



## CO<sub>2</sub>-Elektroreduktion ...

... auf Kupfer beschreiben M. J. Janik, A. Asthagiri et al. in der Zuschrift auf S. 2519 ff. In DFT-Rechnungen zu den Aktivierungsbarrieren von Elementarreaktionen, die die Rolle von Wasser-Solvatisierung berücksichtigen, wurde ein neuer Pfad identifiziert: Die Methanbildung verläuft nicht über ein CHO-Intermediat (ergibt Methanol), sondern führt über die Reduktion von CO zu COH schließlich zu CH<sub>3</sub>-Spezies, die Methan und Ethylen produzieren können, wie experimentell beobachtet wurde.