Conclusiones

1.- Aprendimos a usar el material del laboratorio para calcular experimentalmente el porcentaje de agua en el sulfato de cobre pentahidratado haciendo que el agua dentro del sistema que trabajamos se evaporara y la diferencia de masas seria la masa del agua con la cual determinamos el porcentaje en todo el compuesto

2.- Con lo que resulto del sulfato de cobre elaboramos una solución saturada para que al reposarla, las moléculas del compuesto formaran cristales los cuales separamos e identificamos viendo que tenían una forma de celda unitaria con forma de romboide la cual se llama triclinica