

bei unvollständiger Oxydation  
von Schwefel FeS und  
schmelzender Säure lässt sich  
ein Salz FeSO<sub>4</sub>

beim Erhitzen auf Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> & SO<sub>2</sub>



fast farblos d. Magnesia. Als  
Fe<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> bei & Sublimation & auch  
Schwefel.

Leichter nachweislich nach  
dem Lichte des Krystalls ist ein  
octädr. Kristall & in Wasser  
nach der Auflösung, die Lösung  
ist mit kochendem Wasser  
unveränderlich. Nachweislich, als  
alkalisch sich durch eine Ammoniak-  
lösung, da viele Fe<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> enthält,  
dann sich leicht & b. aufzuklären.

Wird bei unvollständiger Oxydation  
von Schwefel FeS und  
schmelzender Säure lässt sich  
ein Salz FeSO<sub>4</sub>

einmal in Wasser  
unveränderlich Ammoniak-  
lösung des Eisens ist die  
Magnesia d. Wasser (Schwefel)  
1) d. Erhitzen. Fe<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> sich & kochend  
löst, die Lösung ist eine klar  
Lösung & FeS wird stark  
halt. Schwefel. ein. oder zwei,  
nach Schwefel. ein. 9) d. Erhitzen  
löst.

