



L. S. Wang

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor hat seit dem Jahr 2000 mehr als **20 Beiträge** in der Angewandten Chemie veröffentlicht; seine neueste Arbeit ist:  
„[B<sub>30</sub>]<sup>−</sup>: A Quasipolar Chiral Boron Cluster“: W. L. Li, Y.-F. Zhao, H.-S. Hu, J. Li, L.-S. Wang, *Angew. Chem.* **2014**, 126, 5646–5651; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 5540–5545.

## Lai-Sheng Wang

<b>Geburtstag:</b>	20. August 1961
<b>Stellung:</b>	Professor für Chemie, Brown University
<b>E-Mail:</b>	Lai-Sheng_Wang@brown.edu
<b>Homepage:</b>	<a href="http://casey.brown.edu/chemistry/research/LSWang/">http://casey.brown.edu/chemistry/research/LSWang/</a>
<b>Werdegang:</b>	1982 BS in Chemie, Wuhan University 1989 Promotion bei Yuan T. Lee und David A. Shirley, University of California, Berkeley 1990–1992 Postdoktorat bei Richard E. Smalley, Rice University
<b>Preise:</b>	<b>2003</b> Fellow der American Physical Society, <b>2005</b> Stipendium der John Simon Guggenheim Memorial Foundation, <b>2006</b> Humboldt-Forschungspreis, <b>2007</b> Fellow der American Association for the Advancement of Science, <b>2014</b> Earle-K.-Plyler-Preis für Molekülspektroskopie und -dynamik der American Physical Society
<b>Forschung:</b>	Photoelektronenspektroskopie an Anionen, Bor- und Boridcluster, Gold- und golddotierte Cluster, Synthese ligandengeschützter Goldnanocluster, lichtinduzierte Freisetzung mehrfach geladener Anionen, Elektrosprayionisation, kryogenes Ionenkühlen, hoch auflösende Photoelektronenbildgebung, Aromatizität, Borophene, All-Bor-Fullerene
<b>Hobbys:</b>	Musik, Rad fahren, lesen, die Natur

### Mein Lieblingsmolekül ist ... C<sub>60</sub>.

**Mein Lieblingspruch ist:** ... „Nicht veröffentlichte Ergebnisse heißt nicht gemachte Experimente“.

**Wenn ich mir ein Alter aussuchen könnte, wäre ich ...** 20.

**Meine liebste Tageszeit ist ...** der Morgen.

**Mein Rat für Studenten:** ... Habt Spaß an dem, was Ihr tut.

**Meine liebste Art einen Urlaub zu verbringen ist ...** zusammen mit meiner Familie.

**Wenn ich ein Jahr bezahlten Urlaub hätte, würde ich ...** eine Weltreise machen.

**Mein Lieblingsmaler ist ...** Marc Chagall.

**Mein Lieblingskomponist ist ...** Ludwig van Beethoven.

**Mein Motto ist:** ... „ein Fußabdruck pro Schritt“ (wörtliche Übersetzung eines chinesischen Sprichworts, hier mit der Bedeutung sorgfältig zu arbeiten und mit jeder Veröffentlichung ein Zeichen zu setzen).

**Mit achtzehn wollte ich ...** Chemie unterrichten.

**Wenn ich ein Tier wäre, wäre ich ...** ein Büffel; das ist zugleich das Tierkreiszeichen meines Geburtsjahrs.

**Chemie macht Spaß, weil ...** es unendlich viele Möglichkeiten gibt, Atome zu neuen Molekülen und neuen Substanzen zusammenzusetzen.

**Mein Lieblingsgetränk ist ...** Bier.

### Meine fünf Top-Paper:

1. „Observation of negative electron-binding energy in a molecule“: X. B. Wang, L. S. Wang, *Nature* **1999**, 400, 245–248. (Experimenteller Nachweis der negativen Elektronenbindungsenergie eines mehrfach geladenen Anions.)
2. „Observation of All-Metal Aromatic Molecules“: X. Li, A. E. Kuznetsov, H. F. Zhang, A. I. Boldyrev, L. S. Wang, *Science* **2001**, 291, 859–861. (Die erste Beobachtung eines Metallclusters aus vier Aluminiumatomen mit aromatischen Eigenschaften.)
3. „Au<sub>20</sub>: A Tetrahedral Cluster“: J. Li, X. Li, H. J. Zhai, L. S. Wang, *Science* **2003**, 299, 864–867. (Die kleinste goldene Pyramide und der schönste Goldcluster, der vielleicht eines Tages ein nützlicher Katalysator wird.)
4. „Observation of the Highest Coordination Number in Planar Species: Decacoordinated Ta@B<sub>10</sub><sup>−</sup> and Nb@B<sub>10</sub><sup>−</sup> Anions“: T. R. Galeev, C. Romanescu, W. L. Li, L. S. Wang, A. I. Boldyrev, *Angew. Chem.* **2012**, 124, 2143–2147; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2012**, 51, 2101–2105. (Molekulare Metall-Bor-Räder, die sich über alle chemischen Regeln hinwegsetzen.)
5. „Planar hexagonal B<sub>36</sub> as a potential basis for extended single-atom layer boron sheets“: Z. A. Piazza, H. S. Hu, W. L. Li, Y. F. Zhao, J. Li, L. S. Wang, *Nature Commun.* **2014**, 5, 3113. (Das Borophenkonzept und experimentelle Belege für seine Umsetzbarkeit.)

DOI: 10.1002/ange.201406121