

~~Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 2H<sub>2</sub>O~~

~~Iron I~~

Das Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> in Ammoniumoxyd  $\frac{1}{2}$  H<sub>2</sub>O  
 & Ammoniak  $\frac{1}{2}$  H<sub>2</sub>O wird  
 das Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> abgetrennt & d

~~Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>~~

~~Iron I~~

aus dem Ammoniumoxyd & Ammoniumoxyd  
 entfernt, das Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> oxydirt & d  
 das Process beginnt & man  
 so kann man es in Ammonium  
 zu Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> geben Ammonium des Sauerstoffs  
 geben Ammonium, das ist gut, das ist gut,  
 sein Ammonium Ammonium oxydirt,  
 das ist gut.

Ammonium & c. Ammonium & d  
 Ammonium des Sauerstoffs ist  
 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> hydrat, oder das in Ammonium  
 von Ammonium Ammoniumoxyd  
 Ammoniumoxyd.

~~Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> I~~

~~Iron I~~

Das Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> wird Ammoniumoxyd  
 Ammoniumoxyd das Ammoniumoxyd  
 & in dem Ammoniumoxyd gut  
 Ammoniumoxyd von Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Ammoniumoxyd  
 in das Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Ammoniumoxyd Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
 Ammoniumoxyd Ammoniumoxyd  
 Ammoniumoxyd Ammoniumoxyd.

~~Fe I~~

~~Iron I~~

Anderthalb Schwefelisen

Syn. Eisenpulver Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub>.

Es ist ein Pulver, das Ammoniumoxyd  
 & Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> & Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Ammoniumoxyd, Ammoniumoxyd  
 Ammoniumoxyd & Ammoniumoxyd & d  
 Ammoniumoxyd Ammoniumoxyd

~~Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 2H<sub>2</sub>O~~

~~Iron I~~