

Angewandte Chemie

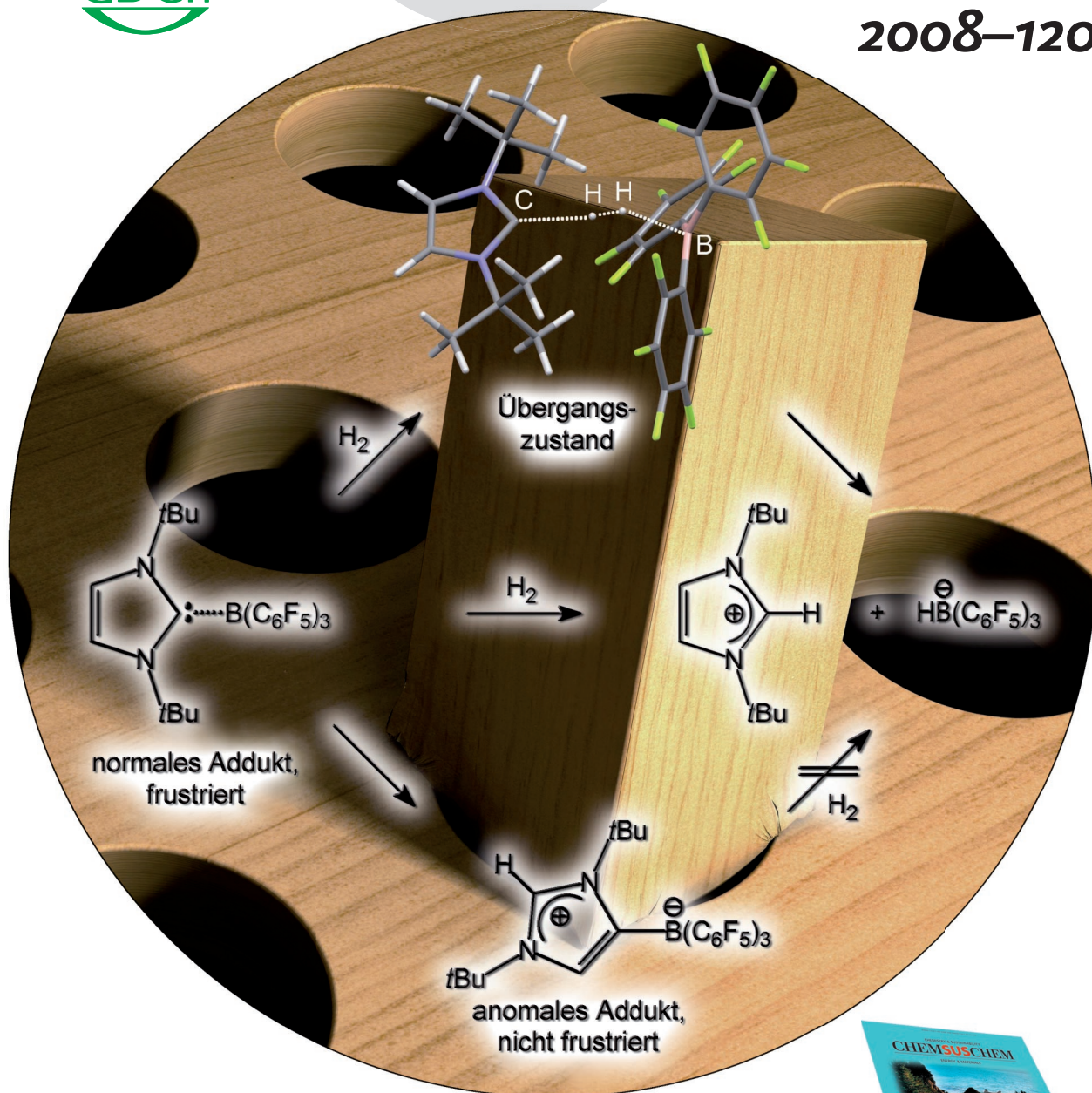
Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2008-120/39



Metallierte Porphyrine

R. J. M. Klein Gebbink und B. M. J. M. Suijkerbuijk

Nanokatalyse

M. Mavrikakis und L. C. Grabow

Radikalische Liganden

R. G. Hicks



Jetzt neu!

1-2/2008

WILEY-VCH

ANCEAD 120 (39) 7479–7676 (2008) · ISSN 0044–8249 · Vol. 120 · No. 39



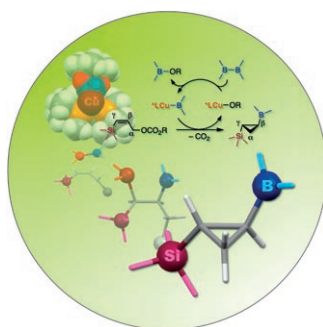
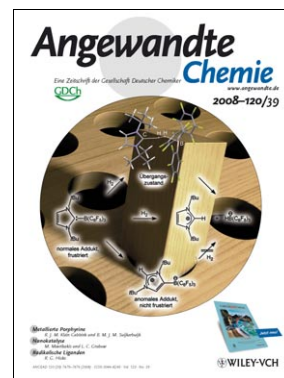
Titelbild

Dirk Holschumacher, Thomas Bannenberg, Cristian G. Hrib,
Peter G. Jones, Matthias Tamm,*

Preston A. Chase und Douglas W. Stephan*

Das Eckige ins Runde zwingen:

$t\text{Bu}_2\text{ImC:}$ und $\text{B}(\text{C}_6\text{F}_5)_3$ bilden ein frustriertes Lewis-Paar (FLP), das die synergistische Aktivierung von H_2 ermöglicht. Auf S. 7538 ff. beschreiben M. Tamm et al., wie die irreversible Bildung eines anomalen Carben-Boran-Addukts die Fehlanpassung von Säure und Base beseitigt, sodass das System die Frustration unter Aktivitätsverlust umgehen kann. Ferner zeigen D. W. Stephan und P. A. Chase auf S. 7543 ff., dass diese FLP-Kombination nicht nur die heterolytische Spaltung von H_2 , sondern auch die von N–H-Bindungen in Aminen bewirkt.

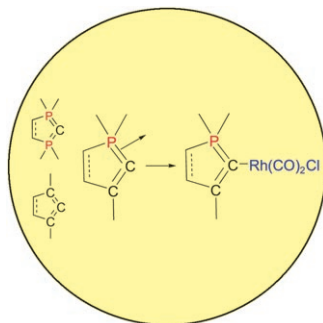
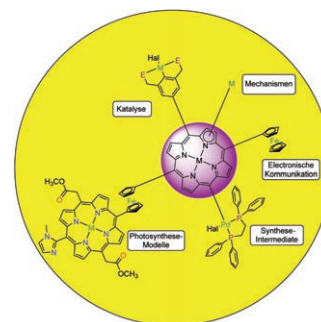


Cyclopropanderivate

In der Zuschrift auf S. 7534 ff. schildern H. Ito, M. Sawamura et al. die regio- und enantioselektive kupferkatalysierte Synthese von Cyclopropanderivaten mit Bor- und Siliciumsubstituenten aus silylierten Allylcarbonaten und einem Diboran.

Metallierte Porphyrine

Der Aufsatz von R. J. M. Klein Gebbink und B. M. J. M. Suijkerbuijk auf S. 7506 ff. präsentiert Porphyrine, die an der Molekülperipherie metalliert sind, darunter reaktive Intermediate sowie Diaden und Triaden zur photochemischen Ladungstrennung.



Cyclische Heteroallene

A. Baceiredo, G. Bertrand et al. gelang die Isolierung eines cyclischen, bei Raumtemperatur stabilen Fünfring-Vinylidenphosphorans, wie in der Zuschrift auf S. 7640 ff. nachzulesen ist. Dieser stark elektronenschiebende Ligand bildet sehr stabile Übergangsmetallkomplexe.