Der Hochofenprozess

Als Hochofenprozess bezeichnet man die großtechnische Reduktion von Eisenoxid zu Roheisen. Als Reduktionsmittel wird Koks (hochreiner Kohlenstoff mit großer Oberfläche) verwendet.

Dies geschieht in einer mehrstufigen Reaktion, bei der das Eisenoxid <u>durch das entstehende Kohlenstoffmonooxid</u> und nicht durch das Eisenoxid reduziert wird.

Stufe 1: Oxidation (ca. 2000°C)

Kohlenstoff + Sauerstoff --> Kohlenstoffmonooxid

 $2 C + O_2 \longrightarrow 2 CO$

Stufe 2: Redoxreaktion

Eisenoxid + Kohlenstoffmonooxid --> Eisen + Kohlenstoffdioxid

 $Fe_2O_3 + 3CO$ --> $2Fe + 3CO_2$

Stufe 3: Redoxreaktion

Kohlenstoffdioxid + Kohlenstoff --> Kohlenstoffmonooxid

 CO_2 + C --> 2CO

Kohlenstoffmonooxid und überschüssiges Kohlenstoffdioxid bilden Gichtgas. Das gereinigte Gichtgas wird zur Erzeugung des Heißwindes genutzt!