

Angewandte Chemie

GDCh

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker

www.angewandte.de

2014-126/41



Warum Wasser ...

... und bestimmte Salze metallorganische Reagentien zerstören, wird von G. N. Khairallah, G. da Silva und R. A. J. O'Hair in ihrer Zuschrift auf S. 11159 ff. erklärt. Die Zugabe eines einzelnen Salzmoleküls zu einem metallorganischen Reagens erhöht dessen Reaktivität gegenüber Wasser deutlich. Das zweite Metallzentrum beeinflusst aktiv die grundlegenden chemischen Prozesse, die stattfinden, wenn Wasser die Organometallverbindung angreift.

WILEY-VCH