Bulletin bibliographique

Objekttyp: **BookReview**

Zeitschrift: **Archives des sciences physiques et naturelles**

Band (Jahr): **2 (1920)**

PDF erstellt am: **24.05.2024**

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 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 engrais, 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.