

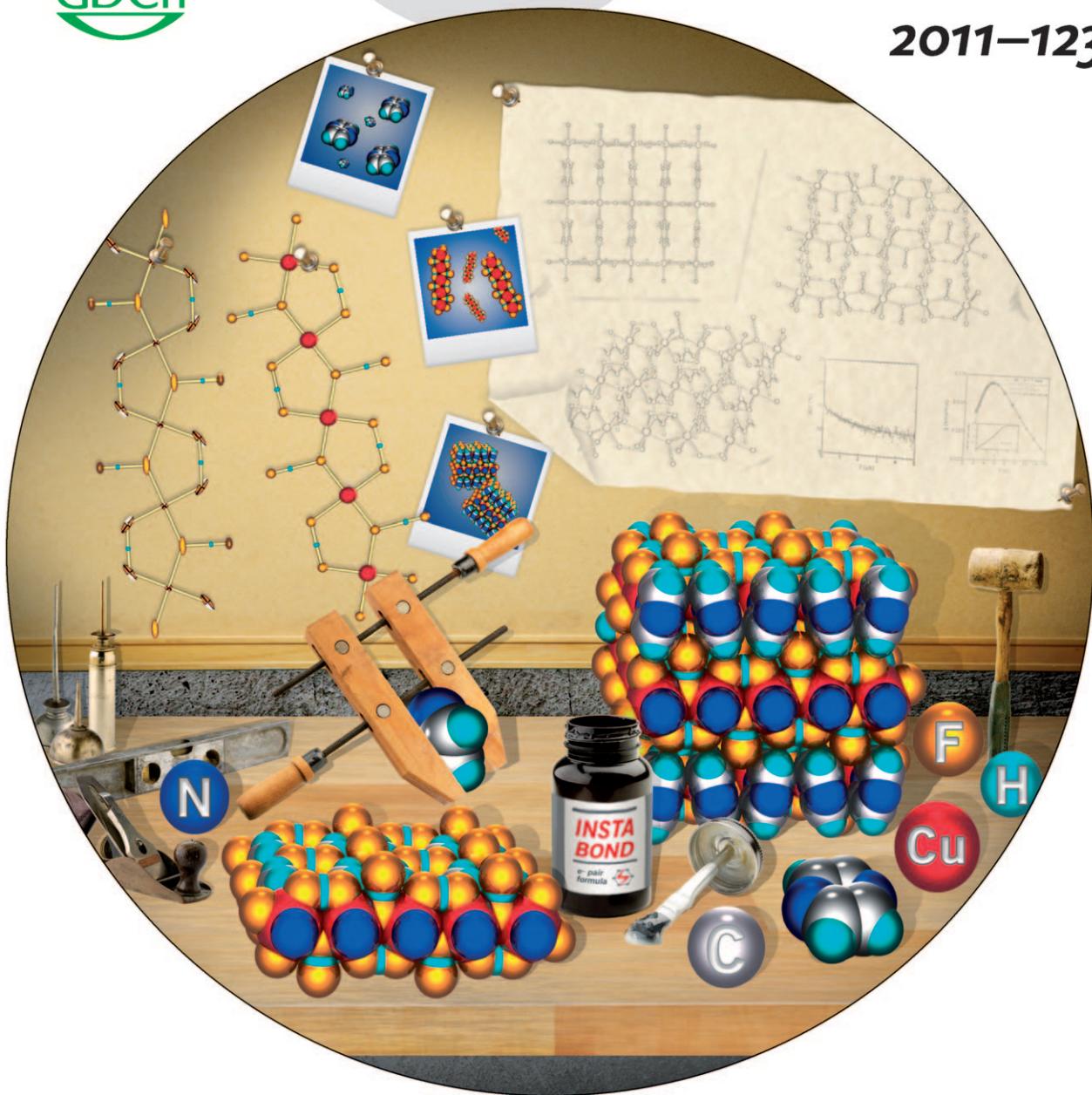
Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker

The logo of the German Chemical Society (GDCh) is located in the bottom right corner. It consists of the letters "GDCh" in a bold, black, sans-serif font, with a horizontal line underneath.

www.angewandte.de

2011-123/7



Zwei Arten von HF,-Brücken ...

... finden sich in einem rechteckigen polymeren Netzwerk aus Cu^{II}, FHF⁻ und Pyrazin (pyz). Die linearen Cu-(FHF)₂-Cu-Ketten sind dabei durch μ -pyz-Einheiten zu 2D-Schichten verknüpft. Die FHF⁻-Koordination in den Cu-(FHF)₂-Cu-Ketten ähnelt Motiven, wie sie in Übergangsmetall-Azid-Systemen existieren. In ihrer Zuschrift auf S. 1611 ff. zeigen J. L. Manson et al. auch, dass der Spinaustausch entlang den HF₂⁻-Brücken stärker ist als entlang den Cu-pyz-Cu-Brücken.

WILEY-VCH

Rücktitelbild

Jamie L. Manson,* Michelle L. Warter, John A. Schlueter, Tom Lancaster, Andrew J. Steele, Stephen J. Blundell, Francis L. Pratt, John Singleton, Ross D. McDonald, Changhoon Lee, Myung-Hwan Whangbo und Alex Plonczak

Zwei Arten von HF_2^- -Brücken finden sich in einem rechteckigen polymeren Netzwerk aus Cu^{II} , HF^- und Pyrazin (pyz). Die linearen $\text{Cu}-(\text{HF})_2-\text{Cu}$ -Ketten sind dabei durch μ -pyz-Einheiten zu 2D-Schichten verknüpft. Die HF^- -Koordination in den $\text{Cu}-(\text{HF})_2-\text{Cu}$ -Ketten ähnelt Motiven, wie sie in Übergangsmetall-Azid-Systemen existieren. In ihrer Zuschrift auf S. 1611 ff. zeigen J. L. Manson et al. auch, dass der Spinaustausch entlang den HF_2^- -Brücken stärker ist als entlang den Cu-pyz-Cu-Brücken.

