

Reactionen des Eisensulfids.

Das unvollständige Reactionen werden  
für das Eisenoxid. Sauerstoff  
ausgeföhrt  
Eisensulfid mit Sauerstoff  
Sauerstoff zerlegt Sauerstoff  
flucht aus, und es wird  
FeO & Sauerstoff mit Sauerstoff wird.

Mit dem Sauerstoff & Eisen,  
ausgeföhrt, fällen Kali, Natrium,  
Ammoniak, Alkali-carbonate  
Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> & FeO als gelber Niederschlag,  
flucht.

Mit Sauerstoff & Sauerstoff fällen  
die Reactionen & Oxidation  
& Oxidation mit Ferricyan,  
Kalium oder gelber Niederschlag,  
ausgeföhrt, & Ferricyan-kalium  
oder gelber Niederschlag ausgeföhrt.

Eisensulfid gibt mit gelbem  
Niederschlag einen weißlichen  
Niederschlag von Eisenferro-  
cyanid, der allmählich - blauer  
wird, wenn man

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> gibt mit Ferricyan,  
Kalium einen gelben  
an Niederschlag (Eisenferro-  
cyanid).

Carbonat blauer,  
FeO gibt ferner mit gelbem  
Niederschlag einen gelben  
Niederschlag, wenn man  
ausgeföhrt, fällen

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> & Ferricyan-kalium  
einen braunen Niederschlag &  
Sauerstoff Niederschlag.

Quellwasser fällen gelb  
FeO gibt einen gelben Niederschlag, wenn  
es allmählich. Sauerstoff fällen  
Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> gibt einen braunen  
an Sauerstoff. Sauerstoff fällen  
einen gelben Niederschlag.