Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 42 (1916)

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: 05.07.2025

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

BULLETIN SCIENTIFIQUE

CHIMIE

F. Kehrmann. — Sur les matières colorantes du groupe du bleu méthylène. Préparation du Bleu méthylène comme expérience de cours. *Ber. d. D. chem. Ges.* (1916), t. 49, p. 53; Lausanne, Labor. de chimie organique de l'Université.

L'auteur a décrit précédemment un perbromure de phenazthionium qui sous l'influence de la diméthylamine se transforme d'une manière nette en bromure du bleu méthylène.

Cette réaction peut être utilisée comme expérience de cours, en opérant comme suit : on dissout 1-2 gr. de thiodiphénylamine dans de l'acide acétique à chaud, puis on ajoute une solution de brome à 5 % dans le même acide, en refroidissant et agitant, jusqu'à ce que le précipité vert olive foncé du bromure semi-quinoïdique devienne rouge-brun et cristallise. Cette opération dure une à deux minutes, on filtre, on lave à l'éther, puis on met en suspension ce précipité dans l'alcool (50 cc.) à 96 % et on ajoute immédiatement une solution alcoolique de diméthylamine, jusqu'à ce que le liquide dégage l'odeur de cette substance. Le perbromure disparaît rapidement et la solution se colore d'abord en vert foncé, puis en bleu; peu après, le colorant se dépose à l'état cristallisé. L'expérience totale dure dix minutes et le rendement est presque quantitatif.

W. Mosimann et J. Tambor. — Essais de synthèse de la naringénine. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. IL (1916), p. 1700 à 1704; Université de Berne.)

La naringine, glycoside des fleurs du *Citrus decumana L* se scinde par hydrolyse en rhamnose, dextrose et naringénine, il

est probable d'après les recherches de F. Tutin que la naringénine est constituée par la tetraoxy- 2'. 4'. 6'. 4-chalkone et il a paru intéressant aux auteurs d'en essayer la synthèse pour justifier l'hypothèse de Tutin. Ils ont essayé à cet effet, mais sans succès, de condenser l'acetophloroglucine avec l'aldéhyde-p-oxybenzoïque ; une autre voie se présentait pour arriver au but, consistant à préparer par condensation des éthers de la tetraoxychalkone et à éliminer les groupes alcoyles. Les essais n'ont pas permis encore aux auteurs de réaliser leur projet mais ils décrivent un certain nombre d'éthers et de dérivés de la tetra-oxy-chalkone qui jusqu'à présent ont résisté à la désalcoylation.

F. Kehrmann et A. Danecki. — Sur la « chromoisomérie » des sels de la phényl-9-acridine. Communication préliminaire sur la chromoisomérie des combinaisons « oniums ». (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. IL (1916), p. 1338 à 1441 ; laboratoire de chimie organique de l'Université de Lausanne.)

Dans ce mémoire les auteurs réfutent, avec expériences à l'appui, les hypothèses de Hantzsch, attribuant à une chromoisomérie la cause des diverses colorations des sels colorés de la phényl-9-acridine et du méthyl-phényl-acridinium et démontrent que ces différences de coloration proviennent d'impuretés fortement colorées qui peuvent être éloignées sans grande difficulté par un traitement énergique avec du noir animal.

J. Tambor. — Contribution a la connaissance des oxy-chalkones. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. IL (1916), p. 1704 à 1711 ; Université de Berne.)

Le groupe des oxy-chalkones étudié déjà par von Kostanecki et ses élèves, présente toujours de l'intérêt car des recherches nouvelles faites par divers savants ont montré que quelques couleurs végétales ou leurs dérivés appartiennent à ce groupe, comme par exemple la butéine, la matière colorante rouge orange des fleurs du *Butea frondosa* et l'hespéritine, produit de scission du gluco-

side l'hesperidine. En outre les oxy-chalkones peuvent être transformées en oxy-flavones et en oxy-flavonols dont quelques-uns se sont montrés identiques à des matières colorantes végétales jaunes telles que la chrysine, l'apigénine, la lutéoline, la fisétine, la quercitine, le morin. C'est ce qui a engagé l'auteur à préparer quelques nouveaux produits de cette série et à étudier plus particulièrement avec A. Eckmann la *trioxy-2'. 4'. 3-chalkone* et avec H. Berner la *trioxy-2'. 4'. 4-chalkone* ainsi que leurs dérivés et produits de transformation, tels que les *flavones* et *flavonones* correspondantes.