

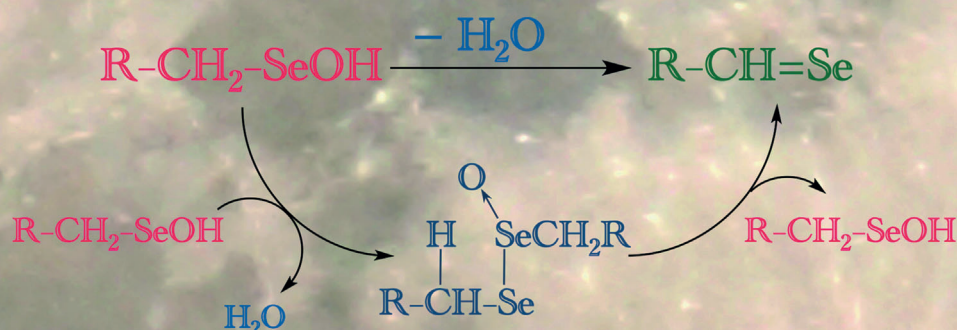
Angewandte Chemie

GDCh

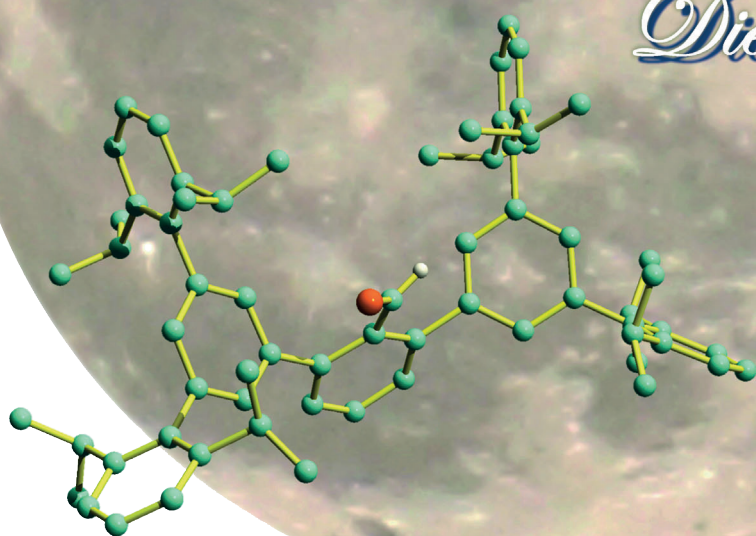
Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker

www.angewandte.de

2015–127/3



*Die Magie
von Selen*



Entzug von Wasser aus einer Selensäure ...

... ($\text{RCH}_2\text{-SeOH}$) resultiert in deren Umwandlung zu einem Selenoaldehyd (RCH=Se). K. Goto et al. untersuchen in ihrer Zuschrift auf S. 915 ff. die β -Dehydrierung unter Bildung einer C=Se -Bindung und finden, dass die Selensäure diese Umwandlung in der Tat selbst katalysiert, und zwar über eine dehydrierende Kondensation (zu einem Selenoseleninat-Intermediat) und nachfolgende β -Eliminierung. Die sterische Umgebung schützt die Selensäure wie auch den Selenoaldehyd, die sonst kurzlebig sind.

WILEY-VCH