

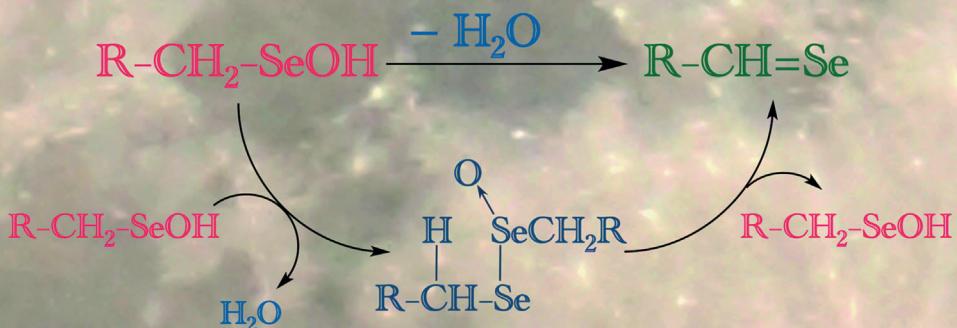
Angewandte Chemie



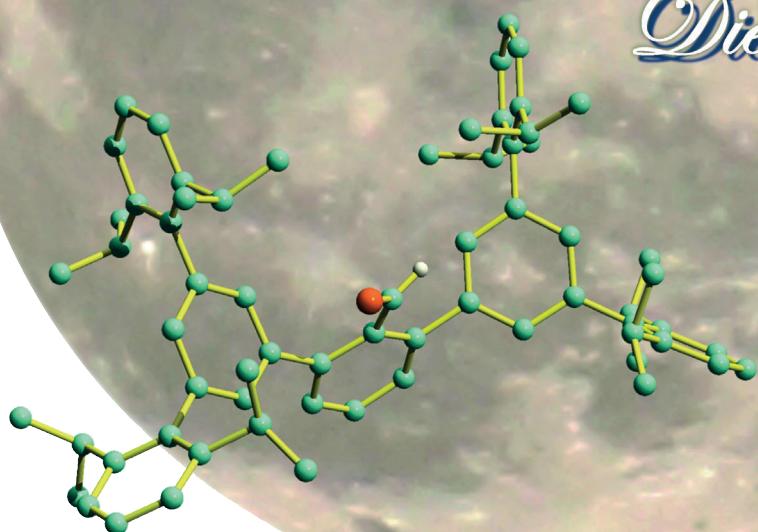
Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker

[www.angewandte.de](http://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 ($\text{RCH}=\text{Se}$). 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 dehydratisierende Kondensation (zu einem Selenoseleninat-Intermediat) und nachfolgende β -Eliminierung. Die sterische Umgebung schützt die Selensäure wie auch den Selenoaldehyd, die sonst kurzebig sind.

WILEY-VCH