

# Séance générale du 19 avril 1848

Objekttyp: **AssociationNews**

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

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

Heft 18

PDF erstellt am: **22.07.2024**

## **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<sup>r</sup> 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

pas sans inconvénients. Et d'abord, lorsqu'on veut évaluer la quantité de fer renfermée dans un minéral, il faut, après sa dissolution dans l'acide hydrochlorique, ramener tout le fer à l'état de sel ferreux. On y arrive sans doute aisément par le moyen du sulfite de soude; mais après cette opération on doit décomposer l'excès de ce dernier sel et en chasser l'acide, sans quoi il agirait sur l'oxymanganate de la même manière que le fer. Marguerite affirme que quelques minutes d'ébullition avec de l'acide hydrochlorique suffisent pour expulser tout l'acide sulfureux; je n'y suis point parvenu complètement après demi-heure d'ébullition. On ne possède d'ailleurs aucun moyen sûr de connaître le moment où tout cet acide est chassé: son odeur caractéristique est masquée dans les derniers moments de l'opération par celle des vapeurs d'acide hydrochlorique.

» Un second inconvénient consiste dans l'oxydation au contact de l'air du sel ferreux, même quand il est acide; cette altération est assez prompte pour fournir des résultats inexacts, quoi qu'en dise Marguerite.

» Ce chimiste prétend encore que la présence des différentes substances contenues ordinairement dans les minerais de fer, ne modifient pas l'action de son réactif. Le manganèse si souvent mêlé au fer, n'est pas dans ce cas, ce dont je me suis assuré par des essais directs; il se trouve même que l'on pourrait déterminer sa quantité par le moyen de l'oxymanganate. Le nickel ne doit pas être sans influence. Il est vrai de dire que la quantité de manganèse des minerais ordinaires de fer est si petite, que lorsqu'il s'agit d'une détermination opérée dans un but métallurgique, on peut se contenter entièrement de l'épreuve de Marguerite. — C'est là d'ailleurs aussi le but essentiel de sa méthode.

» Elle est encore très-avantageuse dans le cas où je me suis trouvé en opérant les analyses des minerais d'Ardon, lorsque j'ai dû déterminer la quantité relative des oxydes ferreux et ferrique. Toutes les méthodes antérieurement indiquées pour y parvenir sont ou peu sûres ou de difficile exécution : il n'en est pas de même de celle de Marguerite.»

M<sup>r</sup>. le D<sup>r</sup>. *De la Harpe* fait lecture d'une lettre sur l'action thérapeutique de l'huile de foie de morue, dans l'ostéomalacie des femmes adultes. Ce médecin, après quelques considérations préliminaires, rapporte un cas de paraplégie complète, ancienne et rebelle, accompagnée de déviation du bassin et de l'épine dorsale par suite d'ostéomalacie, chez une femme qui avait eu successivement plusieurs grossesses et qui fut solidement guérie de sa paraplégie (mais non de la déviation) par ce médicament. Cette lettre, adressée au Rédacteur du Journal de médecine et de chirurgie de Berne et de Zurich, étant destinée à paraître dans ce journal, nous nous dispensons d'en donner ici un extrait plus complet.

#### Ouvrages reçus :

Sir J. HERSCHEL, *Sur diverses questions cosmiques*. Extrait des *Observations faites au Cap de Bonne-Espérance*, et traduit par M. E. Wartmann. Genève, 1848 ; 8°. De la part du traducteur.

V. FLAUTI, *Discorso pronunziato dal Segretario perpetuo della reale Accademia delle Scienze nella solenne pubblica tornata della Società Reale Borbonica nel dì 30 giugno 1847*. Naples, 1847 ; 4°. De la part de l'auteur.

*Mittheilungen der naturforschenden Gesellschaft in Bern* ; N<sup>os</sup> 116 à 120 inclus. 8°. De la part de la Société.

*Extrait de la Table des matières.* — Notice sur l'action qu'exercent différentes substances par le toucher sur les personnes dont les nerfs sont malades ; par M. Brunner fils.

*Tydschrift de Wis-un-naturkundige*, etc. Partie I, livr. 3. 1847 à 1848. Amst. 8°. De la part de l'Institut des Pays-Bas.

A. BURAT, *Mémoire sur les relations des roches trapéennes avec les minerais de cuivre et de fer*. St. Etienne 1848. De la part de M. L. Rivier.

H. HOLLARD, *Etude de l'organisation des Actinies. Thèse inaugurale.* — *Thèses sur la paléontologie et la botanique*. Paris 1848. 4°. De la part de l'auteur.

*Proceedings of the zoological Society of London*. Années 1843 et 1844. 1<sup>er</sup> trimestre. 8°. Transmis par M. Cox de la part de la Société.

*Rapport sur la séance annuelle de la Société de zoologie de Londres*. Avril 1844. 8°. De la part de la Société.

---

### SÉANCE PARTICULIÈRE DU 3 MAI 1848.

Présidence de M. le D<sup>r</sup>. Mayor.

M. H. Bischoff donne à la Société quelques détails oraux au sujet des résultats auxquels il est arrivé dans l'analyse des minerais de fer d'Ardon, et explique comment il a pu se faire que le prof. Berthier ait trouvé précédemment une composition différente. Ces réflexions se trouvent déjà mentionnées dans son mémoire (Bulletin N<sup>o</sup> 17).

---

### SÉANCE PARTICULIÈRE DU 24 MAI 1848.

Présidence de M. le D<sup>r</sup>. Aug. Chavannes.

M. R. Blanchet dépose le catalogue manuscrit qu'il a rédigé, des végétaux cryptogames du canton de Vaud. Il ma-