

<p>Experimentación en Química</p>	<p>Práctica 11. Preparación de cloruro sódico.</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>2 Matracas aforados Vasos de precipitados Bureta/pipeta Balanza Varilla agitadora Placa calefactora Embudo de vidrio cónico Papel de filtro Estufa Desecador</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>Reactivos</p> <p>Agua destilada Ácido clorhídrico Hidróxido sódico</p> </td> </tr> </table> <p>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 disoluciones de distinta concentración y a la obtención de una sal por cristalización.</p> <p>Procedimiento experimental.- Se preparan 50 mL de una disolución de ácido clorhídrico 6 N, a partir de una disolución de ácido clorhídrico concentrado de densidad 1,18 g/mL y riqueza del 35%. Así mismo se preparan 50 mL de una disolución 6 N de hidróxido sódico.</p> <p>Una vez que ambas disoluciones han alcanzado la temperatura ambiente, se mezclan en un vaso de precipitados 50 mL de la disolución de ácido clorhídrico 6 N con 50 mL de la disolución de hidróxido sódico 6 N y a continuación se calienta la mezcla para evaporar parte del agua y obtener los cristales de cloruro sódico. A continuación se procede a una filtración para separar los cristales de cloruro sódico de las aguas madres. La filtración se realiza empleando un embudo de vidrio cónico y papel de filtro en forma de cono. Los cristales de cloruro sódico obtenidos se secan en la estufa a 120°C. Tras proceder a su enfriamiento, en un desecador, se pesan y se calcula el rendimiento del proceso de síntesis.</p> <p>Cuestiones</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. ¿Puede prepararse una disolución de ácido clorhídrico al 43%, a partir de la disolución de ácido clorhídrico comercial que se dispone? ¿Por qué? 2. ¿Qué se observa en la preparación de las disoluciones de la práctica? 3. Escribir la reacción que ha tenido lugar ¿Cuál es el rendimiento del proceso de síntesis? 4. ¿Cuál sería el pH al disolver una pequeña cantidad de cloruro sódico en agua? ¿Por qué? 			<p>Materiales</p> <p>2 Matracas aforados Vasos de precipitados Bureta/pipeta Balanza Varilla agitadora Placa calefactora Embudo de vidrio cónico Papel de filtro Estufa Desecador</p>	<p>Reactivos</p> <p>Agua destilada Ácido clorhídrico Hidróxido sódico</p>
<p>Materiales</p> <p>2 Matracas aforados Vasos de precipitados Bureta/pipeta Balanza Varilla agitadora Placa calefactora Embudo de vidrio cónico Papel de filtro Estufa Desecador</p>	<p>Reactivos</p> <p>Agua destilada Ácido clorhídrico Hidróxido sódico</p>			