



1. RED: e^- afstaan (R), OX: e^- opnemen (L)
2. Oplossing zout: ionen los van elkaar
3. Vast metaal: geen lading
4. Vast zout: let op welke ionen (lading!) erin zitten, die kunnen RED/OX zijn
5. Opstellen REDOX: controleer combinaties
6. Totaalreactie: e^- links en rechts gelijk maken (halfreacties vermenigvuldigen)
7. Totaalreactie: Let op wegstrepen links en rechts (vaak: H^+ , OH^- , H_2O)
8. Elektrochemische cel: zoutbrug/elektrolyt om stroomkring te sluiten
9. Elektronen van $-$ pool naar $+$ pool, afstaan elektronen dus bij $-$ pool
10. Opladen = omgekeerde van stroomlevering

