

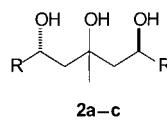
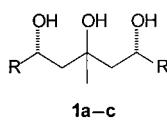
## Berichtigungen

In der Zuschrift „Enantioselektive C-C-Bindungsknüpfung mit Titan(IV)-alkoxiden – eine ungewöhnliche Alkylierung“ von R. Mahrwald in *Angew. Chem.* **2002**, 114, S. 1423–1425, müssen die Strukturen der dort beschriebenen Triole **1a–c** und **2a–c** revidiert werden. Tatsächlich handelt es sich bei **1a–c** und **2a–c** um substituierte, *meso*-konfigurierte Tetrahydropyranne. Ihre Identität wurde durch Verglei-

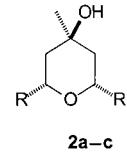
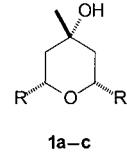
che mit Röntgenstrukturanalysen analoger Verbindungen während weiterführender Arbeiten ermittelt. Eine ursprünglich angenommene C-H-Aktivierung während dieser Reaktion mit Titan(IV)-alkoxiden ist offensichtlich nicht in den tatsächlichen Reaktionsmechanismus involviert. Weiterführende Additionen von Aldehyden an Alkohole, anstatt an die entsprechenden Titan(IV)-alkoxide, weisen darauf hin, dass

ein Eliminierungs-Additions-Mechanismus analog einer Prins-Reaktion zu diskutieren ist. Alle Ergebnisse und deren Interpretation werden rasch in einer vollständigen Originalveröffentlichung publiziert werden. Der Autor entschuldigt sich bei den Lesern und Gutachtern für die Fehler in der Publikation.

falsche Formeln:



richtige Formeln:



In der Zuschrift von J. M. Thomas et al. in *Angew. Chem.* **2003**, 115, S. 1558–1561, wurden in den ersten beiden Sätzen irreführende Aussagen gemacht.

Die berichtigte Version lautet:

„The current, widely used and environmentally harmful industrial method of producing adipic acid (**2**) first entails the oxidation of cyclohexane in air, to a mixture of cyclohexanol and cyclohexanone using a homogeneous cobalt-containing catalyst. This mixture is then oxidized by nitric acid to adipic acid with extensive liberation of the greenhouse gas  $\text{N}_2\text{O}$ .<sup>[1,2]</sup>“

Die zu ersetzennde Passage lautete:

„The current, widely used and environmentally harmful industrial method of producing adipic acid (**2**) first entails the oxidation of cyclohexane by nitric acid (with extensive liberation of the greenhouse gas  $\text{N}_2\text{O}$ ) to a mixture of cyclohexanol and cyclohexanone.<sup>[1,2]</sup> This mixture is then rather inefficiently converted to adipic acid (and some other products) using a homogeneous cobalt-containing catalyst.“

Die Autoren wurden darauf aufmerksam gemacht (von Dr. J. H. Teles, BASF), dass entsprechend der gegenwärtigen industriellen Praxis das bei der Produktion von Adipinsäure unter Verwendung von Salpetersäure entstehende Stickstoffoxid zur Vermeidung einer umweltschädigenden Wirkung aus dieser Quelle vor dem Freisetzen in die Atmosphäre zu Sauerstoff und Stickstoff gespalten wird.

In der Titelbildlegende auf S. 2147 in Heft 19 der *Angewandten Chemie* wurde die folgende Danksagung nicht abge-

druckt: „Die Autoren danken B. Lafleur (CURRI-Visualisation, ULP-Strasbourg) für die Anfertigung der Titelbildillustra-

tion.“ Die Redaktion bittet für diesen Irrtum um Entschuldigung.