

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 11 (1929)

Artikel: Sur l'ozonation de l'acétylène
Autor: Briner, E. / Wunenburger, R.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-741029>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

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. [Voir Informations légales.](#)

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. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 07.01.2025

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

de la solution aqueuse de son sulfate, les doses préconisées pour cette forme sont 10 fois plus élevées. Il y a certainement avantage à employer un mode d'application qui permette d'introduire un minimum de substance étrangère dans l'organisme.

A un autre point de vue, ces travaux nous semblent mériter un certain intérêt, et c'est au point de vue social: le prix de revient de ces préparations est très modeste et permettrait leur emploi sur une grande échelle.

E. Briner et R. Wunenburger. — *Sur l'ozonation de l'acétylène.*

Les auteurs ont étendu à l'ozonation de l'acétylène les méthodes de travail exposées, avec les résultats obtenus, dans une communication et dans des mémoires précédents¹, portant sur l'ozonation des hydrocarbures éthyléniques. L'ozonation de l'acétylène a été peu étudiée en raison des grands dangers d'explosion. Le mélange acétylène-ozone représente en effet un des systèmes chimiques les plus riches en énergie; il en détient, à volume égal, plus de trois fois autant que le gaz tonnant. Par suite de la grande instabilité de l'ozonide d'acétylène, il a été impossible de préparer ce corps à l'état pur par les méthodes qui se sont montrées efficaces dans la préparation des ozonides des hydrocarbures éthyléniques. Le principal produit de l'ozonation est le glyoxal. Comparée avec les résultats obtenus dans l'ozonation des hydrocarbures à double liaison, cette dernière observation montre que la triple liaison a contribué à maintenir, durant l'ozonation, la liaison entre les deux carbones sur lesquels l'ozone s'est fixé. Dans l'ozonation des hydrocarbures à double liaison, ce lien a été rompu puisqu'on obtient toujours comme produits stables des aldéhydes et des acides renfermant un nombre d'atomes de carbone inférieur à celui de l'hydrocarbure ozoné. Du point de vue technique, la production, à des rendements favorables, du glyoxal dans l'ozonation des gaz industriels renfermant l'acétylène présente de l'intérêt, puisque l'acétylène est un gaz industriel ou fait partie de mélanges gazeux industriels.

¹ E. BRINER et P. SCHNORF, *Helv. Chim. Acta*, t. 12, p. 154 (1929); E. BRINER et R. MEIER, *ibid.*, p. 259.