

Alan E. Rowan

Geburtstag:	2. Juni 1966
Nationalität:	Großbritannien
Stellung:	Professor am Molecular Materials Department, Institute for Molecules and Materials, Nijmegen (Niederlande)
Werdegang:	1984–1990 BSc in Chemie, Promotion in physikalischer organischer Chemie bei Professor R. J. Abraham, „N.M.R. and Computational Studies as a Probe for Structural Elucidation in Solution“, Universität Liverpool (England) 1991–1993 Postdoktorat bei Dr. C. A. Hunter und Prof. D. A. Buckingham, Universität von Otago (Neuseeland)
Preise:	Jonge Chemie Award: „Nanosized Porphyrin Architectures“ 2001 Vidi-Forschungspreis: „Catalytic Rotaxanes. Mimicking Nature’s Processive Catalysts“ 2004 SPP/JPP Young Investigator Award
Forschung:	2005 Vici-Forschungspreis „Catalysis: Coupling Motion and Activity“ Funktionelle Systeme für Anwendungen in der Katalyse (organisch und anorganisch); OFETs (organische Feldeffekttransistoren) und OLEDs (organische Leuchtdioden); Flüssigkristalle; optoelektronische, leitfähige und magnetische Materialien und ihre Kombination mit Biomolekülen; Design und Synthese von Polymeren und Biopolymeren; selbstorganisierende Moleküle und geordnete Kristalle; die Beziehung zwischen Molekülstruktur, Festkörperarchitektur und Materialeigenschaften auf der Nanometerebene.
Hobbies:	Fliegen, Golf und mit meinen Kindern spielen



Alan E. Rowan

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor hat kürzlich seinen **10. Beitrag** seit 2000 in der *Angewandten Chemie* veröffentlicht:

„A Polymeric Molecular ‘Handle’ for Multiple AFM-Based Single-Molecule Force Measurements“: F. Valle, G. Zuccheri, A. Bergia, L. Ayres, A. E. Rowan, R. J. M. Nolte, B. Samori, *Angew. Chem. 2008, 120, 2431–2434; Angew. Chem. Int. Ed. 2008, 47, 2465–2468.*

Ich habe Chemie studiert, weil... mich die kreative Herausforderung reizt.

Meine Lieblingsfächer in der Schule waren... Mathematik und Musik.

Das größte Problem, dem Wissenschaftler gegenüberstehen, ist..., den richtigen Ausgleich zwischen Berufs- und Familienleben zu finden.

Am meisten inspirieren mich... George Whitesides Forschungen.

Drei berühmte Personen der Wissenschaftsgeschichte, mit denen ich gerne einen geselligen Abend verbringen würde, sind... Emil Fischer, Archimedes und Linus Pauling.

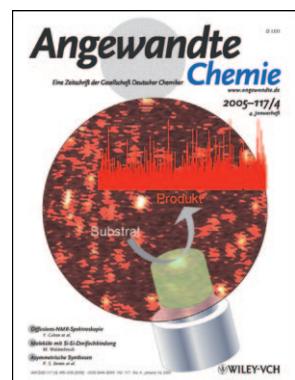
Die drei Dinge, die ich auf eine einsame Insel mitnehme, wären... ein Golfschläger, ein e-Book und ein Mobiltelefon.

Meine bislang aufregendste Entdeckung waren... prozessive Katalysatoren.

Wenn ich kein Wissenschaftler wäre, wäre ich ... Chefkoch.

Das Spannendste an meiner Forschung ist... die Arbeit mit dynamischen, jungen Wissenschaftlern.

Meine größte Motivation ist... die Entwicklung von neuen Ideen und Konzepten.



Meine fünf Top-Paper:

1. „Mechanism of Threading a Polymer Through a Macrocyclic Ring“: A. B. C. Deutman, C. Monnerieau, J. A. A. W. Elemans, G. Ercolani, R. J. M. Nolte, A. E. Rowan, *Science 2008, 322, 1668–1671.*
2. „Positional Assembly of Enzymes in Polymersome Nanoreactors for Cascade Reactions“: D. M. Vriezema, P. M. L. Garcia, N. Sancho Oltra, N. S. Natzakis, S. M. Kuiper, R. J. M. Nolte, A. E. Rowan, J. C. M. van Hest, *Angew. Chem. 2007, 119, 7522–7526; Angew. Chem. Int. Ed. 2007, 46, 7378–7382.*
3. „Macroscopic Hierarchical Surface Patterning of Porphyrin Trimers via Self-Assembly and Dewetting“: R. van Hameren, P. Schoen, A. M. van Buul, J. Hoogboom, S. V. Lazarenko, J. W. Gerritsen, H. Engelkamp, P. C. M. Christianen, H. A. Heus, J. C. Maan, T. Rasing, S. Speller, A. E. Rowan, J. A. A. W. Elemans, R. J. M. Nolte, *Science 2006, 314, 1433–1436.*
4. „Epoxidation of Polybutadiene by a Topologically Linked Catalyst“: P. Thordarson, E. J. A. Bijsterveld, A. E. Rowan, R. J. M. Nolte, *Nature 2003, 424, 915–918.*
5. „Single-Enzyme Kinetics of CALB-Catalyzed Hydrolysis“: K. Velonia, O. Flomenbom, D. Loos, S. Masuo, M. Cotlet, Y. Engelborghs, J. Hofkens, A. E. Rowan, J. Klafter, R. J. M. Nolte, F. C. de Schryver, *Angew. Chem. 2005, 117, 566–570; Angew. Chem. Int. Ed. 2005, 44, 560–564* (Titelbild-Beitrag, siehe rechts).

DOI: 10.1002/ange.200806212