



J. Chen

Jun Chen

Geburtstag:	28. September 1967
Stellung:	Professor und Cheung Kong Scholar of Chemistry, Nankai University, Tianjin
E-Mail:	chenabc@nankai.edu.cn
Homepage:	http://chem.nankai.edu.cn/en/dtr.aspx?t=1&n=992051
Werdegang:	1989 BSc, Nankai University, Tianjin 1992 MSc bei Prof. Yunshi Zhang, Nankai University, Tianjin 1999 Promotion bei Prof. Shixue Dou, Wollongong University, New South Wales 1999–2002 NEDO-Stipendiat am National Institute of Advanced Industrial Science and Technology, Kansai
Preise:	2011 National Natural Science Award of China (Klasse II), Staatsrat der Volksrepublik China
Forschung:	Chemie der Energie- und Nanomaterialien, Batterien, Brennstoff- und Solarzellen
Hobbys:	Lesen, Reisen, Schwimmen, Kochen

Der auf dieser Seite vorgestellte Autor hat in den letzten zehn Jahren mehr als **10 Beiträge** in der *Angewandten Chemie* veröffentlicht; seine neueste Arbeit ist: „Rechargeable Room-Temperature Na–CO₂ Batteries“: X. Hu, J. Sun, Z. Li, Q. Zhao, C. Chen, J. Chen, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2016**, *55*, 6482; *Angew. Chem.* **2016**, *128*, 6592.

Das Wichtigste, was ich von meinen Eltern gelernt habe, ist Sorgfalt.

Mein Lieblingsgericht ist gekochter Fisch.

Drei Personen der Wissenschaftsgeschichte, mit denen ich gerne einen geselligen Abend verbringen würde, sind Faraday, Edison und Einstein.

Und ich würde sie fragen, wie man die elektrische Energie von Blitzen nutzbar machen könnte.

Wenn ich kein Wissenschaftler wäre, wäre ich Geograph.

Meine bisher aufregendste Entdeckung war die schnelle Raumtemperatursynthese von nanokristallinen Spinellen als Elektrokatalysatoren für die Sauerstoffreduktion und -entwicklung.

Ich verliere mein Zeitgefühl, wenn ich ein interessantes Buch lese.

Mein Lieblingssong ist *You Raise Me Up*.

Mein Motto ist: „Der Zufall begünstigt den vorbereiteten Geist“ (Louis Pasteur).

Meine größte Motivation ist, sichere wiederaufladbare Batterien mit großer Kapazität und langer Lebensdauer zu entwickeln.

Ich begutachte wissenschaftliche Arbeiten gerne, weil ich dadurch lerne.

Wenn ich frustriert bin, betrachte ich schöne Landschaftsmalereien oder -fotos.

Meine fünf Top-Paper:

1. „Rapid room-temperature synthesis of nanocrystalline spinels as oxygen reduction and evolution electrocatalysts“: F. Cheng, J. Shen, B. Peng, Y. Pan, Z. Tao, J. Chen, *Nat. Chem.* **2011**, *3*, 79. (Nanogroße Spinelle erwiesen sich als bessere Katalysatoren der Sauerstoffreduktions- und -entwicklungsreaktionen.)
2. „All Organic Sodium-Ion Batteries with Na₄C₈H₂O₆“: S. Wang, L. Wang, Z. Zhu, Z. Hu, Q. Zhao, J. Chen, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, *53*, 5892; *Angew. Chem.* **2014**, *126*, 6002. (Na₄C₈H₂O₆ kann in Natriumionenbatterien als Anode wie als Kathode eingesetzt werden.)
3. „All-Solid-State Lithium Organic Battery with Composite Polymer Electrolyte and Pillar[5]quinone Cathode“: Z. Zhu, M. Hong, D. Guo, J. Shi, Z. Tao, J. Chen, *J. Am. Chem. Soc.* **2014**, *136*, 16461. (Diese Batterien weisen eine hohe Anfangskapazität von 418 mAhg⁻¹ auf und sind bei 0.2 C über 50 Zyklen stabil.)
4. „Recycling Application of Li–MnO₂ Batteries as Rechargeable Lithium–Air Batteries“: Y. Hu, T. Zhang, F. Cheng, Q. Zhao, X. Han, J. Chen, *Angew. Chem. Int. Ed.* **2015**, *54*, 4338; *Angew. Chem.* **2015**, *127*, 4412. (Verbrauchte Li–MnO₂-Batterien konnten als wiederaufladbare Li–Luft-Batterien wiederverwendet werden.)
5. „Phase and composition controllable synthesis of cobalt manganese spinel nanoparticles towards efficient oxygen electrocatalysis“: C. Li, X. Han, F. Cheng, Y. Hu, C. Chen, J. Chen, *Nat. Commun.* **2015**, *6*, 7345. (Ermöglichte den Aufbau von wiederaufladbaren Li–Luft- und Zn–Luft-Hochleistungsbatterien.)

Internationale Ausgabe: DOI: 10.1002/anie.201605078

Deutsche Ausgabe: DOI: 10.1002/ange.201605078