Objekttyp: **FrontMatter**

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

Band (Jahr): **38 (1902)**

Heft 143

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. XXXVIII. N° 143. 1902

# ÉTUDE

SUR LES

# SPECTRES INFRA-ROUGES ET LA DIATHERMANSIE

DES DISSOLUTIONS D'IODE

par Constant DUTOIT

(Pl. I-XXIII.)

## INTRODUCTION

L'iode est soluble dans un très grand nombre de liquides et il donne avec les différents dissolvants des solutions diversement colorées généralement brunes ou violettes. Il serait intéressant de connaître la cause de cette différence de coloration; les recherches que j'ai entreprises, et qui sont exposées dans ce mémoire, pourront je l'espère contribuer à la solution de ce problème.

En général l'iode donne des dissolutions brunes dans les alcools, les acides, les éthers, les solutions aqueuses des sels métalliques, etc.; elles prennent une teinte rouge dans le benzène, le toluène, etc.; elles sont violettes dans le chloroforme, le tétrachlorure de carbone et en général dans les chlorures, sulfures, etc., des métalloïdes. On peut à ce sujet faire une première observation, c'est que les dissolvants qui contiennent de l'hydroxyle (OH) ou de l'oxygène donnent toujours des dissolutions brunes.