

# Reaktionsgleichungen erstellen

- Lösung -

## 1. Ausgleich von Gleichungen

- a)  $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + 2 \text{NaOH}$
- b)  $\text{Ca} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Ca(OH)}_2$
- c)  $\text{Mg} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- d)  $3 \text{Ca} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Ca}_3\text{N}_2$
- e)  $\text{Al}_2\text{S}_3 + 6 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{Al(OH)}_3 + 3 \text{H}_2\text{S}$
- f)  $2 \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3 + 6 \text{SO}_2 + 3 \text{O}_2$

## 2. Erstelle für folgende Reaktionen die Reaktionsgleichung

- a)  $4 \text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Na}_2\text{O}$
- b)  $2 \text{Fe} + 3 \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{FeCl}_3$
- c)  $\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{MgO} + \text{H}_2$
- d)  $2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{Na} + \text{Cl}_2$
- e)  $2 \text{C}_6\text{H}_6 + 15 \text{O}_2 \rightarrow 12 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
- f)  $\text{Cu} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- g)  $2 \text{KMnO}_4 + 16 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{KCl} + 2 \text{MnCl}_2 + 5 \text{Cl}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$