

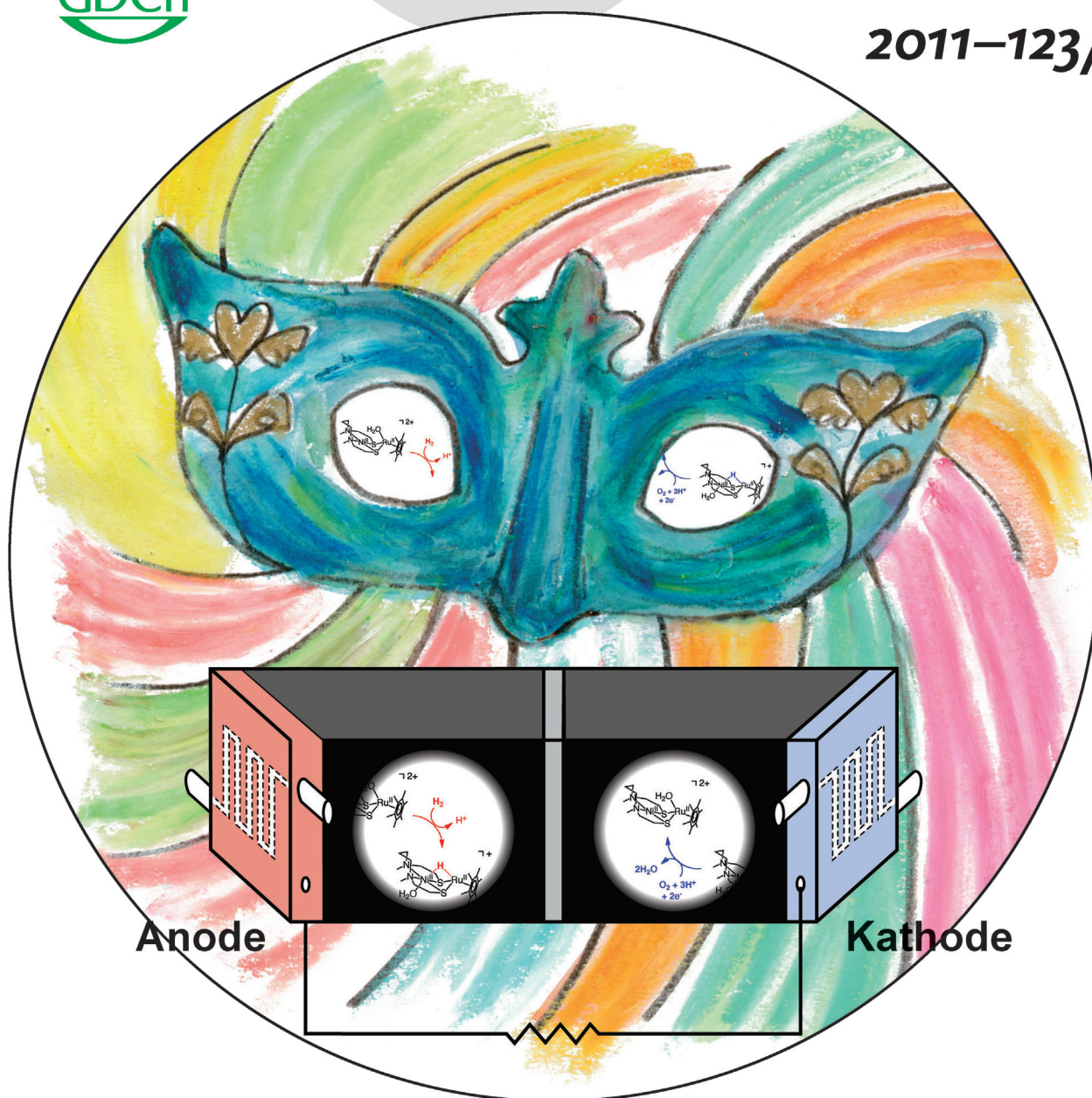
# Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



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<sub>2</sub> 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.

WILEY-VCH

## 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. 11 398 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 Lösungsphase.

