

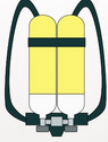





Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

## Wortgleichungen erstellen

4. Nichtmetalloxide 

Schwefeldioxid + Sauerstoff → Schwefel-  
trioxid  
3 (tri) Sauerstoff-Atome

- 1 Ordne den Angaben ein passendes Oxidationsprodukt zu.
- 2 Nenne die Ausgangsstoffe, die zur Herstellung von Kupferoxid benötigt werden.
- 3 Gib die Anzahl an Sauerstoffatomen in den jeweiligen Oxiden an.
- 4 Vervollständige die Wortgleichungen mit den gegebenen Informationen.
- 5 Bestimme, um welche Art von Information es sich bei den jeweiligen Reaktionen handelt.
- 6 Vervollständige die Wortgleichungen mit den richtigen Stoffen.
- + 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)



## Ordne den Angaben ein passendes Oxidationsprodukt zu.

Verbinde die gegebenen Informationen mit dem richtigen Produkt der Verbrennung.

Es sind drei Sauerstoffatome im Reaktionsprodukt enthalten.	A	1	Kupfer(II)-oxid
Die elektrochemische Wertigkeit (Oxidationszahl) des Kupfers beträgt eins.	B	2	Kohlenstoffdioxid
Das Reaktionsprodukt ist ein Nichtmetalloxid, welches keinen Schwefel enthält.	C	3	Blei(II)-oxid
Die elektrochemische Wertigkeit (Oxidationszahl) des Kupfers beträgt zwei.	D	4	Schwefeltrioxid
		5	Kupfer(I)-oxid



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Ordne den Angaben ein passendes Oxidationsprodukt zu.

#### 1. Tipp

Die elektrochemische Wertigkeit (**Oxidationszahl**) des Metalls wird in römischen Zahlen angegeben.

---

#### 2. Tipp

Die Anzahl an Sauerstoffatomen wird im Reaktionsprodukt mit einer Vorsilbe angegeben.

---

#### 3. Tipp

Das Element Blei ist ein Metall.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Ordne den Angaben ein passendes Oxidationsprodukt zu.

**Lösungsschlüssel:** A—4 // B—5 // C—2 // D—1

Die elektrochemische Wertigkeit (**Oxidationszahl**) des Metalls wird in der Regel in Form von **römischen Zahlen** in Klammern dahinter angegeben. So beträgt beispielsweise die Oxidationszahl von Kupfer in Kupfer(I)-oxid eins.

Die Anzahl an Sauerstoffatomen eines Oxids hingegen wird als Vorsilbe angegeben. So stehen **mono-**, **di-** und **tri-** für **ein**, **zwei** und **drei** Sauerstoffatome.

So sind beispielsweise in einem Molekül Schwefel**trioxid** drei Sauerstoffatome enthalten.