

www.e-rara.ch

Nouveau traité théorique et pratique de photographie sur papier et sur verre

Le Gray, Gustave

Paris [etc.], 1851

ETH-Bibliothek Zürich

Shelf Mark: RAR 1977

Persistent Link: <http://dx.doi.org/10.3931/e-rara-80>

Cyanure de potassium.

www.e-rara.ch

Die Plattform e-rara.ch macht die in Schweizer Bibliotheken vorhandenen Drucke online verfügbar. Das Spektrum reicht von Büchern über Karten bis zu illustrierten Materialien – von den Anfängen des Buchdrucks bis ins 20. Jahrhundert.

e-rara.ch provides online access to rare books available in Swiss libraries. The holdings extend from books and maps to illustrated material – from the beginnings of printing to the 20th century.

e-rara.ch met en ligne des reproductions numériques d'imprimés conservés dans les bibliothèques de Suisse. L'éventail va des livres aux documents iconographiques en passant par les cartes – des débuts de l'imprimerie jusqu'au 20e siècle.

e-rara.ch mette a disposizione in rete le edizioni antiche conservate nelle biblioteche svizzere. La collezione comprende libri, carte geografiche e materiale illustrato che risalgono agli inizi della tipografia fino ad arrivare al XX secolo.

Nutzungsbedingungen Dieses Digitalisat kann kostenfrei heruntergeladen werden. Die Lizenzierungsart und die Nutzungsbedingungen sind individuell zu jedem Dokument in den Titelinformationen angegeben. Für weitere Informationen siehe auch [Link]

Terms of Use This digital copy can be downloaded free of charge. The type of licensing and the terms of use are indicated in the title information for each document individually. For further information please refer to the terms of use on [Link]

Conditions d'utilisation Ce document numérique peut être téléchargé gratuitement. Son statut juridique et ses conditions d'utilisation sont précisés dans sa notice détaillée. Pour de plus amples informations, voir [Link]

Condizioni di utilizzo Questo documento può essere scaricato gratuitamente. Il tipo di licenza e le condizioni di utilizzo sono indicate nella notizia bibliografica del singolo documento. Per ulteriori informazioni vedi anche [Link]

CYANURE DE POTASSIUM (C² Az.K).

§ 62.—Le cyanure de potassium est le cyanure double de potassium et de fer décomposé par la chaleur qui le dépouille d'un carbure de fer que l'on sépare par la dissolution dans l'eau et la filtration. Le carbure de fer reste dans le filtre et la dissolution évaporée à sec donne pour produit le cyanure de potassium, qui est l'union de l'acide cyanhydrique (acide prussique) (H. C² Az) avec le potassium. Le cyanure d'argent qu'il produit par son union avec l'azotate d'argent est très-sensible à la lumière, mais uni à l'iodure et au fluorure de potassium il forme alors un sel triple beaucoup plus sensible. Je ferai encore remarquer ici qu'il n'entre également pas d'oxygène dans la composition de l'acide cyanhydrique, mais bien de l'hydrogène dont l'action est encore de tendre à réduire l'oxyde d'argent. Ce cyanure d'argent (Ag, O, C² Az) est insoluble dans l'eau

et dans l'acide azotique étendu. Il est décomposé par l'acide chlorhydrique et transformé en chlorure d'argent. L'ammoniaque liquide le dissout ainsi que les cyanures alcalins et surtout l'hyposulfite de soude.

Le cyanure de potassium dissout les iodure, chlorure et bromure d'argent ainsi que presque tous les autres sels de ce métal lorsqu'on l'y ajoute en excès.

Il dissout aussi les protoxydes et suboxydes de ce métal précipités en noir par l'acide gallique. Aussi sa solution légèrement concentrée est-elle excellente pour enlever, à l'aide d'un pinceau, les taches noires qui gâteraient des épreuves. Seulement il faut avoir soin d'arrêter promptement son effet, qui effacerait rapidement l'épreuve plus qu'on pourrait le vouloir. Pour cela il faut tremper rapidement l'épreuve dans l'eau, puis dans un bain acidulé par l'acide chlorhydrique qui décompose le cyanure et ensuite laver à plusieurs eaux.

Le cyanure double de potassium et de fer ou prussiate de fer jaune peut aussi servir aux mêmes usages. Ce sel uni au citrate de fer ammoniacal laisse développer une image reçue par un simple lavage à l'eau.

On emploie aussi le cyanure de potassium pour enlever les taches d'azotate d'argent sur la peau. Il faut être très-prudent dans son emploi, et l'éviter si l'on avait des coupures ou des écorchures aux doigts, ce produit étant un poison très-énergique.