

# 17

## DESTILADOR CASERO

Profesora coordinadora: Myriam Quijada Sánchez

José Miguel Martín Serrano, Antonio Jesús Reyes Muñoz

**IES José Saramago**

Avda. de la Libertad, s/n. 41569 Marinaleda (Sevilla)

[myriam.quijada@uca.es](mailto:myriam.quijada@uca.es)

La destilación es un proceso utilizado para separar los distintos componentes de una mezcla líquida mediante vaporización y condensación. Estos componentes, que pueden ser líquidos, o sólidos disueltos en líquidos, se separan aprovechando los diferentes puntos de ebullición de cada uno de ellos. El destilador es un instrumento constituido por varias partes. En la caldera se calienta la mezcla. Los vapores emitidos salen por la parte superior y se enfrián en un serpentín situado en el interior de un recipiente refrigerado con agua. El líquido resultante se recoge en un depósito final. Nuestro proyecto ha consistido en la construcción de un destilador casero para la obtención de agua destilada, es decir, sin sales disueltas. Para ello hemos utilizado un tarro de cristal, un tubo de plástico transparente, una botella de refresco y un tarro de plástico. En el tarro de cristal se calienta agua del grifo hasta que hierva. El vapor de agua pasa a través del tubo de plástico que se encuentra unido al tarro de cristal. El tubo se hace pasar por el interior de la botella, en la que se encuentra el serpentín con el agua fría, para que el vapor se condense. También se puede poner hielo picado en el interior de la botella para conseguir la condensación. El tarro de plástico nos sirve para cerrar herméticamente la botella. Por último el tubo desemboca en un recipiente donde obtenemos el agua destilada.

Palabras clave: *destilación, punto de ebullición, vaporización, condensación, agua destilada.*