

## DETERMINACIÓN DEL PUNTO DE FUSIÓN

**Objetivo:** conocer un método experimental de determinar el punto de fusión de una sustancia y comprobar que una sustancia pura tiene un punto de fusión bien definido

### Material

- Termómetro de rango 0°C a 100°C
- tapón horadado
- trípode y rejilla
- Tubo de ensayo grande
- agitador
- mechero bunsen
- Vaso de precipitado de 1000 ml
- pinzas de soporte
- naftaleno

### Procedimiento

1. Poner en el tubo de ensayo naftaleno (hasta 2 cm de altura)
2. Introducir el termómetro en el tapón horadado y cerrar el tubo
3. Colocar en un vaso de precipitado con agua hasta la mitad. Colocar sobre el trípode y sujetar el tubo con una pinza al soporte.
4. Calentar hasta que todo el naftaleno se funda.
5. Sacar el tubo del agua. Tomar la temperatura cada 30 s.
6. Agitar de vez en cuando. Observar y anotar el momento en que empiezan a formarse cristales de naftaleno.

### Resultados

- ✓ Realizar una gráfica temperatura (ordenadas) / tiempo (abscisas)
- ✓ Esta experiencia permite determinar la temperatura de solidificación ¿Cuál será la temperatura de fusión?
- ✓ ¿El naftaleno es una sustancia pura? Razona la respuesta

