

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 43 (1917)

Artikel: Sur la tautomérie de coloration dans les nitrosoamido-pyrimidones
Autor: Lifschitz, J.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-743044>

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

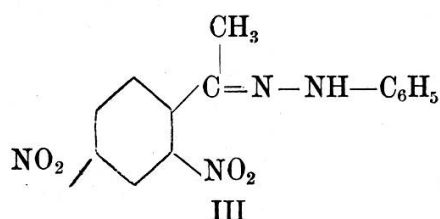
L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées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

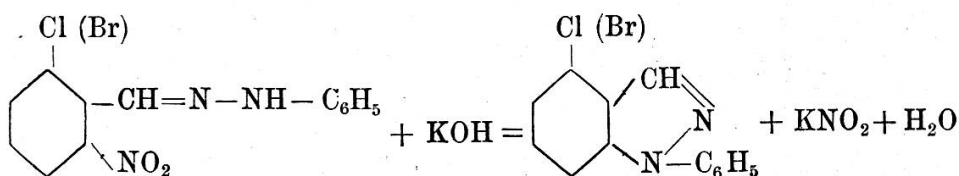
The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media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

Download PDF: 16.01.2026

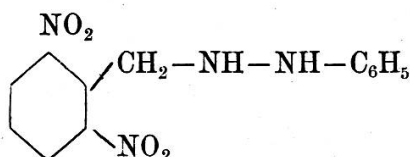
ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>



Ces faits s'expliquent par des hypothèses stéréochimiques. En remplaçant dans la phénylhydrazone de la 2-6-dinitrobenzaldéhyde un groupe nitro par du chlore ou du brome, la capacité de cyclisation est maintenue, car la phénylhydrazone de la 2-chlor-6-nitrobenzaldéhyde et son dérivé bromé correspondant, perdent de l'acide nitreux sous l'action des alcalis, en se transformant soit en phénylchlorisindazol, soit en phénylbromisindazol



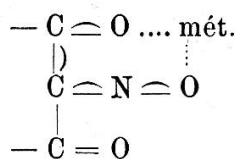
En éliminant la double liaison dans la chaîne latérale de la phénylhydrazone de la 2-6-dinitro-benzaldéhyde, la capacité de cyclisation disparaît, car la 2-6-dinitro-benzylphénylhydrazine



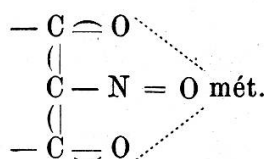
ne dégage pas d'acide nitreux sous l'action des alcalis.

J. LIFSCHITZ (Zurich). — *Sur la tautomérie de coloration dans les nitrosoamido-pyrimidones.*

La nature de la chromoisomérisie et de la polychromie dans les sels d'oximidocétone est en principe connue, ainsi que l'auteur l'a exposé il y a déjà longtemps. La réaction spectroscopique de ces substances pouvait, en admettant dans les formules I et II des valences secondaires, s'interpréter ainsi : l'absorption visible est le résultat d'un groupement NO, lequel peut être modifié dans ses propriétés optiques par une valence secondaire, mais la bande sélective dans l'ultraviolet, analogue à celles de tous les sels conjugués (des dicétone, cétones nitrées, etc.) est due au noyau de valences secondaires. Ici comme partout un noyau de valences secondaires devrait se comporter comme un chromophore sui generis.



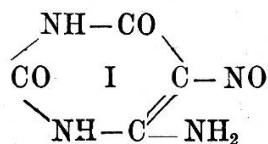
I



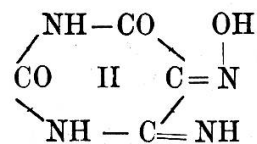
II

Cette supposition, importante au point de vue de la théorie des chromophores, pouvait être amplement soutenue théoriquement et expérimentalement. Mais une vérification plus complète n'en était pas moins désirable, spécialement vis-à-vis d'une opinion contraire qu'a énoncée par exemple H. Ley. D'après celui-ci, la bande de l'ultraviolet des sels conjugués serait le résultat d'une action bathochrome de la formation de sel. Le O-métal étant plus fortement auxochrome que O-H, la bande de l'acide libre, qui se trouve dans la région non explorée de l'ultraviolet, devrait, lors de la formation du sel être déplacée vers des ondes plus longues et devenir ainsi visible (comme dans le cas du sel de potassium du phénol).

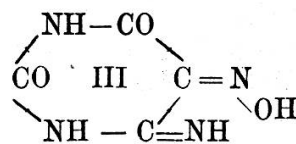
L'auteur a pu démontrer directement, en se servant de la nitrosoamidopyrimidone et de ses sels, que cette supposition n'est pas exacte et que la bande de l'ultraviolet des sels ou des combinaisons conjuguées est provoquée uniquement par la présence d'un noyau de valences secondaires. Un sel monosodique de ce composé, auquel on peut attribuer entre autres par exemple les formules I-III, a été obtenu par Traube comme produit intermédiaire dans sa synthèse de l'acide urique; mais il n'a pas isolé le corps libre et a renoncé à l'étudier.



Nitroso amidocétone



trans Oximide-imidocétone

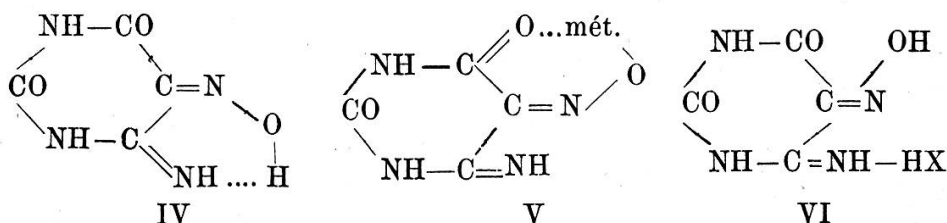


cis Oximide-imidocétone

La nitrosoamidopyrimidone donne naissance à des sels sous l'influence soit des acides soit des bases. On l'a obtenue jusqu'à présent sous 3 formes différentes: rouge-violet, par réaction du sel alcalin avec des acides dilués; bleu-violet, en nitrosant directement l'amidopyrimidone; jaune, par hydrolyse du sulfate ou du chlorhydrate. Les sels alcalins neutres sont rouge-clair de nuances différentes, le sel d'ammonium est rouge-violet, celui de magnésium jaune, etc. Les sels-acides sont violet-rouge. Le sel d'argent rouge se transforme à chaud en un isomère violet-foncé. La preuve de l'isomérisie résulte du fait que les deux sels, traités de la même manière par $\text{C}_2\text{H}_5\text{J}$ et de l'alcool donnent des produits différents. Le sel de sodium donne de nouveau, dans les mêmes conditions,

des dérivés éthyliques différents que l'auteur se propose d'étudier encore. Le sulfate, le chlorure, etc., sont blancs et leur solution dans les acides minéraux forts est incolore.

L'examen spectroscopique démontre que l'acide libre et le sel de soude dans l'eau ne diffèrent entre eux que dans la zone visible du spectre, mais qu'ils sont presque identiques dans l'ultraviolet. L'absorption dans l'ultraviolet n'a donc aucune corrélation avec la formation de sel et ne peut pas être provoquée par son action bathochrome. La solution incolore du chlorhydrate dans l'acide chlorhydrique concentré présente à peine un spectre d'absorption sélectif dans l'ultraviolet ; la bande du sel et de l'acide fait complètement défaut. Ceci ne peut résulter que du fait que l'acide libre et le sel alcalin correspondent aux formules conjuguées IV ou V et le chlorhydrate à la formule non-conjuguée VI



Or la nitrosoamidopyrimidone, ou son sel, présente une action optique identique à celle des violurates et des corps analogues. Le chlorhydrate se comporte d'une manière semblable à celle de l'acide violurique libre. Dans ces corps aussi les effets bathochromes de la formation de sel ne peuvent non plus provoquer l'absorption dans l'ultraviolet. A la base du chlorhydrate VI devrait se trouver la modification «trans» jaune, de la nitrosoamido-pyrimidone II ; la modification rouge-violet, la plus stable, pourrait être considérée comme la cis-oximide-imidocétone III, et la modification instable bleu-violet comme la véritable nitrosoamido-cétone I. Mais il est probable que les corps solides ainsi que les solutions sont des mélanges des trois formes. Leur étude n'est pas encore terminée. Mais en tous cas l'importance du noyau de valences secondaires, comme chromophore des combinaisons conjuguées, est certaine. Ces recherches seront poursuivies.

J. LIFSCHITZ (Zurich). — *Recherches sur le chromophore de l'indigo.*

Les recherches sur le chromophore de l'indigo ont été reprises dernièrement par Claasz. Ce savant a démontré qu'il est impossible que le système conjugué de liaison double $\text{CO}-\text{C}=\text{C}-\text{CO}$ soit le chromophore cherché, ce que confirment absolument les essais spectroscopiques. D'après Claasz, l'indigo a la formule I,