

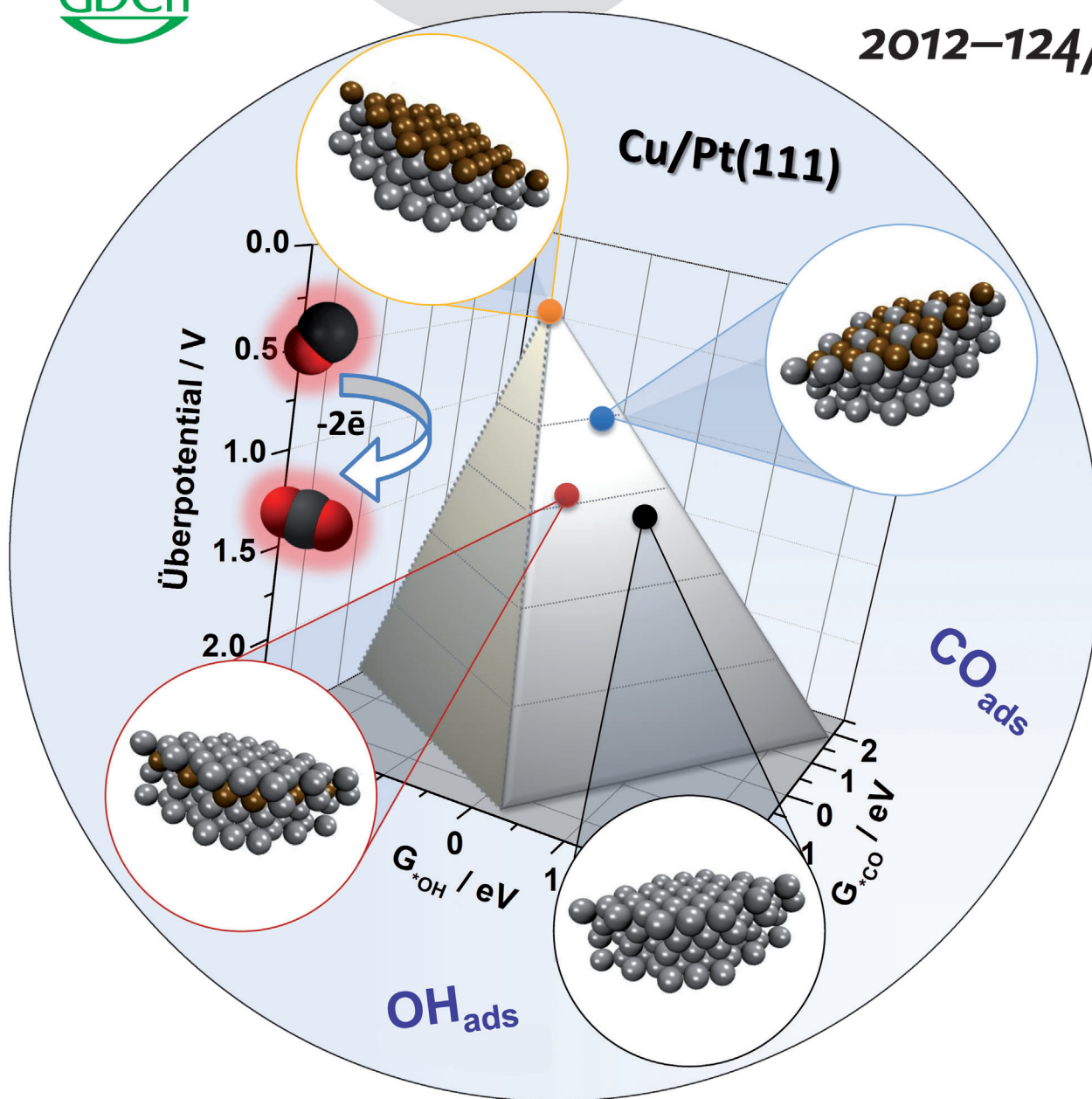
# Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2012–124/47



## Die Position des Kupfers ...

... in den zwei obersten Schichten eines Pt-Einkristalls bestimmt die Reaktivität der Oberfläche für die CO-Elektrooxidation. In ihrer Zuschrift auf S. 12015 ff. veranschaulichen I. Chorkendorff et al. diesen Effekt durch ein 3D-Vulkandiagramm. Es zeigt das Überpotential, oder die katalytische Aktivität, für die Elektrooxidation von CO als Funktion der Bindungsstärke von CO und OH. Man erkennt, dass der aktive Katalysator CO und OH nicht zu schwach oder zu stark binden sollte.