

www.e-rara.ch

Stöchiometrische Schemata oder Darstellung des chemischen Prozesses pharmaceutisch-chemischer Präparate in atomistischen Formeln

Hänle, Christian Friedrich

Stuttgart, 1836

ETH-Bibliothek Zürich

Shelf Mark: Rar 20954

Persistent Link: <https://doi.org/10.3931/e-rara-54328>

119. Blausaures Eisenoxydul - Zinkoxid.

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.

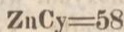
Nutzungsbedingungen Dieses Digitalisat kann kostenfrei heruntergeladen werden. Die Lizenzierungsart und die Nutzungsbedingungen sind individuell zu jedem Dokument in den Titelinformationen angegeben. Für weitere Informationen siehe auch [Link]

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]

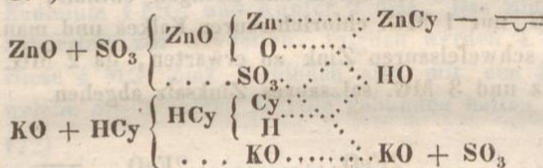
118.

C i a n z i n k.

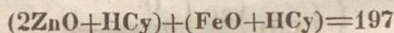
Reines schwefelsaures Zinkoxyd wird durch doppelte Wahlverwandtschaft mit blausaurem Kali zersezt.

Gießt man in eine Lösung von eisenfreiem schwefelsaurem Zinkoxyd eine Lösung von blausaurem Kali, (nicht blausaurem Eisenoxydalkali), so lange ein Niederschlag entsteht, so tritt die Schwefelsäure an das Kali, das Cyan an das Zink und der Sauerstoff des Zinkoxyds bildet mit dem Wasserstoff der Blausäure, Wasser; es entsteht somit Cyanzink, Wasser und schwefelsaures Kali.

174)



119.

Blausures Eisenoxydul - Zinkoxid.

Durch Fällen aus einer Auflösung des eisenfreien schwefelsauren Zinkoxyds mit blausaurem Eisenoxydalkali.

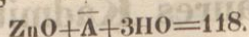
Das blausaure Eisenoxydalkali besteht aus 2 MG. blausaurem Kali und 1 MG. blausaurem Eisenoxydul, es erfordert zur vollkommenen Zersetzung 2 MG. schwefelsaures Zinkoxyd. — 2 MG. Kali und 2 MG. Schwefelsäure treten als 2 MG. schwefelsaures Kali zusammen, die von dem Kali frei gewordenen 2 MG. Blausäure verbinden sich mit den 2 MG. Zinkoxyd zu 2 MG. blausaurem Zinkoxyd, welche in Verbindung mit dem nicht zersezten blausau-

rem Eisenoxydul, als blausaures Eisenoxydulzinkoxyd zu Boden fallen.



120.

Essigsaures Zinkoxyd.



Durch Zersetzen des schwefelsauren Zinkoxydes vermittelst Bleizucker.

Die Zersetzung geschieht durch doppelte Wahlverwandschaft; das Bleioxyd hat eine nähere Verwandschaft zur Schwefelsäure,