

Zeitschrift: Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Herausgeber: Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Band: 14 (1875-1877)
Heft: 75

Artikel: Polarisation des électrodes de charbon
Autor: Dufour, Henri
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-258462>

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: 24.02.2026

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

POLARISATION

des électrodes de charbon

par

H. Dufour

Instituteur à Vevey.



La polarisation des électrodes d'une pile a déjà été étudiée pour un grand nombre de substances. On a reconnu que, pour un même liquide, c'est surtout l'état d'agrégation de la substance employée qui a une influence sur l'intensité du courant.

Parmi ces substances, une de celles qui condense le plus fortement les gaz à sa surface est le charbon ; il m'a semblé qu'il serait intéressant d'étudier l'intensité de la polarisation de plaques de charbon.

La méthode employée consistait à lancer le courant de la pile, (pile de Daniell) dans des électrodes de substances diverses, pendant un temps donné. Les substances employées étaient le platine, le plomb et le charbon.

Le courant produit par la polarisation des électrodes était ensuite lancé d'une boussole télégraphique de 32 tours, dont on observait la déviation.

En comparant ainsi des plaques égales de plomb, de platine et de charbon, plongées dans l'eau, on obtint les nombres suivants :

<i>Durée du courant de la pile.</i>	<i>Intensité de la déviation</i>		
	Plomb.	Platine.	Charbon
20 secondes	1°	4°	6°
60 »	1°.5	5°	8°
100 »	1°.5	4°	8°

Ces nombres semblent prouver que le charbon se polarise plus fortement que le platine ou le plomb. Il pourrait donc être employé pour remplacer les appareils à polarisation formés avec des lames de plomb, tels que les construit M. Planté.

Ces premières recherches approximatives seront poursuivies, si ce sujet n'a pas encore été étudié.

