

Sur la glucosane

Autor(en): **Castan, P.**

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **3 (1921)**

PDF erstellt am: **30.06.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-741054>

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.

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'addition¹. 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 α acéto-chloroglucose par l'anhydride acétique et en α 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' α méthyl glucoside, 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 $+10^\circ, 20'$. 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 Bourquelot².

Séance du 23 janvier 1921.

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

En fait de polymolybdates hexabasiqnes on ne connaissait

¹ *Helv.*, 3, 645.

² *Ach.* [7], 27, 412.