

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 41 (1916)

Artikel: Sur les acides m-nitrobromocinnamiques
Autor: Reich, S.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-742647>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

Conditions d'utilisation

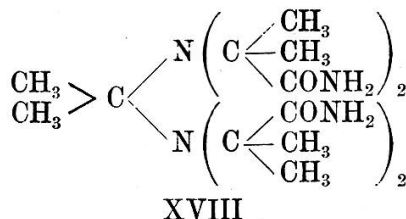
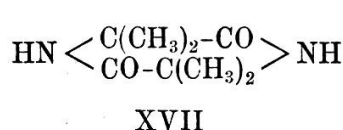
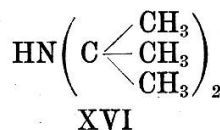
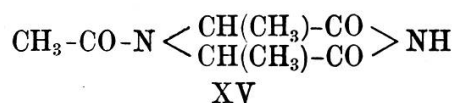
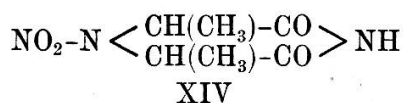
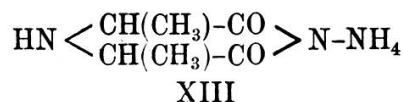
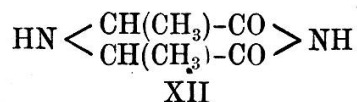
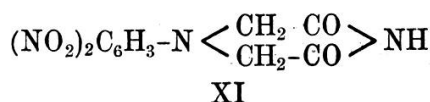
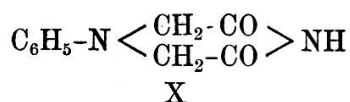
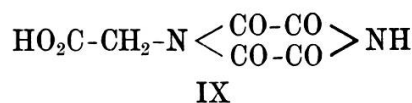
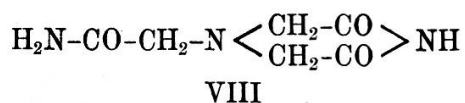
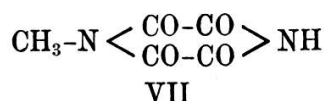
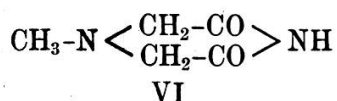
L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. [Voir Informations légales.](#)

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. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 05.05.2025

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



S. REICH (Genève). — *Sur les acides m-nitrobromocinnamiques* (avec M. S. Kœhler et M^{lle} E. Lubeck).

En faisant agir la potasse alcoolique sur l'acide m-nitro-phényl- $\alpha\beta$ -dibromopropionique, on obtient l'acide m-nitro- α -bromocinnamique, $\text{NO}_2\text{-C}_6\text{H}_4\text{-CH=CH-Br-COOH}$, fusible à 116°. Sous l'influence de certains agents chimiques ou de la lumière solaire, cet acide se convertit en un stéréo-isomère qui fond à 217°.

En faisant agir l'acide bromhydrique sur l'acide m-nitro-phénylpropionique, on obtient l'acide m-nitro- β -bromocinnamique, $\text{NO}_2\text{-C}_6\text{H}_4\text{-CHBr-CH}_2\text{-COOH}$, fusible à 186°. Exposé à la lumière solaire, cet acide se transforme en un stéréo-isomère qui fond à 132°. Les auteurs ont fait une étude comparée des propriétés additives de ces quatre acides et des phénomènes d'isomérisation auxquels ils donnent lieu.

A. BISTRZYCKI et W. SCHMUTZ (Fribourg). — *De l'action des 1,2-diamines sur quelques lactones.*

Les 1,2-diamines peuvent, comme l'ammoniaque, entrer en réaction avec les lactones. Les auteurs ont examiné à ce point de