



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

# Redoxreaktion



- 1 **Bestimme Oxidationsmittel, Reduktionsmittel und die Produkte der beschriebenen Reaktion.**
- 2 Vervollständige den Text über die Grundlagen von einfachen Redoxreaktionen.
- 3 Gib an, welche Reaktionen zu elementarem Metall führen können.
- 4 Benenne die markierten Stellen der Reaktionsgleichung.
- 5 Ordne die Metalle nach ihrem Reduktionsvermögen.
- 6 Bestimme, ob ein Oxidationsmittel oder ein Reduktionsmittel beschrieben wird.
- + 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)



## Bestimme Oxidationsmittel, Reduktionsmittel und die Produkte der beschriebenen Reaktion.

Verbinde die Stoffe mit dem jeweils passenden Begriff.

Kohlenstoff ...	A	1	Metall als Produkt
... reagiert mit Kupferoxid ...	B	2	Oxid als Produkt
... zu Kohlenstoffdioxid ...	C	3	Reduktionsmittel
... und Kupfer.	D	4	Oxidationsmittel



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Bestimme Oxidationsmittel, Reduktionsmittel und die Produkte der beschriebenen Reaktion.**

#### **1. Tipp**

Ein Reduktionsmittel nimmt während der Reaktion Sauerstoff auf.

---

#### **2. Tipp**

Ein Oxidationsmittel gibt während der Reaktion seinen Sauerstoff ab.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme Oxidationsmittel, Reduktionsmittel und die Produkte der beschriebenen Reaktion.

**Lösungsschlüssel:** A—3 // B—4 // C—2 // D—1

Bei einer Redoxreaktion reduziert das **Reduktionsmittel** seinen Reaktionspartner und **nimmt dabei Sauerstoff auf**. Das **Oxidationsmittel** hingegen oxidiert seinen Reaktionspartner und **gibt dabei seinen Sauerstoff ab**. Diese beiden Schritte laufen gleichzeitig ab. Reagiert beispielsweise ein Metalloxid wie *Kupferoxid* mit *Kohlenstoff*, so gibt das *Kupferoxid* seinen *Sauerstoff* an *Kohlenstoff* weiter. Das Kupferoxid ist in diesem Fall das Oxidationsmittel. Der Kohlenstoff nimmt den Sauerstoff des Kupferoxids auf und ist somit das Reduktionsmittel dieser Reaktion.