

# Action des organomagnésiens sur le chlorure de sulfuryle

Autor(en): **Cherbuliez, E. / Schnauder, O.**

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **4 (1922)**

PDF erstellt am: **30.06.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-742042>

## **Nutzungsbedingungen**

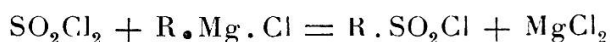
Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern. Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung 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.

E. CHERBULIEZ et O. SCHNAUDER. — *Action des organo-magnésiens sur le chlorure de sulfuryle.*

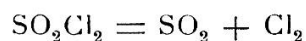
Plusieurs auteurs ont tenté d'obtenir les chlorures sulfoniques par action des organo-magnésiens sur le chlorure de sulfuryle, selon l'équation:



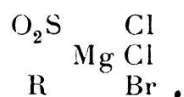
Leurs résultats ont été négatifs et discordants.

En introduisant le sel organo-magnésien en solution étherée ou benzénique à environ  $+10^\circ$  dans la solution également étherée ou benzénique d'un grand excès de chlorure de sulfuryle, on obtient effectivement les dérivés sulfoniques, avec des rendements de 25 à 30% dans la série aliphatique. Dans la série aromatique, les rendements sont très faibles. Dans la série aliphatique, où nous manquons d'un procédé général de préparation des acides sulfoniques qui soit rapide et simple, cette méthode pourra rendre quelques services.

Deux faits sont intéressants à noter. Les bromures organo-magnésiens fournissent dans cette réaction presque exclusivement les bromures sulfoniques  $\text{R} \cdot \text{SO}_2\text{Br}$ , tandis que les iodures donnent naissance normalement aux chlorures sulfoniques  $\text{R} \cdot \text{SO}_2\text{Cl}$ . D'autre part, les rendements en dérivés sulfoniques sont maxima à une température d'environ  $+10^\circ$ . A température très basse, on constate la formation de chlorure d'alcoyle ou d'aryle régénéré comme seul produit définissable de la réaction à côté de très petites quantités de dérivé sulfonique, comme si l'abaissement de la température favorisait une action halogénante du chlorure de sulfuryle selon le schéma:



Ces observations peuvent s'interpréter par l'hypothèse de la formation d'un produit d'addition tel que par exemple:



dont la dissociation, différente selon la température, peut fournir tous les produits de réaction observés.