

CRISTALIZACIÓN EN DISOLUCIÓN SOBRESATURADA

nivel	escuela primaria
Clil	Química
Tiempo de realización	Demostración: 10 min.
Material	<ul style="list-style-type: none">- Un vaso de precipitados pırex de 250 ml- Un vidrio de reloj o una cápsula de porcelana- Una varilla de vidrio- Soporte universal de laboratorio con pinza, aro y rejilla- Mechero Bunsen.- Columna de acetato de sodio cristalizado- $\text{NaCH}_3\text{COO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (100 g o más).
Procedimiento	<ul style="list-style-type: none">• Hay que pesar un mínimo de 100 g de acetato de sodio trihidratado.• Se le añade un 10 % de su peso en agua y se calienta suavemente, removiendo con una varilla hasta que se disuelva completamente y comience a hervir.• Se extrae la varilla y se tapa con un vidrio de reloj o una cápsula de porcelana, para evitar que le caiga polvo. Se deja enfriar. Se puede acelerar el proceso colocando el vaso en un baño de agua fría.• Cuando la disolución esté fría, se colocan unos cristales de acetato de sodio en una cápsula de porcelana y se vierte lentamente la disolución sobresaturada que hemos preparado. Se observará cómo cristaliza instantáneamente formando una columna, tal y como se muestra en la secuencia de fotografías que aparecen en la figura 2.• Si tocamos los cristales formados, se comprobará que están calientes.