



S.-Y. Liu

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor veröffentlichte kürzlich seinen **10. Beitrag** seit 2004 in der *Angewandten Chemie*:

„Monobenzofused 1,4-Azaborines: Synthesis, Characterization, and Discovery of a Unique Coordination Mode“: S. Xu, F. Haefner, B. Li, L. N. Zakharov, S.-Y. Liu, *Angew. Chem.* **2014**, 126, 6913–6917; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 6795–6799.



Die Forschung von S.-Y. Liu war auch auf dem Rücktitelbild der *Angewandten Chemie* vertreten:

„Jüngste Fortschritte in der Azaborin-Chemie“: P. G. Campbell, A. J. V. Marwitz, S.-Y. Liu, *Angew. Chem.* **2012**, 124, 6178–6197; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2012**, 51, 6074–6092.

Shih-Yuan Liu

Geburtstag:	4. Mai 1975
Stellung:	Professor für Chemie, Boston College, Chestnut Hill, Massachusetts (USA)
E-Mail:	shihyuan.liu@bc.edu
Homepage:	http://capricorn.bc.edu/lxy/public_html/
Werdegang:	1994–1997 Diplomstudium (Abschluss 1998), Technische Universität Wien 1997–1998 Austauschstudent, University of North Carolina in Chapel Hill 1998–2003 Promotion bei Gregory C. Fu, Massachusetts Institute of Technology (MIT) 2003–2006 Postdoktorat bei Daniel G. Nocera, MIT
Preise:	2012 Journal of Physical Organic Chemistry Award for Early Excellence; 2012 Camille Dreyfus Teacher-Scholar Award; 2014 Organometallics Young Investigator Fellow
Forschung:	Präparative organische/metallorganische Chemie, Grundlagenforschung zur BN/CC-Isosterie, BN-Heterocyclen, Wasserstoffspeichermaterialien, borhaltige Pharmakophore
Hobbys:	Salsa/Gesellschaftstanz, Essen und Reisen, Schach, Poolbillard, Tischtennis

In meiner Freizeit ... lese ich gerne die Nachrichten.

Mein Lieblingszitat ist: ... „Ever tried. Ever failed. No matter. Try again. Fail again. Fail better.“ (Samuel Beckett)

Meine größte Inspiration ist ... die Natur und ihre unendlich komplexen inneren Geheimnisse.

Das Geheimnis, ein erfolgreicher Wissenschaftler zu sein, ist ... kreativ, fleißig, organisiert und akribisch zu sein sowie gut kommunizieren zu können.

Der beste Rat, der mir bezüglich meiner Laufbahn je gegeben wurde, war: ... „Besuchen Sie einen Kurs über wissenschaftliches Schreiben“.

Meine größte Erleuchtung bisher war, ... dass der Unterschied zwischen „Erfolg“ und „Scheitern“ in der Chemie nur 3 kcal mol⁻¹ ist.

Mein Motto ist: ... „Chem ● is ● try and Imagination“.

Die Begabung, die ich gerne hätte, ist ... Beredsamkeit.

Junge Leute sollten Chemie studieren, weil ... sie einzigartige Möglichkeiten bietet, sich kreativ auszudrücken.

Mein Lieblingsgetränk ist ... frisch gepresster Orangensaft.

Meine Lieblingsmusiker: ... das Ensemble der amerikanischen Fernsehserie *Glee*.

Meine fünf Top-Paper:

1. „A Hybrid Organic/Inorganic Benzene“: A. J. V. Marwitz, M. H. Matus, L. N. Zakharov, D. A. Dixon, S.-Y. Liu, *Angew. Chem.* **2009**, 121, 991–995; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2009**, 48, 973–977. (Erstmals wurde das lange gesuchte Titelmolekül isoliert und vollständig charakterisiert.)
2. „Boron in Disguise: The Parent ‘Fused’ BN Indole“: E. R. Abbey, L. N. Zakharov, S.-Y. Liu, *J. Am. Chem. Soc.* **2011**, 133, 11508–11511. (Synthese und Charakterisierung der Stammverbindung einer neuen Familie von BN-isosteren Indolen.)
3. „A Single-Component Liquid-Phase Hydrogen Storage Material“: W. Luo, P. G. Campbell, L. N. Zakharov, S.-Y. Liu, *J. Am. Chem. Soc.* **2011**, 133, 19326–19329. (Die Entdeckung eines flüssigen chemischen Wasserstoffspeichermaterials mit exothermer Wasserstoff-Freisetzung.)
4. „A 1,3-Dihydro-1,3-azaborine Debuts“: S. Xu, L. N. Zakharov, S.-Y. Liu, *J. Am. Chem. Soc.* **2011**, 133, 20152–20155. (Erster Bericht über das schwer fassbare 1,3-BN-Isoster von Benzol.)
5. „BN/CC-isosterische Verbindungen als Enzyminhibitoren: Hemmung der Hydroxylierung von Ethylbenzol durch *N*- und *B*-Ethyl-1,2-azaborin als nichtkonvertierbare Substratanaloga“: D. H. Knack, J. L. Marshall, G. P. Harlow, A. Dudzik, M. Szaleniec, S.-Y. Liu, J. Heider, *Angew. Chem.* **2013**, 125, 2660–2662; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2013**, 52, 2599–2601. (Eine Teamarbeit, die das unterschiedliche Verhalten von 1,2-Azaborinen und Arenen in einem biologischen Kontext aufzeigt.)

DOI: 10.1002/ange.201407115