

ELECTROLISIS DE UNA DISOLUCIÓN ACUOSA DE KI

Material

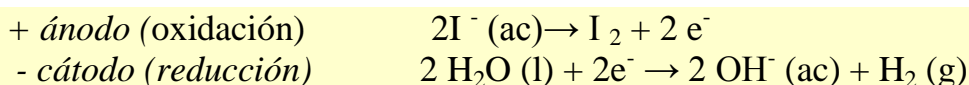
Tubo en U, pinzas de cocodrilo, soporte, pila de 4.5 voltios, electrodos de grafito

Reactivos

Disolución de KI 0,1 M, Papel indicador universal

Procedimiento

1. Verter una disolución de KI en un tubo en forma de U, colocado previamente en un soporte, hasta unas 2/3 partes aproximadamente de su capacidad.
2. Observar con un papel indicador universal que la disolución no colorea el papel indicador.
3. Introducir en cada rama del tubo en U, un electrodo de grafito.
4. Conectar mediante sendas pinzas de cocodrilo los electrodos de grafito a una corriente continua de 5 voltios o bien a una pila de 4,5 voltios.
5. Observar los electrodos, en el ánodo aparece iodo, fácilmente identificable por su color característico, en el cátodo se observa el burbujeo de un gas.



- La reducción del agua es más sencilla que la del ión potasio, la presencia del ión OH^{-} se puede comprobar introduciendo nuevamente una tira de papel indicador, que en el ánodo permanece sin cambios, mientras que en el cátodo se torna de color azul, cada vez más intenso a medida que aumenta la concentración de OH^{-} .

