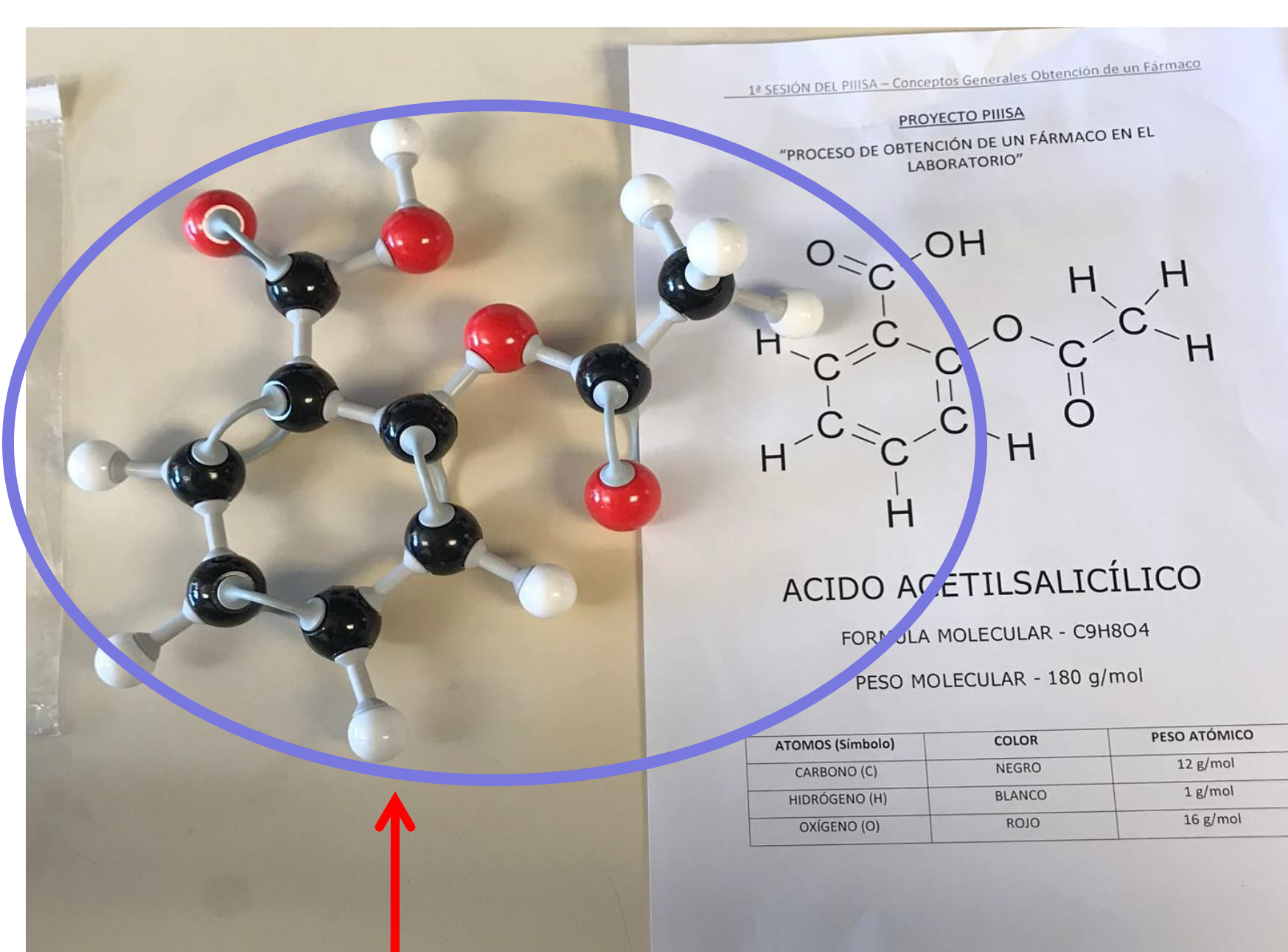


# OBTENCIÓN DE UN FÁRMACO EN LABORATORIO



Molécula orgánica formado por átomos de C/ H/ O



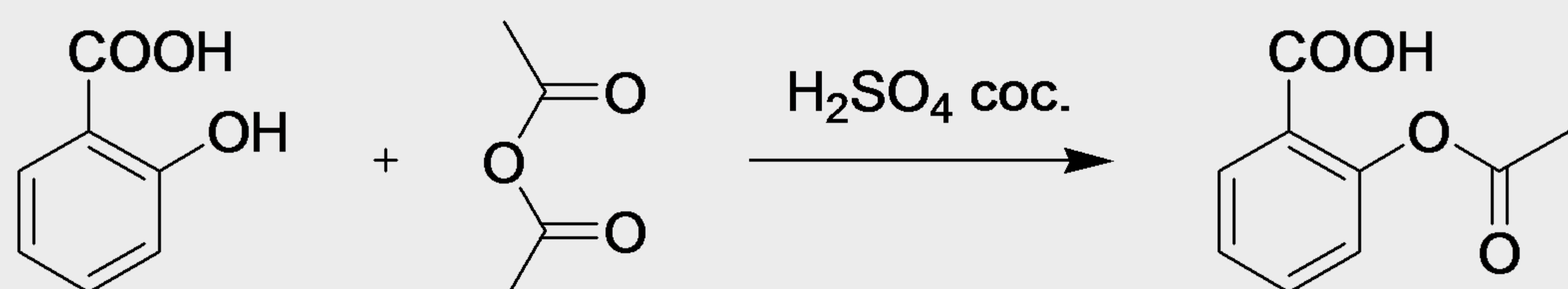
Las "bolas" son los átomos y los "palos" los enlaces que unen los átomos

## 2. SÍNTESIS DE AAS

Medidas a tomar en cuenta:



Ecuación del AAS:



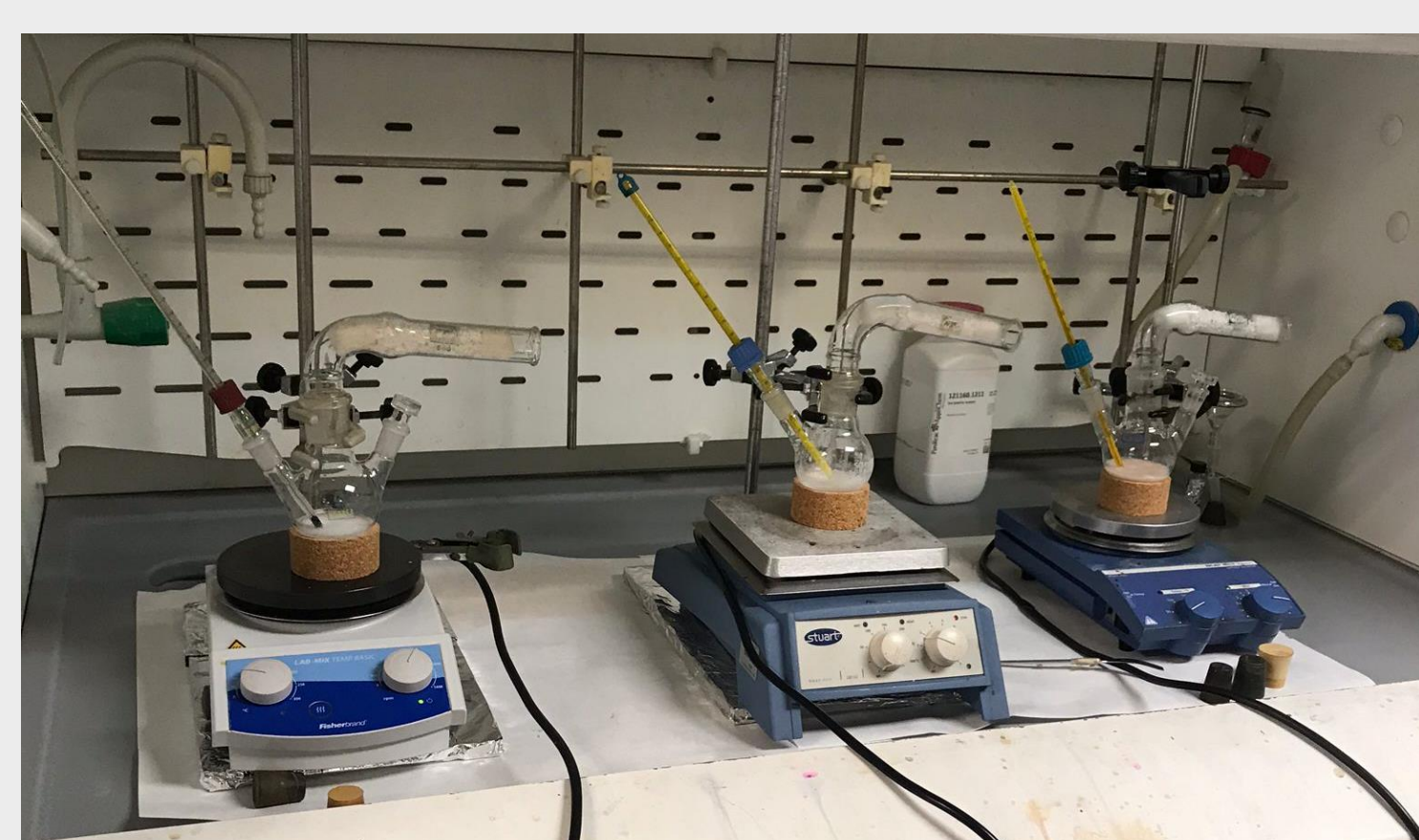
Añadimos:

- 5 g de ácido salicílico
- 10 ml de anhídrido acético
- 1 ml de ácido sulfúrico

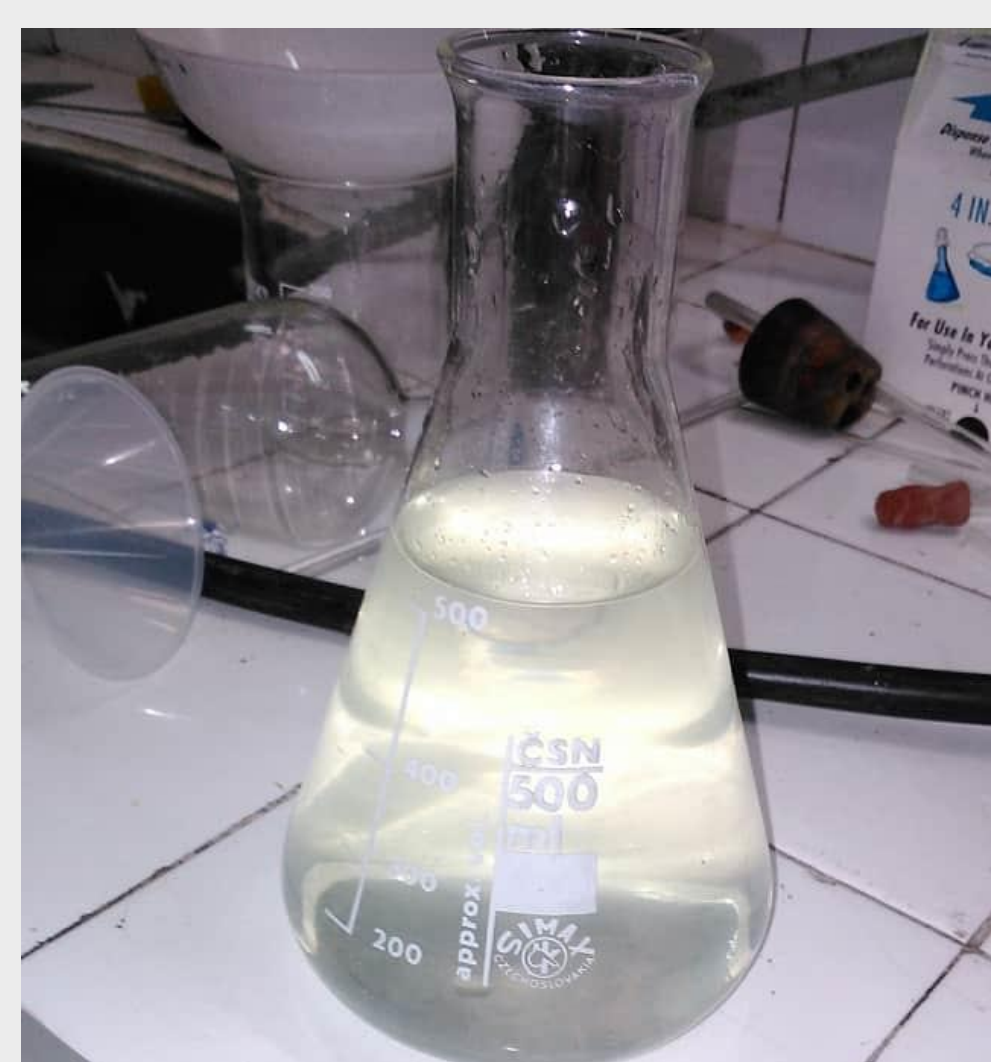


A la masa de cristales añadimos H<sub>2</sub>O, agitamos y filtramos con un sistema a vacío

La T° se eleva y se mantiene agitando hasta que el ácido salicílico se disuelve. Al enfriar, precipita el producto formado.



Depositamos los cristales en un matraz redondo, añadimos agua destilada y ponemos un refrigerante. Calentamos hasta que se disuelva el sólido



Obtenemos cristales de AAS

Pasamos la solución por un filtro de pliegues y se deja enfriar. Se forma una masa de cristales que se filtra a vacío.



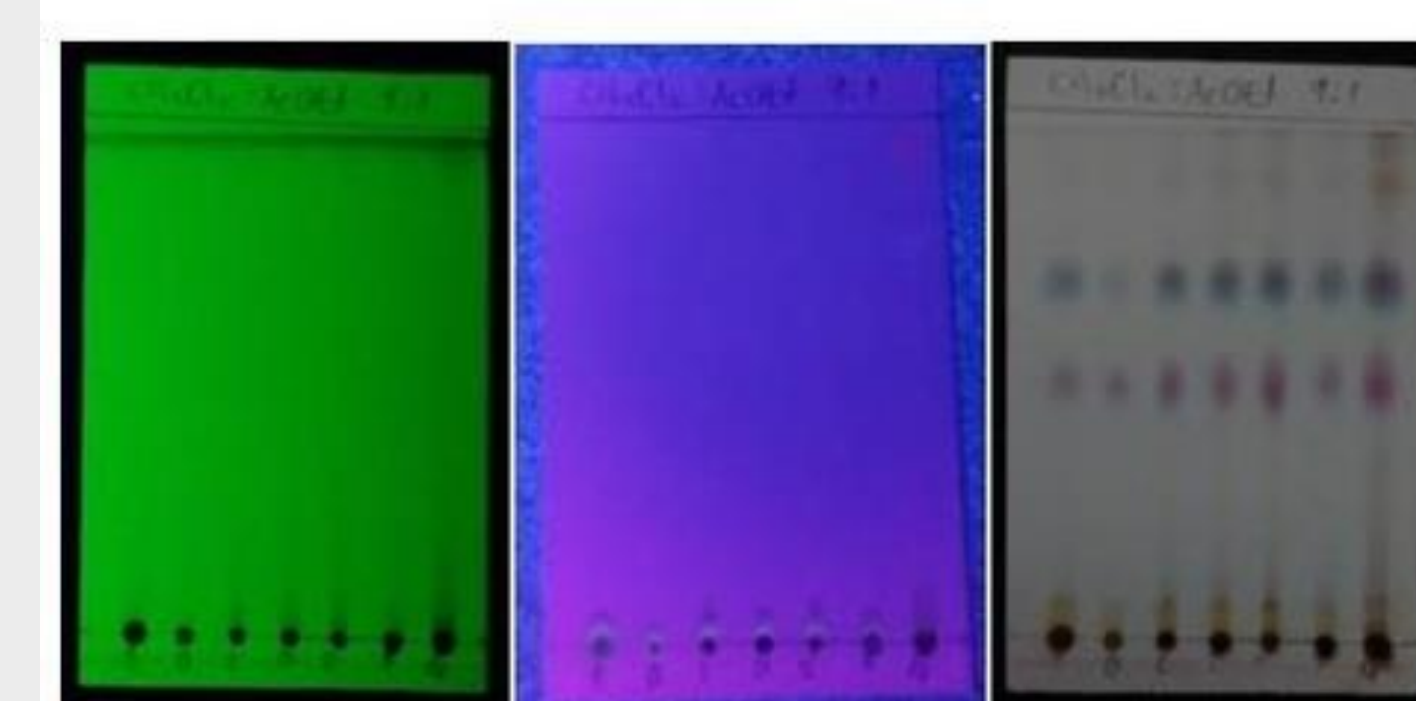
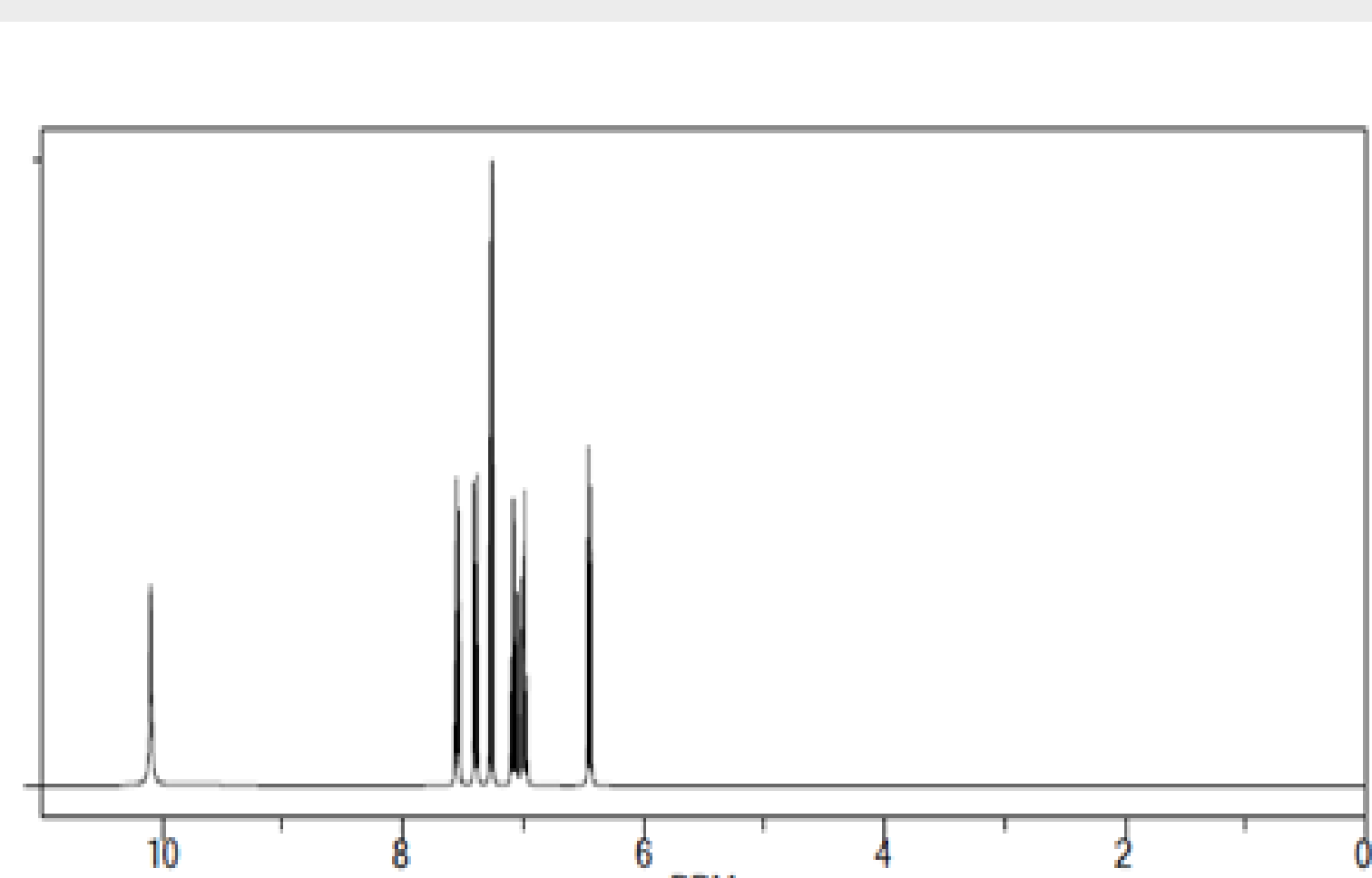
## 1. INTRODUCCIÓN

En este proyecto hemos sintetizado un fármaco en el laboratorio: el ácido acetilsalicílico ( AAS ), componente activo de la aspirina.



## 3. IDENTIFICACIÓN

Mediante cromatografía en capa fina y usando ,tanto luz ultravioleta, como un revelador de Ce, comprobamos la pureza del producto obtenido. Después verificamos que su punto de fusión coincide con el AAS. Por último, el RMN de protones y carbonos y la espectrometría de masas nos permitió identificar la estructura de la molécula.



## 4. RESULTADO

Finalmente obtuvimos nuestro fármaco y tuvimos el placer de poder vivir en primera persona la gran labor que realizan los farmacéuticos .



### ESTUDIANTES

María Lourdes Marcos Matías  
Andrea Marín Vera  
Álvaro Hernández Navarro  
Antonio Velasco Rodríguez  
Celia María López Rodríguez  
Delia Jiménez Diaguez

### INVESTIGADORES

Olga Cruz López  
Ana Conejo García  
**PROFESORA**  
Rosa Elena Estévez Jiménez