

# **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 nitrato de plata y el cobre son los reactivos de la reacción química y el nitrato de cobre (II) y la plata 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.
- Visualización de la reacción de intercambio por la aparición de color azul de la disolución (cobre) y el depósito negro de plata metálica, sobre la lámina de cobre.

## **Materiales necesarios**

- Disolución de nitrato de plata.
- Vaso de precipitados.
- Lámina de cobre.

## **DESARROLLO DE LA PRÁCTICA**

### **Preparación**

- Se prepara previamente en un vaso de precipitados una disolución de nitrato de plata en agua.
- Preparamos un sistema de sujeción de la lámina para mantenerla en vertical dentro del recipiente.

### **Realización de la reacción**

1. Se ponen unos 100 ml de disolución de nitrato de plata en el vaso de precipitados.
2. Introducimos en ella la lámina de cobre.
3. Observamos la aparición de la disolución azulada (cobre en disolución) y el ennegrecimiento de la lámina de cobre por el depósito de la plata.

