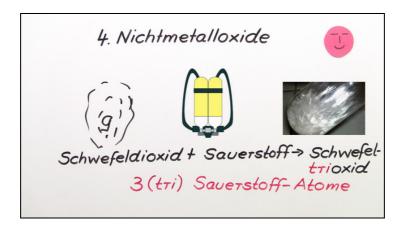


Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

# Wortgleichungen erstellen



(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



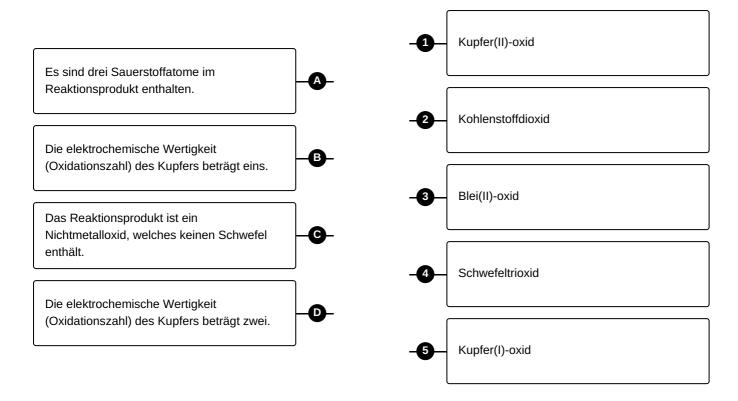
Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com





## Ordne den Angaben ein passendes Oxidationsprodukt zu.

Verbinde die gegebenen Informationen mit dem richtigen Produkt der Verbrennung.





### Unsere Tipps für die Aufgaben



### 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



### 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**tri**oxid drei Sauerstoffatome enthalten.

