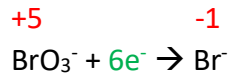


# Halfreacties kloppend maken – Het stappenplan

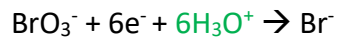
## 1 Maak de massabalans van het “vreemde” atoom kloppend

$\text{BrO}_3^- \rightarrow \text{Br}^-$  \*dat is bij deze halfreactie niet nodig. Aan beide kanten staat één Br atoom.

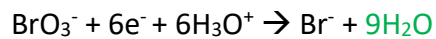
## 2 Maak het verschil in oxidatiegetal van het “vreemde” atoom kloppend met elektronen



## 3 Maak nu de lading links en rechts gelijk met $\text{H}_3\text{O}^+$ (of $\text{OH}^-$ )



## 4 Maak zuurstof links en rechts gelijk met $\text{H}_2\text{O}$



## 5 Controleer het aantal waterstoffen links en rechts

