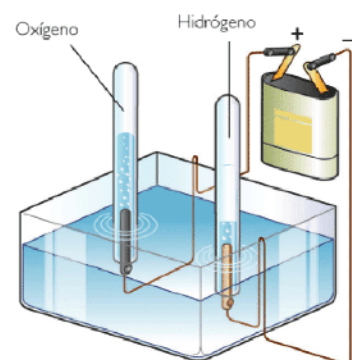
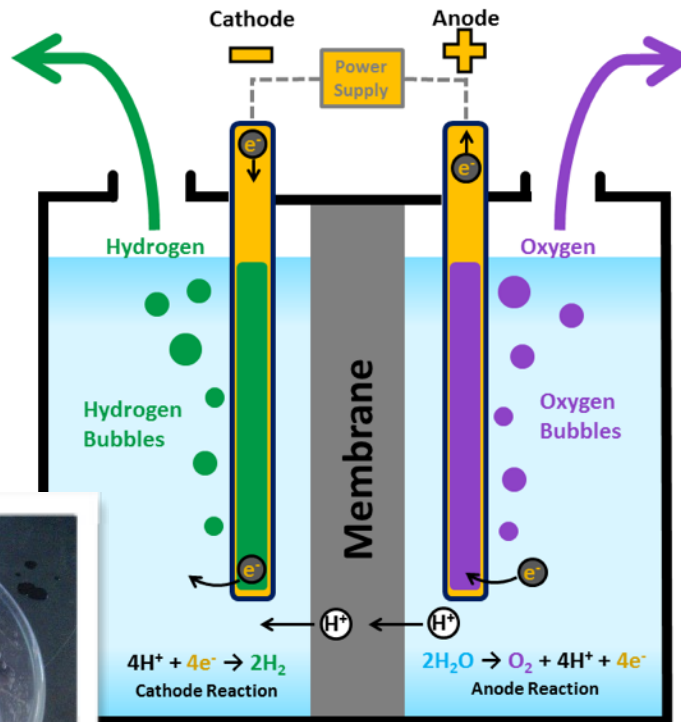


OBTENCIÓN DE OXÍGENO

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.