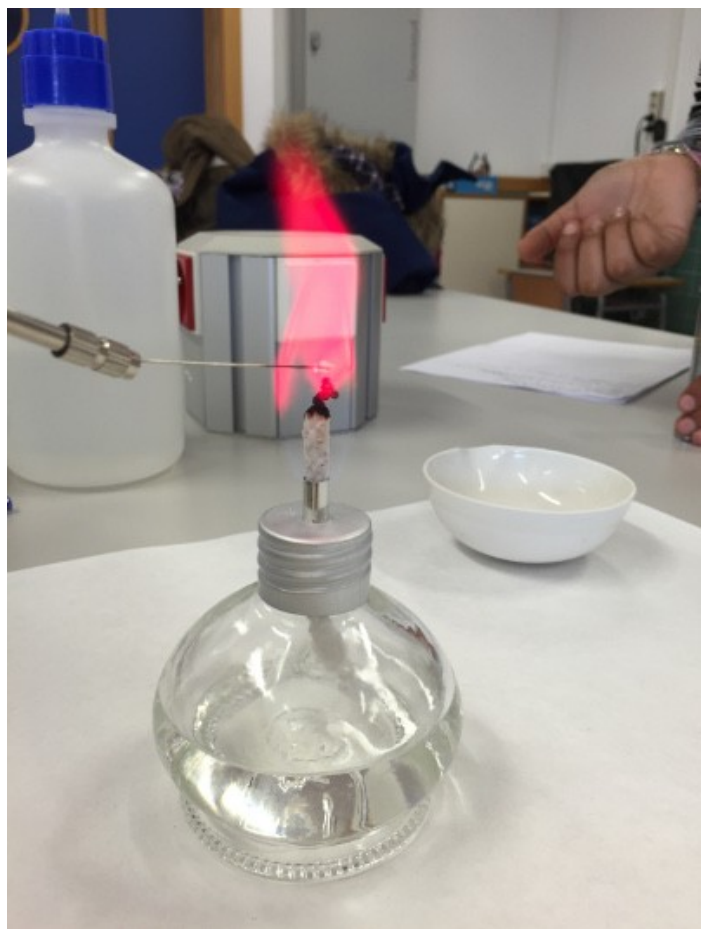
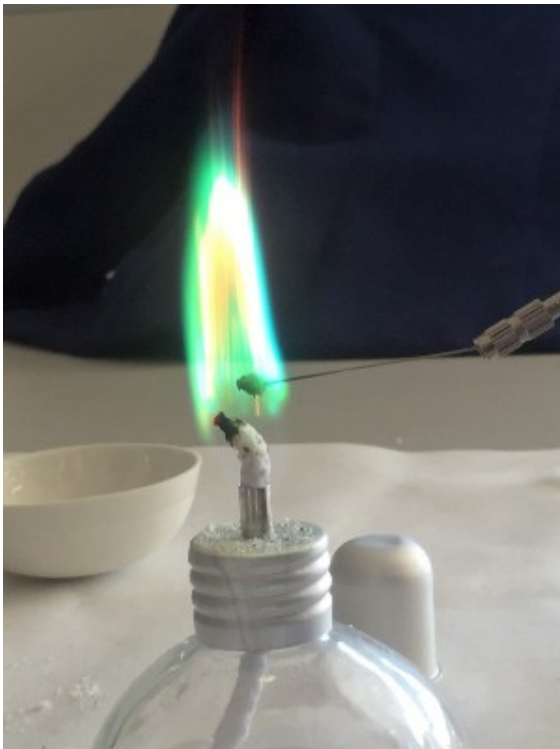


**EXPERIÈNCIES
EN EL LABORATORI DE
FÍSICA I QUÍMICA**

ASIGNATURA: Física y Química 1º BACHILLERATO
PROFESOR: Lucía Catalá
TEMA: El átomo

EXPERIENCIA: ANÁLISIS A LA LLAMA

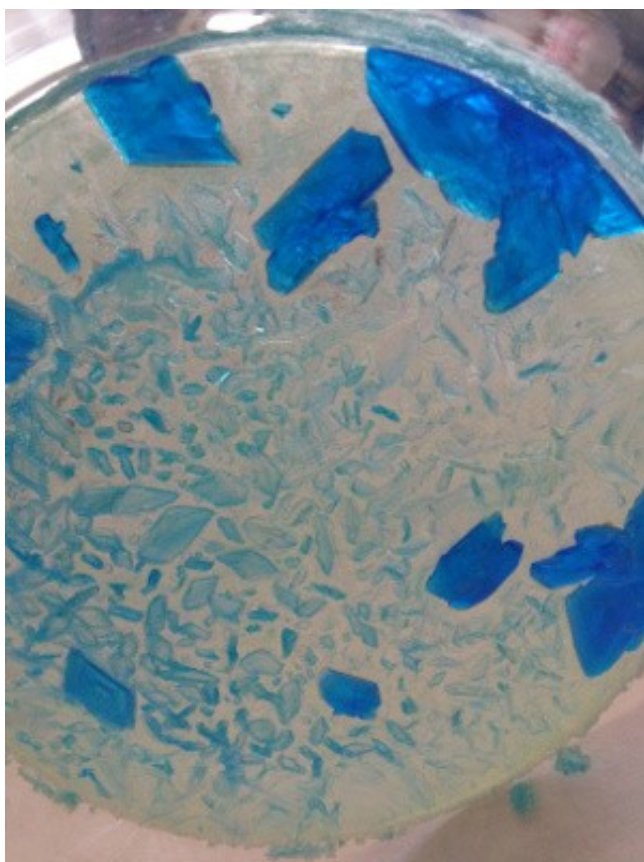
Al calentar muestras de distintas sustancias en la llama, se pone de manifiesto las hipótesis de la Física Cuántica según la cual la emisión de radiación en la materia tiene lugar de forma discontinua. No observamos todo el espectro de la luz visible, sino zonas correspondientes a un color determinado que reciben el nombre de **ESPECTRO** de un elemento.



ASIGNATURA: Física y Química 3º ESO
PROFESOR: Feli Villalta, Lucía Catalá
TEMA: Mezclas, disoluciones y sustancias puras.

EXPERIENCIA: Métodos de separación de disoluciones.
TÉCNICA: CRISTALIZACIÓN

Preparamos disoluciones de sulfato de cobre de distintas concentraciones. Cada disolución la dejamos en un recipiente (cristalizador) para que se evapore el agua lentamente. Como resultado obtenemos cristales de sulfato de cobre que hemos **separado** de la disolución.



ASIGNATURA: Física y Química 3º ESO
PROFESOR: Feli Villalta, Lucía Catalá
TEMA: Mezclas, disoluciones y sustancias puras.

**EXPERIENCIA: Métodos de separación de disoluciones.
TÉCNICA: CROMATOGRAFÍA**

a) Los componentes de una disolución de pigmentos de espinacas son arrastrados por el disolvente(alcohol) a distinta velocidad sobre un papel de filtro. Observamos la clorofila(zona inferior), xantofila(zona intermedia) y caroteno(zona superior). Hemos **separado** los distintos componentes de la disolución.

b) Utilizando tinta de distintos colores, observamos que cada color en realidad es una mezcla de varios. Al trazar una raya en un papel de filtro e introducir la parte de abajo en alcohol vemos que se **separa** en los distintos componentes..

