Zeitschrift: Bulletins des séances de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Herausgeber: Société Vaudoise des Sciences Naturelles
Band: 2 (1846-1849)
Heft: 18

Titelseiten

Nutzungsbedingungen
Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. Siehe Rechtliche Hinweise.

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. Voir Informations légales.

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. See Legal notice.

Download PDF: 25.04.2025

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

N°. 18.

BULLETIN

DES SÉANCES DE LA SOCIÉTÉ VAUDOISE

DES

SCIENCES NATURELLES.

SÉANCE GÉNÉRALE DU 19 AVRIL 1848.

Présidence de M. le Dr 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'oxydule 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