

# **REACCION QUIMICA DE INTERCAMBIO**

## **Introducción y contenidos didácticos**

En una reacción química, unas sustancias iniciales llamadas reactivos se transforman en otras sustancias distintas llamadas productos.

En este caso el sulfato de cobre (II) y el cinc son los reactivos de la reacción química y el sulfato de cinc (II) y el cobre son los productos.

## **Objetivos**

- Demostrar que en un proceso químico se obtienen sustancias nuevas y al proceso químico que ha tenido lugar se le denomina reacción química.
- Demostración de la ley de conservación de la masa (Ley de Lavoisier).

## **Materiales necesarios**

- Disolución de sulfato de cobre (II).
- Vaso de precipitados.
- Lámina de cinc.

## **DESARROLLO DE LA PRÁCTICA**

### **Preparación**

- Se prepara previamente en un vaso de precipitados una disolución de sulfato de cobre (II) en agua.
- Colocamos el sistema de la disolución de sulfato de cobre con el cinc sobre una balanza electrónica.

### **Realización de la reacción**

1. Dejamos que la reacción transcurra, observando atentamente los dígitos de la balanza.
2. Al añadir Zn a una disolución de sulfato de cobre se observa el cambio de color en la disolución y la aparición de un nuevo sólido (Cu). Si se mide la masa de los reactivos y la de los productos, se comprueba que son iguales, como se observa en las imágenes siguientes.

