Hier ist es — 6 f wichtige Verbindg.
Sie d. 1 finden e. e.
10000 Thlr Blut — 7 Thl Fe
100 " Blutasche 6 " "
enthalten sind.
Das Eisen findet sich d. sonst d. Welt-
raum, in d. sog. Meteormassen
oft als metall. Eisen sog. Meteoreisen
hauptsächlich krystallinisch mit Nickel
verunreinigt.
Das Eisen kommt zuweilen d.
gediegen vor z. der Erde (Nordamer.)
meist u. vererzt; aus solchen
Verbindungen mit O, Cl, S
läßt d. e. Fe O leicht abscheiden.
Das reinste so der gestellte
Eisen ist das Schmiedeeisen od. Stab-
eisen e. nur 0,002 — 0,003 C
enthält.
Daraus läßt d. chem. reines Fe
darstellen d. Schmelzen d. Zusatz
v. Eisenoxyd bei Abschluß d. Luft.

$$\begin{matrix} Fe & C \\ Fe_2 & O_3 \end{matrix}$$

e. d. 6 nimmt e. Fe leicht v. Tiegel
verunreinigende Bestätheile z.
e. 6 . haltend Fe e. reinsten
Zustande Silberweiß.
Am ~~reinsten~~ leichtesten 1 d.
Eisen d. Glühen v. Fe_2O_3 d.
H stoffstrom.

$$\begin{matrix} Fe_2 & O_3 \\ & H_3 \end{matrix}$$

Da hiebei d. Temperatur 1 bis z.
Schmelzpkt d. Fe steigt, der bei
1800 — 2000° C liegt, sondern
bei e. 300° bleibt, so d. kein
geschmolzenes Fe, sondern ein
schwarzes sehr fein vertheilt
Pulver, e. sog. reducirte Eisen.
Anwendg. Ferrum redu-
ctum in der Medicin.