

Übungsblatt

Reaktionsgleichungen richtigstellen

Stelle folgende Reaktionsgleichungen richtig.

1. $\dots \text{H}_2 + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{H}_2\text{O}$
2. $\dots \text{N}_2 + \dots \text{H}_2 \rightarrow \dots \text{NH}_3$
3. $\dots \text{Na} + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{NaOH} + \dots \text{H}_2$
4. $\dots \text{K} + \dots \text{Cl}_2 \rightarrow \dots \text{KCl}$
5. $\dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{H}_2 + \dots \text{O}_2$
6. $\dots \text{SO}_2 + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{SO}_3$
7. $\dots \text{CH}_4 + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{H}_2\text{O} + \dots \text{CO}_2$
8. $\dots \text{Li}_2\text{O} + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{LiOH}$
9. $\dots \text{NH}_3 + \dots \text{NO} \rightarrow \dots \text{N}_2 + \dots \text{H}_2\text{O}_2$
10. $\dots \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \dots \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
11. $\dots \text{PCl}_3 + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{H}_3\text{PO}_3 + \dots \text{HCl}$
12. $\dots \text{P}_4 + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{P}_4\text{O}_{10}$
13. $\dots \text{NO}_2 + \dots \text{O}_2 + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{HNO}_3$
14. $\dots \text{C}_2\text{H}_6 + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{CO}_2 + \dots \text{H}_2\text{O}$
15. $\dots \text{P}_4\text{O}_{10} + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{H}_3\text{PO}_4$



Übungsblatt – Reaktionsgleichungen - LÖSUNGEN

Stelle folgende Reaktionsgleichungen richtig.

