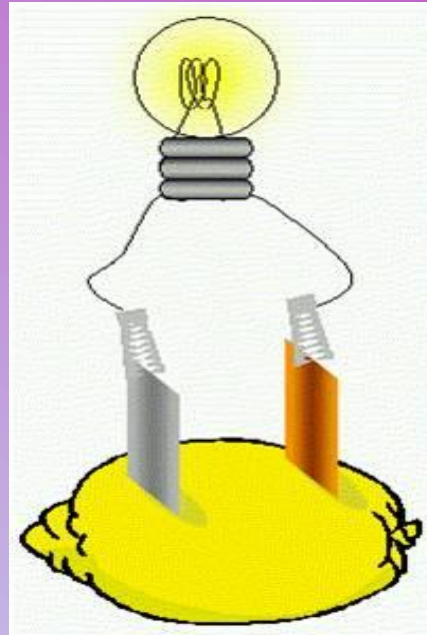


Los Limones Eléctricos



Integrantes

Camila Grieco y Victoria Name
3ro. "D"

Febrero 2011

Los Limones Eléctricos

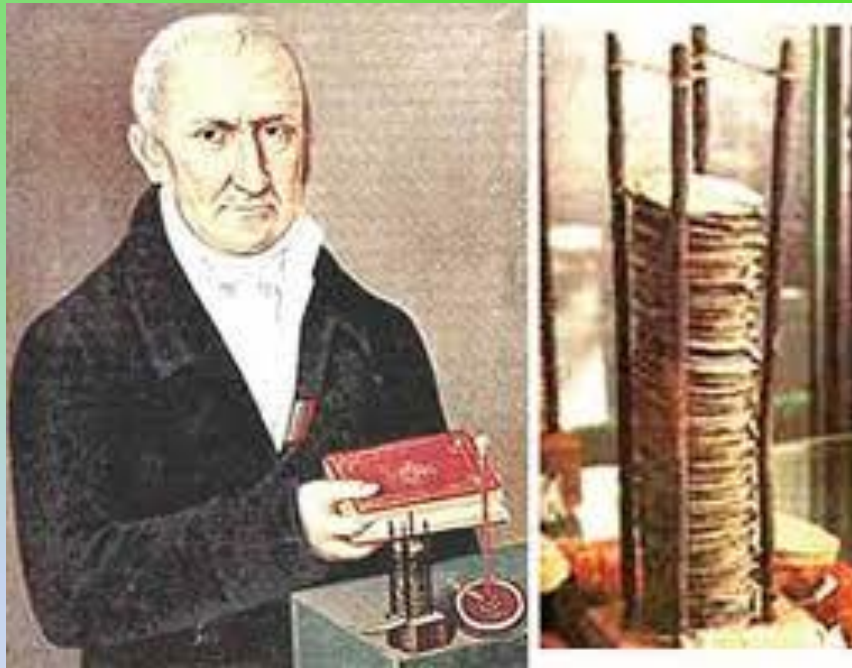
CONTENIDO

- 1. Descripción del Experimento**
- 2. Materiales**
- 3. Preparación**
- 4. Conclusiones**
- 5. Bibliografía**

Los Limones Eléctricos

1.- Descripción del Experimento

- La pila hecha con limones sigue el mismo principio que la pila del italiano Alejandro Volta.



Los Limones Eléctricos

1.- Descripción del Experimento

- Cuando se sumergen dos metales diferentes en una solución ácida se produce una corriente de electrones (electricidad) que va de uno a otro.



Los Limones Eléctricos

1.- Descripción del Experimento

- Usamos limones por su mayor acidez.



Los Limones Eléctricos

2.- Materiales

4 Limones

4 Monedas de cobre

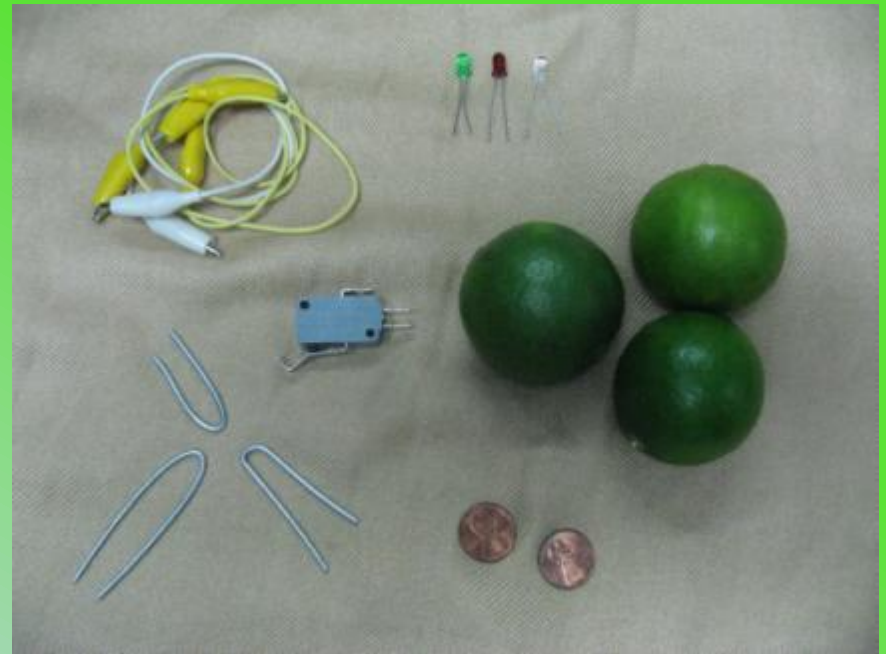
4 Alambres recubiertos de cinc

6 Cables con caimanes

1 Bombilla pequeña - Led

1 Cuchillo

1 Interruptor



Los Limones Eléctricos

3.- Preparación

1. Amasar los limones para que queden mas jugosos teniendo cuidado de no romperlos.



Los Limones Eléctricos

3.- Preparación

2.- Con un cuchillo realiza una ranura en cada limón donde se introduce una moneda de cobre y bien separado de esta, un trozo de alambre recubierto de cinc.



Los Limones Eléctricos

3.- Preparación

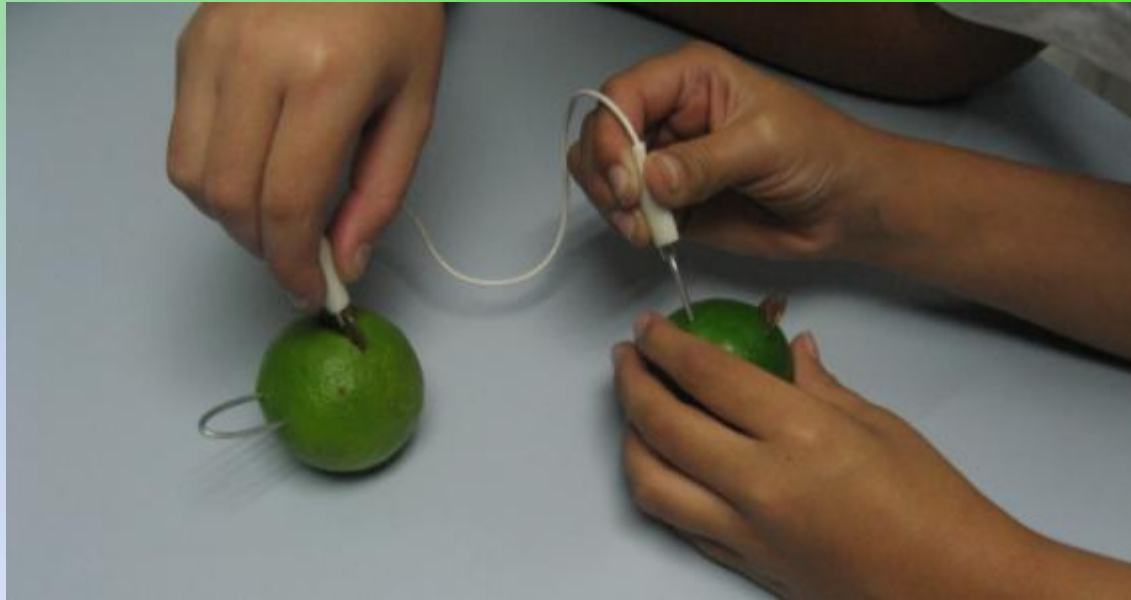
3.- Se colocan los cuatro limones en frente y alineados.



Los Limones Eléctricos

3.- Preparación

4.- Se pega el extremo de un cable en la moneda de cobre del primer limón y el otro extremo se pega al alambre recubierto de cinc del segundo limón. Se hace lo mismo con la moneda del segundo y el alambre del tercero. Siguiendo este método se puede conectar en batería la cantidad de limones que se desee para obtener mayor potencia.



Los Limones Eléctricos

3.- Preparación

5.- Se conecta el extremo de un nuevo cable en el alambre del primer limón, otro cable de la bombilla a un interruptor y otro cable del interruptor a la moneda de cobre del último limón.



Los Limones Eléctricos

3.- Preparación

6.- Se toca el interruptor y SE ENCIENDE EL BOMBILLO.....



Los Limones Eléctricos

4.- Conclusiones

1. El limón no genera corriente pero puede utilizarse para fabricar una especie de pila.
2. El limón por su contenido de ácido es capaz de ser electrolito con su ácido cítrico.
3. Los responsables de la existencia de corriente son el cobre y el cinc. Son los conductores de la corriente.
4. Un conductor hace de + y el otro de - como las pilas convencionales, donde un extremo es + y el otro es - .
5. Cada limón funciona como una pila y genera un pequeño voltaje que permite encender una pequeña bombilla o led de luz.

Los Limones Eléctricos

5.- Bibliografía

1. Pérsico, Lucrecia (2009) Experimentos para niños. Madrid, Editorial LIBSA.
2. <http://www.edenorchicos.com.ar/edenorchicos/jsp/paginas/limon.jsp>
3. http://es.wikipedia.org/wiki/Bater%C3%ADa_de_lim%C3%B3n

Los Limones Eléctricos



GRACIAS