



Aufstellen von Reaktionsgleichungen



Schritt	Beispiel
Aufstellen der Wortgleichung	Wasserstoff + Sauerstoff \longrightarrow Wasser
Einsetzen der Formeln	H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O
bedeutet auch	$1H_2$ + $1O_2$ \longrightarrow $1H_2O_1$
Ermitteln der Faktoren	$1 \cdot 2 = 2$ $1 \cdot 1 = 1$
	kgV=2
	H_2 + O_2 \longrightarrow $2H_2O$
	$1 \cdot 2 = 2$ $2 \cdot 2 = 4$
	kgV=4
Probe	$2H_2$ + O_2 \longrightarrow $2H_2O$
	H: $2 \cdot 2 = 4$ $2 \cdot 2 = 4$
	$2H_2$ + O_2 \longrightarrow $2H_2O_1$
Reaktionsgleichung	O: $1 \cdot 2 = 2$ $2 \cdot 1 = 2$
	$2H_2$ + O_2 \longrightarrow $2H_2O$