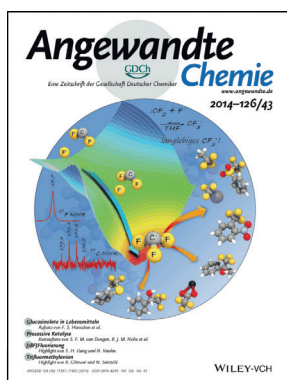




R. Haiges

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor hat seit dem Jahr 2000 mehr als **25 Beiträge** in der Angewandten Chemie veröffentlicht; seine neueste Arbeit ist: „Ammonia – (Dinitramido)boranes: High-Energy-Density Materials“: G. Bélanger-Chabot, M. Rahm, R. Haiges, K. O. Christe, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 53, 11730; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 11896.



Die Forschung von R. Haiges war auch auf dem Titelbild der Angewandten Chemie vertreten:

„Long-Lived Trifluoromethanide Anion: A Key Intermediate in Nucleophilic Trifluoromethylations“: G. K. S. Prakash, F. Wang, Z. Zhang, R. Haiges, M. Rahm, K. O. Christe, T. Mathew, G. A. Olah, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 11575; *Angew. Chem.* **2014**, 126, 11759.

Ralf Haiges

Geburtstag:	15. April 1972
Stellung:	Associate Professor, University of Southern California (USC)
E-Mail:	haiges@usc.edu
Homepage:	http://www-bcf.usc.edu/~haiges/
Werdegang:	1997 Diplom, Bergische Universität Wuppertal 2000 Promotion bei Prof. Reint Eujen, Bergische Universität Wuppertal 2001–2004 Postdoktorat bei Prof. Karl O. Christe, USC
Preise:	2004 Arthur Adamson Postdoctoral Recognition Award der USC, 2011 Robert Bau Award der USC
Forschung:	Energereiche Materialien, Fluorchemie, anorganische Chemie, Polyazide, stickstoff- oder sauerstoffreiche Verbindungen
Hobbys:	Elektronik, Fotografieren, Wandern

Mein Lieblingsautor ist Douglas Adams.

Meine liebsten Musikrichtungen sind Alternative, Indie und Classic Rock.

Die drei besten Filme aller Zeiten sind *Der unsichtbare Dritte*, *Forrest Gump* und *Die Verurteilten*.

Mein Lieblingsgericht ist schwäbisches Essen wie Maultaschen, Rostbraten mit Spätzle sowie Linsen und Spätzle mit Saitenwürsten.

Mein Lieblingszitat ist: „Das Leben ist wie eine Schachtel Pralinen – man weiß nie was man kriegt“ (aus *Forrest Gump*).

Wenn ich frustriert bin, gehe ich ins Fitnessstudio.

Drei Personen der Wissenschaftsgeschichte, mit denen ich mich gerne im Restaurant zum Abendessen treffen würde, sind Albert Einstein, Marie Curie und Richard Feynman.

Und ich würde sie fragen, ob sie auch lieber Pizza essen würden.

Meine beste Investition war der Kauf meines ersten Computers im Jahr 1984.

Meine nicht-ganz-so-geheime Leidenschaft ist Schokolade.

Ich verliere mein Zeitgefühl beim Wandern.

Der schlechteste Rat, der mir je gegeben wurde, war: Alles, was geschieht, hat seinen Grund.

Etwas, dem ich nicht widerstehen kann, sind Kuchen, Torten und Pralinen von meiner Frau, von Beruf Konditorin und Chocolatière.

Einen Erfolg feiere ich mit meiner Frau bei einer guten Flasche Wein.

Meine fünf Top-Paper:

1. „First Structural Characterization of Binary As^{III} and Sb^{III} Azides“: R. Haiges, A. Vij, J. A. Boat, S. Schneider, T. Schroer, M. Gerken, K. O. Christe, *Chem. Eur. J.* **2004**, 10, 508. (Der Anfang meines Interesses an Metallpolyaziden.)
2. „High-Energy-Density Materials: Synthesis and Characterization of N₅⁺[P(N₃)₆][−], N₅⁺[B(N₃)₄][−], N₅⁺[HF₂][−]·nHF, N₅⁺[BF₄][−], N₅⁺[PF₆][−], and N₅⁺[SO₃F][−]“: R. Haiges, S. Schneider, T. Schroer, K. O. Christe, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2004**, 43, 4919; *Angew. Chem.* **2004**, 116, 5027. (Energereiche Verbindungen mit einem Stickstoffanteil über 90%.)
3. „Polyazide Chemistry: The First Binary Group 6 Azides, Mo(N₃)₆, W(N₃)₆, [Mo(N₃)₃][−], and [W(N₃)₃][−], and the [NW(N₃)₄][−] and [NMo(N₃)₄][−] Ions“: R. Haiges, J. A. Boat, R. Bau, S. Schneider, T. Schroer, M. Youssoufuddin, K. O. Christe, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2005**, 44, 1860; *Angew. Chem.* **2005**, 117, 1894. (Synthese binärer Metallheptaazide und Kristallstruktur des hochexplosiven Wolframhexaazids.)
4. „Nitryl Cyanide, NCNO₂“: M. Rahm, G. Bélanger-Chabot, R. Haiges, K. O. Christe, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 6893; *Angew. Chem.* **2014**, 126, 7013. (Eine schwer fassbare energiereiche Verbindung.)
5. „The Vanadium(V) Oxoazides [VO(N₃)₃], [(bipy)VO(N₃)₃], and [VO(N₃)₅]^{2−}“: R. Haiges, M. Vasiliu, D. A. Dixon, K. O. Christe, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 9101; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 9229. (Stabilisierung von Metallpolyaziden durch Anionen- und Adduktbildung sowie die Einführung von Sauerstoffatomen.)

Internationale Ausgabe: DOI: 10.1002/anie.201507621

Deutsche Ausgabe: DOI: 10.1002/ange.201507621