

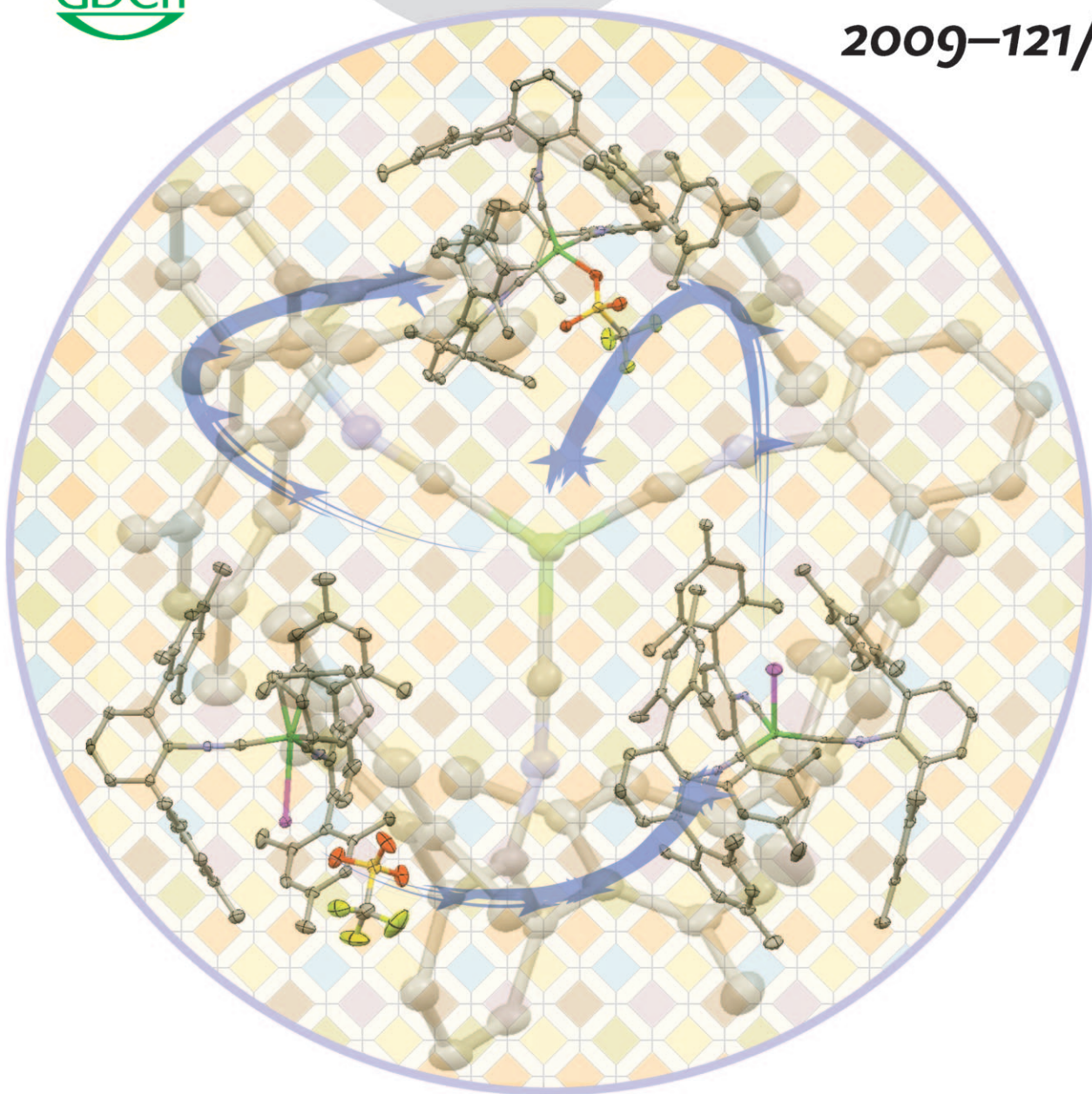
Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2009–121/19



Die Bindung von Thallium(I) ...

... durch niedervalentes Nickel ist ein Beispiel für die Verwendung von Hauptgruppenionen zum Schutz von Koordinationsstellen von Übergangsmetallzentren. Wie J. S. Figueroa et al. in der Zuschrift auf S. 3525 ff. schildern, eröffnet die Koordination von Thallium(I) einen Zugang zu einem koordinativ ungesättigten Nickel-Tris(isocyanid)-Komplex. Thallium wirkt als Schutzgruppe gegen Lewis-Basen und kann durch Zugabe von Halogenidionen leicht entfernt werden.

 WILEY-VCH

Innentitelbild

**Brian J. Fox, Matthew D. Millard, Antonio G. DiPasquale,
Arnold L. Rheingold und Joshua S. Figueroa***

Die Bindung von Thallium(I) durch niedervalentes Nickel ist ein Beispiel für die Verwendung von Hauptgruppenionen zum Schutz von Koordinationsstellen von Übergangsmetallzentren. Wie J. S. Figueroa et al. in der Zuschrift auf S. 3525 ff. schildern, eröffnet die Koordination von Thallium(I) einen Zugang zu einem koordinativ ungesättigten Nickel-Tris(isocyanid)-Komplex. Thallium wirkt als Schutzgruppe gegen Lewis-Basen und kann durch Zugabe von Halogenidionen leicht entfernt werden.

