

**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:** 16.01.2026

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

# BULLETIN SCIENTIFIQUE

---

## CHIMIE

O. KYM ET S. JURKOWSKI. — CONTRIBUTION A LA CONNAISSANCE DE QUELQUES  $\alpha$ -STYRYL-BENZIMIDAZOLS ET DES COLORANTS AZOÏQUES QUI EN DÉRIVENT. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. 49 (1916), p. 2684 à 2697; Université de Zurich.)

L'un des auteurs (O. Kym) a fait précédemment des recherches concernant l'influence de certains groupes sur l'intensité et l'affinité pour le coton de colorants azoïques dérivés des  $\alpha$ -phényl-amino-benzoxazols, benzthiazols et benzimidazols; en poursuivant cette étude avec son collaborateur il a étendu ses investigations aux composés renfermant le groupe  $\alpha$  styryle. Il résulte des recherches dont il est rendu compte dans ce mémoire que l'introduction du groupe  $\alpha$  styryle dans les benzimidazols à la place du groupe  $\alpha$ -phényle développe l'intensité des nuances obtenues avec les colorants azoïques dérivés, ainsi que l'affinité de ces colorant pour le coton. Les matières colorantes azoïques examinées en teinture avaient été préparées en utilisant comme copulants les acides  $\beta$  naphtholdisulfonique et ammo-naphtholdisulfonique. D'une manière générale la liaison éthylénique exalterait donc la capacité colorante et l'affinité pour le coton. A l'occasion de ces recherches les auteurs décrivent les composés nouveaux qui ont dû être préparés ainsi que, comme annexe, quelques produits de condensation de l' $\alpha$ -méthyl-m-nitrobenzimidazol avec des aldéhydes et des cétones.

---

P. PFEIFFER, P. TRUSKIER ET P. DISSELKAMP. — CONTRIBUTION A LA CONNAISSANCE DES COMBINAISONS ORGANIQUES DU PLOMB. (*Ber. d. D. chem. Ges.*, t. 49 (1916), p. 2445-2449; Université de Zurich.)

Pfeiffer et Truskier ont décrit précédemment une méthode facile de préparation du chlorure de plomb-triéthyle, consistant à faire réagir l'iodure d'éthyl-magnésium sur le chlorure de plomb et à traiter le plomb-tétraéthyle obtenu par l'ac. chlorhydrique. Ils ont appliqué la même méthode à la préparation: du *chlorure de plomb-tri-n-propyle*, aiguilles plates, f. à 137°, dont ils ont caractérisé la base correspondante avec ses bromures, sulfate et acétate; du *chlorure de plomb tri-n-butyle*, aiguilles plates, f. à 109-111°. Les auteurs ont constaté en outre que les halogénures de plomb-diphényle forment avec la pyridine des combinaisons moléculaires telles que  $(C^6H^5)_2PbCl_2, 4 Py$ ;  $(C^6H^5)_2PbBr_2, 4 Py$  et  $(C^6H^5)_2Pb(NO^3)_2, 4 Py$  et avec l'ammoniaque des produits d'addition peu stables.