

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 3 (1921)

Artikel: Sur un dérivé d'addition de l'iode et de la pyridine
Autor: Slomnesco, N.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-741089>

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: 22.02.2026

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

N. SLOMNESCO. — *Sur un dérivé d'addition de l'iode et de la pyridine.*

L'iode, ainsi que d'autres métalloïdes, se dissout dans la pyridine à froid, avec dégagement de chaleur. — En précipitant une solution concentrée par l'eau, on obtient des cristaux beiges brillants qui, filtrés et lavés, deviennent verts et se décomposent lentement en iode et pyridine. —

L'analyse de ce corps a donné la formule $(C_6H_5N)I_6$ analogue au dérivé chloré $(C_6H_5N)Cl_6$ observé par le prof. A. Pictet.

Séance du 19 mai 1921.

Prof. Battelli et L. Stern : Sur la nature des ferments oxydants et des ferments réducteurs. — Prof. Wenger et Morel : Sur la séparation du silicium, du titane, du zirconium et de l'étain. — Prof. Wenger et A. Trampler : A propos du dosage du carbone dans les ferro-alliages. — E. Cherbuliez et K. Stavritsch : Synthèse de pyrimidines. — N. Slomnesco. Sur quelques produits d'addition du salicylate de sodium.

Prof. F. BATTELLI ET L. STERN. — *Nature des ferments oxydants et des ferments réducteurs.*

Les expériences faites par les auteurs ont montré que dans les tissus animaux il existe un parallélisme étroit entre leur pouvoir respiratoire ou leur pouvoir oxydant vis-à-vis d'une substance donnée (ac. succinique, ac. citrique, ac. urique etc.) et leur pouvoir réducteur vis-à-vis de la thionine. Ces résultats confirment l'hypothèse de Wieland admettant l'identité des ferments oxydants et des ferments réducteurs.

Quant au mécanisme d'action de ces ferments les auteurs émettent l'idée qu'ils agissent en se chargeant des ions $\overset{+}{H}$ et $\bar{O}H$ de l'eau qu'ils transportent sur le substratum, en produisant ainsi simultanément l'oxydation d'un corps par l'ion $\bar{O}H$ et la réduction d'un autre corps par l'ion $\overset{+}{H}$. Le corps accepteur de l'ion $\overset{+}{H}$ est le plus souvent l'oxygène.

Ces ferments oxydo-réducteurs se distinguent des ferments hydrolysants ordinaires et des ferments hydratants uniquement par le fait qu'ils transportent les ions $\overset{+}{H}$ et $\bar{O}H$ sur deux molécules sans en amener la réunion.