Objekttyp: **FrontMatter**

Zeitschrift: **Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles**

Band (Jahr): **47 (1911)**

Heft 172

PDF erstellt am: **28.05.2024**

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.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek*
ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

http://www.e-periodica.ch

Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Vol. XLVII. N° 172. 1911

ÉTUDE ULTRAMICROSCOPIQUE DES SOLUTIONS DE L'IODE

Faite au Laboratoire du Dr J. AMANN
Lausanne, en 1910.

TROISIÈME PARTIE [1]

DISCUSSION DES FAITS OBSERVÉS ET CONCLUSIONS

I. Exposé des travaux antérieurs et état actuel de la question.

Le fait que l'iode donne, avec certains dissolvants, des solutions violettes à nuance plus ou moins rougeâtre, et avec d'autres, des solutions brunes plus ou moins jaunâtres, a de tous temps présenté un intérêt spécial pour les physiciens et les chimistes qui se sont efforcés d'élucider la question de savoir à quoi il fallait attribuer cette différence remarquable.

Le nombre des travaux publiés à ce sujet et qui portent sur la constitution et les propriétés physiques, chimiques et physico-chimiques de ces solutions de l'iode, est considérable. Dans les vingt dernières années, spécialement, l'étude des propriétés optiques, surtout celle de l'absorption dans les différentes régions du spectre, y compris l'infrarouge et l'ultraviolet, la détermination du poids molécu-

[1] Pour les deux premières parties de cette étude, voyez *Journal Suisse de Chimie et Pharmacie* 18 (1910) et 29 (1910) ainsi que: *Zeitschr. für Kolloid* VI. p. 235 et VII, p. 67 (1910).