

# **Struktur des Addukts von Trimethylzinnchlorid $\text{Me}_3\text{SnCl}$ mit Trimethylzinnhydroxid $\text{Me}_3\text{SnOH}$**

Structure of the Adduct of Trimethyltin Chloride  $\text{Me}_3\text{SnCl}$  with Trimethyltin Hydroxide  $\text{Me}_3\text{SnOH}$

Hans-Wolfram Lerner, Alireza Haghiri Ilkhechi, Michael Bolte und Matthias Wagner

Institut für Anorganische Chemie, Johann Wolfgang Goethe-Universität Frankfurt am Main,  
Marie-Curie-Straße 11, D-60439 Frankfurt am Main, Germany

Sonderdruckanforderungen an Dr. Hans-Wolfram Lerner. E-mail: lerner@chemie.uni-frankfurt.de

Z. Naturforsch. **60b**, 413 – 415 (2005); eingegangen am 16. November 2004

Benzene solutions of  $\text{Me}_3\text{SnCl}$  when exposed to moisture yield the adduct  $\text{Me}_3\text{SnCl}\cdot\text{Me}_3\text{SnOH}\cdot\text{H}_2\text{O}$ . This adduct represents an intermediate in  $\text{Me}_3\text{SnCl}$  hydrolysis. The structure of  $\text{Me}_3\text{SnCl}\cdot\text{Me}_3\text{SnOH}\cdot\text{H}_2\text{O}$  features an array of  $\text{Me}_3\text{Sn}$  units connected alternatingly by bridging Cl and OH ligands.

*Key words:* Tin, Trimethyltin Chloride, Hydrolysis, X-Ray Structure Analysis