

# SEPARACIÓN DE LOS COMPONENTES DE UN SISTEMA MATERIAL: DESTILACIÓN

## FUNDAMENTO DE LA EXPERIENCIA

La destilación es un procedimiento para separar los componentes de una disolución en función de la temperatura de ebullición de los mismos.

## DESTILACIÓN DE UNA BEBIDA ALCOHÓLICA

### MÉTODO

1. *Pon unos 100 ml de bebida alcohólica en el matraz de destilación. Cierra el matraz con un tapón al que has acoplado un termómetro.*
2. *Acopla el tubo de refrigeración con una goma a un grifo. Ábrelo para que circule el agua.*
3. *Calienta la bebida alcohólica. Los vapores del alcohol denominado etanol saldrán por el interior del tubo de refrigeración e irán enfriándose hasta condensarse.*
4. *Recoge el alcohol en un matraz erlenmeyer y aprecia su olor característico.*
5. *Anota el volumen que vamos recogiendo durante el proceso.*

### INFORME

1. **¿Qué tipo de sistema material es la bebida alcohólica que estamos destilando? ¿Por qué?**
2. **¿Cómo sabemos cuál es el momento en el que no estamos destilando alcohol? Recuerda las temperaturas de ebullición del alcohol y del agua: 79 °C y 100 °C, respectivamente, a 1 atmósfera de Presión.**
3. **Redacta un informe en el que conste el fundamento de la experiencia, un dibujo del montaje, los resultados y las conclusiones.**