Zeitschrift: Helvetica Physica Acta

Band: 30 (1957)

Heft:

Artikel: Elektrostatisch induzierte Verschiebung von kernmagnetischen

Protonenresonanzlinien in verdünnten polaren Flüssigkeiten

Autor: Diehl, P.

DOI: https://doi.org/10.5169/seals-112807

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Mehr erfahren

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. En savoir plus

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. Find out more

Download PDF: 27.11.2025

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, https://www.e-periodica.ch

Elektrostatisch induzierte Verschiebung von kernmagnetischen Protonenresonanzlinien in verdünnten polaren Flüssigkeiten

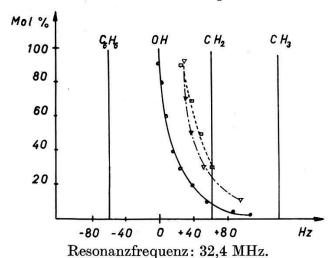
von P. Diehl

Physikalische Anstalt der Universität Basel.

14. III. 1957)

Aus der Literatur¹) ist bekannt, dass die Protonenresonanzlinien in NH₃ und H₂O zwischen flüssigem und gasförmigem Zustand eine Frequenzverschiebung erfahren. Diese kann vereinfacht als Änderung der Ladungsdichte gedeutet werden. In diesen Fällen ist die Ladungsdichte in der Umgebung eines Protons im gasförmigen Zustand höher.

Um die Schwierigkeiten einer Messung im gasförmigen Zustand zu umgehen, wurden verschiedene polare Flüssigkeiten progressiv mit nicht polaren verdünnt und ihre Spektren untersucht.



Verschiebung der OH-Resonanz in C₆H₆—CH₃CH₂OH-Mischung.

Verschiebung der OH-Resonanz in C_6H_6 — CH_3OH -Mischung.

. Verschiebung der $\rm H_2O\text{-}Resonanz$ in Dioxan- $\rm H_2O\text{-}Mischung.$

Daraus ergeben sich die folgenden Resultate:

a) Mit abnehmender Konzentration der Dipolflüssigkeit verschiebt sich die Protonenlinie der OH-Gruppe. Die Ladungsdichte in der Umgebung dieser Protonen nimmt zu. Für die Vorstellung

¹⁾ R. A. Ogg, jr., J. chem. Phys. 22, 560 (1954).

der Wasserstoffbrücke folgt daraus, dass ein Proton, das eine solche Brücke bildet, sich in einer kleineren Ladungsdichte befindet als ein ungestörtes. Mit zunehmender Verdünnung wird die gegenseitige elektrostatische Beeinflussung der Dipole schwächer, und wir können in unendlicher Verdünnung den ungestörten Zustand annähern.

b) Das Kernresonanzspektrum von Aethylalkohol weist in stark verdünnter Lösung nicht die gewohnte Linienreihenfolge CH₃—CH₂—OH auf. Die Ladungsdichte in der Umgebung des OH-Protons wird sogar höher als diejenige in der Umgebung der CH₂-Protonen. Die Lage der OH-Linie im reinen Alkohol darf nicht durch die grosse Elektronegativität von O gedeutet werden, sondern ist bedingt durch eine elektrostatisch induzierte Ladungsverschiebung.

Weitere Messungen sind im Gang. Es zeigt sich ein Zusammenhang zwischen den gemessenen Dipolmomenten solcher Mischungen²) und der Frequenzverschiebung des Kernresonanzsignales. Eine ausführliche Arbeit wird später publiziert werden.

Für die freundliche Unterstützung bei der Durchführung dieser Messungen bin ich Herrn Prof. Dr. P. Huber zu grossem Dank verpflichtet. Die vorliegende Arbeit wurde durch finanziellen Beitrag des schweizerischen Nationalfonds ermöglicht.

²) R. MECKE und A. REUTER, Z. f. Natf. 4, 368 (1949).