



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 Photosensitive 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

Geburtstag:	10. April 1956
Stellung:	Professor, Chemiedepartment der National University of Singapore
E-Mail:	chmjv@nus.edu.sg
Homepage:	http://www.chemistry.nus.edu.sg/people/academic_staff/jjvittal.htm
Werdegang:	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
Preise:	2007 Outstanding Scientist Award, Faculty of Science, National University of Singapore; 2011 Outstanding Researcher Award, National University of Singapore
Forschung:	Kristall-Engineering, Koordinationspolymere, Festkörperchemie, photoreaktive Feststoffe, Röntgenkristallographie, Synthese nanoskaliger Materialien, grundlegende Kristallisationsmethoden, Strukturumwandlungen, Gele und Nanofasern, Batteriematerialien
Hobbys:	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 Liebessessen 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 $[(CF_3CO_2)(\mu-O_2CCH_3)Zn](\mu-bpe)_2$ 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