

**Zeitschrift:** Archives des sciences physiques et naturelles  
**Herausgeber:** Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève  
**Band:** 44 (1917)

**Rubrik:** Bulletin scientifique

#### 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:** 21.02.2026

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

# BULLETIN SCIENTIFIQUE

---

## CHIMIE

F. KEHRMANN et A. HERZBAUM. — SUR LES ACIDES MONOSULFONIQUES DES COLORANTS QUINONE-IMIDIQUES. (*Ber. d. D. ch. Ges.*, t. 50 (1917) p. 873-882; Université. Lausanne).

On sait que l'on transforme les colorants basiques insolubles ou peu solubles en combinaisons solubles en les sulfonant, mais que l'introduction d'un seul groupe « sulfo » ne suffit pas pour conférer à ces colorants la solubilité voulue et la propriété de se comporter comme colorants teignant la laine en bain acide. C'est dans le but de déterminer la cause de ce caractère des acides monosulfoniques des colorants basiques que les auteurs ont préparé et examiné un certain nombre de ces dérivés. Ils arrivent à la conclusion que le comportement de ces acides vient très probablement du fait qu'ils constituent des sels internes, dans lesquels le groupe « sulfo » est plus ou moins neutralisé par le complexe basique. Il nous suffira de reproduire ici, sans entrer dans les détails sur les recherches que nous signalons, une des formules probables que les auteurs attribuent p. ex. à l'*acide monosulfonique de l'indazine*.

