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. 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: 29.03.2025

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

CARNET 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 $Na\ BO_3 + 4\ (H_2\ O)$; 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.)