

Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2010–122/2



Die Bedeutung von Wasserstoffbrücken ...

... in ionischen Flüssigkeiten (ILs) war bislang umstritten. In ihrer Zuschrift auf S. 459 ff. zeigen R. Ludwig et al. nun, dass die Wechselwirkung zwischen Anionen und Kationen durch lokale und gerichtete Wasserstoffbrücken verstärkt werden kann. Ferninfrarotspektren ausgesuchter ILs lassen darauf schließen, dass die Frequenzverschiebungen der intermolekularen Strettschwingungen auf unterschiedlichen Möglichkeiten zur H-Brückenbildung beruhen.

Innentitelbild

Alexander Wulf, Koichi Fumino und Ralf Ludwig*

Die Bedeutung von Wasserstoffbrücken in ionischen Flüssigkeiten (ILs) war bislang umstritten. In ihrer Zuschrift auf S. 459 ff. zeigen R. Ludwig et al. nun, dass die Wechselwirkung zwischen Anionen und Kationen durch lokale und gerichtete Wasserstoffbrücken verstärkt werden kann. Ferninfrarotspektren ausgesuchter ILs lassen darauf schließen, dass die Frequenzverschiebungen der intermolekularen Strettschwingungen auf unterschiedlichen Möglichkeiten zur H-Brückenbildung beruhen.

