

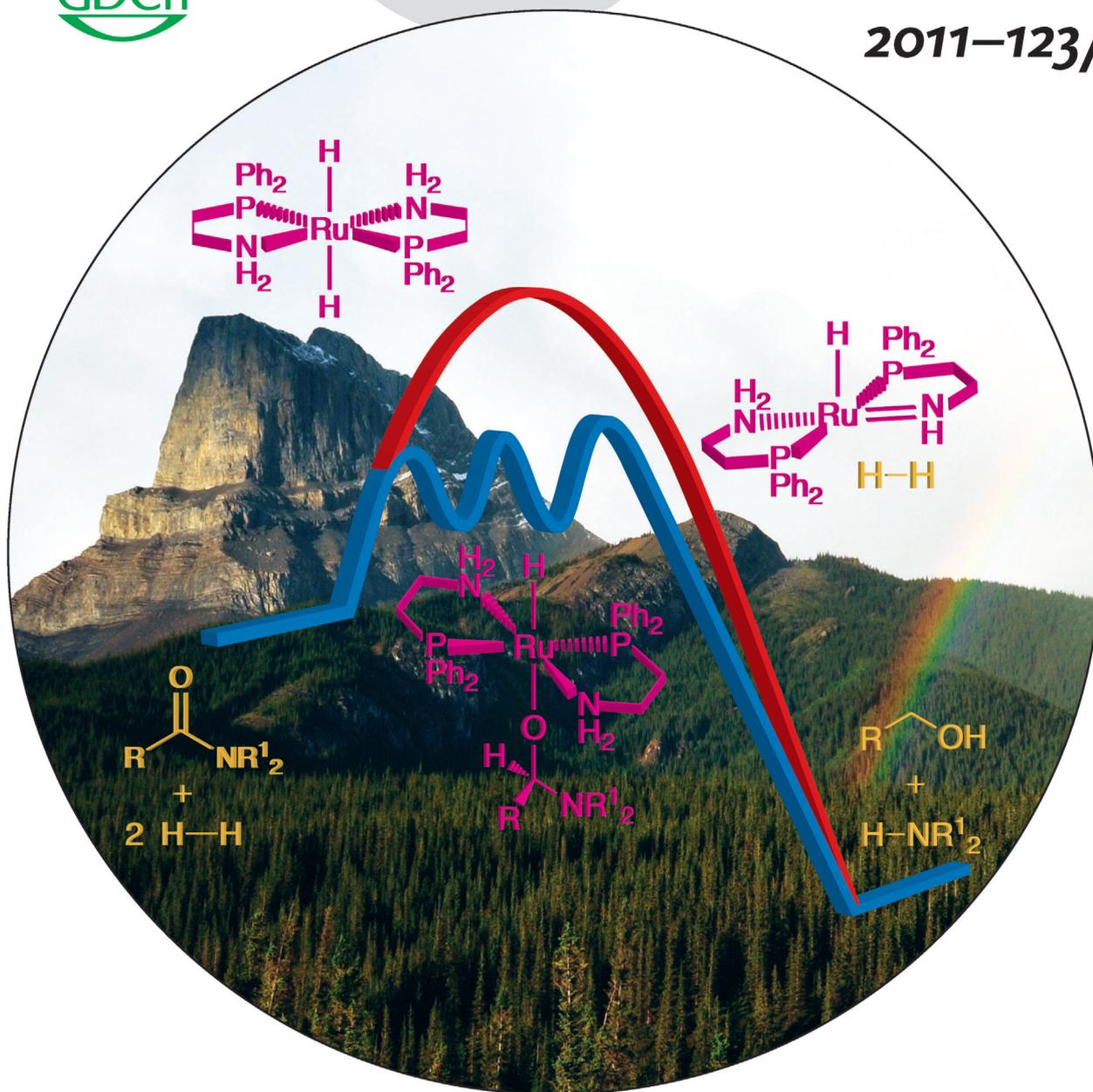
Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2011–123/44



Ein bemerkenswert aktiver Katalysator ...

... für die Hydrierung verschiedenartiger acyclischer und cyclischer Amide zu den entsprechenden Alkoholen und Aminen wird in der Zuschrift von J. M. John und S. H. Bergens auf S. 10561 ff. beschrieben. Umsatzzahlen bis zu 7200 und Beobachtungen an dem vermuteten aktiven Katalysator $\text{trans-}[\text{Ru}(\text{H})_2(\text{Ph}_2\text{PCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2]$, der aus $\text{Ph}_2\text{P}(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2$ und $\text{cis-}[\text{Ru}(\text{CH}_3\text{CN})_2(\eta^3\text{-C}_3\text{H}_5)(\text{cod})]\text{BF}_4$ entsteht, werden berichtet (cod = 1,5-Cyclooctadien).

WILEY-VCH

Innentitelbild

Jeremy M. John und Steven H. Bergens*

Ein bemerkenswert aktiver Katalysator für die Hydrierung verschiedenartiger acyclischer und cyclischer Amide zu den entsprechenden Alkoholen und Aminen wird in der Zeitschrift von J. M. John und S. H. Bergens auf S. 10561 ff. beschrieben. Umsatzzahlen bis zu 7200 und Beobachtungen an dem vermuteten aktiven Katalysator $\text{trans-}[\text{Ru}(\text{H})_2(\text{Ph}_2\text{PCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2]$, der aus $\text{Ph}_2\text{P}(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2$ und $\text{cis-}[\text{Ru}(\text{CH}_3\text{CN})_2(\eta^3\text{-C}_3\text{H}_5)(\text{cod})]\text{BF}_4$ entsteht, werden berichtet (cod = 1,5-Cyclooctadien).

