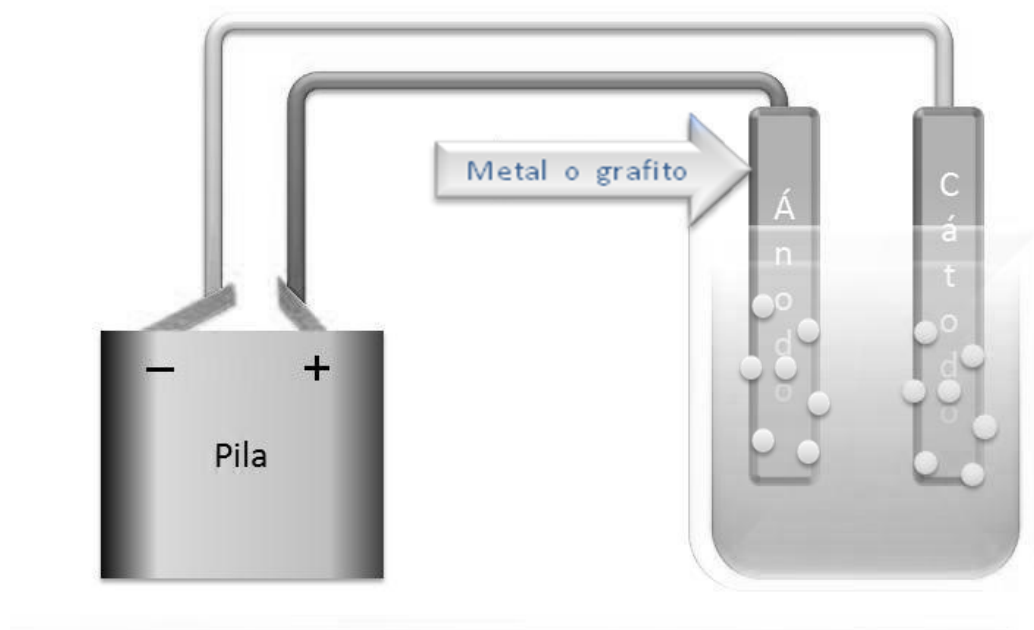


## EXPERIMENTO DE ELECTRÓLISIS:



Esquema de "Electrólisis"

Éste es el aspecto que debería tener el montaje del experimento.

**Para la realización del experimento necesitamos los siguientes elementos y realizar los siguientes pasos:**

- 1º - El primer paso para poder realizar el experimento es conectar dos cables a la pila de 4,5V
- 2º - En el segundo paso, debemos conectar los electrodos. Es decir, debemos conectar los clips, los tornillos o cualquier pieza metálica a los extremos libres de los cables que están conectados a la pila.
- 3º - El siguiente paso consiste en colocar los electrodos, dentro del vaso donde vamos a verter el agua.
- 4º - Llenamos el vaso de agua y podemos observar que no pasa nada.
- 5º - Seguidamente echamos bastante sal en el vaso, al menos 1 cuchara sopera de sal. Cuanta más sal disuelta haya en la disolución, antes y mejor se ven los resultados, aunque si lo prefieres, puedes ir poco a poco y ver con más detalle cómo surge el proceso de la electrólisis.
- 6º - Y por último removemos suavemente el contenido del vaso y podremos ver la magia de la electroquímica cuando salen burbujillas de hidrógeno del cátodo.

¡¡¡...Y ya está listo para ver lo que sucede!!!

### Posibles causas de que no funcione el experimento:

- **Los cables no están bien conectados:**  
Si los cables no están bien conectados tanto a la pila como a los electrodos no se cierra el circuito por el que circula la corriente eléctrica y por tanto no se produce la reacción electroquímica. **Comprueba que los cables estén en contacto realmente con los terminales de la pila y con los electrodos.**
- **La sal no se ha disuelto aún en el agua:**  
Si la sal no se ha disuelto en el agua no tenemos suficientes iones para contactar con los electrodos y llevar a cabo la reacción. Por lo que **debemos echar sal si no hay sal visible en el vaso o remover un poco el agua si vemos que hay sal en el vaso.**
- **La pila está gastada:**  
Si hemos comprobado que todo está bien conectado y que la sal que tiene el vaso es abundante la razón de que no funcione el experimento es que la pila ya se ha consumido y no tiene suficiente voltaje para llevar a cabo la reacción. Para esto la solución es muy sencilla: ¡¡Se cambia la pila y ya está!!

¡¡¡Que te diviertas mucho!!!

Y recuerda que puedes encontrar más experimentos en “ [Ακαδημος](#) ”.

<http://akademos.ramiskuey.com/>

