

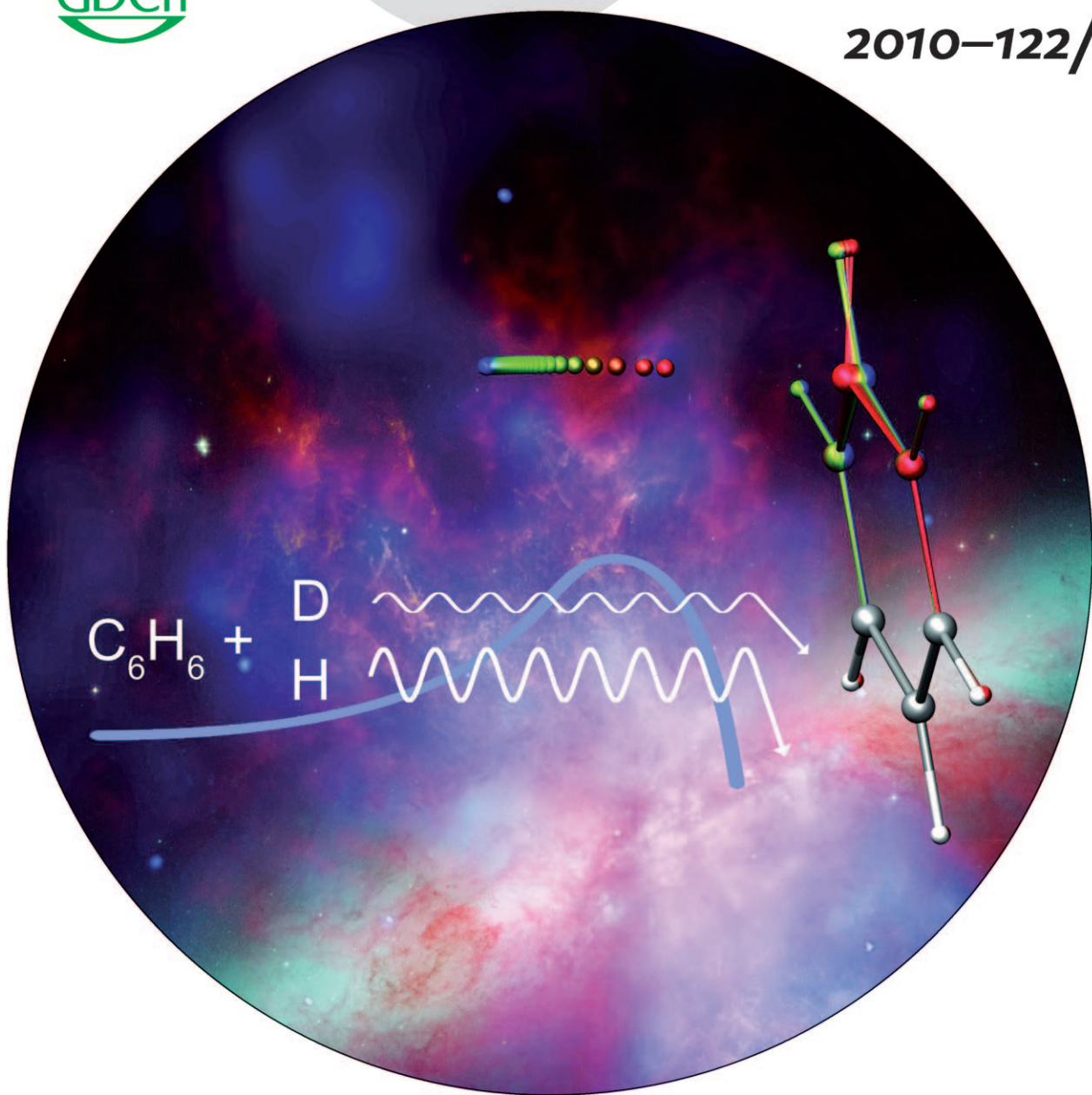
# Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2010–122/40



## Der quantenmechanische Tunneleffekt ...

... von H-Atomen bei der Bildung von H<sub>2</sub> im Weltraum wurde untersucht. In der Zuschrift auf Seite 7508 ff. nutzen T. P. M. Goumans und J. Kästner eine neue Variante der harmonischen Quantenübergangszustandstheorie, um die Geschwindigkeit der Reaktion von H-Atomen mit Benzol zu untersuchen. Dieses Modell des geschwindigkeitsbestimmenden Schritts der Wasserstoffbildung an kohlenstoffhaltigen Staubpartikeln zeigt, dass H etwa zwei Größenordnungen schneller reagiert als das schwerere Deuterium. Hintergrundbild: NASA/JPL-Caltech/STScI/CXC/UofA/ESA/AURA/JHU.

 WILEY-VCH

# Innentitelbild

**Theodorus P. M. Goumans\* und Johannes Kästner**

**Der quantenmechanische Tunneleffekt** von H-Atomen bei der Bildung von  $H_2$  im Weltraum wurde untersucht. In der Zeitschrift auf Seite 7508 ff. nutzen T. P. M. Goumans und J. Kästner eine neue Variante der harmonischen Quantenübergangszustandstheorie, um die Geschwindigkeit der Reaktion von H-Atomen mit Benzol zu untersuchen. Dieses Modell des geschwindigkeitsbestimmenden Schritts der Wasserstoffbildung an kohlenstoffhaltigen Staubpartikeln zeigt, dass H etwa zwei Größenordnungen schneller reagiert als das schwerere Deuterium. Hintergrundbild: NASA/JPL-Caltech/STScI/CXC/UofA/ESA/AURA/JHU.

