Wie man Metalle aus ihren Oxiden herstellt

Metalle stellt man her, indem man den Metalloxiden den Sauerstoff entzieht. Dann bleibt das Metall über. Dazu benutzt man ein Reduktionsmittel, welches dem Metalloxid den Sauerstoff entzieht.

Wenn man einem Metalloxid (z.B. Fe_2O_3) den Sauerstoff entziehen will, muss das Reduktionsmittel unedler sein, als das Metall vom Metalloxid. Um Eisenoxid zu reduzieren, könnte man z.B. Zink verwenden oder alle Metalle, die unedler sind als Zink.