

- [10] P. Gütllich, A. Hauser, H. Spiering, *Angew. Chem.* **1994**, *106*, 2109–2141; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1994**, *33*, 2024–2054.
- [11] S. L. Gilat, S. H. Kawai, J.-M. Lehn, *J. Chem. Soc. Chem. Comm.* **1993**, 1439–1442.
- [12] R. A. Bissell, E. Cordova, A. E. Kaifer, J. F. Stoddart, *Nature* **1994**, *369*, 133–137.
- [13] A. Livoreil, C. O. Dietrich-Buchecker, J.-P. Sauvage, *J. Am. Chem. Soc.* **1994**, *116*, 9399–9400.
- [14] L. Zelikovitch, J. Libman, A. Shanzer, *Nature* **1995**, *374*, 790–792.
- [15] C. D. Gutsche in *Calixarenes, Monographs in Supramolecular Chemistry* (Hrsg.: J. F. Stoddart), The Royal Society of Chemistry, Cambridge, **1989**.
- [16] Den Spektren zufolge handelt es sich um einen Fe^{III} -Bishydroxamat-Komplex: M. Birus, Z. Bradic, N. Kujundzic, M. Prjbanic, P. C. Wilkins, R. G. Wilkins, *Inorg. Chem.* **1985**, *24*, 3980–3983.
- [17] Den Spektren zufolge liegt ein Fe^{II} -3-Bipyridin-Komplex vor, da Tris(bipyridyl)eisen(II) abgeleitet vom gleichen Bipyridyl-Chromophor, deutlich größere Extinktionskoeffizienten aufweist ($\epsilon \approx 5000$).
- [18] Vergleichende intermolekulare Redoxexperimente mit **1** und **2** konnten wegen der Neigung von **1**, den Fe^{III} -Trishydroxamat-Komplex ($\lambda_{\text{max}} = 428 \text{ nm}$) eher als den Bishydroxamat-Komplex zu bilden sowie wegen der Neigung dieser Komplexe, unter analogen Bedingungen auszufallen, nicht durchgeführt werden.
- [19] Y. Ishikawa, T. Kunitake, T. Matsuda, T. Otsuka, S. Shinkai, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1989**, 736–738.
- [20] 5-Brommethyl-2,2'-bipyridin wurde durch Bromierung von 5-Methyl-2,2'-bipyridin mit NBS und dieses Bipyridin nach einer von Prof. A. von Zelewsky (Universität Fribourg, Schweiz) zur Verfügung gestellten Vorschrift hergestellt.
- [21] 6-Brommethyl-6'-methyl-2,2'-bipyridin wurde durch Bromierung von 6,6'-Dimethyl-2,2'-bipyridin mit NBS und dieses Bipyridin nach einer von Prof. J. M. Lehn (Université Louis Pasteur, Frankreich) zur Verfügung gestellten Vorschrift hergestellt.

Berichtigung

In der Zuschrift „Wittig-Olefinierung von Lactonen“ von M. Lakhri und Y. Chapleur (*Angew. Chem.* **1996**, *108*, 833–834) muß in Formel **II** die Ethyl- durch eine Methylgruppe ersetzt werden. Außerdem stammt das im *Experimentellen* genannte ^1H -NMR-Signal von **3** bei $\delta = 5.12$ nicht von H-4, sondern von H-2.

VERANSTALTUNGEN



Fachgruppe Medizinische Chemie

International Symposium

How Rational Can Drug Design Be?

Frankfurt am Main/Germany, February 7, 1997

A Report about Novel Combinations of Rational Design and Screening Techniques

H. Kessler, München/D

Rational Drug Design: The Holy Grail

J. G. Topliss, Michigan/USA

The Discovery and Optimization of Potent Non-Peptidic Matrix-Metalloprotease Inhibitors

H. Kluender, West Haven/USA

Current Issues in De Novo Design

C. W. Murray, Macclesfield/GB

3D-QSAR: What Can We Learn from the Obtained Correlations?

G. Klebe, Marburg/D

Design of Pharmacokinetic Properties

D. A. Smith, Sandwich/GB

Molecular Pharmacological and Modelling Approaches in the Design of Agonists and Antagonists of G-Protein-Coupled Receptors

M. A. Cascieri, Rahway/USA

Structure-Based Drug Design: Which Information Can Really Be Obtained from Structures?

H. Kogler, Frankfurt am Main/D

Design of New Peptide Mimetics of both Continuous and Non-Continuous Peptide, Epitopes and their Pharmacological Profiles

D. C. Horwell, Cambridge/GB

Indirect Drug Design: Fact or Fantasy? A Case Study with Squalene Cyclase Inhibitors

P. Müller, Biberach/D

Further Information

GESELLSCHAFT DEUTSCHER CHEMIKER

Abteilung Tagungen, Postfach 90 04 40, D-60444 Frankfurt am Main, Germany

Phone +49 (69) 7917-366

Fax +49 (69) 7917-475

E-Mail

GDCh-Homepage

tg@gdch.de

http://www.gdch.de