

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 2 (1920)

Buchbesprechung: Bulletin bibliographique

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. 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. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

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. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

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. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 30.12.2025

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

BULLETIN BIBLIOGRAPHIQUE

Encyclopédie scientifique, Bibliothèque de chimie.

A. BOUTARIC et A. RAYNAUD. — *Phosphore, arsenic, antimoine.*

Dans la classification actuellement adoptée en chimie, le phosphore, l'arsenic et l'antimoine forment un groupe d'éléments reliés entre eux par d'étroites et nombreuses analogies. Il était donc naturel de les réunir également dans un seul et même volume, de la Bibliothèque de chimie de l'Encyclopédie scientifique, dont le but est de rassembler en une série de monographies toutes les données essentielles de la chimie moderne.

Au phosphore et à ses composés devait être consacrée la majeure partie de l'ouvrage ; ce sont eux, en effet, dont les applications sont les plus nombreuses. A côté de l'importance de l'élément lui-même pour la fabrication des allumettes, on connaît le rôle que jouent ses dérivés dans celle des engrâis, ainsi qu'en chimie biologique et comme réactifs de laboratoire. L'arsenic et l'antimoine sont moins utilisés, mais présentent néanmoins un très grand intérêt aux points de vue thérapeutique et toxicologique. De plus, les trois éléments occupent une place très importante dans les considérations théoriques de la chimie pure ; leur étude physico-chimique a fourni une foule de données propres à élucider les questions relatives à l'allotropie, à la valence, aux phénomènes de dissociation, qui sont à la base de nos connaissances sur la structure intime de la matière.

A ces différents titres la triade phosphore, arsenic, antimoine demandait à être traitée dans la Bibliothèque de chimie avec toute l'ampleur qu'elle mérite. MM. A. Boutaric et A. Raynaud se sont acquittés de cette tâche de la manière la plus satis-

faisante. Leur ouvrage n'est point une simple compilation, mais un exposé raisonné et critique. Ils ont su extraire de la masse énorme des observations accumulées tout ce qui était essentiel, tant au point de vue théorique qu'à celui des applications pratiques, et le présenter sous une forme claire et littéraire. La lecture de ces 400 pages est aussi attrayante qu'instructive et renseignera admirablement sur toutes les questions qui touchent de près ou de loin, aux trois métalloïdes. Pour chacun d'eux, les auteurs étudient successivement : l'historique de leur découverte ; l'état naturel et la préparation ; les propriétés et les transformations des divers états allotropiques ; les combinaisons avec l'hydrogène, les halogènes, l'oxygène, le soufre et les métaux ; les dérivés organiques ; l'action physiologique. L'ouvrage débute par une introduction indiquant la place occupée par les éléments dans les diverses classifications. Il se termine par un chapitre où leurs caractères communs sont rassemblés et comparés à ceux de l'azote.