

Objektyp: **FrontMatter**

Zeitschrift: **Bulletins des séances de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles**

Band (Jahr): **2 (1846-1849)**

Heft 18

PDF erstellt am: **16.05.2024**

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.

BULLETIN

DES SÉANCES DE LA SOCIÉTÉ VAUDOISE

DES

SCIENCES NATURELLES.

SÉANCE GÉNÉRALE DU 19 AVRIL 1848.

Présidence de M. le D^r Mayor.

M. *L. David*, médecin, présenté par M. le docteur Joël, est admis comme membre effectif de la Société.

M. *H. Bischoff*, après avoir lu le mémoire qui termine le Bulletin précédent, ajoute les observations suivantes au sujet de la méthode analytique, dite de *Marguerite*, employée dans la recherche du fer oxydulé.

« Cette méthode, à la fois simple et sûre, consiste à faire passer le fer d'une solution de l'état d'oxydure à celui d'oxyde, au moyen d'un réactif dont on puisse doser la quantité employée. Le corps qui jouit de ces propriétés est l'oxymanganate de potasse; mis au contact d'un sel ferreux avec excès d'acide, ce réactif le transforme entièrement en sel ferrique. Sitôt que tout le fer est peroxydé, la moindre trace de réactif ajoutée en sus du nécessaire, colore le liquide très-délayé en rose vif. Un équivalent d'oxymanganate de potasse en peroxyde dix de sel ferreux. La solution d'épreuve a été filtrée d'avance après des essais directs. Ce procédé, fort bon du reste, n'est cependant