

Bulletin scientifique

Objektyp: **Group**

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

Band (Jahr): **42 (1916)**

PDF erstellt am: **21.07.2024**

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.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek*
ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

<http://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.* (1946), 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-quinoidique 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 NARINGÈNE. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. 118 (1946), 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 1444; 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 chrysin, l'apigénine, la lutéoline, la fisétine, la quercétine, 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.
