

Electrolizador de Agua alcalino para la obtención de Hidrógeno y Oxígeno. La electrólisis del agua es el proceso de descomposición de la molécula del agua para la obtención de Oxígeno e hidrógeno.

El hidrógeno puede ser utilizado en diferentes Campos de la industria como Combustible. El problema de la electrólisis del agua es la oxidación que esta reacción química produce. Oxidando los metales expuestos a la misma.

La solución que hemos encontrado es un electrolito que se utiliza en la electrólisis para aumentar la conductividad del agua que al contrario de oxidar los electrodos los protege con un recubrimiento electrolítico.

Gracias a este electrolito que no produce oxidación podemos utilizar electrodos de cobre. Siendo el cobre un buen conductor eléctrico mejorando la eficiencia de la electrolisis hasta en un 30 por ciento por otro lado el costo de producción sería mucho menor a los electrolizadores actuales.

Otra ventaja sería la durabilidad del producto pues al no tener oxidación durará muchos años.

formula química del electrolito.

En 60 gramos de agua disolver 100 gramos de Soda Caustica en escamas, al 98 % despues agregar 174 gramos de Acido Borico. y añadir esta mezcla en 4 litros de Agua y este es nuestro electrolito.