

**Zeitschrift:** Verhandlungen der Schweizerischen Naturforschenden Gesellschaft = Actes de la Société Helvétique des Sciences Naturelles = Atti della Società Elvetica di Scienze Naturali

**Herausgeber:** Schweizerische Naturforschende Gesellschaft

**Band:** 69 (1886)

**Protokoll:** Section de chimie

**Autor:** Marignac / Graebe / Claparède, Alex.

### **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:** 13.04.2026

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

## B. Section de chimie.

Séance du 11 août 1886.

---

*Président honoraire* : M. le prof. MARIGNAC, de Genève.

*Président* : M. le prof. GRÆBE, de Genève.

*Secrétaire* : M. le D<sup>r</sup> Alex. CLAPARÈDE, de Genève.

**1.** M. le prof. *H. Schiff*, de Florence, parle de l'asparagine et d'un isomère physique et chimique nouvellement préparé, la dextro-asparagine.

**2.** M. le D<sup>r</sup> *Schumacher*, chimiste cantonal à Lucerne, expose quelques-unes des observations qu'il a eu l'occasion de faire dernièrement : empoisonnement d'un réservoir d'eau au Righi-Staffel, empoisonnement d'un enfant par l'acide carbolique; analyse de vinaigres; recherches sur les conserves de lait condensé, chocolat et lait, cacao et lait, etc.; inconvénient au point de vue de l'hygiène des systèmes de pression employés dans les brasseries pour faire monter la bière.

**3.** M. le prof. *H. Schiff* présente deux appareils : une lampe microchimique qui peut donner une très petite flamme et un réfrigérant à boules dont le pouvoir de condensation est considérable.

**4.** Herr Dr. *F. Urech* legt dar, wie sich die an der vorigen Naturforscher-Versammlung in St. Gallen von ihm mitgetheilten numerischen Versuchswerte der successiven Bromirungsge-

schwindigkeit organischer Fettsäuren auf Grundlage der Gesetze der Massenwirkung formuliren lassen. Er fand, dass die auch bei constant gehaltener Temperatur hier auftretende Beschleunigung eine Potentialfunction der successive entstehenden Producte (Bromwasserstoff und bromirte Fettsäure) und proportional dem electrolytischen Leitungsvermögen der letztern ist. Herr Urech hat den mathematischen Ausdruck dieser Function mit der schon seit längerer Zeit bekannten Normalgeschwindigkeitsgleichung  $\frac{1}{t} \cdot \lg \left( \frac{u_0 v}{v_0 u} \right) = \text{const. combinirt}$ . Eine so erhal-

tene vereinfachte Gleichung lautet  $\lg \left( \frac{u_0 v}{v_0 u \cdot t} (\bar{u})^{0,5} \right) = \text{const.}$

Dieselbe gibt bei Einführung der Versuchszahlen, z. B. der Isobutylameisensäure für den successiven Verlauf fast der ganzen Reactionsdauer sehr nahe zusammenstimmende Constanten :

Zeit. . . . .	=	72'	145'	160'	175'	210'	255'	265'	375'
Constante =		0,042	0,045	0,041	0,045	0,040	0,045	0,045	0,043

Bei einigen andern Säuren kommen complicirtere Functionsausdrücke in Anwendung.

**5.** M. le prof. *Græbe* expose des recherches faites avec M. le D<sup>r</sup> Fehr sur la constitution de l'euxanthone, qui est retirée du jaune indien (matière colorante dont l'origine est encore inconnue). M. Græbe ne pense pas qu'on puisse lui donner la formule d'une lactone.

M. le prof. *Schiff* mentionne à propos de cette communication l'exception qu'il a observée pour l'alloxane à la règle générale de Fischer et de Meyer, concernant la réaction des kétones avec la phénylhydrazine et l'hydroxylamine.

**6.** M. le prof. *Græbe* présente un travail exécuté en partie en collaboration avec M. Julliard, dans le but de déterminer la constitution de l'acide diphtalylique. En le traitant avec la potasse caustique, on obtient une réaction pareille à celle du benzile; mais la réaction va plus loin et donne une lactone dérivée du diphénylméthane.

7. M. *Græbe* communique en outre les recherches de M. *Racine*, qui est parvenu à préparer l'aldéhyde-acide  $C_6H_4 < \begin{matrix} COOH \\ CHO \end{matrix}$  cherché depuis longtemps.

M. le prof. *Schiff* rappelle qu'il a été le premier, il y a une vingtaine d'années, à employer la réaction de la rosaniline et de l'acide sulfureux pour reconnaître les aldéhydes.

8. M. le prof. *Billeter*, de Neuchâtel, a préparé diverses dithio-carbimides ou essences de moutarde (isosulfocyanates) en traitant les diamines par le chlorure de thiocarbonyle, et décrit quelques modifications au procédé généralement employé.

9. M. le prof. *P.-T. Clève*, d'Upsal, signale un cas d'isomérisie qui s'observe pour l'acide platocalique.

10. M. le D<sup>r</sup> *Schumacher* communique quelques détails sur de récentes analyses de vin vieux « du glacier, » et sur une maladie des vaches dans le canton de Lucerne.

11. M. le prof. *Schiff* a soumis à une étude la matière colorante rouge découverte par *Persoz*, en mélangeant l'aniline avec le furfurol. On sait que ce corps est composé de 2 molécules d'aniline et de 1 de furfurol. La réaction est due au groupe aldéhydique du furfurol, et la matière rouge est un dérivé d'un corps analogue au triphénylméthane.

La coloration avec l'aniline permettant de constater facilement la présence du furfurol, M. *Schiff* a trouvé qu'il s'en forme dans un très grand nombre de réactions, et en particulier dans beaucoup d'opérations culinaires.

---