

## Reaktion von Kupferoxid mit Eisen

---

*Diese Basiskompetenzen wiederholst du mit den Aufgaben: Reaktionsschema, Reaktionsgleichungen aufstellen, chemische Reaktionen energetisch auswerten, chemische Reaktionen als Redoxreaktionen beschreiben, Massen berechnen*

**Kupferoxid und Eisen werden zur Reaktion gebracht.**

- 1.** Schau dir das Video „[Reaktion von Kupferoxid mit Eisen](#)“ an.
  - a) **Gib** das zugehörige Reaktionsschema **an**.
  - b) **Begründe** mit einer Beobachtung, ob es sich um eine endotherme oder exotherme Reaktion handelt.
- 2.** **Stelle** für die chemische Reaktion von Kupferoxid mit Eisen eine Reaktionsgleichung **auf**. Nutze [Hilfe A](#).
- 3.** **Begründe**, warum es sich bei dieser Reaktion um eine Redoxreaktion handelt.
- 4.** **Berechne** die Masse der entstehenden Portion Kupfer auf eine Nachkommastelle genau, wenn 1,7 g Kupferoxid vollständig mit Eisen reagiert. Nutze [Hilfe B](#).