Béla Hargittai István // J. Mol. Struct.— 1991.— 245, № 3—4.— С. 349—355.— Англ.

Молекулярная структура Ge(CH₃)₄ определена методом газовой электронографии, дополненном анализом норм. координат. В предположении тетраэдрич. симметрии конфигурации связи Ge получены следующие структурные параметры: $r_g\text{-}(Ge—C) = 1,958 \pm 0,004 \text{ \AA}$, $r_g\text{-}(C—H) = 1,111 \pm 0,003 \text{ \AA}$ и $\angle(Ge—C—H) = 110,7 \pm 0,2^\circ$. Торсионный барьер метильных групп $V_0 = 1,3 \text{ кДж/моль}$ при эффективном угле торсионного движения $23,0 \pm 1,5^\circ$. Длина связи Ge—C в пределах ошибки эксперимента совпадает с соответствующей величиной для $Ge(C_6H_5)_4$, что согласуется с предсказаниями модифицированного соотношения Шомейкера—Стевенсона (Blom R. et al. // ibid.— 1985.— 128.— С. 21).

Т. Д.

окт. 1991, № 10

C_4H_4Ge

1991

Тегесовбек М. А.,

Смирнова Б. Я. и др.

Материалы по физике
и химии полупроводников.

М. Н.

1991. 4, N.Y. C. 764-772.

(см. C_4H_4Si ; II)

H₃GeC:CH

1991

IR, R, CIR,
NOOM

116: 70978n Infrared absorption spectrum and molecular dynamics of germylacetylene. Gunasekaran, S.; Marshell, J. (Dep. Phys., Pachaiyappa's Coll., Madras, 600 030 India). Indian J. Phys., B 1991, 65B(4), 367-70 (Eng). A complete vibrational assignment was made available for H₃GeC:CH mol. using the IR spectrum and by assuming C₃ symmetry. A reasonable set of mol. consta. evaluated for this mol. using the method of kinetics consts. confirms the correctness of the assignment.

C.A. 1992, 116, N8

6943 PCX UM. 37233

1991

Ben Asekaran S., Marshall F.

Chikara

Molecular
model

Indian J. Phys.,

1991, 65B (4), 367-370

Infrared absorption spectrum and
molecular dynamics of amides of
geranylacetone

$\text{Ge}(\text{CH}_3)_4$

1991

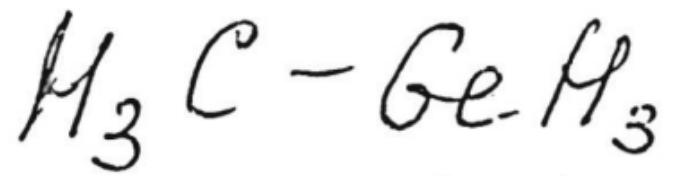
Викторова А. А.

Волн. явления и разно-
стез. линий от различных сред.

Ил. N. Торак. УИ-м; Торбакеев. 1991.

С. 17-23. Библиогр.: 6 наим.

Рус. Ден. в ВЕНИТИ 03.07.91,
N2843-B91. (сес. $\text{Sn}(\text{CH}_3)_4$; III)



1992

Schleyer Paal V. R.,
Kaupp M. et al.

et. al.

J. Amer. Chem. Soc. 1992.
114, N 17, C. 6791-6797.

(cell. H_3C-CH_3 ; III)

$H_2Be = CH_2$

1992

14 Б1026. Прочность π -связи $X=Y$ в $H_2X=YH_2$; $X=Ge$ или Sn , $Y=C$, Si , Ge или Sn . π -Bond Strengths of $H_2X=YH_2$; $X=Ge$ or Sn , and $Y=C$, Si , Ge , or Sn /Windus Theresa L., Gordon Mark S. //J. Amer. Chem. Soc. — 1992. — 114, № 24. — С. 9558—9575. — Англ.

Неэмпирическими методами МП2 и МК ССП+КВ вычислены энергии серии соед. $H_2X=YH_2$, где $X=Ge$, Sn ; $Y=C$, Si , Ge , Sn . Прочность π -связей $X=Y$ оценена по величине барьера вращения из плоской в перпендикулярную ориентацию и с использованием термодинамич. цикла. Найдено, что прочность π -связи падает в последовательности $X,Y : Ge, C > Ge, Si > Ge, Ge > Sn, C > Sn, Si > Sn, Ge > Sn, Sn$ с ~ 33 до ~ 20 ккал/моль.

Э. Д. Герман

□ (т)

$H_2Sn=BeH_2$, $H_2Sn=SnH_2$, $H_2Be=SiH_2$

Х, 1993, № 14

$H_2Sn=SiH_2$, $H_2Be=BeH_2$

H_3BeCH_3

1993

Hein T.A., Thiel W,
неподтвержден.
ет аль.

исследуемост,
ИК спектр
изоп. пирол.

(cис. SiH_4 ; III)

$C_2 BeH_7^+$ [Om. 38199]

1995

Paola Antonietti,^{*}
Felice Grandinetti, et al.,

CNP-PA,
ab initio
paciem

J. Phys. Chem., 1995, 99,
17724-17728

H₂C: Fe

Harper W.W; Ferrall E.A.
et al.,
¹⁹⁹⁷

андром-

лакри

насан.

Физиол. (35), 8361-62:

J. Am. Chem. Soc. 1997, 119

(Cu.



H₂C: Si)

GeCH₂

(Inv. 39747)

1998

130: 57436d Searches on the potential energy hypersurfaces of
GeCH₂, GeSiH₂, and Ge₂H₂. Boone, Amy J.; Magers, David H.; Leszczynski, Jerzy (Department of Chemistry, Mississippi College, Clinton, MS 39058 USA). *Int. J. Quantum Chem.* 1998, 70(4/5), 925–932 (Eng), John Wiley & Sons, Inc.. Optimum geometries are computed at both the SCF level of theory and the level of second-order perturbation theory for several isomers on the potential energy hypersurfaces of GeCH₂, GeSiH₂, and Ge₂H₂, including linear structures, methylene–carbene-like structures, dibridged structures, and monobridged structures. In addn., harmonic vibrational frequencies are computed to characterize these structures as local min. or transition states. All computations employ basis sets of triple-zeta quality on valence electrons with d and f polarization functions on the heavy atoms and p functions on hydro-

unpublished
nomes. p-III
cm adren H.,
CNP-PA,
Meop. Jan 5

(f2)



C.A. 1999, 130, N5

gen. This investigation is the first systematic study to include all of these germanium systems and to employ f-type polarization functions in such a study. Previous investigations of ours indicate that large basis sets such as those employed in this study can, in part, compensate for the lack of a more advanced treatment of electron correlation. While a dibridged global min. is confirmed for both Ge_2H_2 and GeSiH_2 systems, the C_{2v} isomer, methylenegermene, is found to be the most stable structure for GeCH_2 .

FeCH₄

[Om. 39373]

1998

U.S.P. Luder L.N., Margrave J.L.
et al.,

Z. Phys. Chem. 1998, A102,
N.Y., 774-753

66CM

(IM-39759)

1999

Tony C. Smith Kaiyang Li,
and Dennis J. Cloutier

J. Am. Chem. Soc., 1999,
121, 6068-6069.

Spectroscopic
of silicon and



Characterization
permanganum

Methylidyne: Fundamental
Astrophysical and Organometallic
Building Blocks

H⁺C¹⁴Fe [Om. 41138] 2001

Levent Sari et.al.,

X^{2Π}κ J. Chem. Phys., 2001,

Α^{2Σ⁺} 115, N 13, 5932 - 5942

mekmoy
COCMO.27 Coupled cluster study
of the H⁺C¹⁴Fe radical.

Rennert - Teller splitting
and the effects of relativistic
corrections

H₂C=CH DM-41232 2002

David A. Hostetter
et al.,

J. Chem. Phys., 2002,

116, N4, 1417-1423.

The ground state of

geimyldene ($H_2C=Fe$)

GeCH (u.n.)

41977

2003

Sheng-Gui He et al.

J. Chem. Phys., 2003, 119, N19, pp. 10.115-10.124

[Checkys GeCH u GeCD li och. corespondent]

III K

Tallko 1-s cpr.!