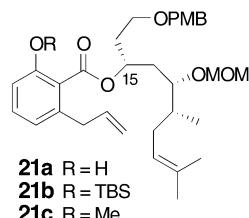


## Berichtigung

Im Kurzaufsatz von J. Prunet („Neue Methoden zur Bildung von (*E*)-Alken-Einheiten in makrocyclischen Naturstoffen“, *Angew. Chem.* **2003**, *115*, 2932–2936) wurde in Schema 9 auf S. 2934 eine

falsche Formel für **21a–c** abgedruckt: Anstelle der korrekten Isopropylidengruppe ist dort eine Methylengruppe abgebildet. Die korrekte Formel ist rechts gezeigt.



Der Text auf S. 2935 sollte lauten:

Dagegen erhielten De Brabander et al. ein 10:1-Verhältnis von (*E*)-**22c** zu (*Z*)-**22c**, wenn **21c** mit dem Katalysator **7** in Dichlormethan umgesetzt wurde,<sup>[31]</sup> und Labrecque et al. erzielten ein 9:1-Verhältnis für das *E*-Isomer bei der Bildung eines

nahezu identischen Produktes mit **7**.<sup>[32]</sup> Diese Ergebnisse können, wie De Brabander et al. zeigten,<sup>[31]</sup> durch die Natur des RCM-Katalysators erklärt werden: Mit **7**, einem Katalysator der ersten Generation, wird das Verhältnis kinetisch kon-

trolliert, während mit den aktiveren Katalysatoren der zweiten Generation ein thermodynamisches Gleichgewicht erreicht wird, z. B. im Fall von Herbarumin I (Schema 6).

Die kompletten Fußnoten [31] und [32] sollten lauten:

[31] a) Y. Wu, L. Esser, J. K. De Brabander, *Angew. Chem.* **2000**, *112*, 4478–4480; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2000**, *39*, 4308–4310; b) Y. Wu, X. Liao, R. Wang, X.-S. Xie, J. De Brabander, *J. Am. Chem. Soc.* **2002**, *124*, 3245–3253.

[32] Die Seitenkette an C15 weist eine zusätzliche Methylen-Einheit auf, und die primäre Alkoholfunktion ist als Benzylether geschützt: D. Labrecque, S. Chartron, R. Rej, C. Blais, S. Lamotte, *Tetrahedron Lett.* **2001**, *42*, 2645–2648. Smith und Zheng beobachteten für die Bildung eines Analogons von **24** ( $\text{CH}_2\text{OPMB}$  anstelle  $\text{COOMe}$ , Methylgeschütztes Phenol) mit Katalysator **7** eine *E*-Selektivität von 10:1: A. B. Smith III, J. Zheng, *Synlett*, **2001**, 1019–1023.