

Eisenoxyhydrat.

In feilpfeingewonnen wird  
 $Fe_2O_3$  leicht  $CO$ , & wird gel  
 Hydrat.

Im Lichte & in kalter mit alle  
 Kalksalzsaure, & Weinsäure.

2 Menge des Hydrates ist bei  
 unvollständ. Hydraten ge  
 nuf der Natur, die Bruchstücke  
 massig. & feilpfeingew.

$2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ ;  $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ ;  
 $Fe_2O_3 \cdot H_2O$ ;  $Fe_2O_3 \cdot 2H_2O$   
 ganzfeilpfeingew.  $Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ .

Eisenoxyhydrat wird als  
 feilpfeingewonnen & feilpfeingewonnen  
 als waschen (gelber Koby.)

Das Eisenoxyhydrat wird  
 & leicht, wie es ist.  $Fe_2O_3$  feilpfeingew.  
 mit Ammoniak.

$Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$

Zutand.  $3H_2O$

stark mit Sulfaten, Alkalien,  
 Kupfer, Eisen, Zinn, & Borax  
 nach Sulfat & Verlust  $200g$ .

so bildet & es laßt sich  
 leicht & leicht  $CO$ ,  $FeO$ ,  
 Fe.

$FeO$  &  $FeO$

$FeO$

so kann man die Kopan des  
 feilpfeingew. & leicht.

sozial & leichtpfeingew.  $CO$ ;  
 & Kopan & nicht badenyl &  
 leicht, leichtpfeingew. & leichtpfeingew.

sozial &  $CO$  für gewöhnlich  
 $FeO$  bildet, &  $CO$  &  $CO$  macht  
 einpfeingew. & Eisenoxyhydrat.