

# Sur un nouvel acide tétraoxyadipique

Autor(en): **Posternak, Th.**

Objekttyp: **Article**

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

Band (Jahr): **17 (1935)**

PDF erstellt am: **12.07.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-741627>

## **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.

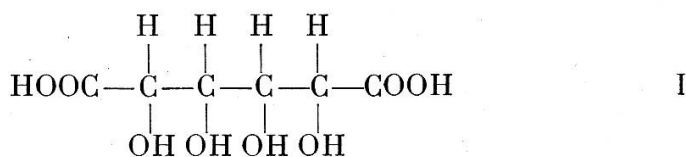
Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

## **Haftungsausschluss**

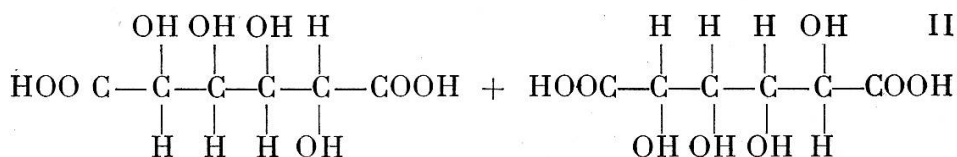
Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

**Th. Posternak.** — *Sur un nouvel acide tétraoxyadipique.*

Par chauffe de l'acide mucique en présence de pyridine aqueuse, Emile Fischer avait obtenu une substance stéréoisomère, l'acide allomucique<sup>1</sup> à laquelle il attribua la formule de configuration



J'ai montré récemment<sup>3</sup> que l'acide allomucique est en réalité la forme racémique d'un autre acide tétraoxyadipique, l'acide talomucique.



Le composé répondant à la formule I était encore inconnu. Je viens de le préparer par oxydation nitrique de l'acide monobasique correspondant, l'acide d-allonique, qui s'obtient à partir du ribose naturel<sup>2</sup>.

On évapore rapidement à sec au bain-marie une solution de 1 partie de lactone d-allonique dans 5 parties d'acide nitrique D. 1,15 et on reprend par un peu d'eau. L'acide bibasique formé est isolé très facilement grâce à sa faible solubilité. Les eaux-mères contiennent encore beaucoup de lactone du nouvel acide; après un repos prolongé elles en déposent de nouvelles quantités. Rendement total: 60%. Le nouveau composé est très peu soluble dans l'eau et rappelle par beaucoup de ses propriétés l'autre stéréoisomère symétrique, l'acide mucique. On peut

<sup>1</sup> Ber. dtsch. chem. Ges., 24, 2136, 2683 (1891).

<sup>2</sup> Naturwissenschaften, 23, 287 (1935).

<sup>3</sup> LEVENE et JACOBS, Ber. dtsch. chem. Ges., 43, 3141 (1910).

cependant l'en distinguer facilement par la grande solubilité dans l'eau de son sel de soude.

	Point de fusion
Acide libre $C_6H_{10}O_8$ . . . .	197-198°
Monolactone . . . . .	196°
Ether diéthylique . . . .	153-154°

---

