

Bulletin scientifique

Objektyp: **Group**

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

Band (Jahr): **43 (1917)**

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

W. MOSIMANN ET J. TAMBOR. — CONTRIBUTION A LA CONNAISSANCE DE L'O-VANILLINE. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. IL (1916), p. 4264 à 4265; Université de Berne.)

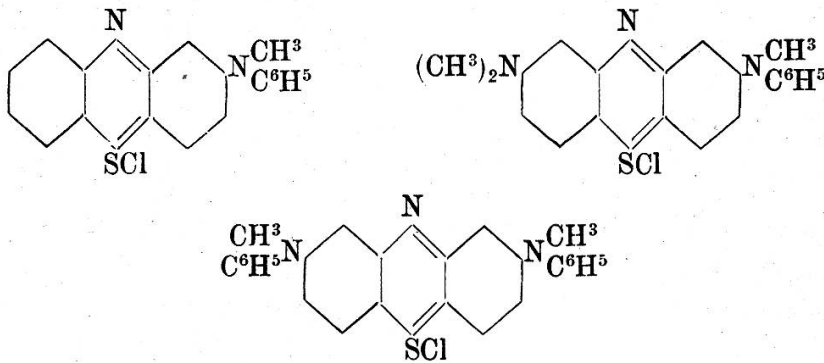
En essayant de faire la synthèse de la *dioxy-2-3-acétophénone* et de l'*ac. dioxy-2-3-phénylacétique* les auteurs ont eu l'occasion de préparer quelques dérivés de l'o-vanilline qu'ils décrivent dans leur mémoire, parmi lesquels le *dérivé carbométhoxylé* $C^6H^3.OCH^3.OCOOCH^3.CHO$ 1. 2. 3, l'*homoveratrol* $C^6H^3CH^3(OCH^3)_2$ 1. 2. 3, le *dioxy-2. 3-éthylbenzène*, l'*ac. vératrique*, etc., ainsi que des produits de condensation de l'o-acetyl-vanilline avec la méthoxy-isocoumaranone.

E. WASER. — SUR QUELQUES DÉRIVÉS DE L'AC-TETRAHYDRO- β -NAPHTYLAMINE. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. 49 (1916), p. 1202-1207; Institut pharmacologique de l'Université de Zurich.)

L'auteur a eu l'occasion de préparer un certain nombre de dérivés de la tetrahydro- β -naphtylamine dans le but de les soumettre à l'étude de leur action sur l'organisme animal. Le présent mémoire ne rend compte que de la partie chimique de ces recherches. On trouvera dans les « Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie » le résultat des recherches physiologiques. Cette étude a donné à l'auteur l'occasion de préparer les dérivés nouveaux suivants : *Ether éthylique de l'ac. N-tetrahydro- β -naphtylcarbamidique* : aig. en rosettes, *f* à 82° ; *thiourée de (l'ac-tetrahydro-naphtyl) éthyle* prismes, *f* à 134.5° ; *N-diméthyl-ac-tetrahydro- β -naphtylamine* huile incolore bouillant à 132.3-133.3° sous 14 mm. P, dont il décrit les sels ; *N-monométhyl-ac-tetrahydro- β -naphtylamine*, huile incolore, très mobile, bouillant à 118-119.8° sous 9 mm. P, donnant un chlorhydrate *f* à 214° et un chloroplatinate *f* à 228° ; enfin le *dichloro-2-3-tetrahydro-1.2.3.4-naphthalène*, longues aiguilles brillantes *f* à 84-85°.

F. KEHRMANN. — SUR LES MATIÈRES COLORANTES DU GROUPE DU « BLEU MÉTHYLÈNE ». DÉRIVÉS PHÉNYLIQUES DU « BLEU MÉTHYLÈNE » ET DE LA « THIONINE ». (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. 49 (1916), p. 1013-1023; Lausanne, Laboratoire de chimie organique de l'Université.)

L'auteur a fait, avec la collaboration de MM. Robert et Sandoz, la synthèse de quelques dérivés phéniliques du Bleu méthylène et de la Thionine que Ehrlich désirait prendre en considération dans ses recherches de chimiothérapie. Ces substances étant inconnues les auteurs ont dû en chercher d'abord un mode de préparation. En faisant réagir le perchlorure de fer sur un mélange à parties égales de thiodiphénylamine et de monométhylaniline ils ont obtenu le *sel double de fer du méthylanilino-3-phenazthionium* dont ils ont isolé la base et préparé pour la caractériser les principaux sels. En faisant réagir sur son nitrate la diméthylamine en solution alcoolique ils ont obtenu le sel correspondant de la *tri-méthyl-phénylthionine*, dont ils décrivent également les sels. Il en est de même pour la *diméthyl-diphénylthionine* symétrique.



Ces dérivés ont été soumis à un examen spectroscopique dont les résultats sont consignés dans une table, accompagnée des considérations que l'on en peut tirer et à laquelle nous renvoyons le lecteur.

