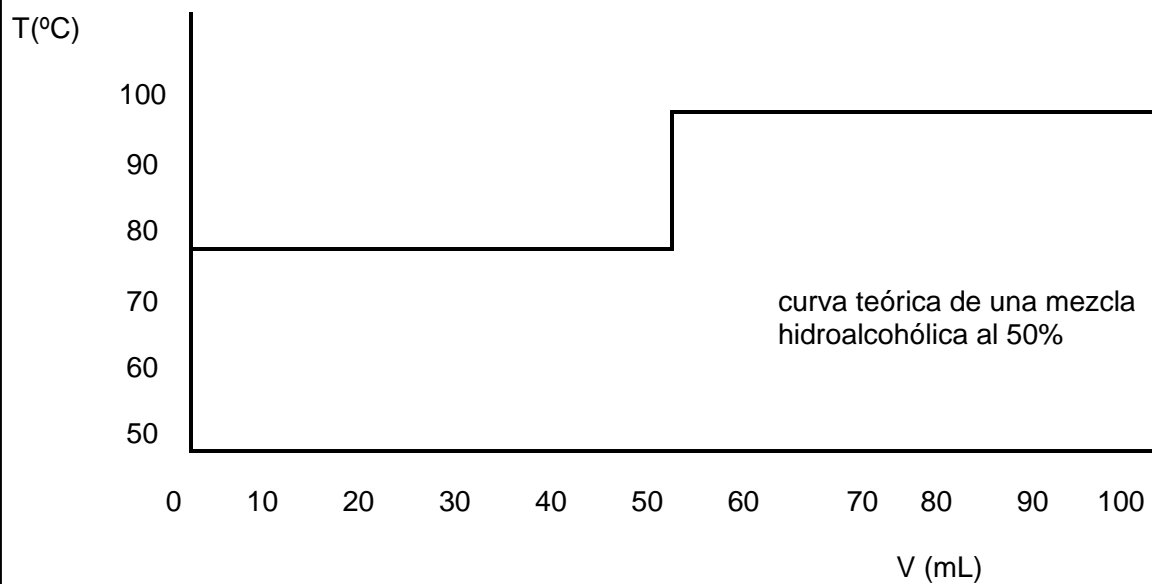
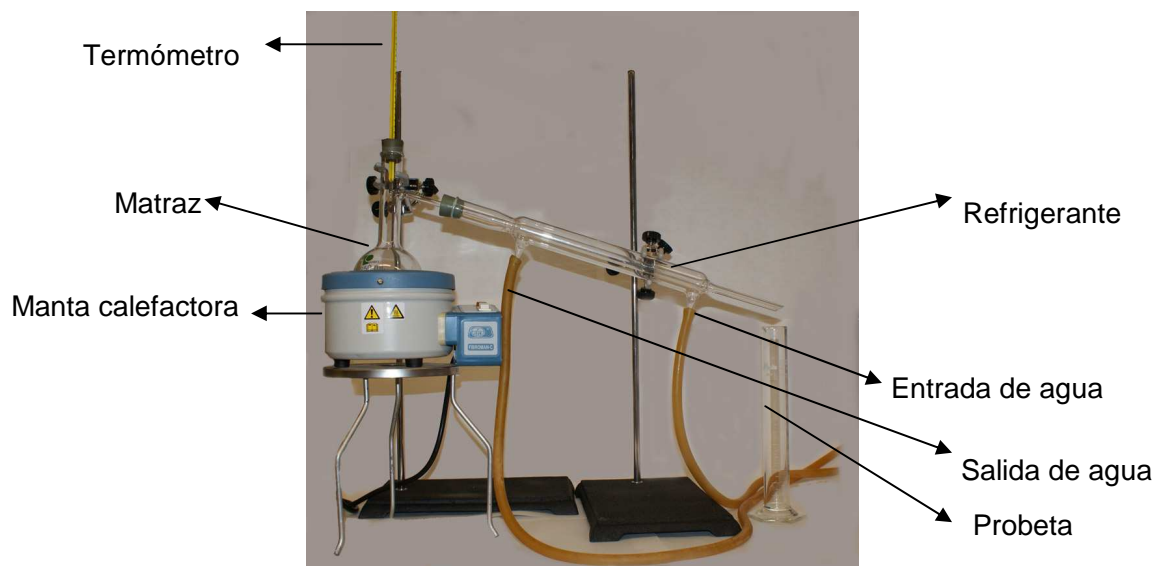


<p>Experimentación en Química</p>	<p>Práctica 7. Destilación normal de una mezcla hidroalcohólica al 50%.</p>	<p>E.U.P./U.E.P Donostia San Sebastián</p>		
<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>Materiales</p> <p>Matraz de destilación con salida lateral Refrigerante Termómetro Probeta Gomas de conexión Tapones Placa calefactora Soportes Pinzas y nueces</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>Reactivos</p> <p>Agua destilada Etanol Bolas de vidrio</p> </td> </tr> </table> <p>La destilación simple es una de las operaciones de separación muy utilizada tanto en el laboratorio como en la industria. El objetivo de la destilación es la separación de un líquido volátil de una sustancia no volátil o la separación de líquidos con distintos puntos de ebullición. La destilación es el método habitualmente empleado para la separación de un líquido de sus impurezas no volátiles, y es ampliamente utilizada para recuperar disolventes y para obtener agua destilada.</p> <p>Los sistemas más empleados para obtener un producto destilado son:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Destilación a presión normal. • Destilación a presión reducida: se hace un cierto vacío en el recipiente que contiene los líquidos a destilar. • Destilación fraccionada: se separan líquidos de puntos de ebullición próximos. • Destilación por arrastre de vapor: se utiliza para la separación de sustancias insolubles en agua y de elevado punto de ebullición, destilándose a menor temperatura y evitando su descomposición. <p><u>Destilación a presión normal</u></p> <p>La destilación a presión normal se realiza en unos matraces provistos de un tubo lateral llamados matraces de destilación. A la boca del matraz se le adapta un tapón atravesado por un termómetro. El tubo lateral está unido a un refrigerante mediante un tapón, siendo el refrigerante más empleado en los laboratorios el de Liebig, formado por dos tubos de vidrio concéntricos. La alimentación se produce de modo que el agua penetre por la entrada inferior y salga por la superior, es decir, en contracorriente del líquido destilado. El líquido condensado se recoge en una probeta.</p> <p>Si el líquido a destilar no hierve a una temperatura superior a 120°C, se puede usar como refrigerante agua, pero si la temperatura fuese mayor no es aconsejable ya que el refrigerante se rompería.</p> <p>El matraz de destilación se calienta con mecheros, apoyado en un soporte con rejilla, con placas eléctricas, en baños de arena o al baño maría, según la temperatura</p>			<p>Materiales</p> <p>Matraz de destilación con salida lateral Refrigerante Termómetro Probeta Gomas de conexión Tapones Placa calefactora Soportes Pinzas y nueces</p>	<p>Reactivos</p> <p>Agua destilada Etanol Bolas de vidrio</p>
<p>Materiales</p> <p>Matraz de destilación con salida lateral Refrigerante Termómetro Probeta Gomas de conexión Tapones Placa calefactora Soportes Pinzas y nueces</p>	<p>Reactivos</p> <p>Agua destilada Etanol Bolas de vidrio</p>			

**Experimentación
en Química**

**Práctica 7.
Destilación normal de una mezcla
hidroalcohólica al 50%.**

**E.U.P./U.E.P
Donostia
San Sebastián**



Experimentación en Química	Práctica 7. Destilación normal de una mezcla hidroalcohólica al 50%.	E.U.P./U.E.P Donostia San Sebastián
<p style="text-align: center;">Cuestiones</p> <ol style="list-style-type: none">1. ¿Para qué se realiza una destilación?2. ¿Cuál es el componente más volátil? ¿Qué componente se recoge en la probeta? ¿Qué componente queda en el matraz de destilación?3. Dibuja un refrigerante ¿Cuál es su función? ¿Cómo se utiliza?		