

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

Artikel: Sur la m-phénétidine
Autor: Reverdin, Frédéric / Lokietek, J.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-742672>

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>

Séance du 6 avril

A. SCHIDLOF et A. TARGONSKI. Mouvement brownien des particules d'huile, d'étain et de cadmium dans l'air à la pression ordinaire et sous pression réduite, dans l'azote et dans l'hydrogène. — Frédéric Reverdin et J. Lokietek. Sur la m-phénétidine.

A. SCHIDLOF et A. TARGONSKI. — *Mouvement brownien des particules d'huile, d'étain et de cadmium dans l'air à la pression ordinaire et sous pression réduite, dans l'azote et dans l'hydrogène.* (Voir compte rendu de la Société suisse de physique, *Archives*, XLI, p. 506.)

Frédéric REVERDIN et J. LOKIETEK. — *Sur la m-phénétidine.*

La m-phénétidine a été peu étudiée jusqu'à présent. Sa matière première, le m-aminophénol, étant devenu un produit technique, connu sous le nom de « fuscamine », d'un emploi assez considérable dans la teinture et par conséquent facilement accessible, une étude plus complète de cette base pouvait présenter un intérêt pratique.

Les auteurs ont effectué la préparation de la m-phénétidine en faisant réagir le bromure d'éthyle sur l'acétyl-m-aminophénol en présence d'une solution alcoolique de soude caustique, puis en saponifiant par l'acide chlorhydrique étendu le produit de la réaction. L'étude de divers sels et des dérivés acylés, méthylés, éthylés, etc., ont permis de caractériser la base d'une manière plus complète.

Reverdin et Lokietek ont préparé également quelques matières colorantes de la m-phénétidine en copulant son dérivé diazoïque avec l'acide salicylique, le β naphthol, l'acide naphthionique, la résorcine, etc. et ils ont obtenu des colorants teignant la laine en jaune, rouge ou brun.

Dans le but de continuer les expériences sur la nitration des dérivés des aminophénols, entreprises autrefois par Reverdin et continuées avec divers collaborateurs, les auteurs ont étudié plus particulièrement la nitration de l'acétyl-m-phénétidine.

Ces recherches présentaient spécialement un intérêt théorique, car les seules nitro m-phénétidines décrites jusqu'à présent par d'autres auteurs ont été préparées par voie indirecte. Ce n'est, en effet, qu'en multipliant les expériences que l'on peut arriver à contrôler l'exactitude des règles généralement admises sur la ten-

dance qu'ont les groupes « nitro » à occuper telle ou telle position dans la molécule.

La nitration de l'acétyl-m-phénétidine se passe, dans ses grandes lignes, conformément aux prévisions. Elle fournit, comme produits principaux, des dérivés mononitrés en 4 et en 6 et un dérivé dinitré en 4-6, c'est-à-dire que ce sont les positions « ortho » et « para » relativement au groupe « amino » qui sont occupées de préférence.

Les produits obtenus sont facilement saponifiables par l'acide chlorhydrique ou par l'acide sulfurique pour donner les bases correspondantes; il faut noter que dans le dérivé dinitré le groupe « éthoxy » paraît très instable, quoiqu'il ne soit voisin que d'un seul groupe « nitro ». En effet, si l'on chauffe comme d'habitude, la solution sulfurique du dérivé dinitré à la température du bain-marie, il se transforme en partie, par élimination simultanée de « l'acétyle » et de « l'éthyle » en dinitro-m-aminophénol correspondant; la saponification à l'acétyle seul s'accomplit déjà à la température ordinaire d'une manière assez rapide.

La constitution de la mononitro-4-acétyl-m-phénétidine a été établie par la transformation de ce produit en nitro-4-acétyl-m-aminophénol connu et de constitution bien déterminée; la mononitro-6-m-phénétidine a fourni par décomposition de son dérivé diazoïque un éther éthylique de la mononitro-6-résorcine également connu et enfin la constitution de la dinitro-4-6-acétyl-m-phénétidine découle des deux faits suivants: 1^o les deux dérivés mononitrés, dont il a été question précédemment, donnent par une seconde nitration un seul et même produit identique à ce dérivé dinitré, et 2^o par élimination du groupe « éthyle » il y a formation du dinitro-4-6-acétyl-m-aminophénol connu.

M. Reverdin continue, avec la collaboration de M. Rilliet, l'étude des dérivés de la m-phénétidine.

Séance du 4 mai

Prof. A. Monnier. Sur la formation et la composition des terres des marais de Covery, commune de Meinier. — L. Duparc et A. Grosset. Sur les nouveaux gîtes platinifères de la Ronda (Andalousie). — A. Schidlof et A. Targonski. Preuve de l'identité des charges des ions gazeux et électrochimiques basée uniquement sur la loi des écarts.

Prof. A. MONNIER. — *Sur la formation et la composition des terres des marais de Covery, commune de Meinier.*

Ayant eu à suivre des travaux de drainage exécutés dans la commune de Meinier, j'ai constaté la présence, à Covery, d'une