



# Aprender

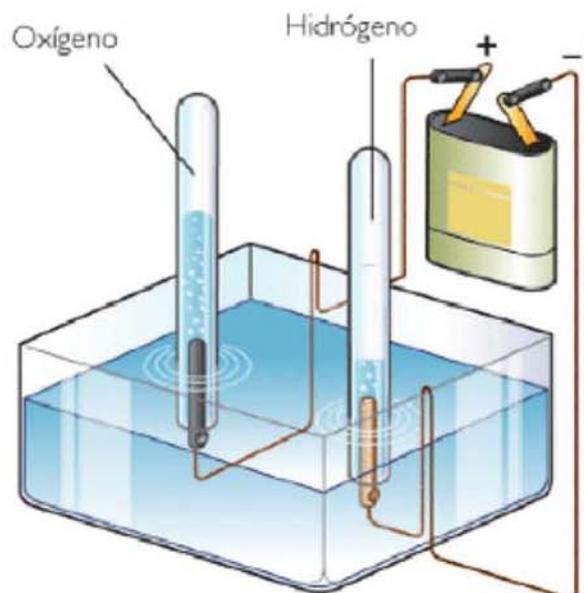
## Eletrólise da água

A **eletrólise da água** é a decomposição de água ( $H_2O$ ) em oxigénio ( $O_2$ ) e hidrogénio ( $H_2$ ) por efeito da passagem de uma corrente elétrica pela água.



Uma fonte de energia elétrica é ligada a dois eléctrodos (por exemplo de aço inoxidável) que estão colocados na água. Adiciona-se à água um eletrólito (como sal, um ácido ou uma base) para aumentar a condutividade elétrica.

O **hidrogénio** origina-se no eléctrodo do pólo negativo e o **oxigénio** no eléctrodo do pólo positivo.



A mistura de  $H_2$  e  $O_2$  é conhecida como **oxi-hidrogénio** (HHO) e arde quando levada à sua temperatura de autoignição.