

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

**Artikel:** Sur la glucosane  
**Autor:** Castan, P.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-741054>

#### **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:** 06.02.2026

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

P. CASTAN. — *Sur la glucosane.*

Dans une précédente communication, M. le Prof. Pictet avait indiqué la propriété caractéristique de la glucosane de donner des composés d'addition<sup>1</sup>. Deux d'entre eux sont importants; ce sont le chloroglucose et le dérivé potassique de la glucosane. Ce dernier est un produit de substitution. Le chloroglucose s'obtient facilement en dissolvant la glucosane dans l'acide chlorhydrique concentré et froid. Il répond à la formule  $C_6H_{11}O_5Cl$ . Sa constitution a été établie par transformation en  $\alpha$  acéto-chloroglucose par l'anhydride acétique et en  $\alpha$  pentacétate de glucose en traitant l'acétochloroglucose par l'acétate d'argent.

Condensé avec le méthylate de sodium, il donne par élimination de chlorure de sodium, l' $\alpha$  méthylglucoside, fondant à 165°.

Le dérivé potassique s'obtient par addition de potasse alcoolique à une solution de glucosane dans l'alcool méthylique.

On peut condenser le chloroglucose avec ce dérivé potassique. Du chlorure de potassium se forme et les deux molécules se condensent pour donner un dissacharide.

Son osazone fond à 172°, son pouvoir rotatoire est de + 10°, 20'. Il présente deux points de fusion, 90° et 189°, car il renferme de l'eau de cristallisation.

Ces caractéristiques correspondent à celles du gentiobiose obtenu par Bourquelot<sup>2</sup>.

### Séance du 23 janvier 1921.

S. Posternak. Sur les polymolybdates hexabasiques. — Prof. A. Pictet. Essais de synthèse de disaccharides. — M. Cramer. Sur la lévoglucosane. — A. Barbier. Sur une nouvelle synthèse de la glycérine. — Prof. F. Battelli et L. Stern. Les acides succinique et fumarique comme produits intermédiaires du métabolisme animal. — N. Slomnesco. Sur l'accroissement des calculs des voies urinaires.

S. POSTERNAK. — *Sur les polymolybdates hexabasiques.*

En fait de polymolybdates hexabasiques on ne connaissait

<sup>1</sup> *Helv.*, 3, 645.

<sup>2</sup> *Ach.* [7], 27, 412.