

Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www angewandte de

2011-123/51



Es braucht keine Wahrsagerei!

Mit Massenspektrometrie in Kombination mit DFT-Rechnungen wurde nachgewiesen, dass das bimetallische Oxidclusterpaar $\text{AlVO}_3^+/\text{AlVO}_4^+$ die Umwandlung der Autoabgase N_2O und CO in N_2 und CO_2 in der Gasphase unter thermalisierten Bedingungen katalysiert. Wie H. Schwarz, M. Schlangen et al. in ihrer Zuschrift auf S. 12559 ff. zeigen, wird der katalytische Prozess durch das sauerstoffzentrierte Radikal der $\text{Al}-\text{O}_{\text{terminal}}^{\cdot-}$ -Einheit und nicht durch die $\text{V}=\text{O}_{\text{terminal}}$ -Gruppe vermittelt.

Innentitelbild

Zhe-Chen Wang, Nicolas Dietl, Robert Kretschmer, Thomas Weiske, Maria Schlangen* und Helmut Schwarz*

Es braucht keine Wahrsagerei! Mit Massenspektrometrie in Kombination mit DFT-Rechnungen wurde nachgewiesen, dass das bimetallische Oxidclusterpaar $\text{AlVO}_3^+/\text{AlVO}_4^+$ die Umwandlung der Autoabgase N_2O und CO in N_2 und CO_2 in der Gasphase unter thermalisierten Bedingungen katalysiert. Wie H. Schwarz, M. Schlangen et al. in ihrer Zuschrift auf S. 12559 ff. zeigen, wird der katalytische Prozess durch das sauerstoffzentrierte Radikal der $\text{Al}-\text{O}_{\text{terminal}}\text{-Einheit}$ und nicht durch die $\text{V}=\text{O}_{\text{terminal}}$ -Gruppe vermittelt.

