

Experimento 2.1



Combustión

(página 121)

Materiales y reactivos

2 g de clorato de potasio
 1 gomita pequeña
 1 tubo de ensayo
 1 soporte Universal con pinzas para tubo
 1 mechero de Bunsen o lámpara de alcohol
 1 espátula
 1 pinzas para crisol
 Goggles de seguridad

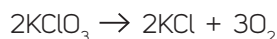
Medidas de seguridad

1. Sujeta el tubo de ensayo al soporte Universal de manera que pueda ser calentado por el mechero o lámpara de alcohol.
2. Agrega el clorato de potasio y calienta hasta que se funda todo el clorato.
3. Con las pinzas de crisol, agrega media gomita al tubo y aléjate.

Nota de seguridad. La realización de este experimento implica extremar medidas en el manejo de los reactivos. La reacción es peligrosa por lo que requiere el uso de *goggles*.

Análisis de resultados

1. Describe lo ocurrido en el experimento.
2. En el calentamiento del clorato de potasio ocurre la siguiente reacción:



Con base en la reacción anterior, explica lo que ocurre con la gomita al ser introducida al tubo. ¿Se trata de una reacción de combustión? ¿Por qué?

Escribe la reacción de la sacarosa ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) con el oxígeno.