


Experimentación en Química	Práctica 5. Cristalización	E.U.P/U.E.P Donostia San Sebastián
<p style="text-align: center;">Materiales</p> <p>Balanza Placa calefactora Termómetro Vaso de precipitados Embudo cónico Papel de filtro Cristalizadores</p> <p style="text-align: center;">Reactivos</p> <p>Sulfato de cobre comercial Agua destilada</p> <p>La práctica de cristalización tiene como objetivo la separación de sustancias bajo la forma de cristales. Así se puede aislar una sustancia después de una síntesis o purificar sustancias sólidas.</p> <p>Para la realización de la práctica en el laboratorio se prepara una disolución saturada de la sustancia a purificar. Previamente, se debe consultar en bibliografía la variación de la solubilidad de la sal con la temperatura.</p> <p>Procedimiento experimental.- Se pesan en una balanza 20 g de sulfato de cobre comercial. Se calientan 50 mL de agua destilada a 50-60°C. Cuando la temperatura ha sido alcanzada, se adiciona el sulfato de cobre pesado y se agita. Una vez que la sal está totalmente disuelta, se filtra la solución para separar las impurezas no solubles.</p> <p>El filtrado se recoge en un vaso de precipitados de 100 mL y se calienta a ebullición, hasta que la solución se haya reducido a la mitad. Al cabo de unos minutos, dando tiempo a que se enfríe el vaso, se enfría hasta temperatura ambiente con un cristalizador que contiene agua. Transcurrido un cierto tiempo se observarán los cristales que se forman. Los cristales formados se separan de las aguas madres por filtración y se dejan secar sobre el papel de filtro.</p> <div data-bbox="276 1373 679 1630" style="text-align: center;">  </div> <p style="text-align: center;">Cuestiones</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. ¿Para qué sirve la cristalización? 2. ¿En qué se basa y como se realiza la cristalización? 3. ¿Cuál es la función del cristalizador? 		