

Reaktionsgleichungen richtigstellen

- (1) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$
- (2) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{NH}_3$
- (3) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- (4) $\text{K} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{KCl}$
- (5) $\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$
- (6) $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_3$
- (7) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- (8) $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{LiOH}$
- (9) $\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- (10) $\text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_3$
- (11) $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$

Ergänze die richtigen Koeffizienten.

Der Koeffizient 1 kann auch weggelassen werden.

Also z.B. H_2O oder H_2O .



C. Ziegler 1/2021

"tanya" is marked with [CC0 1.0](#)

- (1) $2 \text{ H}_2 + 1 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O}$
- (2) $1 \text{ N}_2 + 3 \text{ H}_2 \rightarrow 2 \text{ NH}_3$
- (3) $2 \text{ Na} + 2 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{ NaOH} + 1 \text{ H}_2$
- (4) $2 \text{ K} + 1 \text{ Cl}_2 \rightarrow 2 \text{ KCl}$
- (5) $2 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{ H}_2 + 1 \text{ O}_2$
- (6) $2 \text{ SO}_2 + 1 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ SO}_3$
- (7) $1 \text{ CH}_4 + 2 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} + 1 \text{ CO}_2$
- (8) $1 \text{ Li}_2\text{O} + 1 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{ LiOH}$
- (9) $2 \text{ H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} + 1 \text{ O}_2$
- (10) $4 \text{ NO}_2 + 1 \text{ O}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{ HNO}_3$
- (11) $1 \text{ P}_4\text{O}_{10} + 6 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{ H}_3\text{PO}_4$