

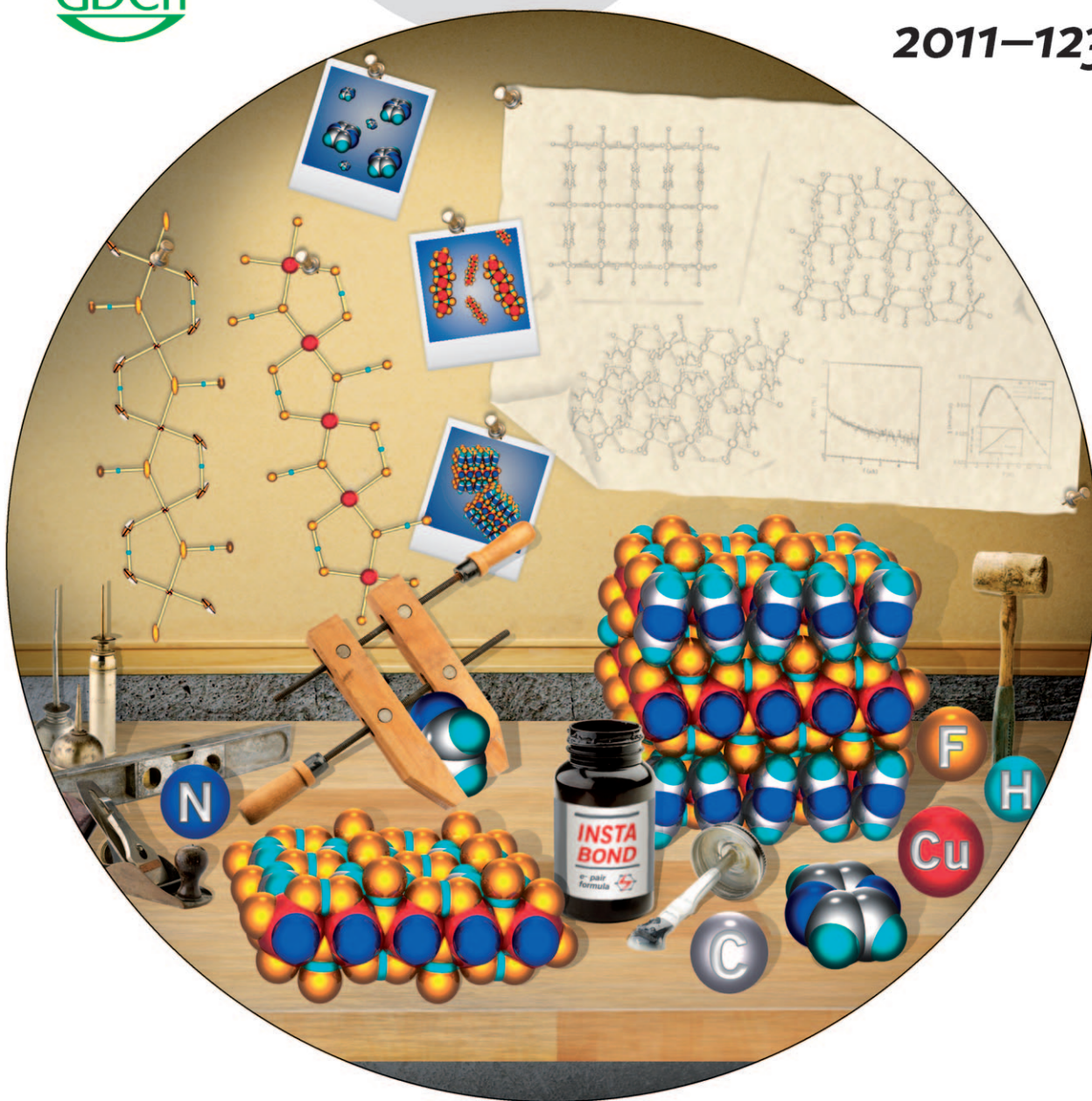
# Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2011–123/7



## Zwei Arten von $\text{HF}_2^-$ -Brücken ...

... finden sich in einem rechteckigen polymeren Netzwerk aus  $\text{Cu}^{\text{II}}$ ,  $\text{FHF}^-$  und Pyrazin (pyz). Die linearen  $\text{Cu}-(\text{FHF})_2\text{-Cu}$ -Ketten sind dabei durch  $\mu\text{-pyz}$ -Einheiten zu 2D-Schichten verknüpft. Die  $\text{FHF}^-$ -Koordination in den  $\text{Cu}-(\text{FHF})_2\text{-Cu}$ -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  $\text{HF}_2^-$ -Brücken stärker ist als entlang den  $\text{Cu-pyz-Cu}$ -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  $\text{HF}_2^-$ -Brücken** finden sich in einem rechteckigen polymeren Netzwerk aus  $\text{Cu}^{\text{II}}$ ,  $\text{FHF}^-$  und Pyrazin (pyz). Die linearen  $\text{Cu}-(\text{FHF})_2\text{-Cu}$ -Ketten sind dabei durch  $\mu\text{-pyz}$ -Einheiten zu 2D-Schichten verknüpft. Die  $\text{FHF}^-$ -Koordination in den  $\text{Cu}-(\text{FHF})_2\text{-Cu}$ -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  $\text{HF}_2^-$ -Brücken stärker ist als entlang den  $\text{Cu-pyz}$ -Cu-Brücken.

