

Polarisation des électrodes de charbon

Autor(en): **Dufour, Henri**

Objektyp: **Article**

Zeitschrift: **Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles**

Band (Jahr): **14 (1875-1877)**

Heft 75

PDF erstellt am: **17.09.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-258462>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

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 qu'il 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 ⁰	4 ⁰	6 ⁰
60 »	1 ^{0.5}	5 ⁰	8 ⁰
100 »	1 ^{0.5}	4 ⁰	8 ⁶

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.

