

# Bulletin scientifique

Objektyp: **Group**

Zeitschrift: **Archives des sciences physiques et naturelles**

Band (Jahr): **44 (1917)**

PDF erstellt am: **10.08.2024**

## **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.

# 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.

