

## Visualización de dos reacciones químicas

Las reacciones químicas son procesos mediante los cuales unas sustancias se transforman en otras diferentes. En muchas de ellas, es posible observar esta transformación a simple vista, pues los productos que aparecen difieren en color, solubilidad, volumen, olor, etc., de los reactivos. Esta práctica te propone dos reacciones en las que la aparición de productos es fácil de apreciar.

### Material.

Cuatro tubos de ensayo, gradilla, tapones de plástico, cloruro de sodio, nitrato de plata, yoduro de potasio, nitrato de plomo (II).

### Primera reacción.

En dos tubos de ensayo, prepara dos disoluciones acuosas de cloruro de sodio y de nitrato de plata, mezclando una pequeña cantidad de cada reactivo con agua hasta llenar una cuarta parte del tubo de ensayo.

Vierte el contenido de uno de los tubos en el otro. Describe lo que observas.

Las sustancias que intervienen en la reacción son:

REACTIVOS		PRODUCTOS	
Cloruro de sodio	NaCl	Cloruro de plata	AgCl
Nitrato de plata	AgNO <sub>3</sub>	Nitrato sódico	NaNO <sub>3</sub>

Escribe la reacción y ajústala si es necesario.

### Segunda reacción.

Vierte agua en dos tubos de ensayo hasta su cuarta parte. Disuelve una pequeña cantidad de yoduro de potasio en uno de los tubos, y otra pequeña cantidad de nitrato de plata en el otro tubo de ensayo. Mezcla las dos disoluciones. Describe lo que observas.

Las sustancias que intervienen en la reacción son:

REACTIVOS		PRODUCTOS	
Yoduro de potasio	KI	Yoduro de plomo (II)	PbI <sub>2</sub>
Nitrato de plomo (II)	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Nitrato potásico	KNO <sub>3</sub>

Escribe la reacción y ajústala si es necesario.