



M. Nazeeruddin

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

„Mixed-Organic-Cation Perovskite Photovoltaics for Enhanced Solar-Light Harvesting“: N. Pellet, P. Gao, G. Gregori, T.-Y. Yang, M. K. Nazeeruddin, J. Maier, M. Grätzel, *Angew. Chem.* **2014**, 126, 3215–3221; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2014**, 53, 3151–3157.



Die Forschung von M. K. Nazeeruddin war auch auf dem Innentitelbild der *Angewandten Chemie* vertreten: „Molecular Engineering of Zinc Phthalocyanines with Phosphinic Acid Anchoring Groups“: I. López-Duarte, M. Wang, R. Humphry-Baker, M. Ince, M. V. Martínez-Díaz, M. K. Nazeeruddin, T. Torres, M. Grätzel, *Angew. Chem.* **2012**, 124, 1931–1934; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2012**, 51, 1895–1898.

Mohammad K. Nazeeruddin

Geburtstag:	14. Juni 1957
Stellung:	Gruppenleiter an der École Polytechnique Fédérale de Lausanne (EPFL) und Professor an der Korea University im Rahmen des World-Class-University(WCU)-Programms
E-Mail:	mdkhaja.nazeeruddin@epfl.ch
Homepage:	http://people.epfl.ch/105958
Werdegang:	1980 MSc, Osmania University, Hyderabad 1985 Promotion bei M. M. Taqui Khan, Osmania University, Hyderabad 1987 Postdoktorat bei Michael Grätzel, EPFL
Preise:	2006 EPFL Excellence Prize
Forschung:	Farbstoffsensibilisierte Solarzellen, Perowskit-Solarzellen, organische LEDs
Hobbys:	Reisen, Lesen

Wenn ich kein Wissenschaftler wäre, wäre ich ... Geschäftsmann.

Was mich besonders anzieht, ist ... der Geschmack des Erfolgs.

Meine größte Motivation ist ... in meiner Forschung an vorderster Front zu sein.

Ich verliere mein Zeitgefühl, wenn ... ich Experimente durchführe.

Der beste Rat, der mir je gegeben wurde, war ... hart zu arbeiten und bei Misserfolgen nicht enttäuscht zu sein.

Der Nachteil meines Jobs ist ... die geringe Erfolgsquote.

Wenn ich frustriert bin, ... versuche ich mich zu entspannen.

Mein Lieblingsgericht ist ... Biryani.

Mein Lieblingszitat ist: ... „There is no substitute for hard work“ (Thomas A. Edison).

Der wichtigste wissenschaftliche Fortschritt der letzten 100 Jahre waren ... die Antibiotika.

Nach was ich in einer Publikation als Erstes schaue, ... sind die beschriebenen Konzepte.

Das Wichtigste, was ich von meinen Eltern gelernt habe, ist ... der Wert harter Arbeit.

Ich bin Chemiker geworden, weil ... ich dafür Leidenschaft empfind.

Meine bisher aufregendste Entdeckung war ... der N3-Sensibilisator.

Meine fünf Top-Paper:

1. „Conversion of Light to Electricity by *cis*-X₂Bis(2,2'-bipyridyl-4,4'-dicarboxylate)ruthenium(II) Charge-Transfer Sensitizers (X = Cl⁻, Br⁻, I⁻, CN⁻, and SCN⁻) on Nanocrystalline TiO₂ Electrodes“: M. K. Nazeeruddin, K. I. Rodicio, A. I. R. Humphry-Baker, E. Müller, P. Liska, N. Vlachopoulos, M. Grätzel, *J. Am. Chem. Soc.* **1993**, 115, 6382–6390. (Der gezielt entworfene N3-Sensibilisator bedeutete einen Paradigmenwechsel bei farbstoffsensibilisierten Solarzellen.)
2. „Sequential deposition as a route to high-performance perovskite-sensitized solar cells“: J. Burschka, N. Pellet, S. J. Moon, R. Humphry-Baker, P. Gao, M. K. Nazeeruddin, M. Grätzel, *Nature* **2013**, 499, 316–319. (Entwicklung einer neuen Abscheidungs-methode für die Herstellung von Perowskit-Solarzellen.)
3. „Porphyrin-Sensitized Solar Cells with Cobalt(II/III)–Based Redox Electrolyte Exceed 12 Percent Efficiency“: A. Yella, H.-W. Lee, H. N. Tsao, C. Yi, A. K. Chandiran, M. K. Nazeeruddin, E. W.-G. Diao, C.-Y. Yeh, S. M. Zakeeruddin, M. Grätzel, *Science* **2011**, 334, 629–634. (Das Molekül-Engineering von Sensibilisatoren wurde gezeigt.)
4. „Carboxyethynyl Anchoring Ligands: A Means to Improving the Efficiency of Phthalocyanine-Sensitized Solar Cells“: M.-E. Ragoussi, J.-J. Cid, J.-H. Yum, G. de la Torre, D. Di Censo, M. Grätzel, M. K. Nazeeruddin, T. Torres, *Angew. Chem.* **2012**, 124, 4451–4454; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2012**, 51, 4375–4378. (Entwicklung von Nah-IR-Sensibilisatoren, die im sichtbaren Bereich transparent sind.)
5. „A cobalt complex redox shuttle for dye-sensitized solar cells with high open-circuit potentials“: J. H. Yum, E. Baranoff, F. Kessler, T. Moehl, S. Ahmad, T. Bessho, A. Marchioro, E. Ghadiri, J.-E. Moser, C. Yi, M. K. Nazeeruddin, M. Grätzel, *Nature Communications* **2012**, 3, 631. (Redoxvermittler, die eine Leerlaufspannung von über 1.1 V erzeugen.)

DOI: 10.1002/ange.201403995