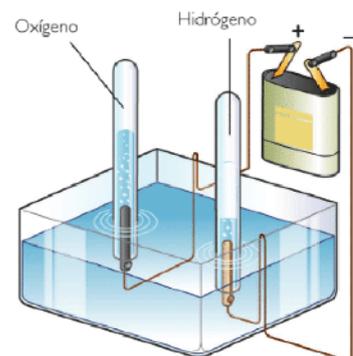
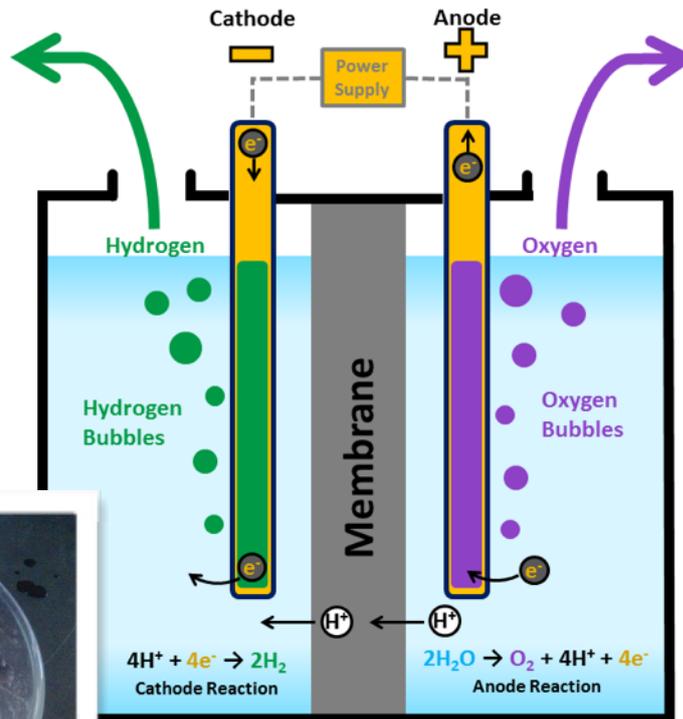


# OBTENCIÓN DE OXÍGENO

La electrólisis del agua es la descomposición del agua ( $H_2O$ ) en los gases oxígeno ( $O_2$ ) e hidrógeno ( $H_2$ ) por medio de una corriente eléctrica continua, suministrada por una fuente de alimentación, una batería o una pila, que se conecta mediante electrodos al agua. Para disminuir la resistencia al paso de corriente a través del agua, ésta se suele acidular añadiendo pequeñas alícuotas de ácido sulfúrico o bien añadiendo un electrolito fuerte como el hidróxido de sodio,  $NaOH$ .



## ELECTRÓLISIS DEL AGUA DEL SUBSUELO MARCIANO

Nuestro objetivo es perforar la superficie de Marte en busca de agua subterránea congelada, aplicar la suficiente energía para ponerla en estado líquido, y aplicar la electrólisis para descomponerla en hidrógeno, que lo podremos utilizar como combustible y oxígeno, vital para la colonia; tanto para los humanos; como para el cultivo de vegetales.