



D. Jiang

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

„Radical Covalent Organic Frameworks: A General Strategy to Immobilize Open-Accessible Polyradicals for High-Performance Capacitive Energy Storage“: F. Xu, H. Xu, X. Chen, D. Wu, Y. Wu, H. Liu, C. Gu, R. Fu, D. Jiang, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 6814; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 6918.



Die Forschung von D. Jiang war auch auf dem Innenrücktitelbild der *Angewandten Chemie* vertreten:

„Charge Dynamics in a Donor–Acceptor Covalent Organic Framework with Periodically Ordered Bicontinuous Heterojunctions“: S. Jin et al., *Angew. Chem. Int. Ed.* **2013**, 52, 2017; *Angew. Chem.* **2013**, 125, 2071.

Donglin Jiang

Geburtstag:	21. Oktober 1966
Stellung:	Associate Professor, Department of Materials Molecular Science, Institute for Molecular Science, Okazaki, Japan
E-Mail:	jiang@ims.ac.jp
Homepage:	http://groups.ims.ac.jp/organization/jiang_g/Welcome.html
Werdegang:	1989 Studienabschluss an der Zhejiang-Universität 1998 Promotion bei Professor Takuzo Aida, Universität Tokio
Preise:	2006 Society of Polymer Science of Japan (SPSJ)–Wiley Polymer Science Award; 2006 Preis für Nachwuchsforscher des japanischen Ministers für Erziehung, Kultur, Sport, Wissenschaft und Technologie
Forschung:	Kovalente organische Gerüstverbindungen und konjugierte mikroporöse Polymere
Hobbys:	Tennis, Badminton und Autofahren

Wenn ich ein Jahr bezahlten Urlaub hätte, würde ich eine selbstgenügsame Lebensweise testen.

Mein Lieblingsgetränk ist grüner Tee.

Was ich an meinen Freunden am meisten schätze, ist ihre Aufrichtigkeit und ihre Kritik.

Mein Lieblingskomponist ist Wolfgang Amadeus Mozart.

Mein Lieblingsbuch ist *Die Reise nach Westen* (Wu Cheng'en zugeschrieben).

Die Begabung, die ich gerne hätte, ist, Romane schreiben zu können.

Junge Leute sollten Chemie studieren, weil sie eine zentrale Rolle bei der Beantwortung von Energie- und Umweltfragen spielt.

In einer freien Stunde lese ich Romane oder übe mich in Kalligraphie.

Meine liebste Tageszeit ist der Morgen bei meiner ersten Tasse Kaffee.

Mein Rat für Studenten: Achtet bei Experimenten auf „ungewöhnliche“ Phänomene.

Meine liebste Reaktion ist die natürliche Photosynthese.

Meine fünf Top-Paper:

1. „A Belt-Shaped, Blue Luminescent, and Semiconducting Covalent Organic Framework“: S. Wan, J. Guo, J. Kim, H. Ihee, D. Jiang, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2008**, 47, 8826; *Angew. Chem.* **2008**, 120, 8958. (Areneinheiten polymerisieren zu gitterartigen organischen Gerüstverbindungen.)
2. „Synthesis of Metallophthalocyanine Covalent Organic Frameworks That Exhibit High Carrier Mobility and Photoconductivity“: X. Ding, J. Guo, X. Feng, Y. Honsho, J. Guo, S. Seki, P. Maitrad, A. Saeki, S. Nagase, D. Jiang, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2011**, 50, 1289; *Angew. Chem.* **2011**, 123, 1325. (π -Gestapelte Säulen in kovalenten organischen Gerüstverbindungen (COFs) fungieren als Leitungsrohre für den Ladungsträgertransport.)
3. „An *n*-Channel Two-Dimensional Covalent Organic Framework“: X. Ding, L. Chen, Y. Honsho, *J. Am. Chem. Soc.* **2011**, 133, 14510. (π -Gestapelte Säulen in COFs können für den Elektronentransport genutzt werden.)
4. „Rational Design of Crystalline Supramicroporous Covalent Organic Frameworks with Triangular Topologies“: S. Dalapati, M. Addincoat, S. Jin, T. Sakurai, H. Xu, S. Irle, S. Seki, D. Jiang, *Nat. Commun.* **2015**, 6, 7786. (Die höchste π -Dichte und die kleinste Pore aller COFs lässt sich mithilfe dreieckiger Topologien erreichen.)
5. „Photoelectric Covalent Organic Frameworks: Converting Open Lattices into Ordered Donor–Acceptor Heterojunctions“: L. Chen, K. Furukawa, J. Gao, A. Nagai, T. Nakamura, Y. Dong, D. Jiang, *J. Am. Chem. Soc.* **2014**, 136, 9806. (Sowohl die Poren als auch die Gerüste von COFs wurden auf der Suche nach einer Langzeit-Ladungstrennung erkundet.)

Internationale Ausgabe: DOI: 10.1002/anie.201505475

Deutsche Ausgabe: DOI: 10.1002/ange.201505475