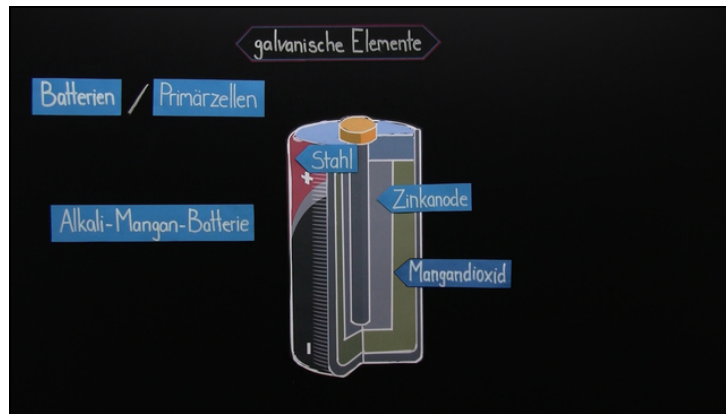




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Batterien und Akkumulatoren – die Verwendung der galvanischen Zelle



- 1 Erkläre, warum Batterien nicht wieder aufgeladen werden können.
  - 2 Unterscheide zwischen Akkumulator und Batterie.
  - 3 Erkläre die Zitronenbatterie.
  - 4 Gib an, welche Redoxreaktionen freiwillig ablaufen und welche nicht.
  - 5 Vervollständige die Vorgänge eines Lithium-Ionen-Akkumulators.
- + 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)



## Erkläre, warum Batterien nicht wieder aufgeladen werden können.

Wähle die richtige Aussage aus.

- A  
Batterien können wieder aufgeladen werden.
- B  
Batterien können nicht wieder aufgeladen werden, weil in ihr keine Redoxprozesse stattfinden.
- C  
Batterien können nicht wieder aufgeladen werden, weil die Redoxprozesse, die in ihnen stattfinden, nicht umkehrbar sind.
- D  
Batterien können nicht wieder aufgeladen werden, weil die Elektrolytlösung dafür nicht ausreicht.
- E  
Batterien können nicht wieder aufgeladen werden, weil ihre Halbzellen nicht durch eine poröse Membran verbunden sind.



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 5

**Erkläre, warum Batterien nicht wieder aufgeladen werden können.**

### 1. Tipp

Überlege dir, was bei einem Akkumulator anders ist als bei einer Batterie.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 5

### Erkläre, warum Batterien nicht wieder aufgeladen werden können.

**Lösungsschlüssel:** C

Batterien können nicht wieder aufgeladen werden, was daran liegt, dass die Reaktionen, die in ihr stattfinden, nicht umkehrbar sind. Dadurch wird das Aufladen verhindert. Ganz anders ist es beim Akkumulator. Dort sind alle Reaktionen umkehrbar und dadurch kann man ihn wieder aufladen.

Vielleicht kennst du wiederaufladbare Batterien, die es im Laden zu kaufen gibt. Doch dies sind keineswegs Batterien. Vielmehr müssten sie Akkumulatoren heißen.