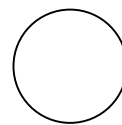


Conductividad y iones en solución

Inserta la hoja en una carpeta de plástico transparente. Usa protección para los ojos.

1) Llena el círculo A con agua del grifo y observa la luz roja LED en el indicador de conductividad.

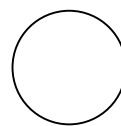


Círculo A

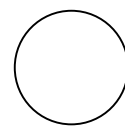
2) Pon unos cuantos granos de sal en el rectángulo negro a la derecha. No dejes que caigan en los círculos.



3) Llena los círculos B y C con agua pura (destilada o desionizada). Inserta los electrodos y observa la luz LED roja.



Círculo B



Círculo C

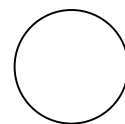
4) Inserta los electrodos en el círculo B y observa si la luz LED se enciende.

5) Con la parte plana de la espátula de madera, mete de 1 a 3 cristales en el charco de agua.

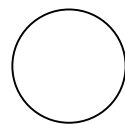
6) Inserta los electrodos en el círculo C, mantenlo inmóvil por 30 s y observa si la luz LED se enciende.

Actividades adicionales

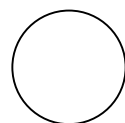
Llena el círculo con agua destilada. Agrega unos cuantos granos de azúcar refinada (sacarosa). Inserta los electrodos y observa la luz LED.



Llena el círculo con agua destilada. Agrega unos cuantos granos de azúcar moreno blanda. Inserta los electrodos y observa la luz LED.



Llena el círculo con agua destilada. Agrega por la orilla unos cuantos cristales de manganato de potasio (VII). A medida que el color púrpura se difumina, inserta los electrodos en la gota y observa.



Llena el círculo con agua destilada y el indicador universal. Inserta los electrodos en la gota y observa.

