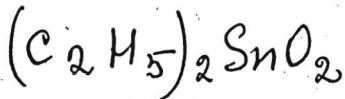


Sn-C-O-H



Структ.

Вор-10075-IV | 1962

Волков В.Ф.,

Вышинский Н.Н.,
Рудневский Н.К.

Изв. АН. СССР, Сер. физик.
1962, 26, 1282-1285

колеб. и вращ. спектр...

1968

 $R_2Sn(OMe)_2$ SnC_2

Vi

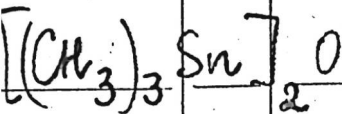
X. 1969. 1

1 Б271. Исследование инфракрасных спектров некоторых диалкилдиметоксистаннатов. Maire Jean-Claude, Ouaki Raymonde. Etude des spectres infrarouges de divers dialcyl-diméthoxy-stannanes. «Helv. chim. acta», 1968, 51. № 5, 1150—1154 (франц.; —рез. англ.)

Исследованы ИК-спектры соединений $R_2Sn(OMe)_2$, где $R=Me, Et, n-Pr, iso-Pr, n-Bu$ и $iso-Bu$, в диапазоне $1500-400\text{ см}^{-1}$. Табулированы данные по положению, —относит. интенсивности и отнесению полос в спектрах всех исследованных в-в. Полосы сим. вал. кол. SnC_2 и SnO_2 расположены соответственно в диапазонах $521-510$ и $475-466\text{ см}^{-1}$, а полосы асим. вал. кол. этих группировок расположены в области $620-560\text{ см}^{-1}$. Полосы вал. кол. $C-O$ находятся в диапазоне $1069-1063\text{ см}^{-1}$.
Ю. Киссин



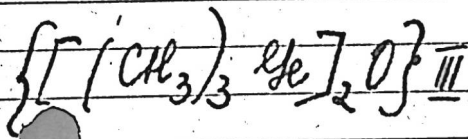
1969



Вилков Л.В.

Тарасенко Н.А.

строение

пр. структурн. химии,
10(6), 1102.

Om 38392

1996

F: CH₃SnO

P: 3

4Б171. Соединения H[2]XO и (CH[3])XO (X=C, Si, Ge, Sn, Pb). Сопоставление карбеноподобных структур и структур с двойными связями. Могут ли вообще существовать такие соединения металлов? H[2]XO and (CH[3])[2]XO compounds (X=C, Si, Ge, Sn, Pb): Double bonds vs carbene-like structures - Can the metal compounds exist at all? / Kapp Jurgen, Remko Milan, Schleyer Paul von Rague // J. Amer. Chem. Soc. - 1996. - Т18, N 24. - С. 5745-5751. - Англ.

Место хранения ГПНТБ

РиХ 1997

F: CSnH2O2

P: 3

1999

132:122170 Examination of the Stabilities of Group 14 (C, Si, Ge, Sn, Pb) Congeners of Dihydroxycarbene and Dioxirane. Comparison to Formic Acid and Hydroperoxycarbene Congeners. Richardson, Nancy A.; Rienstra-Kiracofe, Jo C.; Schaefer, Henry F., III

Center for Computational Quantum Chemistry,
University of Georgia Athens, GA 30602-2525, USA

Inorg. Chem., 38(26), 6271-6277 (English) 1999

The relative energetics of four XH_2O_2 ($\text{X} = \text{C}, \text{Si}, \text{Ge}, \text{Sn}, \text{Pb}$) isomers, dihydroxycarbene, formic acid, dioxirane, and hydroperoxycarbene, were determined using the BLYP and B3LYP density functionals with DZP and TZ2P basis sets, as CCSD and CCSD(T) single-point energies at the BLYP/TZ2P optimized geometries. Relative to dihydroxycarbene, formic acid was 41.8 kcal/mol lower in

C. H. 2000, 132

ener while dioxirane and hydroperoxycarbene were 51.3 and 63.6 kcal/mol higher resp., with CCSD(T). Furthermore, using an effective core potential (ECP) dihydroxy congener was shown to be the most stable isomer for $X = \text{Si-Pb}$. formic acid and dioxirane congeners become increasingly less stable as one descends group 14. Our results show that divalency is preferred for Si-P (dihydroxy congeners are the most stable) but the tetravalent formic acid congeners remain more stable than the hydroperoxy congeners, showing that divalency is not universally preferred among these isomers.

