



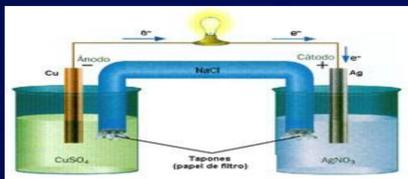
Reloj de Patata

Juan David López Cotes y Ousama Dahbi Sebbaghi
Profesor Coordinador: Miguel Hernández Portillo
I.E.S. Victoria Kent c/Alfredo Palma s/n
C.P. 29603 Marbella (Málaga)



Introducción:

La reacción REDOX es una reacción en la que los electrones se transfieren entre los reactivos, provocando sus estados de oxidación. En este trabajo haremos una demostración de esta reacción haciendo funcionar un reloj con patatas .



Objetivos:

- *Demostración de reacción REDOX
- *Hacer que funcione un reloj a base de patatas .

Redox:

Se denomina reacción de reducción-oxidación, de óxido-reducción o, simplemente, reacción redox, a toda reacción química en la que uno o más electrones se transfieren entre los reactivos, provocando un cambio en sus estados de oxidación

Metodología:

Lo que hemos hecho ha sido un proyecto que se basa en la teoría REDOX, es decir, reducción y oxidación. Lo que hemos usado para que haya flujo de electrones han sido dos tornillos galvanizado cincados, para que transmitan electrones al oxidante en este caso dos monedas de cobre de 5 céntimos y todo eso fue gracias al jugo de dos patatas conectadas en serie unidas por un cable de cocodrilo. Conectamos una pinza de cocodrilo al tornillo de una patata y la otra pinza de cocodrilo a la moneda de la otra patata (cada patata tiene incrustadas una moneda de cobre y un tornillo galvanizado). Después se conecta el cable que está con la moneda de cobre a la parte negativa del reloj y el cable que está con el tornillo a la parte positiva. De esa manera se hace funcionar un reloj, ya que las dos patatas en serie suman un voltaje de 1.5 V.

Materiales:



2 Tornillos Galvanizados cincados



2 Patatas



3 Pinzas De Cocodrilo



1 Reloj de 1,5 V con Muelle en el lado negativo



2 Monedas de 5 céntimos

Conclusión:

Que se puede hacer funcionar un reloj mediante patatas



Agradecimientos:

Miguel Hernández Portillo.....por coordinar el video
Latifa Sebbaghi Ben Amar.....por dejarnos el reloj

