

Dérivés du camphre

Autor(en): **Rupe, H.**

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **42 (1916)**

PDF erstellt am: **21.07.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-743308>

Nutzungsbedingungen

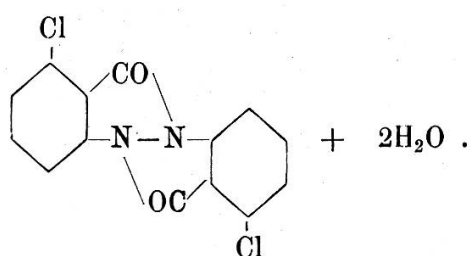
Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

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.

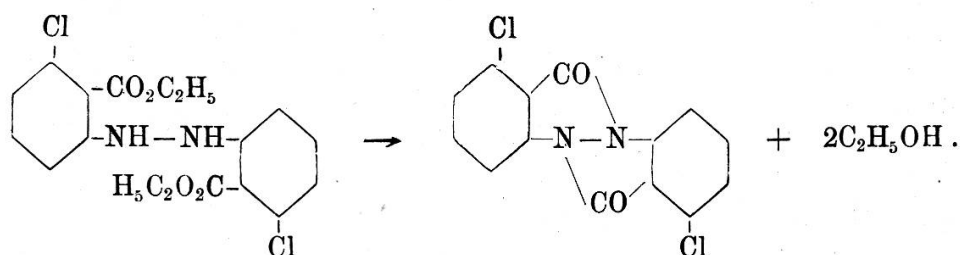
Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

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.

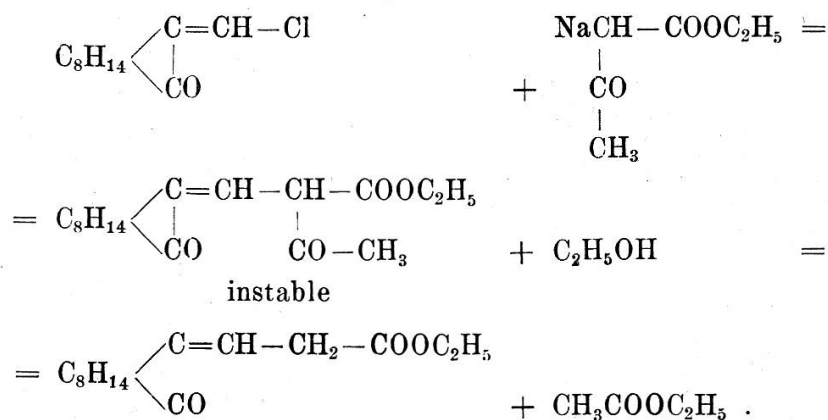


La réduction, dans des conditions données, de l'éther-sel de l'acide dichloro-azo-benzoïque conduit au dérivé hydrazo correspondant qui, en contact avec de l'acide chlorhydrique perd deux molécules d'alcool pour se transformer à son tour en anhydride :

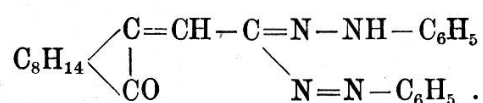


H. RUPE (Bâle). — *Dérivés du camphre.*

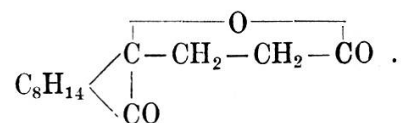
Après avoir préparé, avec la collaboration de Wild, l'amylacétone optiquement active, ainsi que la benzoyl- et l'acétylamylacétone, l'auteur et E. Burckhard ont étudié l'action du chlorure de méthylène-camphre sur l'éther acétylacétique sodé. On n'obtient pas d'éther cétonique, mais l'éther de l'acide méthylène-camphre-acétique, conformément aux équations suivantes :



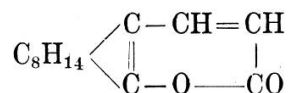
C'est un corps jaune cristallisé qui réagit avec le chlorure de diazonium en formant un dérivé formazylique :



Porté à l'ébullition avec de la soude caustique, l'éther se transforme en lactone :

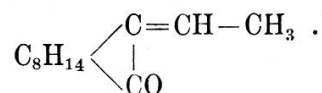


L'acide méthylène-camphre-acétique donne, par dissolution dans l'acide sulfurique concentré, la combinaison :

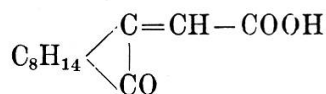


(beaux cristaux, forte odeur de cuir de Russie).

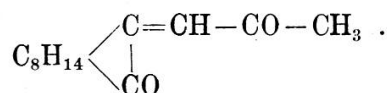
On obtient, par distillation ou chauffage de l'acide sous pression en présence d'eau, du méthyle-méthylène-camphre :



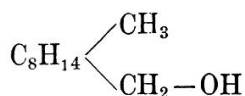
Lorsqu'on fait réagir le chlorure de l'acide méthylène-camphre-carbonique



sur l'éther malonique sodé, on obtient, après saponification d'un produit intermédiaire, la cétone :



Le campholcarbinol



se forme, avec un rendement faible, lors de la réduction de l'éther de l'acide campholique au moyen du sodium et de l'alcool.

J. LIFSCHITZ (Zurich). — *Méthodes de mesure et calcul de l'absorption de la lumière.*

La majorité des études d'absorption lumineuse, spécialement celles appliquées par les chimistes, ont été, jusqu'à présent, exécutées au moyen de la méthode qualitative. La raison en est que les chimistes ont essayé d'élaborer ou d'appliquer des méthodes