

Übung: Redoxreaktionen

Stelle die Reaktionsgleichungen auf (ausgleichen)! Kennzeichne außerdem die Teilreaktionen sowie Oxidationsmittel (OM) und Reduktionsmittel (RM)!

1. Beim Hochofenprozess reagiert u.a. **Eisen(II)-oxid** mit **Kohlenstoff** zu **Eisen** und **Kohlenstoffdioxid**.

2. **Siliciumdioxid** wird mit **Aluminium** zu **Silicium** reduziert. Als Nebenprodukt entsteht **Aluminiumoxid**.

3. **Mangan(IV)-oxid** reagiert unter Zusatz von **Schwefel** zu **Schwefeltrioxid** und **Mangan**.

4. **Phosphor(V)-oxid** kann mit **Aluminium** zu elementarem **Phosphor** reduziert werden. Als Nebenprodukt entsteht **Aluminiumoxid**.

