



N. Burford

Neil Burford

Geburtstag:	29. April 1958
Stellung:	Professor und Institutsleiter am Department of Chemistry der University of Victoria
E-Mail:	nburford@uvic.ca
Homepage:	http://web.uvic.ca/~burford/
Werdegang:	1979 BSc, University College Cardiff 1983 Promotion bei Tristram Chivers, University of Calgary 1983–1984 Postdoktorat bei Ronald Cavell, University of Alberta 1984–1986 Postdoktorat bei Jack Passmore, University of New Brunswick
Preise:	1996, 2008, 2014 Alexander-von-Humboldt-Stipendien; 2001–2011 Tier I Canada Research Chair der Dalhousie University; 2003–2005 Killam Fellowship, Canada Council for the Arts; 2006 Alcan Lecture Award der Canadian Society for Chemistry
Forschung:	Chemie der p-Block-Elemente, Synthese, Molekülstrukturen, Spektroskopie, Bindung
Hobbys:	Golf, mit meiner Frau wandern, bei Sport zuschauen, joggen, (früher) Squash

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

„Reductive Catenation of Phosphine Antimony Complexes“: S. S. Chitnis, N. Burford, J. J. Weigand, R. McDonald, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 7828; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 7939.

Mein Lieblingsgericht sind Eier Benedict.

Mein Lieblingssong ist *Comfortably Numb* (Pink Floyd).

Sollte ich im Lotto gewinnen, würde ich mir einen BMW Z4 M kaufen.

Wenn ich frustriert bin, verschieße ich einen Korb Golfbälle.

Mein Lieblingsort auf der Welt ist Victoria, doch Regensburg folgt gleich danach.

Meine geheime Leidenschaft sind Puzzles.

Wenn ich kein Wissenschaftler wäre, wäre ich ein schlechter Profigolfspieler.

Mein Lieblingsspruch ist: „Health and safety first“.

Mein größter Erfolg bisher sind meine zwei Söhne Richard und Matthew.

Ich bin Chemiker geworden, weil ich 1974 auf der Highschool John McIntyre als Chemielehrer hatte.

Das Spannendste an meiner Forschung ist die Betreuung erfolgreicher Doktoranden und Mitarbeiter.

Wer mich garantiert zum Lachen bringt, ist meine Frau Hélène.

Etwas, dem ich nicht widerstehen kann, ist ein Bier.

Einen Erfolg feiere ich, indem ich ein Bier trinke.

Meine fünf Top-Paper:

1. „Reductive Catenation of Phosphine Antimony Complexes“: S. S. Chitnis, N. Burford, J. J. Weigand, R. McDonald, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, 54, 7828; *Angew. Chem.* **2015**, 127, 7939. (Das sehr nützliche Redoxverhalten hochgeladener Phosphan-Antimon-Komplexe wurde erkannt ... und bei der direkt davor stehenden Veröffentlichung ist mein Sohn einer der Coautoren!)
2. „Influence of Charge and Coordination Number on Bond Dissociation Energies, Distances, and Vibrational Frequencies for the Phosphorus–Phosphorus Bond“: S. S. Chitnis, J. M. Whalen, N. Burford, *J. Am. Chem. Soc.* **2014**, 136, 12498. (Lieferte Antworten auf Fragen, die ich 20 Jahre lang gestellt hatte.)
3. „Coordination Complexes of $\text{Ph}_3\text{Sb}^{2+}$ and $\text{Ph}_3\text{Bi}^{2+}$: Beyond Pnictonium Cations“: A. P. M. Robertson, N. Burford, R. McDonald, M. J. Ferguson, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 3480; *Angew. Chem.* **2014**, 126, 3548. (Potenzial von p-Blockzentren, als Lewis-Akzeptoren mit hoher Oxidationsstufe und Molekülladung zu fungieren.)
4. „Interpnictogen Cations: Exploring New Vistas in Coordination Chemistry“: A. P. M. Robertson, P. A. Gray, N. Burford, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 6050; *Angew. Chem.* **2014**, 126, 6162. (Eine Zusammenfassung vieler meiner Überlegungen zur Koordinationschemie der Pniktogene.)
5. „2,2-Bipyridine Complexes of Antimony: Sequential Fluoride Ion Abstraction from SbF_3 by Exploiting the Fluoride-Ion-Affinity of Me_3Si^+ “: S. S. Chitnis, N. Burford, M. J. Ferguson, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2013**, 52, 2042; *Angew. Chem.* **2013**, 125, 2096. (Pniktogen-zentrierte Analoga klassischer Übergangsmetallkomplexe.)

Internationale Ausgabe: DOI: 10.1002/anie.201506513

Deutsche Ausgabe: DOI: 10.1002/ange.201506513



Die Forschung von N. Burford war auch auf dem Titelbild der *Angewandten Chemie* vertreten:

„A Melt Approach to the Synthesis of catena-Phosphorus Dications To Access Derivatives of $[\text{P}_6\text{Ph}_4\text{R}_4]^{2+}$ “: J. J. Weigand, N. Burford, M. D. Lumsden, A. Decken, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2006**, 45, 6733; *Angew. Chem.* **2006**, 118, 6885.