

## El escenario

<b>Tema</b>	<b>Química inorgánica/Crecimiento de cristales de sal</b>
<b>Duración</b>	8:31
<b>Objetivo principal</b>	Mostrar cómo funciona el proceso de cristalización
<b>Objetivos detallados</b>	
<b>Estructura y descripción de los experimentos:</b>	
<b>1. Introducción</b>	Descripción: La motivación para realizar el experimento es investigar el proceso de cristalización.
<b>2. Tema principal</b>	Descripción: ¿Por qué se forman los cristales de sal? El principio de cristalización se basa en la solubilidad limitada de un compuesto en un solvente a cierta temperatura y presión.
<b>Parte 1</b>	
<b>(0:40),</b>	<b>Materiales:</b> $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ , tubos y encendedor
<b>Experimento 1 (0:42)</b>	<p><b>Descripción:</b> Agregar <math>\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3</math> en un tubo (3-4 cm), añadir unas gotas de agua y calentar hasta disolución completa.</p> <p>Enfriar la solución en cristalización y observar la formación de cristales de sal</p> <p><b>Preguntas:</b> ¿Depende el proceso de cristalización de la temperatura o de la solubilidad de la sal? – Sí, la evaporación del agua en la formación de sales.</p> <p>¿Cómo se produce la cristalización? - La cristalización se produce en dos pasos principales. El primero es la nucleación, la aparición de una fase cristalina a partir de un líquido superenfriado o de un disolvente supersaturado. El segundo paso se conoce como crecimiento cristalino, que es el aumento en el tamaño de las partículas y conduce a un estado cristalino.</p> <p><b>Conclusiones:</b> La cristalización es una técnica de laboratorio utilizada para purificar la forma impura de una sustancia en un producto sólido más puro.</p>
<b>3. Resumen, evaluación y notas</b>	<p><b>Aplicaciones:</b> La cristalización se emplea principalmente como técnica de separación para obtener cristales puros de una sustancia a partir de una mezcla impura.</p> <p><b>Nivel:</b> Escuela secundaria</p>