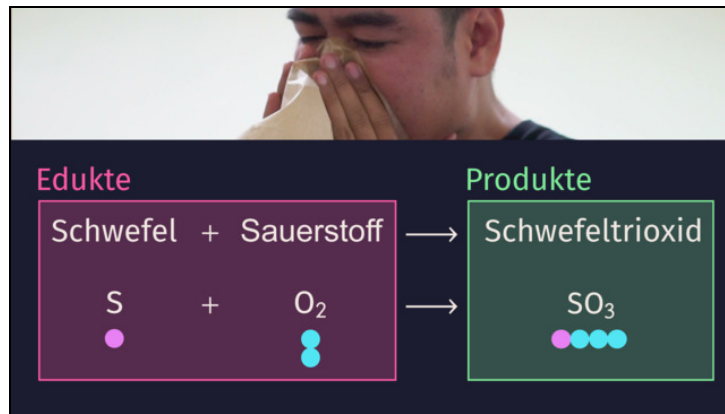




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Stöchiometrie – Ausgleichen von Reaktionsgleichungen



- 1 Benenne die Stoffe der dargestellten chemischen Reaktion.
- 2 Bestimme die Summenformeln der dargestellten Stoffe.
- 3 Gib an, wie man eine chemische Reaktion aufstellt.
- 4 Zeige auf, wie man eine Reaktionsgleichung zur Herstellung von Aluminiumoxid aufstellt.
- 5 Entscheide, ob das Mengenverhältnis der jeweiligen Reaktionsgleichung stimmt.
- 6 Vervollständige die Reaktionsgleichungen.
- + 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 Stoffe der dargestellten chemischen Reaktion.

Fülle die Lücken mit den zutreffenden Stoffen.

Nickel

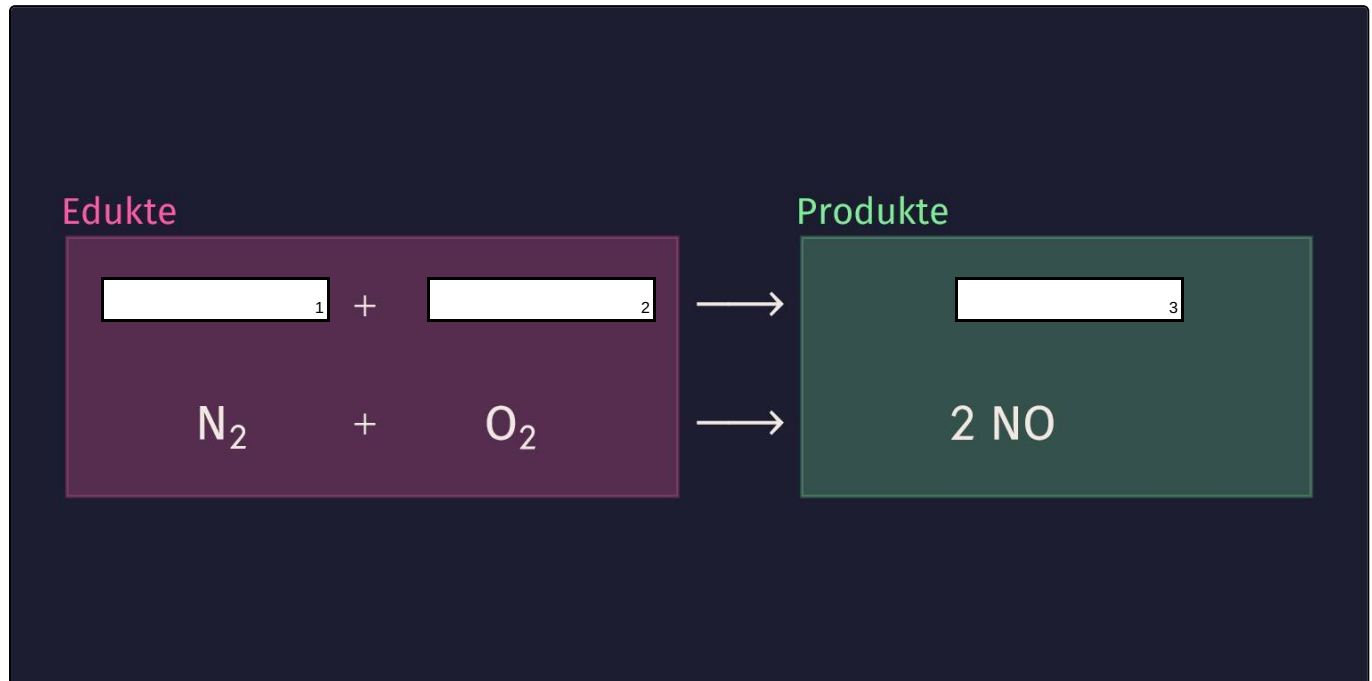
Osmium

Stickstoffdioxid

Stickstoff

Sauerstoff

Stickstoffmonoxid





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die Stoffe der dargestellten chemischen Reaktion.

#### 1. Tipp

Oxide sind Verbindungen mit Sauerstoff.

---

#### 2. Tipp

Das Elementsymbol für Nickel ist Ni.

---

#### 3. Tipp

Die Vorsilbe „mono-“ bedeutet, dass nur ein Atom von der Sorte vorhanden ist.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die Stoffe der dargestellten chemischen Reaktion.

**Lösungsschlüssel:** 1: Stickstoff // 2: Sauerstoff // 3: Stickstoffmonoxid

Bei jeder **chemischen Reaktion** gibt es **Edukte** und **Produkte**:

- **Edukte** (auch Reaktanten) sind die **Ausgangstoffe** einer chemischen Reaktion.
- **Produkte** sind die Stoffe, die bei einer chemischen Reaktion **entstehen**.

In diesem Beispiel reagieren **Stickstoff** und **Sauerstoff** miteinander. Das sind also die Edukte. Das Produkt, das bei der Reaktion entsteht, heißt **Stickstoffmonoxid**. Die chemische Reaktion kann mit einer **Wortgleichung** sowie einer **Formelgleichung** dargestellt werden.

**Wortgleichung:**

Stickstoff + Sauerstoff  $\longrightarrow$  Stickstoffmonoxid

**Formelgleichung:**

