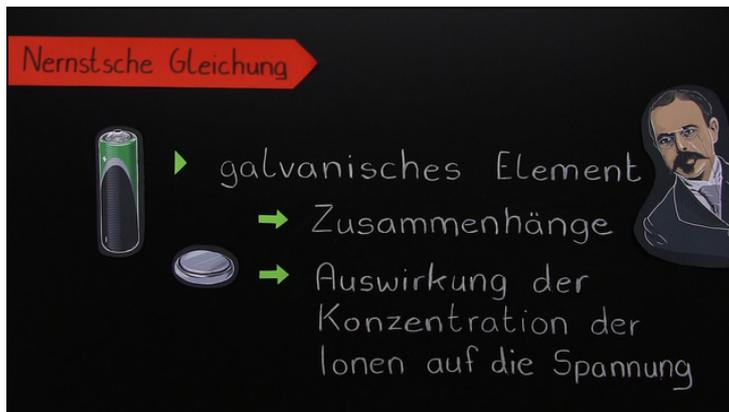




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Nernst-Gleichung und die Konzentrationsabhängigkeit des Elektrodenpotentials



- 1 **Gib an, was sich mit der Nernstgleichung berechnen lässt.**
- 2 Erkläre die Elemente der Nernstgleichung.
- 3 Formuliere die Gleichungen zum Daniell-Element.
- 4 Bestimme bei folgenden galvanischen Elementen, welches Metall reduziert und welches oxidiert wird.
- 5 Berechne das Potential in einer Kupferhalbzelle.
- 6 Berechne die Konzentration einer Zinksalzlösung.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

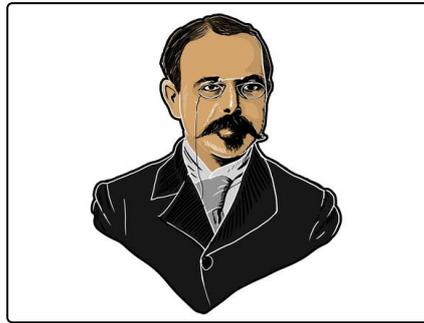


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Gib an, was sich mit der Nernstgleichung berechnen lässt.

Wähle die richtige Größe aus.



Geschwindigkeit A

Lichtstärke B

Stromstärke C

Spannung D

Ladung E

Radioaktivität F



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib an, was sich mit der Nernstgleichung berechnen lässt.

#### 1. Tipp

Die Nernstgleichung findet Anwendung bei galvanischen Elementen.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib an, was sich mit der Nernstgleichung berechnen lässt.

**Lösungsschlüssel:** D

Zwischen einem Metall und seiner Metallsalzlösung in einer Halbzelle entsteht ein Potential. Werden nun zwei Halbzellen miteinander verbunden, entsteht eine Differenz der Elektrodenpotenziale. Diese kannst du dann als *Spannung* messen. Berechnen lässt sich die Spannung in galvanischen Elementen über die Nernstgleichung.