

**Zeitschrift:** Archives des sciences physiques et naturelles  
**Herausgeber:** Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève  
**Band:** 43 (1917)

**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:** 07.02.2026

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://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. 1264 à 1265 ; 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*  $C_6H_5OCH_3OCOOCH_3$ .  $CHO_4 \cdot 2 \cdot 3$ , l'*homoveratrol*  $C_6H_5CH_3(OCH_3)_2$ .  $4 \cdot 2 \cdot 3$ , le *dioxy-2. 3-éthylbenzène*, l'*ac. vératrique*, etc., ainsi que des produits de condensation de l'*o*-acetyl-vanilline avec la méthoxy-isocoumaranone.

---

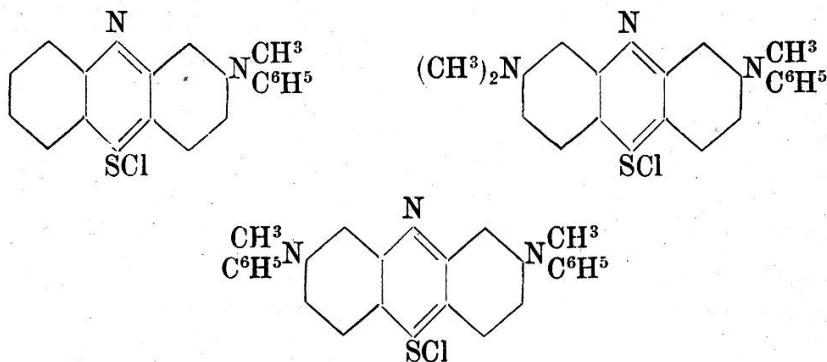
E. WASER. — SUR QUELQUES DÉRIVÉS DE L'*AC-TETRAHYDRO-β-NAPHTYLAMINE*. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. 49 (1916), p. 1202-1207 ; Institut pharmacologique de l'Université de Zurich.)

L'auteur a eu l'occasion de préparer un certain nombre de dérivés de la tetrahydro- $\beta$ -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 fur 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 11 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-naphtalène*, 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 phényliques du Bleu méthylène et de la Thionine que Ehrlich désirait prendre en considération dans ses recherches de chemothérapie. 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 diméthylaniline 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.

