

a célula de combustível de hidrogénio

Uma célula de combustível de hidrogénio é, de algum modo, parecida com uma bateria normal, com dois eléctrodos (um positivo e outro negativo) num electrólito (uma solução que conduz a electricidade). O hidrogénio é introduzido num dos lados da célula (o ânodo) e o oxigénio no outro (o cátodo). Ocorre então

uma reacção química que divide cada átomo de hidrogénio em dois. O electrão carregado negativamente é encaminhado através de um circuito que, por exemplo, alimenta uma lâmpada. O protão passa através de uma membrana para o cátodo, onde se reúne ao electrão e se combina com o oxigénio para formar água.

