

## Elevark 10: El-galvanisering

**Formål:** I skal undersøge, hvordan I med elektricitet kan få kobber til at sidde fast/binde sig på overfladen af et andet metal.

**Materialer:**

Bægerglas 250 ml.

Natriumklorid (NaCl).

Kobbermaterialeplade.

Sæbe.

2 ledninger.

Pærefatning.

Pære, 6 V: 0,5 A.

2 krokodillenæb.

Strømforsyning.

Nøgle, mønt eller lignende af metal.

**Vejledning:**

- Læs hele vejledningen igennem.
- Vask mønten og pladen med sæbe.
- Lav opstillingen på billedet, hæld 100 ml vand i bægerglasset og opløs ca. 5 g natriumklorid i vandet.
- Sæt det stykke metal, I har valgt, til den negative pol og kobberet til den positive.
- Tænd for strømmen. Hvad sker der?  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Tag nøglen op af vandet. Hvad er der sket? Diskuter det i gruppen og skriv ned.  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_