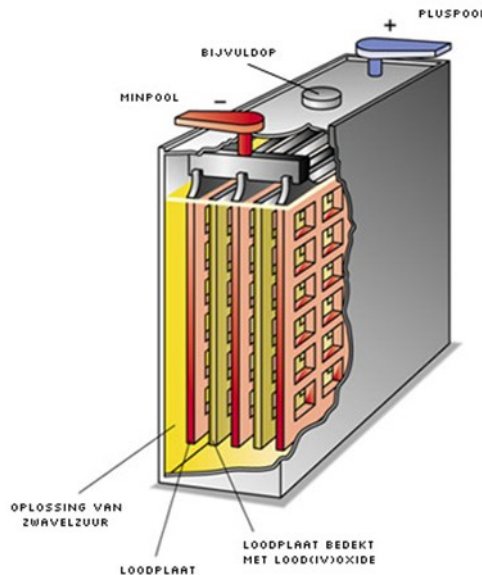


## Toepassingen

Een batterij bestaat ook uit verschillende metalen plaatjes en een zuur. In deze proef heb je dus eigenlijk een batterij gemaakt.



Bij galvaniseren wordt ook gebruik gemaakt van elektrolyse.

Hier worden bijvoorbeeld een metalen plaat en een blokje zink of chroom in een bad ondergedompeld. De metalen plaat wordt negatief geladen en het blokje zink of chroom wordt positief geladen. Hierdoor worden er zink- of chroomdeeltjes op de metalen plaat achtergelaten.

Om te voorkomen dat een metalen plaat gaat roesten, verzinken ze die.

Men verchromt een metalen plaat om ze mooier te maken. Ze zal ook meer glanzen.

