

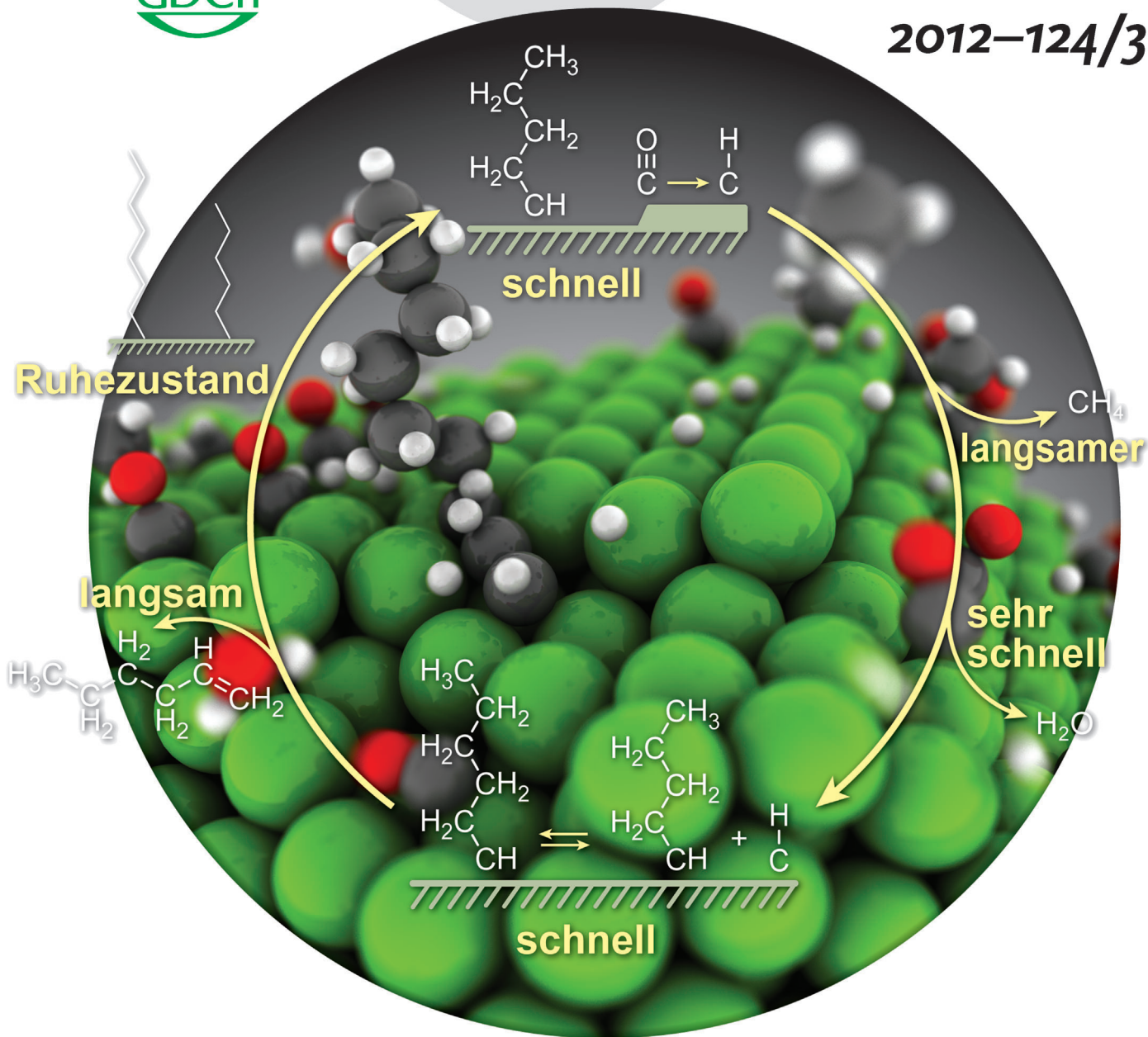
Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2012-124/36



In der Fischer-Tropsch-Synthese ...

... ist die Entwicklung eines Katalysators zur Maximierung des Kettenwachstums und des Kohlenmonoxidumsatzes eine Herausforderung. In der Zuschrift auf S. 9149 ff. zeigen A. J. Markvoort et al., dass starkes Kettenwachstum und hoher Umsatz in einem Modell mit zwei Reaktionszentren, einem für die Dissoziation und einem für das Kettenwachstum, erreicht werden. Nur mit diesem Modell kann für den Carbid-Mechanismus eine Vergiftung des Katalysators durch die wachsenden Ketten verhindert werden.

