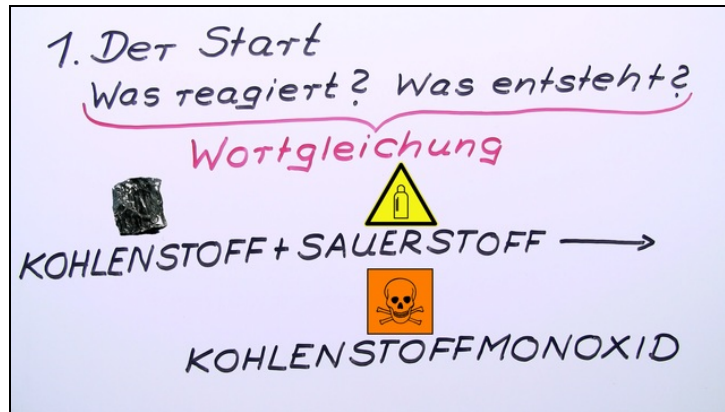




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Aufstellen einer Reaktionsgleichung



- 1 Benenne die Elemente und Verbindungen.
- 2 Nenne die ersten Schritte zum Aufstellen einer Reaktionsgleichung.
- 3 Benenne die korrekten Reaktionsgleichungen.
- 4 Gleiche die Reaktionsgleichungen aus.
- 5 Forme die Wortgleichungen in Formelgleichungen um.
- 6 Zeige, wie man zur Reaktionsgleichung für die Herstellung eines Moleküls gelangt.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

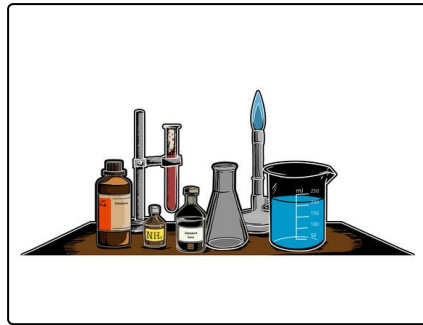


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Benenne die Elemente und Verbindungen.

Verbinde die Formeln mit den richtigen Namen.



CO	A
CO_2	B
Zn	C
H_2	D
S	E
SO_3	F

1	Schwefel
2	Schwefeltrioxid
3	Wasser
4	Wasserstoff
5	Kohlenstoffmonoxid
6	Kohlenstoffdioxid
7	Zink



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die Elemente und Verbindungen.

1. Tipp

Zahlwörter im Namen verraten dir, wie oft das jeweilige Element in der Verbindung enthalten ist.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die Elemente und Verbindungen.

Lösungsschlüssel: A—5 // B—6 // C—7 // D—4 // E—1 // F—2

Die Symbole der Elemente sind die Voraussetzung, um Formeln und Reaktionsgleichungen richtig aufzustellen. Nicht immer lässt sich auf den ersten Blick erkennen, welches Element hinter welchem Symbol steckt, da viele Symbole von den griechischen oder lateinischen Bezeichnungen der Elemente abgeleitet sind. So steht H für Wasserstoff, abgeleitet vom lateinischen Hydrogenium. In Formeln verraten dir dann bestimmte griechische Silben, wie viele Elemente von einer Sorte in der Verbindung enthalten sind. *Mono* steht für eins, *di* für zwei, *tri* für drei und so weiter. So weißt du dann, dass im Kohlenstoffmonoxid ein Sauerstoffatom enthalten ist und im Kohlenstoffdioxid zwei.