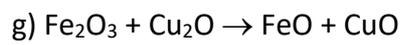
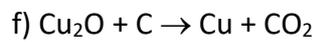
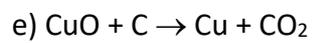
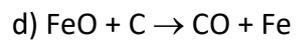
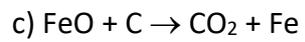
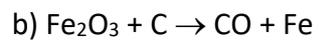
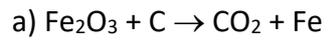


Übungen zum Ausgleichen von Reaktionsgleichungen



in Aufgaben a), c) e) und f) kann jeweils C durch H_2 ersetzt werden.

Lösungen auf der nächsten Seite

- a) $2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{C} \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{Fe}$
- b) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{C} \rightarrow 3 \text{CO} + 2 \text{Fe}$
- c) $2 \text{FeO} + \text{C} \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{Fe}$
- d) $\text{FeO} + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{Fe}$
- e) $2 \text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2 \text{Cu} + \text{CO}_2$
- f) $2 \text{Cu}_2\text{O} + \text{C} \rightarrow 4 \text{Cu} + \text{CO}_2$
- g) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Cu}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{FeO} + 2 \text{CuO}$

mit Wasserstoff als Reaktionspartner:

- a) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2 \rightarrow 3 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Fe}$
- c) $\text{FeO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Fe}$
- e) $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
- f) $\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2 \rightarrow 2 \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$