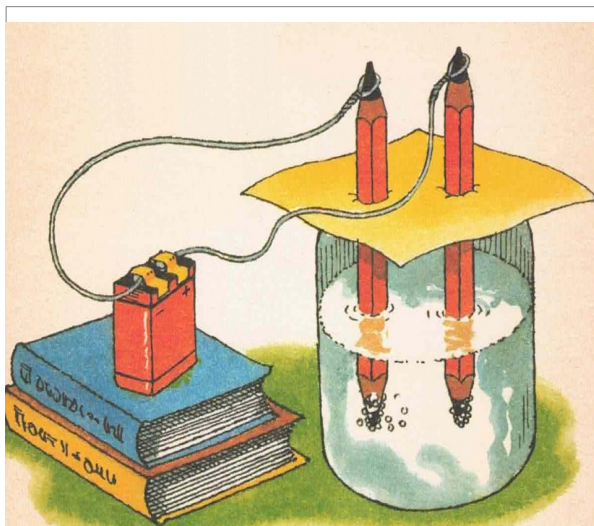


Una electrolisis casera

Cuando la corriente eléctrica continua (por ejemplo, de una pila) pasa a través de una disolución de una sal, o por agua acidulada, se producen en los electrodos reacciones químicas apareciendo nuevas sustancias. Si es el caso de agua con un poco de sal o de ácido esta se descompone en oxígeno e hidrógeno.

Material

- 1 pila de 6 voltios
- Cables de la luz u otros.
- 2 trozos de minas de lápiz o lápices muy afilados.
- 1 vaso
- 4 clips
- Pedazo de cartón



Fuente: Johnson, M. Experimentos Químicos. Ediciones Plesa-SM (1984)

Procedimiento

Llena un vaso con agua hasta $\frac{3}{4}$ de su volumen. Añádele media cucharada de café de sal o un poco de vinagre.

Raspa las minas de lápiz, que suelen estar cubiertas por un barniz que impide el contacto eléctrico con el agua.

Con el cartón prepara una tapa al vaso que sobresalga un poco de éste. Con un alambre o tijera se le hace un agujero de diámetro menor que las minas de lápiz o de los lápices afilados que usamos, con la finalidad de que el cartón sujete a los electrodos en posición vertical.

Con los 4 clips, trata de que hagan el mayor contacto posible los extremos pelados de los cables y los bornes de la pila en un caso y las minas en otro.

Cuestiones

- ¿Qué ocasiona la corriente eléctrica?
- Describe lo que observas en los electrodos. ¿Qué será lo que se produce en los electrodos?
- ¿Cómo averiguarlas la identidad de las sustancias aparecidas?
- Consulta un texto o un libro de consulta y trata de escribir las reacciones que suceden.