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. 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.

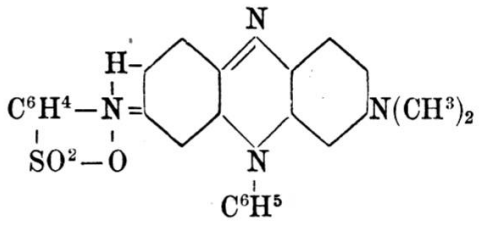
Terms of use
The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. See Legal notice.

Download PDF: 05.05.2025

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*.