

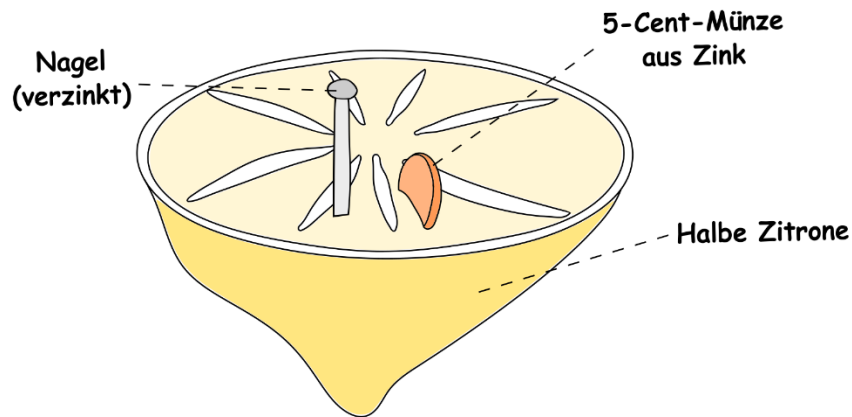
## Zitronenbatterie und Daniell-Element

### Einleitung



Heutzutage besitzen viele unserer alltäglichen Geräte Batterien. Batterien dienen als Spannungsquelle und mit ihrer Hilfe kann elektrischer Strom fließen. Es gibt unterschiedliche Batterien. Heute beschäftigen wir uns mit zwei Batterien, die unter anderem aus Zink und Kupfer bestehen.

### Aufbau



### Durchführung



#### Durchführung des Experiments:

1. Baut eine Zitronenbatterie (siehe Abbildung), indem ihr eine Zitrone halbiert und einen verzinkten Nagel und eine 5-Cent-Münze aus Zink nahe beieinander in die Zitrone steckt.
2. Messt sowohl die elektrische Spannung als auch die elektrische Stromstärke.

### Beobachtung



#### Notiert eure Messergebnisse:

Spannung: \_\_\_\_\_

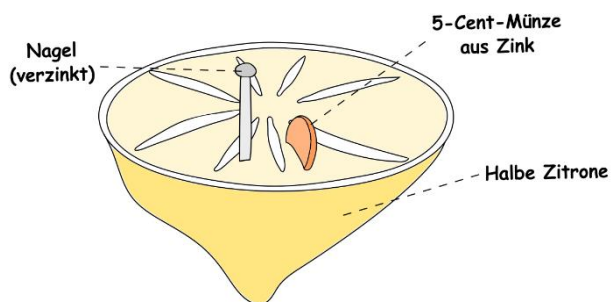
Stromstärke: \_\_\_\_\_



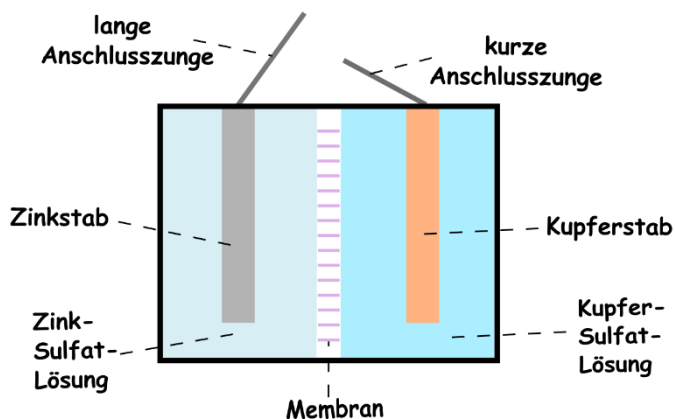
**Arbeitsauftrag:**

Vergleiche die Zitronenbatterie mit einem Daniell-Element und benenne Gemeinsamkeiten und Unterschiede!

**Zitronenbatterie**



**Batterie (Daniell-Element)**



**Gemeinsamkeiten:** \_\_\_\_\_

---

---

---

---

**Unterschiede:** \_\_\_\_\_

---

---

---

---

---