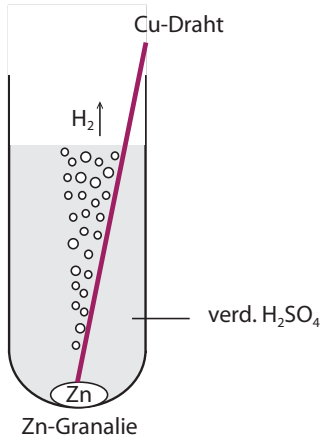


# Lokalelemente und elektrochemische Korrosion

Eine Zink-Granalie wird in ein Reagenzglas mit verdünnter Schwefelsäure gegeben. Zink reagiert mit verdünnten Säuren unter Wasserstoffentwicklung. Nun wird die Zinkgranalie mit einem Kupferdraht berührt. Das Versuchsergebnis zeigt folgende Abbildung:



Welche Beobachtungen lassen sich hinsichtlich der Stärke und dem Ort der Gasentwicklung machen?

---



---



---

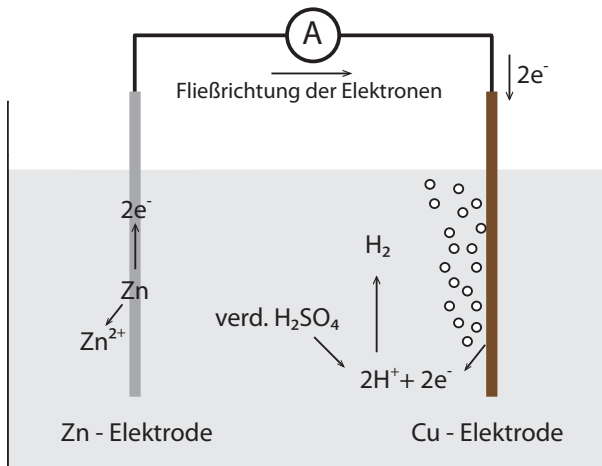


---



---

In der unteren Skizze ist ein Galvanisches Element dargestellt. Gebe für beide Versuchsanordnungen die Teilgleichungen und die Gesamtreaktionsgleichung an:



Gemeinsame Reaktionsgleichung

---



---



---



---



---

Erkläre mit dieser Skizze und dem oben dargestellten Versuch den Begriff *Lokalelement*:

---



---



---

Def. Elektrochemische Korrosion:

---



---