

Zeitschrift: Archives des sciences [1948-1980]
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 12 (1959)
Heft: 8: Colloque Ampère : Maxwell-Ampère conference

Artikel: La rotation des molécules d'eau et les propriétés diélectriques des zéolites
Autor: Ducros, Pierre
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-739098>

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: 29.01.2026

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

La rotation des molécules d'eau et les propriétés diélectriques des zéolites

par Pierre DUCROS

Laboratoire de Minéralogie-Cristallographie, Faculté des Sciences, Paris

Résumé.

L'étude analytique précise de la dispersion diélectrique de la chabasia montre l'insuffisance de l'expression de Cole pour représenter le phénomène. Une expression plus générale est proposée. Elle est, comme celle de Cole, totalement empirique.

Relaxation diélectrique dans la chabasia :

La chabasia est un silicate naturel de la famille des zéolites dont la composition chimique est voisine de $\text{Ca Al}_2 \text{Si}_4 \text{O}_{12} \cdot 6\text{H}_2 \text{O}$.

La mobilité des molécules d'eau donne lieu à un important phénomène de dispersion diélectrique [1, 2]. Dans le plan $\epsilon' - \epsilon''$ (diagramme de Cole-Cole), les points représentatifs pour chaque fréquence, après correction de la conductibilité en courant continu, se placent sur un arc de cercle (fig. 1), sauf aux fréquences les plus basses, où doit s'exercer l'influence d'un second phénomène.

Représentation analytique :

Seul le domaine des fréquences les plus élevées peut être étudié quantitativement. Nous avons cherché à le représenter par l'expression de Cole [3]:

$$\epsilon = \epsilon_{\infty} + \frac{\epsilon_0 - \epsilon_{\infty}}{1 + (i\omega\tau)^{1-\alpha}} . \quad (1)$$

Il est important de noter que lorsque le diagramme de Cole-Cole est un arc de cercle, la représentation analytique de ϵ ne correspond pas forcément à l'expression [1]. Pour qu'il en soit ainsi, il faut vérifier que le paramétrage de l'arc de cercle en fonction de la fréquence est conforme à l'ex-

sibles et pu constater que les valeurs de α et β correspondantes varient dans le même sens, sans jamais être égales.

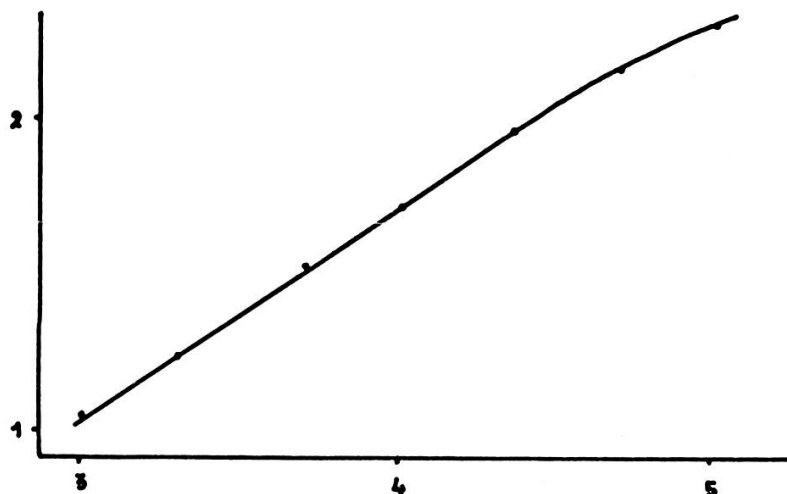


Fig. 2.

Variations de $\log \left| \frac{\varepsilon_0 - \varepsilon}{\varepsilon - \varepsilon_\infty} \right|$ en fonction de $\log f$.

La représentation analytique compatible avec un diagramme $\varepsilon' \varepsilon''$ circulaire et un diagramme

$$\log \left| \frac{\varepsilon_0 - \varepsilon}{\varepsilon - \varepsilon_\infty} \right|, \quad \log f$$

linéaire est :

$$\varepsilon = \varepsilon_\infty + \frac{\varepsilon_0 - \varepsilon_\infty}{1 + i^{1-\alpha} (\omega \tau)^{1-\beta}} \quad (3)$$

La figure 3 schématise l'effet des variations de β par rapport à α .

Interprétation physique :

L'expression analytique que nous proposons n'a pas plus de signification physique que celle de Cole. Il est mathématiquement possible de décrire les résultats à l'aide de la théorie de Debye généralisée par l'hypothèse d'une dispersion des temps de relaxation. Fuoss et Kirkwood ont indiqué une méthode de calcul explicite de la fonction de distribution [4]. Cela ne signifie nullement que la réalité physique corresponde à un spectre continu des temps de relaxation. Hoffman [5] a montré qu'un spectre discret pouvait donner des courbes ε'' , $\log f$ plus aplaties que ne le prévoit la théorie de Debye.

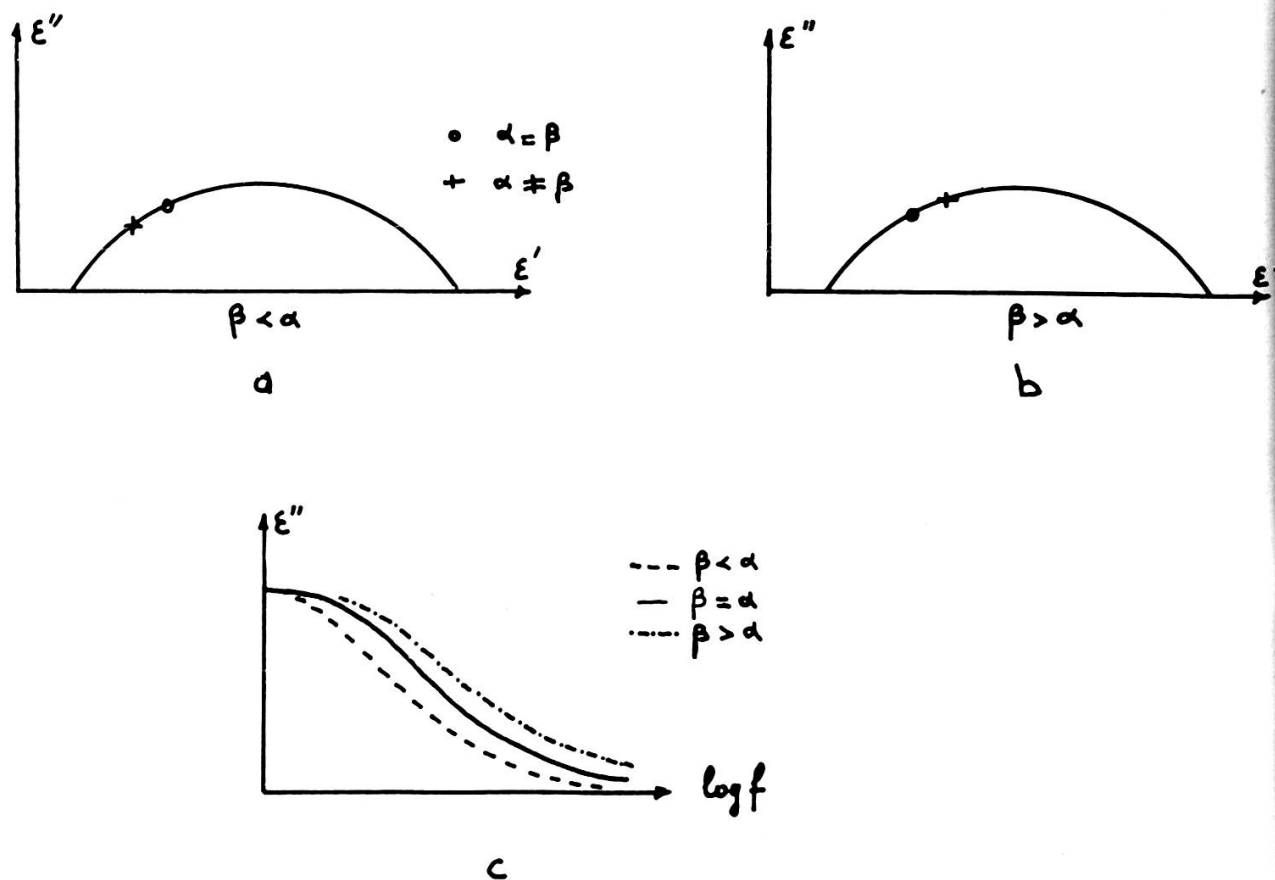


Fig. 3.

Influence des variations de β par rapport à α .

Il est possible qu'il faille attribuer à l'existence de deux domaines et à une sorte d'interaction entre eux certains écarts à la théorie de Debye.

Conclusion :

Etant donné le nombre restreint d'informations que peut fournir un diagramme de dispersion diélectrique, il est nécessaire de les exploiter au maximum. Dans le plan ϵ' , ϵ'' , lorsque la courbe a l'allure d'un arc de cercle, il ne faut pas se contenter d'étudier les trois paramètres classiques: $\epsilon_0 - \epsilon_\infty$, τ et α . Il faut également étudier avec soin la loi de paramétrage. On ne devra adopter l'expression (1) que si la courbe

$$\log \left| \frac{\epsilon_0 - \epsilon}{\epsilon - \epsilon_\infty} \right|, \quad \log f$$

est une droite de pente $1 - \alpha$.

Une étude approfondie des lois de paramétrage devrait faciliter la compréhension des mécanismes à l'échelle microscopique.

RÉFÉRENCES

1. DUCROS, P., *C. R. Acad. Sc.* (1958), 246, 934.
 2. ——— *Arch. Sc.* (1958), 11, 31.
 3. COLE, K. S., R. H. COLE, *Jour. of Chem. Phys.* (1941), 9, 341.
 4. FUOSS, R., J. G. KIRKWOOD, *Jour. Am. Chem. Soc.* (1941), 63, 385.
 5. HOFFMAN, J. D., *J. Chem. Phys.* (1954), 22, 132 et 1144; *id.* (1955), 23, 1331.
——— *J. Res. Nat. Bur. St.* (1955), 54, 357; *id.* (1957), 58, 61.
-