

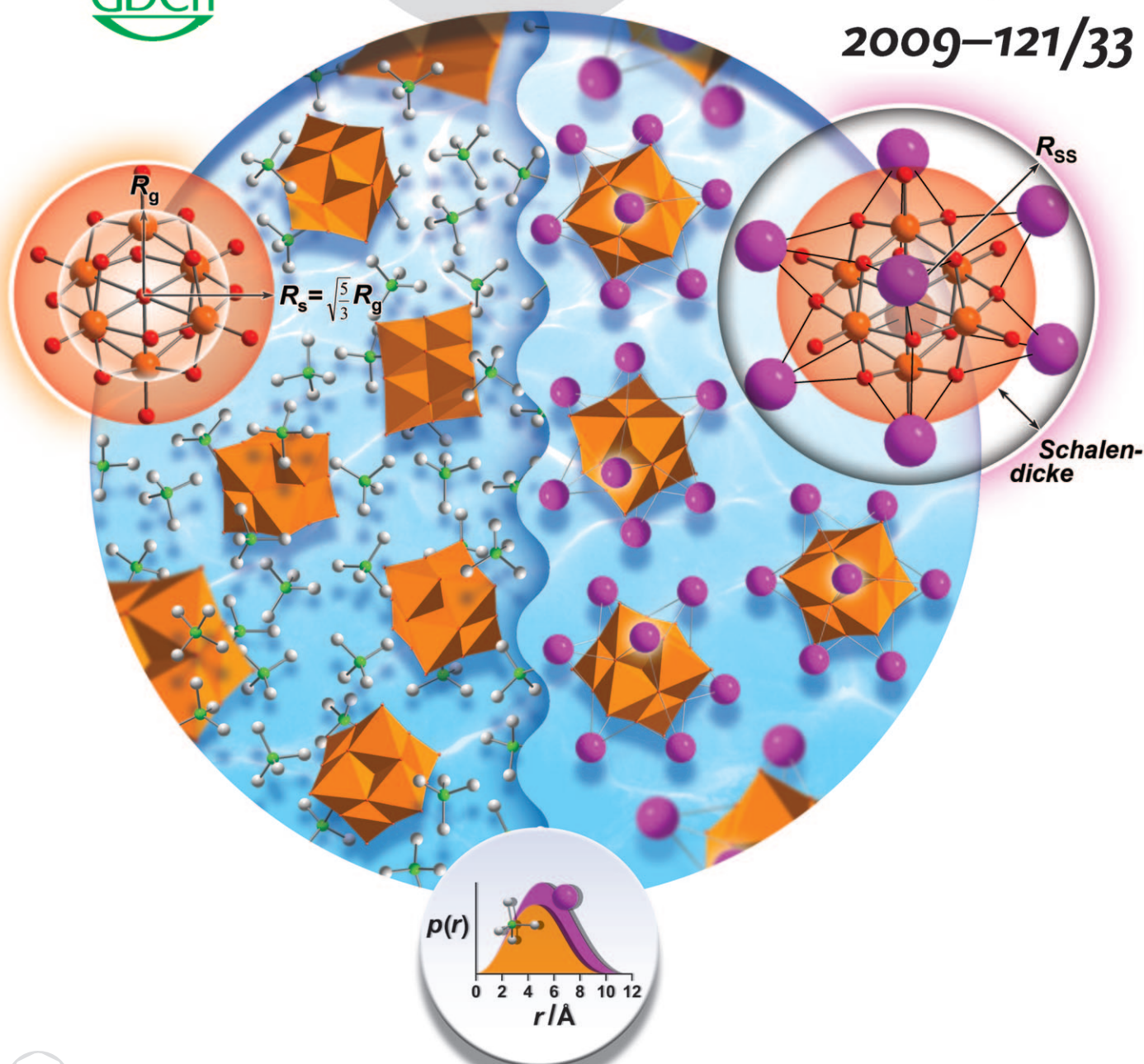
Angewandte Chemie

Eine Zeitschrift der Gesellschaft Deutscher Chemiker



www.angewandte.de

2009–121/33



Der Kontakt zwischen Anionen ...

... und Kationen in wässriger Lösung ist direkten spektroskopischen Methoden schwer zugänglich. Das $\text{Cs}_8[\text{Nb}_6\text{O}_{19}]$ -Polyoxometallatsalz mit hoher negativer Ladung, sphärischer Symmetrie, exzellentem Röntgenstreuvermögen und sehr guter Wasserlöslichkeit bietet ein ideales Szenario. Auf S. 6252 ff. schildern M. R. Antonio, M. Nyman und T. M. Anderson anhand von SAXS-Experimenten (Kleinwinkelröntgenstreuung), wie die Bildung von Kontaktionenpaaren in Lösung der Situation im Festkörper exakt gleicht.

WILEY-VCH

Innentitelbild

Mark R. Antonio,* May Nyman* und Travis M. Anderson

Der Kontakt zwischen Anionen und Kationen in wässriger Lösung ist direkten spektroskopischen Methoden schwer zugänglich. Das $\text{Cs}_8[\text{Nb}_6\text{O}_{19}]$ -Polyoxometallatsalz mit hoher negativer Ladung, sphärischer Symmetrie, exzellentem Röntgenstreuvermögen und sehr guter Wasserlöslichkeit bietet ein ideales Szenario. Auf S. 6252 ff. schildern M. R. Antonio, M. Nyman und T. M. Anderson anhand von SAXS-Experimenten (Kleinwinkelröntgenstreuung), wie die Bildung von Kontaktionenpaaren in Lösung der Situation im Festkörper exakt gleicht.

