**Cristalización de minerales**

La cristalización es un proceso de separación de un sólido a partir de una disolución. Al incrementarse la concentración del sólido por encima del punto de saturación, el exceso de sólido se separa en forma de cristales.

El sulfato de cobre cristaliza en el sistema triclínico, siendo la forma básica un prisma oblicuo con base rectangular.

Procedimiento

1. Pesa unos 50 g de sulfato de cobre finamente dividido.
2. En un erlenmeyer de 100 mL calienta a ebullición unos 40 mL de agua destilada y disuelve el sulfato de cobre; si no acaba de disolverse del todo, añadir más agua destilada.
3. Una vez disuelto, enfría la disolución introduciendo el erlenmeyer en un recipiente con agua fría o remojándolo al chorro del grifo.
4. Continúa el enfriamiento hasta que se observe que ya no se formen cristales. Filtra al vacío o por gravedad, recoge el filtrado en un vaso de 250 mL.
5. Seca los cristales con papel de filtro al aire libre o colócalos en un desecador para que terminen de secar. En el mismo vaso donde se ha recogido, calienta el filtrado al baño maría sin que llegue a hervir hasta que se haya evaporado la mitad del agua aproximadamente.
6. Deja enfriar a temperatura ambiente hasta la próxima sesión, filtra igual que antes y sécalos con papel de filtro.

**Video**

Adjunto les dejo un video en el que se observa como realizamos el cristal. Si no entienden el procedimiento me avisan, igual el video lo explica mejor.

<https://www.youtube.com/watch?v=2MQ96th6dhs>