



J. J. Vittal

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor veröffentlichte kürzlich seinen **10. Beitrag** seit 2004 in der *Angewandten Chemie*:

„Single Crystals Popping Under UV Light: A Photosalient Effect Triggered by a [2 + 2] Cycloaddition Reaction“: R. Medishetty, A. Husain, Z. Bai, T. Runčevski, R. Dinnebier, P. Naumov, J. J. Vittal, *Angew. Chem.* **2014**, *126*, 6017–6021; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, *53*, 5907–5911.

Mit dieser Arbeit war er auch auf dem Titelbild der *Angewandten Chemie* vertreten:



## Jagadese J. Vittal

<b>Geburtstag:</b>	10. April 1956
<b>Stellung:</b>	Professor, Chemiedepartment der National University of Singapore
<b>E-Mail:</b>	chmjv@nus.edu.sg
<b>Homepage:</b>	<a href="http://www.chemistry.nus.edu.sg/people/academic_staff/jjvittal.htm">http://www.chemistry.nus.edu.sg/people/academic_staff/jjvittal.htm</a>
<b>Werdegang:</b>	1972–1975 BSc, Universität Madras 1975–1977 MSc, Madurai-Universität 1978–1982 Promotion bei K. C. Patil, Indian Institute of Science, Bangalore 1982–1987 Forschungsassistent bei Philip A. W. Dean und Nicholas C. Payne, University of Western Ontario
<b>Preise:</b>	2007 Outstanding Scientist Award, Faculty of Science, National University of Singapore; 2011 Outstanding Researcher Award, National University of Singapore
<b>Forschung:</b>	Kristall-Engineering, Koordinationspolymere, Festkörperchemie, photoreaktive Feststoffe, Röntgenkristallographie, Synthese nanoskaliger Materialien, grundlegende Kristallisationsmethoden, Strukturumwandlungen, Gele und Nanofasern, Batteriematerialien
<b>Hobbies:</b>	Lesen, indische Musik hören, kochen, wandern

**Mein Lieblingsspruch ist: ... „Es ist nie zu spät, um seinen Träumen zu folgen“.**

**Wenn ich kein Wissenschaftler wäre, wäre ich ... Karikaturzeichner.**

**Meine größte Motivation ist, ... wenn mir meine Studenten von unerwarteten Ergebnissen berichten.**

**Was mich garantiert zum Lachen bringt, ist ... eine Folge von *Mr. Bean*.**

**Der beste Rat, der mir je gegeben wurde, kam ... von meiner Frau: Ich solle mein Englisch verbessern!**

**Der schlechteste Rat, der mir je gegeben wurde, war ... keine Forschung zu machen.**

**Was mich besonders anzieht, ist ... südindisches Frühstück und die Musik der 70er.**

**Mein Lieblingsautor ist ... Sujatha (Pseudonym von S. Rangarajan, einem tamilischen Schriftsteller).**

**Mein Lieblingsessen ist ... alles, was meine Frau zu Hause kocht.**

**Drei Personen der Wissenschaftsgeschichte, mit denen ich gerne einen geselligen Abend verbringen würde, sind ... Richard Feynman, C. V. Raman und Linus Pauling.**

**Mein Lieblingsort auf der Welt ist ... der Taj Mahal in Agra.**

**Ich bin Chemiker geworden, weil ... mein Bruder mir versprach, ich würde nach meinem BSc eine Stelle in einer Chemiefirma bekommen.**

### Meine fünf Top-Paper:

1. „Topochemical Photodimerization in the Coordination Polymer  $\{[(CF_3CO_2)(\mu-O_2CCH_3)Zn]_2(\mu-bpe)_2\}_n$  through Single-Crystal to Single-Crystal Transformation“: N. L. Toh, M. Nagarathinam, J. J. Vittal, *Angew. Chem. 2005*, *117*, 2277–2281; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2005**, *44*, 2237–2241. (Mithilfe einer photochemischen [2 + 2]-Cycloaddition wurde die Festkörperstruktur eines Koordinationspolymers geändert.)
2. „Metal–Organic Organopolymeric Hybrid Framework by Reversible [2 + 2] Cycloaddition Reaction“: I.-H. Park, A. Chanthapalli, Z. Zhang, S. S. Lee, M. J. Zaworotko, J. J. Vittal, *Angew. Chem.* **2014**, *126*, 424–429; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, *53*, 414–419. (Ein Hybrid aus organischen und Koordinationspolymeren bildet eine 3D-Gerüststruktur.)
3. „[2+2] cycloaddition reaction as a tool to monitor the formation of thermodynamically stable ladder coordination polymers“: A. Chanthapalli, W. T. Oh, J. J. Vittal, *CrystEngComm* **2013**, *15*, 9324–9327. (Eine mechanochemische Strukturumwandlung von einem 2D- zu einem 1D-Koordinationspolymer.)
4. „Coordination Polymeric Nanofibers and their Field-Emission Properties“: S. K. Batabyal, A. M. P. Peedikakkal, S. Ramakrishna, C. H. Sow, J. J. Vittal, *Macromol. Rapid. Commun.* **2009**, *30*, 1356–1361. (1D-Koordinationspolymere können ähnlich wie organische Polymere in Gele und Fasern überführt werden.)
5. „Phase Transition Accompanied by Transformation of an Elusive Discrete Cyclic Water Heptamer to a Bicyclic  $(H_2O)_7$  Cluster“: M. H. Mir, J. J. Vittal, *Angew. Chem.* **2007**, *119*, 6029–6032; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2007**, *46*, 5925–5928. (Dieses diskrete Wasseraggregat ging innerhalb des MOF-Hohlraums eine reversible Strukturumwandlung ein.)

DOI: 10.1002/ange.201407114