

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 42 (1916)

Artikel: Microcathétomètre et microthermomètre
Autor: Piccard, A. / Brentano, J.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-743298>

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: 08.02.2026

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

plus gros, doivent migrer plus lentement, et que leur déplacement par suite doit durer plus longtemps.

Le cas de l'hydrogène peut être interprété en admettant que le premier courant (électronique) est seul perceptible, tandis que le second est trop faible pour être mesuré; cette façon de voir serait en accord avec les mesures antérieures concernant la vitesse de diffusion de H et He à travers la silice: aux températures ordinaires, l'He diffuse environ cent fois plus vite que H; les vitesses de migration sous l'influence du champ des ions $+$, He et H, doivent être dans le même rapport.

D'après des essais préliminaires, il semble que ces phénomènes jouent un rôle général; les hypothèses énoncées seront peut-être à même d'élucider certains points de la théorie des diélectriques, notamment en ce qui concerne les anomalies. Elles pourront peut-être permettre de substituer aux schémas purement formels proposés jusqu'ici (hétérogénéité de Maxwell, viscosité diélectrique, etc.) une interprétation physique simple, susceptible de contrôle expérimental.

A. PICCARD (Zurich) et J. BRENTANO (Zurich). — *Microcathétomètre et microthermomètre.*

L'accroissement considérable de sensibilité de la méthode d'ascension magnétique obtenue par l'observation microscopique de petits corps suspendus dans le liquide⁽¹⁾ nous a conduit à étudier un thermomètre à gaz d'une haute sensibilité, basé sur le même principe.

Deux récipients de 250 cm³ contenant du gaz communiquent entre eux par un tube en U rempli d'eau. Les deux ménisques du liquide ont une surface de 40 cm² chacun. Une petite partie du tube a une section de 0,3 mm² seulement et c'est à cette place qu'on observe à travers une fenêtre plane le mouvement du liquide. Sous cette forme l'appareil réalise un *thermoscope* d'une haute sensibilité. Pour pouvoir mesurer des différences de température il a fallu compenser les variations de pression du gaz en soulevant ou en abaissant de quantités minimes et bien mesurables l'un des côtés du tube en U.

Nous avons construit deux appareils différents permettant de réaliser ces petits déplacements verticaux. Le premier de ces *microcathétomètres* est basé sur la dilatation thermique d'une pièce métallique portant l'une des deux moitiés du tube en U. Une circulation d'eau permet de faire varier et de déterminer exactement la température de cette pièce. Etant donné le coefficient de dilata-

¹⁾ A. Piccard et E. Cherbuliez, *Archives*, octobre 1915, p. 342.

tion du métal (cuivre) et sa hauteur⁽¹⁾ (2 mm.) on peut facilement calculer les dénivellations en fonction de la température de l'eau de circulation. Le second appareil est basé sur la déformation élastique d'un récipient rempli d'eau à pression variable. La variation de la pression est produite par le déplacement vertical d'un autre récipient d'eau, communiquant avec le premier par un tube de caoutchouc. Ce second appareil a l'avantage de pouvoir travailler beaucoup plus rapidement que l'appareil à dilation thermique, mais il donne les valeurs absolues d'une façon moins directe et en outre il n'est pas exempt de déformations résiduelles.

Les observations faites avec ces appareils ont rendu visibles des dénivellations de 4.10^{-5} mm. ce qui correspond à une sensibilité du manomètre de 4.10^{-9} atmosphères. Il en résulte une sensibilité du thermomètre différentiel de 3.10^{-7} degrés.

Ce travail a été exécuté à l'Institut de Physique de l'Ecole polytechnique fédérale.

Eug. WASSMER (Genève). — *Quelques observations sur l'émanation du radium.*

L'auteur expose quelques observations rudimentaires faites en préparant du radium et de l'émanation à l'Institut suisse du Radium, à Genève.

La molécule d'eau est décomposée dans ses constituants H et O sous l'influence des radiations de l'émanation du radium. Ce mélange tonnant, après son explosion, présente toujours un excès d'hydrogène que l'auteur a tenté de mesurer. Il a pu remarquer de suite des variations de 3 à 5 % dans ce volume résiduel d'hydrogène. C'est ainsi qu'un mélange de 100 cm³ d'émanation et de gaz tonnant accuse généralement après l'explosion 3 cm³ d'H résiduel, mais parfois aussi jusqu'à 8 cm³. La cause de ces variations semble surtout résider, jusqu'à mieux informé, dans les réactions d'oxydation qui prennent naissance à la surface du mercure et des parois du récipient contenant le mélange émanation et gaz tonnant. L'oxygène du mélange tonnant est ozonisé sous l'influence des radiations, et suivant la durée, la surface du mercure exposée, etc. l'oxydation est plus ou moins forte, le volume résiduel d'H varie. Il est curieux de remarquer à ce sujet qu'on se trouve là en présence de réactions chimiques d'ordre tout particulier puisque l'oxydation, qui peut aller dans certains cas particuliers jusqu'à l'oxyde rouge de mercure, se fait en présence d'H naissant, (comme on

¹⁾ La hauteur de la partie qui se dilate est, par construction, exactement délimitée.