



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

# Definition der Redoxreaktion als Elektronenübertragung



- 1 Vervollständige die Abbildung.
  - 2 Bestimme die Rollen der Reaktionspartner in einer Redoxreaktion.
  - 3 Beschreibe, wie sich die Definition der Redoxreaktion im Laufe der Zeit verändert hat.
  - 4 Definiere die Fachbegriffe einer Redoxreaktion.
  - 5 Kennzeichne die Oxidation, die Reduktion sowie den Elektronendonator und den Elektronenakzeptor.
  - 6 Vergleiche die Begriffe „Elektronendonator“ und „Elektronenakzeptor“ miteinander.
- + 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)



## Vervollständige die Abbildung.

Fülle die Lücken mit den richtigen Begriffen.

Redoxreaktion:

Protonenübertragung

Oxidation:

Elektronenübertragung

Reduktion:

Redoxreaktion =





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Vervollständige die Abbildung.

#### 1. Tipp

Die Oxidation ist die Elektronenabgabe.

---

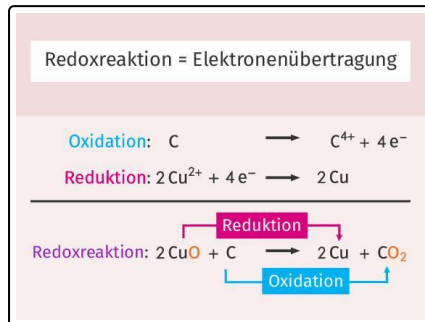


## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Vervollständige die Abbildung.

**Lösungsschlüssel:** 1: Elektronenübertragung // 2: Oxidation: // 3: Reduktion: // 4: Redoxreaktion:



Allgemein ist eine Redoxreaktion als **Elektronenübertragung** definiert.

Die Teilreaktionen, **Oxidation** als Elektronenabgabe und **Reduktion** als Elektronenaufnahme, werden oft getrennt voneinander betrachtet.

In diesem Beispiel wird Kohlenstoff **oxidiert** und Kupferoxid wird zu Kupfer **reduziert**.