

**Zeitschrift:** Revue suisse de photographie  
**Herausgeber:** Société des photographes suisses  
**Band:** 11 (1899)  
**Heft:** 3

**Rubrik:** Carnet d'amateur

### **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:** 13.04.2026

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



## GARNET D'AMATEUR

---

### **Le Perborate de Sodium comme éliminateur d'hyposulfite.**

En utilisant l'action d'un courant électrique sur une solution concentrée froide d'orthoborate de sodium, M. Tantar a obtenu dernièrement un perborate de sodium qui a la propriété de détruire les restes d'hyposulfite dans les négatifs aussi bien que le persulfate. La composition de ce nouveau sel est  $\text{Na BO}_3 + 4 (\text{H}_2 \text{O})$ ; il a l'avantage de se conserver très longtemps, s'il n'est pas mélangé à d'autres corps.

*(Australian Photographic Journal.)*



### **Acétylène.**

Goodwin a trouvé qu'une proportion de 5 à 8% d'acide carbonique améliore les propriétés de l'acétylène, que la flamme a moins de tendance à fumer et le brûleur à se boucher. Il en fit l'expérience en voulant éprouver la solidité d'un sac de caoutchouc qu'il avait dans cette intention gonflé en soufflant dedans, puis vidé.

Le sac fut ensuite rempli d'acétylène, et ce gaz ayant alors acquis la qualité mentionnée plus haut, la cause en fut attribuée à la petite quantité d'acide carbonique restée dans le sac et provenant de l'haleine.

*(British Journal.)*

