

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

Artikel: Condensations nucléaires des thiophénols et de leurs éthers
Autor: Bistrzycki, A. / Kuba, Franz
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-742649>

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

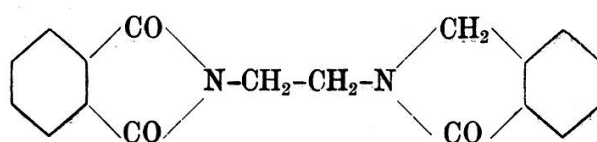
L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées 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

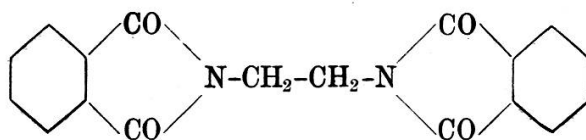
The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 07.01.2026

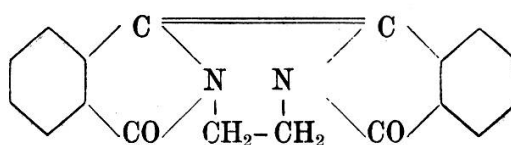
ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>



VII



VIII

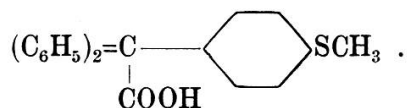


IX

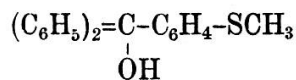
La lactone 5-méthyl-2-oxy-triphénylacétique n'est entrée en réaction avec aucune des diamines mentionnées, après avoir été soumise avec elles à un simple chauffage.

A. BISTRZYCKI et FRANZ KUBA. — *Condensations nucléaires des thiophénols et de leurs éthers.*

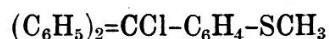
Ces condensations ne semblent pas avoir été étudiées jusqu'ici; elles sont cependant faciles à réaliser. Lorsque, par exemple, on chauffe, en solution benzénique, l'acide benzilique et le thioanisole en présence de chlorure stannique anhydre, il se forme l'acide méthyl-mercapto-triphénylacétique (très probablement para) :



Cet acide se dissout dans l'acide sulfurique concentré avec une coloration rouge-violet et se laisse décarbonyler de la même manière que l'acide p-oxy-triphénylacétique (Bistrzycki et Herbst). On obtient alors le carbinol



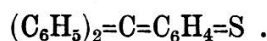
qui est coloré en jaune et se convertit en chlorométhane



lorsqu'on traite sa solution étherée par le gaz chlorhydrique sec.

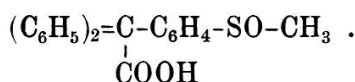
Malheureusement, ce dérivé chloré ne perd pas du chlorure de méthyle, mais du gaz chlorhydrique, lorsqu'on le chauffe dans

une atmosphère d'anhydride carbonique. On ne peut donc obtenir de cette manière la thiofuchsone

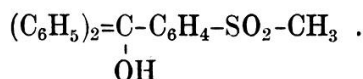


L'élimination du méthyle par l'acide chlorhydrique ou le chlorure d'aluminium s'est montrée extrêmement difficile, comme du reste cela a été observé dans des cas semblables.

Lorsqu'on ajoute 4 mol. de brome (dissous à froid dans la potasse étendue) à une solution diluée de méthylmercapto triphénylacétate de potasse, qu'on chauffe à 80° et qu'on neutralise par l'acide sulfurique, il se précipite l'*acide méthylsulfoxytriphénylacétique* :

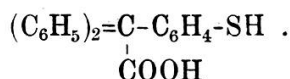


Celui-ci fournit, par oxydation au moyen du permanganate, le dérivé sulfoné correspondant, lequel, soumis à la décarbonylation par l'acide sulfurique, se convertit en *méthyl-sulfo-triphénylcarbinol*



Ce dernier se présente sous deux modifications, fusibles à 132° et à 178°.

Le thiophénol se condense avec l'acide benzilique lorsque, sur la solution de ces deux corps dans l'acide acétique glacial, on fait agir l'acide sulfurique concentré en maintenant la température à 40-45°. Le produit de cette réaction constitue très probablement l'*acide p-mercapto-triphénylacétique*



Il donne par décarbonylation un carbinol que l'on n'a pas réussi jusqu'ici à obtenir à l'état cristallisé. Lorsqu'on le laisse dans le vide sur de l'acide sulfurique, ou lorsqu'on le chauffe, il prend une couleur rouge-cerise très prononcée ; il passe probablement par déshydratation à l'état de thiofuchsone.

On peut aussi condenser le thio-anisol avec l'acide diphenylène-glycolique. D'autres essais de condensations semblables sont actuellement en cours.