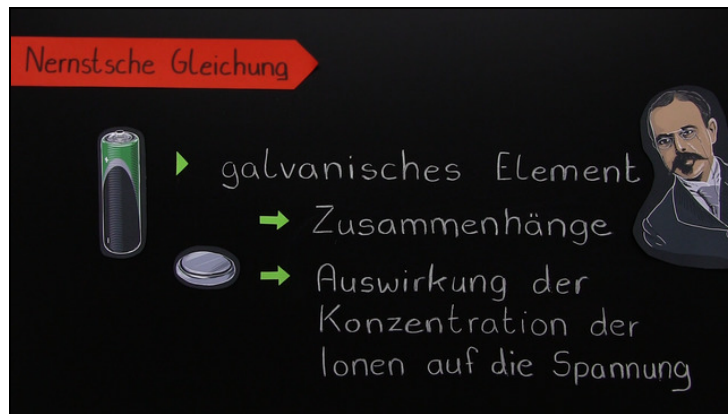




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

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

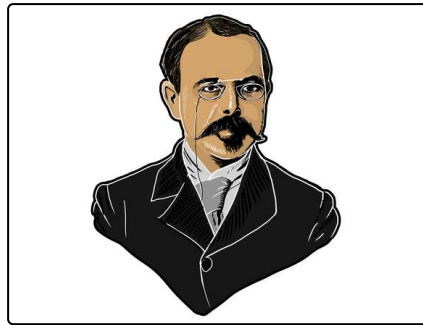


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Gib an, was sich mit der Nernstgleichung berechnen lässt.

Wähle die richtige Größe aus.



A
Geschwindigkeit

B
Lichtstärke

C
Stromstärke

D
Spannung

E
Ladung

F
Radioaktivität



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.