So z. B. 3 Gemengen d. Eis. vitr. mit Salpetersrm. NaO od. KO. & O & Salpetersre dient S zugleich zur Oxydation des FeO.

FeO SO_3
FeO SO_3
NaO NO_4 O

die 6 erhaltenen Gemenge d. Fe_2O_3 u. Alkalisulfat. ⁻ ⁻ Lösen u. CS 1 Trennt.
Fe_2O_3 ⁻ ferner & 1 stellt ⁻ Glühen d. Salpet. srm. Eisenoxyd.

So ist es ⁻ als Rückstand bei der Darstellg des Hordhr Vitriol, als sog. Caput mortuum od. Colcothar Vitrioli.

Farbe des Oxyds ist ge nach der Temperatur bei der es & 1 stellt wurde schwarz — hellroth.

Künstl. u. natürl. Fe_2O_3 ⁻ ⁻ hart, ⁻ ⁻ angewendet z. Poliren v. Metallen, Glas, namentl. Spiegelgläsern, u. feinen opt. Gläsern.

Es kommt so als Polirmittel d. verschiedenen Namen 2 handel vor als Pariser Roth, Englisch Roth &c.

Hiezu ⁻ 6 Eisenoxyd von feinem Korn nöthig. ⁻ ⁻ erhält ⁻ Erhitzen v. O & alsaurem FeO an & Luft.

Es ist unlöslich ⁻ gew. Lösgs mitteln: Wasser, verdünnten Säuren, löst d. allmählig in concentrirter HSO_4. (10 Thle Schwefelsre u. 2 Thle CS.)