

## Protokoll Ch 10 – Redoxreaktionen

Name:

Datum:

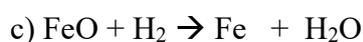
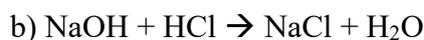
Aufgabe: Überprüfe experimentell, ob Kupfer(II)-oxid durch Kohlenstoff reduziert werden kann!

Vorbetrachtung: 1. Definiere die Begriffe Reduktionsmittel und Redoxreaktion.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

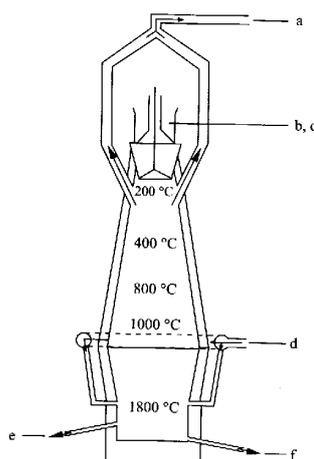
2. Welche der folgenden Reaktionen sind Redoxreaktionen? Kennzeichne, falls möglich, die Teilreaktionen.



Geräte & Chemikalien:

Beobachtungen: \_\_\_\_\_

- Auswertung: 1. Werte deine Beobachtungen aus und entscheide, ob eine chemische Reaktion stattgefunden hat. Begründe.
2. Entwickle die Reaktionsgleichung.
3. Begründe, dass diese Reaktion eine Redoxreaktion ist.  
Kennzeichne die Teilreaktionen.  
Bestimme das RM und OM.
4. Welche Bedeutung haben Redoxreaktionen in der Praxis?
5. Setze die Namen für Ausgangsstoffe und Reaktionsprodukte in die Abbildung ein.



6. Ergänze die Reaktionsgleichung. Kennzeichne die Teilreaktionen.  
Welche Funktion hat das CO?



7. Nenne drei technologische Prinzipien, die beim Hochofenprozess angewandt werden.