

<b>Experimentación en Química</b>	<b>Práctica 12. Preparación de nitrato potásico.</b>	<b>E.U.P/U.E.P Donostia San Sebastián</b>		
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top; border: none;"> <p style="text-align: center;"><b>Materiales</b></p> <p>Vasos de precipitados Vidrio de reloj Balanza Varilla agitadora Placa calefactora Embudo Buchner Papel de filtro Kitasatos Cristalizador Estufa Desecador</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top; border: none;"> <p style="text-align: center;"><b>Reactivos</b></p> <p>Agua destilada Nitrato sódico Cloruro potásico</p> </td> </tr> </table> <p style="margin-top: 20px;">En esta práctica de laboratorio se va a realizar la síntesis de un compuesto inorgánico sólido. En el desarrollo de la práctica se va a proceder a la preparación de una sal a partir de otra sal.</p> <p><b>Procedimiento.-</b> Se disuelve nitrato sódico en 1,2 veces su peso de agua destilada, calentando a ebullición. A continuación, se añaden, en pequeñas fracciones, las dos terceras partes de su peso de cloruro potásico y se agita. Se continúa con el calentamiento para evaporar el disolvente y saturar la disolución, y así se obtiene un precipitado cristalino blanco.</p> <p>La disolución se filtra a la temperatura de ebullición, debido a la diferencia de solubilidad que a esta temperatura presentan las dos sales formadas en la reacción. Para ello, se tiene preparado un vaso de precipitados con agua hirviendo que una vez se haya pasado a través del embudo Buchner, se saca del kitasatos. Posteriormente se filtra la disolución hirviendo, sacando rápidamente el filtrado a un vaso de precipitados, agitando, y dejando enfriar en un cristalizador con hielo.</p> <p>Los cristales que quedan adheridos a las paredes del vaso de evaporación y en el Buchner se recogen con una varilla y se secan por succión y posteriormente en la estufa a 120°C. Los cristales obtenidos, una vez secos se pasan a un desecador y cuando alcanzan la temperatura ambiente, se pesan y se calcula el rendimiento del proceso de síntesis.</p> <p>Todas las operaciones anteriores pueden repetirse con el líquido madre siempre que el volumen sea apreciable.</p> <p><b>Cuestiones</b></p> <p>1. Escribir la reacción que ha tenido lugar durante el proceso de síntesis.</p>			<p style="text-align: center;"><b>Materiales</b></p> <p>Vasos de precipitados Vidrio de reloj Balanza Varilla agitadora Placa calefactora Embudo Buchner Papel de filtro Kitasatos Cristalizador Estufa Desecador</p>	<p style="text-align: center;"><b>Reactivos</b></p> <p>Agua destilada Nitrato sódico Cloruro potásico</p>
<p style="text-align: center;"><b>Materiales</b></p> <p>Vasos de precipitados Vidrio de reloj Balanza Varilla agitadora Placa calefactora Embudo Buchner Papel de filtro Kitasatos Cristalizador Estufa Desecador</p>	<p style="text-align: center;"><b>Reactivos</b></p> <p>Agua destilada Nitrato sódico Cloruro potásico</p>			

<b>Experimentación en Química</b>	<b>Práctica 12. Preparación de nitrato potásico.</b>	<b>E.U.P/U.E.P Donostia San Sebastián</b>
<p>2. Estudiar la variación de la solubilidad con la temperatura de las dos sales formadas en la reacción</p> <p>3. ¿Cuál es el rendimiento del proceso de síntesis?</p>		