



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:

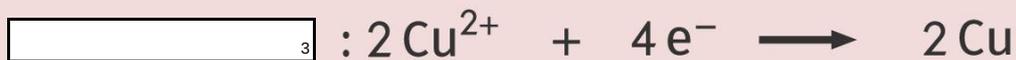
Protonenübertragung

Oxidation:

Elektronenübertragung

Reduktion:

Redoxreaktion =





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Vervollständige die Abbildung.

1. Tipp

Die Oxidation ist die Elektronenabgabe.

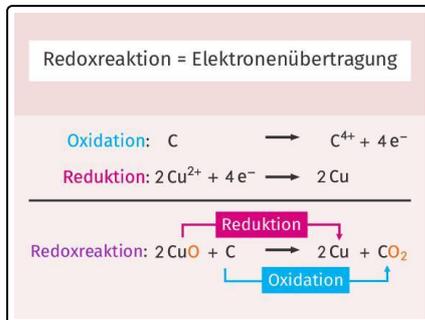


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

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**.