

$C_2U_2F_2H_2$

✓ (CH_3CF_3 , $\text{CH}_3\text{CF}_2\text{Cl}$, CH_3CFCl_2)

Nielsen J.R., Smith R.M., Liang C.Y.

J.Chem.Phys. 1952, 20, 473-86

"Infrared and Raman spectra of ...

J

$\text{C}_2\text{Cl}_2\text{FH}_3$

1955

4860

$\text{CHF}_2\text{-CHCl}_2$, $\text{CH}_2\text{F-CH}_2\text{Cl}$, $\text{CHCl}_2\text{-CH}_2\text{Cl}$;
 CHFCl-CHCl_2 , $\text{CH}_2\text{Cl-OCH}_3$ (Vo -

Di Giacamo A., Smyth C.P.
J.Amer.Chem.Soc., 1955, 77, N5,
1361-1364
Dipole moment and...

J

$\text{C}_2\text{Cl}_2\text{F}_2\text{H}_2$

1962

7415

$C_2F_3H_3, C_2H_6, C_2F_6, C_2F_2Br_2H_2,$

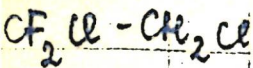
$C_2F_2Cl_2H_2$ (1, mol.konst.)

Bucker H.P.

Dissertation Abstr., 1962, 23, 264-5
Normal coordinate ...

J





H. P. Buckner, Jr.

1962

papers
cont.
notes

Bp-7415-IV

Univ. Microfilms, Order N62-334,
90pp.

Normal coordinate analysis
of CF_3-CH_3 , C_2F_6 , and C_2H_6 .
Vibrational spectra of $\text{CF}_2\text{Br}-$
 CH_2Br and $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$.

(see C_2F_6)

1963

 $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$

Ч. К. Сидор.

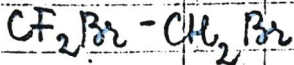
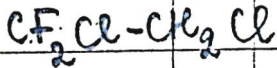
15 Б127. Инфракрасные спектры и спектры комбинационного рассеяния фторированных этанов. Часть XVII. $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ и $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$. Bucker H. P., Nielsen J. Rud. *Infrared and Raman spectra of fluorinated ethanes. Part XVII. $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ and $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$.* «J. Molec. Spectrosc.», 1963, 11, № 1, 47—66 (англ.)

Исследованы ИК-спектры поглощения и спектры комб. расс. $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ (I) (газ, жидкость, твердое состояние) и $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ (II) (газ, твердое состояние). Изучение температурной зависимости спектров показало, что I и II представляют собой смеси двух повращения лиганда к иону меди, причем биурет ведет себя как бидентатная группа, связанная с центральным атомом через атомы азота концевых групп. В II свободные места во внутренней сфере комплекса заняты группами OH и H_2O .

Б. Локшин

ВФ-7416-IV

ж. 1964. 15



спектр

ν_0

ВФ-7416-IV

ф. 1964.6А

У 6 Д290. ИК-спектры и спектры комбинационного рассеяния фторированных этанов. Ч. XVII. $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ и $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$. Bucker H. P., Nielsen J. Rud. Infrared and Raman spectra of fluorinated ethanes. Part XVII. $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ and $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$. «J. Molec. Spectrosc.», 1963, 11, № 1, 47—66 (англ.)

Измерены ИК-спектры $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ в газообразном (область 300—6000 см^{-1}), жидком (500—3000 см^{-1}) и твердом при $t_{\text{ре}} -170^\circ\text{C}$ (500—6000 см^{-1}). состояниях и $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ в газообразном (325—4500 см^{-1}) и твердом (710—1430 см^{-1}) состояниях. Спектры комб. рас. обоих соединений сфотографированы при помощи трехпризменного стеклянного спектрографа с обратной линейной дисперсией 15 $\text{\AA}/\text{мм}$ при 4358 $\text{\AA}$. В газообразном и жидком состояниях эти соединения существуют в виде смеси вращательных изомеров. В твердом состоянии присутствует лишь один вращательный изомер (наиболее устойчивый). Для каждого изомера произведено отнесение наблюдаемых полос поглощения. Определена разность между значениями стандартной энтальпии для двух вращательных изомеров: в случае $\text{CF}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ ΔH° (газ) = 430 ± 100 кал/моль, в случае $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ ΔH° (газ) = 1030 ± 100 кал/моль. Ч. XVI см. РЖФиз, 1962, 6В149.

1964

CCl2F2
U.K.

Infrared spectrum of 1,1-difluoro-2,2-dichloro ethane. O. Santhakumari, V. B. Kartha, and N. A. Narasimham (At. Energy Estab. Trombay Spectroscopy Div., Bombay). (*India At. Energy Estab., Trombay AEET-Spec-9*, 13 pp.(1964)(Eng). Ir spectra of 1,1-difluoro-2,2-dichloro ethane (I) were obtained in the solid, liquid, and vapor states. An ir spectrophotometer equipped with LiF, CaF₂, NaCl, KBr, and CsBr optics was used to study the 2.5-35- μ region. Relative band intensities and assignments for the fundamental vibrations of I are given. Solid-state spectra show 2 stable configurations of I with a small potential min. difference.

Robert W. Rinehart, Sr.

C.A. 1966. 65.2
1596g

$\text{CHF}_2\text{CHCl}_2$

vi

+1

C.A. 1967. 67. 12

58850b Infrared spectral studies of $\text{CHF}_2\text{CHCl}_2$ and CBrCl_2 , CBrCl_2 . V. B. Kartha, Santha B. Kartha, and N. A. Narasimham (At. Energy Estab., Trombay, Bombay). *Proc. Indian Acad. Sci., Sect. A* 65(1), 1-18(1967)(Eng). The ir spectra of 2 polyhalogenated ethanes, 1,1-difluoro-2,2-dichloroethane and 1,2-dibromo-1,1,2,2-tetrachloroethane, were obtained in the region of 2.5-38 μ . The spectra of $\text{CHF}_2\text{CHCl}_2$ were obtained in gas, liquid, and solid states and also in solvents of widely varying dielec. consts. The mol. exists in the form of 2 rotational isomers. The fundamental modes of the 2 isomers were identified on the basis of intensity changes from gas to liquid to solid and in solvents of different dielec. consts. The observed ir absorption bands have been assigned in terms of the fundamental absorption bands. Spectra of CBrCl_2 were obtained in the solid and vapor phase and in various solvents; it exists only in the trans form. The ir spectra, combined with Raman data available from the literature, were used for complete assignment of the observed absorption bands. H. V. Venkatesetty

1967



1977

Green R. G., et al.

chemp
noxious. J. Photochem.
1977, 6 N5, 375-77

sec. $CFCl_3$, III)