



F. Schoenebeck

Die auf dieser Seite vorgestellte Autorin hat in den letzten zehn Jahren mehr als **10 Beiträge** in der *Angewandten Chemie* veröffentlicht; ihre neueste Arbeit ist: „Asymmetric Synthesis of Spiropyrazolones by Sequential Organo- and Silver Catalysis“: D. Hack, A. B. Dürr, K. Deckers, P. Chauhan, N. Seling, L. Rübenach, L. Mertens, G. Raabe, F. Schoenebeck, D. Enders, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2016**, 55, 1797; *Angew. Chem.* **2016**, 128, 1829.

Franziska Schoenebeck

Geburtstag:	26. April 1982
Stellung:	Professorin an der RWTH Aachen
E-Mail:	franziska.schoenebeck@rwth-aachen.de
Homepage:	http://www.schoenebeck.oc.rwth-aachen.de/
Werdegang:	2001–2004 Chemiestudium an der Technischen Universität Berlin und der University of Strathclyde in Glasgow 2008 Promotion bei Prof. John A. Murphy, University of Strathclyde 2008–2010 als Feodor-Lynen-Stipendiatin bei Prof. Kendall N. Houk, University of California in Los Angeles
Preise:	2012 ADUC-Preis; 2014 ERC Starting Grant; 2014 Marcial Moreno Lectureship, Real Sociedad Española de Química; 2014 ORCHEM-Preis, Liebig-Vereinigung für Organische Chemie der GDCh; 2014 Dozentenpreis, Fonds der Chemischen Industrie; 2014 <i>Journal of Physical Organic Chemistry</i> Award for Early Excellence in Physical Organic Chemistry; 2016–2017 Novartis Chemistry Lectureship
Forschung:	Experimentelle und computergestützte organische und metallorganische Chemie, mit dem Schwerpunkt auf Verständnis und Entwicklung von Reaktivitäten für die Katalyse
Hobbys:	Inlineskating, Kajak- und Skifahren ...

Meine größte Motivation ist meine Neugier.

Nach was ich in einer Publikation als Erstes schaue, ist die innovative Komponente.

Mein Lieblingszitat ist: „Strive not to be a success, but rather to be of value“ (Albert Einstein).

Mein Lieblingsgericht ist Mango-Sushi.

Ich bin Chemikerin geworden, weil „it offered the ideal combination of logic and creativity“ (Eigenzitat aus *J. Phys. Org. Chem.* **2014**, 27, 1).

Das Spannendste an meiner Forschung ist die Möglichkeit des Verstehens, Vorhersagens und Designs, zusätzlich zum Beobachten, Entdecken und Entwickeln.

Meine fünf Top-Paper:

1. „Hoch effiziente C-SeCF₃-Kupplung von Aryliodiden durch einen luftbeständigen zweikernigen Pd^I-Katalysator“: M. Aufiero, T. Sperger, A. S.-K. Tsang, F. Schoenebeck, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 10322; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 10462. (Unsere neueste Anwendung des Konzepts der Katalyse durch ein Pd^I-Dimer. Auch die Autorenliste ist interessant: einerseits einseitig (nur Autorinnen), andererseits maximal divers (vier verschiedene Nationalitäten).)
2. „Fundamental Studies and Development of Nickel-Catalyzed Trifluoromethylthiolation of Aryl Chlorides: Active Catalytic Species and Key Roles of Ligand and Traceless MeCN Additive Revealed“: G. Yin, I. Kalvet, U. Englert, F. Schoenebeck, *J. Am. Chem. Soc.* **2015**, 137, 4164. (Unsere erste Studie zum Thema Nickelkatalyse; sie kombiniert detaillierte mechanistische Studien mit der Methodenentwicklung.)
3. „Computational Ligand Design for the Reductive Elimination of ArCF₃ from a Small Bite Angle Pd^{II} Complex: Remarkable Effect of a Perfluoroalkyl Phosphine“: M. C. Nielsen, K. J. Bonney, F. Schoenebeck, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 5903; *Angew. Chem.* **2014**, 126, 6013. (Die PCF₃-Einheit induziert eine besondere Reaktivität und demonstriert elektrostatische Abstoßung als zusätzliches Designelement.)
4. „Chemoselectivity in the Reductive Elimination from High Oxidation State Palladium Complexes—Scrambling Mechanism Uncovered“: M. C. Nielsen, E. Lyngvi, F. Schoenebeck, *J. Am. Chem. Soc.* **2013**, 135, 1978. (Durch die Kombination von Rechnungen und Experimenten konnten wir größeres mechanistisches Verständnis erlangen als mit den individuellen Techniken und letztlich einen neuen Mechanismus aufdecken.)
5. „Redox Reactions in Palladium Catalysis: On the Accelerating and/or Inhibiting Effects of Copper and Silver Salt Additives in Cross-Coupling Chemistry Involving Electron-rich Phosphine Ligands“: M. Aufiero, F. Proutiere, F. Schoenebeck, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2012**, 51, 7226; *Angew. Chem.* **2012**, 124, 7338. (Häufig verwendete Additive fungieren nicht unbedingt synergistisch, sondern oxidieren Pd-Katalysatoren, was eine Vielzahl an mechanistischen Konsequenzen hat.)

Internationale Ausgabe: DOI: 10.1002/anie.201602474
Deutsche Ausgabe: DOI: 10.1002/ange.201602474