

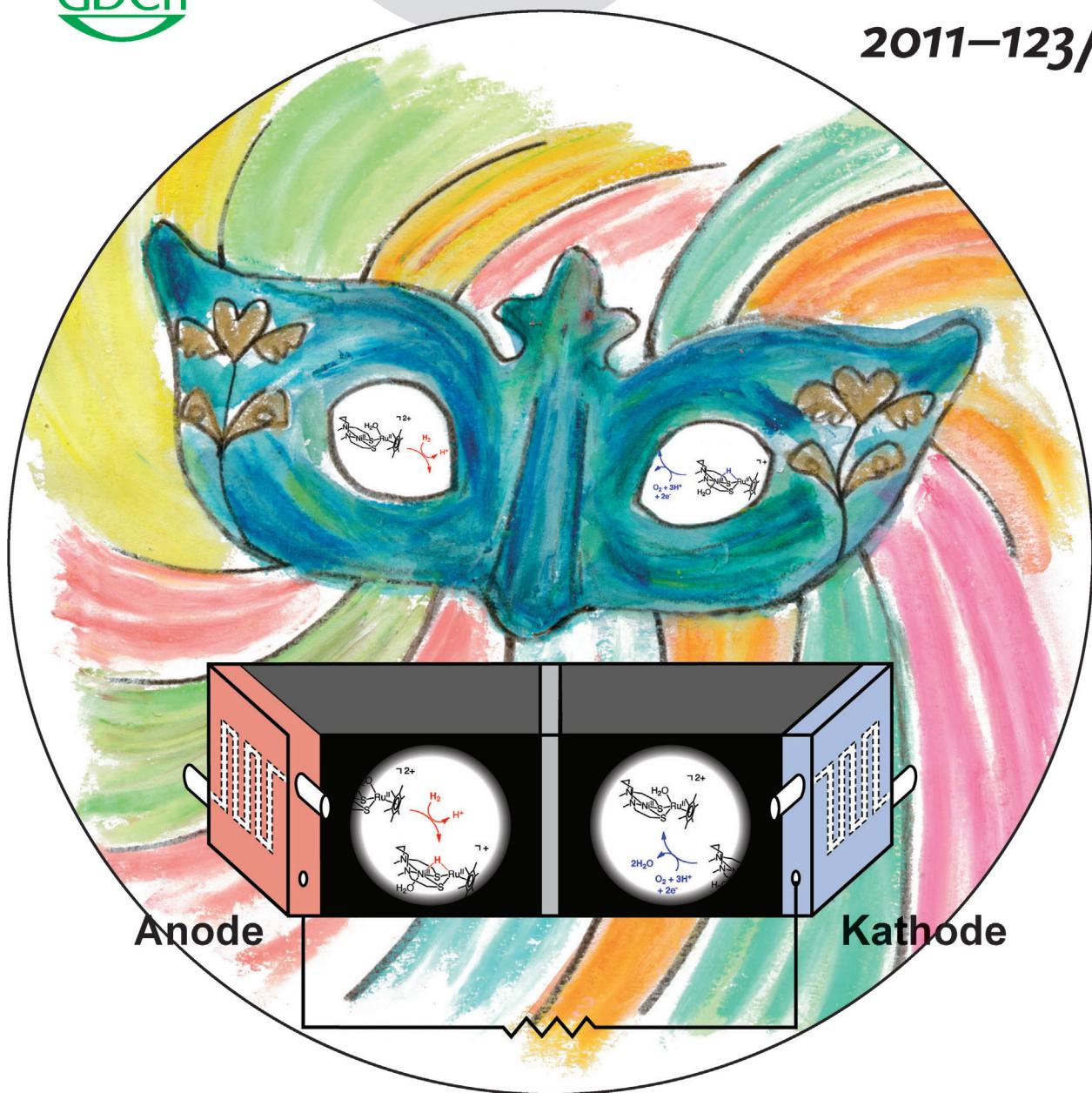
Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



[www.angewandte.de](http://www angewandte de)

2011–123/47



Eine vollständige Brennstoffzelle ...

... auf Basis eines einzelnen molekularen Katalysators wird von S. Ogo et al. in der Zuschrift auf S. 11398 ff. beschrieben. Das Prinzip dieser Zelle beruht auf einem kürzlich entdeckten Mechanismus, nach dem ein Mimetikum der [NiFe]Hydrogenase dazu in der Lage ist, die Oxidation von H_2 zu Protonen zu katalysieren. Dieser molekulare Katalysator funktioniert in festem wie in gelöstem Zustand und vereint somit die gute Handhabbarkeit eines Festkörpers mit den analytischen Vorteilen der Lösungssphase.

Rücktitelbild

Takahiro Matsumoto, Kyoungmok Kim und Seiji Ogo*

Eine vollständige Brennstoffzelle auf Basis eines einzelnen molekularen Katalysators wird von S. Ogo et al. in der Zuschrift auf S. 11398 ff. beschrieben. Das Prinzip dieser Zelle beruht auf einem kürzlich entdeckten Mechanismus, nach dem ein Mimetikum der [NiFe]Hydrogenase dazu in der Lage ist, die Oxidation von H₂ zu Protonen zu katalysieren. Dieser molekulare Katalysator funktioniert in festem wie in gelöstem Zustand und vereint somit die gute Handhabbarkeit eines Festkörpers mit den analytischen Vorteilen der Lösungsphase.

