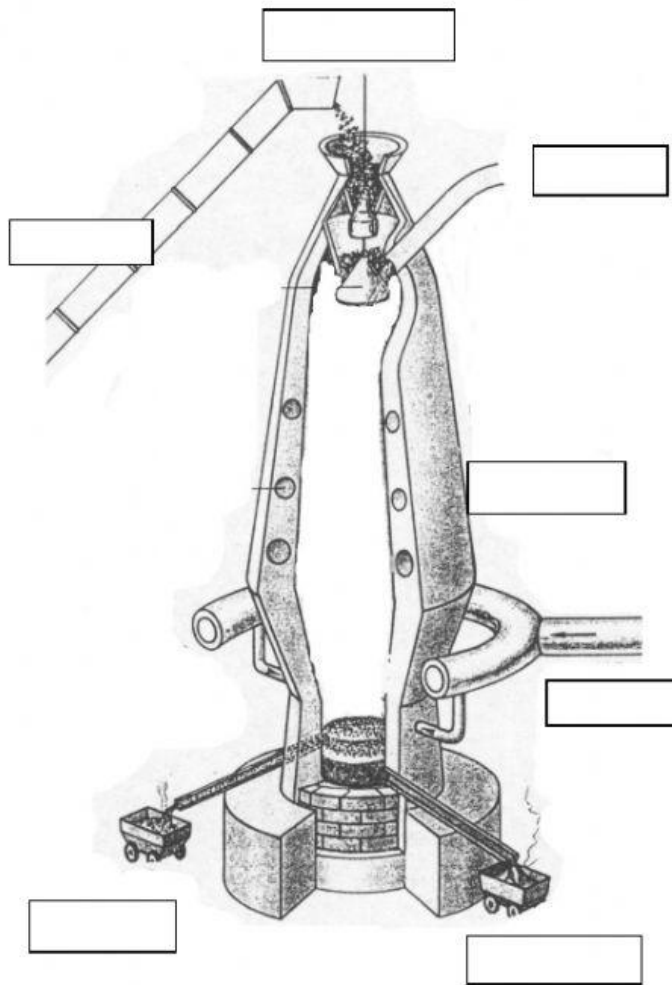




Ausgangsstoffe:

Eisenerz Koks Kalk

Chemische Reaktion:

Die Reaktion gehört zu den Redoxreaktionen. Hier läuft die Oxidation von Kohlenstoff gleichzeitig mit der Reduktion von Eisenerz ab.

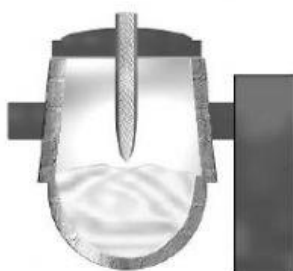
Produkte:

Roheisen
Schlacke
Gichtgas

Weiterverarbeitung:

Roheisen muss auf Grund von schlechten Eigenschaften weiterverarbeitet werden. Es ist spröde und nicht schmiedbar.

Der Stahlkonverter:

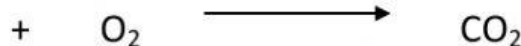


Stahlkonverter mit Lanze, die reinen Sauerstoff auf die Schmelze bläst, um Störstoffe zu oxidieren.

Ausgangsstoffe:

Roheisen Sauerstoff Legierungsmetalle

Chemische Reaktionen:



Die Reaktionen gehören zur Reaktionsart **Oxidation**.

Produkte:

Stahl enthält weniger als 2% **Kohlenstoff** und wird mit **Legierungsmetallen** vermischt um besondere Eigenschaften zu erhalten.

Informiere Dich zu weiteren technischen Anwendungen der Redoxprozesse :

Hochtemperaturmetallurgie

aluminothermisches Schweißen