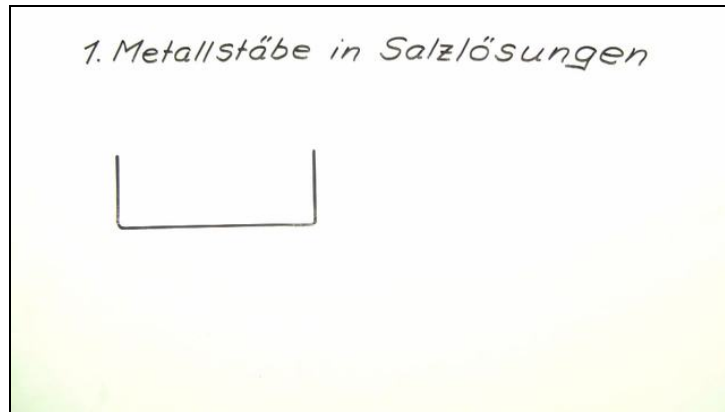




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Elektrochemische Spannungsreihe



- 1 **Ermittle das Potential der folgenden Metalle.**
- 2 Beschreibe, auf welche Weise ein Potential zustande kommt.
- 3 Gib an, ob die Metalle edel oder unedel sind.
- 4 Bestimme die Standardpotentiale folgender Metalle.
- 5 Erkläre die Reaktion zwischen Zink und Salzsäure.
- 6 Erkläre die Reaktion zwischen Zink und Kupfersulfat.
- + 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)



## Ermittle das Potential der folgenden Metalle.

Sortiere die Metalle und beginne mit dem niedrigsten Potential.

**A** **B** **C** **D**

*Cu* *Ag* *Li* *Fe*

**E**

*Al*

RICHTIGE REIHENFOLGE



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Ermittle das Potential der folgenden Metalle.**

#### **1. Tipp**

Edelmetalle werden auch zur Herstellung von Schmuck und Geld verwendet.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Ermittle das Potential der folgenden Metalle.

**Lösungsschlüssel:** C, E, D, A, B

Je höher das Potential eines Metalles, desto edler ist es auch. Die **Alkali- und Erdalkalimetalle** haben sehr niedrige Potentiale und sind damit also **unedel**.

Die Münzmetalle **Kupfer, Silber und Gold** hingegen sind **edel**. Edle Metalle erkennst du auch daran, dass sie nicht mit Säuren reagieren.