

Angewandte Chemie

125 JAHRE

GfCh

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker

www.angewandte.de

2013–125/36



Die einfache und doppelte N-H-Aktivierung ...

... von Ammoniak wird von H. Schwarz et al. in der Zuschrift auf S. 9691 ff. beschrieben. Gönnst man $[\text{Al}_2\text{O}_3]^+$ ein Ammoniakbad, so löst sich das Problem der Nitrenerzeugung bei Raumtemperatur – durch einfachen Wasserstoffatomtransfer oder doppelte Wasserstoffabstraktion gebildetes NH_2 und NH sprudeln dabei wie eine Aspirin-tablette in Wasser. Massenspektrometrische und theoretische Studien stützen dieses Ergebnis.

WILEY-VCH