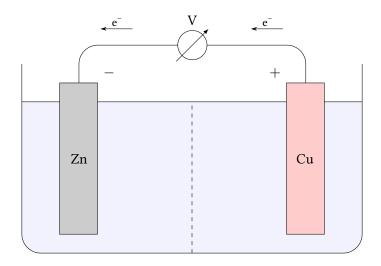


Kathode Anode
$$2 e^- + 2 H_2 O \longrightarrow H_2(g) + 2 O H^- \qquad 2 H_2 O \longrightarrow O_2(g) + 4 H^+ + 4 e^-$$

Abbildung 1: Versuchsanordnung zur Elektrolyse einer wässrigen $\mathrm{Na_2SO_4}\text{-}\mathrm{L\"{o}sung}$



C. Niederberger – aktualisiert am 17. Februar 2013