

# **26**

## **FORMACIÓN DE CRISTALES GIGANTES**

Profesoras coordinadoras: M<sup>a</sup> Ángeles Iniesta y Ángeles Asensio

Irene Martínez Calzada, Rosario Ladrón de Guevara Picazo

**I.E.S. Juan Carlos I.**

C/ Reina Sofía, nº 1, C. P. 30007, Murcia

[Irene\\_m@ono.com](mailto:Irene_m@ono.com)

El concurso de formación de cristales que organizó el Parque de las Ciencias de Granada despertó nuestra curiosidad acerca de la formación de cristales gigantes, y decidimos basar nuestro trabajo en este tema. Tras realizar una búsqueda bibliográfica previa y contactar con algunos de los alumnos que participaron en el pasado concurso, comenzamos a formar nuestros propios cristales con diferentes sustancias. Hasta ahora hemos utilizado sulfato cúprico ( $\text{CuSO}_4$ ), alumbre ( $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ) y fosfato diácido de amonio (ADP), compuestos que cristalizan con diferentes formas, colores y condiciones. Nuestro objetivo es conocer las mejores circunstancias para que la cristalización dé resultado y se formen cristales de gran tamaño y con una estructura geométrica bien definida. Un cristal es una agrupación de iones ordenados que forman una estructura cristalina. Para formarlos hemos preparado disoluciones con distintas concentraciones, entre el 60% y 70%, en recipientes con formas diversas. En general, los mejores resultados han sido los de disoluciones sobresaturadas muy concentradas y con un enfriamiento lento. En algunas de las formaciones hemos procurado dejar solo monocristales, eliminando los pequeños cristales que se formen sobre la «semilla», mientras que en otras hemos dejado que se formen múltiples cristales sobre otros, dando lugar a llamativas formas.

Palabras clave: *cristalización, disoluciones, sustancias químicas, estructuras geométricas.*