Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 42 (1916)

Artikel: Dérivés du camphre
Autor: Rupe, H.
DOI: https://doi.org/10.5169/seals-743308

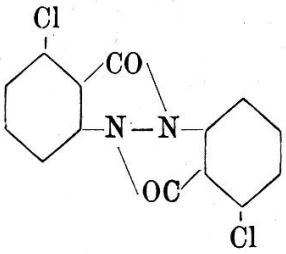
Nutzungsbedingungen
Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Siehe Rechtliche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

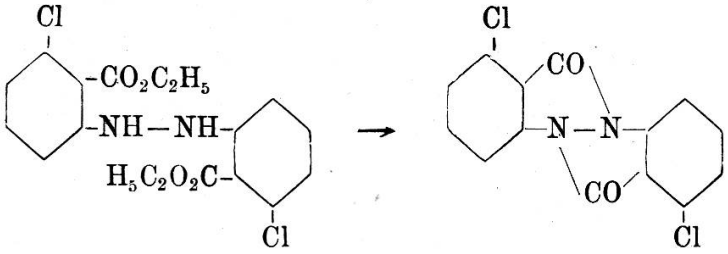
Download PDF: 04.05.2025

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



$+ \; 2H_2O$.

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 :



$+ \; 2C_2H_5OH$.

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 :

$$C_8H_{14}\begin{cases} C{=}CH{-}Cl \\ | \\ CO \end{cases} + \begin{array}{c} NaCH{-}COOC_2H_5 \\ | \\ CO \\ | \\ CH_3 \end{array} =$$

$$= C_8H_{14}\begin{cases} C{=}CH{-}CH{-}COOC_2H_5 \\ | \qquad\quad | \\ CO \qquad CO{-}CH_3 \end{cases} + C_2H_5OH =$$

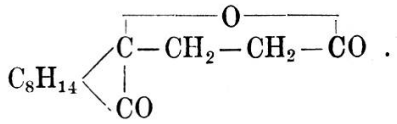
instable

$$= C_8H_{14}\begin{cases} C{=}CH{-}CH_2{-}COOC_2H_5 \\ CO \end{cases} + CH_3COOC_2H_5 \; .$$

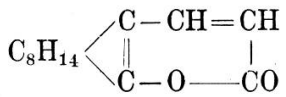
C'est un corps jaune cristallisé qui réagit avec le chlorure de diazonium en formant un dérivé formazylique :

$$C_8H_{14}\begin{cases} C{=}CH{-}C{=}N{-}NH{-}C_6H_5 \\ | \qquad\qquad\quad \backslash \\ CO \qquad\qquad N{=}N{-}C_6H_5 \end{cases} .$$

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

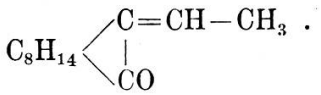


L'acide méthylène-camphre-acétique donne, par dissolution dans l'acide sulfurique concentré, la combinaison :

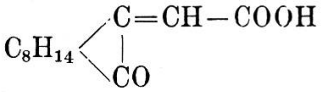


(beaux cristaux, forte odeur de cuir de Russie).

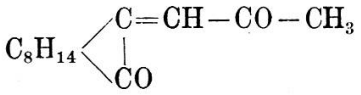
On obtient, par distillation ou chauffage de l'acide sous pression en présence d'eau, du méthyle-méthylène-camphre :



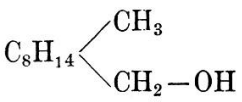
Lorsqu'on fait réagir le chlorure de l'acide méthylène-camphre-carbonique



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