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

Artikel: Sur quelques produits d'addition du salicylate de sodium
Autor: Slomnesco, N.
DOI: https://doi.org/10.5169/seals-741094

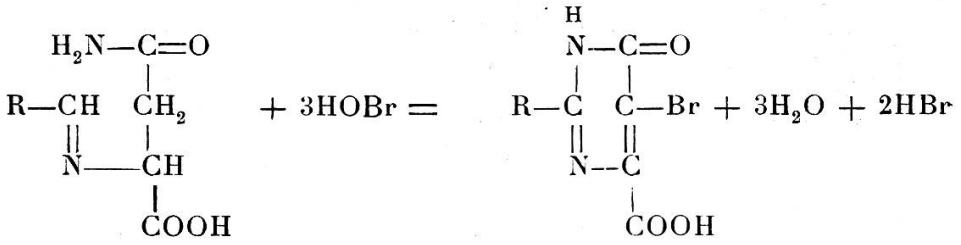
Nutzungsbedingungen
Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. 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

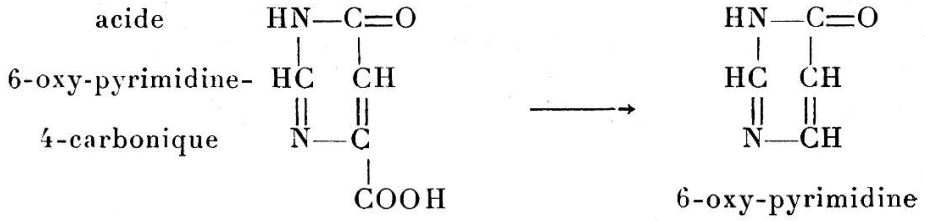
Download PDF: 12.07.2025

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



A des températures dépassant 200°, ces acides perdent une molécule d'anhydride carbonique en fournissant des 6-oxy-5-bromo-pyrimidines qui peuvent être soumises à toutes les réactions caractérisant ces bases.

Par oxydation avec le permanganate, on obtient, avec un mauvais rendement il est vrai, une série analogue de corps ne contenant pas d'halogène. Ainsi la méthylène asparagine fournit :



Dans le règne végétal, on trouve de l'asparagine en grandes quantités, surtout dans les jeunes pousses étiolées, c'est-à-dire dans des centres végétatifs placés dans des conditions d'assimilation entravée. C'est donc très probablement un produit intermédiaire du métabolisme des plantes. La réaction décrite établit un passage très simple de ce corps au cycle pyrimidique avec le concours de l'aldéhyde formique, autre produit intermédiaire probable de l'assimilation chez les végétaux. Le rôle important des bases pyrimidiques et de leurs dérivés, les bases puriques, comme constituants des nucléoprotéides est connu. La genèse de ces corps dans la cellule est encore tout à fait énigmatique. Cette réaction pourrait peut-être contribuer à combler une lacune dans les théories sur l'assimilation des plantes.

N. Slomnesco. — *Sur quelques produits d'addition du salicylate de sodium.*

Le salycilate de sodium donne des produits d'addition, en proportion équimoléculaire, très bien cristallisés avec un grand nombre de sels inorganiques solubles dans l'eau. De ces dérivés,

le plus stable est celui qui est donné par l'hypophosphite de calcium.

Séance du 16 juin 1921.

A. Brun. : Sur l'émanation de l'Etna. — Prof. A. Pictet : Recherches sur les sucres. — A. Rilliet : Sur l'aminopipéronal.

M. Brun commente ses travaux personnels ainsi que ceux du professeur Ponte, de l'Université de Catane, sur *l'émanation des volcans.* Les mémoires originaux ont déjà paru ailleurs.

Prof. A. Pictet. — *Recherches sur les sucres.*

M. le prof. Pictet communique les premiers résultats de travaux qui sont en cours dans son laboratoire, et qui ont pour objets la préparation des *hexosanes* et leur utilisation pour la synthèse de disaccharides.

M. H. Vernet a déshydraté le *galactose* en le chauffant dans le vide à 140°. Il a obtenu un anhydride qui se laisse combiner à l'acide chlorhydrique; le produit donne avec le glucose sodé un disaccharide qui est probablement identique au galactosido-glucose de Fischer.

M. J. Reilly, en soumettant le *lévulose* au même traitement, a préparé facilement la *lévulosane*, corps cristallin, fusible à 150°, dextrogyre, et fournissant avec l'acide chlorhydrique un chlorure bien défini. M. Pictet a pu condenser ce chlorure, soit avec le glucose sodé, soit avec le trinitrate du glucose. Il a obtenu, dans le premier cas un disaccharide qui est différent du saccharose, mais qui donne cependant comme lui un sel de strontiane insoluble; et dans le second cas le trinitrate d'un disaccharide, qu'il n'a pas réussi jusqu'ici à saponifier. Il poursuivra ses essais dans cette direction.

M. A. Marfort a entrepris des recherches analogues avec le *maltose.* Il a trouvé que ce sucre se laisse convertir par la chaleur en deux *maltosanes*, dont l'une fournit un chlorure et un dérivé potassique. Par condensation de ces deux composés l'un avec l'autre, il se forme un *tétrasaccharide.* Enfin, lorsqu'on chauffe cette même maltosane avec une trace de chlorure de zinc, elle se polymérise en donnant une *dextrine.*