

Procedimiento Justificado: Recristalización

**Recristalización**

Paso	Justificación
1. Llenar medio Erlenmeyer con agua y calentar suavemente.	Calentar el agua ayuda a que se de la disolución con mayor facilidad.
2. Agregar el soluto.	
3. Pesar en tres grupos separados, 1.5g de la muestra y poner en diferentes Erlenmeyers.	Para probar con diferentes temperaturas y ver las diferencias en los resultados.
4. Agregar 1mL de la solución caliente a los Erlenmeyer	
5. Añadir carbón ativado a y remover los Erlenmeyer a su tiempo.	El carbón activado quita las impurezas.
6. Enfriar el primer Erlenmeyer a temperatura ambiente y agitar.	Sacar los Erlenmeyer a diferente tiempo y enfriarlos de diferente forma hará que se generan los resultados a diferentes temperaturas.
7. Enfriar el segundo con agua y el tercero con hielo.	Cada uno debe ser tapado con un vidrio de reloj respectivo.
8. Luego de realizar los 3 enfriamientos diferentes, dejar reposar a T ambiente por 5min	Deja que los cristales se formen y se recolecten.
9. Realizar filtración al vacio para c/u.	
10. Lavar el recolectado con solvente frio y dejar en el embudo por 10min.	Para remover impurezas restantes y luego se debe permitir que se seque.
11. Se filtra por gravedad a cada uno y luego se realiza una prueba de punto de fusión.	Encontrar el punto de fusión nuevo permitirá identificar el compuesto y determinar que tan eficiente fue la purifiación.

(Pavia *et al.*, 2011)

**Referencias**

- Pavia, D; Lampman, G; Kriz, G; Engel, R; Organic laboratory techniques, a small –scale approach; 2005; 2da edición; Thomson; Técnica 11, Cristalización y purificación de solidos (pag 679).

