

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>

Hydriodate d'ammoniaque.

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]

HYDRIODATE D'AMMONIAQUE. (Az. H³. Hlo.)

§ 57. — L'hydriodate d'ammoniaque peut se préparer en mettant dans un ballon de verre deux parties d'iode avec dix parties d'eau distillée; on ajoute graduellement par très-petites quantités une partie de limaille de fer pure; la combinaison ne tarde pas à se faire; l'iode se dissout avec production de chaleur pour former un iodure de fer qui reste en dissolution dans l'eau. On chauffe légèrement à la lampe à esprit-de-vin jusqu'à ce que la combinaison soit terminée, ce que l'on reconnaît quand la liqueur ne rougit plus le papier blanc. On porte la solution filtrée jusqu'à l'ébullition; puis on précipite le fer par une dissolution de carbonate d'ammoniaque; on filtre, puis on évapore le liquide pour le faire cristalliser. Ce sel est très-peu stable parce qu'il

abandonne constamment l'ammoniaque ; pour le conserver il faut toujours tenir suspendu dans le flacon qui le contient un petit sachet de carbonate d'ammoniaque.

La dissolution aqueuse abandonne en vieillissant un précipité noir, qui est de l'iodure d'azote fulminant très-dangereux, qu'il faut bien se garder de laisser sécher parce qu'il pourrait produire des accidents fâcheux pour l'opérateur.

Les papiers préparés simplement dans une dissolution d'hydriodate d'ammoniaque, puis dans l'acétoazotate d'argent, donnent une image très-rapide qui est développée très-énergiquement par l'acide gallique, additionné d'acétate d'ammoniaque, comme l'a indiqué M. Humbert de Molard.

La rapidité de la production de l'image vient de la présence de l'hydrogène, qui, étant mis à nu par l'action de la lumière, contribue à réduire l'oxyde d'argent à un degré voisin de l'état métallique.

Le rôle accélérateur de l'hydrogène tient à la propriété qu'a ce gaz de réduire les oxydes à l'état métallique.

La préparation du papier ne doit pas se faire longtemps avant son emploi, parce qu'alors il perdrait sa sensibilité par l'évaporation d'une partie de son ammoniaque qui se dégage continuellement.