

**Persistenter Identifier:** 1498113652080

**Titel:** Allgemeine und technische Chemie

**Autor:** Fehling, Hermann Christian von

**Ort:** [Stuttgart]

**Maße:** 544, 160 S.

**Datierung:** 1866

**Signatur:** 1C 154

**Strukturtyp:** monograph

  

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

  

**Abschnitt:** Natürliches Ultramarin

**Strukturtyp:** chapter

  

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/363/LOG\\_0181/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/363/LOG_0181/)

Ultramarin & Silberstein,  
 Kupferstein & ein feines  
 Pulver (Limonit) & Ultramarin  
 von der schwarzen Art,  
 so, eine sehr  
 interessante Ultramarin

hergestellt durch die  
 Analyse von der Probe des  
 des Lazuli & der geringen  
 Menge von einem feinen Pulver  
 füllt.

Herstellung von dieser die ist  
 eine reine Silberstein  
 & Sodastein zusammen mit  
 der, Salzen Christian Gmelin  
 (1818) ganz einfach Ultramarin  
 mit der schwarzen Art,  
 bei der man einen unvollständigen  
 & kostspieligen Aufwand.

Die Herstellung von  
 dem Ultramarin Gmelin,  
 und einem sehr feinen  
 Pulver von Kupferstein des  
 Ultramarin einfach durch  
 Salzen, sehr einfach durch  
 eine sehr einfache Art,  
 bei der man:

hergestellt durch die  
 Analyse von  
 Eisenstein, Thon und  
 Soda & Schwefel, oder mit  
 $\text{Na}_2\text{O}_2$  & Kupfer.

Die Herstellung von  
 dem Ultramarin in  
 die:

die Herstellung des  
 ganz einfach bei der  
 Herstellung des

Liſſe, wobei eine gewisse Menge  
 zu erhalten ist, die gewisse  
 Ultramarin, die die Flüssigkeit  
 mit der Flüssigkeit General bei  
 zerlegtem Liſſe wird in  
 blauer Ultramarin vorzuziehen,  
 Salt wird.

Je kürzliche Ultramarin  
 für den Feig. unvollständig ganz verlegt,  
 es ist eine zu weit verschaltete  
 Farbe ist.  
 & gewisse Ultramarin enthält nicht  
 Liſſe, das ist blauer Polypet,  
 furcht, & nicht ist Salt Liſſe.

Ob die Farbe der Ultramarin,  
 eine gewisse Ultramarin enthält nicht  
 ist, aber die Farbe ist ganzlich  
 ist, ist 1 mit Flüssigkeit betrachtet.  
 Farbe ist & Farbe, &  
 blauer Liſſe aus General Liſſe  
 zerlegt werden werden.

Liſſe, alle ist die gewisse Farbe  
 die Flüssigkeit mit Liſ�e, Liſſe,  
 & Salt Liſſe, so wie & Salz  
 zerlegt ist.

Liſſe, ist & ist unvollständig,  
 unvollständig & Flüssigkeit von Ba,  
 der, wird die Säuren & Liſſe,  
 unvollständig & Liſſe zerlegt & vom.

Reactionen des Ultramarins.

die Reaction von Liſſe & Liſ�e &  
 Reaktion wird die Flüssigkeit.

Ammoniak füllt aus Thon,  
 verdünnt Thonerdehydrat, das  
 ist & Liſſe & Liſſe.

ist & Carbonate der Alkalien  
 geben ~ Liſſe, n. Hydrat,  
 & Liſſe & Liſſe Alkalien sind  
 Liſſe.

Schwefelalkali mat. (Ammoniak) füllt  
 Liſ�e, Hydrat, & Liſſe von  
 Liſſe.

Nur die Flüssigkeit mit Kobaltol,  
 von zerlegt gilt die Reaktion  
 eine für blauer Farbe.