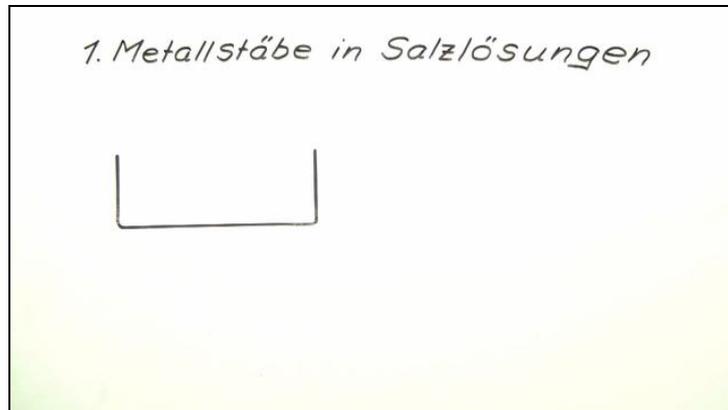




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

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.