

**Zeitschrift:** Revue suisse de photographie  
**Herausgeber:** Société des photographes suisses  
**Band:** 9 (1897)  
**Heft:** 1

**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:** 31.01.2025

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



## CARNET D'AMATEUR

---

### **Brunissement de l'aluminium.**

M. Göttis, de Wilmersdorf, vient de signaler dans le *Metal-Arbeiter*, un nouveau procédé qui consiste à faire agir sur ce métal une solution d'ammoniaque pure ou renfermant des sels ammoniacaux. Dans le premier cas, un peu d'aluminium se dissout, mais le fer et le silicium qui y sont en général contenus restent et forment à la surface du métal une couche adhérente d'un brun jaunâtre ou d'un bleu grisâtre, dont la couleur varie avec la quantité d'impuretés que renferme l'aluminium. Si on traite par l'ammoniaque en présence de sels ammoniacaux, le silicium reste seul ; dans ce cas le fer se dissout mais les combinaisons formées réagissent sur les sels ammoniacaux et il se dépose de l'hydrate d'aluminium et de l'oxyde de fer qui contribuent à la formation de la couche protectrice. Les propriétés physiques et chimiques de la surface du métal sont à tel point modifiées qu'il résiste, paraît-il, à l'action de l'air humide, de l'eau et des acides faibles ; en outre, l'aluminium ainsi traité se laisse aisément souder et les dépôts électriques y adhèrent fortement.

(Science pratique.)

