

des Phosphorsäure Eisenoxyd

1) In Sättigung mit Essig. Fe₂Fe₂
 2) In Phosphorsäure. Nach
 einer kleinen Erwärmsung.
 3) In Essig: 3 Fe₂ Fe₂
 4) In Essig, ein Teil Fe₂ Fe₂
 5) In Essig, ein Teil Fe₂ Fe₂
 6) In Essig, ein Teil Fe₂ Fe₂

Eisenoxyd.

Fe₂O₃ od. Fe₂O₂, Fe₂O₃.

Das Eisenoxyd findet in der Natur in
 groben Massen vor als feingekornete
 nadelartige Eisenoxyde.

Es findet sich in Rhodochrosit, Pyrit,
 Sphalerit als Eisenkieserit od. Eisen,
 glomerat, in Detriten, in
 Systemen, in der Natur.

Es findet sich in der Natur
 roth od. braunlich, in der Natur
 Rothenstein, in der Natur
 Bleistein, in der Natur
 1) Thon od. rothbraun Eisenoxyd.

2) In der Natur, in der Natur
 3) In der Natur, in der Natur

4) In der Natur, in der Natur
 5) In der Natur, in der Natur

6) In der Natur, in der Natur
 7) In der Natur, in der Natur

8) In der Natur, in der Natur
 9) In der Natur, in der Natur

10) In der Natur, in der Natur
 11) In der Natur, in der Natur

12) In der Natur, in der Natur
 13) In der Natur, in der Natur

14) In der Natur, in der Natur
 15) In der Natur, in der Natur