

Guía de Primeros Auxilios

Determinación de la Relación Estequiométrica entre el Magnesio y el Oxígeno

1. Título y propósito del experimento

2. Riesgos generales

- Riesgo de quemaduras por la flama o el crisol caliente.
- Riesgo ocular por el brillo intenso de la combustión del magnesio.
- Riesgo de inhalación de humo o vapores.
- Riesgo de contacto con superficies muy calientes.

Nombre: Determinación de la relación estequiométrica entre el magnesio y el oxígeno.

Propósito: Comprobar la proporción en que el magnesio reacciona con el oxígeno al calentarse, formando óxido de magnesio (MgO).

Guía de Primeros Auxilios

Determinación de la Relación Estequiométrica entre el Magnesio y el Oxígeno

3. Equipo de protección personal (EPP)

4. Medidas preventivas

- No mirar directamente la luz del magnesio encendido.
- Usar pinzas para manipular el crisol o el magnesio caliente.
- No tocar el material hasta que se enfríe.
- Trabajar en un área bien ventilada.
- Mantener líquidos y papeles lejos del mechero.
- Conocer la ubicación del extintor y de la ducha de emergencia.
- Bata de laboratorio.
- Gafas de seguridad (muy importante por la luz intensa).
- Guantes resistentes al calor.
- Pinzas metálicas.
- Zapatos cerrados y cabello recogido.

Guía de Primeros Auxilios

Determinación de la Relación Estequiométrica entre el Magnesio y el Oxígeno

3. Equipo de protección personal (EPP)

Quemaduras leves: Enfriar con agua corriente durante varios minutos.

Contacto con los ojos (por luz o partículas): Enjuagar con agua o solución salina y avisar al profesor.

Inhalación de humo: Salir al aire fresco y avisar de inmediato.

Incendio pequeño: Usar el extintor o apagar el mechero rápidamente.