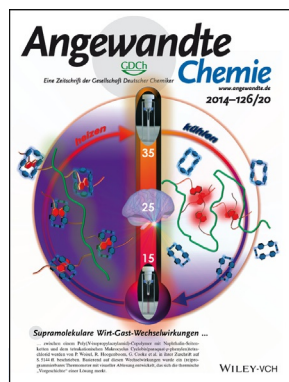




R. Hoogenboom

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor veröffentlichte kürzlich seinen **10. Beitrag** seit 2005 in der *Angewandten Chemie*:

„Reversible Calcium(II)-Ion Binding through an Apparent pK_a Shift of Thermosensitive Block-Copolymer Micelles“: J. P. A. Custers, S. F. G. M. van Nispen, A. Can, V. R. de La Rosa, S. Maji, U. S. Schubert, J. T. F. Keurentjes, R. Hoogenboom, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 14085; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 14291.



Die Forschung von R. Hoogenboom war auch auf dem Rückinnentitelbild der *Angewandten Chemie* vertreten:

„Programmable Polymer-based Supramolecular Temperature Sensor with a Memory Function“: L. Sambe, V. R. de La Rosa, K. Belal, F. Stoffelbach, J. Lyskawa, F. Delattre, M. Bria, G. Cooke, R. Hoogenboom, P. Woisel, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 5044; *Angew. Chem.* **2014**, 126, 5144

Richard Hoogenboom

Geburtstag:	3. März 1978
Stellung:	Professor, Universität Gent
E-Mail:	richard.hoogenboom@ugent.be
Homepage:	www.sc.ugent.be
ORCID:	0000-0001-7398-2058
Werdegang:	2001 MSc in Chemie und Chemieingenieurwesen, Technische Universiteit Eindhoven 2005 Promotion bei Prof. Ulrich S. Schubert, Technische Universität Eindhoven 2005–2008 Projektleiter am Dutch Polymer Institute, Eindhoven 2008–2009 Alexander-von-Humboldt-Stipendiat bei Prof. Martin Moeller, RWTH Aachen 2009–2010 Postdoktorat bei Prof. Roeland Nolte, Radboud Universität Nijmegen
Preise:	2015 Royal Society of Chemistry Polymer Chemistry Lectureship; 2016 5. Polymer International–IUPAC Award for Creativity in Applied Polymer Science or Polymer Technology
Forschung:	Poly(2-oxazoline), responsive Polymere, supramolekulare Polymermaterialien
Hobbys:	Tennis und Reisen

Mein Lieblingsmaler ist M. C. Escher.

Ich warte auf die Entdeckung der Teleportation.

Das Wichtigste, was ich von meinen Studenten gelernt habe, ist, nicht zu vergessen, die Teilnahme an Tagungen im Ausland zu genießen.

Die Begabung, die ich gerne hätte, ist ein eidetisches (= photographisches) Gedächtnis.

Mit achtzehn wollte ich Physiker, Mathematiker oder Chemiker werden und landete so beim Chemieingenieurstudium.

Wenn ich auf meine Karriere zurückblicke, wird ganz klar, dass es keine Karriereplanung gibt.

Wenn ich ein Auto wäre, wäre ich ein Porsche 911, ein eleganter Sportwagen mit rein mechanischer Technik.

Mein Rat für Studenten: Manuskripte zunächst als Bildgeschichte schreiben. Sobald die Geschichte anhand der Abbildungen und Schemata klar ist, lässt sich der Text ganz einfach einfüllen.

Meine liebste Art, einen Urlaub zu verbringen, ist, Mußestunden mit meinen beiden Kindern zu genießen.

Meine liebsten Moleküle sind die 2-Oxazoline, da mich ihr Verhalten als Polymere immer noch überrascht.

Meine fünf Top-Paper:

1. „Acid-Labile Thermoresponsive Copolymers That Combine Fast pH-Triggered Hydrolysis and High Stability under Neutral Conditions“: Q. Zhang, Z. Hou, B. Louage, D. Zhou, N. Vanparijs, B. G. De Geest, R. Hoogenboom, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 10879; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 11029. (Polymere, die im Blut stabil sind, bei etwas niedrigeren pH-Werten aber schnell abgebaut werden.)
2. „Colorimetric logic gates based on poly(2-alkyl-2-oxazoline)-coated gold nanoparticles“: V. R. de la Rosa, Z. Zhang, B. G. De Geest, R. Hoogenboom, *Adv. Funct. Mater.* **2015**, 25, 2511. (Das salz- und temperaturresponsive Verhalten polymerbedeckter Goldnanopartikel.)
3. „Accelerated living cationic ring-opening polymerization of a methyl ester functionalized 2-oxazoline monomer“: P. J. M. Bouten, D. Hertsen, M. Vergaelen, B. D. Monnery, M. A. Boerman, H. Goossens, S. Catak, J. C. M. van Hest, V. Van Speybroeck, R. Hoogenboom, *Polym. Chem.* **2015**, 6, 514. (Diese Monomere sind inzwischen Schlüsselintermediate auf dem Weg zu funktionellen Poly(2-oxazolinen).)
4. „Responsive biomimetic networks from polyisocyanopeptide hydrogels“: P. H. J. Kouwer et al., *Nature* **2013**, 493, 651. (Ein thermoresponsives Polymeranalogon des Actinnetzwerks, das selbst bei extrem niedrigen Konzentrationen (0.13 mg mL^{-1}) geliert.)
5. „Poly(2-oxazoline): eine Polymerklasse mit vielfältigen Anwendungsmöglichkeiten“: R. Hoogenboom, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2009**, 48, 7978; *Angew. Chem.* **2009**, 121, 8122. (Nachdem sich lange auf dem Gebiet der Poly(2-oxazoline) wenig getan hatte, unterstrich dieser Aufsatz ihr Potenzial für die heutige Forschung.)

Internationale Ausgabe: DOI: 10.1002/anie.201603607
Deutsche Ausgabe: DOI: 10.1002/ange.201603607