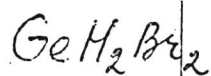


Уе Нз Взз



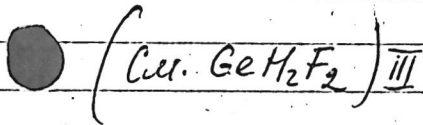
Srivastava T.N. и др.

1963

Bop-8961-IV

Can. J. Chem., 41, N8, 2101

Прессованные мономеры
III. ИК-спектры трех
диалкогерманов



GeH_2Br_2

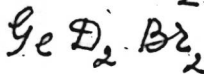
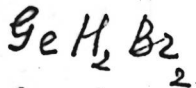
362worth S. A. V.,
Robiette A. G.

1964

Spectrochim. acta, 1964, 20,
N 10, 1639

ИК-спектры гетероциклов.
(см GeH_2F_2)

1966.



ИК-спектр.

 ν_i

9 Д195. ИК-спектры GeH_2Br_2 и GeD_2Br_2 . Beach Alexander L., Griffiths James E. Infrared spectra of GeH_2Br_2 and GeD_2Br_2 . «Canad. J. Chem.», 1966, 44, № 6, 743—744 (англ.)

В области $33\text{--}4000\text{ см}^{-1}$ получены ИК-спектры поглощения жидких и газообразных образцов GeH_2Br_2 и GeD_2Br_2 . Предложена интерпретация всех обнаруженных полос. Уточнено, что частота $\nu_4(a_1)$ (деформационное колебание с изменением угла BrGeBr) равна 104 см^{-1} . Н. Чумаевский

ф. 1966. 92

1966

GeH₂Br₂

Infrared spectra of GeH₂Br₂ and GeD₂Br₂. Alexander L. Beach and James E. Griffiths (Bell Telephone Labs., Inc., Murray Hill, N.J.). *Can. J. Chem.* 44(6), 743-4(1966)(Eng). The fundamental frequency, $\nu_4(a_1)$, for the sym. GeX₂ bending mode has been detd. for X = Br by comparison of the spectra of GeH₂Br₂ and GeD₂Br₂; 104 cm.⁻¹ is assigned for the liquid. Ge-H is concluded to be 1.52 Å.; Ge-Br is 2.30 Å. The $\nu_2(a_1)$ for Ge-Br₃ is 292.6; the $\nu_5(e)$ is 316.4 cm.⁻¹ S. Goldwasser

GeD₂Br₂

UK-encip

C.A. 1966.64.12

16836 f

GeH_2Br_2

Drake Y. E.,
Riddle C.

1969

ИК-спектр

J. Chem. Soc, 1969,

A, ~14, 2114

● $(\text{Cis. GeH}_2\text{F}_2)(\text{IV})$

40109.7327
Ch, TE

GeH_2Br_2 95615
mon. crystal.

1973

1545

Beagley B., Brown D.P., Freeman J.M.

The molecular structures of GeH_2Cl_2 and GeH_2Br_2 by gas-phase electron diffraction.

"J.Mol.Struct.", 1973, 18, N 2, 335-336

см. GeH_2Cl_2 (англ.)

0019 смк

002 003

ВИНИТИ

1973

Ge H₂ Br₂

Beagley B, Brown D. et al.

J Mol Struct 1973, 18(2),
335-6 (Eng)

структур.

напис.

раз. спек.

понограф.

Molecular structures of
dichlorogermene and dibro-
mogermene by gas-phase
electron diffraction.



C.A. 1974. 80 N2.

(see Ge H₂ Cl₂; III) Зар. 2

original 5579

41031.6635

96615

1973

Ch., TC, MGU

GeH_2Br_2

02 X4-7112

Guillory William A., Isabel Roy J.,
Smith George R. The bonding, structure,
and photochemistry of some stable and un-
stable germanium species. "J. Mol.
Struct.", 1973, 19, N 2, 473-491

(англ.)

0224 пик

198 199

216

ВИНИТИ

GeH_2Br_2

XIV-4663-

1973

Guillory W.A. Smith G.E.
"Appl. Spectrosc."
1973, 27, N2, 137-139.

(Vi)

(see GeH₄; III)

GeH_2Br_2

1973

Isabel, Roy J;
et al.

(vi) "J. Chem. Phys";
1973, 58 (2), 813-20

(cur. GeBr_2 ; III)

1973

GeH_2Br_2

Chuo Keizoku, 206 23.

1973, 37, (2), 323-344.

Chem. Soc.

"F. Sci. Hiroshima Univ.
Ser. A"

(see. CH_2F_2 ; III)

GeH_2Br_2

1980

Bobkova V.A., et al

Zh. Prikl. Spektrosk.,
1980, 32 (4), 751.

сущ. уст.
и. н.
с/рукт.

● $(\text{Cu CH}_2\text{F}_2)_{\text{III}}$

GeH_2Br_2

1983

Bunnell J., Ford T. A.

ν_i , cm^{-1} .

J. Mol. Spectrosc.,

noeu .

1983, 100, N2, 215-233.

● (cm^{-1} CH_2F_2 ; III)

GeHDBr₂

1983

Bunnell J., Ford T.A.

cer.
noir.,
Vi;

J. Mol. Spectrosc., 1983,
100, N2, 215-233.

(cer. CHDF₂; III)

GeH_2Br_2

1983

Bunnell J., Ford T. A.

J. Mol. Struct., 1983,
vi, м. п., 94, N 3-4, Suppl: Theo-
сис. посв. chem, II, N 3-4, 227-240.

(ср. SiH_2F_2 ; III)

GeH_3Br

1986

Bunnell J., Ford T. A.

структурн.
параметры,
расчёт.

Spectrochim. Acta,
Part A 1986, 42A (4),
551-6.

(см. GeH_3F ; III)

H₃ Ge Bz

1986

Graner Georges,
Buerger Hans.

пост.
центро-
бедн.
искожен.

J. Mol. Spectrosc. 1986,
115(2), 393-418.

(см. Si H₃ Cl; III)

БеттаВз

(OM-25431)

1986

Mohan S., Bhoopathy
T. J.,

Acta phys. hung.,
1986, 60, N 3-4,
● 319-331.

(см. Ge H₂F₂, III)

Ді, етрукт..
парами;
силь. посыл.
посыл. корроз.,
посыл. центро-
бенжн. растяже.

$\text{Br}_2\text{GeH}_2^+$ am. 30490 1988
($\text{GeH}_2\text{Br}_2^+$) Jacob M. E.,

Ti, Di; J. Phys. and Chem. Ref.
Data, 1988, 17, n2, 439.

H_2GeBr_2

1990

Russ Stefani,
Brodzicki Michael.

et. n. Phys. Scr. 1990, 42,

N 1. C. 58-64.

(cer. GeF_4 ; III)