

Zeitschrift:	Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber:	Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band:	43 (1917)
Rubrik:	Compte rendu de la séance d'hiver de la Société suisse de chimie

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: 07.02.2026

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

COMPTE RENDU DE LA SÉANCE D'HIVER

DE LA

SOCIÉTÉ SUISSE DE CHIMIE

tenue à Berthoud, le 3 Mars 1917

Président : M. le Prof. M. CÉRÉSOLE (Zurich).

Secrétaire : M. P. WEISSENBACH (Zurich).

Partie administrative. — H. Staudinger. De l'influence des substituants sur la capacité de réaction des combinaisons organiques non saturées:— Sur les chlorures de l'acide thionique. — E. Briner. Contributions à l'étude de la fixation de l'azote sous forme d'ammoniaque par l'arc électrique.— A.-L. Bernoulli. Démonstration d'un colorimètre de précision. — S. Reich. Cyclisation par élimination d'un groupe nitro du noyau benzénique. — J. Lifschitz. Sur la tautométrie de coloration dans les nitrosamido-pyrimidones. — De la question du chromophore de l'indigo. — F. Fichter. Tables génétiques pour l'enseignement de la chimie inorganique. — M. Cérésole. Sur quelques combinaisons o-amido-azoïques.

L'Assemblée se compose d'une cinquantaine de personnes. M. le Président fait un rapport sur la marche de la Société qui compte 406 membres; elle a eu à déplorer la perte de MM. les prof. de Wilde, Constam et Hartwich, et de MM. Primavesi et von Glenck. M. le professeur Ph.-A. Guye (Genève) devient président en remplacement de M. Cérésole qui quitte la Suisse. M. Billeter (Neuchâtel) est nommé vice-président.

32 nouveaux membres sont admis dans la Société.

Deux lauréats sont proclamés : M. le Dr Dubsky (Zurich), pour ses perfectionnements apportés à la microanalyse organique, et M. le Dr S. Reich (Genève), pour ses travaux de chimie organique d'un très grand intérêt. Il leur est attribué à chacun un prix de 200 fr. et un exemplaire des « Œuvres complètes » de Marignac, don de M. Ador.

Sur la proposition de M. Bernoulli (Bâle), une somme de 200 fr. sera versée au Fonds de secours des soldats suisses malades.

Le rapport de M. Fichter (Bâle) concernant la création d'un « Bulletin suisse de Chimie » donne lieu à une longue et intéressante discussion; finalement l'assemblée décide de charger le Comité de poursuivre cette étude, et de convoquer une commission consultative qui établira un rapport pour la prochaine assemblée d'été.

Au dîner, d'aimables paroles d'adieu furent adressées au président sortant de charge, M. le prof. Cérésole.

H. STAUDINGER (Zurich). — *De l'influence des substituants sur la capacité de réaction des combinaisons organiques non saturées.*

L'auteur a été guidé pour les recherches sur ce sujet par l'idée suivante: parmi les combinaisons non saturées de constitution analogue les combinaisons colorées devraient être moins saturées que les incolores, ce qui devrait se traduire par une capacité de réaction plus grande. Dans plusieurs cas, l'expérience l'a confirmé.

Les dérivés de l'acide oxalique, les éthers-sels thioniques, les thioamides, les éthers-sels de l'acide nitreux et les nitrosamines, puis les éthers diazoïques et composés amido-diazoïques sont incolores ou faiblement colorés en comparaison des α -dicétones et thiocétones, ainsi que des combinaisons nitrosées et composés azoïques, ce que Kaufmann signalait déjà en indiquant que la liaison directe des groupes chromophores et auxochromes provoque un éclaircissement de couleur. Des recherches démontrent que dans les combinaisons colorées le groupe chromophore est capable de réaction, que, par exemple, des doubles décompositions pouvaient avoir lieu avec des cétènes ou des composés diazoïques aliphatiques comme le diphenyldiazométhane.

On a obtenu par des réactions semblables entre des composés nitrosés, des composés azoïques, des thiocétones et des cétènes ainsi que des composés diazoïques aliphatiques de nombreux corps nouveaux, et des groupes de corps intéressants sont devenus accessibles. Par contre avec les combinaisons sus-mentionnées, peu colorées ou incolores, ces doubles décompositions n'ont pu se produire. On peut essayer de prendre pour la combinaison moins saturée celle qui est la plus capable de réagir et d'exprimer dans la formule son état moins saturé par des valences partielles plus grandes. En faisant cette supposition, nous avons alors une relation entre la couleur et l'état non saturé.

Mais la question se complique à différents points de vue. Si l'on recherche l'influence des substituants sur le groupe du cétène, comme le Dr Schneider l'a fait dans un travail étendu, on arrive à un résultat remarquable. On devrait supposer qu'en comparaison du cétène simple, le cétène dichloré, l'éthylcétène chloré, le