



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.