

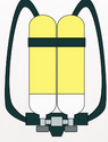





Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

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.