

Zeitschrift: Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Herausgeber: Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Band: 10 (1868-1870)
Heft: 64

Titelseiten

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: 02.10.2025

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

RECHERCHES

SUR LA

TEMPÉRATURE DE CONGÉLATION
des dissolutions salines

leur sursaturation et leur constitution chimique,
et sur la solubilité de quelques sels à des températures inférieures à 0° C.¹

PAR

L.-C. de COPPET, D^r.-Ph.



I

La température de la congélation des dissolutions aqueuses a fait dès l'an 1788 l'objet d'un important travail de Blagden².

Ses recherches supportent très bien la comparaison avec toutes celles de ses successeurs, tant par l'exactitude d'une grande partie des données expérimentales, que par la justesse des conclusions théoriques.

Blagden savait déjà que le point de congélation d'une dissolution aqueuse est plus bas que celui de l'eau pure. Il rechercha

¹ Les expériences originelles décrites dans ce mémoire ont été exécutées dans le laboratoire de M. le professeur Frankland, à Londres, et dans celui de M. le baron de Liebig, à Munich.

² *Experiments on the Effect of various substances in lowering the Point of Congelation in Water.* By Charles Blagden, Phil. Trans. of the Roy. Soc. of London, vol. 78, p. 277.