

# Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



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

2010–122/9

Dr Jekyll

$\text{CuSO}_4$



Mr Hyde

$\text{AgSO}_4$



Der seltsame Fall des...

**Thiol-En-Reaktion**

C. E. Hoyle, C. N. Bowman

**Normierung von Photokatalysedaten**

T. Maschmeyer, M. Che

**Metall-organische Membranen**

F. Kapteijn, J. Gascon

**Poröse organische Polymere**

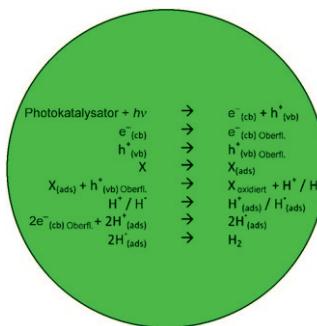
A. I. Cooper, A. Trewin



# Titelbild

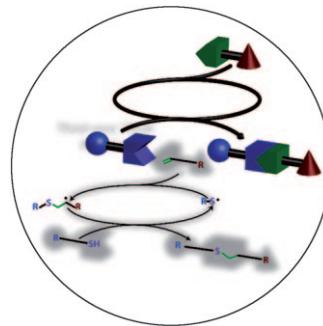
Przemysław J. Malinowski, Mariana Derzsi, Zoran Mazej, Zvonko Jagličić, Bartłomiej Gaweł, Wiesław Łasocha und Wojciech Grochala\*

**Tiefschwarzes  $\text{AgSO}_4$**  (Mr. Hyde) ist ein Halbleiter mit schmaler Bandlücke und ein extrem starkes Oxidationsmittel. W. Grochala und Mitarbeiter zeigen in ihrer Zuschrift auf S. 1727 ff., dass  $\text{AgSO}_4$  in praktisch allen physikochemischen Eigenschaften von seinem leichteren Verwandten, dem unreaktiven und farblosen  $\text{CuSO}_4$  (Dr. Jekyll), abweicht. Die ungewöhnlich starke antiferromagnetische Kopplung bleibt bis zur Zersetzungstemperatur (ca. 120 °C) erhalten, wodurch es sich auch von allen anderen Übergangsmetallsulfaten unterscheidet.



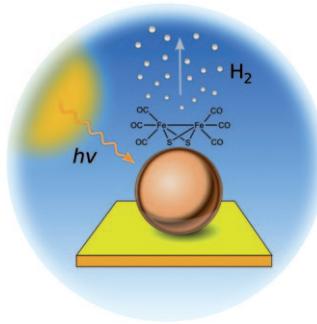
## Verlässliche Daten für Katalysen

T. Maschmeyer und M. Che suchen in ihrem Essay auf S. 1578 ff. Antworten auf die Frage, wie die Vergleichbarkeit von Studien zur Aktivität von Katalysatoren bei der katalytischen Photolyse von Wasser verbessert werden kann.



## Thiol-En-Reaktion

Die Umsetzung von Thiolen mit Alkenen zeigt viele der für Klick-Reaktionen charakteristischen Attribute. Im Aufsatz auf S. 1584 ff. präsentieren C. E. Hoyle und C. N. Bowman den Stand der Forschung anhand von Anwendungsbeispielen aus unterschiedlichsten Wissenschaftsfeldern.



## Quantenpunkte

In der Zuschrift auf S. 1618 ff. berichten T. Nann, C. J. Pickett et al. über eine effiziente Photokathode zur photoelektrochemischen H<sub>2</sub>-Produktion. Das System besteht aus billigen, ungiftigen Elementen und bietet eine Alternative für die ökonomische Wasserstoffproduktion.